

HANDBUCH
DES
CHEMIKERS

BAND
II



VEB VERLAG TECHNIK BERLIN

B. P. NIKOLSKI / HANDBUCH DES CHEMIKERS

HANDBUCH DES CHEMIKERS

BAND II

PHYSIKALISCHE EIGENSCHAFTEN
ANORGANISCHER
UND
ORGANISCHER VERBINDUNGEN



VEB VERLAG TECHNIK BERLIN

1957

Titel der Originalausgabe: СПРАВОЧНИК ХИМИКА

Redaktionskollegium

B. P. Nikolski (*Gesamtredaktion*)

B. N. Dolgow, J. S. Salkind, J. W. Moratschewski,

M. J. Posin, B. W. Ptizyn und N. I. Smirnow

Übersetzung und Redaktion der deutschen Ausgabe
erfolgte an der

Martin-Luther-Universität Halle-Wittenberg

Leitung für Bd. II: Dr. S. Brandt

Übersetzer: G. und M. Frank

Lektor: Friedrich Fröhlich

Der zweite Teil des Handbuches enthält Tabellen mit den physikalischen Eigenschaften der chemischen Elemente, anorganischer und organischer Verbindungen, sowie Tabellen der

Brechungskoeffizienten fester und flüssiger Stoffe.

Das Handbuch ist für Chemiker aller Arbeitsgebiete bestimmt: für Mitarbeiter wissenschaftlicher Forschungsinstitute und Laboratorien, für Ingenieure der chemischen und verwandten Industrie, zum Gebrauch an Universitäten und Hochschulen.

Bestellnummer 7/8/080

Alle Rechte vorbehalten • Copyright 1957 VEB Verlag Technik Berlin

Lizenz-Nr. 210/1796 • Anlage Nr. 138 zum Vertrag Nr. 147/831

Dg. Nr. 370/100/57 Deutsche Demokratische Republik

Gesamtherstellung: Druckhaus „Maxim Gorki“, Altenburg

Inhaltsverzeichnis

Die chemischen Elemente

Tabelle „Physikalische Eigenschaften der Elemente“	7

Anorganische Verbindungen

Richtsätze für die Benennung anorganischer Verbindungen	17
Erklärungen zur Tabelle „Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen“	33
Tabelle „Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen“	35

Organische Verbindungen

Nomenklatur organischer Verbindungen.	171
Erklärungen zur Tabelle „Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen“	200
Tabelle „Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen“	201
Formelregister zur Tabelle „Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen“	674

Brechungszahlen und spezifische Drehung

Lichtbrechung fester Stoffe	697
Optisch isotrope Kristalle	697
Tabelle „Optisch isotrope Kristalle“	697
Optisch anisotrope Kristalle.	701
Tabelle „Einachsig positive Kristalle“	701
Tabelle „Einachsig negative Kristalle“	703
Optisch zweiachsige Kristalle	706
Tabelle „Zweiachsig positive Kristalle“	706
Tabelle „Zweiachsig negative Kristalle“	715
Register zu den Tabellen Seite 697 bis 723	724
Tabelle „Brechungszahlen flüssiger Stoffe“	732
Formelregister zur Tabelle „Brechungszahlen flüssiger Stoffe“	805
Brechungszahlen von Immersionsflüssigkeiten	814
Molekularrefraktion (Hilfstabelle zur Berechnung)	815
Tabelle „Spezifische Drehung organischer Verbindungen“	816

Die chemischen Elemente

Physikalische Eigenschaften der Elemente

Die Dichten der Gase sind ausgedrückt in kg/Normkubikmeter unter Normalbedingungen. Auch die Molwärmen der Gase entsprechen — wenn nicht anders vermerkt — den Normalbedingungen. Ist in einer Spalte keine Temperatur angegeben, so bezieht sich die betreffende Größe auf Zimmertemperatur (15 bis 20° C).

Eingeklammerte Größen sind ungenau und dienen nur zur Orientierung.

**Physikalische Eigen-
Abkür-**

bl.
br.
f.
fbl.

blau
braun
fest
farblos

Fl.
fl.
g.
gf.

Flüssigkeit
flüssig
gelb
gasförmig

glänz. glänzend
gr. grün
h (vor Farbbezeichn.) hell

Leitzahl	Name	Symbol	Aussehen, Zustand u. Farbe bei Zimmer- temp.	Dichte ρ	bei $t^{\circ}\text{C}$	Schmelz- punkt F. [$^{\circ}\text{C}$]	Siede- punkt Kp. [$^{\circ}\text{C}$]	Atomwärme ¹⁾ c_p [$\frac{\text{cal}}{\text{Gramm-atom}^{\circ}}$]	bei $t^{\circ}\text{C}$
1	Actinium	Ac				~1700 bis 1800			
2	Aluminium	Al	silb. Met.	fl. 2,4 f. 2,702	660 20	660 850	(1800)	fl. 6,7 f. 5,78	660 20
3	Americium	Am	silb. Met.	11,7					
4	Antimon	Sb	silb. Met.	fl. 6,55 f. 6,684	631 25	630	1380	fl. 6,7 f. 6,03	630 25
5	Argon	Ar	fbl. Gas	gf. 1,7839 fl. 1,402 f. 1,65	—185,7 —233	—189,2	—185,7	4,97 6,19	25 —223
6	Arsen	As	graues Met.	f. 5,727	14	81,4 ³⁶ Atm.	subl. 615	6,16 5,89	0 bis 100 25
			schz. g.	f. 4,7 f. 2,0	20 20				
7	Astat	At							
8	Barium	Ba	silb. Met.	f. 3,5	20	850	(1140)	9,34	von —185 bis +20
9	Berkelium	Bk							
10	Beryllium	Be	hgraues Met.	f. 1,85	20	1350	(1500)	4,26	27
11	Blei	Pb	silb. Met.	fl. 10,3 f. 11,344	327,5 16	327,4 2300	1740	fl. 7,8 f. 6,34	360 20
12	Bor	B	br. oder g.	f. 2,32			2550	3,3	0 bis 100
13	Brom	Br	db. r. Fl.	fl. 3,12 f. (3,4)	20 —7,3	—7,3	58,8	fl. 8,6 f. 5,6	13 bis 45 —192 bis —108
14	Cadmium	Cd	graues Met.	fl. 8,0 f. 8,64	321 20	320,9	767	fl. 8,6 f. 6,19	321 25
15	Caesium	Cs	silb. Met.	fl. 1,84 f. 1,90	28,5 20	28,5	670	fl. 7,7 f. 6,9	50 20
16	Calcium	Ca	silb. Met.	f. 1,55	20	850	1240	6,28	25
17	Californium	Cf							
18	Cer	Ce	graues Met.	f. 6,90 (6,7)		640	1400	6,28	0 bis 100
19	Chlor	Cl	g.-gr. Gas	gf. 3,24 fl. 1,557 f. (1,9)	—34,1 —102	—102 1615	—34,1	gf. 8,08 fl. 8,0 f. 6,7 f. 5,7	15 —113 20
20	Chrom	Cr	grau	f. 6,92			2200		
21	Curium	Cm	silb. Met.	(7)					
22	Dysprosium	Dy	glänz. Met.	f. 8,5				6,5	0 bis 100
23	Eisen	Fe	silb. Met.	fl. 6,9 f. 7,86	1535 20	1535	3000	f. 6,0	20
24	Erbium	Er	glänz. Met.	f. 9,16					

¹⁾ bei zweiatomigen Gasen Molwärme

²⁾ bei zweiatomigen Gasen $\frac{\text{cal}}{\text{Mol}}$

schaften der Elemente

zungen

hex.
kub.
Met.
met.

hexagonal
kubisch
Metall
metallisch

mkl.
r.
rh.
rhomb.

monoklin
rot
rhombisch
rhomboedrisch

schz.
silb.
tetr.
v.

schwarz
silbrig
tetragonal
violett

Verdamp- fungs- enthalpie ΔI_F [$\frac{\text{cal}}{\text{Gramm-atom}^2}$]	Schmelz- enthalpie ΔI_F [$\frac{\text{cal}}{\text{Gramm-atom}^2}$]	Spez. elektr. Widerstand $R_0 \cdot 10^8$		Oberflächen- spannung γ		Linearer Ausdehnungs- koeffizient $\beta \cdot 10^6$		Kristall- form	Leitzahl
		[$\Omega \cdot \text{cm}$]	bei $t^\circ \text{C}$	[$\frac{\text{dyn}}{\text{cm}}$]	bei $t^\circ \text{C}$	[$\frac{1}{\text{grad}^\circ \text{C}}$]	bei $t^\circ \text{C}$		
(65)	2,5	2,62	20	840	700	25,5	20	kub.	1
36,8	4,77	fl. 12 f. 39	860 20	368	750	10,8	0 bis 100	rhomb.	2
1,5	0,268			13,2	— 188,1			kub.	3
7,1	(1,65)	35	0			5,6	40	rhomb.	4
								kub.	5
35,7	1,6					19		kub.	6
53,5	2,5	6,6	0			12		hex.	7
42,1	1,24	fl. 98 f. 21,9 $1,8 \cdot 10^{12}$	400 20 0	453	350	fl. 120 f. 29,1 8	328 bis 825 20	kub. mkl. ?	8
7,42	2,58	f. $> 10^{14}$		44,1	13	1100	0 bis 30	rh.	9
23,9	1,52	f. 7,5	20	570	330	f. 29,8	20	hex.	10
16,3	0,50	f. 20	20			f. 97	0 bis 26		11
36,6	(3,15)	4,6	20			25	0 bis 21	kub.	12
	2,1	78	20					kub. (hex.)	13
4,878	1,53	$> 10 \cdot 10^{13}$	— 70	33,0	— 72	fl. 1500	— 34,1		14
69,6	3,93	2,6	0			8,2	20	kub.	15
								hex.	16
(84)	(3,7)	10,0	20			11,7	20	kub. kub.	17
									18
									19
									20
									21
									22
									23
									24

^{a)} bei Flüssigkeiten kubischer Ausdehnungskoeffizient α

Physikalische Eigenschaften

Leitzahl	Name	Symbol	Aussehen, Zustand u. Farbe bei Zimmer- temp.	Dichte ρ	bei t° C	Schmelz- punkt F. [°C]	Siede- punkt Kp. [°C]	Atomwärme ¹⁾ c_p [$\frac{\text{cal}}{\text{Gramm-atom}^\circ}$]	bei t° C
25	Europium	Eu	stahlgrau	f. 5,3		1200			
26	Fluor	F	gelbl.-gr. Gas	gf. 1,695 fl. 1,11 f. 1,3	—187 —223	— 223	— 187	gf. 6,87	18
27	Francium	Fr							
28	Gadolinium	Gd	glänz. Met.						
29	Gallium	Ga	silb. Met.	fl. 6,095 f. 5,91	29,8 20	29,8	2000	fl. 5,5 f. 5,5	119 12 bis 23
30	Germanium	Ge	hgraues Met.	f. 5,36	20	958,5	2700	f. 5,37	0 bis 100
31	Gold	Au	g. Met.	fl. 17 f. 19,3	1063 20	1063	2600	fl. 6,45 f. 6,03	1100 25
32	Hafnium	Hf	graues Met.	f. 13,31		2230	> 3200	f. 6,02	—63
33	Helium	He	fbl. Gas	gf. 0,1785 fl. 0,126 f. 8,8	— 268,9	— 272,2	— 268,9	gf. 5,004	18
34	Holmium	Ho	glänz. Met.						
35	Indium	In	silb. Met.	f. 7,3	20	155	> 1450	f. 6,5	0 bis 100
36	Iridium	Ir	silb. Met.	f. 22,42	20	2450	4400	f. 6,24	18 bis 100
37	Jod	J	v.-schz. mit met. Glanz	fl. 4,00 f. 4,93	114 20	114	183	f. 6,64	20
38	Kalium	K	silb. Met.	fl. 0,83 f. 0,86	62,3 20	62,3	760	fl. (7,2) f. 6,97	63 25
39	Kobalt	Co	silb. Met.	f. 8,9	20	1490	2900	6,06	0
40	Kohlenstoff Diamant	C							
41	Graphit		glänz. grau	f. 3,51 f. 2,25	20 20	subl. 3600	4200	f. 1,5 f. 2,04	20 20
41	Krypton	Kr	fbl. Gas	gf. 3,74 fl. 2,155 f. (2)	— 153	— 157	— 152,9		
42	Kupfer	Cu	r. Met.	fl. 8,3 f. 8,92	1083 20	1083		fl. 6,4 f. 5,85	1084 20
43	Lanthan	La	silb. Met.	f. 6,15	20	826	2300 1800	6,2	0 bis 100
44	Lithium	Li	silb. Met.	f. 0,534	20	186	(1370)	f. 5,5 fl. 8,33	0 300
45	Lutetium	Lu	glänz. Met.	f. 9,7					
46	Magnesium	Mg	silb. Met.	fl. 1,57	651		1110	fl. 6,9	651 bis 775
47	Mangan	Mn	silb. Met.	f. 1,74 f. 7,2	20 20	651 1260		f. 6,1 6,3	20 25
48	Molybdän	Mo	silb. Met.	f. 10,2		2625	3700	f. 6,2	20 bis 100
49	Natrium	Na	silb. Met.	fl. 0,93	97,5		880	fl. 7,4	100
				f. 0,97	20	97,5		f. 6,79	20

¹⁾ bei zweiatomigen Gasen Molwärme

²⁾ bei zweiatomigen Gasen $\frac{\text{cal}}{\text{Mol}}$

der Elemente (Fortsetzung)

Verdampfungs- enthalpie ΔI_F [$\frac{\text{cal}}{\text{Gramm-atom}^2}$]	Schmelz- enthalpie ΔI_F [$\frac{\text{cal}}{\text{Gramm-atom}^2}$]	Spez. elektr. Widerstand $R_0 \cdot 10^8$		Oberflächen- spannung γ		Linearer Ausdehnungs- koeffizient $\beta \cdot 10^6$		Kristall- form	Leitzahl
		[$\Omega \cdot \text{cm}$]	bei $t^\circ \text{C}$	[$\frac{\text{dyn}}{\text{cm}}$]	bei $t^\circ \text{C}$	[$\frac{1}{\text{grad C}}$]	bei $t^\circ \text{C}$		
1,54	0,372					fl. 3000	— 200	kub.	25
									26
									27
								hex.	28
119	1,33	fl. 27 f. 53 $89 \cdot 10^8$	30 0 0	358	30	18 6	0 bis 30	tetr. kub.	29 30
81,8	3,12	fl. 30,8 f. 3,4 30	1063 20 0	1120	1200	14,2	20	kub. hex.	31 32
0,024	(0,0033)			0,224	—270,1			hex.	33
	0,78	fl. 29 f. 8,2	155 0			33	20	tetr.	35
	5,04	6	20			6,5	20	kub.	36
10,39		fl. $78 \cdot 10^8$	114			fl. 800	114 bis 150		37
18,9	3,74	gf. $1,3 \cdot 10^{15}$	20			f. 93	20 bis 100	rh.	38
90,8	0,574 3,85	fl. 13 f. 7,0 9,7	62,3 20 20	411	62,3	fl. 290 f. 83 12,3	62 bis 150 20 20	kub. kub.	38 39
143		f. $5 \cdot 10^{20}$ f. 1400	15 20			f. 0,9 f. 3	20 20	kub. hex.	40 41
2,3	f. 0,39							kub.	42
72,8	3,11	1,69 59	20 18	1160	1200	fl. 190 f. 16,6	1083 20	kub. hex.	42 43
32,2	(1,10)	f. 8,55 fl. 45	0 230			f. 56 fl. 180	20 186 bis 230	kub. hex.	44 45
32,5						fl. 380	651 bis 800		46
55,2	1,75 3,56	4,6 5	20 20			f. 25,6 23	20 20	hex. kub.	47
128,4	6,66	5,4	20			5	20	kub.	48
23,4		fl. 9,7	100	222	100	fl. 280	100 bis 200		49
	0,633	f. 4,3	0			f. 71	20	kub.	

^{a)} bei Flüssigkeiten kubischer Ausdehnungskoeffizient α

Physikalische Eigenschaften

Leitzahl	Name	Symbol	Aussehen, Zustand u. Farbe bei Zimmer-temp.	Dichte ρ	bei $t^{\circ}\text{C}$	Schmelzpunkt $F.$ [$^{\circ}\text{C}$]	Siedepunkt Kp. [$^{\circ}\text{C}$]	Atomwärme $^1) c_p$ [$\frac{\text{cal}}{\text{Gramm-atom}^2}$]	bei $t^{\circ}\text{C}$
50	Neodym	Nd	hg. Met.	f. 6,9	20	840		6,5	0 bis 100
51	Neon	Ne	fbl. Gas	gf. 0,900 fl. 1,204 f. (1,0)	—245,9	—248,67 640	—245,9	4,97	25
52	Neptunium	Np	silb. Met.	17,9 (17,6; 19,5)					
53	Nickel	Ni	silb. Met.	f. 8,90	20	1452	2900	fl. 7,6 f. 6,16	1452 20
54	Niob	Nb	hgrau	f. 8,4	20	(2500)	3700	5,9	20
55	Osmium	Os	bl.-weißes Met.	f. 22,48	20	2700	> 5300	f. 5,95	20
56	Palladium	Pd	silb. Met.	fl. 11 f. 11,97	1555 0	1555	> 2200	f. 6,26	18
57	Phosphor	P	g. r.	f. 1,82 f. 2,20 fl. 1,745	20 20 44,5	44,1 590 ⁴³ Atm		f. 5,9 f. 5,7	9 9
58	Platin	Pt	silb.-grau. Met.	f. 19 f. 21,45 α 19,8; β 17,4; γ 16,0; ϵ 16,4	1775 20	1773,5 637	280 4300	f. 6,33	20
59	Plutonium	Pu							
60	Polonium	Po							
61	Praseodym	Pr	hg. Met.	f. 6,5	20	940		f. 6,5	0 bis 100
62	Promethium	Pm							
63	Protactinium	Pa	silb. Met.						
64	Quecksilber	Hg	silb. Fl.	fl. 13,546 f. 14,19	20 —38,9	—38,87	356,90	fl. 6,67 f. 6,69	20 —40
65	Radium	Ra	silb. Met.	f. (5,0)		960	1140		
66	Radon	Rn	fbl. Gas	gf. 9,73 fl. 4,4 f. 4	—62	—71 3170	—61,8	f. 6,07	0
67	Rhenium	Re	silb. Met.	f. 20,53				f. 6,0	10 bis 97
68	Rhodium	Rh	silb. Met.	f. 12,5	20	1966	> 2500	f. 6,0	10 bis 97
69	Rubidium	Rb	silb. Met.	fl. 1,475 f. 1,532	38,5 20	38,5	700	fl. 7,76 f. 6,86	50 0
70	Ruthenium	Ru	graues Met.	f. 12,2	20	> 1950	(> 2700)	f. 6,2	0 bis 100
71	Samarium	Sm	hgrau. Met.	f. 7,7		1300 bis 1400		7,26	100
72	Sauerstoff	O	fbl. Gas	gf. 1,429 fl. 1,14 f. 1,426	—183 —252,5	—218,4 1200	—183,0	gf. 6,970 fl. 6,31 f. 5,37	15 —200 —221,8
73	Scandium	Sc	silb. Met.	f. (2,5)			2400		

¹⁾ bei zweiatomigen Gasen Molwärme

²⁾ bei zweiatomigen Gasen $\frac{\text{cal}}{\text{Mol}}$

der Elemente (Fortsetzung)

Verdamp- fungs- enthalpie ΔI_F [$\frac{\text{cal}}{\text{Gramm-atom}^2}$]	Schmelz- enthalpie ΔI_F [$\frac{\text{cal}}{\text{Gramm-atom}^2}$]	Spez. elektr. Widerstand $R_0 \cdot 10^6$		Oberflächen- spannung γ		Linearer Ausdehnungs- koeffizient ^{a)} $\beta \cdot 10^6$		Kristall- form	Leitzahl
		[$\Omega \cdot \text{cm}$]	bei $t^\circ \text{C}$	[$\frac{\text{dyn}}{\text{cm}}$]	bei $t^\circ \text{C}$	[$\frac{1}{\text{grad C}}$]	bei $t^\circ \text{C}$		
0,415	(0,08)	79	20	4,44	—245,9			hex.	50
								kub. α ortho- rh.; > 298° β , tetr.; > 540° γ , kub.	51
82,2	4,3	6,9	20	1103	1131	12,8 7,1	20	kub.	52
								kub.	53
(4,0) 112	4,70	10,5 α 1,50; δ 1,02; ϵ 1,20	20	1819	2000	f. 125	20 0 bis 40	hex.	54
								kub.	55
14,2	0,56	f. 10 ¹⁷	11			f. 125	0 bis 40	hex.	56
								kub.	57
4,01 200	0,8	19,8	0	471,6	20	f. 182 f. 30	20 von 183 bis—39	rh.	58
								kub.	59
18	0,53	f. 11,6 10	40 0 20			f. 520 8,9	50 bis 60 20	mkf.	60
								hex.	61
1,630	0,106			13,2	—183	f. 4100	—195	hex.	62
								rh.	63

^{a)} bei Flüssigkeiten kubischer Ausdehnungskoeffizient α

^{b)} 12,45 in der Fläche 001;
4,67 in der Fläche 100

Physikalische Eigenschaften

Leitzahl	Name	Symbol	Aussehen, Zustand u. Farbe bei Zimmer- temp.	Dichte ρ	bei $t^{\circ}\text{C}$	Schmelz- punkt F. [$^{\circ}\text{C}$]	Siede- punkt Kp. [$^{\circ}\text{C}$]	Atomwärme ¹⁾ c_p	
								$\left[\frac{\text{cal}}{\text{Gramm-atom}^{\circ}} \right]$	bei $t^{\circ}\text{C}$
74	Schwefel	S	g. rh.	fl. 1,808 f. 2,07	115 20	112,8	444,6	fl. 7,7 f. 5,41	200 25
75	Selen	Se	mkl. grau	f. 1,96 f. 4,80	20 25	119,25 220	688	f. 5,63 f. 6,7	25 0 bis 41
76	Silber	Ag	krist. silb. Met.	f. 4,50 fl. 9,4	25 960,5		1950	fl. 8,35 fl. 8,0	490 bis 570 1000
77	Silicium	Si	grau oder schz.	f. 10,5 f. 2,4	20 20	960,5 1420	2600	f. 6,13 4,73	25 20
78	Stickstoff	N	fb. Gas	gf. 1,2505 fl. 0,805 f. 1,026 f. 2,6	—195,8 —252,5	—209,86 752	—195,8 1150	gf. 6,95 fl. 6,64 f. 5,5	25 —200 —212
79	Strontium	Sr	silb. Met.	f. 16,6		3000	(4100)	f. 6,5	20
80	Tantal	Ta	silb. Met.						
81	Technetium	Tc							
82	Tellur	Te	hgrau	f. α 6,24 f. β 6,00	20 20	452	1390	f. 6,16	25
83	Terbium	Tb	glänz. Met.	f. 8,3					
84	Thallium	Tl	silb. Met.	fl. 11,0	303		1457		
85	Thorium	Th	graues Met.	f. 11,85 f. 11,2	20	302,5 1845	> 3000	f. 6,4 f. 6,4	28 0 bis 100
86	Thulium	Tm	glänz. Met.	f. 9,3					
87	Titan	Ti	silb. Met.	f. 4,5	20	1800	> 3000	f. 6,9	0 bis 100
88	Uran	U	graues Met.	f. 18,7		(1150)		f. 6,7	0 bis 100
89	Vanadium	V	hgrau Met.	f. 5,866	15	1720	3000	5,88	0 bis 100
90	Wasserstoff	H	fb. Gas	gf. 0,08987 fl. 0,0708 f. 0,0808 f. 9,80	—252,8 —262	—259,18 271	—252,8 1470	gf. 6,90 fl. 0,233 f. 0,57 fl. 7,3 f. 6,1 f. 6,2	25 —252,8 —260,6 400 20 20 bis 100
91	Wismut	Bi	w. oder röt. Met.	f. 19,3		3370	5900		
92	Wolfram	W	graues Met.						
93	Xenon	Xe	fb. Gas	gf. 5,89 fl. 3,06 f. 2,7 f. 7,0	—109 —140	—112 (1800)	—108,1		
94	Ytterbium	Yb	glänz. Met.	f. 5,51		1490	(2500)		
95	Yttrium	Y	graues Met	fl. 6,7	463		907		
96	Zink	Zn	bl.-weißes Met.	f. 7,14 fl. 6,98	20 232	419,4		f. 6,05 fl. (7,4)	20 232
97	Zinn	Sn	silb. Met.	f. 7,28 f. 5,75 f. 6,4	20 20 20	231,85		f. 6,43 f. 6,12 f. 6,2	18 20 0 bis 100
98	Zirkonium	Zr	weiß grau hgrau Met.			1900	> 2900		

¹⁾ bei zweiatomigen Gasen Molwärme

²⁾ bei zweiatomigen Gasen $\frac{\text{cal}}{\text{Mol}}$

der Elemente (Fortsetzung)

Verdampfungsenthalpie ΔI_K [$\frac{\text{cal}}{\text{Gramm-atom}^2}$]	Schmelzenthalpie ΔI_F [$\frac{\text{cal}}{\text{Gramm-atom}^2}$]	Spez. elektr. Widerstand $R_0 \cdot 10^6$		Oberflächen- spannung γ		Linearer Ausdehnungs- koeffizient $\beta \cdot 10^6$		Kristall- form	Leitzahl
		[$\Omega \cdot \text{cm}$]	bei $t^\circ \text{C}$	[dyn cm]	bei $t^\circ \text{C}$	[$\frac{1}{\text{grad C}}$]	bei $t^\circ \text{C}$		
2,6	(0,39) (0,33)	$2 \cdot 10^{23}$	20	58,3	141	fl. 430 f. 64	115 40	rh. mkl. hex.	74
7,4	0,53	12	20			f. 37	40		75
60,0		fl. 11,3	1000	923	995	fl. 110	961 bis 1200		76
72,6	2,7 11,1	f. 1,63 $85 \cdot 10^3$	18 20			f. 18,8 2,8 —7,3	20 20	kub. kub.	77
1,32				10,53	—203,1	6000	—195		78
33,6	0,17 2,19	24,8	20			23	20	kub. kub.	79
		13,9	27			7	20	kub.	80
								hex.	81
20	3,2	$6 \cdot 10^4$				f. 16,8	40	hex.	82
								hex.	83
38,8		fl. 74	303			fl. 140	303 bis 350		84
	1,03	f. 18,1 18	20 20			f. 28 12	20 0 bis 100	hex. kub.	85
								hex.	86
		55,5	20					kub.	87
		f. 60	20					rh.	88
		19	0 bis 100					kub.	89
0,225				1,98	—253,1	1300	—255		90
46,1	0,028 2,65	101		388	300	12,1		hex. rhomb.	91
176	8,40	5,5	20			4	20	kub.	92
									93
3,02	0,549							kub. kub.	94
								hex.	95
27,4		fl. 37	440	772	470	fl. 150	420 bis 543		96
68	1,8	f. 6 fl. 49	20 300	526	253	f. 29,2 100	40 232	hex.	97
	1,69	f. 11,4 (41)	20 0			20 5 14,3	bis 1600 20 bis 163 bis — 18 0 bis 100	tetr. kub. hex.	98

^{a)} bei Flüssigkeiten kubischer Ausdehnungskoeffizient α

Anorganische Verbindungen

Richtsätze für die Benennung anorganischer Verbindungen¹⁾

INHALTSÜBERSICHT

Vorbemerkungen	17
A. Allgemeines	17
I. Namen und Formeln	17
II. Gebrauch des Bindestrichs	18
B. Binäre Verbindungen	19
I. Stellung der Bestandteile der Verbindung im Namen und in der Formel	19
II. Kennzeichnung des Mengenverhältnisses der Be- standteile	20
III. Bezeichnung intermetallischer Verbindungen	21
IV. Kennzeichnung der Masse, der Isotopie und des Ioni- sierungszustandes am Elementsymbol	21
V. Gruppenbezeichnungen	22
C. Ternäre, quaternäre usw. Verbindungen	22
D. Sauerstoffsäuren	23
E. Salze	26
I. Allgemeines	26
II. Saure Salze (Hydrosalze)	26
III. Basische Salze	27
F. Verbindungen höherer Ordnung	27
I. Komplexverbindungen (Koordinationsverbindungen), Allgemeines	27
II. Isopolysäuren und ihre Salze	28
III. Heteropolysäuren und ihre Salze	30
IV. Doppelsalze	31
V. Hydrate, Ammoniakate und sonstige Additionsverbin- dungen	31

¹⁾ Diese Richtsätze wurden ausgearbeitet von der Internationalen Union für Chemie, Kommission für die Reform der Nomenklatur der anorganischen Chemie: *W. P. Jorissen*, Lelden (Vorsitzender), *H. Bassett*, Reading, *A. P. Damien*, Paris, *F. Fichter*, Basel, *H. Remy*, Hamburg, und erscheint in der Zeitschrift „Bericht der Deutschen Chemischen Gesellschaft“, Band 73, Seite 53–70, Verlag Chemie Berlin 1940. Nachdruck mit freundlicher Genehmigung des Verlages Chemie, Weinheim.

Vorbemerkungen

Ziel dieser Richtsätze ist die *Vereinheitlichung* in der *Benennung anorganischer Verbindungen* und die Beseitigung veralteter, falscher Bezeichnungen. Es wurde angestrebt, vor allem für den wissenschaftlichen Sprachgebrauch eine *einheitliche, rationelle Nomenklatur* der anorganischen Verbindungen zu schaffen. Dabei konnte fast durchgehend auf bereits bestehende Bezeichnungsweisen zurückgegriffen werden, so daß die Aufgabe im wesentlichen darin bestand, die in ein folgerichtiges System sich einfügenden Bezeichnungsweisen von den hierzu im Widerspruch stehenden zu sondern und, soweit notwendig, die dem zugrunde gelegten System entsprechenden Namen aufzustellen.

Die Frage der *Registrierung* anorganischer Verbindungen, beispielsweise in den Inhaltsverzeichnissen der Zeitschriften, liegt außerhalb des gegebenen Aufgabenkreises. Natürlich ist eine Vereinheitlichung in der Benennung der anorganischen Verbindungen auch für den besonderen Zweck der systematischen Berichterstattung von wesentlichem Interesse. Die Richtlinien wurden infolgedessen in Verbindung mit Fachgenossen ausgearbeitet, die auf diesem Gebiet über besondere Erfahrungen verfügen.

Auf die Frage der Benennung der einzelnen *Elemente* ist nicht eingegangen worden, da hierfür die Atomgewichtskommission zuständig ist.

Forscher, die neue Verbindungen finden, deren Benennung sich nicht ohne weiteres aus den vorliegenden Richtsätzen ergibt, werden eingeladen, sich bezüglich der Benennung mit der Nomenklaturkommission in Verbindung zu setzen.

A. Allgemeines

I. Namen und Formeln

Für die Bezeichnung einer chemischen Verbindung sind zwei Möglichkeiten vorhanden. Sie kann erfolgen:

1. durch die Formeln,
2. durch den Namen.

Zu 1: Es empfiehlt sich, zur Bezeichnung chemischer Verbindungen weitgehend von den *Formeln* Gebrauch zu machen, da die Formel das einfachste und eindeutigste Mittel zur Kennzeichnung der anorganischen Verbindungen darstellt. Sie ist überdies dem internationalen Verständnis unmittelbar zugänglich und zugleich durch Kürze und Raumersparnis im Satz ausgezeichnet.

Die Benutzung der Formel empfiehlt sich vor allem zur Bezeichnung komplizierter Verbindungen. Besondere Bedeutung kommt ihr zu bei der Abfassung präparativer Vorschriften, da sie Verwechslungen ausschließt. Abzusehen von der Benutzung der Formel ist natürlich in solchen Fällen, in denen eine Unklarheit herbeigeführt werden würde. Wird der Formel ein Geschlechtswort vorangestellt, so ist stets das *sächliche* Geschlechtswort zu gebrauchen.

Beispiele: Fällung mit H_2S — Behandeln mit gasförmigem HCl — wäßrige oder alkoholische HCl -Lösung — Durchleiten des Gases durch KOH -Lösung.

Zu 2: Für die *Namengebung* liegen zwei Möglichkeiten vor:

- a) rationelle Namen,
- b) Trivialnamen.

Zu a: Bei der Verwendung der rationellen Namen ist es nicht immer erforderlich, im Namen die stöchiometrischen Verhältnisse zum Ausdruck zu bringen, falls damit nicht eine besondere Absicht verbunden wird, weil ein Blick auf die Formel die quantitative und atomistische Zusammensetzung ohne weiteres erkennen läßt.

In zahlreichen Fällen wird eine genügende Abkürzung des rationellen Namens bereits dadurch erreicht, daß aus diesem Zahlwörter, Wertigkeitsbezeichnungen und sonstige Kennzeichen fortgelassen werden, deren Angabe sich in dem gegebenen Zusammenhang erübrigt. Daher kann die Angabe der Wertigkeit oder der Atomverhältnisse bei Verbindungen von Elementen mit im allgemeinen konstanter Wertigkeit meist fortgelassen werden:

Beispiele:

Aluminiumsulfat	statt Aluminium(III)-sulfat.
Kaliumchloroplatinat	statt Kaliumhexachloroplatinat (IV).
Kaliumcyanoferat(II)	statt Kaliumhexacyanoferat (II).
Kaliumcyanoferat (III)	statt Kaliumhexacyanoferat (III).

Zu b): Bei den Trivialbezeichnungen ist zu unterscheiden zwischen:

- aa) reinen Trivialnamen,
- bb) falsch gebildeten Namen.

Zu aa): Als reine Trivialnamen gelten solche, die frei von falschen wissenschaftlichen Deutungsversuchen und sonstigen falschen chemischen Vorstellungen sind und in der Mehrzahl der Fälle dem anschaulichen Verwendungskreis der Verbindungen entnommen sind. Hierzu sind zu zählen Namen wie Salpeter — Ätzkalk — Ätznatron — gelbes Blutlaugensalz.

Die Verwendung derartiger reiner Trivialnamen ist zulässig.

Zu bb): Als falsch gebildete Namen sind solche anzusprechen, die ursprünglich als Bezeichnungen geschaffen wurden, um bestimmte Aussagen über die Zusammensetzung oder die Konstitution der betreffenden Verbindung zu machen, die jedoch mit unseren heutigen Vorstellungen und Erkenntnissen in Widerspruch stehen. Hierzu gehören Namen wie schwefelsaure Magnesia — kohlensaurer Kalk — salpetersaures Kali — essigsaurer Tonerde — Cyankali. Diese Namen sind zwar volkstümlich, aber vom wissenschaftlichen Standpunkt aus falsch.

Die Benutzung derartiger Namen ist auf jeden Fall unzulässig. Sie sollten auch aus dem technischen Schrifttum und damit aus den Patentschriften verschwinden.

II. Gebrauch des Bindestrichs

Auf die Zerlegung in die einzelnen Namensbestandteile durch Bindestriche soll, auch im Falle längerer Namen, möglichst verzichtet werden, sofern nicht eine Unterbrechung des Namens durch römische Ziffern erfolgt.

Also stets:	und nicht:
Kaliumchlorid	Kalium-chlorid
Kaliumaluminiumsulfat	Kalium-aluminium-sulfat
Natriumammoniumhydrogenphosphat	Natrium-ammonium-hydrogen-phosphat

In den Fällen, in denen entsprechend der obigen Festlegung ein Bindestrich erforderlich ist, ist mit *kleinem* Anfangsbuchstaben weiterzuschreiben, also:

Eisen(III)-sulfat,
Ammoniumeisen(II)-sulfat.

Ist das Wort *Hydrat* von einer (arabischen) Ziffer begleitet, so ist es mit großem Anfangsbuchstaben mit der Ziffer durch einen Bindestrich zu verknüpfen. Entsprechendes gilt für *Peroxyhydrat* und *Ammoniakat* (vgl. F, V).

Für sonstige Wortbestandteile gelten die allgemeinen Regeln der Rechtschreibung.

Beispiele: Kupfersulfat-5-Hydrat,
Kobalt-Komplexverbindungen,
S-Halogenide.

B. Benennung der binären Verbindungen

I. Stellung der Bestandteile der Verbindung im Namen und in der Formel

Bei binären Verbindungen ist, soweit es aus dem Charakter der Verbindung erkennbar ist, im Falle *salzartiger* und sonstiger *heteropolarer* Verbindungen der *elektropositive Bestandteil sowohl in der Formel als auch im Namen stets an erster Stelle zu nennen*. Dem Namen des stärker elektropositiven Bestandteils wird der mit der Endung „id“ versehene abgekürzte lateinische Name des stärker elektronegativen Bestandteils angefügt. Bei *homöopolaren* Verbindungen und in solchen Fällen, in denen nicht bekannt ist, welcher Bestandteil in der Verbindung als elektropositiv anzusprechen ist, wird derjenige Bestandteil zuerst genannt, der im *freien Zustande* stärker elektropositiven Charakter besitzt.

Beispiele:

Natriumchlorid, Silbersulfid, Lithiumhydrid. — Borcarbid, Sauerstoffdifluorid.

Die hier vorgeschriebene Stellung der Bestandteile einer Verbindung gilt für den deutschen und englischen Sprachgebrauch. Für das Französische und Italienische gilt die umgekehrte Reihenfolge. Demzufolge werden im Französischen und Italienischen auch in den Formeln die Verbindungsbestandteile in der umgekehrten Reihenfolge geschrieben wie im Deutschen und Englischen. Derartige Unterschiede sind im Wesen der verschiedenen Sprachen begründet und lassen sich nicht beseitigen.

In einigen Sprachen sind auch Namen in Gebrauch, die durch *bloßes Nebeneinanderstellen der Bestandteile ohne Anfügen einer Endung* gebildet sind. Im Deutschen gebraucht man diese Bezeichnungsweise vor allem für die leichtflüchtigen Wasserstoffverbindungen (Beispiel: Chlorwasserstoff). Sie soll unbedingt auf *homöopolare* Verbindungen beschränkt werden; jedoch ist auch für diese in der Regel die erstangeführte Benennungsweise vorzuziehen.

Macht man von der Benennung durch bloßes Nebeneinanderstellen der Bestandteile *Gebrauch*, so ist der im freien Zustand stärker *elektronegative* Bestandteil *zuerst* zu nennen.

Beispiel:

Chlorwasserstoff, Siliciumwasserstoffe. — Ferner: Schwefelkohlenstoff (besser: Kohlenstoffdisulfid), Chlorstickstoff (besser: Stickstofftrichlorid). — Jedoch *nicht*: Chlornatrium, Bromkalium, Schwefelsilber, sondern *nur*: Natriumchlorid usw.

II. Kennzeichnung des Mengenverhältnisses der Bestandteile

Für die Kennzeichnung des Mengenverhältnisses der Bestandteile in chemischen Verbindungen liegen zwei Möglichkeiten vor. Sie kann erfolgen:

1. durch die Wertigkeitsbezeichnung,
2. durch Angabe der stöchiometrischen Zusammensetzung (stöchiometrische Benennung) oder durch Angabe der Funktion (funktionale Benennung).

Zu 1: Die Kennzeichnung der elektrochemischen Wertigkeit in den Verbindungsamen hat ausschließlich durch die *Stocksche* Bezeichnungsweise, d. h. durch *römische Ziffern* zu erfolgen, die in Klammern und ohne Bindestrich hinter den Namen des Elements gestellt werden, auf das sie sich beziehen. Der auf die Wertigkeitsbezeichnung folgende Teil des Namens der Verbindung wird mittels Bindestrichs angeführt und klein geschrieben.

Beispiele: $\text{CuCl} = \text{Kupfer(I)-chlorid}$ | $\text{FeO} = \text{Eisen(II)-oxyd}$
 $\text{CuCl}_2 = \text{Kupfer(II)-chlorid}$ | $\text{Fe}_3\text{O}_4 = \text{Eisen(II, III)-oxyd}$

Die früher gebräuchliche Kennzeichnung der Wertigkeit durch Endungen wie o, i (Ferro-, Ferri-) hat sich als unzuweckmäßig erwiesen und sollte fortan nicht nur im wissenschaftlichen, sondern auch im technischen Schrifttum vollkommen vermieden werden.

Soll die Wertigkeit in der Formel bzw. bei Verwendung des Elementsymbols zum Ausdruck gebracht werden, so sind die sie kennzeichnenden römischen Ziffern dem betreffenden Symbol rechts oben anzufügen.

Beispiele: Cu^{I} -Salze | Fe^{II} -Verbindungen

Zu 2: Die Bezeichnung der stöchiometrischen Zusammensetzung erfolgt durch *griechische Zahlwörter*, die dem Bestandteil, auf den sie sich beziehen, ohne Bindestrich vorangestellt werden. Diese Art der Kennzeichnung der Mengenverhältnisse im Namen statt durch Angabe der Wertigkeit ist vor allem bei den homöopolaren Verbindungen üblich. Sie ist ferner geboten in Fällen, in denen die Zusammensetzung von derjenigen, die auf Grund der üblichen Wertigkeit zu erwarten wäre, abweicht oder in denen die elektrochemische Wertigkeit nicht bekannt ist. Das Zahlwort „Mono“ kann hierbei meist fortgelassen werden. Die Zahl 8 ist durch „Okta“, die Zahl 9 durch „Ennea“ zu bezeichnen. Griechische Zahlwörter über 12 werden des leichteren Verständnisses wegen durch (gleichfalls ohne Bindestrich vorangestellte) arabische Ziffern ausgedrückt. Zur Angabe gebrochener Molzahlen werden ebenfalls arabische Ziffern benutzt; „ $\frac{1}{2}$ “ kann auch durch „Hemi“ ausgedrückt werden.

Statt der stöchiometrischen kann auch die funktionale Benennung angewandt werden. Der Gebrauch der letzteren ist besonders im Französischen üblich.

Beispiele:

Stöchiometrische Benennung	Funktionale Benennung
N_2O = Distickstoff(mon)oxyd	—
NO = Stickstoffoxyd	—
N_2O_3 = Distickstofftrioxyd	Salpetrigsäureanhydrid
NO_2 = Stickstoffdioxyd	—
N_2O_4 = Distickstofftetraoxyd	—
N_2O_5 = Distickstoffpentaoxyd	Salpetersäureanhydrid
Ag_2F = Disilberfluorid	—
$\text{Fe}(\text{CO})_4$ = Eisentetracarbonyl	—
FeS_2 = Eisendisulfid	—

Schwerfälligen Namen ist die Formel vorzuziehen. So sollte man zum Beispiel niemals sagen: $\text{Na}_{12}\text{Hg}_{13} = 12$ Natrium-13 Mercurid; in derartigen Fällen ist stets die Formel zu verwenden.

Veraltete und überflüssige Bezeichnungen wie Oxydul, Sulfür, Cyanür, Chlorür usw. für Verbindungen niedrigerer Oxydationsstufen sollten — auch wegen ihrer mangelnden Eindeutigkeit im Hinblick auf den französischen Sprachgebrauch¹⁾ — aus dem deutschen Sprachgebrauch verschwinden.

III. Bezeichnung intermetallischer Verbindungen

Die intermetallischen Verbindungen folgen hinsichtlich ihrer Existenzbedingungen nicht den Bildungsgesetzen der stöchiometrischen Verbindungen, da sie vielfach als Phasen mit einem mehr oder weniger großen Homogenitätsbereich angesprochen werden müssen. Es fehlt noch an einer klaren systematischen Gliederung und Erkennung der diese Verbindungsklasse beherrschenden Gesetzmäßigkeiten. Daher wäre der Versuch, zu einer Festlegung der Nomenklatur der intermetallischen Verbindungen zu kommen, verfrüht.

In Anbetracht dieser Sachlage sind auf diesem Gebiet Namenbildungen zu vermeiden und ist in allen Fällen ausschließlich die Formel zu verwenden, nach Möglichkeit unter Angabe der genauen Atomzahl. Ist die genaue Atomzahl nicht angebar oder handelt es sich um eine intermetallische Verbindung mit größerem Homogenitätsbereich, so kann eine vereinfachte Formel benutzt werden, die die Verbindung in sinngemäßer Weise kennzeichnet. Soweit die Gefahr der Verwechslung mit einer stöchiometrisch zusammengesetzten Verbindung besteht, empfiehlt es sich, die Verbindung durch einen über die Formel gesetzten Strich als eine solche von variabler Zusammensetzung zu kennzeichnen.

Beispiel: ZnAu stellt als β -Phase im System ZnAu eine in den Eigenschaften von den Komponenten Au und Zn abweichende intermetallische Verbindung dar, die homogen ist im Bereich zwischen 41 und 58 Atom-% Zn . Es gelten also als gleichberechtigt sämtliche Formeln zwischen $\text{Zn}_{41}\text{Au}_{59}$ und $\text{Zn}_{58}\text{Au}_{42}$, wofür lediglich abgekürzt ZnAu oder $\overline{\text{ZnAu}}$ geschrieben wird.

Verbindungen von nicht konstanter Zusammensetzung, wie $\overline{\text{ZnAu}}$, werden als „nichtdaltonide Verbindungen“ bezeichnet zum Unterschied von den „daltoniden Verbindungen“, d. h. den Verbindungen von konstanter Zusammensetzung.

Eine spätere Systematik der intermetallischen Verbindungen wird das Gebiet der Mischkristalle und der Überstrukturen mitberücksichtigen müssen.²⁾

IV. Kennzeichnung der Masse, der Isotopie und des Ionisierungszustandes am Elementsymbol

Bei Kernreaktionen kann die übliche Kennzeichnung eines Elements durch das bloße Symbol nicht mehr als hinreichend bezeichnet werden; sie ist zu erweitern durch die Angabe der Masse und der Ordnungszahl.

Da die Stelle des rechten unteren Index neben dem Symbolzeichen bereits zur Kennzeichnung der stöchiometrischen Zusammensetzung besetzt ist und da weiterhin die Stelle rechts oben neben dem Symbol zur Kennzeichnung

¹⁾ Im Französischen haben „sulfure“, „cyanure“ usw. die Bedeutung der deutschen Bezeichnung „Sulfid“, „Cyanid“ usw.

²⁾ Die Kommission möchte die Aufmerksamkeit der auf diesem Gebiet tätigen Fachgenossen darauf hinlenken, daß eine gewisse Vereinheitlichung der Bezeichnung der Modifikationen und der intermediären Phasen dringend erwünscht ist.

des Ionisierungszustandes dient, so bleiben für Ordnungszahl und Masse nur noch die entsprechenden Stellen links vom Symbolzeichen verfügbar.

Es ist daher anzugeben:

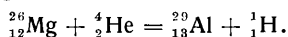
rechts unten neben dem Symbolzeichen die Anzahl der Atome,
rechts oben neben dem Symbolzeichen der Ionisierungszustand,
links unten neben dem Symbolzeichen die Ordnungszahl,
links oben neben dem Symbolzeichen die Masse.

Für das Elementsymbol gilt infolgedessen folgende Gesamtcharakterisierung:

Masse		Ionisierungszustand
	Elementsymbol	
Ordnungszahl		Anzahl der Atome
<i>Beispiel:</i>	$\begin{smallmatrix} 35 & +1 \\ \text{Cl} \\ 17 & 2 \end{smallmatrix}$	

Hierunter ist zu verstehen die einfach ionisierte Chlormolekel Cl_2 mit der Ordnungszahl 17 und der Masse 35 für das Einzelatom.

Eine Reaktionsgleichung für Kernreaktionen hat demgemäß folgende Form:



V. Gruppenbezeichnungen

Die Verbindungen der Halogene sind als *Halogenide* (nicht als Haloide oder Halide) zu bezeichnen, die Elemente Sauerstoff, Schwefel, Selen und Tellur als *Chalkogene* und ihre Verbindungen als *Chalkogenide*.

Die *Alkalimetalle* sind nicht als „Alkalien“, die *Erdalkalimetalle* nicht als „Erdalkalien“ zu bezeichnen, da diese Namen die veralteten (und im wissenschaftlichen Sprachgebrauch zu vermeidenden) Bezeichnungen für die *Oxyde* dieser Metalle sind. In zusammengesetzten Wörtern dagegen ist der Gebrauch von „Alkali-“ und „Erdalkali-“ als Abkürzung für „Alkalimetall-“ und „Erdalkalimetall-“ allgemein üblich und statthaft.¹⁾

C. Ternäre, quaternäre usw. Verbindungen

Die vorstehenden Richtlinien, die an den binären Verbindungen entwickelt worden sind, gelten sinngemäß auch für Verbindungen von mehr als zwei Elementen.

Radikale, die besondere Namen tragen, werden bei der Namensbildung wie elementare Bestandteile einer Verbindung behandelt.

<i>Beispiele:</i>	NH_4Cl	= Ammoniumchlorid
	KCN	= Kaliumcyanid
	$\text{Fe}(\text{SCN})_3$	= Eisen(III)-rhodanid
	$\text{Pb}(\text{N}_3)_2$	= Bleiazid

Sind mehrere elektropositive Bestandteile mit einem elektronegativen Bestandteil verbunden, so gilt, entsprechend der für die binären Verbindungen getroffenen Festlegung, als Regel, daß der stärker elektropositive Bestandteil zuerst zu nennen ist. Entsprechend sollen, wenn eine Verbindung mehrere elektronegative Bestandteile enthält, diese nach Möglichkeit im Namen sowie in der Formel nach steigend elektronegativen Charakter geordnet werden.

¹⁾ Entsprechend der zulässigen Abkürzung „Kohlen-“ für „Kohlenstoff“ — in manchen Kohlenstoffverbindungen.

An Stelle von Sauerstoff in Säureradikale eingetretener Schwefel soll allgemein durch „Thio-“ bezeichnet werden (vgl. unter D, S. 25). Daher heißen die Verbindungen des Radikals SCN: „Thiocyanate“ (Trivialname: „Rhodanide“), nicht: Sulfocyanate und auch nicht: Sulfo- oder Thiocyanide.

Für Mischsalze sind Namen wie: Bleichlorofluorid (statt: Bleichloridfluorid), Bleisulfochlorid (statt: Bleisulfidchlorid) zulässig.

Als Alumo-, Boro-, Beryllo- usw. -silicate sind nur solche Silicate zu bezeichnen, die Al, B, Be usw. an Stelle von Si enthalten.

Beispiele:

Orthoklas, $K[AlSi_3O_8]$, ist ein Alumosilicat (Kalium-alumotrisilicat).

Spodumen, $LiAl[Si_2O_6]$, ist ein Aluminiumsilicat (Lithiumaluminium-disilicat).

Muskowit, $KAl_2[AlSi_3O_{10}](OH)_2$, ist ein Aluminium-alumosilicat.

D. Sauerstoffsäuren

Für die Mehrzahl der wichtigen einfachen Sauerstoffsäuren bestehen seit langer Zeit eingebürgerte Namen, deren Änderung weder zweckmäßig noch notwendig ist. Festlegungen müssen lediglich in einer Reihe von Fällen getroffen werden, in denen sich im Laufe der Zeit durch das Nebeneinanderbestehen von zum Teil falschen Bezeichnungsweisen *Unklarheiten* herausgebildet haben.

Für die Säuren des Schwefels, Stickstoffs, Phosphors und Bors sind nebenstehend tabellarisch die wesentlichen Vertreter mit den für die Säure selbst sowie für ihre Salze zu benutzenden Namen zusammengestellt.

Zu der in der nebenstehenden Tafel gegebenen Festlegung ist in sechs Punkten die Entscheidung zu begründen:

1. $H_2S_2O_4$ = *Dithionige* Säure und nicht hydroschweflige oder unterschweiflige Säure; Salze = Dithionite.
2. $H_2S_2O_3$ = *Thioschwefelsäure* und nicht unterschweiflige Säure; Salze = Thiosulfate.
3. H_2SO_5 = *Peroxymonoschwefelsäure* und nicht Perschwefelsäure.
4. H_2NO_2 = *Nitroxilsäure* und nicht hydrosalpetrige Säure; Salze = Nitroxylate.
5. $H_2B_4O_7$ = *Tetraborsäure* und nicht Pyroborsäure; Salze = Tetraborate.
6. $H_4P_2O_6$ Salze sind als Hypophosphate zu bezeichnen.

Zu 1 und 2: Der Name hydroschweflige Säure für die Verbindung $H_2S_2O_4$ wurde auf Grund der irrtümlichen Annahme der Formel RHS_2O_4 für ihre Salze durch ihren Entdecker *Schützenberger* vorgeschlagen. Durch die spätere Feststellung von *Berthsen* und *Bazlen*, daß die Salze der Säure wasserstofffrei sind und der Formel $R_2S_2O_4$ entsprechen, hat diese Bezeichnung ihre Berechtigung verloren, da die Kennzeichnung „hydro“ als (übrigens nicht zu empfehlende) Abkürzung für „hydrogen“ nur für Verbindungen mit Wasserstoff Sinn hat. Aber auch der von *Berthsen* und anderen vorgeschlagene Name „unterschweflige Säure“ für die Verbindung $H_2S_2O_4$ erscheint nicht zweckmäßig. Abgesehen davon, daß dieser Name Anlaß zu Verwechslungen bietet, solange die Bezeichnung der *Thioschwefelsäure* als „unterschweflige Säure“ noch nicht völlig aus dem Schrifttum verschwunden ist, entspricht er nicht dem Gebrauch, diejenige Säure als „unter. . . .ige Säure“ zu benennen, in der das säurebildende Element im Durchschnitt je Atom um eine Oxydationsdoppelstufe tiefer liegt als in der durch die Endung -ig gekennzeichneten Säure (vgl.: chlorige Säure — unterchlorige

Formel	Säure	Salze
Säuren und Salze des Schwefels:		
H_2SO_2	Sulfoxylsäure	Sulfoxylate
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_4$	Dithionige Säure	Dithionite
H_2SO_3	Schweflige Säure	Sulfite
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_5$	Thioschweflige Säure	Thiosulfite
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_6$	Pyroschweflige Säure	Pyrosulfite
H_2SO_4	Schwefelsäure	Sulfate
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$	Thioschwefelsäure	Thiosulfate
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8$	Pyroschwefelsäure	Pyrosulfate
H_2SO_5	Peroxymonoschwefelsäure	Peroxymonosulfate
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8$	Dithionsäure	Dithionate
$\text{H}_2\text{S}_x\text{O}_8$	Polythionsäuren	Polythionate
(x = 3, 4 usw.)		
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8$	Peroxydischwefelsäure	Peroxydisulfate
Säuren und Salze des Stickstoffs:		
$\text{H}_2\text{N}_2\text{O}_2$	Untersalpetrige Säure	Hyponitrite
H_2NO_2	Nitroxylsäure	Nitroxylate
HNO_2	Salpetrige Säure	Nitrite
HNO_3	Salpetersäure	Nitrate
HNO_4	Peroxyalsalpetersäure	Peroxyinitrate
Säuren und Salze des Phosphors:		
H_3PO_2	Unterphosphorige Säure	Hypophosphite
H_3PO_3	Phosphorige Säure	Phosphite
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_5$	Pyrophosphorige Säure	Pyrophosphite
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_6$	Unterphosphorsäure	Hypophosphate
H_3PO_4	(Ortho)phosphorsäure	(Ortho)phosphate
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$	Pyrophosphorsäure	Pyrophosphate
HPO_3	Metaphosphorsäure	Metaphosphate
H_3PO_5	Peroxymonophosphorsäure	Peroxymonophosphate
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_8$	Peroxydiphosphorsäure	Peroxydiphosphate
Säuren und Salze des Bors:		
H_3BO_3	Borige Säure	—
$\text{H}_4\text{B}_2\text{O}_4$	Unterborsäure	Hypoborate
H_3BO_3	Orthoborsäure	Orthoborate
HBO_2	Metaborsäure	Metaborate
$\text{H}_2\text{B}_4\text{O}_7$	Tetraborsäure	Tetraborate
Über sonstige Polyborsäuren und Polyborate siehe unter F II		

Säure; salpetrige Säure — untersalpetrige Säure). Da in der Säure $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_4$ der Schwefel im Durchschnitt je Atom um eine Oxydationsdoppelstufe tiefer liegt als in der Dithionsäure, so muß gemäß den bei der Benennung der Sauerstoffsäuren allgemein befolgten Regeln die Säure $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_4$ als dithionige Säure bezeichnet werden. Dieser Name enthält *keine* Aussage über die *Konstitution* der Verbindung.

Völlig verfehlt ist die häufig noch gebrauchte Benennung der Säure $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$ als unterschweiflige Säure. Die Säure $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$ leitet sich von der Schwefelsäure, H_2SO_4 , dadurch ab, daß darin ein Sauerstoffatom durch Schwefel ersetzt ist. Demgemäß muß sie *Thioschwefelsäure* genannt werden; denn allgemein wird an Stelle von Sauerstoff eingetretener Schwefel durch „Thio“ bezeichnet (vgl. weiter unten).

Berechtigt wäre der Name „unterschweiflige Säure“ für die Säure H_2SO_2 . Für diese soll aber der eingebürgerte Name „Sulfoxylsäure“ beibehalten werden. Der Name „unterschweiflige Säure“ soll demnach ganz verschwinden.

Zu 3: Es ist zu unterscheiden zwischen denjenigen Säuren bzw. Salzen, die durch Substitution aus dem Wasserstoffperoxyd entstehen und infolgedessen

peroxydisch gebundenen Sauerstoff —O—O— enthalten und denjenigen, die sich von den höchsten Oxydationsstufen einiger Elemente ableiten und frei von peroxydischem Sauerstoff sind.

Die zuletzt genannten, wie NaClO_4 , KMnO_4 , sind mit Recht als *Persalze* zu bezeichnen. Die ersteren dagegen, wie $\text{R}_2\text{S}_2\text{O}_8$, R_3PO_5 , sind gegen die eigentlichen Persalze abzugrenzen und als *Peroxysalze*, die ihnen entsprechenden Säuren als *Peroxysäuren* zu bezeichnen.

Beispiele:

H_2SO_5	= Peroxymonoschwefelsäure
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_8$	= Peroxydiphosphorsäure
NH_4BO_3	= Ammoniumperoxyborat

Entsprechend sind auch die dem H_2O_2 analogen Oxyde als *Peroxyde* und nicht als Superoxyde oder Hyperoxyde zu bezeichnen.

Zu 4: Die Säure H_2NO_2 , die als hydrosalpetrige Säure bezeichnet wird, ist in Analogie zu der Sulfoxylsäure H_2SO_2 richtiger als Nitroxylsäure zu bezeichnen. Das von *Zintl* erhaltene Natriumsalz Na_2NO_2 ist dementsprechend Natriumnitroxylat zu nennen.

Zu 5: Die Vorsatzworte „Ortho“, „Meta“ und „Pyro“ werden im allgemeinen in dem Sinne gebraucht, daß als „Orthosäuren“ die höchst hydroxylierten im freien Zustande oder in Form von Salzen oder organischen Derivaten bekannten Säuren bezeichnet werden.

Beispiele:

H_3BO_3	= Orthoborsäure	H_3PO_4	= Orthophosphorsäure
H_4CO_4	= Orthokohlensäure	H_6TeO_6	= Orthotellursäure
H_4SiO_4	= Orthokieselsäure	H_5JO_6	= Orthoüberjodsäure

Die *Pyro-* und *Metasäuren* leiten sich von den Orthosäuren durch stufenweisen Austritt von Wasser ab. Als Pyrosäuren sind diejenigen zu bezeichnen, die aus 2 Mol der Orthosäure durch Verlust von 1 Mol H_2O entstehen (Beispiele: $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$, $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_5$, $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$, $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_5$). Da die Polyborsäure $\text{H}_2\text{B}_4\text{O}_7$ ($= 2\text{B}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$) wasserärmer ist als die Metaborsäure HBO_2 ($= \text{B}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$), so darf, um eine Durchbrechung der Regel zu vermeiden, die Säure $\text{H}_2\text{B}_4\text{O}_7$ nicht als Pyroborsäure bezeichnet werden. Sie ist entsprechend den Richtsätzen für die Benennung der Isopolysäuren (vgl. F II) als Tetraborsäure zu bezeichnen.

Zu 6: Die Salze derjenigen Säuren, die die Vorsilbe „Unter“ tragen, werden als Hypoverbindungen bezeichnet. Die Salze der Unterphosphorsäure sind dementsprechend als Hypophosphate zu bezeichnen.

Ersatz von O durch S. — Diejenigen Säuren, die sich von Sauerstoffsäuren durch Austausch von O-Atomen gegen S-Atome ableiten, sind als Thiosäuren, ihre Salze als Thiosalze zu bezeichnen.

Beispiele:

H_2CS_3	= Trithiokohlensäure
Na_3SbS_4	= Trinatriumtetrathioantimonat (kurz: Natriumthioantimonat)

Gruppe $[\text{H}_3\text{O}]^+$. — Soll beim Wasserstoffion hervorgehoben werden, daß es (in wäßriger Lösung oder in einer Verbindung) in der Form $[\text{H}_3\text{O}]^+$ vorliegt, so ist es zweckmäßig als *Hydronium-Ion* (nicht als Hydroxonium-Ion) zu bezeichnen.

E. Salze

I. Allgemeines

Salze sind stets in der Weise zu benennen, daß dem Namen des Metalls bzw. dem des elektropositiven Radikals der Name des Säurerestes, der die Endung at, it oder id trägt, angehängt wird.

Beispiel: Silbernitrat — Magnesiumsulfat — Calciumcarbonat

Natriumnitrit — Eisensulfid — Kaliumcyanid.

Die mit Hilfe der *deutschen Namen* der Säuren gebildeten Bezeichnungen von Salzen, wie salpetersaures Silber, schwefelsaures Magnesium, kohlen-saures Calcium, sind im wissenschaftlichen Sprachgebrauch zu vermeiden; ihre Verwendung in volkstümlichen Darstellungen ist zulässig. Falsch ist es dagegen, in diesem Zusammenhang die Namen der Metalloxyde statt derer der Metalle zu gebrauchen.

Es ist also unzulässig zu sagen:

Salpetersaures Silberoxyd statt salpetersaures Silber, schwefelsaure Magnesia statt schwefelsaures Magnesium, kohlen-saurer Kalk statt kohlen-saures Calcium.

Auf *gemischte Salze* (Mischsalze) sind die unter C angeführten Richtsätze anzuwenden.

Beispiele: KNaCO_3 = Kaliumnatriumcarbonat

KCaPO_4 = Kaliumcalciumphosphat

NH_4MgPO_4 = Ammoniummagnesiumphosphat

Salze von Stickstoffverbindungen sind, wenn sie als Koordinationsverbindungen, entsprechend dem Ammoniumchlorid, NH_4Cl , aufgefaßt werden, als onium- bzw. inium-Verbindungen zu bezeichnen.

Beispiele:

Tetramethylammoniumchlorid — Hydraziniumdichlorid — Pyridiniumchlorid.

Werden die Stickstoffverbindungen jedoch als Additionsverbindungen aufgefaßt, so gelten die für diese aufgestellten Richtsätze; s. F, V.

II. Saure Salze (Hydrogensalze)

Die rationellen Namen für die sauren Salze werden unter Verwendung der Bezeichnung „hydrogen“ für die in ihnen enthaltenen Wasserstoffatome gebildet. Unter den elektropositiven Bestandteilen ist der Wasserstoff („hydrogen“) stets an letzter Stelle zu nennen.

Beispiele: KHSO_4 = Kaliumhydrogensulfat

NaHCO_3 = Natriumhydrogencarbonat

Na_2HPO_4 = Dinatriumhydrogenphosphat

NaH_2PO_4 = Natriumdihydrogenphosphat

In verwickelten Fällen ist auch hier die Formel zu benutzen:

Beispiele:

$4\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{K}_8\text{H}_6(\text{SO}_4)_7$ rationell: Oktakaliumhexahydrogenheptasulfat

$5\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{K}_{10}\text{H}_3(\text{SO}_4)_8$ rationell: Pentakaliumtrihydrogentetrasulfat

Soll nicht so sehr die Zusammensetzung als vielmehr der Verbindungstypus betont werden, so können auch die Bezeichnungen *saure* Salze (einfachsaure, zweifachsaure usw.) sowie *primäre*, *sekundäre*, *tertiäre* usw. Salze gebraucht werden.

Die Bezeichnung nach dem Säure-Base-Verhältnis durch „bi“ ist nicht im Einklang mit den Grundsätzen der rationellen Nomenklatur; es ist also falsch, zu sagen: Bicarbonat, Bisulfat, Bisulfit.

III. Basische Salze

Basische Salze mit nachweisbaren Hydroxylgruppen sind, soweit sie als Additionsverbindungen von Hydroxyden an neutrale Salze aufgefaßt und dementsprechend benannt werden, als *Hydroxysalze* zu bezeichnen.

Beispiel: Cd(OH)Cl = Cadmiumhydroxychlorid

Für im Komplex gebundene Hydroxylgruppen gilt die *Wernersche* Nomenklatur; danach sind die Hydroxylgruppen als *Hydroxo-* bzw. *ol-*Gruppen zu bezeichnen.

Basische Salze, in denen neben Säureresten Sauerstoffatome an das Metall gebunden sind, werden als Oxysalze bezeichnet. Enthalten diese Salze Radikale mit besonderer Bezeichnung, so können auch die von diesen sich ableitenden Namen verwendet werden.

Beispiele:

BiOCl = Wismutoxychlorid oder Bismutylchlorid

$\text{UO}_2(\text{NO}_3)_2$ = Uran(VI)-dioxynitrat oder Uranylinitrat

Für im Komplex gebundene Sauerstoffatome gilt die *Wernersche* Nomenklatur; die Sauerstoffatome sind als Oxoatome zu bezeichnen.

F. Verbindungen höherer Ordnung

I. Komplexverbindungen (Koordinationsverbindungen)

Allgemeines

Für die Benennung der Koordinationsverbindungen bleibt die von *A. Werner* geschaffene Nomenklatur maßgebend, deren Wert darin liegt, daß sie gestattet, das Gesamtgebiet einheitlich darzustellen. Eine Abänderung erfährt lediglich die Bezeichnung der Wertigkeit. Um, ganz im Sinne *Werners*, für diese eine einheitliche Kennzeichnung sowohl auf dem Gebiet der einfachen Verbindungen als auch auf dem der Koordinationsverbindungen zu schaffen, wird die bei ersteren bereits durchgeführte *Stocksche* Wertigkeitsbezeichnung auf die Koordinationsverbindungen übertragen.

Bei *kationischen Komplexen* wird, in entsprechender Weise wie bei den einfachen Verbindungen, die die Wertigkeit bezeichnende römische Ziffer dem Namen des Elements, auf das sie sich bezieht, in Klammern angefügt und mit einem Bindestrich zu dem weiteren Namensteil übergeleitet.

Beispiele:

$[\text{Cr}(\text{OH}_2)_6]\text{Cl}_3$ = Hexaquochrom(III)-chlorid

$[\text{Cr}_3\text{Lac}_6(\text{OH})_2]\text{X}$ = Hexacetatodihydroxotrichrom(III)-salz

Bei den *anionischen Komplexen der Säuren* wird, in gleicher Weise verfahren.

Beispiele: $\text{H}_2[\text{PtCl}_6]$ = Hexachloroplatin(IV)-säure

$\text{H}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ = Hexacyano-eisen(II)-säure

Bei den *anionischen Komplexen der Salze* wird die die Wertigkeit des Zentralatoms des betreffenden Komplexes bezeichnende Ziffer dem auf at endigenden Namen des Komplexes in Klammern angefügt.

Beispiele: $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ = Kaliumhexacyanoferrat(II)

$\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ = Kaliumhexacyanoferrat(III)

$\text{K}_3[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]$ = Kaliumhexanitrokobaltat(III)

$\text{K}[\text{Au}(\text{OH})_4]$ = Kaliumtetrahydroxoaurat(III)

Bei ungeladenen Komplexen (Nichtelektrolyten) ist die Angabe der Wertigkeit des Zentralatoms nicht erforderlich. Soll sie besonders hervorgehoben werden, so ist wie bei den kationischen Komplexen (s. oben) zu verfahren.

Die Wertigkeitsbezeichnung ist *entbehrlich*, wenn die Zahl der ionogen gebundenen Atome oder Gruppen im Namen angegeben wird.

Beispiele: $[\text{Cr}(\text{OH}_2)_6]\text{Cl}_3 = \text{Hexaquochromtrichlorid}$
 $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] = \text{Tetrakaliumhexacyanoferrat}$
 $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6] = \text{Trikaliumhexacyanoferrat}$

Diese Bezeichnungsweise empfiehlt sich jedoch nur in den Fällen, in denen die elektrochemische Wertigkeit des Zentralatoms nicht oder nicht sicher bekannt ist, wie z. B. in den Verbindungen, die NO im Komplex enthalten.

Reihenfolge der Liganden

Innerhalb der im Komplex stehenden koordinativ gebundenen Liganden werden im Namen an erster Stelle genannt die Acidoreste, wie Chloro (Cl), Cyano (CN), Cyanato (OCN), Rhodan(at)o (SCN), Sulfato (SO₄), Nitro (NO₂), Nitrito (ONO), Oxal(at)o (C₂O₄), und Hydroxo (OH). Es folgen dann die nullwertigen Reste: Aquo (H₂O), die substituierten Amine (C₂H₄(NH₂)₂ = en) und zuletzt Ammin (NH₃).

II. Isopolysäuren und ihre Salze

Unter Isopolysäuren im weitesten Sinne sind Säuren zu verstehen, die durch Zusammentritt von zwei oder mehr Molekeln einer und derselben Säure unter Abspaltung von Wasser entstanden gedacht werden können. (In diesem Sinne sind auch die Pyrosäuren, die aus der Orthosäure durch Wasserabspaltung entstehen, unter die Isopolysäuren einzureihen.)

Wenn auch für die Polysäuren in erhöhtem Maße die Weisung gilt, in komplizierten Fällen die Verbindung durch die Formel zu charakterisieren, so ist doch andererseits eine rationelle Nomenklatur, zumindest für die Bezeichnung von Verbindungsgruppen, erforderlich.

Zu den Isopolysäuren gehören als besonders bedeutsame Vertreter die Borsäuren, Kieselsäuren, Molybdänsäuren, Wolframsäuren und Vanadinsäuren, an denen infolgedessen die Richtlinien dargelegt werden sollen.

Ohne auf die heute noch undurchsichtige und unabgeschlossene Frage der Konstitution dieser Verbindungen näher eingehen zu müssen und damit infolge etwaiger Änderungen in der Auffassung ein ungesichertes Moment in die Bezeichnungsweise hineinzutragen, wird vorgeschlagen, stets die *Auflösung der Bruttoformel in das Baseanhydrid-Säureanhydrid-Verhältnis vorzunehmen*. Hiermit ist eine klare, eindeutige und der Systematik besonders zugängliche Ausdrucksform für diese Verbindungsklasse gegeben. Die Kennzeichnung durch das Baseanhydrid-Säureanhydrid-Verhältnis hat bei der systematischen Beschreibung der Polysäuren und ihrer Salze in dem grundlegenden Gmelinschen Handbuch der anorganischen Chemie bereits ihre vielfältige Bewährung gefunden und stets eine widerspruchsfreie Eingliederung selbst der komplizierten Verbindungen ermöglicht.

Für die Namenbildung liegen folgende gleichwertige Möglichkeiten vor:

1. Die Zusammensetzung wird unter Zugrundelegung der einfachsten Bruttoformel durch griechische Zahlwörter angegeben, entsprechend wie bei sonstigen Verbindungen (vgl. B II).

2. Die einfachste, die analytische Zusammensetzung wiedergebende Formel wird nach dem Verhältnis Baseanhydrid : Säureanhydrid aufgelöst ; das Verhältnis Baseanhydrid : Säureanhydrid wird im Namen durch eine in Klammern gesetzte Verhältniszahl in arabischen Ziffern angegeben.

Bei der Zusammensetzung des Namens ist in beiden Fällen der basische Bestandteil vor dem sauren zu nennen. Die Säurewasserstoffatome sind durch „hydrogen“ auszudrücken und stets anzuführen (also auch im Namen der freien Säure).

Nachstehend sind die Richtlinien für eine Anzahl Borate, Silicate, Molybdate, Wolframate und Vanadate durchgeführt:

Bruttoformel	Namenbildung durch griechische Zahlwörter	Nach dem Verhältnis Baseanhydrid : Säureanhydrid aufgelöste Formel	Namenbildung durch Verhältniszahl	Bisher gebräuchliche Namen
Borate				
Na_3BO_3	Trinatrium(mono)borat	$3\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{B}_2\text{O}_3$	Natrium(3:1)-borat	Orthoborat
$\text{Na}_4\text{B}_2\text{O}_5$	Tetranatriumdiborat	$2\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{B}_2\text{O}_3$	Natrium(2:1)-borat	Pyroborat
NaBO_2	Mononatrium(mono)borat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{B}_2\text{O}_3$	Natrium(1:1)-borat	Metaborat
$\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7$	Dinatriumtetraborat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot 2\text{B}_2\text{O}_3$	Natrium(1:2)-borat	Monoborat
NaB_3O_5	Natriumtriborat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot 3\text{B}_2\text{O}_3$	Natrium(1:3)-borat	Tetraborat
$\text{Na}_2\text{B}_6\text{O}_{13}$	Dinatriumoktaborat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot 4\text{B}_2\text{O}_3$	Natrium(1:4)-borat	Pyroborat
NaB_5O_8	Natriumpentaborat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot 5\text{B}_2\text{O}_3$	Natrium(1:5)-borat	Hexaborat
$\text{Na}_2\text{B}_{12}\text{O}_{19}$	Dinatriumdodekaborat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot 6\text{B}_2\text{O}_3$	Natrium(1:6)-borat	Triborat
				Oktaborat
				Tetraborat
				Dekaborat
				Pentaborat
				Dodekaborat
				Hexaborat
Silicate				
Na_4SiO_4	Tetranatrium(mono)-silicat	$2\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{SiO}_2$	Natrium(2:1)-silicat	Orthosilicat
$\text{Na}_6\text{Si}_2\text{O}_7$	Hexanatriumdisilicat	$3\text{Na}_2\text{O} \cdot 2\text{SiO}_2$	Natrium(3:2)-silicat	Pyrosilicat
$\text{Na}_8\text{Si}_3\text{O}_{10}$	Oktanatriumtrisilicat	$4\text{Na}_2\text{O} \cdot 3\text{SiO}_2$	Natrium(4:3)-silicat	Pyrosilicat
Na_2SiO_3	Dinatrium(mono)silicat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{SiO}_2$	Natrium(1:1)-silicat	Metasilicat
$\text{Na}_6\text{Si}_4\text{O}_{11}$	Hexanatriumtetrasilicat	$3\text{Na}_2\text{O} \cdot 4\text{SiO}_2$	Natrium(3:4)-silicat	Metasilicat
$\text{Na}_4\text{Si}_3\text{O}_8$	Tetranatriumtrisilicat	$2\text{Na}_2\text{O} \cdot 3\text{SiO}_2$	Natrium(2:3)-silicat	Metasilicat
$\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_7$	Dinatriumtrisilicat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot 3\text{SiO}_2$	Natrium(1:3)-silicat	Metasilicat
Molybdate				
Na_2MoO_4	Dinatrium(mono)molybdat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{MoO}_3$	Natrium(1:1)-molybdat	normales Molybdat
$\text{Na}_2\text{Mo}_2\text{O}_7$	Dinatriumdimolybdat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot 2\text{MoO}_3$	Natrium(1:2)-molybdat	Dimolybdat
$\text{Na}_{10}\text{Mo}_{12}\text{O}_{41}$	Dekanatriumdodekamolybdat	$5\text{Na}_2\text{O} \cdot 12\text{MoO}_3$	Natrium(5:12)-molybdat	Paramolybdat
$\text{Na}_3\text{Mo}_3\text{O}_{10}$	Dinatriumtrimolybdat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot 3\text{MoO}_3$	Natrium(1:3)-molybdat	Trimolybdat
$\text{Na}_2\text{Mo}_4\text{O}_{13}$	Dinatriumtetramolybdat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot 4\text{MoO}_3$	Natrium(1:4)-molybdat	Tetramolybdat

usw. bis $\text{Na}_2\text{O} \cdot 16\text{MoO}_3$

Bruttoformel	Namenbildung durch griechische Zahlwörter	Nach dem Verhältnis Baseanhydrid: Säureanhydrid aufgelöste Formel	Namenbildung durch Verhältniszahl	Bisher gebräuchliche Namen
Wolframate				
Na_2WO_4	Dinatrium(mono)-wolframat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{WO}_3$	Natrium(1:1)-wolframat	normales Wolframat
$\text{Na}_4\text{W}_2\text{O}_{11}$	Tetranatriumtriwolframat	$2\text{Na}_2\text{O} \cdot 3\text{WO}_3$	Natrium(2:3)-wolframat	normales Wolframat
$\text{Na}_2\text{W}_2\text{O}_7$	Dinatriumdiwolframat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot 2\text{WO}_3$	Natrium(1:2)-wolframat	Diwolframat
$\text{Na}_{10}\text{W}_{12}\text{O}_{41}$	Dekanatriumdodekawolframat	$5\text{Na}_2\text{O} \cdot 12\text{WO}_3$	Natrium(5:12)-wolframat	Parawolframat
$\text{Na}_3\text{W}_3\text{O}_{10}$	Dinatriumtriwolframat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot 3\text{WO}_3$	Natrium(1:3)-wolframat	Triwolframat
$\text{Na}_4\text{W}_4\text{O}_{13}$	Dinatriumtetrawolframat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot 4\text{WO}_3$	Natrium(1:4)-wolframat	Tetrawolframat, mit Wasser: Metawolframat
$\text{Na}_2\text{W}_8\text{O}_{25}$	usw. Dinatriumoktawolframat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot 8\text{WO}_3$	Natrium(1:8)-wolframat	Okta-wolframat
Vanadate				
Na_3VO_4	Trinatrium(mono)vanadat	$3\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{V}_2\text{O}_5$	Natrium(3:1)-vanadat	normales Orthovanadat
$\text{Na}_4\text{V}_2\text{O}_7$	Tetranatriumdivanadat	$2\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{V}_2\text{O}_5$	Natrium(2:1)-vanadat	Pyrovanadat
NaVO_3	Natrium(mono)vanadat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{V}_2\text{O}_5$	Natrium(1:1)-vanadat	Metavanadat
$\text{Na}_2\text{V}_4\text{O}_{11}$	Dinatriumtetravanadat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot 2\text{V}_2\text{O}_5$	Natrium(1:2)-vanadat	Tetravanadat
NaV_3O_8	Natriumtrivanadat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot 3\text{V}_2\text{O}_5$	Natrium(1:3)-vanadat	Hexavanadat

In komplizierten Fällen wird am besten die Formel benutzt. Wenngleich eine folgerichtige Benennung auch in solchen Fällen ohne weiteres möglich ist, so ergeben sich dann doch Namen von unbequemer Länge. Zum Beispiel $\text{Ba}_2(\text{VO}_2)_2\text{H}_2(\text{V}_5\text{O}_{16})$ Dibariumvanadyldihydrogenpentavanadat.

Entsprechend werden beispielsweise die Verbindungen der Wolframsäure mit organischen Anhydrobasen als „Wolframate organischer Basen“ zusammengefaßt. Dieser Gruppenbezeichnung sind untergeordnet die Untergruppen: Methylammoniumwolframate, Propylammoniumwolframate usw., denen die einzelnen Verbindungen dann lediglich mit ihrer Formel folgen, da der Versuch einer Namenbildung bei den einzelnen Verbindungen zu einer zu schwerfälligen Versinnbildlichung ihrer Zusammensetzung führen würde.

III. Heteropolysäuren und ihre Salze

Die Formeln der Heteropolysäuren bzw. ihrer Salze werden in entsprechender Weise wie bei den Isopolysäuren aufgelöst; dabei wird die einfachste Formel, die die analytische Zusammensetzung ausdrückt, zugrunde gelegt.

Die Auflösung erfolgt für die *Säure* in: Nichtmetallsäure — Oxyd des säurebildenden Metalls — Wasser,

für das Salz in: Salz der Nichtmetallsäure [gegebenenfalls aufgelöst in das Verhältnis Baseanhydrid: Säureanhydrid¹⁾] — Oxyd des säurebildenden Metalls — Wasser.

Die aus der *einfachsten* Formel sich ergebende Anzahl der Atome der beiden säurebildenden Elemente wird im Namen der Verbindung, je nachdem, ob man die Formel nach dem Baseanhydrid-Säureanhydrid-Verhältnis aufgelöst hat oder nicht, durch *arabische Ziffern* oder durch *griechische Zahlwörter* ausgedrückt. Das Oxyd des säurebildenden Metalls kann bezeichnet werden entweder mit dem Namen des ihm entsprechenden *Säureradikals* unter Anhängen der Endung „o“ (z. B.: Wolframato-) oder mit dem Namen der ihm entsprechenden *Säure* (z. B.: Wolframsäure-, als Abkürzung für: Wolframsäureanhydrid-). In der Regel wird man hier die Namen nur gebrauchen zur zusammenfassenden Bezeichnung von Verbindungsgruppen (z. B. Dodekamolybdatophosphate oder Verbindungen der Dodekamolybdatophosphorsäure). Für *einzelne* Verbindungen wird man meist die Formel verwenden.

Beispiele:

$R_3PO_4 \cdot 12MoO_3$	oder $3R_2O \cdot P_2O_5 \cdot 24MoO_3$
Dodekamolybdatophosphate	24-Molybdänsäure-2-phosphate
$R_3PO_4 \cdot 12WO_3$	oder $3R_2O \cdot P_2O_5 \cdot 24WO_3$
Dodekawolframatophosphate	24-Wolframsäure-2-phosphate
$2R_3PO_5 \cdot 17WO_3$	oder $5R_2O \cdot P_2O_5 \cdot 17WO_3$
17-Wolframatodiphosphate	17-Wolframsäure-2-phosphate
$R_3BO_4 \cdot 12WO_3$	oder $5R_2O \cdot B_2O_3 \cdot 24WO_3$
Dodekawolframatoborate	24-Wolframsäure-2-borate
$R_3SiO_6 \cdot 12WO_3$	oder $4R_2O \cdot SiO_2 \cdot 12WO_3$
Dodekawolfratosilicate	12-Wolframsäure-1-silicate
usw.	

IV. Doppelsalze

Die Namen der Doppelsalze werden durch Aneinanderreihen der Namen der einfachen Salze, aus denen sie sich zusammensetzen, gebildet. Dabei ist die Reihenfolge der kationischen Bestandteile durch ihren abnehmenden elektropositiven Charakter gegeben. Gemeinsame Bestandteile der Salze sind nur einmal zu nennen.

Beispiele: $KCl \cdot MgCl_2 =$ Kaliummagnesiumchlorid
 $Na_2SO_4 \cdot CaSO_4 =$ Natriumcalciumsulfat
 $3CaO \cdot Al_2O_3 \cdot CaCl_2 \cdot 10H_2O =$ Calciumchloridaluminat
 $KCl \cdot MgSO_4 =$ Kaliumchlorid-Magnesiumsulfat

In dem an dritter Stelle genannten Beispiel ist nur die Gruppenbezeichnung gegeben, der die einzelnen dahingehörenden Verbindungen unterzuordnen sind.

V. Hydrate, Ammoniakate und sonstige Additionsverbindungen

Für Verbindungen, die H_2O -, H_2O_2 - oder NH_3 -Molekeln enthalten, sollen als *Sammelnamen* die Bezeichnungen: *Hydrate*, *Peroxyhydrate* (nicht Perhydrate) und *Ammoniakate* gebraucht werden. Zur Bezeichnung der *Anzahl* dieser Molekeln dient entweder das griechische Zahlwort oder die arabische Ziffer. Über die Schreibweise s. unter A, II.

¹⁾ Diese Auflöser empfiehlt sich, wenn dadurch ein einfacheres Zahlenverhältnis erzielt werden kann.

In *Einzelnamen* von Additionsverbindungen kann H_2O_2 auch als Hydrogenperoxyd bezeichnet werden. Zum Beispiel BaO_2 , H_2O_2 = Bariumperoxyd-Peroxyhydrat oder Bariumperoxyd-Hydrogenperoxyd.

Beispiele:

$\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ Calciumchloridhexahydrat oder Calciumchlorid-6-Hydrat

$\text{CaCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ Calciumchloridtetrahydrat oder Calciumchlorid-4-Hydrat

$\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ Calciumchloriddihydrat oder Calciumchlorid-2-Hydrat

$\text{CaCl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ Calciumchloridmonohydrat oder Calciumchlorid-1-Hydrat

Sammelname: Calciumchloridhydrate.

$\text{NaOOH} \cdot \text{H}_2\text{O}_2$ Natriumhydrogenperoxyd-Peroxyhydrat

$\text{AlCl}_3 \cdot x\text{NH}_3$ Aluminiumchloridammoniakate

Soll jedoch zum Ausdruck gebracht werden, daß die betreffenden Molekeln *komplex gebunden* sind, so sind die Verbindungen als *Aquoverbindungen*, *Peroxyhydratverbindungen* und *Ammine* zu bezeichnen (vgl. F, I).

Beispiele:

$[\text{Cr}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$ Hexamminchrom(III)-chlorid

$[\text{Cr}(\text{OH}_2)_6]\text{Cl}_3$ Hexaquo chrom(III)-chlorid

$[\text{Cr}(\text{OH}_2)_4\text{Cl}_2]\text{Cl} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ Dichlorotetraquochrom(III)-chlorid-Dihydrat

Sonstige *Additionsverbindungen*. Additionsverbindungen, die mit PCl_3 , NOCl , H_2S , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ usw. zusammengesetzt sind, werden zweckmäßig nicht durch einen eigenen Namen, sondern durch die Formel bezeichnet. Gegebenenfalls kann man von Umschreibungen Gebrauch machen.!

Beispiele:

$\text{AlCl}_3 \cdot \text{NOCl}$ Verbindung von Aluminiumchlorid mit Nitrosylchlorid

$\text{AlCl}_3 \cdot \text{H}_2\text{S}$ Verbindung von Aluminiumchlorid mit Schwefelwasserstoff

$\text{AlCl}_3 \cdot 4\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ Verbindung von Aluminiumchlorid mit Alkohol

Entsprechender Umschreibungen (z. B. „Verbindungen von Aluminiumchlorid mit stickoxydhaltigen Verbindungen, mit Schwefelverbindungen, mit organischen Verbindungen“) kann man sich bei systematischer Darstellung dieser Gebiete als *Gruppenbezeichnungen* bedienen.

Erklärungen zur Tabelle

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen

Spalte 1: Leitzahlen. (Für die durch * gekennzeichneten Verbindungen können die optischen Eigenschaften in den Tabellen: Lichtbrechung fester Stoffe [S. 697 ff.] aufgesucht werden.)

Spalte 2: Name der Verbindung. In dieser Spalte werden die Verbindungen unter ihrem rationellen Namen geführt.

Einteilung

I. Die Elemente sind mit den Verbindungen, in denen sie als elektropositiver Bestandteil enthalten sind, in alphabetischer Reihenfolge angeordnet.

II. (Innerhalb der zu einem Element gehörigen Gruppe)

- a) Am Anfang stehen die Wasserstoffverbindungen nach steigendem Wasserstoffgehalt geordnet, mit ihren Salzen.
- b) Es folgen die Sauerstoffverbindungen nach steigendem Sauerstoffgehalt geordnet. Hier finden sich auch die Sauerstoffsäuren und Basen, während man die Salze der Sauerstoffsäuren bei ihren kationischen Bestandteilen aufzusuchen hat.
- c) Nach dieser Gruppe stehen die Halogenverbindungen, für die folgendes Schema gilt:
 1. Reihenfolge der Halogenide alphabetisch: Bromide, Chloride, Fluoride, Jodide.
 2. Innerhalb dieser Gruppen nach steigendem Halogengehalt. Nach den reinen Halogenverbindungen stehen die entsprechenden Doppelsalze. Darauf folgen die Oxyhalogenide, wozu hier auch — formal — die Salze der Halogensauerstoffsäuren gerechnet werden.
- d) Die nächste große Gruppe enthält die übrigen Verbindungen, streng alphabetisch geordnet, wobei folgende Präfixe nicht mitberücksichtigt werden: *mono-, di-, tri-, tetra-, penta-, hexa-, hepta-, okta-, ennea-, deka-, undeka-, dodeka-, cis-, hydrogen-, hypo-, meta-, meso-, ortho-, oxy-, para-, per-, sub-, trans-, über-, unter-*. Doppelsalze stehen nach den Salzen, die ihren wichtigsten Bestandteil bilden.
- e) Als letzte Gruppe folgen die Komplexverbindungen in alphabetischer Reihenfolge der Anionen.

Spalte 3: Formel.

Spalte 4: Molekular- bzw. Atomgewicht, entsprechend den Festsetzungen der internationalen Atomgewichtskommission aus dem Jahre 1949.

Spalte 5: Farbe, Kristallform und Brechungsindex.

Für einachsige Kristalle ist der Brechungsindex des gewöhnlichen (ω) Strahles angegeben, für zweiachsige Kristalle der mittlere Brechungsindex (β). Die Werte beziehen sich auf die D-Linie des Natriums ($\lambda = 589,3 \text{ m}\mu$). Siehe auch Tabelle „Brechungszahlen“.

Spalte 6: Dichte. Die Dichte ist für eine Temperatur von 15 bis 20°C angegeben. In manchen Fällen ist die Temperatur, bei der die Dichte bestimmt wurde, mit angezeigt, z. B. $1,63^{18^\circ}$, oder die Dichte bezieht sich auf die des Wassers von 4°C,

z. B. $5,6^{25^\circ}$. Bei Gasen ist das Verhältnis der Dichte zur Dichte der Luft (ρ_L) bzw. zur Dichte des Wasserstoffs (ρ_H) angegeben.

Spalte 7: Schmelzpunkt. Zersetzt sich ein Stoff nach dem Schmelzen, so steht „zers.“ nach der Temperaturangabe, z. B. 82 zers. Im umgekehrten Fall steht „zers.“ zuerst, z. B. zers. 82. In dieser Spalte finden sich auch Hinweise auf Umwandlungsvorgänge (Umw.) oder Verlust von Kristallwasser und Sauerstoff ($-\text{H}_2\text{O}$; $-\text{O}$). Dasselbe gilt für

Spalte 8: Siedepunkt. Ist kein Druck mit angegeben, so ist der Normaldruck (760 mm) gemeint.

Spalte 9: Löslichkeit von n Gramm des Stoffes (bei Gasen $n \text{ ml}$) in 100 Gramm Lösungsmittel. Die Temperatur ist z. T. mit angegeben, z. B. 5^{10° bedeutet, daß sich bei 10°C 5 g des Stoffes bzw. 5 ml des Gases in 100 g des betreffenden Lösungsmittels lösen.

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen

Abkürzungen

A.	Äthylalkohol	dispr.	dispropor-	fich.	flüchtig	kub.	kubisch	Prism.	subl.	sublimiert
abs.	absolut	durchs.	tioniert	g.	gelb	Krist.	Kristalle	prism.	swl.	sehr wenig
A.	Äthyläther	entfl.	durchsichtig	gf.	gasförmig	krist.	kristallin	purp.	Taf.	Tafeln
am.	amorph	entfl.	entflammt	glanz.	grün	l.	löslich	Py.	tetr.	löslich
best.	beständig	entw.	entwickelt	gr.	hell	M.	Methylalkohol	r.	trig.	trigonal
bl.	Bildung	entz.	entzündet	h. (vor	hell	Met.	metallisch	rh.	trikli.	triklin
br.	braun	expl.	explodiert	hex.	hexagonal	mkl.	monoklin	rhomb.	Umw.	Umwandlung
Chlf.	Chloroform	fbl.	farblos	hygr.	hygroskopisch	nl.	nicht löslich	schz.	v.	violett
d	Farbzeichn.)	fl.	flüssig	k.	kalt	or.	orange	silb.	verd.	verdünn
	dunkel		flüssig	konz.	konzentriert	oxyd.	oxydiert	S.	wf.	wasserfrei
								sl.	zerfl.	zerflüsslich
									zers.	zersetzt

NH₃ = flüssiges Ammoniak

usw. = verd. wäbr. Lösungen

Leit-zahl	Name	Formel	Mol.-Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungsindex	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelzpunkt [°C]	Siedepunkt [°C]	Löslichkeit	
								kalt Wasser	heißes Wasser
1	Aluminium (111)	Al	26,97	silb. Met., kub.	2,702 ²⁰	660	(1800)	nl.	nl.
2	—oxyd	Al ₂ O ₃	101,94	fbl., hex.; 1,67	3,9	2050	2250	nl.	nl.
3	—oxyd (Korund)	Al ₂ O ₃	101,94	weiß, rhomb.; 1,768	4,00	2050	2250	nl.	nl.
4	—oxyd (Diaspor)	Al ₂ O ₃ · H ₂ O	119,96	rh.; 1,722	3,41	zers. 360		nl.	nl.
5	—oxyd (Bauxit)	Al ₂ O ₃ · 2 H ₂ O	137,97	weiß, am.	2,55	zers. 360		nl.	nl.
6	—oxyd (Gibbsit)	Al ₂ O ₃ · 3 H ₂ O	155,99	weiß, mkl.; 1,566	2,423	zers. 300 (-2 H ₂ O)		nl.	nl.
7	—hydroxyd	Al(OH) ₃	77,99	weiß, mkl.	2,42	-H ₂ O, 300	0,000104 ¹⁸	nl.	nl.
8	—bromid	AlBr ₃	266,72	mkl.	301 ⁴	97,5	268	l.	∞
9	—bromid	AlBr ₃ · 6 H ₂ O	374,82	fbl., zerfl. Krist.	2,54	93	zers. 100	l.	l.
10	—bromat	K(BrO ₃) ₃ · 9 H ₂ O	572,86	hygr. Krist.		62,3	zers. 100	l.	l.
11	—chlorid	AlCl ₃	133,34	weiß, zerfl., hex.	2,44 ⁴	194 ^{5,2} Atm.	182,7752 mm	44,9 ⁰	47,78 ⁰

Al, H₂SO₄, Alkali
swl. S., Alkali
swl. S., Alkali
swl. S., Alkali
swl. S., Alkali
swl. S., Alkali
swl. S., Alkali
S., Alkali;
nl. A.
Alkali, Aceton,
CS₂
Alkali, CS₂
A., Chlf.,
CCl₄; nl. Bzl.

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	
								kaltes Wasser	heißes Wasser andere Lösungsmittel
*12	Aluminium —chlorid	AlCl ₃ · 6 H ₂ O	241,44	fbll., zerfl. rhomb.; 1,560	2,4	304	sl.	sl.	50 A.; nl. A.
13	—ammoni- umchlorid	AlCl ₃ · NH ₄ Cl	186,84	weiß. Krist.			l.	l.	
14	—natrium- chlorid	AlCl ₃ · NaCl	191,80	weiß. Pulver		185	l.	l.	
15	—chlorat	Al(ClO ₄) ₃ · 6 H ₂ O	385,44	rhomb.		zers.	sl.	sl.	
16	—fluorid	AlF ₃	83,97	trikl.	3,07	zers.	0,5625°	l.	nl. Aceton
*17	—fluorid	AlF ₃ · H ₂ O	101,99	fbll. rh.; 1,490	2,17	zers.	wl.	wl.	
18	—fluorid	AlF ₃ · 3 1/2 H ₂ O	147,02	weiß. Pulver		2 H ₂ O · 100	nl.	nl.	
*19	—natrium- fluorid	Na ₃ [AlF ₆]	209,96	krist. Pulver weiß. mkl.; 1,3389	2,90	1000	wl.	wl.	nl. HCl
20	—jodid	AlJ ₃	407,73	br. Krist. +	3,98 ^{25°}	191	l.	zers.	A., Ä., CS ₂
21	—jodid	AlJ ₃ · 6 H ₂ O	515,83	weiß	2,63	382	sl.	sl.	A., Ä., CS ₂
22	—acetat	Al(C ₂ H ₃ O ₂) ₃	204,10	weiß. Pulver		zers.	l.	zers.	
23	—acetat, basisch	Al(OH)(C ₂ H ₃ O ₂) ₂	162,07	weiß. an.		zers.	nl.	nl.	zers. S.; nl. in NH ₄ -Salzen
24	—arsenat	AlAsO ₄	165,88	weiße Krist.; 1,596	3,25		nl.	nl.	wl. S.
*25	—carbid	Al ₄ C ₃	143,91	g., hex.; 2,70	2,36	zers. > 2200	zers., entw. CH ₄	zers., entw. CH ₄	S.; nl. Aceton
26	—citrat	AlC ₆ H ₅ O ₇	216,07	weiß			wl.	l.	NH ₄ OH
27	—kalium- tartrat	AlK(C ₄ H ₄ O ₆) ₂	362,21	fbll.			l.	l.	
28	—nitrat	Al(NO ₃) ₃ · 9 H ₂ O	375,14	zerfl., rh.	2,5°	70	zers. 150	61° wf.	A., CS ₂
29	—nitrid	AlN	40,98	g., hex.	3,05 ⁴	2200 ⁴ atm.			zers. S., A.
30	—phosphat	AlPO ₄	121,95	fbll., hex.	2,59	> 1500	zers. nl.	zers. nl.	S., Alkali; nl. in CH ₃ COOH
31	—phosphat	AlPO ₃ · 2 H ₂ O	157,98	rh.; 1,558	2,54	> 1500	nl.	nl.	S., Alkali; nl. A.
32	—sulfat	Al ₂ (SO ₄) ₃	342,14	weiße Krist.	2,71	zers. 770	31,2°	89100°	
*33	—sulfat	Al ₂ (SO ₄) ₃ · 18 H ₂ O	666,43	fbll., mkl.	1,6917° 20°	zers. 86,5	86,90°	1104100°	nl. A.
*34	—ammoni- umsulfat	AlNH ₄ (SO ₄) ₂ · 12 H ₂ O	453,33	fbll. Krist. 1,4594	1,64 ⁴	93,5	2,60° wf.	35,280° wf.	nl. A.

35	—cäsium-sulfat	$\text{AlCs}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	568,20	fbt. Krist.	1,97	117		0,21 ⁰ wf.	5,49 ⁸⁰ wf.	nl. A.
*36	—kalium-sulfat	$\text{AlK}(\text{SO}_4)_2$	258,20	weißes zerfl. Pulver	2,75 ²⁰ 26°			2,96 ⁰	109 ⁸⁰	
*37	—kalium-sulfat	$\text{AlK}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	474,39	fbt. mkl.; 1,4564	1,76 ⁴ 20°	92	-9H ₂ O, 64,5	2,96 ⁰ wf.	∞	
*38	—natrium-sulfat	$\text{AlNa}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	458,29	fbt. Krist.; 1,4388	1,675 ⁴	61		37,4 ⁰ wf.	44,3 ⁴⁰ wf.	nl. A.
*39	—rubidium-sulfat	$\text{AlRb}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	520,77	fbt. Krist.; 1,4566	1,89	99		0,72 ⁰ wf.	43,25 ⁸⁰	
40	—thallium-sulfat	$\text{AlTl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	639,68	fbt. Krist.	2,32 13°	91		3,15 ⁰ wf.	35,3 ⁸⁰ wf.	
41	—sulfid	Al_2S_3	150,14	g., hex.	2,02 ⁴	1118	subl. 1550 unter N ₂	zers.		S., nl. Alkali
42	—silikat (Sillimanit)	$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{SiO}_2$	162,00	weiß, rh.; 1,66	3,23	1860		nl.	nl.	nl. S.
43	Alumosilikate									
43	Kaliglimmer (Muskovit)	$\text{KAl}_2[\text{AlSi}_3\text{O}_{10}](\text{OH})_2$	399,202	mkl.; 1,590	2,9			nl.		
44	Kalifeldspat (Orthoklas)	$\text{K}[\text{AlSi}_3\text{O}_8]$	278,24	fbt., mkl.; 1,524	2,56	1450 (1150)		nl.		
45	Kalkfeldspat (Anorthit)	$\text{Ca}[\text{Al}_2\text{Si}_2\text{O}_8]$	278,14	krist.; 1,5832	2,765	1551				
*46	Natronfeldspat (Albit)	$\text{Na}[\text{AlSi}_3\text{O}_8]$	262,14	fbt., trikl.; 1,529	2,61	1100		nl.	nl.	zers. S.
47	Ammoniak	NH_3	17,03	fbt. Gas oder Fl.; 1,325 (fl.)	fl.: 0,817 0,597 (fl.)	-77,7	-33,4	89,9 ⁰	7,4 ⁹⁶	14,8 ²⁰ A., Ä.
48	Ammonium —hydroxyd	NH_4OH	35,05	(nur in Lösung)	Dichte- tabelle im I. Bd. 15°			I.		
*49	—bromid	NH_4Br	97,96	fbt., kub.; 1,7108	2,429 ⁴	subl. 542		60 ⁰	127,8 ¹⁰⁰	A., Ä., Aceton
*50	—chlorid	NH_4Cl	53,50	weiß, kub.; 1,639	1,531 ⁷	subl. 350		29,7 ⁰	77,3 ¹⁰⁰	NH ₃ ; wl. M.
51	—chlorat	NH_4ClO_3	101,50	weiß, mkl.	1,6426	expl. 100		sl.		nl. A.
*52	—perchlorat	NH_4ClO_4	117,50	fbt., rh.; 1,4833	1,95	zers.		10,9 ⁰	46,9 ¹⁰⁰	225° A., Aceton

+ braun durch freies Jod

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	
								kaltes Wasser	heißes Wasser andere Lösungsmittel
53	Ammonium —fluorid	NH ₄ F	37,04	weiß, hex.	1,315 ¹² / ₁₂₀	subl.		sl.	zers. A.; nl. NH ₃
*54	—hydrogen- fluorid	NH ₄ F · HF	57,05	weiß, rh.; 1,390	1,21 ¹² / ₁₂	subl.		sl.	
*55	—jodid	NH ₄ I	144,96	tbl., kub.; 1,7031	2,511	subl. 551	235 zers.	154,2 ⁰	sl. A., Aceton swf. A.
56	—trijodid	NH ₄ I ₃	398,80	tbl., rh.	3,749 ²¹ / ₂₁₀			l. zers.	zers.
57	—jodat	NH ₄ JO ₃	192,96	rh.	3,309 ⁴ / ₁₈₀	zers. 150		2,6 ¹⁵	14,5 ¹⁰⁰
58	—perjodat	NH ₄ JO ₄	208,96	tetr.	3,056 ⁴ / ₁₈₀	expl.		2,7 ¹⁶	
59	—acetat	NH ₄ C ₂ H ₃ O ₂	77,08	weiß, hygr. Krist.	1,073	114	zers.	1484 ⁰	A.; wl. Aceton
60	—amidoni- fonat	NH ₄ · SO ₃ · NH ₃	114,13	tbl. Taf.		125	zers. 160		
61	—metaniti- monat	NH ₄ SbO ₃ · 2H ₂ O	223,83	Krist.		zers.		nl.	
*62	—ortho- arsenat, prim.	NH ₄ H ₂ AsO ₄	158,97	tetr.; 1,5766	2,311 ^{9,1} / ₂₀₀	zers.		wl.	
63	—orthoarse- nat, sec.	(NH ₄) ₂ HAAsO ₄	176,00	mkl.	1,989 ⁴ / ₁₈₀	zers.		33,74 ⁰	122,4 ⁹⁰
64	—orthoarse- nat, tert.	(NH ₄) ₂ AsO ₃ · 3H ₂ O	247,08	rh.		zers.		l.	zers.
65	—meta- arsenit	NH ₄ AsO ₂	124,95	Prism.		zers.		sl.	Alkali. nl. Aceton
66	—benzoat	NH ₄ (C ₆ H ₅ COO)	139,15	tbl., rh.	1,262 ⁴	198		19,6 ^{14,5}	3,57 ²⁵ , 13,2 ¹⁸ ° A.
67	—tetraborat	NH ₄ HB ₄ O ₇ · 3H ₂ O	228,37	tbl. Krist.	2,6	zers.		10	nl. A.
68	—carbonat	(NH ₄) ₂ CO ₃ · H ₂ O	114,11	tbl. Taf.		zers. 58		100 ¹⁵	50 ⁴⁹
69	—carbonat- hydrogen- carbonat	(NH ₄) ₂ · CO ₃ · 2NH ₄ HCO ₃ · H ₂ O	272,22	weiß		zers.		20 ¹⁵	nl. A., CS ₂ , NH ₃
*70	—hydrogen- carbonat (bicarbonat)	NH ₄ HCO ₃	79,06	mkl. oder rh.; 1,5358	1,573	zers. 35 bis 60		11,9 ⁰	27 ³⁰

71	-bicarbonat-carbonat	NH ₄ HCO ₃ , NH ₄ CO ₃ .NH ₄	157,11	weiß, Krist.						67°55'
72	-chromat	(NH ₄) ₂ CrO ₄	152,09	g., mkl.						zers.
73	-dichromat	(NH ₄) ₂ Cr ₂ O ₇	252,10	or., mkl.						sl.
74	-peroxy-chromat	(NH ₄) ₂ CrO ₈	234,13	r. Krist.		2 15		expl. 50	wl.	
75	-citrat	(NH ₄) ₂ C ₆ H ₅ O ₆	243,22	weiß., zerfl. Pulver				zers.	i.	
76	-cyanat	NH ₄ CNO	60,06	Nadeln				zers.	sl.	zers.
77	-cyanid	NH ₄ CN	44,06	fbl., kub.		0,79100°(gl.)		zers. 36	i.	sl. A. M.; zers. übersch. NH ₄ OH A.
78	-fluosulfat	NH ₄ SO ₃ F	117,11	weiß				244,7	i.	
79	-formiat	NH ₄ CHO ₂	63,06	fbl., mkl., zerfl.		1,266		116	102°0'	53180°
80	-gallat	(NH ₄) ₂ C ₈ H ₆ O ₆ . H ₂ O	205,17						i.	
81	-permanganat	NH ₄ MnO ₄	136,97	rh.		2,208		expl. 60	815°	zers.
82	-molybdät	(NH ₄) ₂ MoO ₄	196,03	mkl.		2,27		zers.	zers.	zers.
83	-molybdät	(NH ₄) ₂ [HMö ₆ O ₂₁]·4 H ₂ O	1074,97	fbl., mkl.					4425°	
84	-phosphormolybdät	(NH ₄) ₂ [P(Mo ₆ O ₂₁) ₄]	1876,50	g.		25°		zers.	0,0315°	nI.
*85	-nitrat (α) (beständig von -16 bis +32°)	NH ₄ NO ₃	80,05	fbl., tetr.; i,611		166 °5		zers. 210	122°0'	
*86	-nitrat (β) (beständig v. 32bis84°)	NH ₄ NO ₃	80,05	fbl., rh. oder mkl.		1,725 °4		169,6	(29440°)	60080°
87	-nitrit	NH ₄ NO ₂	64,05	weiße Nadeln		1,69		zers.	i.	zers.
88	-oxalat	(NH ₄) ₂ C ₂ O ₄ . H ₂ O	142,12	fbl., rh.		1,501		zers.	25°0'	11,850°
89	-hydrogen-oxalat	NH ₄ HC ₂ O ₄ . H ₂ O	125,08	fbl. Krist.		1,556 °19°		zers.	i.	wl. A., nl. NH ₄ A.
*90	-orthophosphat prim.	NH ₄ H ₂ PO ₄	115,04	fbl., tetr.; i,5246		1,803 °4			22,7°0'	nl. CH ₃ COOH
91	-orthophosphat, sec.	(NH ₄) ₂ HPO ₄	132,07	fbl., mkl.; i,53		1,619		zers.	68,620°	nl. Aceton
*92	-metaphosphat	NH ₄ . PO ₃	97,02	fbl., mkl.		2,21			i.	
93	-phosphit prim.	NH ₄ H ₂ PO ₃	99,04	fbl., zerfl.				123	171°0'	26031°
94	-hypophosphit	NH ₄ H ₄ PO ₃	83,04	fbl., rh.		2,515		200	i.	sl.
*95	-rhodanid	NH ₄ CNS	76,13	fbl. mkl.; ~1,685		1,305		149,6	115°0'	34760°

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	
								kaltes Wasser	heißes Wasser andere Lösungsmittel
96	Ammonium —salicylat	NH ₄ C ₇ H ₅ O ₃	155,15	fb., mkl.	$\frac{20^\circ}{2,194 \frac{4}{20^\circ}}$			10325°	l. 43,525°; 10076° A.
*97	—selenat	(NH ₄) ₂ SeO ₄	179,04	weiß, mkl.; 1,5630	2,194 $\frac{4}{20^\circ}$	zers.	subl.	1177°	197100° nl. A., Aceton, NH ₃
98	— <i>hydrogen</i> - selenat	NH ₄ HSeO ₄	162,01	rh.	2,162 $\frac{4}{20^\circ}$	zers.			
*99	—sulfat	(NH ₄) ₂ SO ₄	132,15	fb., rh.; 1,5230	$\frac{20^\circ}{1,769 \frac{4}{20^\circ}}$	100 zers.		70,40°	102100°
100	— <i>hydrogen</i> - sulfat	NH ₄ HSO ₄	115,11	fb., rh.; 1,473	1,78	146,9	490	100	swl. A. nl. Aceton
*101	—persulfat	(NH ₄) ₂ S ₂ O ₈	228,21	weiß, mkl.; 1,5016	1,98	zers. 120	58,20°	zers.	12025° NH ₃ A.
102	—sulfid	(NH ₄) ₂ S	68,15	gelbl.-weiß		zers.	sl.	sl.	
103	— <i>hydrogen</i> - sulfid	NH ₄ HS	51,11	fb., rh.		zers.	subl. 120		
104	— <i>pentasulfid</i>	(NH ₄) ₂ S ₅	196,41	or.-r., prism.	1,41 $\frac{12^\circ}{12^\circ}$	zers.		l.	nl. A., Aceton
105	—sulfit	(NH ₄) ₂ SO ₃ · H ₂ O	134,17	fb., mkl.				10015°	
106	— <i>hydrogen</i> - sulfit	NH ₄ HSO ₃	99,12	rh.	2,03 $\frac{4}{25^\circ}$	zers.		l.	
107	(bisulfid) —tartrat	(NH ₄) ₂ · C ₄ H ₄ O ₆	184,15	fb., mkl.	1,60	zers.		450°	wl. A.
108	— <i>hydrogen</i> - tartrat	NH ₄ HC ₄ H ₄ O ₆	167,12	fb., rh.	1,636 $\frac{25^\circ}{25^\circ}$	zers.		2,3515°	
109	—tellurat	(NH ₄) ₂ TeO ₄	227,69	weißes Pulver	3,01 $\frac{4}{25^\circ}$	zers.		wl.	l.
110	— <i>trithio</i> - carbonat	(NH ₄) ₂ CS ₃	144,29	g.		subl.		sl.	
111	—dithionat	(NH ₄) ₂ S ₂ O ₄ · 1/2 H ₂ O	205,22	fb., mkl.	1,704	zers. 130		178,316°	nl. A.
112	—thiosulfat	(NH ₄) ₂ S ₂ O ₃	148,21	fb., mkl.		zers. 150		l.	nl. A., Aceton, CS ₂ nl. A., wägr. NH ₄ Cl nl. A.
113	— <i>meta</i> - vanadat	NH ₄ VO ₃	116,99	fb., Krist.	2,326	zers.		0,4418°	
114	— <i>wolfram</i> (<i>para</i>)	(NH ₄) ₆ [HW ₆ O ₂₁] · 5 H ₂ O	1720,87	rh.		-4 H ₂ O 100		2,815°	

115	Antimon	Sb	121,76	silb. Met., rhomb.	6,684 ^{25°}	630	1380	nl.	nl.	Königs- wasser, h. konz. H ₂ SO ₄ 1500 ml A.; 2500 ml CS ₂ HCl, wäbr. KOH, Wein- säure
116	—wasserstoff	SbH ₃	124,78	fbl. Gas oder Fl.	fl.: 2,26–23°	—88	-17; zers. 150	4 ml	4 ml	
117	—(III)-oxyd (Valentinit)	Sb ₂ O ₃	291,52	rh.; 2,35	5,67	656	1570	swl.	swl.	
118	—(III)-oxyd (Senarmon- tit)	Sb ₂ O ₃	291,52	kub.; 2,087	5,2	652				
119	—(III, V)- oxyd	Sb ₂ O ₄	307,52	weiß, kub.; 2,0	4,07	-0, 930		nl.	nl.	HCl, H ₂ J, wäbr. KOH
120	—(V)-oxyd	Sb ₂ O ₅	323,52	g. Pulver	3,78	-0, 380	-2 O, 930	0,3	0,3	HCl, H ₂ J, wäbr. KOH
121	Antimonige- säure	H ₄ SbO ₅	172,78	weiß, am.		zers.		nl.	nl.	nl. A.
122	Antimon									
122	—(V)-oxyd- hydrat	HSbO ₃	170,77	weißes Pulver	6,6	zers.		swl.	swl.	S., Alkali; nl. Aceton
123	—(V)-oxyd- hydrat	H ₄ SbO ₄	188,78	weißes Pulver	6,6	zers.		swl.	swl.	Alkali
124	—(V)-oxyd- hydrat	H ₄ Sb ₂ O ₇	359,55	weiß, am.		-H ₂ O, 200		swl.	swl.	Alkali
*125	—(III)- bromid	SbBr ₃	361,51	fbl., rh.; 1,74	4,148 ^{23°}	96,6	280	zers.	zers.	CS ₂ , HCl, HBr, NH ₃ , Aceton
126	—(III)- chlorid	SbCl ₃	228,13	fbl., rh., zerfl.	3,14 ⁴ _{20°}	73,4	223	∞ 72°	∞ 72°	A., HCl, HBr, Weinsäure
127	—(V)-chlorid	SbCl ₅	299,05	hellg. Fl.	2,33	2,8	92 ³⁰ mm	zers.	zers.	HCl, Chlf.
128	Antimonyl- chlorid	SbOCl	173,22	weiß, mkl.		170 zers.		nl.	nl.	HCl, CS ₂ ; nl. NH ₃ , Chlf.
129	Antimon									
129	—(V)-oxy- trichlorid	SbOCl ₃	244,13	g.		zers.		nl.	zers.	A.
130	—(III)-fluorid	SbF ₃	178,76	fbl., rh.	4,378 ^{20,6°}	292	subl.	384,7 ^{0°}	563,6 ^{30°}	nl. NH ₃
131	—(V)-fluorid	SbF ₅	216,76	ölige Fl.	2,99 ^{23°}	7		l.		wäbr. KF
132	—trichloro- difluorid	SbCl ₃ F ₂	266,13	weiße Krist.		55				
*133	—(III)-jodid	SbJ ₃	502,52	r.-g., rh. oder mkl.	4,768 ^{22°} (mkl.)	167	401	zers.	zers.	A., Aceton, CS ₂ , HCl, H ₂ J, wäbr. KJ
134	—selenid	Sb ₂ Se ₃	480,40	graues Pulver		611		swl.	swl.	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
135	Antimon									
136	—(III)-sulfat	Sb ₂ (SO ₄) ₃	531,72	weißes Pulver	3,624 ^o	zers.		zers.	zers.	H ₂ SO ₄
137	Antimonyl- sulfat	(SbO) ₂ SO ₄	371,59	weißes Pulver	4,89			nl.	zers.	5,15 ^o Glycerin
138	Antimon- sulfat, basisch	(SbO) ₂ SO ₄ ·Sb(OH) ₃	683,14	weißes Pulver						
139	Antimon- sulfid (Stibnit)	Sb ₂ S ₃	339,72	schw., rh.; 4,046	4,64	550		0,00017 ¹⁸	zers.	HCl, Alkali, wäßr. NH ₄ HS; K ₂ S; nl. CH ₃ COOH HCl, Alkali, wäßr. NH ₄ HS Glycerin; nl. A.
140	—(V)-sulfid	Sb ₂ S ₅	403,85	goldg. Pulver	4,120 ^o	-2 S, 135		nl.	nl.	
141	Antimonyl- kalium- tartrat	(SbO)KC ₄ H ₄ O ₆ ·1/2H ₂ O	333,94	weiß, rh.; 1,636	2,60	-1/2 H ₂ O, 100		5,26 ^{8,7}	3,57 ¹⁰⁰	
142	Antimon- tellurid	Sb ₂ Te ₃	626,35	grau		629				
143	Argon	Ar	39,944	tbl. Gas	fest: 1,85 ^o -233 ^o fl.: 1,40 ^o -185,7 ^o 1,38 (e _L)	-189,2	-185,7	5,6 ^o	2,23 ⁵⁰	2425 ^o A.
144	Arsen									
145	me- tallisches	As	74,91	graues Met., rhomb.	5,727 ¹⁴	814 ³⁶ Atm.	subl. 615	nl.	nl.	HNO ₃
146	—, gelbes	As ₂	299,64	g., kub.	2,020 ^o	zers. 358	—55;	20	wl.	wl. Alkali
147	—wasser- stoff (Arsin)	AsH ₃	77,93	tbl. Gas	2,662 (e _L) 25 ^o	-113,5	zers. 230			
148	—(III)-oxyd (Arseno- lith)	As ₂ O ₃	197,82	tbl., kub.; 1,755	3,865 ⁴	subl. 193		1,2 ²⁰	11,46 ¹⁰⁰	S., Alkali, A.
149	—(III)-oxyd (Chlaude- tit)	As ₂ O ₃	197,82	tbl., mkl.; 1,92	4,15	subl. 193		1,2 ²⁰	11,46 ¹⁰⁰	S., Alkali, A.
150	—(III)-oxyd	As ₂ O ₃	197,82	am. oder glasartig	3,738	315		1,21 ¹⁰	10,14 ¹⁰⁰	Alkali, wäßr. Na ₂ CO ₃ ; nl. A., A.
151	—(V)-oxyd	As ₂ O ₅	229,82	weiß, am.	4,086	zers. 315		59,50 ^o	76,7 ¹⁰⁰	Alkali, A.

150	Metaarsen- säure	HAsO ₃	123,92	weiß, hyg.	zers.	-H ₂ O, 160	zers.	50	Alkali
151	Orthoarsen- säure	H ₃ AsO ₄ · 1/4 H ₂ O	150,94	fbl. hyg.	35,5		16,7		
152	Diarsensäure	H ₄ As ₂ O ₇	265,85	fbl.	zers. 206		zers.		
153	Arsen —(III)- bromid	AsBr ₃	314,66	fbl. Prism.	32,8	221	zers.	zers.	HCl, HBr, CS ₂
154	—(III)- chlorid	AsCl ₃	181,28	ölige Fl.	—18	130	zers.	zers.	HCl, HBr, BCl ₃
155	—(III)-oxy- chlorid	AsOCl	126,37	br.			zers.	zers.	
156	—(III)- fluorid	AsF ₃	131,91	ölige Fl.	—8,5	63752 mm	zers.	zers.	A., Ä., Bzl.
157	—(V)-fluorid	AsF ₅	169,91	fbl. Gas	—80	—53	I.		Alkali, A., Ä.,
158	—(III)-jodid	AsJ ₃	328,75	r. Krist.	130	380	zers.		A., Ä., Chlf. CS ₂
*159	—(III)-jodid	AsJ ₅	455,67	r., hex.	146	403	625°	30100°	A., Ä., Bzl., Chlf., CS ₂ , wl. CS ₂ ; nl.
160	—(III)- phosphid	AsP	105,89	r. Pulver	subl.		zers.	zers.	A., Ä., Chlf.
161	—selenid	As ₂ Se ₃	386,70	ubr.	zers.		nl.	zers.	A., Ä., Chlf.
162	—(III)-sulfid (Auripig- ment)	As ₂ S ₃	246,02	r. oder g., mkl.; > 2,72	4,75 3,43	707	0,0000518°	wl.	Alkali, waBr. Na ₂ CO ₃
163	—(V)-sulfid	As ₂ S ₅	310,15	g.	(α): 3,50619° (β): 3,25419°	zers. 500 565	0,0001360° nl.	nl.	HNO ₃ , Alkali K ₂ S, NaHCO ₃
164	—sulfid (Realgar)	As ₄ S ₄	427,90	r., mkl.; 2,68	Umw. 267; (β): 307 850			zers.	
165	Barium (II)	Ba	137,36	silb. Met., kub.	375	(1140)	I.	I.	S., A.
166	—hydrid	BaH ₂	139,38	Krist.	zers. 675	1400	zers.	zers.	zers. S.
*167	—oxyd	BaO	153,36	fbl., kub.; 1,98	5,72	~2000	1,50°	90,880°	HCl, HNO ₃ , abs. A.; nl. NH ₃ ;
168	—peroxyd	BaO ₂	169,36	grau, oder weiß, Pulver	4,958	-0, 800	swl.	zers.	verd. S.; nl. Aceton
169	—peroxyd	BaO ₂ · 8H ₂ O	313,49		-8H ₂ O 100		0,168	zers.	verd. S.; nl.
170	—hydroxyd	Ba(OH) ₂	171,38	fbl., mkl.;	4,495		1,650°	101,480°	A., Ä., Aceton
*171	—hydroxyd	Ba(OH) ₂ · 8H ₂ O	315,56	fbl., mkl. 1,5017	2,18816°	-8H ₂ O, 780	I.	I.	swl. A.; nl. Ä.

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kalt Wasser	heiß Wasser	andere Lösungsmittel
172	Barium (II)				^{24°} 4,781 ⁴	847	zers.	98°	149100°	sl. M. A.
*173	—bromid	BaBr ₂	297,19	fbl.	3,5824°	-2 H ₂ O, 120	zers.	sl.	sl.	nl. Aceton, A.
174	—bromat	Ba(BrO ₃) ₂ · H ₂ O	411,21	fbl., mkl.; 1,7266	3,9918°	-H ₂ O, 170	zers. 260	0,30°	5,97100°	
*175	—chlorid	BaCl ₂	208,27	fbl., mkl.; 1,7361	^{24°} 3,856 ⁴	Umw. 925	1560	31,6°	58,7100°	nl. Aceton, A.
*176	—chlorid	BaCl ₂	208,27	fbl., kub.		962	1560			nl. HCl HNO ₃ ; nl. A.
177	—chlorid	BaCl ₂ · 2H ₂ O	244,31	fbl., mkl.; 1,646	^{24°} 3,097 ⁴	-2 H ₂ O, 113		39,3°	76,8100°	nl. HCl HNO ₃ ; nl. A.
178	— <i>hypo</i> - chlorit	Ba(ClO) ₂	240,27	fbl.		zers. 235				
179	—chlorat	Ba(ClO ₃) ₂	304,27	fbl.		414		20,35°	84,8°	
180	—chlorat	Ba(ClO ₃) ₂ · H ₂ O	322,29	fbl., mkl.; 1,577	3,179	zers. 120		l.	l.	
181	— <i>per</i> -chlorat	Ba(ClO ₄) ₂	336,27	hex.		505		205,8°	562,3100°	nl. A., Aceton sl. A., sl. A.
*182	— <i>per</i> -chlorat	Ba(ClO ₄) ₂ · 3H ₂ O	390,32	hex.; 1,5330	2,74	zers. 400		l.	l.	sl. A., S. wägr. NH ₄ Cl
*183	—fluorid	BaF ₂	175,36	fbl., kub.; 1,475	4,828	1280	2137	0,159°	0,16230°	nl. A., konz. HCl HNO ₃ ; nl. A.
184	—bromo- fluorid	BaBr ₂ · BaF ₂	472,55	fbl. Taf.	4,9618°			zers.	zers.	nl. A., konz. HCl HNO ₃ ; nl. A.
*185	—chloro- fluorid	BaCl ₂ · BaF ₂	383,63	fbl., tetr.; 1,640	4,5118°	1008		zers.	zers.	nl. A., konz. HCl HNO ₃ ; nl. A.
186	—jodo- fluorid	BaJ ₂ · BaF ₂	566,56	Taf.	5,2118°			zers.	zers.	nl. A., sl. A.
187	—jodid	BaJ ₂ · 2H ₂ O	427,23	mkl.	5,15	740 zers.		32240°	396100°	sl. A.
188	—jodid	BaJ ₂ · 6H ₂ O	499,30	hex.	5,015°	25,7		4100°	0,197100°	sl. A.
189	—jodat	Ba(JO ₃) ₂	487,20	mkl.	5,23	zers.		0,008°		nl. Aceton, A., H ₂ SO ₄
190	—jodat	Ba(JO ₃) ₂ · H ₂ O	505,22	mkl.	5,23	-H ₂ O, 130		wl.	75,0100°	nl. A.
191	—acetat	Ba(C ₂ H ₃ O ₂) ₂	255,45	fbl.	2,468			58,8°		
*192	—acetat	Ba(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ · H ₂ O	273,46	weiß, Krist. 1,517	2,19	-H ₂ O, 41		7530° wf.	7940° wf.	

193	—amid	$\text{Ba}(\text{NH}_4)_2$	169,41	grau-weiß	3,9315°	280	—1,5 H ₂ O, 235	zers. 0,055	zers.	S., wäBr. NH ₄ Cl
194	—arsenat	$\text{Ba}_3(\text{AsO}_4)_2$	689,90	weiß. Pulver		-H ₂ O, 150				
195	—hydrogen- arsenat	$\text{BaHAsO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	295,29	rh. oder mkl.	3,9315°					
196	—arsenid	Ba_3As_2	561,90	br.	4,115°					
197	—azid	BaN_6	221,41	rh	2,936	zers. 219	expl.	sl.	sl.	zers. Cl ₂ , F ₂ , Br ₂
198	—azid	$\text{BaN}_6 \cdot \text{H}_2\text{O}$	239,42	Krist.		expl.				wl. abs. A., nl. A., HNO ₃
199	—borid	BaB_6	202,28	schz., kub.	4,3615°			nl.	nl.	zers. S.
200	—butyrat	$\text{Ba}(\text{C}_4\text{H}_7\text{O}_2)_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	347,59	fbl.	3,75			37,420°	42,1280°	
201	—carbid	BaC_2	161,38	grau, tetr.				Bild. v. Acetylen		
202	—carbonat (Witherit)	BaCO_3	197,37	weiß, rh.; 1,676	4,43	Umw. in α 811	zers. 1450	0,002218°	0,0065100°	S.; nl. A.
203	—carbonat, (α)	BaCO_3	197,37	weiß, hex.		Umw. in β 982				
204	—carbonat, (β)	BaCO_3	197,37	weiß		1740 ⁹⁰ Atm.		0,002218°	0,0065100°	S.; nl. A.
205	—chromat	BaCrO_4	253,37	g., rh.	4,49815°					
206	—dichromat	BaCr_2O_7	353,38	r., mkl.				0,0003720° zers.	0,0004630°	HCl, HNO ₃ heiß, konz. H ₂ SO ₄
207	—dichromat	$\text{BaCr}_2\text{O}_7 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	389,41	g. Nadeln				zers.		HCl; wl. A. 1814°
208	—citrat	$\text{Ba}_3(\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_7)_2 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$	916,39	weißes Pulver		-2 H ₂ O, 120		0,040618°	0,057225°	70% ig. A. nl. A., A.
209	—cyanid	$\text{Ba}(\text{CN})_2$	189,40	weißes Pulver		-7 H ₂ O, 150		8014°	51,3100°	zers. S. zers. A.
*210	—formiat	$\text{Ba}(\text{HCO}_2)_2$	227,40	fbl.; rh.; 1,597	3,21			26,20°		
211	—malonat	$\text{BaC}_2\text{H}_3\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	257,42	fbl.				0,143	0,32680°	
212	—manganat	BaMnO_4	256,29	gr., hex.	4,85			nl.	72,425°	
213	—per- manganat	$\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$	375,22	schz., rh.	3,77	zers. 220		62,511°		
214	—molybdat	BaMoO_4	297,31	weißes Pulver	4,65			0,05823°		
*215	—nitrat	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	261,38	fbl., kub.; 1,572	3,24423°	592	zers.	4,950°	34,2100°	S. wl. S.; nl. A.
216	—nitrit	$\text{Ba}(\text{NO}_2)_2$	229,38	fbl.	3,2323°	217		67,520° l.	300100°	wl. A. 1,694% ig. A.; nl. A. in S., NH ₄ Cl; nl. A.
217	—nitrit	$\text{Ba}(\text{NO}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	247,39	hex. Nadeln	3,17320°	zers. 115				
218	—oxalat	BaC_2O_4	225,38	weiße Krist.	2,658			0,00168°	0,00242°	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
219	Barium —diphosphat	Ba ₃ P ₂ O ₇	448,68	weiß, rh.	3,920°			0,01	zers.	S., NH ₄ -Salze S.
220	—ortho- phosphat, prim.	Ba(H ₂ PO ₄) ₂	331,35	krist.	2,94°					
*221	—ortho- phosphat, sec.	BaHPO ₄	233,35	weiß, rh. Nadeln ~1,635	4,16515°			0,015		S., NH ₄ -Salze
222	—ortho- phosphat, tert.	Ba ₃ (PO ₄) ₂	602,04	weiß, kub.	4,116°			nl.		S.
223	—hypo- phosphit	Ba(H ₂ PO ₃) ₂ · H ₂ O	285,37	tbl. mkl.	2,9017°			29	33,3100°	rl. A.
224	—propionat	Ba(C ₃ H ₅ O ₂) ₂ · H ₂ O	301,52	weiß, rh.		zers. 300		36,50° wf.	44,7100° wf.	wl. A.
225	—rhodanid	Ba(CNS) ₂ · 2 H ₂ O	289,56	tbl. Nadeln	4,75	zers.		4320°	l.	A.
226	—selenat	BaSeO ₄	280,32	weiß, rh.	4,75			0,0118	0,0138100°	HCl; nl. HNO ₃ HCl
227	—silikat	BaSiO ₃	213,42	tbl., mkl.	4,3994°	1604		l.	zers.	
228	—silikat	BaSiO ₃ · 6 H ₂ O	321,52	rh.; 1,547	2,59			0,17	zers.	
229	—su. cinat	BaC ₄ H ₄ O ₄	253,43	weiß. Pulver	4,49915°	1580		0,4210°	0,23780°	wl. A.
*230	—sulfat (Baryt)	BaSO ₄	233,43	tbl., rh.; 1,636			Umw. in mkl. 1149	0,000170°	0,00028530°	konz. H ₂ SO ₄ 0,006 3%ig. HCl
231	—persulfat	BaS ₂ O ₈ · 4 H ₂ O	401,55	prism.				52,20°		nl. A.
*232	—sulfid	BaS	169,43	tbl., kub.; 2,155	4,2515°	zers. 50		zers.	zers.	zers. HCl nl. A.
233	—hydrogen- sulfid	Ba(SH) ₂ · 4 H ₂ O	275,67	weiß, rh.				l.	l.	nl. A.
234	—ferrosulfid	BaS ₂ · 2 H ₂ O	301,65	r., rh.	2,98820°	zers. 300		4115°	sl.	nl. A., CS ₂
235	—trisulfid	BaS ₃	233,56	g-gr.		zers. 400		l.	l.	HCl, A.
236	—sulfat	BaSO ₃	217,43	weiß, tetr.				0,019720°	0,0017780°	
237	—tellurat	BaTeO ₄	328,97	weiß	4,4816°			swl.	wl.	nl. A.
*238	—di-thionat	BaS ₂ O ₄ · 2 H ₂ O	333,52	tbl. rh. oder mkl.; 1,5951	4,53613,5°			24,7518°	90,9100°	
239	—thiosulfat	BaS ₂ O ₃ · H ₂ O	267,51	weiß, rh.	3,4518°	zers. 100		0,20820°		nl. A.
240	—divanadat*	Ba ₃ V ₂ O ₇	488,62	wei		~863				

241	—wolframat	BaWO ₄	385,28	weiß, tetr. rh.	5,04	zers.	swl. zers.		
242	— <i>meta</i> - wolframat	Ba ₃ [H ₂ (W ₂ O ₁₀) ₄] + 3 H ₂ O	1946,26		4,298				
243	Beryllium (II)	Be	9,013	hellgraues Met., hex.	1,816	1350	nl.	wl.	verd. S., Alkali
*244	—oxyd	BeO	25,01	weiß, hex.; 1,719	3,02 ⁰	2570	nl.		konz. H ₂ SO ₄ ; wl. verd. S.; nl. verd. S.; nl. Alkali; S., Alkali; (NH ₄) ₂ CO ₃ abs. A., Py.
245	—hydroxyd	Be(OH) ₂	43,03	weiß, am. oder krist.	1,909 krist.	zers. 138	0,0002	nl.	
246	—bromid	BeBr ₂	168,85	fbl. Nadeln, zerfl.	3,465 ²⁵	490 subl.	sl.	sl.	
247	—chlorid	BeCl ₂	79,92	weiße Nadeln, zerfl.	1,899 ⁴	440	sl.	sl.	sl. A., X.; wl. Chl., CS ₂ ; nl. NH ₃ , Aceton
248	—chlorid	BeCl ₂ · 4 H ₂ O	151,99	krist.	2,01 ¹⁵	800	sl.	sl.	A. H ₂ SO ₄ , A. nl. A.
249	—fluorid	BeF ₂	47,01	fbl.			sl.	5,26 ¹⁰⁰	
250	Kalium- fluoberyllat	K ₂ [BeF ₄]	163,20	weiß, rh.				2,94 ¹⁰⁰	
251	Natrium- fluoberyllat	Na ₂ [BeF ₄]	131,00	weiß, rh. oder mkl.		zers.	1,47 ¹⁸		
252	Beryllium	BeJ ₂	262,85	fbl. Nadeln	4,325 ²⁵	510	zers.	zers.	A., A. S.
253	—carbid	Be ₂ C	30,04	g., hex.	1,9 ¹⁵	zers. > 2100	zers.	zers.	nl. NH ₃ S., Alkali
254	—carbonat	BeCO ₃ · 4 H ₂ O	141,09	weiß					
255	—carbonat, basisch	BeCO ₃ · 4 BeO · 5 H ₂ O	259,14	weißes Pulver					
256	—nitrat	Be(NO ₃) ₂ · 4 H ₂ O	205,09	zerfl. Krist.		60	zers. 100		
257	—selenat	BeSeO ₄ · 4 H ₂ O	224,03	rh.; 1,5007	2,03	zers. 110	nl.	nl.	A., CCl ₄ , Xylol; nl. A.
258	—stearat	Be(C ₁₈ H ₃₅ O ₂) ₂	575,93	weiß, wachsartig		45 bis 46		nl.	wl. CCl ₄ ; nl. A., A.
259	— <i>oxy</i> -stearat	Be(OH)(C ₁₈ H ₃₅ O ₂)	309,58	weißes Pulver		174	nl.	100 ¹⁰⁰	nl. A., Aceton
260	—sulfat	BeSO ₄	105,09	fbl.	2,443		42,4 ²⁵	100 ¹⁰⁰	
*261	—sulfat	BeSO ₄ · 4 H ₂ O	177,15	fbl. tetr.; 1,4720	1,713 ^{10,5}	-4 H ₂ O, 250	100,8 ²⁵	537 ¹⁰⁰	
*262	—aluminium- silicat	Be ₃ Al ₂ [Si ₆ O ₁₈]	537,33	fbl. oder grau, hex.; 1,580	2,66	1410	nl.	nl.	
263	Blei	Pb	207,21	silb., Met., kub.	11,344 ¹⁶	327,4	nl.	nl.	HNO ₃ ; nl. k. HCl, H ₂ SO ₄

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
264	Blei —(II)—oxyd	PbO	223,21	g., tetr.	9,53	888		0,0068 ¹⁸ °		Alkali, wäßr.: Pb(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ , NH ₄ Cl, CaCl ₂ , A.
*265	—(II)—oxyd	PbO	223,21	g., rh.; 2,61	8,0			0,0023 ²² °		Alkali, wäßr.: NH ₄ Cl, CaCl ₂ , Pb(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ , CH ₃ COOH, h. Alkali; nl. A.
266	—(II)—oxyd	PbO	223,21	am.	9,2 bis 9,5			nl.	nl.	nl.
*267	—(IV)—oxyd	PbO ₂	239,21	br., tetr.;	9,375	zers. 290		nl.	nl.	zers.
268	—(II, IV)- oxyd (?)	Pb ₂ O ₃	462,42	2,229 r.-g., am.		zers. 370		nl.	nl.	nl.
269	—(II, IV)- oxyd (Mennige)	Pb ₃ O ₄	685,63	r.-am.	9,1	zers. 500		nl.	nl.	nl.
270	—hydroxyd	Pb(OH) ₂	241,23	weiß	6,66	zers. 145	918	0,016 ²⁰ °	0,457 ¹⁰⁰ °	nl.
271	—bromid	PbBr ₂	367,05	tbl., rh.		373		0,457 ¹⁰⁰ °	4,77 ¹⁰⁰ °	nl.
272	—bromat	Pb(BrO ₃) ₂ · H ₂ O	481,06	tbl., mkl.	5,53	zers. 180		1,34 ²⁰ ° (wf.)		nl.
*273	—(II)- chlorid	PbCl ₂	298,12	weiß, rh.;	5,85	501	950	0,675 ¹⁰⁰ °	3,31 ¹⁰⁰ °	nl.
274	—(IV)- chlorid	PbCl ₄	349,04	g. Fl.	3,18 ⁴	—15	expl. 105	zers.	nl.	nl.
*275	—chlorid, basisch	PbCl ₂ · PbO	501,33	weiß, tetr.;	7,21	524 zers.		nl.	nl.	nl.
*276	—chlorid, basisch	PbCl ₂ · 2PbO	724,54	tbl. oder g., rh.; 2,27 ^{g.}	7,08	693		nl.	0,07 ⁷⁴ °	nl.
*277	—chlorid, basisch	PbCl ₂ · 3PbO	947,75	g. Krist.				0,0056 ¹⁸ °	nl.	nl.
*278	—chlorid, basisch	PbCl ₂ · 7PbO	1840,59	g. Krist.				nl.	0,095 ²⁰ °	nl.
279	—hypo- chlorat	Pb(ClO ₂) ₂	342,12	g., mkl.		expl. 126		151 ¹⁸ °	0,42 ¹⁰⁰ °	nl.
280	—chlorat	Pb(ClO ₃) ₂ · H ₂ O	392,14	weiß, mkl., zerfl.	4,037	zers. 110			171 ⁸⁰ °	nl.

281	—perchlorat	$\text{Pb}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	460,17 245,21	weiß, rh.	2,6 8,24	zers. 100 855	1290	499,725° 0,06520°	A. HNO_3 ; nl. HFCH_2COOH , NH_3
282	—(11)-fluorid	PbF_2		weiß, rh.					
283	—jodid	PbJ_2	461,05	g., hex.	6,16	402	954	0,434100° 0,002325°	Alkali, K, J; nl. A. wl. HNO_3 ; nl. NH_3 ; verd. HNO_3
284	—jodat	$\text{Pb}(\text{JO}_3)_2$	557,05	weiß		zers. 300			verd. HNO_3
285	—hydrogen- mesoper- jodat	PbHJO_3	415,14	krist.		zers. 130		nl.	nl.
286	—hydrogen- mesoper- jodat	$\text{PbHJO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	433,15	am.		-H ₂ O, 110		nl.	verd. HNO_3
287	—acetat	$\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$	325,30	weiße Krist.	20° 3,251	280		19,70°	Glycerin, swl. A.
288	—acetat (Blei- zucker)	$\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	379,35	weiß, mkl.	2,55	-3H ₂ O, 75		22150° 200100°	Glycerin, swl. A. Glycerin, wl. A.
289	—acetat, basisch	$\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	505,46	weiß, rh.	1,689	22		l. sl.	l. wl. A.
290	—acetat, basisch	$\text{Pb}_2\text{OH}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_3$	608,56	weiß				sl.	A.
291	—acetat, basisch	$\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot \text{Pb}(\text{OH})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	584,54	weiße Nadeln				sl.	A.
292	—acetat, basisch	$\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 2\text{Pb}(\text{OH})_2$	807,75 993,15	weiße Nadeln or.-g. Pulver				5,55 nl.	A. nl. verd. S.
293	—antimonat	$\text{Pb}_3(\text{SbO}_4)_2$			15° 6,85	802		nl.	HCl , HNO_3 ; nl. CH_3COOH HNO_3
294	—diarsenat	$\text{Pb}_2\text{As}_2\text{O}_7$	676,24	rh.; 2,03	6,4215°			zers.	HNO_3
295	—meta- arsenat	$\text{Pb}(\text{AsO}_4)_2$	453,03	hex.	4,4615°			zers.	nl. CH_3COOH HNO_3
*296	—ortho- arsenat, prim.	$\text{Pb}(\text{H}_2\text{AsO}_4)_2$	489,06	trikl.; 1,82		zers. 140		zers.	
*297	—ortho- arsenat, sec.	PbHAsO_4	347,13	weiß, mkl.; 1,9097	5,79	zers. >200		nl.	HNO_3 , wäBr. NaOH
298	—azid	PbN_6	291,26	tbl. Nadeln		expl. 350		0,05100°	sl. CH_3COOH ; nl. NH_4OH S; nl. A.
299	—metaborat	$\text{Pb}(\text{BO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	310,87	weiße Krist.	5,598 (wf.) 6,6		-H ₂ O, 160	nl.	S, Alkali; nl. NH_3 , A. CH_3COOH ; wl. wäBr. CO_2
*300	—carbonat	PbCO_3	267,22	weiß, rh.; 2,0763		zers. 315		zers.	
*301	—carbonat, basisch	$2\text{PbCO}_3 \cdot \text{Pb}(\text{OH})_2$	775,67	weiß, hex.; 2,09	6,14	zers. 400		nl.	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
*302	Blei —chromat	PbCrO ₄	323,22	g., mkl.; 2,42	6,12	844	zers.	nl.	nl.	S., Alkali; nl. NH ₃ ; CH ₃ COOH S. Alkali
*303	—chromat, basisch	PbCrO ₄ · PbO	546,43	org.-g. Nadeln				nl.	nl.	S., Alkali
304	—dichromat, basisch	PbCr ₂ O ₇	423,23	r. Krist.				zers.		
305	—cyanat	Pb(CNO) ₂	291,25	weiße Krist.				nl.	nl.	
306	—cyanid	Pb(CN) ₂	259,25	weiße Krist.				swf.	swf.	
*307	—formiat	Pb(HCO ₂) ₂	297,25	weiß, rh.;	4,63	zers. 190		1,616°	18100°	
*308	—molybdat	PbMoO ₄	367,16	1,862		1068		nl.	127,3100°	S.
*309	—nitrat	Pb(NO ₃) ₂	331,23	g., tetr.; 2,40	6,717,5°	zers. 470		36,4°		8,822° A.
310	—oxalat	PbC ₂ O ₄	295,23	tbl., kub.;	4,53	zers. 300		0,0001618°		HNO ₃ ; nl. A.
311	—diphosphat	Pb ₂ P ₂ O ₇	588,38	weiß	5,28	815 zers.		nl.	zers.	S., wäbr. KOH; nl. CH ₃ COOH HNO ₃ wäbr. KOH, Na ₂ P ₂ O ₇ ; HNO ₃ Alkali; nl.
312	—diphosphat	Pb ₂ P ₂ O ₇ · H ₂ O	606,40	rh.				nl.		CH ₃ COOH, A. HNO ₃
*313	—orthophosphat, tert.	Pb ₃ (PO ₄) ₂	811,59	tbl., hex.;	6,9 bis 7,3	1014		nl.		KCN, HNO ₃
314	—phosphit	PbHPO ₃	287,20	weiße Krist.				nl.	nl.	
315	—rhodanid	Pb(CNS) ₂	323,38	tbl., mkl.	3,82 20°	zers. 190		nl.	0,0520°	
316	—selenat	PbSeO ₄	350,17	weiß, rh.	6,37 ⁴	zers.		nl.	nl.	konz. S.
317	—selenid	PbSe	286,17	grau, kub.	8,1015°	1065		nl.	nl.	HNO ₃ h. konz. HCl S.
318	—silicat	PbSiO ₃	283,27	tbl., mkl.;	6,49	766		nl.		
*319	—sulfat	PbSO ₄	303,28	weiß, mkl. 1,961	6,2	zers. 1000		0,00330°	0,005850°	konz. S., NH ₄ -Salze; nl. A.
*320	—sulfat, basisch	PbSO ₄ · PbO	526,49	1,8823		977		0,004418°		wf. H ₂ SO ₄
321	—hydrogen- sulfat	Pb(HSO ₄) ₂ · H ₂ O	419,37	tbl., mkl.;	6,92	zers.		0,000118°		wf. H ₂ SO ₄

322	— persulfat	$\text{PbS}_2\text{O}_8 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	453,39	krist., zerfl.	7,5	1114	sl.	0,0000918°	sl.	zers. Alkali S.; nl. Alkali
*323	— sulfid	PbS	239,28	bl., met., kub.; 3,912		zers.	nl.	nl.	nl.	HNO ₃ nl. verd. S.
324	— sulfitt	PbSO_3	287,28	weißes Pulver			nl.	nl.		
325	— sulfat- chlorid	$3\text{PbS} \cdot \text{PbCl}_2$	995,95	r.	20°					
326	— tellurid	PbTe	334,82	weiß, kub.	8,16 ⁴	917	11520,5°		sl.	wäflr. Na ₂ SO ₄ zers. h. HNO ₃ ; nl. NH ₄ OH; KOH; nl. HNO ₃
*327	— dithionat	$\text{PbS}_2\text{O}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	439,40	fbt. Krist.; 1,6351	3,24	zers.				
328	— thiosulfat	PbS_2O_3	319,34	weißes Pulver	5,18	zers.	0,03	wl.		
329	— wolframat	PbWO_4	455,13	fbt., mkl.		1123	nl.			
*330	— wolframat	PbWO_4	455,13	fbt., tetr.; 2,269	8,23	zers. 120	1.			
331	Ammonium- hexachloro- plumbat (IV)	$(\text{NH}_4)_6[\text{PbCl}_6]$	456,03	zitroneng., kub.	2,925					
332	Kaliumhexa- chloroplum- bat (IV)	$\text{K}_2[\text{PbCl}_6]$	498,14	kub.		zers. 190				h. HCl
333	Bor (III)	B	10,82	g. mkl. (?) oder br.; am.	2,32	2300	nl.	2550	nl.	HNO ₃ ; nl. A.
334	Diboran	B_2H_6	27,69	fbt. Gas		—169	wl.	—87,5	nl.	1. NH ₄ OH
*335	— oxyd	B_2O_3	69,64	fbt., kub.; 1,459	1,85	577	1,1°	>1500	zers.	S., A., Glycerin
*336	— säure	H_3BO_3	61,84	weiß, trikl.	1,43515°	185 zers.	2,66	—1,5 H ₂ O 300 90,6	40,2100°	wl. A., Aceton zers. A.
337	— bromid	BBr_3	250,57	fbt. Fl.	fl. 2,69 0°	—46	zers.		zers.	
338	— chlorid	BCl_3	117,19	fbt. Fl.	1,434 ⁴	—107	zers.	13764mm	zers. A.	
339	— fluorid	BF_3	67,82	fbt. Gas	2,3 (o L)	—126,8	105,70°	—101	zers. A.	
340	Fluorbor- säure	$\text{H}[\text{BF}_4]$	87,83	fbt. Fl.			∞	130 zers.	∞	A.
341	Ammonium- fluorborat	$\text{NH}_4[\text{BF}_4]$	104,86	weiß, rh.	1,85117°	subl.	2516°		97100°	NH ₄ OH; zers. konz. H ₂ SO ₄ Alkali nl. k.
*342	Kaliumfluor- borat	$\text{K}[\text{BF}_4]$	125,92	fbt., kub. oder rh.; 1,3245	2,5020°	529,5	0,4420°	zers.	6,27100°	A. wl. h. A.
343	Natrium- fluorborat	$\text{Na}[\text{BF}_4]$	109,82	weiß, rh.	2,4720°	384 zers.	10826,5°	zers.	210100°	wl. A.; zers. H ₂ SO ₄ sl. CS ₂ , CCl ₄ nl. S.
344	— jodid	B_2J_4	391,58	fbt. Taf.	fl. 3,350°	43	zers.	210	nl.	zers. A.
345	— carbid	B_2C	55,29	schz. Krist.	2,54	2350	nl.	>3500	nl.	wl. PCl ₅ , SCl ₂
346	— phosphid	B_2P	41,80	br. Pulver		entfl. 200	nl.			
347	— pentä- sulfid (?)	B_5S_5	181,97	weiße Krist.	1,85	390	zers.			
348	— trisulfid	B_3S_3	117,84	weiße Krist.	1,55	310	zers.			

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
349	Brom	Br	79,916	rh. oder dbr. Fl.	fl. 3,12 ^{20°} 5,87 (ρL)	— 7,3	58,78	4,22 ^{0°}	3,13 ^{30°}	A., Ä., Alkali CS ₂
350	—dekahydrat	Br ₂ · 10H ₂ O	339,99	r. Krist.		zers. 6,8		l.		
351	—wasserstoff	HBr	80,92	fbl. Gas; 1,325 (fl.)	2,71 ⁰ (ρL)	— 88,5	— 67	221 ^{0°}	1301 ^{00°}	A.
352	—wasser- stoffsäure	HBr · H ₂ O	98,94	fbl. Fl.	1,78	beständig von — 3,3 bis — 15,5 von 1 bis 2,5 Alm.				
353	—wasser- stoffsäure	HBr · 2H ₂ O	116,96	weiße Krist.	2,11–15 ⁰	— 11		l.	l.	
354	—wasser- stoffsäure	HBr (47 % ig. wäßr. Lösg.)		fbl. Fl.	1,486	— 11	126	l.	zers.	
355	Unterbromige Säure	HBrO	96,92	g.			4050 mm	sl.	zers.	
356	Bromsäure	HBrO ₃	128,92	fbl. (nur in Lösung)		zers. 100				
357	Brom									
358	—trifluorid	BrF ₃	136,92	fbl. Fl.	2,491 ^{35°}	5	135	zers.	zers.	zers. Alkali Chlf., CS ₂
	—jodid	Br ₂ J	206,84	dunkelgraue Krist.	4,414 ^{10°}	~ 42	~ 116	zers.		
359	Cadmium (II)	Cd	112,41	gr. Met., hex.	8,64 ^{20°}	320,9	767	nl.	nl.	S., NH ₄ NO ₃
360	—oxyd	CdO	128,41	br., kub.	8,15	zers. 900		nl.	nl.	S., NH ₄ -Salze S., NH ₄ -Salze;
*361	—oxyd	CdO	128,41	br., am.; 2,49	6,95 15 ⁰	> 1400		nl.	nl.	nl. Alkali
362	—hydroxyd	Cd(OH) ₂	146,43	weiß, hex.	4,79 ⁴ / _{25°}	zers. 300		0,00026 ^{25°}		S., NH ₄ -Salze; nl. Alkali
363	—bromid	CdBr ₂	272,24	weiße Taf.	5,192 ⁴ / _{25°}	567	963	571 ^{10°}	1621 ^{04°}	26,61 ^{5°} A., 0,41 ^{3°} A., 1,61 ^{18°} Aceton A.; wl. Aceton, A.
364	—bromid	CdBr ₂ · 4H ₂ O	344,30	weiße Nadeln				121 ^{10°}	sl.	
365	—bromat	Cd(BrO ₃) ₂ · H ₂ O	386,26	krist.	3,8 ^{25°} / _{25°}	zers.		125 ^{17°}		
366	—chlorid	CdCl ₂	183,32	weiß, krist.	4,047 ⁴ / _{25°}	568	960	111,4 ^{20°}	136,9 ^{60°}	1,521 ^{5°} A.; nl. A., Aceton

*367	—chlorid	$\text{CdCl}_2 \cdot 2\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	228,36	fbl., mkl.; 1,6513	3,327	Umw. 34	sl.	sl.	2,0515° M.
368	—chlorat	$\text{Cd}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	315,36	fbl., zerfl.	2,3	80	2980°	487,65°	S., Aceton, A.
*369	—fluorid	CdF_2	150,41	weiß, kub.; 1,56	6,64	1100	4,3525°	1758	S.; nl. A., NH ₃
370	—jodid (α)	CdJ_2	366,25	br., hex.	30° 5,670 $\frac{4}{4}$	388	79,80°	127,6100°	S., A., A., NH ₄ OH; wl. NH ₃ , Aceton
371	—jodid (β)	CdJ_2	366,25	krist.	30° 5,305 $\frac{4}{4}$	zers.	wl.	wl.	HNO ₃ , NH ₄ OH
372	—jodat	$\text{Cd}(\text{JO}_3)_2$	462,25		20° 6,43 $\frac{4}{4}$				
373	—jodat	$\text{Cd}(\text{JO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	480,27	mkl.	6,43 $\frac{4}{4}$	Umw. 160	l.		HNO ₃
374	—acetat	$\text{Cd}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$	230,50	fbl.	2,341	256	sl.		M. A.
375	—acetat	$\text{Cd}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	284,55	fbl., mkl.	2,01	-H ₂ O, 130	sl.		
376	—hydrogen- arsenat	$\text{CdHAsO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	270,34		15° 4,164 $\frac{4}{4}$	>120			
377	—arsenid	CdAs_2	262,23	dgrau, kub.	19° 6,211 $\frac{4}{4}$	721	1,715°		zers. S.
378	—cyanid	$\text{Cd}(\text{CN})_2$	164,45			zers. >200	nl.	nl.	S., NH ₄ OH wäßr. KCN
379	—carbonat	CdCO_3	172,42	weiß, rhomb.	4,2584°	zers. <500			S., KCN, NH ₄ -Salze; nl. NH ₃
380	—formiat	$\text{Cd}(\text{HCO}_2)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	238,48	mkl.	2,44	zers.	8,40° wf.	94,6100°	nl. A.
381	—lactat	$\text{Cd}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$	290,55	Nadeln	2,81	zers. 95	10 sl.	12,5 sl.	
382	—per- manganat	$\text{Cd}(\text{MnO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	458,37				1060°	682100°	sl. S.
383	—nitrat	$\text{Cd}(\text{NO}_3)_2$	236,43	fbl.	17° 2,455 $\frac{4}{4}$	350			A., NH ₃ ; nl. HNO ₃
384	—nitrat	$\text{Cd}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	308,49	fbl. Nadeln	18° 3,32 $\frac{4}{4}$	100	sl.		S.; nl. A., S., NH ₄ OH
385	—oxalat	CdC_2O_4	200,43	fbl.		zers. 340		0,0033718°	
386	—oxalat	$\text{CdC}_2\text{O}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	254,48	fbl. Krist.	15° 4,965 $\frac{4}{4}$	zers.			
387	—diphosphat	$\text{Cd}_4\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	434,81			900 wf.			

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit			
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel	
Cadmium											
388	— <i>ortho</i> - phosphat, prim.	Cd(H ₂ PO ₄) ₂ · 2 H ₂ O	342,43	rhomb.	$2,742 \frac{15^\circ}{4}$	zers. 100				HCl; nl. A., Ä.	
389	— <i>ortho</i> - phosphat, tert.	Cd ₃ (PO ₄) ₂	527,19	am.		1500		nl.		S., NH ₄ -Salze	
390	—selenat	CdSeO ₄ · 2 H ₂ O	291,40	rh.	$3,632 \frac{15^\circ}{4}$	zers. 100		sl.			
391	—selenid	CdSe	191,37	grauabr., hex.	$5,81 \frac{4}{25^\circ}$	> 1350				zers. S.	
392	—silicat	CdSiO ₃	188,47	rh.	$4,93 \frac{4}{20^\circ}$	1242					
393	—sulfat	CdSO ₄	208,48	rh.	$4,691 \frac{4}{20^\circ}$	1000		75,75 ^{0°}	58 ^{100°}	nl. Aceton, NH ₃	
394	—sulfat	CdSO ₄ · H ₂ O	226,50	mkl.	$3,786 \frac{20^\circ}{20^\circ}$	Umw. 108		l.	l.		
395	—sulfat	CdSO ₄ · 7 H ₂ O	334,59	mkl.	$2,48 \frac{4}{20^\circ}$	Umw. 4		l.	l.	nl. A.	
*396	—sulfat	CdSO ₄ · ¹ / ₂ H ₂ O	256,52	tbl., mkl.; 1,565	3,09	Umw. 41,5		113 ^{0°}			
*397	—sulfid	CdS	144,48	g.-or.; hex.; 2,506	4,58	1750 ¹⁰⁰ Atm.	subl. 980 (unter N ₂)	swl.		S., sl. NH ₄ OH; nl. A. S., NH ₄ OH nl. A.	
398	—sulfid	CdSO ₃	192,48	krist.	15°	zers.		wl.		zers. HNO ₃ ; nl. S.	
*399	—tellurid	CdTe	240,02	schz., kub.; 2,5	$6,20 \frac{4}{20^\circ}$	1041		nl.			
400	—dithionat	CdS ₂ O ₆ · 6 H ₂ O	380,64	krist.	$2,272 \frac{4}{20^\circ}$	zers.				NH ₄ OH	
400a	—wolframat	CdWO ₄	360,33	g., rh.	$2,272 \frac{4}{20^\circ}$			0,05			
*401	Ammonium- hexachloro- cadmiat	(NH ₄) ₆ [CdCl ₆]	397,31	rh., 1,6038	$2,01 \frac{4}{20^\circ}$	Umw. —20		l.			

402	Cadmium- wolframat- toborat	$\text{Cd}_2\text{H}_4\text{B}(\text{W}_2\text{O}_7)_2 \cdot 47 \text{H}_2\text{O}$	7196,57	g. Krist.					1250 ^{17°}			
403	Calcium (II)	Ca	40,08	silb. Met., kub.		1,5520°	850	1240	I.	I.	S.; wl. A.	
404	—hydrid	CaH_2	42,10	weißes krist. Pulver		1,7	816		zers.		zers. S.; nl. Bzl.	
*405	—oxyd	CaO	56,08	fbl., kub.; 1,837		3,40	2570	2850	0,130°	0,052100°	S.; nl. A.	
406	—peroxyd	$\text{CaO}_2 \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$	216,21	tetr.			-8H ₂ O, 100	expl. 275	wl.	zers.	S., NH ₃ -Salze nl. A., A.	
*407	—hydroxyd	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	74,10	fbl., hex.; 1,574		2,343	-H ₂ O, 558		0,1850°	0,077100°	NH ₄ Cl	
408	—bromid	CaBr_2	199,91	Nadeln, zerfl.		3,353 $\frac{25}{4}$	760	810	1250°	312105°	A., Aceton, wl. NH ₃	
409	—bromid	$\text{CaBr}_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	308,01	hex.			38,2	149 bis 150	5940°	136025°		
410	—bromat	$\text{Ca}(\text{BrO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	313,93	mkl.		3,329	zers.		sl.		A.	
*411	—chlorid	CaCl_2	110,99	weiß, kub.; zerfl.; 1,32		2,51225°	772	> 1600	59,50°	159100°		
412	—chlorid	$\text{CaCl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	129,01	fbl., zerfl.			260		sl.	I.	A.	
413	—chlorid	$\text{CaCl}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	147,03	fbl., zerfl.					sl.	435100°	1015° 5080° A.	
*414	—chlorid	$\text{CaCl}_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	219,09	fbl., hex.; 1,417		1,6817°	29,92	-6H ₂ O 200	sl.	zers.	zers. S.	
415	—hypo- chlorit	$\text{Ca}(\text{ClO})_2 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	215,06	weiße Krist.			zers.		1. zers.			
416	—chlorat	$\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	243,03	weiß, mkl., zerfl.		2,711	-H ₂ O, > 100		177,78°	sl.	A., Aceton	
417	—per- chlorat	$\text{Ca}(\text{ClO}_4)_2$	238,99	fbl.					188,625°		166,225° A.; 237,425° M.; swl. A.	
*418	—fluorid	CaF_2	78,08	weiß, kub.; 1,4339		3,18020° $\frac{25}{4}$	1360		0,001618°	0,001726°	wl. S.	
419	—jodid	CaI_2	293,92	weiße Platten, zerfl.		3,956 $\frac{4}{4}$	575	718	1820°	426100°	S., abs. A., Aceton	
420	—jodid	$\text{CaI}_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	402,02	weiß, zerfl.			42	160	7540°	sl.	sl. A.	
421	—jodat	$\text{Ca}(\text{JO}_3)_2$	389,92	trikl.		4,51915°	zers.		0,125°	0,6780°	HNO ₃	
422	—acetat	$\text{Ca}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	176,18	weiße Nadeln			zers.		43,60°	34,3100°	wl. A.	
423	—aluminat	$\text{Ca}(\text{AlO}_3)_2$	158,02	fbl., rh. oder mkl.		3,6720°	1600		zers.		HCl	
424	—arsenat	$\text{Ca}_2(\text{AsO}_4)_2$	398,06	weißes Pulver								
425	—ammoni- arsenat	$\text{CaNH}_4\text{AsO}_4 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	305,13	mkl. Taf.		1,90515°	zers.		0,01325° 0,02	nl.	verd. S. NH ₄ Cl	
426	—arsenid	Ca_3As_2	270,06	r. Krist.		3,0325°	zers.		zers.	zers.	nl. NH ₄ OH S.	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
427	Calcium —benzoat	$\text{Ca}(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	336,35	weißes Pulver	1,44	-3 H ₂ O, 110		2,670°	8,380°	
*428	—metaborat	$\text{Ca}(\text{BO}_2)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	161,75	fbf., kub.	2,3315°	zers.		0,3130°	0,4090°	S., NH ₃ -Salze
429	—borid	CaB_2	105,00	schw., kub.	2,2218°	2300		nl.	nl.	HNO ₃
*430	—carbide	CaC_2	64,10	grau, rh.; 1,75				Bild. C ₂ H ₂		
431	—carbonat (Aragonit)	CaCO_3	100,09	fbf., rh.; 1,6809	2,93	zers. 825		0,001220°	0,002100°	S., wäbr.
*432	—carbonat (Calcit)	CaCO_3	100,09	fbf., hex.; 1,550	2,7125°	1339 ¹⁰⁸ Atm.		0,001425°	0,002100°	NH ₄ Cl
*433	—ma- gnesium- carbonat (Dolomit)	$\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$	184,42	rhomb.; 1,681	2,872	zers. 730 bis 760		0,03218°		S., wäbr. NH ₄ Cl
*434	—hydrogen- carbonat	$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$	162,12	rh.; 1,514						0,156 in 100 ml wäbr. CO ₂ S.
435	—chromat	$\text{CaCrO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	192,12	g., mkl.		-2 H ₂ O, 200		22,20°	18,245°	0,006518° A.
436	—citrat	$\text{Ca}_3(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	570,50	fbf. Nadeln		-2 H ₂ O, 130	-4 H ₂ O, 185			
*437	—cyanamid	CaCN_2	80,11	fbf., rhomb.		zers.		l. zers. l.	zers.	nl. A., A.
438	—cyanid	$\text{Ca}(\text{CN})_2$	92,12	weiße Krist.	2,015			16,10°	18,4100°	nl. A., A.
439	—formiat	$\text{Ca}(\text{HCOO})_2$	130,12	fbf., rh.				3,10°	7,980°	wl. S.; nl. A.
440	—lactat	$\text{Ca}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	308,30	fbf.		-3 H ₂ O, 100		33114°	33825°	zers. A.
441	—per- manganat	$\text{Ca}(\text{MnO}_4)_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	368,02	purpurn Prism.	2,4	zers.				
*442	—molybdat	CaMoO_4	200,03	weiß, tetr.; 1,974	4,35			nl.	zers.	S.; nl. A.
443	—nitrat	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	164,10	fbf., kub.	2,36	561		1010°	376151°	1418° A., Amyl-A., NH ₃
*444	—nitrat	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	236,16	fbf., mkl.; 1,498	1,82	42,7	zers. 132	2660°	sl.	verd. S.; nl.
445	—nitrid	Ca_3N_2	148,26	br. Krist.	2,6317°	900		zers.	zers.	abs. A.
446	—nitrit	$\text{Ca}(\text{NO}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	150,11	fbf., hex., zerfl.	2,2334°	-H ₂ O, 100		460°	7891°	90%ig. A.
447	—oxalat	CaC_2O_4	128,10	fbf., kub.	2,24°	zers.		0,0006713°	0,001485°	S.; nl. CH ₃ COOH

*448	—oxalat	$\text{CaC}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	146,12	fbl., mkl.; 1,555	2,2	-H ₂ O, 200	nl.	nl.	S.; nl. CH_3COOH S.
449	—diphosphat	$\text{Ca}_2\text{P}_2\text{O}_7$	254,02	fbl. Krist.; 1,60	3,09	1230	nl.	nl.	
450	—diphosphat (Brushit)	$\text{Ca}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	344,20	weiß, mkl.	2,25		wl.	wl.	S.; nl. NH_4Cl
451	—hypodiphosphat	$\text{Ca}_4\text{P}_3\text{O}_{13} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	274,15			-2H ₂ O, 200 975	nl.	nl.	HCl, H ₄ P ₂ O ₆
452	—metaphosphat	$\text{Ca}(\text{PO}_3)_2$	198,04	weiß, tetr.; 1,588	2,82		nl.	nl.	nl. S.
453	—orthophosphat, prim.	$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	252,09	weiß, trikl.	$2,220 \frac{16^\circ}{4}$	-H ₂ O, 109	zers. 200	zers.	
*454	—orthophosphat, sec.	$\text{CaH}_2\text{PO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	172,10	weiß, mkl.	$2,306 \frac{16^\circ}{4}$	zers.	0,0250°	0,13380°	
455	—orthophosphat, tert.	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	310,20	am., weiß	3,14	1670	0,0025	zers.	S.; nl. A.; CH_3COOH
456	—ammoniumphosphat	$\text{CaNH}_4\text{PO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	279,24	mkl.	1,56115°	zers.	nl.	zers.	S.
457	—phosphid	Ca_3P_2	182,10	r. Krist.	2,23825°	> 1600	zers.	zers.	verd. S.; nl. A.; A. waßr. NH_4Cl
458	—phosphit	$\text{CaH}_2\text{PO}_3 \cdot 1\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	197,09			-1 $\frac{1}{2}$ H ₂ O, 200 bis 300 zers.	15,435°	12,5100°	nl. A.
459	—hypophosphit	$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_3)_2$	170,07	fbl., mkl.	5,71 (97%)	zers.	nl.	nl.	S.
460	—orthophosphat	Ca_3PbO_4	351,38	r.-br. Krist.			wl.	sl.	sl. A.
461	—plumbit	CaPbO_3	279,30	krist.			l.	9,40°	A.
462	—rhodanid	$\text{Ca}(\text{CNS})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	210,29	weiße Krist., zerfl.			0,009517°	6,170°	HCl
463	—salicylat	$\text{Ca}(\text{C}_7\text{H}_5\text{O}_2)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	350,33	weiße Krist.		-H ₂ O, 120	l.		
464	—selenat	$\text{CaSeO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	219,07	mkl.	2,676	1540	9,40°		
*465	—metasilicat (α)	CaSiO_3	116,14	fbl., mkl.; 1,6110	2,905				
*466	—metasilicat (β)	CaSiO_3	116,14	fbl., mkl.; 1,629	2,915	Umw. 1190 in α			
*467	—magnesiumsilicat	$\text{CaMg}[\text{Si}_2\text{O}_6]$	216,52	weiß, mkl.; 1,6713	3,3	1391	nl.	nl.	
468	—silicid (Diopsid)	CaSi_2	96,20	fbl., rh.; 1,576 oder mkl.; 1,50	2,5	1450 (mkl.)	nl.	zers.	S., Na ₂ Si ₂ O ₆ , NH_4 -Salze
*469	—sulfat (Anhydrid)	CaSO_4	136,15		2,96		0,1760°	0,067100°	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
							kalt Wasser	heiß Wasser	andere Lösungsmittel
470	Calcium- sulfat	$\text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$	145,16	weißes Pulver					
*471	—sulfat (Gips)	$\text{CaSO}_4 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	172,18	fb., mkl.; 1,5226		-2H ₂ O, 163	0,223°	0,26745°	S., Na ₂ SO ₄ , NH ₄ -Salze, S. Glycerin Na ₂ SO ₄ , NH ₄ -Salze S.
*472	—kalium- sulfat	$\text{CaK}_2(\text{SO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	328,42	mkl.; 1,5170			0,25	zers.	
*473	—natrium- sulfat	$\text{CaSO}_4 \cdot 2 \text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	456,30	fb.				zers.	
*474	—sulfid	CaS	72,15	fb., kub.; 2,137	1004	zers.	1. zers.	zers.	S.
475	—hydrogen- sulfid	$\text{Ca}(\text{HS})_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	214,32	fb., Prism.	2,1815°		sl.	sl.	A.
*476	—sulfid	$\text{CaSO}_3 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	156,18	weiße Krist.; 1,595		zers. 650	0,004318°	0,002790°	H ₂ SO ₃
477	—hydrogen- sulfid	$\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$	202,24	(nur in Lösg.)			l.		S.
478	—tartrat	$\text{CaC}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	260,22	fb., krist.			0,0370°	0,2285°	wl. A.
479	—trithio- carbonat	CaCS_3	148,29	g.			l.		A.
*480	—dithionat	$\text{CaS}_2\text{O}_4 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	272,27	krist.; 1,5516		zers. 110	160°	3030°	nl. A., Aceton ml. A.
*481	—thiosulfat	$\text{CaS}_2\text{O}_3 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	260,31	fb., trikl.; 1,56	2,18		1003°	zers.	NH ₄ Cl; nl. S.
*482	—wolframat	CaWO_4	288,00	weiß, tetr.; 1,9200	1,87316°		0,2		S., A., NH ₃
483	Cäsium (I)	Cs	132,91	silb., Met., krist.	1,9020°	670	l.		zers. S.
484	—hydrid	CsH	133,92	krist.	2,7		zers.	zers.	A.
485	—oxyd	Cs ₂ O	281,72	or.-r.	4,36		sl.		S.
486	—peroxyd	Cs ₂ O ₂	297,72	strohgr. Nadeln	4,250°	-O ₂ , 650	l.	zers.	S.
487	—peroxyd	Cs ₂ O ₃	313,82	schokolade- braun	4,250°		zers.		S.
488	—peroxyd	Cs ₂ O ₄	164,91	g. Krist.	600	zers.	zers.	305,330°	S.
489	—hydroxyd	CsOH	149,92	grau, zerfl.	3,67511°		zers.		A.
490	—bromid	CsBr	212,83	kub.; 1,582; 1,6984	4,44	1300	124,325°		S.
491	—quecksil- berbromid	CsBr · 2 HgBr ₂	933,71				0,80718°		wl. A.

*492	—tribromid	CsBr ₃	372,66	rh.	4,10 ^{19,5°}	180	3,66 ^{25°}	5,32 ^{35°}	A.
493	—bromat	CsBrO ₃	260,83	fb., kub., zerfl.;	3,97 ^{20°}	420	161,40°	270,5100°	
*494	—chlorid	CsCl	168,37	1,534; 1,6418 kub. oder rh.		646			
495	—quecksilber- chlorid	CsCl · HgCl ₂	439,89	fb., rh.;	3,327	zers.	1,4417°	30100°	nl. abs. A. 0,01125° A.; 0,1525° Aceton; nl. A. nl. A.
*496	—perchlorat	CsClO ₄	232,37	1,4788			0,80°		
*497	—fluorid	CsF	151,91	fb., kub.;	3,586	684	366,518°		
				1,48; 1,578	25° 4			16061°	A. A.
*498	—jodid	CsJ	259,83	kub.;	4,51	621	44°		
499	—triiodid	Cs ₃ I	513,67	1,7876 rh.	4,51	207,5	swl.		
500	—bromo- jodid	CsBr ₂ J ₂	466,67			195,5	zers.		
501	—jodat	CsJO ₃	307,83	mkl.	4,85		2,624°		
					15° 4				
502	—perjodat	CsJO ₄	323,83	rh. Taf.	4,259	zers, 610	2,15 ^{15°}	>2,15	11,119° 20,179° A.
503	—carbonat	Cs ₂ CO ₃	325,82	weiß, zerfl.			280,720°	sl.	
504	—hydrogen- carbonat	CsHCO ₃	193,92	rh.		-1/4CO ₂ , 175	21015°	sl.	
505	—cyanid	Cs ₂ CyO ₄	381,83	g., mkl.	4,237		71,3513°	88,6630°	nl. A.
506	—cyanid	CsCN	158,92	fb.			l.	1,3160°	
507	—per- manganat	CsMnO ₄	251,84	v., rh.	3,597 ^{10,3°} 28°	zers, 320	0,0930°		
*508	—nitrat	CsNO ₃	194,92	weiß, hex.;	3,687	414	9,330°	197100°	Aceton; wl. abs. A.
509	—nitrit	CsNO ₂	178,92	g. Krist.			sl.	sl.	
*510	—sulfat	Cs ₂ SO ₄	361,89	weiß, rh.	4,243	1016	167,10°	220,3100°	nl. A., Aceton
511	—hydrogen- sulfat	CsH ₂ SO ₄	229,99	Nadeln, 1,5644 rh.	3,35216°	zers.	l.		
512	—sulfid	Cs ₂ S · 4H ₂ O	369,95	weiß, zerfl.		460	sl.	sl.	
513	—disulfid	Cs ₂ S ₂	329,95	dr., am. hygr.			l.	l.	
514	—disulfid	Cs ₂ S ₂ · H ₂ O	347,95	krist.		217	l.	l.	
515	—trisulfid	Cs ₃ S ₃	362,02	or.		210	l.		
516	—pentasulfid	Cs ₅ S ₅	426,15				9,725°	98100°	
517	—hydrogen- tartrat	CsHC ₄ H ₄ O ₆	281,99	rh.	2,80616°				

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
518	Cäsium — wolframat- silicat	Cs ₂ SiW ₁₂ O ₄₈	3970,38	weiße Krist	9,7			0,00520°	0,52100°	wl. NH ₄ OH; nl. HCl, A.
519	Cassiopeium (III) (jetzt Lutetium)	Cp	174,99	glänz. Met. hex.						
520	—chlorid	CpCl ₃	281,36		3,98	3916		6620°	2240°	
521	—sulfat	Cp ₂ (SO ₄) ₃ · 8 H ₂ O	782,31					nl.	nl.	verd. S.; nl. A.
522	Cer	Ce	140,13	graues Met., kub. oder hex.	6,920° (kub.) 6,7 (hex.) 6,9 bis 7,0	640	1400	nl.	nl.	H ₂ SO ₄
523	—(III)-oxyd	Ce ₂ O ₃	328,26	weißes Pulver		entfl. 200		nl.	nl.	H ₂ SO ₄ , HCl
524	—(IV)-oxyd	CeO ₂	172,13	hellg., kub. oder am. r.	7,3	1950		nl.		
525	—peroxyd	CeO ₂	188,13							wäßr. (NH ₄) ₂ CO ₃ , S., nl. Alkali
526	—(III)-oxyd- hydrat	2Ce(OH) ₃ · 3 H ₂ O	436,36							S.; wl. Alkali- karbonat; nl. Alkali
527	—(IV)-oxyd- hydrat	2CeO ₂ · 3 H ₂ O	398,31	g., gel.				sl.	sl.	sl. A.
528	—(III)-bro- mid	CeBr ₃ · H ₂ O	397,89	tbl. Nadeln, zerfl.		zers.		sl.	sl.	
529	—(III)- bromat	Ce(BrO ₃) ₃ · 9 H ₂ O	686,02	tbl., hex.		49	zers.	l.	l.	
530	—(III)- chlorid	CeCl ₃	246,50	weiß, zerfl.	0° 3,92 ⁴	848	zers.	100	zers.	30 A.; l. Aceton verd. S.
531	—(III)- chlorid, basisch	Ce ₂ O ₃ · 2 CeCl ₃	825,26	purpurn				nl.		
532	—(III)- fluorid	CeF ₃	197,13		6,16	1324		nl.	nl.	
533	—(IV)-fluorid	CeF ₄ · H ₂ O	234,15	br., am. oder hex.; 1,614 tbl. Krist.	4,5 bis 5,0	zers. 295		nl.	nl.	
534	—(III)-jodid	CeJ ₆ · 9 H ₂ O	683,03					zers.	l. zers.	A.

535	—(III)-acetat	$\text{Ce}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_3$	317,26	fbl.		308 zers.		2015°	1275°	
536	—(III)-acetat	$\text{Ce}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_3 \cdot 1\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	344,28	fbl. Nadeln	5,23	-3H ₂ O, 115		26,4515°	16,276°	S. wäbr. (NH ₄) ₂ CO ₃
537	—carbide	Ce_2C_3	164,15	r., tetr.				zers.		
538	—(III)-carbonat	$\text{Ce}_2(\text{CO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	550,37	weißes Pulver	18°			nl.		
539	—(III)-molybdat	$\text{Ce}_2(\text{MoO}_4)_3$	760,11	g., tetr.; 2,04	5,03 18	973				
540	—(III)-nitrat	$\text{Ce}(\text{NO}_3)_6 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	434,25	fbl., zerfl.		-3H ₂ O, 100		l.	sl.	50 A., Aceton
541	—(IV)-nitrat, bas.	$\text{Ce}(\text{OH})(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	397,21	r., mkl.				zers.		verd. h. HCl; nl. H ₂ C ₂ O ₄
542	—(III)-oxalat	$\text{Ce}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	706,46	weißes Pulver		-8H ₂ O, 110		0,00004125°		
543	—(III)-meta-phosphat	$\text{Ce}(\text{PO}_3)_3$	377,07		3,27			nl.	nl.	S.
544	—(III)-ortho-phosphat,	CePO_4	235,11	rh. oder mkl.; 1,788	5,22			nl.		
545	—(III)-selenat	$\text{Ce}_2(\text{SeO}_4)_3$	709,14	rh.	4,456			39,550°	2,513100°	
546	—silicid	CeSi_4	196,25		5 6717°			nl.		
547	—(III)-sulfat	$\text{Ce}_2(\text{SO}_4)_3$	568,46	weiß, mkl. oder rh.	3,91			16,440°	0,43100°	
548	—(III)-sulfat	$\text{Ce}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	712,59	krist.	2,88617°	-8H ₂ O, 630		l.		
549	—(IV)-sulfat	$\text{Ce}(\text{SO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	404,32	g., rh.	3,91	zers.		l.	zers.	verd. H ₂ SO ₄
550	—(III)-sulfid	Ce_2S_3	376,46	g. Krist.	5,02011°			nl.		verd. S.
551	—(III)-dithionat	$\text{Ce}_2(\text{S}_2\text{O}_4)_3 \cdot 15\text{H}_2\text{O}$	1030,89	krist.; 1,507	2,288					
552	—(III)-wolframat	$\text{Ce}_2(\text{WO}_4)_3$	1024,02	g., tetr.	6,7716,5°	1089				
553	Chlor	$\text{Cl}(\text{Cl}_2)$	35,45 (70,91)	g.-gr. Gas	fl.; 1,557-34,1° 2,490° (e L)	—102		1,460°; 31010 ml	0,5730° 17730° ml	Alkali
554	—, Hydrat	$\text{Cl}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	215,04	rh.	1,23	zers. 9,6		l.	56,160°	Alkali A., Ä., Bzl.
555	—wasserstoff	HCl	36,47	fbl. Gas oder rauchende Fl.; fbl. Fl.	fl.; 1,268° (e L) 1,194-80° 1,48	—112		82,30°		
556	—wasserstoffsäure (Salzsäure)	HCl 45,2%ige wäbr. Lösung				—15,35		∞		A.
557	—wasserstoffsäure, Dihydrat	$\text{HCl} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	72,50	fbl. Fl.	-18,3° 4	—17,7		∞		A.
558	—wasserstoffsäure, Trihydrat	$\text{HCl} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	90,51	fbl. Fl.		—24,4		∞		A.

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
559	Chlor Dichloroxyd	Cl ₂ O	86,91	g.-r. Gas oder r.-br. Fl.	2,9 (qL)	—20	3,8 ⁷⁶⁶ mm expl.	200 ml	zers. zu HClO	Alkali, H ₂ SO ₄ ; expl. mit C-Verbind., zers. HCl, Alkali, H ₂ SO ₄ ; expl. mit C-Verbind., Bzl.
560	Chlordioxyd	ClO ₂	67,46	g.-r. Gas	2,41 ⁵ (qL)	—59	expl. 100	2000 ml ²⁰	zers.	
561	Dichlor- <i>heptoxyd</i>	Cl ₂ O ₇	182,91	tbl., ölige Fl.		—91,5	82 9,9 ⁷³⁰ mm	1. zers.		Bzl.
562	— <i>peroxyd</i>	Cl ₂ O ₈	198,92	fl.	1,28214, 2 ⁰ 25 ⁰	< —20	expl. 82 zers. 40	1. zers. sl.		
563	— <i>säure</i>	HClO ₃ · 7H ₂ O	210,58							
564	Überchlor- <i>säure</i>	HClO ₄	100,46	unbest., tbl. Fl.	1,768 ⁴	—112	16 ¹⁸ mm	1.		
655	Überchlor- <i>säure</i> , Hydrat	HClO ₄ · H ₂ O	118,48	Nadeln	1,88	50	zers.	1.		
566	Überchlor- <i>säure</i> , Dihydrat	HClO ₄ · 2H ₂ O		best. tbl. Fl.	25 ⁰ 1,71 ⁴	—17,8	200	sl.		A.
567	Chlorfluorid	ClF	54,46	tbl. Gas	fl.: 1,62 ² · 10 ¹⁰	—154	—101	zers.	zers.	HCl verd., H ₂ SO ₄ ; nl.
568	Chrom	Cr	52,01	gr., kub.	6,92	1615	2200	nl.	nl.	nl. verd. HNO ₃ , HNO ₃ nl.
569	—(II)-oxyd	CrO	68,01	schz. Pulver	5,21	1900		nl.	nl.	nl. verd. HNO ₃ , HNO ₃ nl.
*570	—(III)-oxyd	Cr ₂ O ₃	152,02	dgr., hex.		—O, 300		nl.	nl.	nl. verd. HNO ₃ , HNO ₃ nl.
571	— <i>dioxyd</i> ?	CrO ₃	84,01	br. oder schz. Pulver		197 zers. zers.		162 ⁰⁰ zers.	199 ¹⁰⁰	H ₂ SO ₄ , A., X. konz. S.
572	—(VI)-oxyd	CrO ₃	100,01	r., rh.	2,70			nl.	nl.	S., Alkali; wl. NH ₃
573	—(II)- hydroxyd	Cr(OH) ₂	86,03	g.-br.				nl.	nl.	S., Alkali; wl. NH ₃
574	—(III)- hydroxyd	Cr(OH) ₃	103,03	gr. oder bl., gel.				nl.	nl.	S., Alkali; S., Alkali
575	—(III)- hydroxyd	Cr(OH) ₃ · 2H ₂ O	139,07	gr.		—2H ₂ O, 100		nl.	nl.	

576	—(III)-bromid	CrBr ₃	291,76	olivgr., hex.	25° 4,25 $\frac{4}{5}$				nl.	wl.	sl. A.
577	—(III)-bromid	CrBr ₃ · 6H ₂ O	399,85	gr. hex. Taf.	5,417°				200		sl. A., Na ₂ O ₂ -Schmelze; nl. A.
578	—(II)-chlorid	CrCl ₃	122,92	weiß, zerfl.	2,75				sl.	sl.	sl. A.; nl. A.
579	—(III)-chlorid	CrCl ₃	158,38	rosa-v., hex.	2,75715°			1300 subl.	nl.	nl.	nl. S., Aceton A., C ₆ H ₆
580	—(II)-chlorid	CrCl ₃ · 6H ₂ O	266,48	v. oder gr., hex. Taf.	2,76		subl. 83		sl. zers.	sl. zers.	A.; nl. A.
581	Chromylchlorid	CrO ₂ Cl ₂	154,92	dr. Fl.	1,92		—96,5	117,6	zers.		A.
582	—(II)-fluorid	CrF ₃	90,01	grau, mkl.	4,11		1100	>1300	wl.		h. HCl; nl. abs. A.
583	—(III)-fluorid	CrF ₃	109,01	gr., rh.	3,8		>1000	zers.	nl.		wl. S.; nl. A., NH ₃
584	—(II)-jodid	CrJ ₂	305,85	hellgrau	5,2				sl.		4,7615° M.
585	—(III)-acetat	Cr(C ₂ H ₃ O ₂) ₃ · H ₂ O	247,16	gr.	16°				l.		
586	—arsenid	CrAs	126,92	grau, hex.	6,35 $\frac{4}{5}$				nl.	nl.	nl. S.
587	—borid	CrB	62,83	silb. Krist.	5,417°				nl.	nl.	Na ₂ O ₂ -Schmelze, zers. F ₂
588	—carbid	Cr ₃ C ₂	118,05	graue Krist.	6,68		1890	3800	nl.	nl.	verd. HCl
589	—(II)-carbo- nat	CrCO ₃	112,02	bl.-gr., am.					swl.		nl. A.
590	—(III)- nitrat	Cr(NO ₃) ₃ · 9H ₂ O	400,18	purpurn, Prism.			37,0	zers. 125	l.	l.	S., Alkali, A. Aceton
591	—(II)- nitrat	Cr(NO ₃) ₃ · 7½H ₂ O	373,15	purpurn, mkl.	25° 5,8 $\frac{4}{5}$ 2,46		100	zers.	l.	l.	
592	—nitrid	CrN	66,02	am.			zers. 1500		nl.	nl.	nl. S., Alkali verd. S.
593	—(II)-oxalat	Cr ₂ O ₄ · H ₂ O	158,05	g. Pulver, krist.					wl.		S., Alkali; nl. CH ₃ COOH
594	—(II)-ortho- phosphat, tert.	CrPO ₄ · 3H ₂ O	201,04	bl.-gr.					wl.		S., Alkali; nl. CH ₃ COOH
595	—(III)-ortho- phosphat, tert.	CrPO ₄ · 6H ₂ O	255,09	v., trikl.	2,121		—3½H ₂ O, 100		wl.		HNO ₃ + HF; nl. S.
596	—phosphid	CrP	82,99	grau-schz.	5,715°				nl.		HCl + HF; nl. H ₂ SO ₄
597	—silicid	Cr ₃ Si ₃	212,15	grau, tetr.	5,5				nl.	nl.	wl. A. nl. S.
598	—(II)-sulfat	CrSO ₄ · 7H ₂ O	274,19	bl.					12,350°		
599	—(III)-sulfat	Cr ₂ (SO ₄) ₃	392,21	rosa Pulver	3,012				nl.		

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
600	Chrom									
601	—(III)-sulfat	Cr ₂ (SO ₄) ₃ · 5 H ₂ O	482,30	gr., am.	1,867 ^{17°}	100	-10 H ₂ O, 100	l.	zers. 67°	A., H ₂ SO ₄ nl. A.
	—(III)-sulfat	Cr ₂ (SO ₄) ₃ · 15 H ₂ O	662,46	v., am.	1,722°		-12 H ₂ O, 100	120 ^{20°}	zers.	A.
*602	—(III)-sulfat	Cr ₂ (SO ₄) ₃ · 18 H ₂ O	716,51	v., kub.; 1,564	1,72	100 zers.		21,2 ^{25°}		A.
*603	—(III)-am- monium- sulfat	Cr ₂ (SO ₄) ₃ · (NH ₄) ₂ SO ₄ · 24 H ₂ O	956,74	gr. oder v., Krist.; 1,4842						
*604	—(III)-kali- um-sulfat (Alaun)	Cr ₂ (SO ₄) ₃ · K ₂ SO ₄ · 24 H ₂ O	998,86	gr. oder v., kub.; 1,4814	1,83	89		20	50	nl. A.
605	—sulfid	CrS	84,08	schz. Pulver	4,1	1550		nl.	nl.	sl. S.
606	—frisisulfid	Cr ₂ S ₃	200,04	schz.-br. Pulver	3,77 ^{19°}	-S, 1350		nl.	zers.	h. HNO ₃ HNO ₃ ; nl. HCl, verd. H ₂ SO ₄
607	—tetrasulfid	Cr ₂ S ₄	284,29	gr.-schz. Pulver				nl.		
608	—(III)-sulfid	Cr ₂ (SO ₄) ₃	344,22	hellgr.	2,2	zers.				
609	Dysprosium									
610	—oxyd	Dy ₂ O ₃	162,46	glänz. Met. hex.	8,5					
611	—bromat	Dy(BrO ₃) ₃ · 9 H ₂ O	372,92 708,35	weiß. g., hex.	7,81	78	-6 H ₂ O, 110	sl.		S. wl. A.
612	—chlorid	DyCl ₃ · 6 H ₂ O	268,83	g. Taf.	3,67 ⁴	680		l.		swl. A.
613	—acetat	Dy(C ₂ H ₃ O ₂) ₃ · 4 H ₂ O	411,66	g. Nadeln		zers. 120		l.		
614	—carbonat	Dy ₂ (CO ₃) ₃ · 4 H ₂ O	577,01			3 H ₂ O, 150		nl.		
615	—chromat	Dy ₂ (CrO ₄) ₃ · 10 H ₂ O	853,11	g. Krist.		—3 ¹ / ₂ H ₂ O, 150	zers.	1,002 ^{25°}		
616	—oxalat	Dy ₂ (C ₂ O ₄) ₃ · 10 H ₂ O	769,14	Prism.		-5 H ₂ O, 200		nl.		verd. S.
617	—ortho- phosphat	DyPO ₄ · 5 H ₂ O	347,52	g.		-8 H ₂ O, 200		nl.		verd. S.
618	—selenat	Dy ₂ (SeO ₄) ₃ · 8 H ₂ O	897,93	g. Nadeln		-8 H ₂ O, 360		sl.	3,34 ^{40°}	nl. A.
619	—sulfat	Dy ₂ (SO ₄) ₃ · 8 H ₂ O	757,25	g. Krist.	7,86 ^{20°}	1535	3000	nl.	nl.	S.; nl. Alkali
620	Eisen	Fe	55,85	silb. Met., kub.		1420		nl.	nl.	S.; nl. Alkali
621	—(II)-oxyd	FeO	71,85	schz.	5,7			nl.		S.; nl. Alkali

622	—(III)-oxyd	Fe_2O_3	159,70	r.-br., rhomb.; schz., kub.; 2,42	5,24	1560 zers.	nl.	nl.	HCl nl. A.
623	—(II, III)-oxyd	Fe_3O_4	231,55	schz., kub.; 2,42	5,2	1538 zers.	nl.	nl.	S.
624	—(II, III)-oxyd	$\text{Fe}_3\text{O}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	303,61	schz.		zers.	nl.	0,00015 ¹⁸	$\text{S}, \text{NH}_4\text{Cl}$
625	—(II)-hydroxyd	$\text{Fe}(\text{OH})_2$	89,87	grünlich	3,4	zers.	0,000048 ¹⁸		$\text{S}; \text{nl. A., A.}$
626	—(III)-hydroxyd	$\text{Fe}(\text{OH})_3$	106,87	r.-br.	3,4 bis 3,9 $\frac{25}{4}$	—1,5 $\text{H}_2\text{O}, 500$			
627	—(II)-bromid	FeBr_2	215,68	gr., hex.	4,636	zers.	109 ¹⁰	170 ⁹⁵	$\text{A}, 0,49^{25} \text{Py.}$
628	—(II)-bromid	$\text{FeBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	323,78	r., rh.		27	313,20 ⁹	∞	$\text{A., A.}; \text{wl.}$
629	—(III)-bromid	FeBr_3	295,60	dr., zerfl.		subl. zers.	l.	l.	NH_3
630	—(III)-bromid	$\text{FeBr}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	403,69	r.		27	l.	l.	
*631	—(II)-chlorid	FeCl_2	126,76	gr.-grau-, hex.; 1,567	2,98	674	subl.	94,2 ¹⁰⁰	100 A., Aceton nl. A.
632	—(II)-chlorid	$\text{FeCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	198,83	bl.-gr., mkl.	1,926	zers. 50	sl.	sl.	
633	—(II, III)-chlorid	$\text{FeCl}_2 \cdot 2\text{FeCl}_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$	775,49	g., zerfl.			74,5 ⁰	537 ¹⁰⁰	$\text{sl. A., A.} + \text{HCl}$
634	—(II)-chlorid	FeCl_3	162,22	schz.-br., hex., zerfl.	2,804 ¹¹	282	246 ⁰	∞	A., Aceton, Glycerin
635	—(II)-chlorid	$\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	270,32	br.-gr., krist., zerfl.		37	zers. > 100 -8 $\text{H}_2\text{O}, 100$	116,1 ⁰⁰	$\text{S., HF; nl. A., A.}$
636	—(II)-chlorat	$\text{Fe}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	362,86	gr.	4,20 wf.		97,8 ⁰	wl.	S.; nl. A., A.
637	—(II)-fluorid	$\text{FeF}_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	237,98	gr.	3,18		0,091 ²⁵	wl.	
638	—(III)-fluorid	FeF_3	112,85	gr., rh.		zers.	nl.	l.	
639	—(III)-fluorid	$\text{FeF}_3 \cdot 4\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	193,92	g. Krist.				l.	
640	—(II)-jodid	$\text{FeI}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	309,69	grau, hex.	5,315	177	l.	zers.	A., A.,
641	—(II)-jodid	$\text{FeI}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	381,75	gr., zerfl.	2,873	zers.	nl.	sl.	S., A.
642	—(II)-acetat	$\text{Fe}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	246,00	mkl., Nadeln			nl.	nl.	verd. HCl; wl. NH_4OH
643	—(III)-acetat, basisch	$\text{FeOH}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$	190,95	br., am			nl.	nl.	HCl; nl. HNO_3
644	—(II)-ortho-arsenat	$\text{Fe}_2(\text{AsO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	553,47	gr., am.		zers.	nl.	nl.	wl. HNO_3 – nl. HCl
*645	—(III)-ortho-arsenat	$\text{FeAsO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	230,79	weiß, rh.	3,18	zers.	nl.	nl.	S., Alkali
646	—arsenit	FeAs	130,76	silb.-grau	7,83	1020	nl.	nl.	
647	—arsenit	FeAs_2	205,67	silb., kub.	7,38	990	nl.	nl.	
648	—(III)-arsenit, basisch	$2\text{FeAsO}_3 \cdot \text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	607,30	g.-br.		zers.	wl.	wl.	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	
								kaltes Wasser	heißes Wasser andere Lösungsmittel
649	Eisen								
650	—(II)— diarsenit	Fe ₂ As ₂ O ₅	341,52	hellgr.	7,15 ¹⁸			nl. (?)	NH ₄ OH
651	—borid	FeB	66,67	g.-grau				nl.	HNO ₃ , h. H ₂ SO ₄
*652	—carbid	FeC	179,56	krist.	7,4	1837		nl.	S.
653	—(Siderit)	FeCO ₃	115,86	grau, rhomb.	3,8	zers.		nl.	S. wäbr. CO ₂
654	—carbonat	FeCO ₃ · H ₂ O	133,88	am.				nl.	S. wäbr. CO ₂
655	—perat	Fe(CO) ₅	195,90	hellg. Fl.	1,457 ²¹	—21	102,5 ⁷⁶⁰ mm	nl.	A., H ₂ SO ₄ , Alkali
656	—carbonyl	Fe(HCO) ₂ · 2H ₂ O	181,92			zers.		nl.	wl. A.
657	—(II)—formiat	Fe(HCOO) ₂ · H ₂ O	208,92	g. Krist.				2,110°	swl. A.
658	—(II)—formiat	Fe(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ · 3H ₂ O	288,04	gr.		zers.		sl.	swl. A.
659	—(II)—lactat	Fe(C ₃ H ₅ O ₂) ₂ · 3H ₂ O	323,06	br., am., zerfl.				2000°	A., Aceton
660	—(II)—nitrat	Fe(NO ₃) ₃ · 6H ₂ O	287,96	gr. Krist.		60,5 zers.		sl.	Aceton; sl.
661	—(II)—nitrat	Fe(NO ₃) ₃ · 9H ₂ O	349,97	kub.	1,684 ²⁰	35	zers. 100	∞	A.; wl. konz.
662	—nitrid	FeN	125,71	zerfl.		47		zers.	HNO ₃
663	—(II)—oxalat	FeC ₂ O ₄ · 2H ₂ O	179,90	grau	6,35	zers. 200		0,022	HCl, H ₂ SO ₄
664	—(II)—oxalat	Fe ₂ (C ₂ O ₄) ₃	375,76	hellg., rh.	2,28	zers. 160		sl.	S.
665	—(II)—am- monium- oxalat	Fe(NH ₄) ₂ (C ₂ O ₄) ₂ · 4H ₂ O	446,05	hellg. Krist.	1,779 ¹⁷	-3 ¹⁸ H ₂ O, 100	zers. 165	42,8°	S.; nl. A.
666	—(II)—kali- umoxalat	FeK ₂ (C ₂ O ₄) ₂ · 2H ₂ O	346,11	g. Nadeln		zers.		l.	nl. A.
667	—(II)—kali- umoxalat	FeK ₂ (C ₂ O ₄) ₂ · 3H ₂ O	491,25	mkd.		-3 ¹⁸ H ₂ O, 100	zers. 230	4,70°	
668	—(II)—kali- umoxalat	FeK ₂ (C ₂ O ₄) ₂ · 2 ¹ / ₂ H ₂ O	316,03	oliv.-br.		zers.		9221°	zers.
*669	—(II)—ortho- phosphat	Fe ₃ (PO ₄) ₂ · 8H ₂ O	501,67	hellbl., mkl.; 1,592	2,58			nl.	S.; nl. CH ₃ COOH
670	—(II)—ortho- phosphat	FePO ₄ · 2H ₂ O	186,86	g., mkl. oder rh.; 1,70 bis 1,76	2,87	zers.		nl.	S.; nl. CH ₃ COOH
671	—(II)—ortho- phosphat	FePO ₄ · 4H ₂ O	222,89	hellg.				nl.	S.; nl. CH ₃ COOH
672	—(II)—di- phosphat	Fe ₂ (P ₂ O ₇) ₂ · 9H ₂ O	907,42	g. Pulver				nl.	S.

		Fe ₃ P	142,68	graue Krist.	6,56	1290		nl.	nl.	HNO ₃ + HF Königswasser, nl. S.
673	—phosphid									
674	—phosphid	FeP	86,83	rh.	6,07	zers.		0,083 ^{100°}		Alkalicitrat
675	—(III)-hypophosphit	Fe(H ₂ PO ₃) ₃	250,84	graues Pulver						A., Ä., Aceton
676	—(II)-phosphit	Fe(CNS) ₂ · 3 H ₂ O	226,06	gr. Pulver, rh.		zers.		sl.		sl. A., Ä.
677	—rhodanid	Fe(CNS) ₂ · 3 H ₂ O	284,15	r., kub., zerfl.		zers.				
678	—rhodanid	Fe(CNS) ₂ · 3 H ₂ O	131,91	mkl.	3,5 ^{20°}	1550				
	—metasilicat	FeSiO ₃								
679	—silicid	FeSi	83,91	g.-grau, Oktaeder	6,1 ⁴			nl.	nl.	nl. Königs- wasser nl. A.
*680	—(II)-sulfat	FeSO ₄ · 4 H ₂ O	223,98	gr., krist.; 1,536	2,2			1.	1.	nl. A.
*681	—(II)-sulfat	FeSO ₄ · 7 H ₂ O	278,03	bl.-gr., mkl.; 1,899 ^{14,8°}	1,864	64		15,65 ^{0°} wf.	48,65 ^{50°} wf.	nl. A.
*682	—(II)-ammonium-sulfat (Mohrsches Salz)	FeSO ₄ · (NH ₄) ₂ SO ₄ · 6 H ₂ O	392,16	bl.-gr., mkl.; 1,491	1,864	zers.		12,5 ^{0°} wf.	52 ^{70°} wf.	nl. A.
*683	—(III)-sulfat	Fe ₃ (SO ₄) ₂	399,90	rh.; 1,814	3,097 ^{18°}	zers. 480		wl.	zers.	nl. H ₂ SO ₄ , NH ₃ abs. A. nl. A.
684	—(III)-sulfat	Fe ₃ (SO ₄) ₂ · 9 H ₂ O	562,04	g., krist.	2,1	zers.		440	zers. ^{100°}	
*685	—(III)-ammonium-sulfat	Fe ₃ (SO ₄) ₂ · (NH ₄) ₂ SO ₄ · 24 H ₂ O	964,42	v. Oktaeder; 1,485	1,71	230		124 ^{25°}		
*686	—(III)-kalium-sulfat (Alaun)	Fe ₃ (SO ₄) ₂ · K ₂ SO ₄ · 24 H ₂ O	1006,54	v. Oktaeder	1,83	33		20 ^{12,5°}	sl.	nl. A.
687	—(II)-sulfid	FeS	87,92	schz., hex.	4,84	1193		0,00044 ^{16°}		S.; nl. NH ₃ , nl. verd. S.
688	—disulfid (Markasit)	FeS ₂	119,98	goldg., rh.	4,87	Umw. 450		0,00049		nl. verd. S.
689	—disulfid (Pyrit)	FeS ₂	119,98	goldg., kub.	5,0	1171		0,0005		zers. S.
690	—(II)-sulfid	Fe ₂ S ₃	207,90	g.-gr.	4,3	zers.		zers.		S.
691	—(II, III)-sulfid	Fe ₂ S ₅	295,81	hex.	4,55			nl.		
692	—sulfid	Fe ₂ S ₇	647,48	hex.	20 ^{0°}	zers. >700		nl.		wäßr. H ₂ SO ₄ , S.; nl. A.
693	—(II)-sulfid	FeSO ₄ · 3 H ₂ O	189,96	Krist.	4,6 ⁴	zers. 250		swl.		

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	
								kaltes Wasser	heißes Wasser andere Lösungsmittel
694	Eisen								
695	— tartarat — (II)- thiosulfat <i>Komplexver- bindungen des Eisens</i>	FeC ₄ H ₄ O ₆ FeS ₂ O ₈ · 5 H ₂ O	203,92 258,06	weißes Pulver gr., zerfl.				0,87716° sl.	zers. sl. A.
696	<i>Hexacyano- eisen (II)- saure</i>	H ₄ [Fe(CN) ₆]	215,99	weiß				l.	l. A.; nl. Ä.
697	Ammonium- <i>hexacyano- ferrat (II)</i>	(NH ₄) ₄ · [Fe(CN) ₆] · 6 H ₂ O	392,21 6 H ₂ O	mkl.		zers.		l.	nl. A.
698	Barium <i>hexa- cyano- ferrat (II)</i>	Ba ₃ [Fe(CN) ₆] · 6 H ₂ O	594,77	g., mkl.				0,1715°	nl. A.
699	Blei <i>hexa- cyano- ferrat (II)</i>	Pb ₃ [Fe(CN) ₆] · 3 H ₂ O	680,43	hellg. Pulver		zers.		nl.	wl. H ₂ SO ₄
700	Cadmium- <i>hexacyano- ferrat (II)</i>	Cd ₄ [Fe(CN) ₆]	436,78					nl.	HCl
701	Calcium- <i>hexacyano- ferrat (II)</i>	Ca ₃ [Fe(CN) ₆] · 12 H ₂ O	508,31 1,5818	g., trükl.; 1,5818	1,7	zers.		86,824,0°	nl. A.
702	Eisen (II)- <i>hexacyano- ferrat (II)</i>	Fe ₃ [Fe(CN) ₆]	323,66	weiß, am.				nl.	
703	Eisen (III)- <i>hexacyano- ferrat (II)</i> (Berliner Blau)	Fe ₄ [Fe(CN) ₆] ₃	859,27	dbl.		zers.		nl.	HCl, konz. H ₂ SO ₄ ; nl. A. Ä.
*704	Kalium- <i>hexacyano- ferrat (II)</i>	K ₄ [Fe(CN) ₆] · 3 H ₂ O	422,39	g., mkl.; 1,5772	1,85317°	-3 H ₂ O, 70	zers.	150° wf.	74 5100° wf.
705	Kobalt- <i>hexacyano- ferrat (II)</i>	Co ₄ [Fe(CN) ₆] · 7 H ₂ O	455,95	grau-gr.				nl.	Aceton, nl. NH ₃ , A., Ä. KCN; nl. HCl
706	Kupfer (I)- <i>hexacyano- ferrat (II)</i>	Cu ₄ [Fe(CN) ₆]	466,13	rbr.				nl.	NH ₄ OH; nl. NH ₄ Cl

707	Kupfer (II)- hexacyano- ferrat (II)	$\text{Cu}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	465,15	r.-br.			nl.	nl.	NH_4OH ; nl. S., NH_3
708	Magnesium- hexacyano- ferrat (II)	$\text{Mg}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	476,79	hellg.			33		
709	Mangan- hexacyano- ferrat (II)	$\text{Mn}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	447,93	hellgr. Pulver			nl.		HCl; nl. NH_4 -Salze
710	Nickel- hexacyano- ferrat (II)	$\text{Ni}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 11\text{H}_2\text{O}$	527,51	hellgr.			nl.		NH_4OH ; wässr. KCN; nl. HCl nl. A.
*711	Natrium- hexacyano- ferrat (II)	$\text{Na}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	484,11	g., mkl.	1,458		31,85 ²⁰	156,58 ⁰	
712	Strontium- hexacyano- ferrat (II)	$\text{Sr}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 15\text{H}_2\text{O}$	657,46	g., mkl.			50	100	
713	Thallium- hexacyano- ferrat (II)	$\text{Tl}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	1065,55	g., trikl.	4,641		0,37 ¹⁸	3,93 ¹⁰	
714	Zinkhexa- cyano- ferrat (II)	$\text{Zn}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	396,77	weißes Pulver		zers.	nl.	nl.	NH_4OH ; swl. NH_4 ; nl. A., HCl h. HCl
715	Zinnhexa- cyano- ferrat (II)	$\text{Sn}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	449,36	weiß			nl.		
716	Hexacyano- eisen (III)	$\text{H}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	214,98	gr.-br. Nadeln, zerfl.		zers.	l.	l.	A.
717	Bleihexa- cyano- ferrat (III)	$\text{Pb}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	1153,64	r. Krist.		zers.	wl.	l.	HNO_3 , Alkali
*718	Calcium- hexacyano- ferrat (III)	$\text{Ca}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	760,35	r. Nadeln, zerfl.			sl.	sl.	
719	Eisen (II)- hexacyano- ferrat (III)	$\text{Fe}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	591,47	dbl.		zers.	nl.		S.
720	Eisen (II, III)- hexacyano- ferrat (III)	$\text{Fe}_2^{\text{III}}\text{Fe}_2^{\text{II}}[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 16\text{H}_2\text{O}$	1662,70	gr.		zers. 180	nl.		h. HCl
*721	Kaliumhexa- cyano- ferrat (III)	$\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	329,25	r., mkl.; 1,5689	1,89	zers.	29,9 ⁰	91,6 ¹⁰⁰	Aceton; wl. A. nl. NH_3
722	Kobalthexa- cyano- ferrat (III)	$\text{Co}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	600,74	r.			nl.		NH_4OH ; nl. HCl

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kalt Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
723	<i>Komplexer- bindungen des Eisens</i> Kupfer (I)- hexacyano- ferrat (III)	Cu ₄ [Fe(CN) ₆] ₃	402,59	br.-r.				nl.		NH ₄ OH nl. HCl
724	Kupfer (II)- hexacyano- ferrat (III)	Cu ₄ [Fe(CN) ₆] ₃	614,55	g.-gr.				nl.		NH ₄ OH nl. HCl
725	Natrium- hexacyano- ferrat (III)	Na ₄ [Fe(CN) ₆] · H ₂ O	298,97	r., zerfl.				18,90°	67100°	nl. A.
726	Zinn- hexacyano- ferrat (III)	Sn ₄ [Fe(CN) ₆] ₃	780,02	weiß		zers.		nl.		zers. HCl
727	Kaliumpen- tacyano- ferrat (III)	K ₄ [(Fe(CN) ₅ (NO)] · 2 H ₂ O	330,17	r., mkl.				10016°		A.
728	Kupferpen- tacyano- ferrat (III)	Cu ₄ [Fe(CN) ₅ (NO)] · 2 H ₂ O	315,52	hellgr.				nl.		Alkali; nl. A.
729	Natrium- pen- tacyano- ferrat (III)	Na ₄ [Fe(CN) ₅ (NO)] · 2 H ₂ O	297,97	r., rh.	1,72			4016°		
730	Natrium- trioxalato- ferrat (III)	Na ₄ [Fe(C ₂ O ₄) ₃] · 5 H ₂ O	478,97	gr., mkl.	1,97317, 5°	-4 H ₂ O, 100	-5 H ₂ O, 200	32,520°	182100°	
731	Eisen (II)- hexachloro- platinat (IV)	Fe[PtCl ₆] · 6 H ₂ O	571,92	g., hex.	2,714	zers.		sl.	sl.	
732	Erbium (III)	Er	167,2	glanz, Met., kub.	9,16					
733	—oxyd	Er ₂ O ₃	382,40	r.-g.	8,640		3000	nl.		h. S.

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leitzahl	Name	Formel	Mol.-Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungsindex	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelzpunkt [°C]	Siedepunkt [°C]	Löslichkeit	
								Wasser kaltes	heißes Wasser andere Lösungsmittel
764	Gallium								
765	—(III)-bromid —(I, III)-chlorid	GaBr ₃ GaCl ₃	309,47 140,63	zerfl. Krist. weiße Krist. zerfl.	3,69 ^{25°} 80° 2,36 ^{80°}	121,5 164	278,8 535	l. zers.	l. zers.
766	—(III)-chlorid	GaCl ₃	176,09	weiße Nadeln zerfl.	4,2	77,9	201	l.	zers.
767	—(III)-jodid	GaJ ₃	450,48	fbf. Nadeln, zerfl.		212	345 subl.	l.	l.
768	—(III)-nitrat	Ga(NO ₃) ₃	255,74	zerfl.		zers. 110		sl.	sl.
769	—(III)-sulfat	Ga ₂ (SO ₄) ₃	427,65	weiß		~ 1250		sl.	sl.
770	—(III)-sulfid	Ga ₂ S ₃	235,65	weiß	3,65 ^{25°}				A.; nl. A.
771	Germanium	Ge	72,60	hellgraues Met., kub.	5,36 ^{20°}	985,5	2700	nl.	nl.
772	—wasserstoff	GeH ₄	76,63	fbf. Fl.	fl. -142° 1,532	— 165	— 90		h. H ₂ SO ₄ , Königswasser
*773	—(II)-oxyd	GeO	88,60	grau-schz.; 1,607	subl. 710			nl.	wl. h. HCl; zers. HNO ₃ HCl; nl. Alkal.
*774	—(IV)-oxyd	GeO ₂	104,60	fbf., n.; 1,650	4,703 ^{18°}	1115		wl. 0,405 ^{20°}	wl. S; Alkal
*775	—(IV)-bromid	GeBr ₄	392,26	grau, Oktaeder; 1,6269	25° 3,132 ^{25°}	26,1	186,5 ^{760 mm}		
778	—(II)-chlorid	GeCl ₂	143,51	weißes Pulver	25° 1,874 ^{25°}	zers.		zers.	
779	—(IV)-chlorid	GeCl ₄	214,43	fl.		— 49,5	83,1	zers.	nl. h. H ₂ SO ₄ S.
780	—(IV)-oxychlorid	GeOCl ₂	159,51	fbf. Fl.	1,93	— 56,0	75,2	nl.	zers.
781	Trichlormonogerman	GeHCl ₃	179,98	fbf. Fl.		— 71		nl.	
782	—(IV)-fluorid	GeF ₄ · 3H ₂ O	202,65	weiße Krist. zerfl.		zers.		l.	l.

783	—(IV)-jodid	GeI ₄	580,28	g.-r., kub., zerfl. rh.	4,322 ²⁶	144	375	l.	1. zers.	zers. h. konz. H ₂ SO ₄ , HCl, wäbr. KOH
784	—(II)-sulfid	GeS	104,67	rh.	4,014 ^o	530		0,25	wl.	HCl, wäbr. KOH
785	—(IV)-sulfid	GeS ₂	136,73	weißes Pulver	2,941 ^o	~800		0,45	wl.	Alkali; zers. Königswasser, nl. S.
786	Gold	Au	197,2	g. Met., kub.	19,320 ^o	1063	2600	nl.	nl.	Königswasser, KCN, Chlorwasser; nl. S. HCl; wl. Alkali; nl. H ₂ SO ₄ , HNO ₃ , A. HCl
787	—(I)-oxyd	Au ₂ O	410,4	grau-v.	3,6	-O, 205		nl.	nl.	
788	—(III)-oxyd	Au ₂ O ₃	442,4	br.-schz. v.		-O, 160	-30, 250	nl.	nl.	HNO ₃
789	—(I)-hydroxyd	AuOH	214,2			-H ₂ O, 200		l.	nl.	NH ₄ OH; zers. S. A.
790	—(III)-hydroxyd	Au(OH) ₃	248,2	br.-schz. Pulver		—1,5 H ₂ O, 250		nl.	nl.	
791	—(I)-bromid	AuBr	277,1	g.-grau dbr.	7,9	zers. 115		nl.	nl.	
792	—(III)-bromid	AuBr ₃	437,0			160 zers.		l.	nl.	
793	—(I)-chlorid	AuCl	232,7	g. Krist.	7,4	dispr. Au u. AuCl ₃ , 170		zers.	zers.	HCl, HBr, zers. A.
794	—(III)-chlorid	AuCl ₃	303,6	r. zerfl.	3,9	254 zers.	subl. 265	68	sl.	A. A.; wl. NH ₃ ; nl. CS ₂ , HCl, A., A.; wl. NH ₃ , warme verd. S.; übersch. KJ.
795	—(III)-chlorid	AuCl ₃ · 2H ₂ O	339,6	or. Krist.		zers.		sl.	sl.	
796	—(I)-jodid	AuJ	324,1	g. oder weiß	8,25	zers. 120		nl.	wl. zers.	
797	—(III)-jodid	AuJ ₃	578,0	dgr., rh.		zers.		nl.	zers.	Jodide; zers. Alkali wäbr. KCN, NH ₄ OH, N ₂ SO ₄ ; nl. A., A. A.
798	—(I)-cyanid	AuCN	223,2	g. Krist.	7,12	zers.		nl.	nl.	
799	—(III)-cyanid	Au(CN) ₃ · 6H ₂ O	383,4	tbl. Platten		zers. 50		sl.	sl.	nl. HCl
800	—phosphid	Au ₃ P ₂	487,5	grau	6,67					
801	—(III)-selenat	Au ₄ (SeO ₄) ₃	823,3	g. Krist.						
802	—(III)-sulfat	Au ₄ (SO ₄) ₃ · H ₂ O	700,6	purp.-r., zerfl.				l.	zers.	HCl, H ₂ SO ₄ , wäbr. KCN, Königswasser nl. S.
803	—(II)-sulfid	Au ₂ S	426,5	schz.-br.		zers. 240		nl.		

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
804	Gold —(III)—sulfid <i>Komplexver- bindungen des Goldes</i>	Au ₂ S ₃	490,6	br.-schz.	8,754	zers. 197		nl.		Na ₂ S; nl. S., A.; zers. konz. HNO ₃
805	Barium- aurat	Ba(AuO ₂) ₂ · 5 H ₂ O	685,8	gr.				wl.	wl.	
806	Kalium- aurat	KAuO ₂ · 3 H ₂ O	322,4	hellg.		zers.		l.	zers.	A.
807	Tetrabromo- aurat (III)- säure	H[AuBr ₄] · 5 H ₂ O	608,0	br. Krist.		27		l.		
808	Kaliumtetrabromo- aurat (III)	K[AuBr ₄]	556,0	r.-br.		zers.		l.		Alkali
809	Kaliumtetrabromo- aurat (III)	K[AuBr ₄] · 2 H ₂ O	592,0	dbz.				19,515°	20487°	wäßr. KBr., A.
810	Tetrachloro- aurat (III)- säure	H[AuCl ₄] · 4 H ₂ O	412,1			zers.		l.	l.	sl. A.
811	Ammonium- tetrachloro- aurat (III)	(NH ₄) ₃ [AuCl ₄] · 5 H ₂ O	1518,4	g., mkl.		-5H ₂ O, 100		l.		A.
812	Cäsiumtetrachloro- aurat (III)	Cs[AuCl ₄]	472,0	g., mkl. ~1,5				0,520°	27,5100°	A.
813	Kaliumtetrachloro- aurat (III)	K[AuCl ₄]	378,1	g., mkl.		zers. 357		61,820°	80,280°	25 98 %ig. A.
*814	Natrium- tetrachloro- aurat (III)	Na[AuCl ₄] · 2 H ₂ O	398,1	or.-g., rh.		zers.		15010°	99080°	sl. abs. A.
815	Ammonium- dicyano- aurat (I)	NH ₄ [Au(CN) ₂]	267,3	tbl., kub.		zers. 150 bis 200		l.	l.	Alkali
816	Kalium-di- cyano- aurat (I)	K[Au(CN) ₂]	288,3	tbl., rh.	3,45			14,3	200	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	
								kaltes Wasser	heißes Wasser
834	Holmium	Ho	164,94	glänzt. Met., hex.	8,8				
835	—(III)-sulfat	Ho ₂ (SO ₄) ₃ · 8 H ₂ O	762,21	g.			8,181 ^{20°}		4,524 ^{40°}
836	Indium	In	114,76	silb. Met., tetr.	7,32 ^{20°}	155	1450	nl.	nl.
837	—(I)-oxyd	In ₂ O	245,52	schz.	6,31				
838	—(II)-oxyd	In ₂ O ₃	277,52	g., am. oder trig.	7,179	zers. 850		nl.	nl.
839	—(III)- hydroxyd	In(OH) ₃	165,78	weiß		zers. 150		nl.	nl.
840	—(II)- bromid	InBr ₃	354,51	zerfl. Krist.	4,74 ^{25°}	436		sl.	sl.
841	—(I)-chlorid	InCl	150,22	dr. Krist., zerfl.	4,18 ^{25°}	225	550	zers.	zers.
842	—(I, III)- chlorid	InCl ₂	185,67	tbl. Krist., zerfl.	3,65 ^{25°}	235	560	zers.	zers.
843	—(III)- chlorid	InCl ₃	221,13	weiße Taf.	4,0		subl. 440	l.	sl.
844	—(III)-per- chlorat	In(ClO ₄) ₃ · 8 H ₂ O	557,26	tbl., zerfl.		80	zers. 200	l.	zers.
845	—(III)- fluorid	InF ₃ · 9 H ₂ O	333,90	weiße Nadeln		zers.		wl.	zers.
846	—(III)-jodid	InJ ₃	495,52	g. Krist., zerfl.	4,69	210		l.	l.
847	—(III)-jodat	In(JO ₃) ₃	639,52	weiße Krist.			zers.	0,067 ^{20°}	
848	—(III)- cyanid	In(CN) ₃	192,81	weiß				nl.	nl.
849	—(III)- nitrat	In(NO ₃) ₃ · 4 1/3 H ₂ O	381,86	zerfl. Nadeln			zers.	sl.	sl.
850	—(III)-sulfat	In ₂ (SO ₄) ₃	517,72	weiße Krist.; zerfl.	3,438	—4,5 H ₂ O, 100		l.	sl.
851	—(III)-sulfid	In ₂ S ₃	325,72	g.	4,9	1050			
852	—(III)-sulfid (basisch)	2 In ₂ O ₃ · 3 SO ₃ · 8 H ₂ O	891,37	weiße Krist.		—3 H ₂ O, 100	—8 H ₂ O, 260	nl.	(NH ₄) ₂ S; zers. S. S.

853	Iridium	Ir	193,1	silb. Met., kub.	22,42 ^{20°}	4400	nl.	nl.	wl. Königswasser, Chlorwasser nl. S., Alkali Alkali, HCl
854	—(IV)-oxyd	IrO ₂ · 2H ₂ O	225,1	schz. dbl.	3,15	zers. 1100 — 2H ₂ O, 350	nl.	nl.	h. HCl, H ₂ SO ₄ , nl. Alkali nl. A., A.
855	—(IV)-oxyd- hydrat	Ir ₂ O ₃ · X H ₂ O	261,1	schz.		—O, 400	nl.	nl.	A.
856	—(III)-oxyd- hydrat	IrBr ₃ · 4H ₂ O	504,9	oliv-gr. Krist.		—3H ₂ O, 100 zers.	l.	l.	nl. S.; zers. konz. Alkali
857	—(III)- bromid	IrBr ₃	512,8	bl., zerfl.		beständig von 773 bis 798 bei p _{O₂} = 1 Atm.	l.	l.	nl. S., Alkali
858	—(IV)- bromid	IrBr ₄	528,6	kupferr. krist. Pulver		zers. 773	nl.	nl.	nl. S., Alkali
859	—(I)-chlorid	IrCl	228,6			zers. 763	l.	l.	A., verd. HCl
860	—(II)-chlorid	IrCl ₂	264,0	schz.-gr. Krist.		zers. 773	nl.	nl.	nl. S., Alkali
861	—(III)- chlorid	IrCl ₃	299,5	oliv-gr.	5,30	zers. 763	nl.	nl.	nl. S., Alkali
862	—(IV)- chlorid	IrCl ₄	334,9	dr., zerfl.		zers.	l.	l.	nl. S., Alkali
863	—(IV)-fluorid	IrF ₄	289,1	g.-br. Öl		44,4	zers.	zers.	nl. A.
864	—(V)-fluorid	IrF ₅	307,1	hellg., tetr.(?) krist.	6,0	44,4	nl.	nl.	wäbr. KJ; nl. S.
865	—(III)-jodid	IrJ ₃	573,9	schz. Krist.		zers. 100	nl.	nl.	nl. CCl ₄
866	—(IV)-jodid	IrJ ₄	700,8			subl. 250 unter CO-Druck subl. 160 unter CO- Druck 140 zers.	nl.	nl.	nl. S.
867	—carbonyl	Ir(CO) ₁₂	1108,5	g. Krist.		subl. 250 unter CO-Druck subl. 160 unter CO- Druck 140 zers.	nl.	nl.	nl. S.
868	—carbonyl	Ir(CO) ₈	610,3	g. Krist.		subl. 250 unter CO-Druck subl. 160 unter CO- Druck 140 zers.	nl.	nl.	nl. S.
869	—carbonyl- chlorid	Ir(CO) ₂ Cl ₂	320,0	tbl. Nadeln		subl. 250 unter CO-Druck subl. 160 unter CO- Druck 140 zers.	nl.	nl.	nl. S.
870	—(III)- selenid	Ir ₂ Se ₃	623,1	schz. am. Pulver		subl. 250 unter CO-Druck subl. 160 unter CO- Druck 140 zers.	nl.	nl.	nl. S.
871	—(IV)- selenid	IrSe ₂	351,0	dgraues krist. Pulver		subl. 250 unter CO-Druck subl. 160 unter CO- Druck 140 zers.	nl.	nl.	nl. S.
872	—(III)-sulfid	Ir ₂ S ₃	482,4	br.-schz.		subl. 250 unter CO-Druck subl. 160 unter CO- Druck 140 zers.	nl.	nl.	nl. S.
873	—(IV)-sulfid	IrS ₂	257,2	br.-schz.		subl. 250 unter CO-Druck subl. 160 unter CO- Druck 140 zers.	nl.	nl.	nl. S.
874	—(IV)- tellurid	IrTe ₂	448,3	dgraue Krist.	9,5 ^{25°} / ₄	subl. 250 unter CO-Druck subl. 160 unter CO- Druck 140 zers.	nl.	nl.	nl. S.; l. h. Königswasser

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	
								kaltes Wasser	heißes Wasser andere Lösungsmittel
	<i>Komplexver- bindungen des Iridiums</i>								
875	Kalium-hexa- chloro- iridat (III)	K ₃ [IrCl ₆]	523,1						
876	Ammonium- hexa- chloro- iridat (IV)	(NH ₄) ₃ [IrCl ₆]	441,9	schz.-r., kub.	2,856	zers.	0,5560°	4,3880°	HCl
877	Kalium- hexachloro- iridat (IV)	K ₃ [IrCl ₆]	484,0	schz., kub.	3,546	zers.	1,2519°	6,67	
878	Natrium- hexachloro- iridat (IV)	Na ₃ [IrCl ₆]	451,8			zers.			
879	Kaliumhexa- jodoiridat- (III)	K ₃ [IrJ ₆]	1071,9						
880	Jod	J(J ₂)	126,91 (253,84)	v.-schz., rh.	f. 4,9320° fl. 4,00114°	113,7	184,5	0,010°	A. wäbr. K ₂ J ₂ A.
881	—wasserstoff- säure	HJ · 2 H ₂ O	127,93 163,96	fbf. Gas fbf. Fl.	4,50° (o L)	—50,8 —43	—35,384 atm sl.	sl.	A. A.
883	(Dihydrat) —wasserstoff- säure	HJ · 3 H ₂ O	181,98	fbf. Fl.		—48	sl.	sl.	A.
884	(Trihydrat) —wasserstoff- säure	HJ · 4 H ₂ O	199,99	fbf. Fl.		—36,5	sl.	sl.	A.
885	(Tetra- hydrat) —wasser- stoffsäure (57%ige Lösung)	HJ(57% + H ₂ O)		fbf. Fl.	1,715°		127774 mm	sl.	A.
886	—(III, V)- oxyd	J ₂ O ₄	317,84	g. Krist.	4,210°	zers. 130	zers.		H ₂ SO ₄ nl. A., Ä.

887	—(V)-oxyd	J ₂ O ₅	333,84	weiße Krist.	4,799 ^{25°}	zers. 130	187,413°	nl. abs. A., Ä. Chlf.
888	Unterjodige Säure	HJO	143,93	gr.-g. (nur in Lösung) fbl., rh.	4,6290°	110	zers. 443,6100°	sl. 87% A.; nl. abs. A., Ä., Chlf.
889	Jodsäure	HJO ₃	175,93					sl. 87% A.; nl. abs. A., Ä., Chlf.
890	Periodsäure	HJO ₄	191,93	weiße Krist. zerfl., mkl.		zers. 138	l.	sl. 87% A.; nl. abs. A., Ä., Chlf.
891	Ortho-perjodsäure	H ₂ JO ₄	227,96			subl. 110 zers. 140	sl.	sl. 87% A.; nl. abs. A., Ä., Chlf.
892	Jod-mono-chlorid (α)	JCl	162,38	r., kub.	3,182	27,2	zers.	HCl, A., Ä.
893	Jod-mono-chlorid (β)	JCl	162,38	r.-br., rh.	fl. 3,2434°	13,9	zers.	HCl, A., Ä.
894	Jod-trichlorid	JCl ₃	233,29	g. oder r.-br., rh.	3,11715°	101 ¹⁰ atm	1. zers.	CCl ₄ , Bzl.; wl. A., Ä.
895	Jod-pentafluorid	JF ₅	221,92	fbl. Fl.	3,5	— 8	zers.	zers. S.
896	Kalium (I)	K	39,100	silb. Met., kub. fl.	f. 0,8620° fl. 0,8382,3°	62,3	l.	S., A., Hg
897	—hydrid	KH	40,10	kub.; 1,453	1,45	zers.	zers.	nl. Ä., Bzl., CS ₂
898	—oxyd	K ₂ O	94,19	weiß, kub.	2,32	490	sl.	Ä., A.
899	—peroxyd	K ₂ O ₂	110,19	weiß, am., zerfl.		zers.	sl.	zers. A.;
900	—peroxyd	KO ₂	71,09	or.-g.		~400	1. zers.	sl. A., Ä.; nl. NH ₃
901	—hydroxyd	KOH	56,10	weiß, zerfl., rh.	2,044	360	95,30°	sl. A., Ä.; nl. NH ₃
*902	—bromid	KBr	119,01	fbl., kub.; 1,5594	2,7525°	730	540°	sl. A., Ä.; nl. NH ₃
903	—jododibromid	KBr ₂ JBr	325,85	rh.		60	zers. 180	sl. A., Ä.; nl. NH ₃
904	—bromat	KBrO ₃	167,01	trig.	3,2717,5°	370 zers.	zers.	sl. A., Ä.; nl. NH ₃
*905	—chlorid	KCl	74,56	fbl., kub.; 1,4904	1,988	776	28,150°	sl. A., Ä.; nl. NH ₃
906	—jododichlorid	KCl · JCl	236,93	mkl.		zers. 215	zers.	sl. A., Ä.; nl. NH ₃
907	—jodotetra-chlorid	KCl · JCl ₃	307,84	g. Krist.	1,7645°	zers. 215	zers.	sl. A., Ä.; nl. NH ₃
908	—hypochlorit	KClO	90,55	(nur in Lösung) fbl., mkl.; 1,5167		zers.	sl.	sl. A., Ä.; nl. NH ₃
*909	—chlorat	KClO ₃	122,56		2,32	zers. 400	3,30°	0,83 A., Alkali

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	
								kaltes Wasser	heißes Wasser
	Kalium				$\frac{11^\circ}{2,524}$				
*910	—perchlorat	KClO ₄	138,55	tbl., rh.; 1,4737	2,524 ⁴	610		0,76°	22,2100°
*911	—fluorid	KF	58,10	tbl., kub.; 1,352	2,48	880	1500	92,318°	15080°
912	—fluorid	KF · 2H ₂ O	94,13	tbl., rh.; 1,352	2,454	41	—	sl.	sl.
913	—hydrogen- difluorid	KHF ₂	78,10	tbl., kub.		zers.		41,21°	11480°
*914	—jodid	KJ	166,02	weiß, kub.; 1,6670	3,13	723	1420	127,80°	208100°
915	—tri-jodid	KJ ₃	419,86	tbl., mkl., zerfl.	3,498	31	zers. 225	sl.	
916	—jodat	KJO ₃	214,02	tbl., mkl.	3,89	560		4,70°	32,3100°
*917	—perjodat	KJO ₄	230,02	tetr.; 1,6205	3,618	582	-O, 300	0,1680°	7,87100°
918	—hydrogen- jodat	KH(JO ₃) ₂	389,94	rh. oder mkl.				1,3315°	nl. A.
919	—acetat	KC ₂ H ₃ O ₂	98,14	weißes Pulver; tbl. Krist.	1,8	292	zers. 200	2170°	39690°
920	—hydrogen- acetat	KH(C ₂ H ₃ O ₂) ₂	158,19	Nadeln oder Tafeln, zerfl.		148		zers.	S.
921	—aluminat	K ₂ (AlO ₂) ₃ · 3H ₂ O	250,18	Krist.		338	subl. 400	l.	Alkali; nl. A.
922	—amid	KNH ₂	55,12	g-gr.				zers.	zers. A.; 3,625° NH ₃
923	—antimonat	K[Sb(OH) ₆]	252,90	weiße Krist.				2,8220°	l.
924	—meta- antimonat	KSbO ₃	208,86	tbl. Krist.				nl.	nl.
925	—antimonid	K ₃ Sb	239,05	g-gr., hex.		812		zers.	sl.
*926	—ortho- arsenat, prim.	KH ₂ AsO ₄	180,02	tbl., tetr.; 1,5674	2,867	288		18,87°	nl. A.
927	—ortho- arsenat, sec.	K ₂ HAsO ₄ · H ₂ O	236,13	Krist.		-H ₂ O, 110		l.	
928	—ortho- arsenat, tert.	K ₃ AsO ₄	256,20	zerfl. Krist.				18,87	sl.
929	—meta- arsenit	KAsO ₃	146,01	weißes Pulver				l.	sl.
									4 A.
									nl. A.

	271,94	weisses Pulver		l.	wt. A.
—hydrogen- meta- arsenit —azid	81,12	tetr. weisses Pulver	—3H ₂ O, 110 947	46,5 ^{10,5} 52 ²⁵	0,1375 ¹⁶ A. A.
—benzoat	214,25	mkl.	1,74 wf. 2,428 ¹⁶	14,7 ⁰ 40 ³⁵	nl. A.
—metaborat	81,91	weisses Pulver, zerfl.; 1,531 rh.	2,043 2,13	111,5 ²⁰	nl. A.
—tetraborat	323,55	mkl.	2,17	146,9 129,4 ⁰	nl. A.
*935	138,20	weisses Pulver, zerfl.; 1,531 rh.	1,63	22,6 ⁰ 60 ⁶⁰	nl. A.
—carbonat	174,23	fbl., mkl.	2,497 ³⁰	133,12 ^{5,0} 185 ¹⁵	S., Aceton
—carbonat	330,45	r., mkl.	2,732 ¹⁸ 2,69	l. zers. 59,0 ⁰ 4,68 ⁰	nl. A. nl. A.
—carbonat	100,11	g., rh.; 1,7261 or-r., trikrl.; 1,7380	zers. 170	79,2 ¹⁰⁰ 103 ¹⁰⁰	nl. A., Ä.
—hydrogen- carbonat	230,20	fbl., mkl.	1,98 2,048	200 ³¹ 31 ¹⁸	wt. A. swl. A.
—natrium- carbonat	324,40	fbl. Krist.	1,52 ¹⁶	167 ¹⁵ l.	Glycerin, 0,925 ⁰ A.; 1,3 h. A.
—chloro- chromat	81,11	weiss, kub., zerfl.; 1,410	311,1 167,5	71,6 ²⁵ 2,83 ⁰	wt. A., nl. Ä. wäbr. KOH H ₂ SO ₄ ; zers. A.
—chromat	65,11	weiss, kub., zerfl.; 1,410	zers. <240	l. 31 ¹⁸ zers.	nl. A.
—peroxy- chromat	297,30	br., kub.	964 ⁰	184,6 ²⁵ 21,2 ¹⁰	0,1 ³⁰ A.; nl. Ä.
—citrat	324,40	fbl. Krist.	1,91	281 ⁰ 28,7 ⁰	sl. NH ₃ ; wt. A.
—cyanat	197,12	gr., rh.	2,703	2,20 ⁰ 2,20 ⁰	83,2 ¹⁰⁰ 51,5 ¹⁰⁰
*946	159,03	schz.-v., rh.	2,342 ⁴ 2,11 ^{10,6}	l.	l.
—fluosulfat	138,17	weiss	Umw. 129; 333	657 ⁹⁰	
—formiat	84,11	fbl., rh.	333	32,35 ⁷⁵	
—manganat	197,12	gr., rh.	1,915 2,13	sl.	
*950	159,03	schz.-v., rh.	2,0	245 ¹⁰⁰	
—manganat	159,03	schz.-v., rh.	1,915 2,13	413 ¹⁰⁰ 83,2 ¹⁰⁰	
—molybdat	238,14	weisses Pulver, zerfl.	1,545 Krist.	51,5 ¹⁰⁰	
*952	101,10	fbl., rh.; 1,5038		l.	
—nitrat	101,10	fbl., rhomb.			
—nitrat	85,10	Prism.			
—nitrit	184,23	weiss, mkl.			
*955	128,12	weiss, mkl.			
—oxalat	128,12	weiss, mkl.			
—hydrogen- oxalat	137,13	weiss, mkl.			
—hydrogen- oxalat	137,13	Krist.			

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	
								kaltes Wasser	heißes Wasser
958	Kalium — <i>tri-</i> — <i>hydrogen-</i> — <i>dioxalat</i> — <i>diphosphat</i>	$\text{KH}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	254,19	trikl.	1,836	zers.		1,813°	
959	— <i>meta-</i> — <i>phosphat</i>	$\text{K}_4\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	384,39	zerfl.	2,33	-2 H ₂ O, 180	-3 H ₂ O, 300	l.	sl.
960	— <i>meta-</i> — <i>phosphat</i>	$\text{K}_4\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	118,08	weißes Pulver	2,393 ^{25°}	Umw. 450; 798	1320	swl.	nl. A.
961	— <i>ortho-</i> — <i>phosphat</i>	KH_2PO_4	508,34	am.	2,264 ^{14,5°}	-2 H ₂ O, 100	zers.	l.	S.
*962	— <i>ortho-</i> — <i>phosphat</i> , prim.	KH_2PO_4	136,09	tbl., tetr., zerfl.; 1,5095	2,338	252,6		14,80°	ml. A.
963	— <i>orthophos-</i> — <i>phat</i> , sec.	K_2HPO_4	174,18	weiß, zerfl.		zers.		33 ^{25°}	A.
964	— <i>orthophos-</i> — <i>phat</i> , tert.	K_2PO_4	212,27	weiß, rh.	2,564 ^{17°}	1340		193,125°	nl. A.
965	— <i>hypo-</i> — <i>phosphit</i>	KH_2PO_2	104,09	hex., zerfl.		entfl.		200 ^{25°}	14,3 ^{25°} A.; wl. NH ₃ , ml. A.
966	— <i>phosphit</i>	K_2HPO_3	158,18	weißes Pulver, zerfl.	1,63	zers.		sl.	sl.
967	— <i>hydrogen-</i> — <i>phthalat</i>	KHC_2O_4	204,22	weiße Krist.		zers.		10,2 ^{25°}	36
*968	— <i>hydroxo-</i> — <i>plumbat</i>	$\text{K}_2[\text{Pb}(\text{OH})_4]$	387,45	tbl. Krist.		zers.		zers.	KOH; zers. A.
969	— <i>perrhenat</i>	KReO_4	289,41	weiß, tetr.; 1,643	4,887	350		1,01 ^{20°}	swl. A.
*970	— <i>rhodanid</i>	KCNS	97,18	tbl., mkl., zerfl.; ~1,660	1,886	173,2	zers. 500	1770°	218 ^{20°} , Aceton
*971	— <i>selenat</i>	K_2SeO_4	221,15	rh.; 1,5390	3,066 ⁴			110,50°	122,2100°
972	— <i>seleno-</i>	K_2Se	157,15	weiß, kub.	2,851			l.	l.
973	— <i>seleno-</i> — <i>cyanat</i>	KSeCN	144,07	zerfl.	2,347	zers. 100		l.	A.; zers. S.
*974	— <i>meta-</i> — <i>silicat</i>	K_2SiO_3	154,25	hygr.; ~1,521		976		l.	nl. A.
975	— <i>tetrasilicat</i>	$\text{K}_4\text{Si}_2\text{O}_7 \cdot \text{H}_2\text{O}$	352,45	rh.; 1,530	2,417	zers. 400		l.	nl. A.
976	— <i>stannat</i>	$\text{K}_4\text{Sn}(\text{OH})_6$	298,94	tbl., rhomb.	2,197	-3 H ₂ O, 140		106,710°	swl. KOH; nl. A., Aceton

*977	—sulfat	K_2SO_4	174,26	fb., rh.; 1,4947 fbl.	2,662	Umw. 588; 1076 > 300		7,33°	24,1100°	nl. A., Aceton, CS ₂
978	—disulfat	$K_2S_2O_7$	254,32	rh. oder mkl.;	2,277	zers.	zers.	l.	zers.	nl. A., Aceton
979	—hydrogen- sulfat	$KHSO_4$	136,17	1,480 weiß, trikl.;	2,35	210	zers.	36,30°	121,6100°	nl. A.
*980	—persulfat	$K_2S_2O_8$	270,32	1,4669 fbl., zerfl.	2,48	zers. < 100		1,80°	1140°	nl. A.
981	—sulfid	K_2S	110,26	rh., zerfl.	1,805	472		l.	sl.	A., Glycerin, NH ₃ ; nl. A.
982	—sulfid	$K_2S \cdot 5H_2O$	200,34	rh., zerfl.		60		l.	zers.	A., Glycerin
983	—disulfid	K_2S_2	142,32	weiß, rh.;	2,0	471		l.	l. zers.	A., Glycerin
984	—hydrogen- sulfid	KHS	72,17	zerfl.		455		l.	l. zers.	A.
985	—pentasulfid	K_5S_5	238,52	or.		206		sl.	sl.	A.
986	—tetrasulfid	K_4S_4	206,45	r.-br.		145		l.	zers.	A.
987	—trisulfid	K_3S_3	174,39	g.-br.		252		l.	1060° wf.	nl. A.; nl. NH ₃
988	—sulfid	$K_2SO_3 \cdot 2H_2O$	194,29	weiße Krist.		zers.			133100°	wl. A.; nl. A.
989	—disulfid	$K_2S_2O_6$	222,32	mkl. Taf.	2,3	zers. 50		27,5°	91,575°	nl. abs. A.
990	—hydrogen- sulfid	$KHSO_3$	120,17	weiß, mkl.		zers. 190		45,515°	278100°	wl. A.
*991	—tartrat	$K_2C_4H_4O_6 \cdot \frac{1}{2}H_2O$	235,27	fb., mkl.;	1,98		zers.	12517,5°	6,1100°	S., Alkali; nl. A., Aceton
992	—hydrogen- tartrat	$KHC_4H_4O_6$	188,18	fb., rh.	1,956			0,310°	sl.	wl. wäbr. KOH; nl. A.
993	—tartrato- borat	$KC_4H_4BO_7$	213,99	weiße Krist.	1,832			0,320°	sl.	nl. A.
994	—tellurat	$K_2TeO_4 \cdot 5H_2O$	359,88	rh., zerfl.		-H ₂ O, 200		3000°	40080°	nl. A.
995	—tellurit	K_2TeO_3	253,80	weiß, zerfl.		460 bis 470		sl.	sl.	nl. A.
996	—thioanti- monat	$2K_2SbS_4 \cdot 9H_2O$	896,74	g. Krist.		zers.		sl.	sl.	nl. A.
997	—thio- arsenat	K_3AsS_4	320,46	Krist. zerfl.		zers.		l.	sl.	nl. A.
998	—thionat	K_3AsS_3	288,40	r.-br. Krist.		zers.		sl.	sl.	wl. A.
999	—trithio- carbonat	K_4CS_3	186,40	fb., hex.;	2,278	zers.		6,0616°	63,3100°	nl. A.
*1000	—dithionat	$K_2S_2O_4$	238,32	1,4550 rh.; 1,5641	2,304	zers.		sl.	zers.	nl. A.
*1001	—trithionat	$K_4S_3O_6$	270,39	mkl.; 1,6057	2,296 ⁴ 2,112 ⁴	zers.		sl.	sl.	nl. A.
*1002	—tetra- thionat	$K_3S_4O_6$	302,45	fb., rh.;	2,112 ⁴	zers.		50	zers.	nl. A.
*1003	—penta- thionat	$2K_2S_5O_6 \cdot 3H_2O$	723,09	~ 1,63						

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	
								kalt Wasser	heißes Wasser andere Lösungsmittel
1004	Kalium				$1,847 \frac{18^\circ}{2,23}^4$				
1005	—thiosulfat	K ₂ SnS ₃ · 3 H ₂ O	347,14	db. Öl		-3HO, 100		l.	nl. A.
1006	—thiosulfat	K ₂ S ₂ O ₃	190,32	fbl., kub.		zers. 400			nl. A.
1007	—thiosulfat	K ₂ S ₂ O ₅ · 1/2 H ₂ O	162,98	mkl., zerfl.		-H ₂ O, 180		96,1 ^{10°}	sl. S.
1008	—uranat	K ₂ UO ₄	380,26	or.-g., rh.		zers. 100		nl.	zers. HCl
1009	—peroxy- uranat	K ₃ UO ₈ · 3 H ₂ O	450,31	r. Krist.				51,5	S.; nl. A.
1010	—wolframat	K ₃ WO ₄ · 2 H ₂ O	362,14	fbl., mkl.		Umw. 388, 921			
1011	—para- wolframat	K ₆ [HW ₆ O ₂₁] · 5 H ₂ O	1726,09	rh.		zers.		2,15	nl. A.
1012	—xantho- genat	KSCSO ₃ H ₅	160,30	Prism.	$1,558^{21,5^\circ}$	zers. > 200		sl.	20 A.; nl. A.
1013	Kobalt								
1014	—(II)-oxyd	Co	58,94	silb. Met., kub.	$8,9^{20^\circ}$	1490	2900	nl.	S.
1015	—(III)-oxyd	CoO	74,94	br., kub.	$6,47^{18^\circ}$	1935		nl.	S., NH ₄ OH, nl. A.
1016	—(II)-oxyd	Co ₂ O ₃	165,88	schz.	5,18	zers. 900		nl.	H ₂ SO ₄ ; nl.
1017	—(II)-oxyd	Co ₃ O ₄	240,82	schz., kub.	6,07			nl.	HCl, HNO ₃
1018	—(II)-hydro- xyd	Co(OH) ₂	92,96	hellr., rh.	$3,597^{15^\circ}$	zers.		nl.	NH ₄ -Salze; nl. Alkali
1019	—(II)-hydroxyd	Co(OH) ₃	109,96	schz.		-1 1/2 H ₂ O, 100		nl.	S., nl. A.
1020	—(II)-bromid	CoBr ₂	218,77	gr., zerfl.	$4,909 \frac{25^\circ}{4}$	zers.		l.	S., A., A.
1021	—(II)-bromid	CoBr ₂ · 6 H ₂ O	326,87	r., zerfl.	2,46	-6 H ₂ O, 130		91,9 ^{90°} (6 H ₂ O)	S., A., A.
1022	—(II)-bromat	Co(BrO ₃) ₂ · 6 H ₂ O	422,87	r. Krist.		-4 H ₂ O, 100		45,5 ^{17°}	NH ₄ OH
1023	—(II)-chlorid	CoCl ₂	129,85	bl. Krist.	3,356	subl. 1049		41,9 ^{90°}	54,4 A.; 8,6 Aceton
1024	—(II)-chlorid	CoCl ₂ · 6 H ₂ O	237,95	r., mkl.	$1,924 \frac{25^\circ}{2,94}$	86 subl.		l.	sl. A., Aceton

1025	—(11)-ammoniumchlorid	$\text{CoCl}_2 \cdot \text{NH}_4\text{Cl} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	291,45	r., zerfl.	1,92	61	zers. 100	l.	sl.	A.
1026	—(11)-chlorat	$\text{Co}(\text{ClO}_2)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	333,95	r., kub.; 1,55	3,327	143		558,30° 100,0°	sl. 115,45°	A., Aceton
*1027	—(11)-perchlorat	$\text{Co}(\text{ClO}_4)_2$	257,85	r. Nadeln				l.	l.	sl. A.
1028	—(11)-perchlorat	$\text{Co}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	365,95	r., hex.; ~1,55				l.	zers.	HF
*1029	—(11)-fluorid	$\text{CoF}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	132,97	hellr., mkl. or.-r. Krist.;	4,43 wf. 2,045			l.		
1030	—(11)-fluorid, sauer.	$\text{CoF}_2 \cdot 5\text{HF} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	305,08	1,384				l.		
1031	—(11)-jodid	$\text{CoI}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	312,78	zerfl.	5,68	-6H ₂ O, 135		159,0°	420,100°	A., Aceton
1032	—(11)-jodid	$\text{CoI}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	348,81	gr., zerfl.	2,9			l.	l.	
1033	—(11)-jodid	$\text{CoI}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	420,88	r., hex.	5,00818°			0,415°	1,33,100°	
1034	—(11)-jodat	$\text{Co}(\text{JO}_3)_2$	408,78	v. Nadeln	3,68921°	61 zers.		l.		
1035	—(11)-jodat	$\text{Co}(\text{JO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	516,88	r. Krist.	1,70519°	-4H ₂ O, 140		l.	l.	S., A.
*1036	—(11)-acetat	$\text{Co}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	249,09	r.-v., mkl.; 1,542	2,948	zers.		nl.	nl.	S., NH ₄ OH
1037	—(11)-arsenat	$\text{Co}_3(\text{AsO}_4)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	598,77	r., mkl.; 1,661		-H ₂ O, 100 zers.		nl.	nl.	S.
1038	—arsenit	$\text{Co}_3\text{H}_4(\text{AsO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	692,55	hellr.	6,2			zers.	nl.	HNO ₃
1039	—arsenit sulfid	CoAsS	165,92	kub.				nl.	nl.	S., (NH ₄) ₂ CO ₃
1040	—borid	CoB	69,76	Prism.	7,2518°			nl.	nl.	
*1041	—carbonat	CoCO_3	118,95	r., rhomb. r.	4,13	zers.		nl.	nl.	
1042	—carbonat, basisch	$2\text{CoCO}_3 \cdot 3\text{Co}(\text{OH})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	534,78					zers.	zers.	
1043	—kalium- hydrogen- carbonat	$\text{CoCO}_3 \cdot \text{KHCO}_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	1291,13	rosa Krist.						
1044	—ferri- carbonyl	$\text{Co}_2(\text{CO})_8$	341,96	or. Krist.	1,7318°	51	zers. 52	nl.	zers.	A., A., CS ₂
1045	—chromat	CoCrO_4	174,95	g.-br.		zers.		nl.	nl.	S., NH ₄ OH
1046	—chromat, basisch	$2\text{CoO} \cdot \text{CrO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	285,92					zers.		
1047	—cyanid	$\text{Co}(\text{CN})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	147,01			-2H ₂ O, 280	zers. 300	0,0041818°		HCl, NH ₄ OH waBr. KCN
*1048	—nitrat	$\text{Co}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	291,05	r., mkl.; 1,4	25° 25° 1,883	56	zers.	83,50° wf.	21780°	100 ^{12,5} ° A., Aceton, wl. NH ₃
1049	—oxalat	CoC_2O_4	146,96	hellr.	3,02125°			0,00346 ²⁵ °		S., NH ₄ OH
1050	—ortho- phosphat, tert.	$\text{Co}_3(\text{PO}_4)_2$	366,78	r. Krist.	2,587 ²⁵ °	zers.		nl.	nl.	NH ₄ OH, H ₃ PO ₄

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kalt Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
1051	Kobalt —ortho- phosphat, tert.	$\text{Co}_3(\text{PO}_3)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	510,91	r. Pulver	2,769 ^{25°}	-8 H ₂ O, 200		nl.	nl.	H ₃ PO ₄
1052	—phosphid	Co_3P	148,86	Nadeln	6,14 ^{15°}	1386		nl.	nl.	HNO ₃
1053	—phosphit	$\text{CoHPO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	174,96	r. Nadeln	7,65			nl.	nl.	verd. HCl
1054	—selenid	CoSe	137,90	g. Krist.	4,63			nl.	nl.	zers. S.
1055	—ortho- silicat	Co_2SiO_4	209,94	r.						HCl; nl.
1056	—silicid	Co_2Si	145,94	grau, rh.	7,1 ^{1°}	1327				HNO ₃ , H ₂ SO ₄
1057	—silicid	CoSi	87,00	kub.,	6,30 ^{20°}	1395				1,04 ^{18°} M.; nl. NH ₃
1058	—(II)-sulfat	CoSO_4	155,01	r. Pulver	3,71 ^{25°}	zers.		24,7 ^{0°}	38,5 ^{100°}	
*1059	—(II)-sulfat	$\text{CoSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	173,03	r. Pulver, mkl.; 1,639	3,08 ^{25°}	zers.			l.	
*1060	—(II)-sulfat	$\text{CoSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	281,12	r., mkl.; 1,483	1,948 ^{25°}	96,8	-7H ₂ O, 420	l.	zers.	2,5 ^{3°} A.
1061	—(III)-sulfat	$\text{Co}_2(\text{SO}_4)_3$	406,08	bl. Krist.				zers.	zers.	H ₂ SO ₄
1062	—(III)-sulfat	$\text{Co}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$	730,37	bl.-gr.				20,5 ^{20°}	45,4 ^{80°}	nl. A.
*1063	—(II)-am- monium- sulfat	$\text{CoSO}_4 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	395,25	r., mkl.; 1,4953	1,901					
1064	—(II)-sulfid	CoS	91,01	br. Nadeln	5,45 ^{18°}	> 1100		0,00038 ^{18°}		S., Königs- wasser
1065	—disulfid	CoS_2	123,07	schz., kub.	4,269			nl.		HNO ₃ , Königswasser
1066	—(III)-sulfid	Co_2S_3	214,08	schz. Krist.	4,8			nl.	nl.	zers. S.
1067	—sulfid	$\text{CoSO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	299,19	r.				nl.		H ₂ SO ₄
1068	<i>Komplexver- bindungen des Kobalts</i> Kaliumhexa- cyano- kobaltat(II)	$\text{K}_4[\text{Co}(\text{CN})_6]$	371,43	v.				l.		nl. A., Ä.
1069	Kaliumhexa- cyano- kobaltat(III)	$\text{K}_3[\text{Co}(\text{CN})_6]$	332,34	g., mkl.	1,906	zers.		sl.	sl.	nl. A.

[illegible]

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
1084	Kohlenstoff —dfoxyd	CO ₂	44,01	fbl. Gas	fl.: 1,101 ^{37°} 1,53 (2L) f.: 1,56 ^{79°}	-56,6 ^{5,2 Atm}	subl. -78,5	171,30°	90,120°	Aceton 3115° Alkali
1085	—oxybromid	COBr ₂	187,84	fl.	2,44 19°	-80	64,5	sl. zers.	zers.	
1086	—oxychlorid (Phosgen)	COCl ₂	98,92	fbl. Gas, giftig	1,392 ⁴	-104	8,3	zers.	zers.	CH ₃ COOH, CCl ₄ , Bzl.; zers. S, A. HNO ₃ , H ₂ SO ₄ , nl. A., A. A., CS ₂ ; nl. A.
1087	—silicid	CSi ₄	68,13	graue Krist.	2,5	zers.		nl.		A., A. sl. Alkali, A.
1088	—monosulfid	CS	44,08	r. Pulver	1,66 ^{22°}					CS ₂ ; nl. A. CS ₂ , Bzl.
1089	—disulfid	CS ₂	76,14	fbl. Fl.	fl. 1,26 ²⁰	-108,6	46,3	0,20°	0,014 ^{50°}	
1090	—orpsulfid	COS	60,08	Gas oder Fl.	fl. 1,24 ^{-87°} 2,10 (2L)	-138,2	-48	1330°	40,330°	
1091	—seleno- sulfid	CSSe	123,04	g. Fl.	1,98	-85	84,5	nl.	nl.	
1092	—telluro- sulfid	CSTe	171,69	g-r. Fl.	2,9 ^{-50°}	-54	zers.			
1093	Thiophosgen	CSCl ₂	114,99	g-r. Fl.	1,5091 ^{5°}		73,5		zers.	
1094	Thiocarbo- nyltetra- chlorid	Cl ₄ C · SCl	185,91	goldg. Fl.	1,7121 ^{3°}		146			
1095	Krypton	Kr	83,7	fbl. Gas	2,818 (2L)	-157	-152,9	11,05°	3,57 ^{60°}	wl. A., Bzl.
1096	Kupfer	Cu	63,54	r. Met., kub.	8,92 ^{20°}	1083	2300	nl.	nl.	HNO ₃ , h. H ₂ SO ₄ , zers. HCl HCl, NH ₄ OH, NH ₄ Cl
1097	—hydrid	CuH	129,10	r.-br.		zers. 60		nl.	nl.	S, KCN, NH ₄ Cl
*1098	—(I)-oxyd	Cu ₂ O	143,08	r., kub.; 2,705	6,0	1235	-O, 1800	nl.	nl.	S, KCN, NH ₄ Cl
1099	—(II)-oxyd	CuO	79,54	schw., kub.	6,40	zers. 1026		nl.	nl.	S, KCN, NH ₄ Cl
*1100	—(II)-oxyd	CuO	79,54	schw., trikrl.; 2,84	6,45	zers. 1026		nl.	nl.	zers. S.
1101	—peroxyd	Cu ₂ O · H ₂ O	113,56	br.-schw.				nl.		

1103	—(I)-hydroxyd	CuOH	80,55	g.	3,4	-H ₂ O, 360	nl.	nl.	S., NH ₄ OH
1104	—(II)-hydroxyd	Cu(OH) ₂	97,56	bl., gel.	3,368	-H ₂ O	nl.	zers.	S., NH ₄ OH wäbr. KCN, A.
*1105	—(I)-bromid	CuBr	143,45	weiß, kub.; 2,116	4,721 ²⁰	504	swl.	zers.	HBr, HCl, NH ₄ OH, nl. Aceton
1106	—(II)-bromid	CuBr ₂	223,37	schz., mkl.; zerfl.		498	sl.		NH ₃ , A., Ace- ton; nl. Bzl.
1107	—(II)-bromat	Cu(BrO ₃) ₂ · 6H ₂ O	427,47	weiß, kub.	2,583	zers. 180	sl.		NH ₄ OH
*1108	—(I)-chlorid	CuCl	99,00	weiß, kub.; 1,973	3,53	-6H ₂ O, 200 1366	0,0062		HCl, NH ₄ OH, A.
1109	—(II)-chlorid	CuCl ₂	134,45	br.-g. Pulver	3,054	498	bildet CuCl 993	107,9100°	5313° A., 6815° M.
*1110	—(II)-chlorid	CuCl ₂ · 2H ₂ O	170,49	gr., rh.; 1,684	2,392 ²¹	-2H ₂ O, 110	110,4 ⁰	192,4100°	A., A., NH ₄ Cl S.
1111	—(II)-chlorid, basisch	CuCl ₂ · 2Cu(OH) ₂ · 2H ₂ O	365,60	bl.-gr.		-3H ₂ O, 140	nl.		
1112	—(II)-am- monium- chlorid	(NH ₄) ₂ [CuCl ₄] · 2H ₂ O	277,48	bl., tetr.; 1,670, 1,744	1,99	zers. 110	33,8 ⁰	99,380°	S.
1113	—(II)-kalium- chlorid	CuCl ₂ · 2KCl · 2H ₂ O	319,59	bl.-gr. Krist.			l.	l.	
1114	—(II)-chlorat	Cu(ClO ₃) ₂ · 6H ₂ O	338,55	gr., kub.; zerfl.		65	zers. 100	sl.	A., Aceton
1115	—(I)-fluorid	CuF	82,54	r. Krist.	2,9	908	subl. 1100	zers.	HF, HCl, HNO ₃ ; nl. A. HNO ₃ , HCl, HF, A.; nl.
1116	—(II)-fluorid	CuF ₂ · 2H ₂ O	137,57	bl., mkl.			wl.		NH ₃ wäbr. KJ; nl. A., S., NH ₄ J
*1117	—(I)-jodid	Cu J	190,46	kub.; 2,345	5,631 ^{6,5}	605	zers.		
1118	—(I)-am- monium- jodid	Cu J · NH ₄ J · H ₂ O	353,44	rh. Taf.				nl.	verd. H ₂ SO ₄
1119	—(II)-jodat	Cu(JO ₃) ₂	413,38	gr., mkl.	5,241 ¹⁵	zers.	0,1365	0,65100°	NH ₄ OH, verd. H ₂ SO ₄ ; nl. A.
1120	—(II)-jodat	Cu(JO ₃) ₂ · H ₂ O	431,40	bl., trikld.	4,876 ¹⁵	-H ₂ O, 240	zers. 290		verd. HNO ₃
1121	—(II)-ortho- perjodat	Cu ₂ H ₂ JO ₆	351,01	gr. Pulver		zers. 110	nl.	nl.	verd. H ₂ SO ₄
1122	—(II)-jodat, basisch	Cu(OH)JO ₃	255,47	gr., rh.	4,878 ¹⁵ 20°	zers. 290	nl.	nl.	
1123	—(II)-acetat	Cu(C ₂ H ₃ O ₂) ₂	181,63		1,930 ⁴		l.	20	7A., A., Glycerin
1124	—(II)-acetat	Cu(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ · H ₂ O	199,64	dgr., mkl.	1,882	115	240 zers.		

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
							kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
1125	Kupfer —(II)-acetat, basisch	$\text{Cu}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot \text{CuO} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	369,26	bl.-gr.			wl.		verd. S_2 , NH_4OH , wl. A.
1126	—antimonid	Cu_3Sb	312,38		687		nl.	nl.	S_2 , NH_4OH S_2 , NH_4OH
1127	—(II)-arsenat	$\text{Cu}_3(\text{AsO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	840,50	grau			nl.		
1128	—(II)- arsenat, sauer	$\text{Cu}_2\text{H}_2(\text{AsO}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	911,39	bl.			nl.		
1129	—arsenid	Cu_3As	265,53	hex.	830		nl.	nl.	S_2 , NH_4OH S_2 , NH_4OH S_2 , NH_4OH
1130	—arsenid	Cu_3As_2	467,52	bl., Oktaeder	zers.		nl.	nl.	
1131	—(II)-arsenit	CuHAsO_3	187,46	gr.	zers.		nl.		
1132	—arsenit- acetat (Schwein- furter Grün)	$3\text{Cu}(\text{AsO}_2)_2 \cdot \text{Cu}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$	1013,71	gr.			nl.		
1133	—borid	Cu_3B_2	212,26	g.	8,116		nl.	nl.	S_2 , NH_4OH
1134	—(I)-carbo- nat	Cu_2CO_3	187,09	g.	4,4		nl.	nl.	NH_4OH , h. wägr.
1135	—(II)-carbo- nat, bas.	$2\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$	344,66	bl., mkl.; 1,758	zers. 220		nl.	nl.	NaHCO_3 KCN , 0,03 wägr. CO_2
*1136	—(I)-carbo- nat, bas. (Azurit)	$\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$	221,11	dgr., mkl.; 1,875 (frisch gefällt-bl.) g.-br.	zers.		nl.	nl.	HNO_3 , NH_4OH S_2 , NH_4OH
1137	—(II)-chro- mat, bas. (Malachit)	$\text{CuCrO}_4 \cdot 2\text{CuO} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	374,66	schz., trikl.	-2H ₂ O, 260		nl.	nl.	KCN , HCl , NH_4OH , wl. NH_3 , KCN , pv.
1138	—(II)-di- chromat	$\text{CuCr}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	315,59	weiß, mkl.	-2H ₂ O, 100		l.	nl.	0,25 A. wl. A.
1139	—(I)-cyanid	CuCN	89,50		474,5	zers.	nl.	nl.	100 ^{12,5} A.
1140	—(II)-cyanid	$\text{Cu}(\text{CN})_2$	115,58	g.-gr., mkl.	zers.		nl.	nl.	
*1141	—formiat	$\text{Cu}(\text{HCO}_2)_2$	153,58	dunkelbl., mkl.	1,831		12,5	zers.	
1142	—(II)-lactat	$\text{Cu}(\text{C}_3\text{H}_5\text{O}_2)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	277,71		2,047 ^{3,9}		16,7	45 ¹⁰⁰	
1143	—(II)-nitrat	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	241,60	bl., zerfl.	114,5	-HNO ₃ , 170	381 ⁴⁰	666 ⁸⁰	

1144	—(II)-nitrat	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	295,65	bl., rh.	2,074	-3HO, 26,4 zers. 300 zers.	243,70° zers. nl.	∞ wl.	A. zers. S. $\text{S}, \text{NH}_4\text{OH};$ nl. NH_3 HNO_3 ; nl. HCl HNO_3 ; nl. HCl
1145	—nitrid	Cu_3N	204,63	bl.-gr., rh.					
1146	—(II)-ortho-phosphat	$\text{Cu}_3(\text{PO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	434,63	grauschz. schz. bl.	6,4 bis 6,8 6,67	zers. zers.	nl. nl. nl.	nl.	
1147	—phosphid	Cu_3P	221,60						
1148	—phosphid	Cu_3P_2	252,58						
1149	—(II)-phosphit	$\text{CuH}_2\text{PO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	179,56						
1150	—(II)-oxalat	$\text{Cu}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	160,57	dbl.	2,846	1084 zers.	0,0025 ^{25°} 0,0005 ^{18°}		nl. CH_3COOH $\text{NH}_4\text{OH}, \text{A};$ nl. verd. S. sl. A.
1151	—(II)-rhodanid	CuCNS	121,62	weißes Pulver			sl.	zers.	nl. A.
1152	—(II)-salicylat	$\text{Cu}(\text{C}_6\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	409,83	bl.-gr. Nadeln	2,56		25,715°		
*1153	—(II)-selenat	$\text{CuSeO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	296,58	hellbl. Krist.; 1,56	^{30°} 6,749 ⁴ ^{20°} 7,53 ⁴ 3,606 ^{15°} 15,6°	1113 850 200 bildet $\text{CuO}, 650$			zers. HCl zers. HNO_3 , nl. HCl nl. A.
1154	—selenid	Cu_2Se	206,04	schz., kub.	2,286 ⁴ 1,5368	-4H ₂ O, 110	25,20°	sl.	13° A. $\text{HNO}_3, \text{NH}_4\text{OH};$ nl. HNO_3 nl. $\text{HNO}_3, \text{NH}_4\text{OH};$ nl. HNO_3 nl. HNO_3, KCN
1155	—silicid	Cu_2Si	282,22	weiß, met.	5,6	1100	nl.		
*1156	—(II)-sulfat	CuSO_4	159,61	gr.-weiß, rh.; 1,733	5,80 4,6	1130 Umw. 103	nl. 0,000033 ^{18°}	73,6100°	
*1157	—(II)-sulfat (Vitrinol)	$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	249,69	bl., trikl.; 1,5368	2,286 ⁴ 5,6	-5H ₂ O, 250	25,20°	sl.	
1158	—(I)-sulfid	Cu_2S	159,15	schz., rh.					
1159	—(I)-sulfid	Cu_2S	159,15	schz., kub.	5,80	1130	nl.		
*1160	—(II)-sulfid	CuS	95,61	schz., hex. oder mikl.; 1,45	4,6	zers. 220	0,000033 ^{18°}		
1161	—(I)-sulfit	$\text{Cu}_2\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	225,16	r. oder weiß, hex.	3,83 ^{15°}		wl.		$\text{HCl}, \text{NH}_4\text{OH},$ nl. A., A.
1162	—(II)-tartrat	$\text{CuC}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	265,66	hellgr. Pulver	1,81	zers. zers. 150	0,215° 18,521,3°	0,14 ^{85°} zers.	S., KOH nl. A.
1163	Tetrammin- kupfer- (II)-sulfat	$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	245,74	bl., rh.					
1164	Lanthan (III)	La	138,92	silb. Met., hex.	6,15 ^{20°}	1800	l.	l.	S.
1165	—oxyd	La_2O_3	325,84	weiß, am. oder rh.	6,51 ^{15°}	4200	wl.		S., A., $\text{NH}_4\text{Cl};$ nl. HNO_3 sl. A.; nl. A.
1166	—bromid	$\text{LaBr}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	504,78	tbl. Krist.			sl.	230 ^{35°} wf.	nl. A.
1167	—bromat	$\text{La}(\text{BrO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	684,81	hex.		37,5 7H ₂ O, 100	97,90° wf.		

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
	Lanthan				10^3					
1168	—chlorid	LaCl ₃	245,29	weiß, zerfl.	$3,947 \overline{4}$	872		sl.	zers.	sl. A.; nl. Aceton
1169	—chlorid	LaCl ₃ · 7 H ₂ O	371,40	weiß, trikl., hygr.		zers. 91		sl.	sl.	sl. A.
1170	—carbide	LaC ₂	162,94	g. Krist.	$5,02 \overline{20}$			zers.		H ₂ SO ₄ ; nl. konz. HNO ₃
1171	—carbonat	La ₂ (CO ₃) ₃ · 8 H ₂ O	602,00	weiße Krist.	2,6 bis 2,7			nl.		S., währ. CO ₂ ; nl. CH ₃ COOH
1172	—molybdat	La ₂ (MoO ₄) ₃	757,69	tetr.	10^3	1181			0,0033 ⁸⁵	Aceton; sl. A.
1173	—nitrat	La(NO ₃) ₃ · 6 H ₂ O	433,04	weiß, trikl., zerfl.	$4,77 \overline{16}$	40	zers. 126	$151 \overline{25}$	sl.	
1174	—oxalat	La ₂ (C ₂ O ₄) ₃ · 9 H ₂ O	704,04	weiß, tetr.		zers.		0,0008 ²⁵	0,70 ¹⁰⁰	wl. S.
1175	—sulfat	La ₂ (SO ₄) ₃	566,02	weißes Pulver	$3,60 \overline{15}$	zers. 1150		3,0 ⁰		nl. Aceton
*1176	—sulfat	La ₂ (SO ₄) ₃ · 9 H ₂ O	728,18	tbl., hex.; 1,564	2,821	zers.		3,9 ⁰	0,9100 ⁰	nl. HCl
1177	—sulfid	La ₂ S ₃	374,04	r.-g. Krist.	$4,91 \overline{11}$	2100 bis 2150		nl.	zers.	verd. S.
1178	Lithium (I)	Li	6,940	silb. Met., kub.	$0,534 \overline{20}$	186	(1370)	l.	l.	S., NH ₃
*1179	—oxyd	Li ₂ O	29,88	tbl.; 1,644	$2,013 \overline{4}$	> 1700		l.	l.	
1180	—hydroxyd	LiOH	23,95	weiß, Prism.	1,43	445	~ 925	12,7 ⁰	17,5 ¹⁰⁰	wl. A.
1181	—hydroxyd	LiOH · H ₂ O	41,96	tbl., mkl.	$1,83 \overline{25}$		zers.	22,3 ¹⁰	26,8 ⁸⁰	wl. A.
*1182	—bromid	LiBr	86,86	weiß, kub.; zerfl.; 1,784	$3,464 \overline{4}$	547	1265	143 ⁰	266 ¹⁰⁰	A., Aceton
1183	—bromid	LiBr · 2 H ₂ O	122,89	weiße Krist.	$2,068 \overline{4}$	44		(3H ₂ O) sl.	(1H ₂ O)	A.
*1184	—chlorid	LiCl	42,40	weiß, kub.; zerfl.; 1,662		614	1360	69,2 ⁰	128,4 ¹⁰⁰	2,48 ¹⁵ A.; Ä.
1185	—chlorat	LiClO ₃	90, 0	tbl.		129	zers. 270	313,5 ¹⁸	sl.	

1186	—chlorat	$\text{LiClO}_3 \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$	99,40	tetr., zerfl.	2,43	65	$-\frac{1}{2} \text{H}_2\text{O},$ 90 zers. 410	l. 420°	∞ 233,63°	sl. A.
1187	—perchlorat	LiClO_4	106,40	zerfl.	2,43	236	zers. 410	420°	233,63°	sl. A., M.; 11,4 A.
1188	—perchlorat	$\text{LiClO}_4 \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	160,45	hex.	1,84	95	$-2 \text{H}_2\text{O}, 100;$ $-3 \text{H}_2\text{O}, 150$ 1670	l. 0,2718°	l. 0,13583°	sl. A., M.; 0,19623° A. HF; nl. Aceton
*1189	—fluorid	LiF	25,94	weiß, kub.; 1,3915	2,29521,5° 25,1°	870				
*1190	—jodid	LiJ	133,86	kub., zerfl.; 1,955	4,061	446	1190	1510°	478100°	251,35° A.; sl. NH_3 ; abs. A.; Aceton 21,5 A.
1191	—jodid	$\text{LiJ} \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	187,91	weiß, hex.	3,5	73	$-3 \text{H}_2\text{O}, 300$	sl.		
1192	—acetat	$\text{LiC}_2\text{H}_3\text{O}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	102,02	weiß, rh.	25,1° 4	70	zers.	30015°	sl.	
1193	—aluminat	LiAlO_2	65,91		2,554	> 1625		nl.		
1194	—amid	LiNH_2	22,96	fbl., kub.	1,17818,5° 3,217°	375	430	zers.		
1195	—antimonid	Li_3Sb	142,58		3,07	> 950		l.		
1196	—arsenat, tert.	Li_3AsO_4	159,73	weiß, rh.				33,25°	40100°	7,725° 1078° A.
1197	—benzoat	$\text{LiC}_7\text{H}_5\text{O}_2$	128,05	weiße Blättchen				0,90° sl.	1645°	nl. A. zers. S. verd. S.; nl. A.; Aceton, NH_3
1198	—metaborat	LiBO_2	49,76	triki.		843		0,90° sl.		
1199	—tetraborat	$\text{Li}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$	259,24	weiß	1,6518°	$-2 \text{H}_2\text{O}, 200$		0,73100°		
1200	—carbidi	Li_2C_2	37,90	weiße Krist.	2,110°	618	zers.			
*1201	—carbonat	Li_2CO_3	73,89	fbl., mkl; 1,567 krist.						
1202	—hydrogen- carbonat	LiHCO_3	67,96	(nur in Lösung)				l.		
1203	—chromat	$\text{Li}_2\text{CrO}_4 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	165,92	g., rh.		$-2 \text{H}_2\text{O}, 150$		14118°	12830°	
1204	—dichromat	$\text{Li}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	265,93	g.-t., zerfl.		$-2 \text{H}_2\text{O}, 130$		1240°	188100°	
1205	—citrat	$\text{Li}_2\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_7 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	281,98	weiße Krist.		zers.		61,215°	66,7100°	wl. A., A.
1206	—formiat	$\text{LiHCO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	69,97	fbl., rh.	1,46	$-\text{H}_2\text{O}, 94$		24,420°	57,64104°	wl. A.; A. A., A.
1207	—fluosulfat	LiSO_3F	106,01	weiß		360		l.	l.	
1208	—perman- ganat	$\text{LiMnO}_4 \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	179,92	krist.	2,06	zers. 190		71,4310°		zers. Alkali A., NH_3
*1209	—nitrat	LiNO_3	68,95	fbl., trig.; 1,735	2,38	261		(7020°)	20670°	
1210	—nitrat	$\text{LiNO}_3 \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	123,00	fbl.		29,88		l.	20670°	
1211	—nitrid	Li_3N	34,83	schz.		845		zers. zu $\text{NH}_3 +$ LiOH		
1212	—nitrit	$\text{LiNO}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	70,96	weiße Nadeln	1,6150°	< 100	zers.	1250°	45950°	sl. abs. A.

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	
								kaltes Wasser	heißes Wasser andere Lösungsmittel
1213	Lithium —oxalat	Li ₂ C ₂ O ₄	101,90	fbf. Krist.	2,121 ^{17,5°}	zers.		l.	nl. A., Ä.
1214	—hydrogen- oxalat	LiHC ₂ O ₄	113,98	fbf.		zers.			
1215	—ortho- phosphat, prim.	LiH ₂ PO ₄	103,94	fbf.	2,461	> 100			
1216	—ortho- phosphat, tert.	Li ₃ PO ₄	115,80	weiß, rh.	2,537 ^{17,5°}	837	0,022 ^{0°}	wl.	S., NH ₄ OH; nl. Aceton
1217	—ortho- phosphat, tert.	Li ₃ PO ₄ · 12 H ₂ O	331,99	weiß, krist.	1,645	100	swl.	swl.	
1218	—salicylat	LiC ₇ H ₅ O ₃	144,05	fbf.	^{25°} —	zers.	128 ^{35°}		sl. A.
*1219	— <i>meta</i> - silicat	Li ₂ SiO ₃	89,94	fbf., rh.; 1,548	2,52	1201	nl.	l. zers.	verd. HCl
*1220	—ortho- silicat	Li ₄ SiO ₃	119,82	fbf., rh.; ~1,60	2,28	1256	nl.	zers.	zers. S.
1221	—silicid	Li ₃ Si ₂	97,76	bl. Krist.	1,12	zers. 500	zers.	31 100°	zers. S.
*1222	—sulfat	Li ₂ SO ₄	109,95	fbf., mkt.; 1,465	2,22	860	36,2 ^{0°}		nl. Aceton, 80 % ig. A.
*1223	—sulfat	Li ₂ SO ₄ · H ₂ O	127,97	fbf., mkt.; 1,477	2,06	-H ₂ O, 130	l.	l.	nl. 80 % ig. A.
1224	—hydrogen- sulfat	LiHSO ₄	104,02	Prism.	2,123 ^{13°}	120	zers.		
1225	—sulfid	Li ₂ S	45,95	hellg., kub. weiß	1,66	-H ₂ O, 180 bis 200	sl. l.	sl.	wl. A. wl. A.
1226	—sulfid	Li ₂ SO ₃	93,95		2,158	zers.	sl.	2,5 100°	
*1227	—dithionat	Li ₂ S ₂ O ₃ · 2 H ₂ O	210,04	rh.; 1,5602					
1228	—urat, prim.	LiC ₃ H ₃ N ₃ O ₉	174,05	weißes Pulver			0,27 ^{20°}		
1228a	Lutetium (s. unter Cas- siopeium)								
1229	Magnesium (f)	Mg	24,32	silb. Met., hex.	1,74 ^{20°}	651	1110	wl.	S., NH ₄ -Salze
*1230	—oxyd	MgO	40,32	fbf., kub.; 1,7364	3,62	2800	3600	0,00062	S., NH ₄ -Salze nl. A.

*1231	—hydroxyd	Mg(OH) ₂	58,34	tbl., hex.; 1,559	2,4	zers.	0,000318°	0,004100°	S., NH ₄ -Salze
1232	—bromid	MgBr ₂	184,15	weiß, zerfl.	3,72	700	47,90°	54,6100°	HBr; wl. A.
1233	—bromid	MgBr ₂ · 6H ₂ O	292,95	tbl., hex., zerfl.		165 zers.	3160°	sl.	A., Aceton; wl. NH ₃
*1234	—bromat	Mg(BrO ₃) ₂ · 6H ₂ O	388,25	tbl., kub.; 1,5136	2,29	-6 H ₂ O, 200	1.	sl.	50 A.
*1235	—chlorid	MgCl ₂	95,23	tbl., hex.; 1,675	2,325 ²⁵ °	712	52,80°	72,7100°	
*1236	—chlorid	MgCl ₂ · 6H ₂ O	203,33	weiß, mkl.; zerfl.; 1,507	1,56	118 zers.	2810°	918100°	50 A.
1237	—ammo- nium- chlorid	MgCl ₂ · NH ₄ Cl · 6H ₂ O	256,83	weiß, rh., zerfl.	1,456	-4 H ₂ O, 195	16,7	1.	
*1238	—kalium- chlorid (Carnallit)	MgCl ₂ · KCl · 6H ₂ O	277,88	rh.; zerfl.; 1,4992	19,4° 1,60 ⁴	265	64,519°	zers.	zers. A.
1239	—natrium- chlorid	MgCl ₂ · NaCl · H ₂ O	171,70	tbl.			1.	1.	wl. A.
1240	—chlorat	Mg(ClO ₃) ₂ · 6H ₂ O	299,33	weiß, zerfl.	1,80 ²⁵ °	35	1.	1.	24 ²⁵ ° A.,
1241	—perchlorat	Mg(ClO ₄) ₂	223,23	weiß, zerfl.	2,60 ²⁵ °	zers.	49,9 ²⁵ °	sl.	51,8 ²⁵ ° M. 0,29 A.
1242	—perchlorat	Mg(ClO ₄) ₂ · 6H ₂ O	331,33	weiß, hydr.	1,970 ⁴	147	1.	nl.	A.
*1243	—fluorid	MgF ₂	62,32	tbl., tetr.; 1,378	3,0	1396	0,007618°	nl.	HNO ₃ ; nl. A.
1244	—jodid	MgJ ₂	278,16	weiß, zerfl.	4,25 ²⁵ °	zers.	120,80°	173,240°	A., A., NH ₃
1245	—jodid	Mg(JO ₃) ₂ · 4H ₂ O	446,22	mkl.	3,313,5°	-4 H ₂ O, 210	8,80°	19,3100°	5,2515° M.
1246	—acetat	Mg(C ₂ H ₃ O ₂) ₂	142,41	weiß	1,42	323	sl.	sl.	sl. A.
*1247	—acetat	Mg(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ · 4H ₂ O	214,47	weiß, mkl.; 1,491	1,454		36,20°	66,468°	swl. verd. HCl; nl.
1248	—aluminat	Mg(AlO ₂) ₃	142,26	tbl., kub.; 1,718 bis 1,723	3,6	2135	nl.		verd. HNO ₃
1249	—arsenat, sec.	MgHAsO ₄ · 7H ₂ O	290,35	mkl.	3,15515°	-5 H ₂ O, 100	zers.		S.; nl. A.
1250	—ammo- nium- arsenat	MgNH ₄ AsO ₄ · 6H ₂ O	289,37	weiß, rh. oder tetr.	1,93215°	zers.	0,03990°	0,023780°	
1251	—arsenit	Mg ₃ (AsO ₃) ₂	318,78			zers.	1.	sl.	S., wäbr. NH ₄ Cl; nl. NH ₄ OH
1252	—benzoat	Mg(C ₆ H ₅ O ₂) ₂ · 3H ₂ O	320,59	weißes Pulver		-3 H ₂ O, 110	6,1615°	19,6100°	Aceton

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	
								kaltes Wasser	heißes Wasser andere Lösungsmittel
*1253	Magnesium								
*1254	—metaborat	Mg(BO ₂) ₂ · 8 H ₂ O	254,09	fbf., tetr., weiß, rhomb.; 1,700	2,30	zers. 350		nl.	S. wäbr. CO ₂ ; nl.
	—carbonat	MgCO ₃	84,33		3,037				Aceton, NH ₃ S.; wäbr. CO ₂
*1255	—carbonat	MgCO ₃ · 3 H ₂ O	138,38	fbf., rh.; 1,501	1,852	165		0,1518 ¹⁹ °	S., NH ₃ -Salze nl. A.
*1256	—carbonat, basisch	3 MgCO ₃ · Mg(OH) ₂ · 3 H ₂ O	365,37	weiß, rh.; 1,534	2,16	zers.		0,04	
*1257	—chromat	MgCrO ₄ · 7 H ₂ O	266,44	g., rh.; 1,550	1,695	-3 H ₂ O, 250		211,5 ¹⁸ °	
1258	—ammo- nium- chromat	MgCrO ₄ · (NH ₄) ₂ CrO ₄ · 6 H ₂ O	400,52	g., mkl.	1,8416°	zers.		sl.	
1259	—hydrogen- citrat	MgH ₂ C ₂ H ₃ O ₇ · 5 H ₂ O	304,51	weiß				20 ²⁵ °	nl. A.
1260	—formiat	Mg(HCO ₃) ₂ · 2 H ₂ O	150,39	fbf., rh.		zers.		14 ⁰ ° wf. sl.	nl. A., Ä. CH ₃ COOH, M.
1261	—per- manganat	Mg(MnO ₄) ₂ · 6 H ₂ O	370,28	purpurne Nadeln, zerfl.					nl. A.
*1262	—nitrat	Mg(NO ₃) ₂ · 6 H ₂ O	256,43	fbf., mkl., zerfl.	1,464	95	-5 H ₂ O, 330	(198 ⁰)°	∞
1263	—nitrid	Mg ₃ N ₂	100,98	gr.-g.		zers.		nl.	S.; nl. A.
1264	—oxalat	MgC ₂ O ₄ · 2 H ₂ O	148,37	weißes Pulver		zers.		0,0716°	S., Alkali- oxalate
*1265	—diphosphat	Mg ₂ P ₂ O ₇	222,60	fbf., mkl.; 1,604	2,598 ²² °	1383		nl.	S.; nl. Alkali
1266	—di-phosphat	Mg ₂ P ₂ O ₇ · 3 H ₂ O	276,65	weiß, am.	2,56	zers.		nl.	S.; nl. A.
1267	—ortho- phosphat, sec.	MgH ₂ PO ₄ · 3 H ₂ O	174,36	weiß, rh.; 1,5196	2,10			0,025	S.
1268	—ortho- phosphat, sec.	MgHPO ₄ · 7 H ₂ O	246,42	weiß, krist.		zers.		0,31	S.; nl. A.
*1269	—ortho- phosphat, tert.	Mg ₃ (PO ₄) ₂ · 4 H ₂ O	334,98	weiß, mkl.	1641,5°			0,02	S.; nl. NH ₃ , NH ₄ -Salze
1270	—ortho- phosphat, tert.	Mg ₃ (PO ₄) ₂ · 8 H ₂ O	407,05	mkl. Prism.	2,41	-5 H ₂ O, 120	-8 H ₂ O, 400	nl.	HNO ₃ , NH ₄ - Citrat
1271	—ammo- nium- phosphat	MgNH ₄ PO ₄ · 6 H ₂ O	245,44	fbf., rh.; 1,496	1,715	zers. 100		0,0231 ⁰ °	S.; nl. A.

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
	Mangan									
1296	—(II)-bromid	MnBr ₂	214,76	hellr., zerfl.	$\frac{25^\circ}{4}$ 4,39	zers.		127,30°	228 ^{100°}	nl. NH ₃ A.
1297	—(II)-bromid	MnBr ₂ · 4 H ₂ O	286,83	r., mkl., zerfl.		64,3 zers.		296,70°	985 ^{70°}	
1298	—(II)-chlorid	MnCl ₂	125,84	rosa, kub., zerfl.	$\frac{25^\circ}{4}$ 2,977	650	1190	63,40°	115,3 ^{100°}	A.; nl. Ä. NH ₃
*1299	—(II)-chlorid	MnCl ₂ · 4 H ₂ O	197,91	rosa, mkl., zerfl.; 1,575	2,01	58,0	-H ₂ O, 106; -4 H ₂ O, 200	sl.	∞	A.; nl. Ä.
1300	—(II)-chlorat	Mn(ClO ₄) ₂ · 8 H ₂ O	397,97		$\frac{20^\circ}{4}$ 1,99	856		1,1 ^{20°}	0,5 ^{100°}	S.; wl. NH ₃ ; nl. Ä., Ä.
1301	—(II)-fluorid	MnF ₂	92,93	r., Prism.	3,98	zers.		zers.		S.
1302	—(III)-fluorid	MnF ₃	111,93	r., krist.	3,54	zers.		sl.	sl.	NH ₃ A.
1303	—(II)-jodid	MnJ ₂	308,77	rosa oder br.	5,01	zers. 80		sl.		
1304	—(II)-jodid	MnJ ₂ · 4 H ₂ O	380,83	hellr., mkl.	$\frac{20^\circ}{4}$ 1,74	zers.		sl.		
1305	—(II)-acetat	Mn(C ₂ H ₃ O ₂) ₂	173,02		1,589			l.	l.	A., M.
1306	—(II)-acetat	Mn(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ · 4 H ₂ O	245,08	hellrosa, mkl.		-H ₂ O, 140		l.	64,5 ^{50°}	A.
1307	—arsenat, sec.	MnHAsO ₄ · H ₂ O	212,86			zers.		0,013	zers.	
1308	—(II)-ammo- nium- arsenat	MnNH ₄ AsO ₄ · 6 H ₂ O	319,98	r. Pulver		zers.		nl.		S.; nl. A.
1309	—(II)- benzoat	Mn(C ₆ H ₅ O ₂) ₂ · 3 H ₂ O	351,20	Prism.				6,55 ^{15°}		A.
1310	—borid	MnB ₂	76,57	grau-v.	6,9			zers.		S.
1311	—carbide	MnC	176,80	tetr.	6,891 ^{7°}			zers.		nl. konz. H ₂ SO ₄ , HNO ₃ wäbr. CO ₂ , verd. S.; nl. NH ₃ , Ä.
*1312	—(II)- carbonat	MnCO ₃	114,94	rosa, rhomb.; 1,817	3,125	zers.		wl.		
1313	—formiat	Mn(HCO ₂) ₂ · 2 H ₂ O	181,00	rh.	1,953	zers.		l.	l.	A.
1314	—(II)-lactat	Mn(C ₃ H ₅ O ₂) ₂ · 3 H ₂ O	287,12	hellr., mkl.		zers.		102 ^{3°}	sl.	A.
1315	—(II)-nitrat	Mn(NO ₃) ₂ · 6 H ₂ O	287,04	hellr., mkl.	1,822 ^{1°}	25,8	129,5	1020° wf.	∞	sl. A.

1316	—(II)-oxalat	Mn ₂ C ₂ O ₄	142,95	weiß	2,34 ^{21,1} , 2,453 ²⁰	zers.	swl.	swl.	S., NH ₄ Cl
1317	—(II)-oxalat	Mn ₂ C ₂ O ₄ · 2 1/2 H ₂ O	187,99	weiß	2,453 ²⁰	zers. 150	0,0325°	0,08100°	verd. S.
1318	—(II)-di-phosphat	Mn ₂ P ₂ O ₇	283,82	rosa-br., mktl.; 1,704	3,707 ⁴	1196	nl.	nl.	S.
*1319	—(II)-di-phosphat	Mn ₂ P ₂ O ₇ · 3 H ₂ O	337,87	weiß, am. Pulver			nl.	nl.	wäbr. K ₂ P ₂ O ₇ , H ₂ SO ₄ ; nl. Aceton nl. A.
1320	—(II)-ortho-phosphat, prim.	Mn(H ₂ PO ₄) ₂ · 2 H ₂ O	284,95	Prism.		-H ₂ O, > 100	l.	l.	S.; nl. A.
1321	—(II)-ortho-phosphat, sec.	MnHPO ₄ · 3 H ₂ O	204,97	rosa, rh.; 1,656		-3H ₂ O, 200	wl.	zers.	S.; nl. A.
1322	—(II)-ortho-phosphat, tert.	Mn ₂ (PO ₄) ₃ · 7 H ₂ O	480,86	r., am.			swl.	swl.	S.; nl. A.
1323	—(II)-ammonium-phosphat	MnNH ₄ PO ₄ · H ₂ O	185,97	weiße Krist.			0,0031	0,05	nl. A., NH ₄ -Salze
1324	—(II)-ortho-phosphat	MnPO ₄ · H ₂ O	167,93	graues krist. Pulver	21°	-H ₂ O, 300	nl.	nl.	h. konz. H ₂ SO ₄ , konz. HCl
1325	—phosphid	MnP	85,91	grau	5,39 ⁴	1190	nl.	nl.	HNO ₃ , nl. HCl
1326	—phosphit	MnHPO ₃ · H ₂ O	152,93	hellr.		-H ₂ O, 200	wl.	nl.	wäbr. MnCl ₂ , wäbr. MnSO ₄ , nl. A.
1327	—hypo-phosphit	Mn(H ₂ PO ₂) ₂ · H ₂ O	202,94	hellr., mkl.		-H ₂ O, > 150	12,5	16,6	A.
1328	—(II)-rhodanid	Mn(CNS) ₂ · 3 H ₂ O	225,14	tbl., zerfl.		-3H ₂ O, 160	l.	sl.	
1329	—(II)-selenid	MnSeO ₄ · 2 H ₂ O	233,02	rh.	2,95		l.	l.	
1330	—selenid	MnSe	133,89	grau, kub.	5,5915°		nl.	nl.	zers. verd. S.
*1331	—meta-silicat	MnSiO ₃	130,99	rosa, trik.;	3,7225°	1323	nl.	nl.	nl. HCl.
1332	—silicat	Mn ₂ Si	137,92	~1735	6,2015°	1316	nl.	nl.	HCl, Alkali
1333	—silicid	MnSi	82,99	kub.	5,9015°	1280	nl.	nl.	HF; swl. S.
1334	—silicid	MnSi ₂	111,05	grau, tetr.	5,2415°		nl.	nl.	Alkali, HF; nl. S.
1335	—(II)-sulfat	MnSO ₄	151,00	rosa	3,25	700	530°	7350°	A.; nl. A.
1336	—(II)-sulfat	MnSO ₄ · H ₂ O	169,02	hellrosa, mktl.; 1,595	2,95	best. über 24,1	78,525°	41,4100°	nl. A.
*1337	—(II)-sulfat	MnSO ₄ · 4 H ₂ O	223,06	rosa, rh. oder mktl.; 1,518	2,107		13415°	15345°	
*1338	—(II)-sulfat	MnSO ₄ · 5 H ₂ O	241,08	rosa, trik.;	2,10315°	best.	14910°	l.	
				1,508		8,6 bis 24,1			

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
1339	Mangan —(II)-sulfat	MnSO ₄ · 7H ₂ O	277,11	rosa, mkl. oder rh.	2,092	best. —11,4 bis 8,6	174°		l.	
*1340	—(II)-am- monium- sulfat	MnSO ₄ · (NH ₄) ₂ SO ₄ · 6H ₂ O	391,24	hellr., mkl.; 1,4840	1,831		51,325°		sl.	
1341	—(III)- kalium- sulfat (Alaun)	Mn ₂ (SO ₄) ₃ · K ₂ SO ₄ · 24H ₂ O	1004,70	v., kub.			zers.			
1342	—(III)-sulfat	Mn ₂ (SO ₄) ₃	398,06	gr. Krist., zerfl.	3,24	zers. 160	l. zers.		zers.	HCl, verd. H ₂ SO ₄
*1343	—(II)-sulfid	MnS	87,00	hellrosa, am.; gr. oder r., kub.; 2,70	3,99 —4,04	1620 Entz.	0,000618°		nl.	verd. S.; nl. (NH ₄) ₂ S
*1344	—(IV)-sulfid	MnS ₂	119,06	schw., kub.; 2,69	3,463	zers.	nl.		nl.	zers. HCl
1345	—(II)- dithionat	MnS ₂ O ₄ · 6H ₂ O	323,16	rosa, trikl.	$\frac{20^\circ}{1,75}$		l.			
1346	Komplexver- bindungen: Hexacyano- mangan(II)- säure	H ₄ [Mn(CN) ₆]	215,07			zers.		nl.		A.; nl. Ä.
1347	Kaliumhexa- cyano- manganat- (II)	K ₄ [Mn(CN) ₆] · 3H ₂ O	421,47	bl.			l.			
*1348	Kalium- hexacyano- manganat- (III)	K ₃ [Mn(CN) ₆]	328,33	r., krist.; 1,5547			l.			
1349	Molybdän	Mo	95,95	silb. Met., kub.	10,2	2625	3700	nl.	nl.	h. konz. H ₂ SO ₄ ; nl. HCl, HF, NH ₃ , verd. H ₂ SO ₄ , Hg

1350	—(IV)-oxyd	MoO ₃	127,95	br.-v., tetr.	4,516	795	subl.	nl.	nl.	wl. H ₂ SO ₄ ; nl. Alkali HCl S., NH ₄ OH
1351	—(VI)-oxyd	MoO ₃	143,95	tbl., rh. Nadeln	4,501 ^{9,5°}				2,106 ^{79°}	nl. S., Alkali h. H ₂ SO ₄ , HCl
1352	—(III)-oxyd	Mo ₂ O ₃	239,90	schz.				nl.	nl.	swl. k. verd. H ₂ SO ₄ ; HCl; nl. Alkali
1353	—(V)-oxyd	Mo ₂ O ₃	271,90	v.-schz.						nl. NH ₄ -HCl, H ₂ SO ₄
1354	—(III)-oxyd- hydrat	Mo(OH) ₃	146,98	schz. Pulver		zers.				
1355	—(V)-oxyd- hydrat	MoO(OH) ₃	162,97	br.		bildet Mo ₂ O ₃ in CO ₂ -Atm. zers. 115		0,2		
1356	—säure	H ₂ MoO ₄	161,97	hellg., hex.	3,112			swl.	wl.	NH ₄ OH, H ₂ SO ₄ ; nl. NH ₃ Alkali; wl. S
1357	—säure	H ₂ MoO ₄ · H ₂ O	179,98	g., mkl.	3,124 ^{1,5°}		zers.	0,133 ^{18°} sl.	2,57 ^{70°} sl.	
1358	<i>Peroxy-</i> molybdän- säure	HMoO ₄ · 2 H ₂ O	196,99	weiße Krist.						
1359	—(II)- bromid	MoBr ₃	255,78	g.-r.	4,881 ^{7,5°}			nl.	nl.	Alkali; nl. S., Königswasser
1360	—(III)- bromid	MoBr ₃	335,70	schz.-gr. Nadeln		zers.		nl.	nl.	nl. S.; zers. Alkali
1361	—(IV)- bromid	MoBr ₄	415,61	schz. Nadeln zerfl.		zers.		sl.		zers. Alkali
1362	—(II)- bromid, basisch	Mo ₃ Br ₄ (OH) ₂	641,53	r. Pulver						Alkali
1363	—(VI)- oxybromid	MoO ₂ Br ₃	287,78	g., zerfl.		subl.		l.		
1364	—(II)-chlorid	MoCl ₂ oder Mo ₃ Cl ₈	166,86 (550,59)	g., am.	3,714 ^{25°} ⁴	zers.		nl.	nl.	HCl, H ₂ SO ₄ ; NH ₄ OH, A., Ä.
1365	—(III)- chlorid	MoCl ₃	202,32	dr. Pulver	3,578 ^{25°} ⁴	zers.		nl.	zers.	HNO ₃ , H ₂ SO ₄ ; swl. A., Ä.
1366	—(IV)- chlorid	MoCl ₄	237,78	br., zerfl.		zers.		l.	zers.	HNO ₃ , H ₂ SO ₄
1367	—(V)-chlorid	MoCl ₅	273,24	schz. Krist.	2,928 ^{25°} ⁴	194	268	l. zers. nl.	zers.	HNO ₃ , H ₂ SO ₄ , S., nl. A.
1368	—(II)-chlorid, bas.	Mo ₃ Cl ₄ (OH) ₂ · 2 H ₂ O	499,71	g., am.						
1369	—(III)-kali- umchlorid	K ₃ [MoCl ₄]	425,98	r.						

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
1370	Molybdän									
—	(VI)-oxy- chlorid	MoO ₂ Cl ₂	198,86	hellg.	3,31 ^{17°}	subl.		l.		A., Ä.
1371	—	Mo ₂ O ₃ Cl ₃	417,19	dbf., rh., zerfl.		subl.		l.	l.	NH ₄ OH
1372	—	MoOCl ₃	218,32	dgr. Krist.		subl. <100		zers.		
1373	—	MoOCl ₄	253,78	gr. zerfl.		subl.		l.	zers.	
1374	—	K[MoF ₄]·H ₂ O	229,07	v.						
1375	—	MoF ₄	209,95	weiße Krist.	fl. 2,55	17 (18)	35	wl. zers.	zers.	A.
1376	—	MoOF ₄	187,95	weiß, zerfl.	3,001	98	180	l.		HNO ₃ , HF, h. H ₂ SO ₄
1377	—	carbide	107,96	grau, Prism.	8,48 ^{20°}	2570		nl.	nl.	
1378	—	Mo(PO ₃) ₃	332,89		3,28 ^{0°}			nl.		h. HNO ₃
1379	—	MoP	126,97	graue Krist.	6,17	zers.		nl.		
1380	—	MoO ₂ SO ₄	224,02	tbl. Krist., zerfl.	4,80 ^{14°}	1185		nl.	nl.	H ₂ SO ₄ , Königswasser
1381	—	MoS ₂	160,08	schiz., flex.; 4,7				nl.	l.	Alkalisulfide
1382	—	MoS ₃	192,15	r.-br.		zers.		nl.	nl.	nl. NH ₃
1383	—	MoS ₄	224,21	br. Pulver				l.	l.	S., Ä.; nl. Bzl. nl. Bzl., CS ₂ , CCl ₄ , NH ₃
1384	Natrium (I)									
*1385	—	Na	22,997	silb. Met., kub	0,97 ^{20°}	97,5	880	zers.	l.	zers. S.
1386	—	NaH	24,005	silb. Nadeln; 1,470	0,92	zers.			l.	nl. A., Glycerin, nl. Aceton, Ä.
1387	—	Na ₂ O	61,99	weiß, zerfl.	2,27	subl. 1275		l.	zers.	
1388	—	Na ₂ O ₂	77,99	g.-br.	2,805	zers.		l.	zers.	
1389	—	Na ₂ O ₂ ·8H ₂ O	222,12	weiß, hex.		30	1390	43,2 ^{0°}	341 ^{100°}	
1390	—	NaOH	40,00	weiß, zerfl.	2,130	318,4				
1391	—	NaOH·3/2 H ₂ O	103,06	tbl., kub.; 1,6412		15,5	1390	sl.	121,2 ^{100°}	wl. A.
1392	—	NaBr·2H ₂ O	102,91	tbl., mkl.	2,176	755		sl.	90,8 ^{100°}	nl. A.
*1393	—	NaBrO ₃	150,91	tbl., kub.; 1,5943	3,339 ^{17,5°}	zers. 50,7		27,5 ^{0°}		

*1394	—chlorid	NaCl	58,45	fbl., kub.; 1,5443 hellg.	2,163	800,4 mit 5 H ₂ O	1413	35,6° 29,4° 80,5° 167°	39,2100° 158° 204100° 324100°	wl. A., nl. konz. HCl A. A., 51 M., 52 Aceton; nl. A. swl. A. sl. A., Aceton sl. NH ₄ CH ₃ COOH; nl. A.
1395	— <i>hypo-</i> chlorit	NaOCl	74,45		2,490 ^{13°}	245 248	zers.			
*1396	—chlorat	NaClO ₃	106,45	weiß, kub.; 1,5151		482 zers.				
*1397	— <i>perchlorat</i>	NaClO ₄	122,45	rh., zerfl.; 1,4617						
1398	— <i>perchlorat</i>	NaClO ₄ · H ₂ O	140,47	fbl. Krist., zerfl.	2,02	482 zers.		sl.		
*1399	—fluorid	NaF	42,00	tetr.; 1,3258	2,79	992 zers.	1700	40° 3,720°	5100° l.	
1400	— <i>hydrogen-</i> fluorid	NaHF ₂	62,00	fbl. Krist.						
*1401	—jodid	NaJ	149,92	fbl., kub.; 1,7745	3,6670°	651	1300	159,10°	303100°	
1402	—jodid	NaJ · 2 H ₂ O	185,95	fbl., mkl.	2,448	752		sl.	sl.	
1403	—jodat	NaJO ₃	197,92	fbl., rh.	4,277	zers.		2,5°	33100°	
1404	— <i>perjodat</i>	NaJO ₄	213,92	tetr.	3,86510° 18°	zers. 300		46°	3750°	
1405	— <i>perjodat</i>	NaJO ₄ · 3 H ₂ O	267,97	rhomb.	3,219 ⁴	zers. 175		l.	l.	
*1406	—acetat	NaC ₂ H ₃ O ₂	82,04	weiß, mkl.; 1,464	1,528	324		119°	170100°	2,118° A.
1407	—acetat	NaC ₂ H ₃ O ₂ · 3 H ₂ O	136,09	weiß, mkl.	1,45	58	123	76,2°	138,850°	7,825° abs. A. S.; zers. A.
1408	—acetylid	Na ₂ C ₂	70,01	br. Pulver	1,57515°			zers.	zers.	S.; zers. A.
1409	—äthylat	NaOC ₂ H ₅	68,06	weiß		1650		l.	sl.	abs. A. nl. A.
1410	—aluminat	NaAlO ₂	81,97	am.		210	400	zers.	zers.	zers. A.
1411	—amid	NaNH ₂	39,02	oliv-gr.				0,0312,3°	0,3100°	0,00712,3° 26% ig. A.
1412	—antimonat	Na[Sb(OH) ₆]	246,80	fbl. Krist.				0,031 ^{12,3°}		26% ig. A. wl. A., NH ₄ - Salze; nl. CH ₃ COOH
1413	— <i>meta-</i> antimonat	2 NaSbO ₃ · 7 H ₂ O	511,63	kub.		-2 H ₂ O, 200				
1414	—antimonid	Na ₃ Sb	190,75	dbl.		856		zers.		
1415	— <i>meta-</i> antimonit	NaSbO ₂ · 3 H ₂ O	230,81	fbl., rh.	2,864	zers.		zers.		
*1416	—arsenat, prim.	NaH ₂ AsO ₄ · H ₂ O	181,94	rh.; 1,5535	2,53	zers. 100		l.	100100°	wl. A.
*1417	—arsenat, sec.	Na ₃ HAsO ₄ · 7 H ₂ O	312,02	fbl., mkl.; 1,4658	1,871	125		5,460° 180		
*1418	—arsenat, sec.	Na ₃ HAsO ₄ · 12 H ₂ O	402,10	mkl.; 1,4496	1,72	28		17,20°	140,730°	wl. A.
*1419	—arsenat, tert.	Na ₃ AsO ₄ · 12 H ₂ O	424,08	hex.; 1,4589	1,76	86,3		38,915,5°		1,67 A., 5015° Glycerin

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
1420	Natrium									
—meta- arsenit	NaAsO ₂	129,91	weiß-graues Pulver, hydr. fbl.	1,87				l.		wl. A.
1421	—arsenit	Na ₂ HAsO ₃	169,91		1,846			sl.	55,100°	wl. A., Bzl. 2,325°
1422	—azit	NaN ₃	65,02	weiß, hex.				62,525°	76,9100°	8,378° A. zers. S.
1423	—benzoat	NaC ₆ H ₅ O ₂	144,11	fbl., krist.				nl.	zers.	
1424	—meta- bismutat	NaBiO ₃	280,00	g-br. Pulver				zers.		
1425	—bismutid	Na ₂ Bi	277,99	bl.-v.		775		2620°	3635°	
1426	—metaborat	NaBO ₂	65,81	hex., Prism.	2,464	966	1434	l.	sl.	S.
1427	—metaborat	NaBO ₂ · 2H ₂ O	101,85	mkl.		57	-H ₂ O, 120	3,915°	5,732°	
1428	—borat, —Peroxy- hydrat	NaBO ₃ · H ₂ O ₂ · 3H ₂ O	153,88	durchs., mkl.		zers. > 60				
1429	—perborat	NaBO ₃ · H ₂ O	99,83			zers. 40		wl.	zers.	Glycerin nl. A.
*1430	—tetraborat	Na ₂ B ₄ O ₇	201,27		2,367	741	1575 zers.	1,110°	52,5100°	
*1431	—tetraborat	Na ₂ B ₄ O ₇ · 5H ₂ O	291,35	fbl.; 1,461	1,815			32,661,5°	99,4100°	
1432	—tetraborat (Borax)	Na ₂ B ₄ O ₇ · 10H ₂ O	381,43	weiß, mkl.; 1,4694	1,73	75	-10H ₂ O, 200	2,150°	21,750°	Glycerin, nl. abs. A. nl. A., A.
*1433	—carbonat	Na ₂ CO ₃	106,00	weißes Pulver; 1,535	2,533	851	zers.	6,860°	44,5100°	
*1434	—carbonat	Na ₂ CO ₃ · H ₂ O	124,02	weiß, rh.; 1,506 bis 1,509	2,25	-H ₂ O, 100		l.	56,4100°	Glycerin; nl. A., A.
*1435	—carbonat	Na ₂ CO ₃ · 7H ₂ O	232,12	rh.	1,51	zers. 35,1		l.	l.	nl. A.
*1436	—carbonat	Na ₂ CO ₃ · 10H ₂ O	286,16	weiß, mkl.; 1,425	1,46			20,90°	sl.	
*1337	—hydrogen- carbonat	NaHCO ₃	84,01	weiß, mkl.; 1,500	2,20	-CO ₂ , 270		6,90°	16,460°	nl. A.
1438	—carbonat- hydrogen- carbonat	Na ₂ H(CO ₃) ₂ · 2H ₂ O	226,05	weiß, mkl. 1,5073	2,112	zers.		130°	42,100°	
1439	—citrat	Na ₃ C ₆ H ₅ O ₇ · 2H ₂ O	294,06	weiß	23,5°	-2H ₂ O, 150		7725°	170100°	nl. A.
1440	—citrat	Na ₃ C ₆ H ₅ O ₇ · 5,5H ₂ O	357,18	weiß, rh.	1,857	-5,5H ₂ O, 150	zers.	9125°	250100°	wl. A.
1441	—chromat	Na ₂ CrO ₄	162,00	g., rh.	2,723	392		31,70°	126100°	

*1442	—chromat	$\text{Na}_2\text{CrO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	342,16	g., mkl., zerfl.	1,483	19,9	zers. 400	sl.	∞	wl. A.
*1443	—dichromat	$\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	298,05	r., mkl., 1,6994	2,52 ^{13°}	-2H ₂ O, 100; 320 wf.		163,2 ^{0°} wf.	440 ^{100°} wf.	
1444	—peroxy- chromat	Na_2CrO_4	249,00	or. Taf.		zers. 115		l.	l.	nl. A., A.
*1445	—cyanid	NaCN	49,02	weiß, kub.; 1,482		563,7	1496	48 ^{10°}	82 ^{35°}	NH ₃ ; wl. A.
1446	—ferrit	NaFeO_2	110,84	g.				zers.	160 ^{100°}	sl. verd. HCl
1447	—formiat	NaHCO_2	68,01	weiß, mkl.	1,92	253		44 ^{0°}	sl.	wl. A.; nl. A.
1448	—lactat	$\text{NaC}_2\text{H}_3\text{O}_2$	112,07	tbl., am.		zers.		l.	sl.	A.; nl. A.
1449	—manganat	$\text{Na}_2\text{MnO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	345,08	gr., mkl.	2,46	17		sl.	sl.	NH ₃
1450	—per- manganat	$\text{NaMnO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	195,98	purpurn, zerfl.		zers. 170		zers.	zers.	A.
1451	—methy- lat	NaOCH_3	54,03	weißes Pulver		65	zers.	l.	83,8 ^{100°}	sl. Glycerin, A.; zers. verd. S.
1452	—sulfonat	$\text{NaO}_2\text{SCH}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	154,13	weiße Krist.	fl.	687		44,3 ^{0°}	118 ^{100°}	
1453	—molybdat	Na_2MoO_4	205,94	weiß	2,590 ^{1026°}			86 ^{20°}	wl.	
1454	—molybdat	$\text{Na}_2\text{MoO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	241,98	Taf.	3,28	612		117,7 ^{30°}	176 ^{100°}	NH ₃ ; wl. Glycerin, A.
1455	—dimolybdat	$\text{Na}_4\text{Mo}_6\text{O}_{21}$	349,89	Nadeln				(wf)	163 ^{100°}	0,3 ^{20°} A., 0,3 abs. A., 4,4 ^{20°} M.; sl. NH ₃
1456	—para- molybdat	$\text{Na}_4\text{HMo}_6\text{O}_{21} \cdot 18\text{H}_2\text{O}$		mkl. prism.	2,257	308	zers. 380	73,3 ^{0°}		
1457	—nitrat	NaNO_3	85,01	tbl., rhomb.; 1,5874	2,168 ^{0°}	zers.	zers. 320	73,0 ^{0°}		
1458	—nitrid	Na_3N	83,00	grau		271				
1459	—nitrit	NaNO_2	69,01	hellg., rh.						
1460	—hyponitrit	$\text{Na}_2(\text{NO})_2$	106,01		2,466 ^{1°}	zers. 300		l.	6,33 ^{100°}	0,7 ^{25°} , 7,5 ^{76°}
1461	—oleat	$\text{NaC}_{18}\text{H}_{35}\text{O}_2$	304,44	weißes Pulver		232 bis 235		10	21 ^{100°}	A., 20 ^{25°}
1462	—oxalat	$\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$	134,01	weiße Krist.	2,27			3,72 ^{0°}	125 ^{100°}	Glycerin zers. S.
1463	—oxalat	$\text{NaHC}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	130,04	weiß				1,71 ^{5°}	40,3 ^{100°}	nl. A., NH ₃
1464	—org- phenyl- sulfonat	$\text{NaO}_3\text{SC}_6\text{H}_4\text{OH} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	232,21	weiße Krist.				24 ^{25°}	35 ^{40°}	
1465	—diphosphat	$\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7$	265,95	weiß	2,45	880		3,16 ^{0°}	65 ^{0°}	
*1466	—diphosphat	$\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	446,11	mkl.; 1,4525		zers.		5,4 ^{0°}	93 ^{100°}	
1467	—diphos- phat, sauer	$\text{Na}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7$	221,97	tbl., mkl.; 1,510	1,862	zers. 220		4,5 ^{0°}	21 ^{40°}	
1468	—diphos- phat, sauer	$\text{Na}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	330,07	tbl., mkl.; 1,4645	1,848			6,9 ^{0°}	35 ^{40°}	
*1469	—hypodit- phosphat	$\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_6 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	430,11	mkl.; 1,4822	1,823			1,52 ^{25°}		

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
1470	Natrium —hypodit- phosphat,	$\text{Na}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_6 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	314,07	fbl., mkl.; 1,4897	1,849	-6H ₂ O, 100; 250 wf.		2,2	20	NH ₄ OH; nl. A.
1471	—hexamela- sauer	$\text{Na}_6\text{P}_6\text{O}_{18}$	611,86	fbl., glas- artig, hydr.	2,484 ²⁰			> 50		
1472	—tetramela- phosphat	$\text{Na}_4\text{P}_4\text{O}_{12}$	407,91	fbl.,	2,476	616 zers.		I.	I.	S., Alkali
*1473	—orthophos- phat, prim.	$\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	138,01	fbl., rh.;	2,040	-H ₂ O, 100	zers. 200	57,7 ⁰ wf.	248,4 ¹⁰⁰ wf.	nl. A.
*1474	—orthophos- phat, prim.	$\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	156,03	1,4852 fbl., rh.;	1,91	60		sl.		
1475	—orthophos- phat, prim.	Na_2HPO_4	141,98	1,4629 weiß, hydr.			zers.	I.	104,1 ¹⁰⁰	nl. A.
*1476	—orthophos- phat, sec.	$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	268,09	fbl. mkl.;	1,679	zers.		55 ⁴⁰		
*1477	—orthophos- phat, sec.	$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	358,17	1,4424 fbl., mkl.;	1,52	34,6	-12H ₂ O, 100	1,63 ⁰ wf.	104,1 ¹⁰⁰ wf.	nl. A.
1478	—orthophos- phat, tert.	Na_3PO_4	163,97	1,4361 weiß	2,537 ^{17,5}	1340		10,5 ¹⁵	77 ¹⁰⁰	
*1479	—orthophos- phat, tert.	$\text{Na}_3\text{PO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	380,16	weiße Krist.	1,62	73,4	-12H ₂ O, 100	I.	sl.	nl. CS ₂
*1480	—ammo- niumortho- phosphat, sec.	$\text{NaNH}_2\text{HPO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	209,09	1,4458 fbl., mkl.;	1,554	79 zers.		16,7	100	nl. A.
1481	—phosphit	$\text{Na}_2\text{HPO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	216,06	r., zerfl.		53	200 bis 250 zers.	400 ⁰	1100 ⁴³	nl. A.
*1482	—phosphit, prim.	$\text{NaH}_2\text{PO}_3 \cdot 2\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	149,03	mkl., Prism.		42	-2 $\frac{1}{2}$ H ₂ O, 100	56 ⁰	193 ⁴²	sl. A.; wl. NH ₃
1483	—hypophosphit	$\text{NaH}_2\text{PO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	106,04	fbl., mkl.		-H ₂ O, 200		100 ²⁵	667 ¹⁰⁰	
1484	—phosphit —perthemat	NaReO_4	273,31	fbl. Taf.		300		25 ²⁰	I.	A.
*1485	—rhodanid	NaCNS	81,09	rh., zerfl. ~1,625		287		110 ¹⁰	225 ¹⁰⁰	sl. A.
1486	—salicylat	$\text{NaC}_7\text{H}_6\text{O}_3$	160,11	weiße Krist.				111 ¹⁵	125 ²⁵	171 ⁵ ° A.
1487	—selenat	Na_2SeO_4	188,95	rh.	3,098			83,5 ³⁵	72,8 ¹⁰⁰	
1488	—selenat	$\text{Na}_2\text{SeO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	369,11	mkl.	1,61			29,8 ⁰	340 ¹⁰⁰	
1489	—selenid	Na_2Se	124,95	krist., zerfl.	2,625 ¹⁰	> 875		zers.		nl. NH ₃

1490	—meta-silicat	Na_2SiO_3	122,05	fbl., krist.; 1,520 rh.	2,4	1088	-6H ₂ O, 100	l.	l. zers.	nl. A., Na- und K-Salze 2918° 1/2 n. NaOH
1491	—meta-silicat	$\text{Na}_2\text{SiO}_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	284,20	rh.		47		sl.	sl.	
*1492	—ortho-silicat	Na_2SiO_4	184,05	fbl., hex.; 1,530 am.		1018		l.	l.	
1493	—tetra-silicat	$\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_6$	302,23	am.				l.	l.	
1494	—stannat	$\text{Na}_4[\text{Sn}(\text{OH})_4]$	266,74	hex. Taf.		zers. 140		l.	l.	nl. A., Na- und K-Salze nl. A., Aceton wl. A.
1495	—stearat	$\text{NaC}_{17}\text{H}_{35}\text{O}_2$	306,36	weiße Seife	2,698	Umw. 100 in mkl.		48,40°	42100°	nl. A.
1496	—sulfat	Na_2SO_4	142,06	fbl., rh.; 1,477		Umw. 500 in hex.	zers.		47,540°	H_2SO_4 ; zers. H ₂
1497	—sulfat	Na_2SO_4	142,06	fbl., mkl.		884				
1498	—sulfat	Na_2SO_4	142,06	fbl., hex.						
1499	—sulfat	$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	268,18	tetr.						nl. A.
1500	—sulfat (Glauber- salz)	$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	322,22	fbl., mkl.; 1,396	1,464	zers. 32,4		44,50° 110°	13620° 19230°	
1501	—hydrogen-sulfat	NaHSO_4	120,07	fbl., trikl.	2,742	> 315	zers.	28,625°	100100°	zers. A.; nl. NH ₃ zers. A.
1502	—hydrogen-sulfat	$\text{NaHSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	138,09	fbl., zerfl. mkl.; ~1,46		58,5	zers.	l.	sl.	
1503	—persulfat	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_8$	238,12	weiße Krist.	1,856	~920	zers.	l.	l.	wl. A.; nl. A.
*1504	—sulfid	Na_2S	78,06	rosa oder weiß, am.	2,471	920 zers.	zers.	sl.	57,390°	A.; zers. S.
1505	—sulfid	$\text{Na}_2\text{S} \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	240,20	fbl., Krist., zerfl.				l.	l.	A.; zers. S.
1506	—hydrogen-sulfid	$\text{NaHS} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	92,11	fbl. Nadeln, zerfl.		zers.	zers.	l.	l.	A.; zers. S.
1507	—hydrogen-sulfid	$\text{NaHS} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	110,12	rh.		22		l.	l.	A.
1508	—tetrasulfid	Na_4S_4	174,25	g., kub.		275		l.	l.	A.
1509	—pentasulfid	Na_5S_5	206,32	g.		251,8		l.	l.	A.
1510	—platin (II, IV)-sulfid	$\text{Na}_4\text{Pt}_2\text{S}_6$	870,08	r., rh.		zers.		nl.	zers.	
					150° 4					
1511	—sulfat	Na_2SO_3	126,06	hex., Prism.; 1,565 mkl.	2,633	zers.		14,20°	26,6100°	wl. A., NH ₃ wl. A.
1512	—sulfat	$\text{Na}_2\text{SO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	252,18	weißes Pulver	1,561	-7H ₂ O, 150 zers.	zers.	l.	88,780°	Glycerin, wl. A.
1513	—disulfat	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5$	190,13					45,50°		nl. A., Aceton
*1514	—hydrogen-sulfat	NaHSO_3	104,07	fbl., mkl.; 1,526 rh.	1,48	zers.		l.	l.	nl. A.
1515	—tartrat	$\text{Na}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	230,10	rh.	1,818			290°	664°	
1516	—hydrogen-tartrat	$\text{NaHC}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot \text{H}_2\text{O}$	190,09	weiße Krist.		-H ₂ O, 100	zers. 219	l.	l.	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
*1517	Natrium —kalium- tartrat	NaKC ₄ H ₄ O ₆ · 4H ₂ O	282,23	rh.; 1,493	1,790	70 bis 80	-4 H ₂ O, 215	260°	66 ²⁶ °	wl. A.
1518	—thio- antimonat	Na ₃ SbS ₄ · 9 H ₂ O	481,16	g., kub.	1,839	zers.		21,6 ⁰ °	600 ⁸⁰ °	nl. A.
*1519	—thioarsenat	Na ₃ AsS ₄ · 8 H ₂ O	416,29	mkl.; 1,6802		zers.		l.	zers.	nl. A., konz. HCl
1520	—trithio- carbonat	Na ₂ CS ₃ · H ₂ O	172,22	g.				l.		nl. A.
*1521	—dithionat	Na ₂ S ₂ O ₄ · 2 H ₂ O	242,16	tbl., rh.; 1,4953	2,189	-H ₂ O, 110		47,6 ¹⁶ °	90,9 ¹⁰⁰ °	nl. A., konz. HCl
1522	—dithionit	Na ₂ S ₂ O ₄ · 2 H ₂ O	210,16	tbl. Krist.		zers. 52		25,4 ²⁰ °	zers.	nl. A.
1523	—thiosulfat	Na ₂ S ₂ O ₃	158,12	mkl.	1,667			52,5 ⁰ °	266 ¹⁰⁰ °	
*1524	—thiosulfat	Na ₂ S ₂ O ₃ · 5 H ₂ O	248,20	mkl., Prism. 1,5079	1,685	zers. 48		l.		NH ₃ ; swl. A.
1525	—uranat	Na ₂ UO ₄	348,06	g.				nl.	nl.	Alkalicarbo- nate, verd. S.
1526	—peruranat	Na ₂ UO ₄ · 5 H ₂ O	454,14	r. Krist.		zers. 100		zers.		zers. HCl
1527	—divanadat	Na ₄ V ₂ O ₇	305,89	hex.		654		l.		nl. A.
1528	—ortho- vanadat	Na ₃ VO ₄ · 16 H ₂ O	472,20	tbl. Nadeln		866 wf.		sl.	zers.	nl. A.
1529	—wolframat	Na ₂ WO ₄	293,91	weiß, rh.	4,179	698		57,5 ⁰ °	96,9 ¹⁰⁰ °	wl. NH ₃ ; nl. S., A.
*1530	—wolframat	Na ₂ WO ₄ · 2 H ₂ O	329,95	weiß, rh.; 1,5533	3,245	-2 H ₂ O, 100		sl.	sl.	
1531	—para- wolframat	Na ₄ [HW ₆ O ₂₁] · 14 H ₂ O	1807,73	weiß, trikl.	3,9871 ⁴ °	-16 H ₂ O, 300		8	zers.	
1532	Neodym (III)	Nd	144,27	hellg. Met., hex.	6,920 ⁰	840		l.		
1533	—oxyd	Nd ₂ O ₃	336,54	bl.	7,24	~1900		0,00192 ²⁸ °	0,0037 ³⁵ °	HCl
1534	—bromat	Nd(BrO ₃) ₃ · 9 H ₂ O	690,16	r., hex.		66,7	-9 H ₂ O, 150	13,5 ⁰ ° wf.	1,15 ¹⁰⁰ ° wf.	
1535	—chlorid	NdCl ₃	250,64	v., Prism.	4,134 ²⁵ ° 16,5 ⁰ °	784		96,7 ¹⁰ °	104,5 ³⁰ °	A.; nl. Ä. Chlrf.
1536	—chlorid	NdCl ₃ · 6 H ₂ O	358,74	r., rh.	2,282 ⁴	124	-5 H ₂ O, 105; -6 H ₂ O, 160	sl.	sl.	A.
1537	—carbide	NdC ₂	168,29	g., hex.	5,15	zers.		zers.		H ₂ SO ₄ , verd. S.; nl. konz. HNO ₃

1538	—molybdat	$\text{Nd}_4(\text{MoO}_4)_3$	768,39	tetr.	18° 5,14 ¹⁸	1176	13,50° wf.	1,15100° wf.	verd. S.
*1539	—sulfat	$\text{Nd}_4(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	720,87	mkl.; 1,5505	2,850	zers.	nl.	1,145°	fl. O ₂ , A., Aceton, Bzl.
1540	—sulfid	Nd_2S_3	384,74	olivgr.	5,179 ¹¹ °	-248,67	1,230°		
1541	Neon	Ne	20,18	tbl. Gas	fl.; 1,204 ^{-245,10°} 0,674(6L)				
1542	Nickel	Ni	58,69	silb. Met., kub.	8,90 ²⁰ °	1452	nl.	nl.	verd. HNO_3 ; wl. H_2SO_4 ; HCl; nl. NH_3 S., NH_4OH
*1543	—oxyd	NiO	74,69	grau. kub.; 2,37	7,45	zers.	nl.	nl.	HCl, NH_4OH S.
1544	—(II)-oxyd	Ni_2O_3	165,38	schz.	4,83 ¹⁸ °	zers.	nl.	nl.	S.
1545	—(II, III)- oxyd	Ni_3O_4	240,07	grau	3,41 ²³² °		nl.	nl.	S., NH_4OH ; nl. Alkali S.; NH_4OH ; wäBr. NH_4Cl
1546	—(II, III)- oxyd	$\text{Ni}_5\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	276,10		4,36	zers.	swl.	swl.	
1547	—(II)- hydroxyd	$\text{Ni}(\text{OH})_2 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	97,21	hellgr.		zers.	nl.	nl.	
1548	—(III)- hydroxyd	$\text{Ni}(\text{OH})_3$	109,71	schz.					
1549	—(II)-bromid	NiBr ₂	218,52	g., zerfl.	28° 4,64 ⁴	zers.	112,80°	156 ¹⁰⁰ °	A., $\tilde{\text{A}}$, NH_4OH
1550	—(II)-bromid	$\text{NiBr}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	272,57	gr., zerfl.	2,575	-3H ₂ O, 200	190 ⁰ °	316 ¹⁰⁰ °	A., $\tilde{\text{A}}$, NH_4OH
1551	—(II)-bromat	$\text{Ni}(\text{BrO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	422,62	gr.	3,544	zers.	28		NH_4OH
1552	—chlorid	NiCl_2	129,60	g. zerfl.		subl.	51,70°	88 ¹⁰⁰ °	NH_4OH , A.; nl. NH_3 ; sl. A.
1553	—chlorid	$\text{NiCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	237,70	gr., mkl.; zerfl. ~1,57	1,645		180	sl.	
1554	—(II)-am- monium- chlorid	$\text{NiCl}_2 \cdot \text{NH}_4\text{Cl} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	291,20	gr., mkl., zerfl.			150 ²⁵ °		
1555	—chlorat	$\text{Ni}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	333,70	krist.	2,07	zers. 80	352 ⁰ °	sl.	A., nl. Chlf. A.
1556	—perchlorat	$\text{Ni}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	347,68	bl.-gr., hex.		149	223 ⁰ °	l.	
1557	—perchlorat	$\text{Ni}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	365,70	bl.-gr., hex. ~1,55			l.		nl. S., A., NH_3 , $\tilde{\text{A}}$, verd. S.; zers. NH_4OH A.
1558	—fluorid	NiF_2	96,69	gr., tetr.	4,63		l.		HNO_3 ; nl. NH_4OH
1559	—fluorid, sauer	$\text{NiF}_2 \cdot 5\text{HF} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	304,83	bl.-gr., krist.; 1,392	2,132	subl.	l.	188 ⁹⁰ °	
1560	—(II)-jodid	NiJ_2	312,53	schz., zerfl.	5,834		124,20° nl.		
1561	—(II)-jodid, basisch	$\text{NiJ}_2 \cdot 9\text{NiO} \cdot 15\text{H}_2\text{O}$	1254,98	r.-br.				1,130°	
1562	—(II)-jodat	$\text{Ni}(\text{JO}_3)_2$	408,53	g. Nadeln	5,07			1,090°	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit			
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel	
Nickel											
1563	—(11)-jodat	Ni(JO ₄) ₂ · 4 H ₂ O	480,59	hex.	1,798	zers. 100		1,430°	1,190°	nl. A.	
1564	—acetat	Ni(C ₂ H ₃ O ₂) ₂	176,78	gr. Prism.	1,744	zers.		16,6		A.	
1565	—acetat	Ni(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ · 4 H ₂ O	248,84	gr.	7,700°	1158	zers. 1400	nl.	nl.	S.	
1566	—antimonid	NiSb	180,45	hex.	4,982	968		nl.	nl.	Königswasser	
1567	—arsenit	Ni ₃ (AsO ₃) ₂	453,89	g., am.	7,570°	1000		zers.		HNO ₃ , Königswasser S., NH ₄ -Salze	
1568	—arsenid	NiAs	133,60	hex.	7,860°			0,009325°	nl.	S.	
1569	—arsenid	Ni ₃ As ₂	325,89	met., tetr.	7,860°			0,0180,8°	nl.	Königswasser, HNO ₃ , A., Ä. waßr. KCN, NH ₄ OH	
1570	—borid	NiB	69,51	Prism.	7,3918°			nl.	nl.	S.	
1571	—carbonat	NiCO ₃	118,70	hellgr., rh.		zers.		nl.	nl.		
1572	—carbonat, basisch	2NiCO ₃ · 3 Ni(OH) ₂ · 4 H ₂ O	587,58	hellgr.	1,3117°	zers.		nl.	nl.		
1573	—ferru- carbonyl	Ni(CO) ₄	170,73	fl.		—25	43751 mm	nl.	nl.		
1574	—cyanid	Ni(CN) ₂ · 4 H ₂ O	182,79	gr. Taf.		—4H ₂ O, 200	zers.	nl.	nl.		
1575	—formiat	Ni(HCO ₂) ₂ · 2 H ₂ O	184,76	gr., krist.	2,154	zers.		l.	nl.	abs. A.; nl.	
1576	—dimethyl- glyoxim	Ni(C ₂ H ₃ O ₂ N ₂) ₂	288,91	himbeerrot, krist.		subl. 250		nl.	nl.	CH ₃ COOH NH ₄ OH; nl. abs. A.	
1577	—(11)-nitrat	Ni(NO ₃) ₂ · 6 H ₂ O	290,80	gr., mkl.	2,05	56,7	136,7	79,20° wf.	∞		
1578	—oxalat	NiC ₂ O ₄	146,71	gr.	2,235			0,0003	nl.	S., NH ₄ -Salze	
1579	—phosphat, tert.	Ni ₃ (PO ₄) ₂ · 8 H ₂ O	510,24					nl.	nl.	S., NH ₄ OH	
1580	—diphosphat	Ni ₂ P ₂ O ₇ · 6 H ₂ O	399,44	gr.	3,9325° wf.			nl.	nl.	HNO ₃ + HF; nl. S. HNO ₃ ; nl. HCl	
1581	—phosphid	Ni ₂ P	148,36	grau, krist.	6,315°	1112		nl.	nl.		
1582	—phosphid	Ni ₃ P ₂	238,03	grau	5,99			nl.	nl.		
1583	—hypo- phosphit	Ni(H ₂ PO ₂) ₂ · 6 H ₂ O	296,78	gr.; kub.	1,824	zers. 100		l.	nl.		
*1584	—selenat	NiSeO ₄ · 6 H ₂ O	309,75	gr., tetr. oder mkl.; 1,5393 silb.-weiß, kub.	2,314			l.	nl.	Königswasser, HNO ₃ , nl. HCl nl. S.	
1585	—selenid	NiSe	137,65		8,46	1309		nl.	nl.	nl. A., Ä. Aceton	
1586	—silicid	Ni ₂ Si	145,44		7,217°			nl.	nl.		
1587	—sulfat	NiSO ₄	154,76	g., kub.	3,68	—SO ₃ , 840		28,11°	66,780°		

*1588	—sulfat	NiSO ₄ · 6H ₂ O	262,86	gr., mkl. oder bl. tetr.; 1,5109 gr., mkl.; 1,4893	2,07	Umw. 53,3 -H ₂ O, 31,5	-6H ₂ O, 280 -6H ₂ O, 103	14250° 760°	sl.	sl. NH ₄ OH, A. A.
*1589	—sulfat	NiSO ₄ · 7H ₂ O	280,87	gr., mkl.; 1,4893	1,948	-H ₂ O, 31,5	-6H ₂ O, 103	760°	39,285° 60,875°	wäßr. (NH ₄) ₂ SO ₄
*1590	—ammo- niumsulfat	NiSO ₄ · (NH ₄) ₂ SO ₄ · 6H ₂ O	395,00	bl.-gr., mkl.; 1,5007	1,923	zers. <100		70°	zers.	Königswasser, HNO ₃ HNO ₂ HCl, H ₂ SO ₄
*1591	—kalium- sulfat	K ₂ Ni(SO ₄) ₂ · 6H ₂ O	437,11	gr., mkl.; 1,4916	2,237	zers. <100		0,0003618°		
1592	—sulfid	NiS	90,76	schz. oder g. hex.	5,3 bis 5,65	797		nl.		
1593	—sulfid	Ni ₃ S ₂	304,33	grauschz., kub.	4,7			nl.		
1594	—sulfid	NiSO ₄ · 6H ₂ O	246,86	gr., krist.	1,908	zers.		nl.		
1595	—dithionat	NiS ₂ O ₆ · 6H ₂ O	326,92	gr., trikl.						
<i>Komplexverbindungen:</i>										
1596	Kaliumhexa- cyano- nickel(II)	K ₂ [Ni(CN) ₆] · H ₂ O	258,97	g.-r., mkl.	1,87511°	-H ₂ O, 100		zers.		zers. S.
1597	Hexammin- nickel(II)- bromid	[Ni(NH ₃) ₆]Br ₂	320,71	v., krist.	1,837	zers.				wl. konz. NH ₄ OH
1598	Hexammin- nickel(II)- chlorid	[Ni(NH ₃) ₆]Cl ₂	231,80	bl.-v., kub.	1,46825°	zers.		l.	zers.	wl. konz. NH ₄ OH; nl. A., Ä. NH ₄ OH
1599	Hexammin- nickel(II)	[Ni(NH ₃) ₆]J ₂	414,72	bl., kub.	2,101	zers.		zers.		nl. A.
1600	Diagno- tetrammin- nickel(II)- nitrat	[Ni(NH ₃) ₄ (H ₂ O) ₂] · (NO ₃) ₂	286,87	gr., krist.				l.		
1601	Niob	Nb	92,91	hellgrau, kub.	8,420°	2500	3700	nl.	nl.	h. H ₂ SO ₄ ; wl. HCl, HNO ₃ H ₂ SO ₄ , HCl; nl. HNO ₃ , A. H ₂ SO ₄ ; nl. HNO ₃
1602	—(II)-oxyd	NbO	108,91	schz., kub.	6,27			nl.	nl.	
1603	—(IV)-oxyd	NbO ₂	124,91	schz.	61,2° 4,6 4,3			nl.	nl.	
1604	—(V)-oxyd	Nb ₂ O ₅	265,82	weiße Krist.		1520		nl.	nl.	H ₂ SO ₄ , HF H ₂ SO ₄ , HF; Alkali; nl. NH ₃ A. S.
1605	—säure	3Nb ₂ O ₅ · 7H ₂ O	923,57	weiß, am.		zers.		nl.	nl.	
1606	—(V)-bromid	NbBr ₅	492,49	purpur.		150	270	zers.	zers.	
1607	—(V)-oxy- bromid	NbOBr ₃	348,66	g. Krist.		subl.		nl.	nl.	
1608	—(V)-chlorid	NbCl ₅	270,20	g. Nadeln, zerfl.	2,75	194	240,5	zers.	zers.	HCl, CCl ₄ H ₂ SO ₄ , A.; nl. HCl
1609	—(V)-oxy- chlorid	NbOCl ₃	215,28	weiße Nadeln		subl. 400		nl.	nl.	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
1610	Niob									
1611	—(V)-fluorid Kalium- fluoroborat, basisch	NbF ₅ [Nb(OH) ₂ F ₃]K ₂	187,91 330,12	fbt., mkl. prism.	3,29	75,5	229	zers. l.		HNO ₃
1612	—nitrid	NbN	106,92	schz.	8,4	2050 zers.		zers.		HF+HNO ₃ ; nl. HNO ₃ H ₂ C ₂ O ₄ ; zers. A.
1613	—(V)-hydro- genoxalat	Nb(HC ₂ O ₄) ₃	538,05	mkl.		zers.		nl.	nl.	H ₂ SO ₄ ; nl. HF; nl. HCl wl. Königswasser, NH ₄ O ₃ , nl. NH ₃
1614	—oxydisulfid	Nb ₂ O ₅ S ₂	298,02	schz.	22,48 ²⁰	2700	>5300 (5500)	nl.	nl.	nl. S.
1615	Osmium	Os	190,2	bl.-weiß, Met., hex.				nl.	nl.	nl. S.
1616	—(II)-oxyd?	OsO	206,2	grauschz. Pulver		zers.		nl.	nl.	nl. S.
1617	—(III)-oxyd?	Os ₂ O ₃	428,4	schz.-dbr.				nl.	nl.	nl. S.
1618	—(IV)-oxyd	OsO ₂	222,2	kupferr.	7,91	zers. 650		nl.	nl.	nl. S.
1620	—(VII)- oxyd	OsO ₄	254,2	fbt., mkl.	4,906 ²²	39,5	130	5,4 ⁰	6,23 ²⁵	A., A., CS ₂ ; 3,75 ²⁵ CCl ₄ ; nl. verd. HCl S.
1621	—(III)- hydroxyd?	Os(OH) ₃	241,2	r.-dbr.						
1622	—(IV)- hydroxyd	Os(OH) ₄	258,2	schz.-dbr.		zers. zu OsO ₄ , 100 zers.		swl., zers.		wäbr. NaCl, A., A., S., Alkali, A.; wl. A. HCl
1623	—(II)-chlorid	OsCl ₂	261,1	gr., zerfl.				l.	l.	
1624	—(III)- chlorid	OsCl ₃	296,6	dbr., kub.				swl., zers.		
1625	—(IV)- chlorid	OsCl ₄	332,0	g.-r. Nadeln (schz. ?)		zers. zu 500 bis 600 subl.		l.	l.	
1626	—(VII)- fluorid	OsF ₆	342,2	zitroneng. Krist.				l. zers.		
1627	—(IV)-jodid	Os ₂ I ₄	697,9	v.-schz. rhomb. hydr.		34	48	zers.	zers.	l. A.
1628	—eneo- carbonyl	Os ₂ (CO) ₈	632,5	g. Krist.		224 (subl. ~130) —15.		l.		
1629	—penta- carbonyl	Os(CO) ₅	330,3	fbt. Krist.						

1630	—carbonylchlorid	$\text{OsCl}_4(\text{CO})_2$	345,2			subl.			
1631	—carbonylchlorid	$\text{OsCl}_4(\text{CO})_4$	373,2			subl.			
1632	—(IV)-selenidchlorid	OsSe_2	348,1			Umw. 100 zers.	wl.		nl. Alkali verd. HCl
1633	—(IV)-sulfid	OsS_2	254,3			zers.	nl.		
1634	—(II)-sulfid	OsSO_4	270,3						
1635	—tellurid	OsTe_2	445,4						
1636	<i>Komplexverbindungen</i>								
1637	Kaliumosmat	$\text{K}_2\text{OsO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	368,4		v.-r., kub.	$-\text{H}_2\text{O}$ > 100 $-3\text{H}_2\text{O}, 150$	wl.	I.	nl. A., Ä.
1638	Kaliumhexachlorosmat (III)	$\text{K}_3[\text{OsCl}_6] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	574,3		r. Krist.		sl.		sl. A.; nl. Ä.
1639	Kaliumhexachlorosmat (IV)	$\text{K}_3[\text{OsCl}_6]$	481,1		r., kub.	zers.	wl.		nl. HCl, A.
1640	Ammoniumpentachlorosmat (III)	$(\text{NH}_4)_2[\text{OsCl}_5] \cdot 1\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	430,6		r.-br. Krist.		sl.	zers.	sl. A.; nl. Ä.
*1641	Kaliumhexacyanoosmat (II)	$\text{K}_4[\text{Os}(\text{CN})_6] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	556,7		tbl., mkl.; 1,6071	zers.	wl.	I.	nl. A., Ä.
1642	Cäsiumtetroxo-difluosmat (VII)	$\text{Cs}_2[\text{OsO}_4\text{F}_2]$	558,0						
1643	Rubidiumtetroxo-difluosmat (VIII)	$\text{Rb}_4[\text{OsO}_4\text{F}_2]$	463,2						
1644	Kaliumosmiat	$\text{K}[\text{NOsO}_3]$	291,3		g., Oktaeder	zers. 440			
1645	Kaliumpentachlorosmiat	$\text{K}_3[\text{NOsCl}_4]$	459,7		r. Krist.				wl. S.
1646	Dihydroxodiamminosmat (II)	$[\text{Os}(\text{NH}_2)_2(\text{OH})_2]$	258,3			zers.			
1647	Palladium	Pd	106,7		silb. Met., kub.	11,970°			
1648	—wassertstoff	Pd_2H	214,4		met. schz.	11,06			
1649	—(II)-oxyd	PdO	122,7			8,31			
						1555 (1549)	nl.	nl.	Königswasser, h. H_2SO_4 ; nl. NH_3
						zers. 750 (875)	nl.	nl.	wl. h. S.

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit			
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel	
	Palladium										
1650	—(IV)-oxyd	PdO ₂	138,7	schz.		-O, 200		nl.	nl.	swl. S.	
1651	—(II)-hy- droxyd	Pd(OH) ₂	140,7	db.		zers.		nl.	nl.	nl. S., Alkali, wäbr. NH ₄ Cl, wäbr. Na ₂ B ₄ O ₇ , frisch gefällt zers. S., konz. NaOH	
1652	—(IV)-hy- droxyd	Pd(OH) ₄	174,7	dr.		zers. 200					
1653	—(II)-bromid	PdBr ₂	266,5	db.		zers.		nl.	nl.	HBr	
1654	—(II)-chlorid	PdCl ₂	177,6	r.-br., kub.		500 zers.		l.	l.	HCl, Aceton, A.	
1655	—(II)-chlorid	PdCl ₂ · 2H ₂ O	213,7	r.-br., Prism.		zers.		l.	l.	HCl, Aceton, A., HF	
1656	—(II)-fluorid	PdF ₂	144,7	db. (in reinem Zustand nicht dargestellt)				wl.		HF	
1657	—(III)- fluorid	PdF ₃	163,7	schz. hydr. Pulver	5,06	zers.		zers.		wäbr. KJ; nl. verd. HCl; A., HCN, wäbr. KCN, NH ₄ OH; nl. verd. S. HNO ₃	
1658	—(II)-jodid	PdJ ₂	360,5	schz.		zers. 350		nl.	nl.		
1659	—(II)-cyanid	Pd(CN) ₂	158,7	g.		zers.		nl.	nl.		
1660	—(II)-nitrat	Pd(NO ₃) ₂	230,7	g.-br., rh. zerfl.		zers.		l. zers.			
1661	—(II)-selenid	PdSe	185,7	dgr.	7,31 ¹⁵	< 960		nl.			
1662	—(IV)-selenid	PdSe ₂	264,6					nl.			
1663	—silicid	PdSi	134,8					nl.	nl.		
1664	—(II)-sulfat	PdSO ₄ · 2H ₂ O	238,8	db. zerfl.		zers.		sl.	zers.		
1666	—(II)-sulfid	PdS	138,8	schz.-br.		950 zers.		nl.	nl.	Königswasser nl. (NH ₄) ₂ S Königswasser HNO ₃	
1667	—(IV)-sulfid	PdS ₂	170,8	db.		zers.		nl.	nl.		
1668	—tellurid	PdTe ₂	361,9								

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kalt Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
1683	Phosphor Phospho- nium- bromid	PH ₄ Br	114,93	tbl., kub. oder Gas	1,906(2L)		38,8794 mm	zers.	zers.	
1684	Phospho- nium- chlorid	PH ₄ Cl	70,47	weiß, kub.		2846 Atm	subl.	zers.	zers.	
1685	Phosphonium- jodid	PH ₄ I	161,93	durchs., tetr.	2,86	61,8	80	zers.	zers.	zers. A.
1686	Phosphonium- sulfat	(PH ₄) ₂ SO ₄	166,09	weiße Krist.				zers.		
1687	Diphosphin	(PH ₃) ₂	65,99	fl.	1,012	< -10	58	nl.	nl.	A.
1688	Phosphor- wasserstoff, fest	(P ₂ H ₂) ₂	377,81	g. Pulver	1,8319°		entfl. 200	nl.	nl.	P ₂ H ₄ ; nl. A.
1689	—(III)-oxyd	P ₂ O ₃ (P ₂ O ₅)	109,96 (219,92)	weiß, mkl., zerfl.	2,13521°	23,8	173	zers. zu H ₃ PO ₃	zers.	CS ₂ A., Chlf.
1690	—(III, V)- oxyd	P ₂ O ₅	125,96	weiß, rh., zerfl.	2,5422°	> 100	180	l.	zers.	
1691	—(V)-oxyd	P ₂ O ₅	141,96	weiß, am., zerfl.	2,39	563	subl. 347	zers. zu H ₃ PO ₄	zers.	H ₂ SO ₄ ; nl. NH ₃ , Aceton sl. A., A.
1692	Unterphos- phorige Säure	H ₃ PO ₂	66,00	tbl., ölige Fl. oder zerfl.	1,49318,8°	26,5	zers.	l.	sl.	
1693	Orthophos- phorige Säure	H ₃ PO ₃	82,00	Krist. tbl.	1,65121,2°	74	zers. 200	307,30°	73040°	
1694	Diphospho- rige Säure	H ₄ P ₂ O ₆	145,99	Nadeln		38	zers. 130	zers.	zers.	
1695	Unterphos- phorsäure	H ₄ P ₂ O ₄	161,99	krist.		55	zers. 100	l.	l.	A.; nl. fl. CO ₂
1696	Metaphos- phorsäure	HPO ₃	79,99	weiß, glasig, zerfl.	2,2 bis 2,5	subl.		1 zers.	sl.	A.
1697	Orthophos- phorsäure	H ₃ PO ₄	98,00	tbl., rh.	1,83418,2°	42,35	—1/2 H ₂ O, 213	548	70923°	sl. A., A.
1698	Diphosphor- säure	H ₄ P ₂ O ₇	177,99	weiße Nadeln		61		zers. zu H ₃ PO ₄		CS ₂ , A., Chlf.; zers. A.
1699	Phosphor —(III)- bromid	PBr ₃	270,73	tbl., rau- chende Fl.	2,852 ^{15°} / ₄	-40	175,3	zers.	zers.	

1700	—(V)-bromid	PBr ₃	430,56	g., rh.							CS ₂ , CCl ₄ , Bzl.
1701	—(V)-oxy- bromid	POBr ₂	286,73	fbl. Taf.	2,822	106 zers. 193	zers.	zers.			A., Bzl., CS ₂ , H ₂ SO ₄
1702	—(III)- chlorid	PCl ₃	137,35	fbl. rau- chende Fl.	1,574 ²¹ ₀	75,5749 mm	zers.	zers.			A., Chlf., CS ₂
1703	—(V)-chlorid	PCl ₅	208,27	tetr., zerfl.	f. 1,6 3,60295 ⁰ (0 _L)	subl. 160	zers.	zers.			CS ₂ , C ₆ H ₅ COCl
1704	—bromo- tetrachlorid	PBr ₂ Cl ₄	252,72	g. Krist.			zers.	zers.			zers. CH ₃ COOH PCl ₅
1705	—dibromo- trichlorid	PBr ₂ Cl ₃	297,18	krst.			zers.	zers.			CS ₂
1706	—hepta- bromodi- chlorid	PBr ₇ Cl ₂	661,31	prism.			zers.	zers.			zers. CH ₃ COOH PCl ₅
1707	—tribromo- trichlorid	PBr ₃ Cl ₃	776,68	br. Nadeln		25	zers.	zers.			CS ₂
1708	—(V)-oxy- chlorid	POCl ₃	153,35	fbl. rau- chende Fl.	1,675	105,3	zers.	zers.			zers. A.
1709	—(V)-oxy- bromo- chlorid	POBrCl ₂	197,81	Taf. oder g. Fl.	fl. 2,104 ¹⁴ ₀	137,6	zers.	zers.			
1710	—(III)- fluorid	PF ₃	87,98	fbl. Gas	3,022 (0 _L)	—95	zers.	zers.			A.; zers. Alkali
1711	—(V)-fluorid	PF ₅	125,98	fbl. Gas	4,49 (0 _L)	—84,5	zers.	zers.			zers. Alkali
1712	—dibromo- trifluorid	PBr ₂ F ₃	247,81	dbf. Fl.	—93,7 —20	zers. 15	zers.	zers.			
1713	—dichloro- trifluorid	PCl ₂ F ₃	158,89	fbl. Gas	5,4 (0 _L)	—8	zers.	zers.			zers. A.
1714	—(V)-oxy- fluorid	POF ₃	103,98	Gas	—68	—40	zers.	zers.			zers. A.
1715	—(III)-jodid	PJ ₃	411,74	r., hex., zerfl.	61	zers.	zers.	zers.			sl. CS ₂ CS ₂
1716	Diphos- phortetra- jodid	P ₂ J ₄	569,64	or., trikl.	124,5	zers.	zers.	zers.			CS ₂
1717	Phosphor- trichloro- dijodid	PCl ₃ J ₂	391,19	r., hex.	zers. 259		zers.	zers.			
1718	—oxyjodid	P ₂ O ₃ J ₂	982,46	r. Krist.	140	zers.	l.	sl.	sl. zers.		A., A. nl. A.
1719	Amidophos- phorsäure	PO(NH ₂)(OH) ₂	97,02	kub.	zers.		l.	l.	swl. zers.		nl. in ge- bräuchl. Lö- sungsmitteln
1720	—molybdän- säure	H ₄ [P(W ₂ O ₁₀)]·nH ₂ O		g. Krist.	2,5118 ⁰		nl.	nl.			A., Chlf., CS ₂
1721	—nitrid	P ₃ N ₄	162,98	weiß, am.			nl.	nl.			A., A., Chlf. POCl ₃
1722	—nitril- bromid	PNBr ₂	204,82	fbl. rh.	190	12713 mm	nl.	nl.	zers.		
1723	—nitril- chlorid	PNCl ₂	173,85	rh.	114		nl.	nl.			

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
1724	Phosphor —oxynitrid	PON	60,99	weiß, am.		bei Rot- glut <—20		nl.	nl.	nl. S., Alkali
1725	—(III)— rhodanid	P(CNS) ₃	205,23	fl.	1,625 ^{18°}		265	zers.		A., $\tilde{A}$, Bzl., CS ₂
1726	Diphosphor- selenid	P ₂ Se	140,92	r.				zers.		sl. CS ₂ ; nl. A., $\tilde{A}$
1727	Tetraphosphor- phosphorselenid	P ₄ Se ₃	202,88	g. Fl.		—12	entfl.	zers.		CS ₂ ; nl. $\tilde{A}$, A.
1728	Diphosphor- pentasele- nid	P ₂ Se ₅	456,76	r. Nadeln		zers.		zers.		CCl ₄ ; nl. CS ₂
1729	Diphosphor- triselenid	P ₂ Se ₃	298,84	dr.		zers.		zers.		KOH; nl. CS ₂
1730	Tetraphosphor- phordeka- sulfid	P ₄ S ₁₀	444,58	g., zerfl.	2,03	276	514	zers.		0,22 CS ₂ , zers. Alkali
1731	Tetraphosphor- phorhepta- sulfid	P ₄ S ₇	348,34	gelb. Prism.	2,19	310	523			swl. CS ₂
1732	Tetraphosphor- phosphori- sulfid	P ₄ S ₃	220,12	g., rh.	2,03	172,5	407,5	nl.	zers.	Bzl., CS ₂ , PCl ₅ , HNO ₃ , nl. HCl, H ₂ SO ₄ , 50 CS ₂
1733	—oxysulfid (Thioan- hydrid der Phosphor- säure	P ₂ O ₄ S ₂	348,18	tbl., tetr. zerfl.		102	295	zers.		
1734	—sulfotri- bromid	PSBr ₃	302,80	g., kub.	2,85 ^{17°}	38	zers. 175	zers.		$\tilde{A}$, CS ₂ , PBr ₃ , PCl ₅
1735	—sulfobromid	PSBrCl ₂	213,88	tbl. oder g. Fl.	2,12 ^{20°}	—30	zers. 150	zers.		
1736	—chlorid	PSCl ₃	169,42	tbl., zerfl.	1,635	—38	125	zers.		Bzl., CS ₂ , CCl ₄
1737	—sulfotri- fluorid	PSF ₃	120,05	tbl. Gas		—148,8	—52,3	zers.		wl. $\tilde{A}$; nl. Bzl., CS ₂ , wl. $\tilde{A}$, $\tilde{A}$, CS ₂ , $\tilde{A}$, A., $\tilde{A}$
1738	—thioamid	PS(NH ₂) ₂	111,12	g. oder weiß, am.	1,7 ^{13°}	zers. 200		wl.	zers.	
1739	—wolfram- säure	H ₄ [P(W ₂ O ₁₀) ₄ ·nH ₂ O]		g.-gr. Krist.				l.		

1740	Platin	Pt	195,23	silb. graues Met., kub.	21,45 ^{20°} fl. 191775°	1773,5	4300	nl.	nl.	Königswasser, Alkali-schmelze
1741	—(IV)-oxyd	PtO ₂	227,23	bl.-schz. Pulver	10,2	-H ₂ O, 100 (175?)		nl.	nl.	nl. S.; Königswasser
1742	—(IV)-oxydhydrat	PtO ₂ · H ₂ O	245,25	schz.		zers. 300		nl.	nl.	wäbr. NaOH; w. h. HCl; nl. Königswasser
1743	—(IV)-oxydhydrat	PtO ₂ · 3H ₂ O	281,28	g.-br.		zers.		nl.	nl.	nl. S., Königswasser
1744	—(IV)-oxydhydrat	PtO ₂ · nH ₂ O		r.-br.		zers.		nl.	nl.	HCl; zers. konz. HNO ₃
1745	—(II)-hydroxyd	Pt(OH) ₂	229,25	schz.		zers.		nl.	nl.	H ₂ SO ₄ , Alkali
1746	—(II)-hydroxyd	Pt(OH) ₂ · 2H ₂ O	265,28	g.		-2H ₂ O, 100		nl.	nl.	HCl, HBr, Alkali
1747	—(IV)-oxydhydrat	Pt(OH) ₄	263,26	r.-br. Nadeln		-1/2 H ₂ O, 110		swl.	swl.	Königswasser, konz. HCl, Alkalischmelze; nl. S., Alkali; zers. konz. H ₂ SO ₄
1748	—(II)-bromid	PtBr ₂	355,06	br.	6,65 ^{25°}	zers. 300		nl.	nl.	HBr, w. wäbr. KBr
1749	—(III)-bromid	PtBr ₃	434,98	grauschz. Krist.	6,504 ⁴	zers. 410		zers.	zers.	A., Essig-ester
1750	—(IV)-bromid	PtBr ₄	514,89	db.	5,69	zers. 180		wl.	wl.	HBr, A.
1751	—(I)-chlorid?	PtCl(?)	230,69	g.-gr.	25° ⁴			nl.	nl.	HNO ₃ ; langsam l. H ₂ SO ₄
1752	—(II)-chlorid	PtCl ₂	266,14	br.	6,054 ⁴	zers. 581 im Cl ₂ -Strom		nl.	nl.	HCl, NH ₄ OH; w. NH ₃ ; nl. A., A.
1753	—(III)-chlorid?	PtCl ₃ (?)	301,60	schz.-gr. Pulver	5,256 ⁴	zers. 435 bis 440 im Cl ₂ -Strom		wl.	l.	h. HCl; sl. wäbr. K ₂ CO ₃ ; swl. k. konz. HCl; zers. wäbr. A.
1754	—(IV)-chlorid	PtCl ₄	337,06	br.	2,43	zers. 370 im Cl ₂ -Strom		sl.	sl.	A., Aceton; w. NH ₃ ; nl. A., A.
1755	—(IV)-chlorid	PtCl ₄ · 8H ₂ O	481,19	r. (?), mkl.		-4H ₂ O, 100		sl.	sl.	A.
1756	—(IV)-chlorid basisch	PtCl ₄ (OH) ₂	300,16	db., am. hydr.				sl.	sl.	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
	Platin									
1757	—(II)—fluorid	PtF ₂		Ist noch nicht genau untersucht; bildet sich an der Pt-Anode bei der Elektrolyse des Gemisches von KHF ₂ + HF		zers.				
1758	—(IV)—fluorid	PtF ₄	271,23	br. (?), zerfl.	$\frac{25^\circ}{6,503 \frac{4}{}}$	zers. 325				
1759	—(II)—jodid	PtJ ₂	449,07	schz.	$\frac{25^\circ}{7,414 \frac{4}{}}$			nl.	nl.	Äthylamin; wl. wäbr. Na ₂ SO ₄ ; nl. S., A., Ace- ton, A. wäbr. KJ; nl. A., A. Essigester H ₂ J, wäbr. KJ, Alkali; sl. NH ₃ abs. A., CCl ₄ , h. Bzl.
1760	—(III)—jodid	PtJ ₃ (?)	575,99	r.-schz.	$\frac{25^\circ}{6,064 \frac{25^\circ}{}}$	zers. 370		nl.		
1761	—(IV)—jodid	PtJ ₄	702,91	dbr.-schz., am.	$\frac{25^\circ}{5,115 \frac{4}{}}$			nl.		
1762	—carbonyl- bromid	[Pt ₄ (CO) ₈ Br ₄]	766,14	hellr. hydr. Nadeln	$\frac{25^\circ}{3,488 \frac{4}{}}$	177,7 zers. (181 bis 182)		l. zers.		
1763	—dicarbonyl- dichlorid	[Pt ₂ (CO) ₂ Cl ₄]	322,16	hellg. Nadeln	$\frac{25^\circ}{4,235 \frac{4}{}}$	142	-CO, 210			CCl ₄
1764	Diplatin-di- carbonyl- tetra- chlorid	[Pt ₄ (CO) ₄ Cl ₄]	588,31	g. bis or. Nadeln		195	subl. 240 (unter CO) zers. > 300	zers.		zers. HCl
1765	—dicarbonyl- dichlorid	Pt(COCl) ₂ Cl ₂	365,07	g. Krist.		zers.		sl.		wl. A.; swl. CCl ₄
1766	Diplatin- tricarbo- nyltetra- chlorid	Pt ₄ (CO) ₃ Cl ₄	616,32	or.-g. Nadeln		130	zers. 250	zers.		h. CCl ₄ ; zers. A.
1767	Platin —carbonyl- jodid	[Pt ₄ (CO) ₈ J ₄]	954,16	r. Krist.	$\frac{25^\circ}{5,257 \frac{25^\circ}{}}$	140 bis 150 zers.	zers.	wl.		zers. Alkali, wäbr. KCN, A.
1768	—carbonyl- sulfid	Pt(CO)S	255,31	br.-schz.		bis 400				

		Pt(CN) ₄	247,27	g.-br. (?)	$\frac{20^\circ}{\text{°}}$		nl.	nl.	nl. Alkali
1769	—(II)-cyanid	Pt(CN) ₄	247,27						
1770	—(IV)-di-phosphat	PtP ₂ O ₇	369,19	g.-gr.	4,856 $\frac{4}{\text{°}}$	zers. 600	swl.		NBr, Königs-wasser, Alkali-sulfide; w. h. HNO ₃ , H ₂ SO ₄
1771	—diselenid	PtSe ₂	353,15	grau-schz., am. oder krist.	7,65	zers. beim Trocknen			
1772	—triselenid	PtSe ₃	432,11	schz., flockig	7,15 $\frac{15^\circ}{\text{°}}$				
1773	—silicid	PtSi	223,29		11,63 $\frac{4}{\text{°}}$	1100	nl.	nl.	Königswasser, nl. S.
1774	—(IV)-sulfat	Pt(SO ₄) ₂ · 4H ₂ O	459,43	g. Taf.			l.	zers.	S., A., Ä.
1775	—(II)-sulfid	PtS ₂	227,30	schz., tetr.	8,847	zers.	nl.	nl.	Königswasser, wäbr.
1776	—(III)-sulfid	Pt ₂ S ₃	486,66	grau	5,52	zers.	nl.	nl.	(NH ₄) ₂ S; nl. S. langsam l.
1777	—(IV)-sulfid	PtS ₂	259,37	schz. oder graue Nadeln	5,27	zers.	nl.	nl.	Königswasser; nl. S.
1778	—(II, IV)-kalium-sulfid	K ₂ Pt ₂ S ₄ (?) (PtS ₂ · 3PtS · K ₂ S)	1051,50	graubl. Pulver	6,44 $\frac{15^\circ}{\text{°}}$	zers.	nl.	nl.	Königswasser, wäbr. (NH ₄) ₂ S zers. HCl
1779	—tellurid	PtTe ₂	450,45	glänz., hell-grau, hex.					
1780	Komplexver-bindungen Hexabromoplatin (IV)-säure	H ₂ [PtBr ₆] · 9H ₂ O	838,89	karmirr., mkl., zerfl.		< 100 zers.	sl.	sl.	wäbr. Na ₂ Te, (NH ₄) ₂ Te; w. l. Na ₂ S ₂ (NH ₄) ₂ S
1781	Ammonium-hexa-bromo-platinat (IV)	(NH ₄) ₆ [PtBr ₆]	710,81	r., kub.	4,265 $\frac{4}{\text{°}}$	zers.	0,59 $\frac{20^\circ}{\text{°}}$		sl. A., Ä., Chlf.
1782	Bariumhexa-bromoplatinat (IV)	Ba[PtBr ₆] · 10H ₂ O	992,25	mkl.	3,713 $\frac{24^\circ}{\text{°}}$				
1783	Kaliumhexa-bromoplatinat (IV)	K ₂ [PtBr ₆]	752,92	r., kub.	4,66 $\frac{4}{\text{°}}$	< 400 zers.	2,07 $\frac{10^\circ}{\text{°}}$	10 $\frac{100^\circ}{\text{°}}$	nl. A.
1784	Kobalthexa-bromoplatinat (IV)	Co[PtBr ₆] · 12H ₂ O	949,86	krist.	2,762				

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
1785	<i>Komplexver- bindungen</i> Magnesium- hexa- bromopla- tinat (IV)	Mg[PtBr ₆] · 12 H ₂ O	915,24	krist.	2,802 $\frac{20^\circ}{4}$					
1786	Manganhexa- bromopla- tinat (IV)	Mn[PtBr ₆] · 12 H ₂ O	945,85	krist.	2,759					
1787	Natrium- hexabro- moplati- nat (IV)	Na ₄ [PtBr ₆] · 6 H ₂ O	828,82	dr., trikl.	3,323	zers.		sl.		sl. A.
1788	Nickelhexa- bromopla- tinat (IV)	Ni[PtBr ₆] · 6 H ₂ O	841,51	krist.	3,715					
1789	Kaliumtetra- bromo- platinat (II)	K ₄ [PtBr ₄]	593,09	br., rh.				sl.	sl.	
1790	Hexachloro- platin (IV)- säure	H ₄ [PtCl ₆] · 6 H ₂ O	518,08	r.-br., zerfl.	2,431	60		sl.	sl.	A., Ä.
*1791	Ammonium- hexachloro- platinat (IV)	(NH ₄) ₆ [PtCl ₆]	444,05	g. kub.; 1,8	3,065	zers.		0,715°	1,25100°	0,005 A.
1792	Bariumhexa- chloropla- tinat (IV)	Ba[PtCl ₆] · 6 H ₂ O	653,43	r. mkl.	2,86			l.		zers. S.
1793	Cäsiumhexa- chloropla- tinat (IV)	Cs ₄ [PtCl ₆]	673,79	g., kub.				0,0047°	0,0915100°	
*1794	Kaliumhexa- chloropla- tinat (IV)	K ₄ [PtCl ₆]	486,16	g., kub.; ~ 1,825	3,499	zers. 250		0,478°	5,03100°	ml. A., Ä.
1795	Kobalthexa- chloropla- tinat (IV)	Co[PtCl ₆] · 6 H ₂ O	575,01	krist.	2,699	zers.				
1796	Lithiumhexa- chloropla- tinat (IV)	Li ₃ [PtCl ₆] · 6 H ₂ O	529,95	or.-r., hex.		-6 H ₂ O, 180		l.	l.	A., ml. Ä.

1797	Magnesiumhexachloroplatinat (IV)	$\text{Mg}[\text{PtCl}_6] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	540,39	krist.	2,437	zers.		sl.	A., Chlorwasser nl. A.
1798	Manganhexachloroplatinat (IV)	$\text{Mn}[\text{PtCl}_6] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	571,00	krist.	2,692	zers.		sl.	
1799	Natriumhexachloroplatinat (IV)	$\text{Na}_2[\text{PtCl}_6] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	562,06	r., trikl.	2,50	-6H ₂ O, 100		sl.	
1800	Nickelhexachloroplatinat (IV)	$\text{Ni}[\text{PtCl}_6] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	574,76	krist.	2,798	zers.		0,33 ^{100°}	nl. A.
1801	Rubidiumhexachloroplatinat (IV)	$\text{Rb}_2[\text{PtCl}_6]$	578,93	g., kub.	3,94 ^{17,5°}	zers.		0,014 ^{0°}	
1802	Thallium (I)-hexachloroplatinat (IV)	$\text{Tl}_2[\text{PtCl}_6]$	816,75	or.	5,76 ^{17°}			0,0064 ^{15°}	
1803	Tetrachloroplatin (II)-säure	$\text{H}_2[\text{PtCl}_4]$	339,07	r. (nur in Lösung)		zers.		l.	
1804	Ammoniumtetrachloroplatinat (II)	$(\text{NH}_4)_2[\text{PtCl}_4]$	373,14	r. tetr.				l.	sl. 93 % lg. A.
*1805	Bariumtetrachloroplatinat (II)	$\text{Ba}[\text{PtCl}_4] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	528,47		2,868			l.	
1806	Kaliumtetrachloroplatinat (II)	$\text{K}_2[\text{PtCl}_4]$	415,25	r.-br., tetr. 1,64	3,30			16,6	nl. A.
1807	Natriumtetrachloroplatinat (II)	$\text{Na}_2[\text{PtCl}_4] \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	455,12	r.		100 zers.			
1808	Tetracyanoplatin (II)-säure	$\text{H}_2[\text{Pt}(\text{CN})_4]$	301,37			100 zers.		sl.	sl. A., Ä., Chif.
*1809	Bariumtetracyanoplatinat (II)	$\text{Ba}[\text{Pt}(\text{CN})_4] \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	508,72	α : g.; β : g.-gr. Krist.		-2H ₂ O, 100		3,3	
*1810	Kaliumtetracyanoplatinat (II)	$\text{K}_2[\text{Pt}(\text{CN})_4] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	431,54	rh.; 1,62		-3H ₂ O, 100		sl.	nl. A.
1811	Thoriumtetracyanoplatinat (II)	$\text{Th}[\text{Pt}(\text{CN})_4] \cdot 16\text{H}_2\text{O}$	1118,98	g.-gr., rh.	2,460			wl.	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kalt Wasser	heiß Wasser	andere Lösungsmittel
1812	Hexafluoroplatin (IV)-säure	H ₆ [PtF ₆]	ist noch nicht isoliert worden.							
1813	Kaliumhexafluoroplatinat (IV)	K ₄ [PtF ₆]	387,42	hellg. Krist.				wl.	wl.	
1814	Hexahydroxoplatin (IV)-säure	H ₆ [Pt(OH) ₆]	299,29	g. Nadeln	$\frac{20^\circ}{4}$	-2H ₂ O, 100	-3H ₂ O, 120	nl.	swl.	H ₂ [SiF ₆], sl. verd. S., Alkali
1815	Bariumhexahydroxoplatinat (IV)	Ba ₃ [Pt(OH) ₆]	434,64		$\frac{20^\circ}{4}$					
1816	Kaliumhexahydroxoplatinat (IV)	K ₆ [Pt(OH) ₆]	375,47	g., rh.	5,18	zers. > 160		l.		nl. A.
1817	Natriumhexahydroxoplatinat (IV)	Na ₆ [Pt(OH) ₆]	343,27	g.		-3H ₂ O, 150		l.		nl. A.
1818	Hexajodoplatin (IV)-säure	H ₆ [PtJ ₆] · 9H ₂ O	1120,91	schz.-r., mkl. zerfl.	$\frac{20^\circ}{4}$			l. zers.		
1819	Ammoniumhexajodoplatinat (IV)	(NH ₄) ₆ [PtJ ₆]	992,83	kub.	$\frac{20^\circ}{4}$					
1820	Kaliumhexajodoplatinat (IV)	K ₆ [PtJ ₆]	1034,94	kub.	5,18			l.		
1821	Kobalthexajodoplatinat (IV)	Co[PtJ ₆] · 9H ₂ O	1177,83	krist.	3,618					
1822	Manganhexajodoplatinat (IV)	Mn[PtJ ₆] · 9H ₂ O	1173,82	krist.	$\frac{20^\circ}{4}$	zers.				

1823	Natrium- heptajodo- platinat (IV)	$\text{Na}_4[\text{PtI}_7] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	1110,84	mkl. (?)	3,707					
1824	Kaliumtetra- nitritopla- tinat (II)	$\text{K}_4[\text{Pt}(\text{NO}_2)_4]$	457,45	fb. Krist.						
1825	Kaliumheza- selenocya- natopla- tinat (IV)	$\text{K}_4[\text{Pt}(\text{SeCN})_6]$	903,29	rh.	3,378 ^{12,5°}	zers. 80				
1826	Polonium	Po	210	9,4 mkl.						
1827	Praseodym (III)	Pr	140,92	hellg. Met., flex.	6,520°	940				
1828	—dioxyd	Pr_2O_3	172,92	schiz.	6,82	bild. Pr_2O_3 >350				zers.
1829	—oxyd	Pr_2O_3	329,84	g-gr.	6,87 ^{15°}	zers. 56,5			144 ^{40°} wf.	
1830	—bromat	$\text{Pr}(\text{BrO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	686,81	gr., hex.			-7H ₂ O, 100	0,00002 55,80° wf.		
1831	—chlorid	PrCl_3	247,29	gr. Nadeln	4,020 ^{25°}	823	nicht flüchtig bei 1000	103,914°	∞ 100°	A.; nl. Ä., Chlf.
1832	—chlorid	$\text{PrCl}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	373,40	gr. Krist.						
1833	—carbide	$\text{Pr}_2\text{C}_2\text{O}_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	164,94	g. Krist.	2,251 ^{16°}	115				
1834	—carbonat	$\text{Pr}_2(\text{CO}_3)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	606,00	gr. Taf.	5,10	zers. -6H ₂ O, 100			∞ 100°	HCl verd. S.
1835	—oxalat	$\text{Pr}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	726,06	mkl. Prism.						S.
1836	—sulfat	$\text{Pr}_2(\text{SO}_4)_3$	570,04	hellgr.	3,72016°				0,0225°	
*1837	—sulfat	$\text{Pr}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	714,17	gr., mkl.; 1,5494 krist.	2,82 ^{13,2°}	19,70° l.			0,77 ^{100°} wl.	
1838	—am- monium- sulfat	$\text{Pr}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	846,31		2,53116,5°	-8H ₂ O, 170			wl.	
1839	—kalium- sulfat	$\text{Pr}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 3\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	1110,86	krist.	3,27516°				wl.	HCl, HNO ₃
1840	—sulfid	Pr_2S_3	378,04	db.	5,04211°	zers.			nl.	verd. S.
1841	Prot- aktinium	Pa	231	silb. Met.						
1841a	—(V)-oxyd	Pa_2O_5	542	weißes Pulver						
1842	—(V)-chlorid	PaCl_5	408	fb., r.		301			zers.	konz. HF

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kalt Wasser	heiß Wasser	andere Lösungsmittel
1843	Quecksilber	Hg	200,61	silb., fl. oder rhomb.	fl. 13,546 ^{20°} ; f. 14,19-38,9 ⁰	—38,87	356,90	nl.	nl.	HNO ₃ ; nl. HCl
1844	—(I)-oxyd	Hg ₂ O	417,22	schz.	9,8	zers. 100		nl.	0,0007	h. CH ₃ COOH; nl. Alkali; verd. HCl, NH ₃ S.; nl. A.
*1845	—(II)-oxyd	HgO	216,61	g. oder r.; rh.; 2,5	11,14	zers. 500		0,0052 ^{25°}	0,0043 ^{100°} (g) nl.	S.
1846	—(II)- hydroxyd	Hg(OH) ₂	234,63			-H ₂ O, 175		nl.		
1847	—(I)-bromid	Hg ₂ Br ₂	561,06	weiß, tetr.	7,307	subl. 345		4 · 10 ⁻⁶ ^{25°}	nl.	S.; nl. A., Aceton 150° A.; swl. A.; A., A.
1848	—(II)-bromid	HgBr ₂	360,44	weiß, rh.	6,053	237	322	0,5 ^{20°}	25 ^{100°}	
1849	—(II)-jodid- bromid	HgJBr	407,45	g., rh.		229	360			
1850	—(II)-jodid- bromid, basisch	HgBr ₂ · 3 HgO	1010,27	g. Krist.				nl.	wl.	A.
1851	—(I)-bromat	Hg ₂ (BrO ₃) ₂	657,06	hellg.		zers.		zers.	1,56	wl. HNO ₃ , HNO ₃ wäbr.
1852	—(II)- bromat	Hg(BrO ₃) ₂ · 2 H ₂ O	492,47	weiße Krist.		zers. 130		0,154		Hg(NO ₃), Königswasser, wäbr., Hg(NO ₃) ₂ ; nl. HNO ₃ , A.
*1853	—(I)-chlorid (Kalomel)	Hg ₂ Cl ₂	472,14	weiß, tetr.; 1,9733	7,150	302	383,7	0,00014 ⁰	0,0006 ^{60°}	33 ^{25°} 99% ig. A.; 33 A. A.; wl. verd. HCl HCl
*1854	—(II)-chlorid (Sublimat)	HgCl ₂	271,52	weiß, rh.; 1,859	5,44	277	304	6,0 ^{20°}	56,2 ^{100°}	
1855	—(II)-jodid- chlorid	HgJCl	362,90	r., rh.		153	315	nl.	wl.	
1856	—(II)-chlorid, basisch	HgCl ₂ · 3 HgO	921,35	g., hex.	7,93	zers. 260		nl.	zers.	
1857	—(I)-chlorat	Hg(ClO ₃) ₂	568,14	weiß, rh.	6,409	expl. 250		l.	zers.	A., CH ₃ COOH
1858	—(II)-chlorat	Hg(ClO ₃) ₂	357,52	Nadeln	4,998	zers.		25		
1859	—(I)-fluorid	Hg ₂ F ₂	439,22	g., kub. (?)	8,73	570		zers.		
1860	—(II)-fluorid	HgF ₂	238,61	durchs., kub.	8,95 ^{15°}	645 zers.		zers.		HF, verd. HNO ₃

1861	—(II)-fluorid, basisch	$\text{HgF}_2 \cdot \text{HgO} \cdot \text{H}_2\text{O}$	473,24	g. Krist.			zers. 100				verd. HNO_3
1862	—(I)-jodid	Hg_2J_2	655,06	g., tetr.	7,70		290 zers.	subl. 140	swl.		wäbr. KJ; nl. A.
1863	—(II)-jodid, gelb	HgJ_2	454,45	g., rh.	6,271		259	354	nl.		
*1864	—(II)-jodid, rot	HgJ_2	454,45	r., tetr.; 2,748	6,283		Umw. 127; 259	354	0,006 ²⁵		1,8 ²⁵ abs. A., wäbr. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ A., A., wäbr. KJ HJ
1865	—(II)-kaliumjodid	$2\text{HgJ}_2 \cdot 2\text{KJ} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	1294,98	g., zerfl.	4,289 ²³ , 5°				zers.		
1866	—(II)-jodid, basisch	$\text{HgJ}_2 \cdot 3\text{HgO}$	1104,28	g.-br.					zers.		
1867	—(I)-jodat	$\text{Hg}_4(\text{JO}_3)_2$	751,06	gelblich			zers.		swl.		verd. HCl; nl. k. HNO_3 HCl, wäbr. NH_4Cl ; nl. HNO_3
1868	—(II)-jodat	$\text{Hg}(\text{JO}_3)_2$	550,45	weiß, am. Pulver					nl.		H_2SO_4 , HNO_3 nl. A.
1869	—(I)-acetat	$\text{Hg}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$	519,30	weiße Platten			zers.		0,75 ¹³		
1870	—(II)-acetat	$\text{Hg}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$	318,70	weiße Platten	3,270		zers.		25 ¹⁰		A., CH_3COOH
1871	—(II)-amidochlorid (un- schmelzbares Präcipitat)	NH_4HgCl	252,09	krist.	5,70				0,14		S.; nl. A.
1872	Diamminquecksilber (II)-chlorid	$[\text{Hg}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}_2$	305,59	krist.			300		nl.		S., wäbr. KJ
1873	Dihydroxoquecksilber (II)-ammoniumhydroxyd (Müllonsche Base)	$[\text{Hg}_2(\text{OH})_2(\text{NH}_4)]\text{OH}$			4,083 ¹⁸						
1874	Quecksilberarsenat, —(I)-ortho-	Hg_2HASO_4	541,14	g.-r.			zers.		nl.		HNO_3 ; nl. CH_3COOH , NH_4OH
1875	sec. arsenat, —(I)-ortho-	$(\text{Hg}_2)(\text{AsO}_4)_2$	1481,48	or., rh.			zers.		nl.		HNO_3 ; nl. CH_3COOH
1876	tert. arsenat, —(II)-ortho-	$\text{Hg}(\text{AsO}_4)_2$	879,65	g., mkl.			zers.		swl.		HCl, HNO_3
1877	tert. —(I)-azid	HgN_3	242,63	weiße Krist.			expl. 245		0,025		

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	
								kaltes Wasser	heißes Wasser andere Lösungsmittel
	Quecksilber								
1878	—(I)- carbonat	Hg ₂ CO ₃	461,23	g. Pulver		zers. 130		nl.	zers. wäßr. NH ₄ Cl
1879	—(II)-carbo- nat, basisch	HgCO ₃ · 2 HgO	693,84	br.-r.				nl.	wäßr. CO ₂ wäßr. NH ₄ Cl
1880	—(I)- chromat	Hg ₂ CrO ₄	517,23	r., rh.		zers.		swl.	HNO ₃ wäßr. KCN; nl. Aceton
1881	—(II)- chromat	HgCrO ₄	316,62	r. rh.		zers.		wl.	wäßr. NH ₄ Cl; nl. Aceton; zers. S.
*1882	—(II)-cyanid	Hg(CN) ₂	252,65	weiß, tetr.; 1,645	4,00	zers.		9,313,5°	1020° A., NH ₃ ; nl. Bzl.
1883	—(II)- cyanid, basisch	Hg(CN) ₂ · HgO	469,26	weiße Nadeln	4,43719°	expl.		1,3	
1884	—(I)-formiat	Hg ₂ (HCO ₃) ₂	491,26	glänz. Platten		zers.		0,417°	nl. A. NH ₄ OH, A.
1885	—(II)- fulminat	Hg(CNO) ₂	284,65	kub.	4,42	expl.		wl.	
1886	—(I)-nitrat	Hg ₂ (NO ₃) ₂ · 2 H ₂ O	561,26	weiß, mkl.	4,7853,9°	70	expl.	l. zers.	HNO ₃ ; nl. A. HNO ₂ , NH ₃ ; Aceton;
1887	—(II)-nitrat	Hg(NO ₃) ₂ · 1/2 H ₂ O	333,63	durchs. Krist.	4,3	79	zers.	sl.	nl. A. NH ₄ OH, NH ₄ -Salze, zers. S.
1888	—nitrid	Hg ₃ N ₄	629,85	br. Pulver		expl.		zers.	
					20° 4				
1889	—(I)-nitrit	Hg ₂ (NO ₂) ₂	493,24	g. krist.	7,33	zers. 100		zers.	nl. HNO ₃
1890	—(I)-oxalat	Hg ₂ C ₂ O ₄	489,24	krist.				nl.	HCl; w. HNO ₃
1891	—(II)-oxalat	HgC ₂ O ₄	288,63	Pulver		zers. 165	expl.	0,010720°	HNO ₃ wäßr. HgNO ₂ ; nl. H ₂ PO ₄
1892	—(I)-ortho- phosphat, tert.	Hg ₂ PO ₄	696,81	weiße Krist.		zers.		nl.	S., wäßr. NH ₄ Cl; nl. A.
1893	—(II)-ortho- phosphat, tert.	Hg ₂ (PO ₃) ₂	791,79	hellig.		zers.		nl.	
1894	—(I)-rho- dand	Hg ₂ (CNS) ₂	517,40	weiß		zers.		nl.	HCl, wäßr. KCNS, Hg(NO ₃) ₂ NH ₄ , NH ₄ - Salze, w. A.
1895	—(II)- rhodanid	Hg(CNS) ₂	316,78	fbf.		zers.		0,0723°	

1896	—selenid	HgSe	279,57	grau, kub. Taf.	7,1 bis 8,5	subl.	nl.	0,055 ^{16,5°} 0,092 ^{100°}	Königswasser; nl. HCl H ₂ SO ₄ , HNO ₃ S.; nl. A., CH ₃ COOH, NH ₃ S.; nl. A.
1897	—(I)-sulfat	Hg ₂ SO ₄	497,29	weiß, mkl.	7,56	zers.	0,005	nl.	nl. S., (NH ₄) ₂ S wäbr. K ₂ S, Königswasser; nl. HNO ₃ wäbr. K ₂ S, Königswasser; nl. HNO ₃ S. A.
1898	—(II)-sulfat	HgSO ₄	296,68	weiß, rh.	6,47	zers.	0,005	nl.	nl.
1899	—(II)-sulfat, basisch	HgSO ₄ · 2HgO	729,90	g., tetr.	6,44	zers. O	nl.	nl.	nl.
1900	—(I)-sulfid (Zinnober)	Hg ₂ S	433,29	schz.	8,10	subl. 580	nl.	nl.	nl.
*1901	—(II)-sulfid, ^a (Zinnober)	HgS(α)	232,68	r., hex.; 2,854	7,67	subl. 446	nl.	nl.	nl.
1902	—(II)- sulfid, β	HgS(β)	232,68	schz., am.	7,67	subl. 446	nl.	nl.	nl.
1903	Radium	Ra	226,05	silb. Met.	5 ?	960	nl.	nl.	nl.
1904	—(II)-bromid	RaBr ₂	385,88	weiß, mkl.	5,79	728	nl.	nl.	nl.
1905	—(II)-chlorid	RaCl ₂	296,96	g., mkl.	4,91	1000	nl.	nl.	nl.
1906	—(II)-chlorid	RaCl ₂ · 2H ₂ O	304,97	mkl.	4,91	1000	nl.	nl.	nl.
1907	—(II)- carbonat	RaCO ₃	286,06				nl.	nl.	nl.
1908	—sulfat	RaSO ₄	312,11				nl.	nl.	nl.
1909	Radon	Rn	222	tbl. Gas	fl. 4,4 ^{-62°} 111 (gh) 20,53	—71	nl.	nl.	nl.
1910	Rhenium	Re	186,31	silb. Met., hex.		3170	nl.	nl.	nl.
1911	—(IV)-oxyd	ReO ₃	218,31	db. Pulver	11,4 ⁴ 25° 25°	zers. 1000	nl.	nl.	nl.
1912	—(VI)-oxyd	ReO ₃	234,31	r. Pulver, kub.	6,9 ⁴	zers. ~400	nl.	nl.	nl.
1913	—(VII)-oxyd	Re ₂ O ₇	484,62	g. Krist.	8,220°	~220	nl.	nl.	nl.
1914	—peroxyd	Re ₂ O ₈ (?)	500,62	weiß	8,4	150 zers.	nl.	nl.	nl.
1915	—(III)- chlorid	Re ₂ Cl ₆	585,36	schw.-r. Krist., hex.			zers.	nl.	nl.
1916	—(V)- chlorid	ReCl ₅	363,59	tiefbr.-schw.	20° 4	zers.	nl.	nl.	nl.
1917	—(VII)-oxy- chlorid	ReO ₃ Cl	269,76	tbl. fl.	3,867 ⁴	4,5	nl.	nl.	nl.
1918	—(VI)-oxy- chlorid	ReOCl ₃	344,14	br.-r. Nadeln		29,3	nl.	nl.	nl.
1919	—(IV)- fluorid	ReF ₄	262,31	gr.-schz.	5,383 ^{36°}	124,5	nl.	nl.	nl.
1920	—(VI)- fluorid	ReF ₆	300,31	g. Krist.	4,2510°	18,8	nl.	nl.	nl.

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
1921	Rhenium —(IV)-sulfid	ReS ₃	250,43	schz. Blätt- chen trig.	$20^\circ \frac{4}{7,506}$	zers.		nl.		nl. HCl
1922 1923	—(VII)-sulfid —(pentacarbonyl)	Re ₂ S ₇ [Re(CO) ₅] ₂	597,06 652,72	schz. Pulver fbl. Krist.	$25^\circ \frac{4}{4,866}$	zers. 177	zers. > 250			nl. HCl
1924	Rhodium	Rh	102,91	silb. Met., kub.	12,5 ²⁰	1966	> 2500	nl.	nl.	wl. Königs- wasser, S.
1925 1926	—(II)-oxyd —(III)-oxyd	RhO Rh ₂ O ₃	118,91 253,82	grau graue Krist.		zers. > 1100		nl.	nl.	nl. Königs- wasser, S.
1927 1928	—(IV)-oxyd —(III)-hy- droxyd	RhO ₂ Rh(OH) ₃	134,91 153,93	br. schz. (g.), gel.		zers.		nl.	nl.	nl. S., Alkali sl. S.
1929	—(IV)-oxyd- hydrat	Rh(OH) ₃ · 2H ₂ O	170,94	gr.		zers.		nl.		HCl
1930 1931	—(II)-chlorid —(III)- chlorid	RhCl ₃ RhCl ₃	173,81 209,28	krist. r. Pulver		zers. 450	subl. ~ 800	nl.	nl.	swl. Alkali; nl. Königs- wasser, S. HCl, A.; nl. A.
1932	—(III)- chlorid	RhCl ₃ · 4H ₂ O	281,35	dr., zerfl.		zers.		sl.	nl.	nl. S., Alkali
1933	—(III)- fluorid	RhF ₃	159,91	r. Krist.	5,38	subl. > 600		nl.	nl.	nl. A.
1934 1935 1936	—(III)-nitrat —(III)-sulfat —(III)-sulfid	Rh(NO ₃) ₃ · 2H ₂ O Rh ₂ (SO ₄) ₃ · 12H ₂ O Rh ₂ S ₃	324,97 710,21 302,02	r., zerfl. hellg. Krist. schz. Taf.		zers.		l. sl. nl.	l. zers. nl.	nl. A. nl. A. wasser, Königs- wasser, S. Bromwasser, Königswasser, nl. S., wästr. Na ₂ S nl. A.
1937	—(III)-hy- drogen- sulfid	Rh(HS) ₃	202,13	dbz.-schz.		zers.		nl.	zers.	
1938 1939	—(III)-sulfid —tellurid	Rh ₂ (SO ₄) ₃ · 6H ₂ O RhTe ₂ (?)	554,12 358,13	g. Krist.		zers.		l.		

Jahr	Komplexverbindungen	Formel	Mol. Gew.	Schmelzpunkt	Siedepunkt	Zerfall	Löslichkeit	Analyse
1940	Kaliumhexachlororhodat-(III)	$K_4[RhCl_6] \cdot 3H_2O$	486,99	r. trikl.	3,3	zers.	wl.	nl. A.
1941	Natriumhexachlororhodat-(III)	$Na_4[RhCl_6]$	384,63	g.			0,83425°	
1942	Chloropentamminrhodiumchlorid-(III)	$[Rh(NH_3)_5Cl]Cl_2$	294,42				subl. unter CO	zers.
1943	Rhodium-carbonylchlorid, basisch	$RhCl_2 \cdot RhO \cdot 3CO$	362,85	r.			700	CCl ₄ , CH ₃ COOH, Bzl.
1944	Rubidium(I)	Rb	85,48	silb. Met., kub.	fl. 1,47538,5° f. 1,53220°	38,5		I. S., A.
1945	—hydrid	RbH	86,49	prism. Nadeln	2,0	zers. 300	zers.	zers. S.
1946	—oxyd	Rb ₂ O	186,96	g., kub.	3,72	zers. 400	I.	
1947	—peroxyd	Rb ₂ O ₂	202,96	g., kub.	3,650°	~ 570	zers.	zers.
1948	—peroxyd	Rb ₂ O ₃	218,96	db.	3,530°	489	zers.	
1949	—peroxyd	RbO ₂	117,48	g.	3,050°	280	zers.	sl.
1950	—hydroxyd	RbOH	102,49	weiß, zerfl.	3,20311°	300	18015°	205113,5°
*1951	—bromid	RbBr	165,40	kub. 1,5528	3,35	682	98°	5,0840°
1952	—tribromid	RbBr ₃	325,23	rh.	3,68	zers. 140	2,9225°	138,9100°
1953	—bromat	RbBrO ₃	213,40		2,76	715	770°	0,0825° A.; wl. NH ₃
*1954	—chlorid	RbCl	120,94	kub. 1,4935			1390	0,06 M.; 0,095 CH ₃ COOH; nl. A., A.
1955	—chlorat	RbClO ₃	168,94	krist.	3,19		2,140°	verd. HF; nl. A., NH ₃
*1956	—perchlorat	RbClO ₄	184,94	rh.; 1,4701	2,9		0,50°	nl. AsBr ₃
*1957	—fluorid	RbF	104,48	weiß, kub.; 1,396	2,8820°	760	130,618°	
*1958	—jodid	RbJ	212,40	tbl., kub.; 1,6474	3,55	642	137,56,9°	
1959	—trijodid	RbJ ₃	466,24	rh.	4,0322°	190	sl.	
1960	—jodat	RbJO ₃	260,40	kub.	4,3319,5° 16°	zers.	2,123°	HCl
1961	—perjodat	RbJO ₄	276,40	tbl., tetr.	3,918 ⁴		0,6513°	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit			andere Lösungsmittel
								kaltes Wasser	heißes Wasser		
1962	Rubidium										
1963	—carbonat	Rb ₂ CO ₃	230,97	weiß zerfl., weiß, rh.	3,518	837 zers. 175		450 ²⁰ 110 ²⁰	1.		0,74 abs. A. A.
1964	—hydrogen- carbonat	RbHCO ₃	146,50		3,021 mkl. 3,125 trikl.			62 ⁰ 5,421 ¹⁸ (mkl.)	96100° 28,180°		
1965	—chromat	Rb ₂ CrO ₄	286,97	g., rh.; ~1,71 r. trikl. oder g. mkl.				4,961 ¹⁸ (trikl.)	27,380°		
1965	—dichromat	Rb ₂ Cr ₂ O ₇	386,98					0,46 ²⁰	4,780°		
1966	— <i>per-</i> manganat	RbMnO ₄	204,41	krist.	3,235 ^{10,4}	zers. 295					
1967	—nitrat	RbNO ₃	147,49	tbl., hex., kub. oder rh.; 1,52	3,11	130; Umw. kub. 161,4	Umw. rh. 219	19,5 ⁰	452100°		Aceton, wl. HNO ₃
1968	—selenat	Rb ₂ SeO ₄	314,16	tbl., rh.	3,90 ²⁰			158,912°			
1969	—sulfat	Rb ₂ SO ₄	267,03	rh.; 1,5133	3,613 ⁴	1060		36,4 ⁰	81,8100°		
1970	—sulfid	Rb ₂ S	203,03	r. zerfl.	2,912			sl.	sl.		
1971	—sulfid	Rb ₂ S · 4H ₂ O	275,09	krist., zerfl.	2,618 ¹⁵	-4H ₂ O, 200 225		zers.			70 % ig. A.; nl. A., Chl ₂
1972	— <i>pent-</i> sulfid	Rb ₂ S ₅	331,29	r., rh., zerfl.							
1873	—hydrogen- tartrat	RbHC ₄ H ₄ O ₆	234,56	rh., Prism.	2,282	zers.		1,182 ¹⁵	11,7100°		
1974	Ruthenium	Ru	101,76	grau. Met., hex.	12,220°	> 1950	(> 2700)	nl.	nl.		Alkali- Schmelze Königswasser
1975	—(IV)-oxyd	RuO ₂	133,70	schz. Pulver, hex. dbl., tetr.	12,304 ¹⁹	> 1950	(> 2700)	nl.	nl.		KOH- Schmelze; nl. S.
1976	—(VIII)- oxyd	RuO ₄	165,70	goldg. oder br. Nadeln	6,97 ²¹ 3,28 ⁴	25,5	expl. 108	g.: l., br.: swl. ¹)			g.: sl. HCl; br.: l. h. HCl, CCl ₄ , fl. SO ₂ , Br ₂ , NH ₄ OH, Alkali

¹) Die Lösung wird stabiler durch Zugabe kleiner Mengen Cl₂.

1977	—(II)-hydroxyd**)	Ru(OH) ₂	135,72						S.; nl. Alkali
1978	—(II)-hydroxyd	Ru(OH) ₂	152,72	schz. Pulver					HCl, wäßr. KBr, A.
1979	—(III)-bromid	RuBr ₃	341,46	dunkle Platten, zerfl.					nl. Königswasser, S., Alkali, nl. S.
1980	—(II)-chlorid	RuCl ₂	172,61	schz. Krist.					
1981	—(III)-chlorid	RuCl ₃	208,07	br.-schz. Krist.	3,11	zers. >500			
1982	—(IV)-chlorid**)	RuCl ₄	243,53						
1983	—(V)-fluorid	RuF ₅	196,70	dgr., durchs. Krist.	2,96316,5°	101	270		
1984	—dicarbonyl	Ru(CO) ₅	157,72	br., am					sl. A.; nl. Bzl. HCl, HBr, Py.
1985	—dodecacarbonyl	[Ru ₄ (CO) ₁₂]	213,74	r.-gr. Krist.					H ₂ SO ₄ , Aceton, Chlf., Bzl. Py., Xylol; zers. HNO ₃ ; nl. NH ₄ OH
1986	—enneacarbonyl	[Ru ₄ (CO) ₉]	455,49	or.-g., mkl.		zers. 150	subl. unter Zers. 200 (Entz.)		sl. A., Bzl. Benzin, Chlf., CCl ₄
1987	—pentacarbonyl	Ru(CO) ₅	241,75	tbl. Krist.		zers. 200			Bzl.; nl. h. HCl
1988	—carbonylbromid	Ru(CO)Br	209,63	tbl., kub.					nl. in den meisten Lösungsmitteln
1989	—dicarbonyldibromid	Ru(CO) ₂ Br ₂	317,56	hellor.					
1990	—dicarbonyldichlorid	Ru(CO) ₂ Cl ₂	228,64	zitroneng. Pulver					
1991	—dicarbonyldijodid	Ru(CO) ₂ J ₂	411,56	r.-g. Krist.					nl. in org. Lösungsmitteln, konz. HCl
1992	—(II)-nitrat	Ru(NO ₃) ₂ · 6H ₂ O	395,85		2,375	zers.			
1993	—nitrosyl	Ru(NO) ₂	251,74	g., trikl. r., kub.					nl.
1994	—selenid	RuSe ₂	259,62	grau-schz., kub.					sl. nl.

*) Noch nicht isoliert, da leicht oxydabel.
 **) In freiem Zustand nicht erhältlich.

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	
								kaltes Wasser	heißes Wasser andere Lösungsmittel
1995	Ruthenium —silicid	RuSi	129,76	weißes Pulver, stark glänz.	5,4°			nl.	nl. S.; swl. h. HF + HNO ₃ , KHSO ₄ - Schmelze Alkali- Schmelze nl. S.; sl. h. Königswasser
1996	—(IV)-sulfid	RuS ₂	165,83	grau, kub.	6,99	zers. > 1000		nl.	
1997	—tellurid	RuTe ₃	356,92	grau-br., kub.		400 bis 600			
1998	<i>Komplexver- bindungen</i>								
1998	Kaliumper- ruthenat	K ₂ RuO ₄	204,80	schw., un- durchs. tetr.		zers. 400 (Entz.)		wl.	
1993	Natriumper- ruthenat	Na ₂ RuO ₄ · H ₂ O	206,72	schw. Krist.		zers. 440		wl.	
2000	Bariumtetra- ruthenat	Ba ₂ RuO ₄ · H ₂ O	321,08	zinnberroter Krist.		-O ₂ , 440		sl.	zers. S., A.
2001	oxoruthie- nat (VI)	K ₃ RuO ₄ · H ₂ O	261,92	schw. mit met. Glanz, in dünnen Plat- ten rot; rh.		200, -H ₂ O		sl.	zers.
2002	Dioxotetra- chloro- ruthenium (VI)-säure	H ₂ [RuO ₄ Cl ₄] · 3 H ₂ O	331,60	br., faserige Krist., hygr.		-H ₂ O, 90 bis 100; ~120 (wf.)	zers. 140	sl.	sl. A.
2003	Rubidium- dioxotetra- chlororu- thenat (VI)	Rb ₄ [RuO ₄ Cl ₄]	446,50	dpurpurn, kub.			zers.	zers.	k. HCl; zers. H ₂ SO ₄ , HNO ₃
2004	Samarium (III)	Sm	150,43	hellgraues Met., tetr.	7,7	1300 bis 1400		nl.	sl. S.
2005	—oxyd	Sm ₂ O ₃	348,86	hellg. Pulver	7,43 ¹⁵			nl.	S.; nl. Alkali
2006	—peroxyd	Sm ₂ O ₆	745,72					nl.	swl. A.
2007	—hydroxyd	Sm(OH) ₃	201,45	strohgr.	2,971 ²⁵			nl.	
2008	—bromid	SmBr ₃ · 6 H ₂ O	498,27	g., zerfl.		75		114 ²⁵	
2009	—bromat	Sm(BrO ₃) ₃ · 9 H ₂ O	696,32	g., hex.					

2010	—chlorid	SmCl ₃	256,80	gr.-g. Krist.	$\frac{18^\circ}{4}$ 4,46	678 ± 2		92,4 ^{1,0°}	100 ^{50°}	6,4 Py., sl. abs. A.
2011	—chlorid	SmCl ₃ · 6H ₂ O	364,90	gr., trikl.	2,383	-5H ₂ O, 110		l.		nl. verd. S.
2012	—fluorid	SmF ₃ · 7/8H ₂ O	216,44	gel.				1525°		S. unter Zers.
2013	—acetat	Sm(C ₂ H ₃ O ₂) ₃ · 4H ₂ O	399,63	g. Krist.	1,94			zers.		
2014	—carbid	SmC ₂	174,45	g., hex.	5,86					
2015	—formiat	Sm(HCO ₂) ₃	285,48	fbl.	3,733					
2016	—ortho- phosphat	SmPO ₄	245,41		5,8317,5°					
*2017	—sulfat	Sm ₂ (SO ₄) ₃ · 8H ₂ O	733,19	mkf. 1,5519	2,930	-3H ₂ O, 105; -8H ₂ O, 450 1900		2,67 ^{20°} wf.	1,99 ^{40°} wf.	
2018	—sulfid	Sm ₂ S ₃	397,06	g.	5,729					
2019	Sauerstoff	O(O ₂)	16,000 (32,000)	fbl. Gas; f. rh.	fl.: 1,14°-183°; f.: 1,426-253°; 1,1053 (gl.)	-218,4	-183	4,890°	2,630° 1,7100°	geschmolz. Ag, wl. A.
2020	Ozon	O ₃	48,000	fbl. Gas; fl.: dbl.; f.: v.-schiz.	fl.: -183°; 1,71°-183°; 1,658 (gl.)	-251	-112			
2021	Scandium (111)	Sc	45,10	silb. Met., hex.	(2,5)	1200	2400	nl.	nl.	h. HNO ₃ , f. HCl; wl. k. S.
2222	—oxyd	Sc ₂ O ₃	138,20	weißes Pulver	3,864					
2023	—bromid	ScBr ₃	264,85		3,91	subl. > 1000 939		sl.	sl.	nl. abs. A.
2024	—chlorid	ScCl ₃	151,47	weiße Taf.			subl. 800 bis 850			
2025	—nitrat	Sc(NO ₃) ₃	231,12	fbl.	2,579	150		l.	sl.	nl. A.
2026	—sulfat	Sc ₂ (SO ₄) ₃	378,40	fbl. Krist.		zers.		39,925°		
*2027	Schwefel amorph	S	32,07	g. Pulver; 2,0 bis 2,9 g., mkl.	1,92	120	444,6	nl.	nl.	nl. CS ₂
2028	—, monoklin	S	32,07		1,96 ^{20°}	119,25	444,6	nl.	nl.	CS ₂ , A., Bzl.
2029	—, rhombisch	S	32,07	g., rh.	2,07 ^{20°}	112,8	444,6	nl.	nl.	240° 181 ^{55°} CS ₂
2030	—wasser- stoff	H ₂ S	34,09	fbl. Gas	1,1906 (gl.)	-82,9	-61,8	4370°	186 ^{40°}	9,54 ^{15°} A.; CS ₂
2031	D ischwefel- wasserstoff	H ₂ S ₂	66,16	fbl. Fl.	1,376 ^{15°}	-88	74,5	zers.		Bzl. CS ₂ ; nl. A.
2032	D ischwefel- trioxyd	S ₂ O ₃	112,14	bl.-gr. Krist.		zers. 70		zers.		zers. A., A.

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
2033	Schwefel —(IV)—oxyd	SO ₂	64,07	fbl. Gas	fl.: 1,4340°; 2,264 (α _L) fl.: 1,923; 2,75 (α _L) 1,9720°	—75,5	—10,0	22,80°	4,550°	H ₂ SO ₄ , A., CH ₃ COOH
2034	—(VI)—oxyd, eisartig(γ)	(SO ₃) ₂	240,21	fbl. Prism.		16,83	44,8	1.		H ₂ SO ₄
2035	—(VI)— oxyd(α)	(SO ₃) ₂		fbl. seidige Nadeln		62,2	44,6	1.		H ₂ SO ₄
2036	—(VI)— oxyd(β) <i>D</i> ischwefel- <i>heptoxyd</i>	(SO ₃) ₂ S ₂ O ₇	176,13	zähe Fl. oder Nadeln		32,5		zers.		H ₂ SO ₄
2037	Schwefel- säure	H ₂ SO ₄	98,09	fbl. zähe Fl.	18° 1,834 ⁴	10,49	zers. 340	∞	∞	zers. A.
2038	Schwefel- säure, Hydrat	H ₂ SO ₄ · H ₂ O	116,11	fbl. Fl. oder mkl. Prism.	0° 1,788 ⁴	8,62	290	∞	∞	zers. A.
2039	Schwefel- säure <i>D</i> ihydrat	H ₂ SO ₄ · 2H ₂ O	134,12	fbl. Fl.	1,650 ⁴	—38,9	167	∞	∞	zers. A.
2040	<i>D</i> ischwefel- säure	H ₂ S ₂ O ₇	178,15	fbl. hydr. Krist.	1,920°	35	zers.	zers.		zers. A.
2041	<i>P</i> eroxydi- schwefel- säure	H ₂ S ₂ O ₈	194,15	hydr. Krist.		zers. 65		zers.	zers.	
2042	<i>D</i> ischwefel- dibromid	S ₂ Br ₂	223,96	r.-rauchende Fl.	2,635	—40	540,18 mm	zers.	zers.	CS ₂
2043	Thionyl- bromid	SOBr ₂	207,90	or.-g. Fl.	2,6818°	—50	6840 mm	zers.		Bzl., CS ₂ , CCl ₄ ; zers. Acetoforn, CS ₂ , A., Bzl.
2044	<i>D</i> ischwefel- dichlorid	S ₂ Cl ₂	135,4 (67,52)	r.-g. Fl.	1,687 ¹⁵	—80	138	zers.		zers. A.
2045	<i>S</i> chwefel- —(II)—chlorid	SCl ₂	102,98	dr. rauchende Fl.	1,621 ¹⁵	—78	59	zers.		
2046	—(IV)— chlorid	SCl ₄	173,89	g.-br. Fl.		—30	zers. —15	zers.		
2047	Thionyl- chlorid	SOCl ₂	118,98	fbl. Fl.	1,655	—104,5	78,8	zers.		Bzl., Chlf.

2048	Sulfurylchlorid	SO ₂ Cl ₂	134,98	fbl. Fl.	$\frac{20^\circ}{1,667 \frac{4}{}}$	—54,1	69,1	zers.	CH ₃ COOH; zers. A.
2049	Schwefeloxychlorid, nach Millons	S ₂ O ₂ Cl ₂	253,96	weiß, rh.		57 zers.		zers.	
2050	Disulfurylchlorid	S ₂ O ₃ Cl ₂	215,06	fbl. Fl.	1,837	—37,5	153752 mm	zers.	zers. HBr, HJ
2051	Chlorsulfonsäure	ClSO ₃ H	116,53	fbl. Fl.	1,76618°	—86	158	zers.	zers. A., S.; nl. CS ₂
2052	Schwefel(VI)-fluorid	SF ₆	146,07	fbl. Gas	fl. 1,191 5,03 (e L)	—56		swl.	wäBr. KOH wl. A.
2053	Thionylfluorid	SOF ₂	86,07	fbl. Gas	fl. 2,93	—110	—30	zers.	Bzl. A., AsCl ₃
2054	Sulfurylfluorid	SO ₂ F ₂	102,07	fbl. Gas		—120	—52	109°	Alkali; nl. konz. H ₂ SO ₄
2055	Fluorsulfonsäure	FSO ₃ H	100,07	fbl. Fl.	1,74315,6°	—87,3	165,5	zers.	
2056	Amidosulfonsäure	NH ₂ SO ₃ H	97,10	weiß, rh.	$\frac{12^\circ}{2,03 \frac{4}{}}$	205 zers.		200°	4070°
2057	Selen	Se	78,96	r. Pulver, am.	4,2625°	50	688	nl.	wl. A., Ace- ton; nl. A. CS ₂ , H ₂ SO ₄ , CH ₂ Cl ₂
*2058	Selen	Se	78,96	grau, hex.; 3,00	4,8025°	220	688	nl.	H ₂ SO ₄ ; nl. CS ₂
2059	Selen	Se	78,96	r., mkl.	4,5025°		688	nl.	H ₂ SO ₄ ; CS ₂
2060	—wasserstoff	SeH ₂	80,98	fbl. Gas	2,12—42° 15°	—64	—42	3774°	CS ₂ ; COCl ₂
*2061	—(IV)-oxyd	SeO ₂	110,96	weiß, tetr. > 1,76	3,95415° 15°	340	subl. 317	38,414°	sl. CH ₃ COOH, A.; wl. Aceton
2062	—selenige Säure	H ₂ SeO ₃	128,98	hex.	3,0044° 15°	zers.		900°	sl. A.; nl. NH ₃
2063	—Selsensäure	H ₂ SeO ₄	144,98	hex. Prism.	2,9504° 15°	58	zers. 260	130030°	H ₂ SO ₄ ; zers. A.; nl. NH ₃
2064	—Selsensäure	H ₂ SeO ₄ · H ₂ O	162,99	Nadeln	2,6274° 15°	26	205	sl.	CS ₂ ; wl.
2065	Diselenidbromid	Se ₂ Br ₂	317,75	r.-br. Fl.	3,60415°		zers. 225	zers.	Chlf., C ₂ H ₅ Br CS ₂ , Chlf., C ₂ H ₅ Br
2066	—(IV)-bromid	SeBr ₄	398,62	or. Krist.		zers. 75		zers.	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
2067	Selen —(IV)-oxy- bromid	SeOBr ₂	254,79	g. Krist.	3,38 ^{50°} 17,5° 4	41,7	21740 mm zers.	zers.		H ₂ SO ₄ , CS ₂ , CCl ₄ , Bzl.
2068	Diselen- dichlorid Selen	Se ₂ Cl ₂	228,83	r. Fl.	2,906	—85	zers. 130	zers.		sl. CS ₂ , CCl ₄ , CCl ₃
2069	—(IV)- chlorid	SeCl ₄	220,79	g. oder weiß, krist., zerfl.		subl.	zers. 288	zers.		POCl ₃ , swl. CS ₂ ; zers. H ₂ S nl. CS ₂
2070	—bromtri- chlorid	SeBrCl ₃	265,25	g.-br. Krist.		190				
2071	—tribromo- chlorid	SeBr ₃ Cl	354,17	or. Krist.		zers.				swl. CS ₂
2072	—(IV)-oxy- chlorid	SeOCl ₂	165,87	g. Fl.	2,44 ^{22°}	8,5	179,4	zers.		zers. H ₂ S
2073	—(IV)-fluorid	SeF ₄	154,96	tbl. Fl.		—80	100	zers.		
2074	—(VI)-fluorid	SeF ₆	192,96	tbl. Gas		—39	—34,5	l. zers.		A., CCl ₄
2075	—(IV)-oxy- fluorid	SeOF ₄	132,96	tbl. Fl.	2,67	4,6	124	zers.		
2076	Diselen- dichlorid	Se ₂ J(?)	411,76	graue Krist.		70	zers. 100	zers.		swl. CS ₂ , CH ₃ COOH, nl. A., Ä., H ₂ SO ₄
2077	—iodid —nitrid	Se ₂ N ₄	371,87	or.-g.		expl. 160 bis 200		nl.		CS ₂ ; nl. Ä.
2078	—schwefel- trioxyd	SeSO ₃	159,02	gr. Prism.		—SO ₂ , 40		zers. 118		HNO ₃
2079	—sulfid	SeS	111,03	or.-g.	3,056 ^{0°}	zers.		nl.		
2080	Silber —hydrat	Ag	107,88	silb. Met., kub.	10,5 ^{20°}	960,5	1950	nl.		
2081	—hydrat	AgH	108,89	br., kub.		>500 unter H ₂ zers. 300		zers.		NH ₄ OH, wäbr. KCN; nl. NH ₃
2082	—(I)-oxyd	Ag ₂ O	231,76	schz. Pulver	7,143 ^{16,0°} 7,44	zers. 300 zers. >100		nl.		NH ₄ OH, HNO ₃ , H ₂ SO ₄
2083	—(II)-oxyd	AgO	123,88							
2084	—peroxyd	Ag ₂ O ₂	247,76							

*2085	—bromid	AgBr	187,80	hellg., kub.; 2,252	6,473 ^{25°}	434	zers. 700	0,000012 ^{20°}	0,000371 ^{100°}	0,5180° NH ₄ OH, wäbr. KCN, Na ₂ S ₂ O ₃ NH ₄ OH; wl. HNO ₃ , NH ₄ O ₂ , KCN; wl. HCl
*2086	—bromat	AgBrO ₃	235,80	weiß, tetr.; 1,8466	5,206	zers.		0,1620°	1,390°	
*2087	—chlorid	AgCl	143,34	weiß, kub.; 2,071	5,56	455	1550	0,000089 ^{10°}	0,002171 ^{100°}	
2088	—chlorit	AgClO ₂	175,34	g.	4,430	230	zers. 270	nl.	50 ^{80°}	A.
2089	—chlorat	AgClO ₃	191,34	weiß, tetr.	2,806 ^{25°}	zers. 486		101 ^{5°}	625 ^{35°}	A.
2090	—perchlorat	AgClO ₄	207,34	weiß, zerfl.	8,57	zers. >90		525 ^{20°}		
2091	Di Silber- fluorid	Ag ₂ F	234,76	g., hex.				zers.		
2092	Silber									
2093	—(I)-fluorid	AgF	126,88	g., kub., zerfl.	5,852 ^{15,5°}	435		182 ^{15,5°}	205 ^{108°}	wl. NH ₃
*2094	—(II)-fluorid	AgF ₂	145,88	br.-schz.		~690		zers.		wäbr. KCN, Na ₂ S ₂ O ₃ , NH ₃
	—jodid	AgJ	234,80	g., hex.; 2,218	5,67	zers. 552		3 · 10 ⁻⁷	3 · 10 ⁻⁸	
2095	—jodat	AgJO ₃	282,80	rh.	5,52516 ^{5°}	>200	zers.	0,0044 ^{20°}	swl.	HNO ₃ , wäbr. KJ; nl. NH ₃
2096	—orthoper- jodat, sauer	Ag ₂ H ₃ JO ₆	441,70							
2097	—acetat	AgC ₂ H ₃ O ₂	166,92	Nadeln	3,259 ^{15°}	zers. expl.		0,72 ^{0°}	2,52 ^{80°}	S.; wl. A.
2098	—acetylid	Ag ₂ C ₂	239,78	weiß				nl.		
2099	—amid	AgNH ₂	123,90		2 ^{5°}					
2100	—ortho- arsenat	Ag ₂ AsO ₄	462,55	dr.-r. Krist.	6,657 ⁴	zers.		0,00085 ^{20°}		CH ₃ COOH, NH ₄ OH
2101	—arsenit	Ag ₂ AsO ₃	446,55	g.		150 zers.		0,00115 ^{20°}	nl.	NH ₄ -Salze CH ₃ COOH, NH ₄ OH, NH ₄ -Salze wäbr. KCN, verd. HNO ₃ ; wl. NH ₄ OH
2102	—azid	AgN ₃	149,90	weiße Prism.		expl. 252		nl.	0,01100°	
2103	—metaborat	AgBO ₂	150,70					9,05 ^{25°}	0,05100°	NH ₄ OH, wäbr.
2104	—carbonat	Ag ₂ CO ₃	275,77	g. Pulver	6,077	218 zers.		0,003 ^{20°}		Na ₂ S ₂ O ₃ ; nl. A.
2105	—chromat	Ag ₂ CrO ₄	331,77	dr. Krist.	5,625 ^{25°}			0,0014 ^{0°}	0,011100°	NH ₄ OH, KCN, S.

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit			
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel	
Silber											
2106	—dichromat	Ag ₂ Cr ₂ O ₇	431,78	r., trikl.	4,77	zers.		0,0083 ¹⁵ °	zers.	HNO ₃ , NH ₄ OH, wäbr. KCN NH ₄ OH, wäbr. KCN; nl. A.	
2107	—citrat	Ag ₃ C ₆ H ₅ O ₇	512,74	Nadeln		zers.		0,028 ¹⁸ °	zers. 100		
2108	—cyanat	AgCNO	149,90	weiße Krist.	4,00	zers.		0,006 ¹⁶ °	swl.	NH ₄ OH, KCN, HNO ₃	
*2109	—cyanid	AgCN	133,90	weiß; 1,685	3,95	320 zers.		0,000023 ²⁰ °		NH ₄ OH, KCN, HNO ₃	
2110	—per- manganat	AgMnO ₄	226,81	dv., mkl.		zers.		0,55 ⁰ °	zers.		
*2111	—nitrat	AgNO ₃	169,89	tbl., rh.; 1,744	$\frac{19^{\circ}}{4}$ 4,352	212	444 zers.	115 ⁰ °	1024 ¹⁰⁰ °	Glycerin; swl. A.	
2112	—nitrat- bromid	AgNO ₃ · AgBr	357,69			182					
2113	—nitrat- chlorid	AgNO ₃ · AgCl	313,23			160					
2114	—nitrat- jodid	AgNO ₃ · AgJ	234,80			94					
2115	—nitrat- jodid	2 AgNO ₃ · AgJ	574,58			105					
2116	—nitrid	Ag ₃ N	337,65	schz., krist. oder am.		expl. bei Berührung zers. 140					
2117	—nitrit	AgNO ₂	153,89	weiß, rh.	4,453 ²⁶ ° $\frac{30^{\circ}}{4}$			0,16 ⁰ °	1,0 ⁵⁰ °	Aceton; sl. NH ₃ , nl. A.	
2118	—hyponitrit	Ag ₂ (NO) ₂	275,78	g.	$\frac{5,75}{4}$	zers. 110		swl.		zers. HNO ₃ , H ₂ SO ₄	
2119	—oxalat	Ag ₂ C ₂ O ₄	303,78	weiße Krist.	5,029 ⁴ °	expl. 140		0,0034 ¹⁸ °		KCN, NH ₄ OH	
2120	—diphosphat	Ag ₂ P ₂ O ₇	605,48	weiß	5,306 ^{7,5} °	585		nl.	nl.	NH ₄ OH, KCN HNO ₃ , H ₂ SO ₄	
2121	—meta- phosphat	AgPO ₃	186,86	tbl.	6,370	482					
*2122	—ortho- phosphat, sec.	Ag ₂ HPO ₄	311,75	weiße Krist. 1,8036		zers. 110					

2123	— <i>ortho</i> -phosphat, tert.	Ag ₃ P ₃ O ₄	418,62	g., kub.	$\frac{25}{5}$ 6,37	849	0,00065 ^{19,5°}	NH ₄ OH, KCN, S.; nl. NH ₃
2124	—phosphid	AgP	138,86	schz.	4,63	zers.		sl. HNO ₃ ; nl. HCl
2125	—phosphid	Ag ₂ P ₃	308,69	schz.-grau		zers.		HNO ₃ ; zers. Cl ₂ , Br ₂ , Königswasser
2126	—phosphid	AgP ₂	169,84	grau, krist.		zers. 500		NH ₄ OH; nl. verd. S., h. HNO ₃
2127	—phosphid	Ag ₂ P ₄	370,66	br.		zers.	0,00002 ^{25°}	
2128	—rhodanid	AgCNS	165,97	weiß		>120		
2129	—selenid	Ag ₂ Se	294,72	grau, kub.	8,0	880	nl.	
2130	—sulfat	Ag ₂ SO ₄	311,83	weiß, rh.	$\frac{29,2}{4}$ 5,45	652	0,57 ^{0°}	
2131	—sulfid (Akanthit)	Ag ₂ S	247,83	schz., rh.	7,326	Umw. 175	1,41 ^{100°}	
2132	—sulfid (Argentit)	Ag ₂ S	247,83	schz., kub.	7,317	zers.		
2133	—sulfid	Ag ₂ SO ₃	295,83	weiße Krist.		zers. 100	swl.	H ₂ SO ₄ ; nl. A. HNO ₃ ; wäbr. KCN, konz. H ₂ SO ₄ ; nl. verd. HCl
2134	—tartrat	Ag ₂ C ₄ H ₄ O ₆	363,83	weiß	3,432 ^{15°}	zers.	swl.	S., wäbr. KCN
2135	—tellurid	Ag ₂ Te	343,37	grau, kub.	8,5	955	swl.	NH ₄ OH; nl. HNO ₃
*2136	—dithionat	Ag ₂ S ₂ O ₆ · 2H ₂ O	411,92	rh.; ~1,662	3,61	zers.	0,218 [°]	NH ₄ OH; wäbr. KCN; nl. A.
2137	—thiosulfat	Ag ₂ S ₂ O ₃	327,89	weißes Pulver		zers.	nl.	HNO ₃ , KCN
2138	—duranat	Ag ₂ U ₂ O ₇	803,90	or.-r. Krist.		383	swl.	NH ₄ OH, wäbr. Na ₂ S ₂ O ₃
2139	—divanadat	Ag ₂ V ₂ O ₇	645,42	hellg. Krist.			0,05 ^{15°}	
2140	—wolframat	Ag ₂ WO ₄	463,68					
<i>Komplexverbindungen</i>								
*2141	Kaliumdicyanoargentat(I)	K[Ag(CN) ₂]	199,01	tbl., hex. 1,625	2,36		25 ^{20°}	NH ₄ OH, wäbr. KCN
2142	Silberfluorwasserstoffsäure	H[AgF ₂]	146,89	tbl. Krist.				

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
2143	Komplexver- bindungen Silberfluor- wasser- stoffsäure	H ₄ [AgF ₆]	166,90							
2144	Kalium- dijodo- argentat (I)	K[AgJ ₂]	400,82	fbl. Krist.						
2145	Kalium- trijodo- argentat (I)	K ₃ [AgJ ₃]	566,84	fbl. Krist.						
2146	Natriumdi- thiosulfato- argentat (I)	Na ₂ [Ag(S ₂ O ₃) ₂]	401,14							
2147	Tetrapyri- dinosilber- (II)-nitrat	[Ag(C ₄ H ₄ N ₄) ₂](NO ₃) ₂	548,29	or.-r. Krist.						
2148	Tetrapyri- dino- silber(II)- persulfat	[Ag(C ₄ H ₄ N ₄) ₂] ₂ S ₂ O ₈	616,40							
*2149	Silicium (IV)	Si	28,06	br. Pulver, kub. graphitartige Blättchen, kub.	2 2,0 bis 2,5		2600 2600	nl. nl.	nl.	HF, KOH HNO ₃ +HF, Alkali- schmelze; nl. HF HNO ₃ +HF, Ag; wl. Pb, Zn; nl. HF nl. A.; nl. A.; zers. KOH, SiO ₂ CS ₂ , A. Benzin
2150	Monosilan	SiH ₄	32,09	grau oder schw. kub.; 3,736 fbl. Gas	2,420° fl.: -185° -185°	1420 -185	2600 -112760 mm	nl. nl. zers.		
2151	Disilan	Si ₂ H ₆	62,17	fbl. Gas	fl.: -25°	-132,5	-15870 mm	wl. zers.		
2152	Trisilan	Si ₃ H ₈	92,24	fbl. Fl.	0,69 0,743°	-117	53	zers.		
2153 2154	Tetrasilan Polysilen	Si ₄ H ₁₀ (SiH ₂) _n	122,32 (30,07) 60,15	fbl. Fl.	0,790°	-93,5	80	zers.		

2155	Polysilin	(Si ₃ H ₃) _n	g. Krist.	oxyd. an der Luft	2230	nl.	nl.	zers. Alkali unter H ₂ - Entw.
2156	Silicium	SiO	44,06	Umw.	2230	nl.	nl.	HF; nl. Alkali
2157	—(II)-oxyd (Quarz)	SiO ₂	60,06	<1425 1710	2230	nl.	nl.	HF; nl. Alkali
*2158	—(II)-oxyd (Cristo- balit)	SiO ₂	60,06	2,650 ²⁰ 2,32 2,20	2230	nl.	nl.	HF; nl. Alkali
2159	—(II)-oxyd (Lechatelie- rit)	SiO ₂	60,06	2,26	2230	nl.	nl.	HF; nl. Alkali
2160	—(II)-oxyd (Tridymit)	SiO ₂ · H ₂ O	60,06	2,2	2230	nl.	nl.	HF; h. Alkali, CaCl ₂ - Schmelze 0,218° 3 n NH ₄ OH Alkali Alkali; nl. wäbr. NH ₄ Cl
2161	—(II)-oxyd (Opal)	3 SiO ₂ · H ₂ O	198,20	2,1 bis 2,3 1,576 ¹⁷ 0°	2230	swl.	swl.	
*2162	—oxyd- hydrat	H ₂ SiO ₃	78,08	fl.: 1,533 ⁴ 2,170°	2230	nl.	nl.	
2163	Kieselsäure	H ₂ SiO ₃	96,09	2,717°	2230	nl.	nl.	
2164	Orthokiesel- säure	H ₂ SiO ₄	96,09	0°	2230	nl.	nl.	
2165	Brommono- sian	SiBrH ₃	111,00	fl.: 1,533 ⁴ 2,170°	2230	nl.	nl.	
2166	—Dibrom- monosian	H ₂ SiBr ₂	189,92	2,717°	2230	nl.	nl.	
2167	—Tribrom- monosian	SiHBr ₃	268,82	0°	2230	nl.	nl.	
*2168	Siliciumtetra- bromid	SiBr ₄	347,72	2,82 ⁴ 1,579	2230	nl.	nl.	
2169	Disilicium- hexa-	Si ₂ Br ₆	535,62	2,82 ⁴ 1,579	2230	nl.	nl.	
2170	Bromtri- chlormono- sian	SiBrCl ₃	214,35	2,82 ⁴ 1,579	2230	nl.	nl.	
2171	—Dibromdi- chlormono- sian	SiBr ₂ Cl ₂	258,82	2,82 ⁴ 1,579	2230	nl.	nl.	
2172	—Tribrom- chlormono- sian	SiBr ₃ Cl	303,27	2,82 ⁴ 1,579	2230	nl.	nl.	
2173	Chlormono- sian	SiClH ₃	66,54	2,82 ⁴ 1,579	2230	nl.	nl.	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
2174	Silicium <i>Dichlormono-</i> <i>silan</i>	H ₂ SiCl ₂	101,00		1,42-122°	— 122	8,3			
2175	<i>Trichlor-</i> <i>monosilan</i>	SiHCl ₃	135,44	fbl. Fl.	1,34	— 134	33758 mm	zers.		∞ CS ₂ , CCl ₄ , Chlf.
*2176	Silicium — <i>tetra-</i> <i>chlorid</i>	SiCl ₄	169,89	fbl. rau- chende Fl.; 1,412 fl.	1,50	— 70	57,6	zers.		zers. konz. H ₂ SO ₄ , A.
2177	<i>Disilicium-</i> <i>hexa-</i> <i>chlorid</i>	Si ₂ Cl ₆	268,86		1,580°	— 1	144760 mm	zers.		zers. Alkali
2178	<i>Hexachlor-</i> <i>disiloxan</i>	Si ₂ OCl ₆	284,86	fbl., rau- chende Fl.	10,05 (q)	— 33	137	zers.		∞ CS ₂ , CCl ₄ , Chlf. zers. A.
2179	<i>Trichlor-</i> <i>silicomer-</i> <i>captan</i>	SiCl ₃ SH	167,51	fbl. rau- chende Fl.	1,45	95 bis 97		zers.		
2180	<i>Trifluor-</i> <i>monosilan</i>	SiHF ₃	86,07	Gas	2,980° (q)	— 110	— 80,2	zers.		Toluol; zers. Alkali, A., A.
2181	Silicium — <i>tetra-</i> <i>fluorid</i>	SiF ₄	104,06	Gas	3,71 (d)	— 95,7	— 65181 mm	zers.		HNO ₃ , A.
2182	<i>Disilicium-</i> <i>hexa-</i> <i>fluorid</i>	Si ₂ F ₆	170,12	weißes Pulver		18,5780 mm		zers.		
2183	Silicium- <i>monojodid</i>	(SiJ) _n		or.-r. Schuppen		zers.		zers.		nl. CS ₂ , Chlf., Bzl.
2184	<i>Trijodmono-</i> <i>silan</i>	SiHJ ₃	409,83	Fl.	3,31420°	8	220	zers.		∞ CS ₂ , Bzl.
2185	Silicium- <i>tetrajodid</i>	SiJ ₄	535,74	fbl., kub.		120,5	290	zers.		2,227° CS ₂
2186	<i>Disilicium-</i> <i>heza-</i> <i>jodid</i>	Si ₂ J ₆	817,64	fbl., hex. Taf.		250	zers.	zers.		1919°
2187	<i>Jodtribrom-</i> <i>monosilan</i>	SiJBr ₃	394,74			14	192			2627° CS ₂
2188	<i>Dijod-</i> <i>tribrom-</i> <i>monosilan</i>	SiJ ₂ Br ₂	441,74			38	230 bis 231			

2189	Trijodbromosilan	Si ₃ Br	488,74		53	255			
2190	Jodtrichlorosilan	SiJCl ₃	261,35	fbl., rauchende Fl.	< — 60	113,5	zers.		
2191	Diioddichlorosilan	Si ₂ JCl ₂	352,82		< — 60	172			
2192	Trijodchlorosilan	SiJ ₃ Cl	444,28		2	234 bis 237	zers. H ₂ -Entw.		
2193	Trisilanamin	(SiH ₃) ₃ N	107,26	fbl. Fl.	— 105,6	52			
2194	Silicium —borid	SiB ₃	60,52	schz., rh.	2,52		nl.		nl. HNO ₃ ; zers. wäbr. KOH, H ₂ SO ₄ ; HNO ₃ ; nl. wäbr. KOH; zers. H ₂ SO ₄ ; Alkali-Schmelze, nl. S.
2195	—borid	SiB ₆	92,98	schz. Krist.	2,47		nl.		nl. HNO ₃ ; zers. H ₂ SO ₄ ; Alkali-Schmelze, nl. S.
*2196	—carbide	SiC	40,07	bl.-schz., hex. oder kub.; 2,654 g. Krist.	3,17	subl. 2200	nl.		nl. HNO ₃ ; zers. H ₂ SO ₄ ; Alkali-Schmelze, nl. S.
2197	—tetra-rhodianid	Si(CNS) ₄	260,39		142 (143,8)	314,2	zers.		nl. S.
2198	—sulfid	SiS	60,13	g. Nadeln	1,853 ¹⁵⁰ / ₄	subl.	zers.		verd. Alkali zers. A.
2199	—disulfid	SiS ₂	92,19	weiße oder graue Nadeln		940 ²⁰ mm	zers.		zers. HNO ₃ , CS ₂ , Benzin
2200	—sulfo-bromid	SiSBr ₂	219,96	fbl. Taf.	93	150 ¹⁵ , 3 mm	zers.		CS ₂
2201	—sulfo-chlorid	SiSiCl ₂	131,04	weiß, Prism.	75	185	zers.		
2202	Silicocoxalsäure	Si ₂ O ₃ (OH) ₂	122,14	weiß, am.	zers.		nl.		
2203	Komplexverbindungen								
2203	Kieselfluorwasserstoffsäure	H ₂ SiF ₆	144,08				l.		
2204	Aluminiumhexafluorsilicat	Al ₂ [SiF ₆] ₃	480,12	weißes Pulver			wl.		
*2205	Ammoniumhexafluorsilicat	(NH ₄) ₂ [SiF ₆]	178,14	kub.; 1,3696	2,01	subl.	18,5 ¹⁷ , 5°	55,5	A.; nl. Aceton
2206	Bariumhexafluorsilicat	Ba[SiF ₆]	279,42	krist.	4,279 ¹⁵		0,0150°	0,03350°	nl. HCl, NH ₄ Cl nl. A.

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
	Komplexver- bindungen									
2207	Cäsiumhexa- fluosilicat	Cs ₆ [SiF ₆]	407,88	kub.	3,375618 ^o			6017 ^o	< 60	nl. A.
2208	Calciumhexa- fluosilicat	Ca ₃ [SiF ₆]	182,14	tbl.	2,66217,5 ^o			wt. zers.		HCl, HF, A.
2209	Calciumhexa- fluosilicat	Ca ₃ [SiF ₆] · 2 H ₂ O	218,17	weiß, tetr.	2,25			zers.		H ₂ SiF ₆
*2210	Kaliumhexa- fluosilicat	K ₄ [SiF ₆]	220,25	tbl., hex. oder kub.; 1,39	3,08 hex.; 2,66517 ^o kub.	zers.		0,1217,5 ^o	0,95100 ^o	HCl; nl. A, NH ₃
*2211	Kobalthexa- fluosilicat	Co ₃ [SiF ₆] · 6 H ₂ O	309,10	r., rhomb.	2,11319 ^o			118,121,5 ^o	I.	
*2212	Kupfer(II)- hexafluosilicat	Cu ₃ [SiF ₆] · 6 H ₂ O	313,70	bl., rh. zerfl.	2,207			233,617 ^o		0,1620 ^o 92 % lg. A.
2213	Lithiumhexa- fluosilicat	Li ₂ [SiF ₆] · 2 H ₂ O	191,97	mkf.	2,312 ^o 17,5 ^o	-2H ₂ O, 100	zers.	52,617 ^o		A.; nl. A., Aceton
*2214	Magnesium- hexafluosilicat	Mg ₃ [SiF ₆] · 6 H ₂ O	274,48	tbl., rhomb. 1,3430	1,788 ⁴	zers.		64,817,5 ^o	I.	zers. HF
*2215	Mangan- hexafluosilicat	Mn ₃ [SiF ₆] · 6 H ₂ O	305,09	rosa, rh.; 1,3570	1,90417,5 ^o	zers.		14018 ^o	sl.	A.
*2216	Natrium- hexafluosilicat	Na ₄ [SiF ₆]	188,05	weiß, hex.; 1,312	2,679	zers.		0,430 ^o	2,45100 ^o	nl. A.
*2217	Nickelhexa- fluosilicat	Ni ₃ [SiF ₆] · 6 H ₂ O	308,85	gr., rhomb.; 1,391	2,134	zers.		sl.		
2218	Quecksilber- (I)-hexa- fluosilicat	Hg ₂ [SiF ₆] · 2 H ₂ O	579,31	Prism.				wt.		nl. HCl
2219	Quecksilber- (II)-hexa- fluosilicat	Hg[SiF ₆] · HgO · 3 H ₂ O	613,33	g. Nadeln				zers.		S.
2220	Rubidium- hexafluosilicat	Rb ₄ [SiF ₆]	313,02	kub.	3,332			0,1620 ^o 1,35100 ^o		S.; nl. A.

2221	Strontium- hexafluor- silicat	$\text{Sr}[\text{SiF}_6] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	265,72	mkl.	2,9917,5°	zers.		3,215°	I.	0,0615° 50% lg. A.; HCl zers. NH_4OH
2222	Thallium- hexafluor- silicat	$\text{Tl}_4[\text{SiF}_6] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	586,87	kub.				sl.		
*2223	Zinkhexa- fluosilicat	$\text{Zn}[\text{SiF}_6] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	315,54	fbl., hex.; 1,332	20° 2,104 4	zers.		500°	72100°	
2224	Wolframat- kieselsäure	$\text{H}_4\text{SiW}_{12}\text{O}_{40}$	2915,2	g. Krist.				96018°		
<i>Organische Siliciumver- bindungen</i>										
2225	Silicobenzoe- säure	$\text{C}_6\text{H}_5\text{SiOOH}$	138,17	fbl.		40 bis 50	215 bis 216			
2226	Hexäthyl- disilan	$\text{Si}_4(\text{C}_2\text{H}_5)_6$	230,48	g. Öl			250 bis 253			
2227	Hexamethyl- disilan	$\text{Si}_4(\text{CH}_3)_6$	146,32	g. Öl		12,5 bis 14	112 bis 114			
2228	Hexaphenyl- disilan	$\text{Si}_4(\text{C}_6\text{H}_5)_6$	518,72	krist.		357				
2229	Trisoamyl- monosilan	$\text{HS}(\text{C}_8\text{H}_{17})_3$	242,48	fl.			246			nl. H_2SO_4 , Alkali
2230	Tetraäthyl- monosilan	$\text{Si}(\text{C}_2\text{H}_5)_4$	144,30	ölige Fl.	0,769415°		152,8 bis 153,2 107	nl.		nl. H_2SO_4 , Alkali
2231	Triäthyl- monosilan	$\text{HSi}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$	116,25	fl.	0,7510			nl.		wl. Benzin
2232	Tetraäthyl- monosilan	$\text{Si}(\text{C}_2\text{H}_5\text{CH}_2)_4$	392,56	krist.		228	204 bis 206 121 bis 122			
2233	Trisobutyl- monosilan	$\text{HSi}(\text{C}_4\text{H}_9)_3$	200,40	fl.						
2234	Tetrameth- oxy- monosilan	$\text{Si}(\text{CH}_3\text{O})_4$	153,20		1,05890°					
2235	Methylmono- silan	$\text{H}_3\text{Si}(\text{CH}_3)_3$	46,12	fbl. Gas	0,62-54°	—156,5	—57	nl.		zers. Alkali unter H_2 -Entw. zers. Alkali unter H_2 -Entw. nl. H_2SO_4 , Alkali
2236	Dimethyl- monosilan	$\text{H}_4\text{Si}(\text{CH}_3)_2$	60,14	fbl. Gas		—150	—20	zers.		
2237	Tetramethyl- monosilan	$\text{Si}(\text{CH}_3)_4$	88,20	ölige Fl.	0,6510°		26,5	nl.		
2238	Tetra- phenoxy- monosilan	$\text{Si}(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_4$	400,46	krist.		47 bis 48	415 bis 420			
2239	Tetraphenyl- monosilan	$\text{Si}(\text{C}_6\text{H}_5)_4$	366,46	Nadeln		228	> 360			wl. Benzin

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
	<i>Organische Siliciumver- bindungen</i>									
2240	Triphenyl- monosilan	HSi(C ₆ H ₅) ₃	260,37	weiße Platten		36 bis 37	152,2 mm bis 167 170			
2241	Tripropyl- monosilan	HSi(C ₃ H ₇) ₃	158,33	fl.	0,8709		153 bis 154			
2242	Triäthyl- silanol	(C ₂ H ₅) ₃ SiOH	132,25	fest		148; 151,5				nl. Benzin
2243	Triphenyl- silanol	(C ₆ H ₅) ₃ SiOH	276,37	fl.			224 (235)			nl. Benzin
2244	Hexäthyl- disiloxan	Si ₂ O(C ₆ H ₁₃) ₆	246,48	fest						
2245	Hexaphenyl- disiloxan	Si ₂ O(C ₆ H ₅) ₆	534,72	fest						
2246	Stickstoff	N	14,008	fbf. Gas, fl. oder kub.	f. : 1,026–252,5° fl. : 0,805–195,8° 13,88° (c _H)	–209,86	–195,8	2,35°	1,55 ²⁰	wl. A.
2247	—wasser- stoffsäure	HN ₃	43,03	fbf. Fl.	$\frac{15^\circ}{1,011}$	–80	37	∞	∞	∞ A.
2248	Hydrazin	N ₂ H ₄	32,05	fbf. Fl.	1,0321°	1,4	113,5	∞	∞	A.
2249	—hydrazon- um-salze:	N ₂ H ₄ · H ₂ O	50,06	fbf.		<–40	118,5 ^{739,5} mm	∞	∞	∞ A.; nl. A.
2250	—azid	N ₃ H ₄ · HN ₃	75,08	zerfl.		75,4		sl.	sl.	sl. A.
2251	—chlorid, prim.	N ₂ H ₄ · HCl	68,51	fl.		89		sl.	sl.	wl. A.
2252	—chlorid, sec.	N ₂ H ₄ · 2HCl	104,98	weiß, kub.	1,42	198		l.	l.	A.
2253	—formiat	N ₂ H ₄ · 2HCOOH	124,10	kub.		128		l.	l.	
2254	—nitrat, prim.	N ₂ H ₄ · HNO ₃	95,06	Krist.		70,7	subl. 140	174,9 ¹⁰	sl.	
2255	—nitrat, sec.	N ₂ H ₄ · 2HNO ₃	158,08	Nadeln		104	zers.	sl.	sl.	nl. A.
2256	—sulfat, prim.	N ₂ H ₄ · 1/2 H ₂ SO ₄	81,09	zerfl. Taf.		85		sl.	sl.	swl. abs. A.
2257	—sulfat, sec.	N ₂ H ₄ · H ₂ SO ₄	130,13	rh.	1,378	254		3,055 ²³	27,65 ⁶⁰	

[illegible]

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kalt Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
2277	Stickstoff Dicyan	C ₂ N ₂	52,04	fbl. Gas, scharfer Ge- ruch, sehr giftig	fl. 0,866; 1,806 (6L)	— 34,4	— 20,5	450 ^{20°}		2300 ^{20°} A.; 50018° Ä.
2278	Hydroxyl- amin	NH ₂ OH	33,03	rh., zers.	1,3518°	33,05	56,5 ²² mm	l.	zers.	S. A.
2279	Hydroxyl- amin- chlorid	NH ₂ OH · HCl	69,50	fbl., mkl.	1,6717°	151	zers.	83,317°	sl.	l. A.; nl. Ä.
2280	Hydroxyl- aminnitrat	NH ₂ OH · HNO ₃	96,05	fbl. Krist.		48	zers.	sl.	zers.	sl. abs. A.
2281	Hydroxyl- aminsulfat	NH ₂ OH · 1/2 H ₂ SO ₄	82,07	fbl. mkl.		170	zers.	32,90°	68,590°	wl. A.
2282	Nitramid	NO ₂ NH ₂	62,03	fbl. Krist.		zers.		l.		A. Ä.
2283	Nitrosulfon- säure	NO ₂ HSO ₃	127,09	fbl., rh.		73 zers.		zers.		H ₂ SO ₄
2284	Stickstoff- sulfid (Schwefel- stickstoff)	N ₂ S ₄	184,29	or.-r. mkl.	2,2215° 18°	178	subl.	nl.	zers.	Chlf., CS ₂ wl. Ä., Ä.
2285	— pentasulfid	N ₂ S ₅	188,35	r. Fl.; v.- graue Krist. silb. Met.;	1,901 ⁴	11	zers.	nl.		CS ₂ ; wl. A., Ä.
2286	Strontium (II)	Sr	87,63	kub.	2,6	752	1380	l.	l.	A., S.
*2287	—oxyd	SrO	103,63	fbl., kub.; 1,870	4,7	2430		0,350°	24,2100°	wl. Ä.; nl. Ä.
2288	—peroxyd	SrO ₂	119,63	weißes Pulver	4,56	zers.		0,008 ^{20°}	zers.	A., wäbr. NH ₄ Cl
2289	—peroxyd	SrO ₂ · 8 H ₂ O	263,76	weiße Krist.	1,951	-8 H ₂ O, 100	zers.	0,018 ^{20°}	zers.	nl. Aceton
2290	—hydroxyd	Sr(OH) ₂	121,56	weiß, zerfl.	3,625	375		0,410°	21,83100°	A.; nl. NH ₄ OH
*2291	—hydroxyd	Sr(OH) ₂ · 8 H ₂ O	265,77	fbl., tetr. 1,499	1,90	-7 H ₂ O, 100		0,900°	47,7100°	wäbr. NH ₄ Cl; nl. Aceton
2292	—bromid	SrBr ₂	247,46	weiße Nadeln	4,216 ⁴	643	zers.	87,90°	17580°	A., Amyl-A.
2293	—bromid	SrBr ₂ · 6 H ₂ O	355,56	fbl. Krist.	2,35818°	88,6	-6 H ₂ O, >180	sl.	sl.	
2294	—bromat	Sr(BrO ₃) ₂ · H ₂ O	361,48	mkl.	3,773	- H ₂ O, 120	zers. 240	3316°		

*2295	—chlorid	SrCl ₂	158,54	weiß, kub.; 1,6499	3,052	873	—4H ₂ O, 100 120 zers.	44,1 ¹⁰	102 ¹⁰⁰	swl. abs. A. Aceton; nl. NH ₃
*2296	—chlorid	SrCl ₂ · 6H ₂ O	266,64	weiß, rh.; 1,5364	1,933 ¹⁷			104 ⁰	198 ⁴⁰	A.
*2297	—chlorat	Sr(ClO ₃) ₂	254,54	weiß, rh.; 1,6047	3,152			174,9 ¹⁸	sl.	A.
2298	—chlorat	Sr(ClO ₃) ₂ · 8H ₂ O	398,67	weiße Nadeln				l.	sl.	A.
2299	—perchlorat	Sr(ClO ₄) ₂	286,54	tbl. Krist.				310 ²⁵	sl.	212 M., 181 A., 7 HCl; nl. HF
*2300	—fluorid	SrF ₂	125,63	weiß, kub.; 1,438	2,44	1190		0,011 ¹⁰	0,012 ²⁰	
2301	—jodid	SrJ ₂	341,47	tbl. Taf.	4,549 ⁴	402	zers.	164 ⁰	370 ¹⁰⁰	wl. abs. A.
2302	—jodid	SrJ ₂ · 6H ₂ O	449,57	tbl. Krist.	4,415			sl.	∞	
2303	—jodat	Sr(JO ₃) ₂	437,47	trinkl.	5,045 ¹⁵			0,03 ¹⁵	0,81 ⁰⁰	
2304	—acetat	Sr(C ₂ H ₃ O ₂) ₂	205,72	weiße Krist.	2,099		zers.	36,9 ⁰	36,4 ⁹	0,26 ¹⁵ M. S.
2305	—ortho- arsenat, sec.	SrHAsO ₄ · H ₂ O	245,56	rh. Nadeln	3,606 ¹⁵	-H ₂ O, 125		0,284 ^{15,5}	zers.	
2306	—tetraborat	SrB ₄ O ₇ · 4H ₂ O	314,97						77 ¹⁰⁰	HNO ₃ , wäbr. NH ₄ -Salze HNO ₃
2307	—borid	SrB ₄	152,55	schz. Krist.	3,3			nl.	nl.	zers. S.
2308	—carbide	SrC ₃	111,65	schz. Krist.	3,19			zers.	0,065 ¹⁰⁰	S., NH ₄ -Salze, wäbr. CO ₂
*2309	—carbonat	SrCO ₃	147,64	weiß, rh.; 1,664	3,70	1497 ⁶⁰ atm	—CO ₂ , 1350	0,0011 ¹⁸	0,043 ¹⁰⁰	S., CH ₃ COOH, NH ₄ -Salze
2310	—chromat	SrCrO ₄	203,64	g., mkl.	3,895 ¹⁵		zers. 110	0,088 ¹⁵		
2311	—dichromat	SrCr ₂ O ₇ · 3H ₂ O	357,70	r., mkl.; 1,7174				sl.	34,4 ¹⁰⁰	wl. A.
2312	—cyanid	Sr(CN) ₂ · 4H ₂ O	211,73	Krist., zerfl.		zers.		9,1 ⁰	l.	
*2213	—formiat	Sr(HCO ₂) ₂	177,67	rh.; 1,574	2,695	71,9		l.	200	
2314	—formiat	Sr(HCO ₂) ₂ · 2H ₂ O	213,70	rh.; 1,521	2,25	zers.		30	291 ¹⁵	
2315	—lactat	Sr(C ₃ H ₅ O ₂) ₂ · 3H ₂ O	319,82	weißes Pulver		-3H ₂ O, 120		270 ⁰		
2316	—per- manganat	Sr(MnO ₃) ₂ · 3H ₂ O	379,54	purpurn, kub.	2,75	zers. 175				
2317	—molybdat	SrMoO ₄	247,58	tetr.	4,145			0,0104 ¹⁷	101,2 ¹⁰⁰	NH ₃ ; 0,012 abs. A.
*2318	—nitrat	Sr(NO ₃) ₂	211,65	tbl., kub. 1,5878	2,986	570		39,5 ⁰	sl.	nl. HNO ₃
2319	—nitrat	Sr(NO ₃) ₂ · 4H ₂ O	283,71	weiß, mkl.	2,2			53 ⁰	1389 ⁰	
2320	—nitrit	Sr(NO ₂) ₂	179,65		2,867 ²⁷ 0 ⁰					
2321	—nitrit	Sr(NO ₂) ₂ · H ₂ O	197,66	tbl. Krist.	2,408 ⁰		zers. 240	58,9 ⁰	182 ¹⁰⁰	0,42 ²⁰ 90% ig. A., HCl, HNO ₃
2322	—oxalat	SrC ₂ O ₄ · H ₂ O	193,67	tbl. Krist.		H ₂ O, > 100 -H ₂ O, 150		0,005 ¹⁸	5 ¹⁰⁰	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
*2323	Strontium —ortho- phosphat, sec.	SrHPO ₄	183,62	rh.; 1,62	3,544 ¹⁵			nl.	nl.	S., wäbr. NH ₄ -Salze
2324	—rhodanid	Sr(CNS) ₂ · 3H ₂ O	257,85	zerfl.		-3H ₂ O, 100 zers.	zers. 160	sl.	28,6 ¹⁰⁰	sl. A. 1,525 ⁹ 9,578 ⁹
2325	—salicylat	Sr(C ₆ H ₅ O ₂) ₂ · 2H ₂ O	397,88	tbl. Krist.				nl.	nl.	h. HCl; nl. K. HNO ₃
2326	—selenat	SrSeO ₄	230,59	rh.	4,25 ²⁵			nl.	nl.	
2327	—silicat	SrSiO ₃	163,69	tbl., hex.; 1,599	3,65 ⁴	1580		nl.	nl.	
*2328	—sulfat	SrSO ₄	183,70	tbl., rh.; 1,6237	3,96	1580 zers.		0,0113 ⁰	0,011432 ⁹	wl. S.; nl. verd. H ₂ SO ₄ 1470 ⁹ H ₂ SO ₄ A.
2329	—hydrogen- sulfat	Sr(HSO ₄) ₂	281,78	tbl.		zers.		zers.		sl. H ₂ SO ₄ S., A.; nl. Aceton
2330	—sulfid	SrSO ₃	167,70	weiße Krist.	3,70 ¹⁵	zers.		0,0033 ¹⁷		
*2331	—sulfid	SrS	119,70	weiß oder grau				l. zers.	zers.	
2332	—hydrogen- sulfid	Sr(HS)	153,78	tbl., kub.; 2,107		zers.		l.	l.	
2333	—tetrarsulfid	SrS ₄ · 6H ₂ O	323,99	hellr. Krist.	20 ⁹	25		l.	l.	A.
2334	—tartrat	SrC ₄ H ₄ O ₆ · 4H ₂ O	307,77	mkl.	1,966 ⁴	zers.		0,11 ⁰	0,7685 ⁹	
*2335	—dithionat	SrS ₂ O ₄ · 4H ₂ O	319,82	krist.; 1,5296	2,373		-4H ₂ O, 78	22 ¹⁶	67 ¹⁰⁰	nl. A.
2336	—thiosulfat	SrS ₂ O ₃ · 5H ₂ O	289,84	mkl.	2,17 ¹⁷	-4H ₂ O, 100 zers.		9,5 ⁰	57 ¹⁰⁰	nl. A.
2337	—wolframat	SrWO ₄	335,55	weiß, tetr.	6,184	zers.		0,14 ¹⁵		
2338	Tantal (V)	Ta	180,88	silb. Met., kub.	16,6	3000	(4100)	nl.	nl.	Alkali- Schmelze, HF; nl. HCl, HNO ₃ , H ₂ SO ₄ , nl. S.
2339	—(IV)-oxyd	Ta ₂ O ₅	425,76	dgrau	61,5 ⁹	oxyd.		nl.	nl.	KHSO ₄ - Schmelze; nl. S.
2340	—(V)-oxyd	Ta ₂ O ₅	441,76	weiß, rh.	8,735 ⁴	1470 zers.		nl.	nl.	

2341	—(V)-bromid	TaBr ₅	550,46	g. Krist.	4,67	240	320	zers.	A., M.
2342	—(V)-chlorid	TaCl ₅	358,17	hellg. Prism.	3,682°	221	242	zers.	abs. A.;
2343	—(V)-fluorid	TaF ₅	275,88	tetr.	4,74	96,8	229,5	l.	zers. H ₂ SO ₄
2344	—nitrid	Ta ₃ N ₅	612,68	r., am.		entfl.		nl.	HF, HCl
2345	—(IV)-sulfid	Ta ₂ S ₅ (Ta ₂ S ₄)	245,01 (490,02)	dgrau	(α) 6,24 (β) 6,00	zers. >1300		nl.	HNO ₃ +HF; nl. S
2346	Tellur	Te	127,61	hellgrau, hex.		452	1390	nl.	wl. HF, HNO ₃
2347	—wasserstoff	H ₂ Te	129,63	tbl. Gas oder Fl.	20°			nl.	H ₂ SO ₄ , HNO ₃
2348	—(IV)-oxyd	TeO	143,61	schw., am.	2,57 $\frac{4}{4}$	—48		nl.	wäbr. KCN,
2349	—(IV)-oxyd	TeO ₂	159,61	weiß, tetr. oder rh.	tetr.: 5,66° rh.: 5,91°	zers.	0,00067	nl.	KOH, K ₂ CO ₃ , nigswasser; nl. CS ₂
2350	—(VI)-oxyd	TeO ₃	175,61	or. Krist.	5,0810,5°	zers.		nl.	Alkali, A. HCl, H ₂ SO ₄
2351	Tellurige Säure	H ₂ TeO ₃	177,63	weiß, rh. oder mkl.	3,05	-H ₂ O, 40		nl.	S., Alkali; nl. CS ₂
2352	Tellursäure	H ₂ TeO ₄	193,63	weiß	3,4419,2°	zers. 160		zers.	h. konz. KOH; nl. S.
2353	Tellursäure	H ₂ TeO ₄ · 2 H ₂ O	229,66	tbl., kub. oder mkl.	3,06	zers. 160 -2H ₂ O, 130	langsam l. 19,70°	l.	nl. k. S., Alkali
2354	<i>Ortho</i> - tellursäure	H ₂ TeO ₆	229,66	kub.	20° $\frac{4}{4}$ 3,053			258,5100°	S., Alkali; nl. A.
2355	Tellur	TeBr ₂	287,44	graue Nadeln	15° $\frac{4}{4}$	240	339	zers.	wl. Weinsäure
2356	—(IV)- bromid	TeBr ₄	447,27	or., prism.	4,31 $\frac{4}{4}$	380	421	zers.	wäbr. Weins. NaOH
2357	—(II)-chlorid	TeCl ₂	198,52	schz. Krist.	7,05	210	324	l. zers.	zers. S., Alkali
2358	—(IV)- chlorid	TeCl ₄	269,44	g., zerfl.	2,56232°	224	414	zers.	verd. HCl; nl. CS ₂
2359	—(II)-jodid	TeJ ₂	381,45	schz. Krist.		subl.		nl.	zers. HCl; nl. CS ₂
2360	—(IV)-jodid	TeJ ₄	635,29	graue Krist.	8,403	259		zers.	wäbr. NH ₄ Cl
2361	—nitrat, basisch	4 TeO ₃ · N ₂ O ₅ · 1 1/2 H ₂ O	773,48	rh.		-NO, 190		nl.	HJ; zers. A. HNO ₃
2362	<i>Ditelluroxy</i> - sulfat (Pyrotellur- sulfat)	2 TeO ₃ · SO ₃	399,29	rh.	4,7	zers. 500		zers.	HCl, HNO ₃

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
2363	Terbium (III) —oxyd	Tb	159,2	glänz. Met., hex.	8,3			nl.		verd. S.
2364	—	Tb ₂ O ₃	366,40	fbf., am.	$0^{\circ} \frac{4}{4}$			I.		A.
2365	—chlorid	TbCl ₃	265,57	fbf. Nadeln	4,35	538		I.		
2366	—nitrat	Tb(NO ₃) ₃ · 6H ₂ O	453,32	mkl.		89,3				
2367	Thallium	Tl	204,39	silb., Met., hex.	11,85	303,5	1457	nl.	nl.	HNO ₃ , H ₂ SO ₄ ; nl. NH ₃ S.
2368	—(I)-oxyd	Tl ₂ O	424,78	g., zerfl.		300	-O, 1865	sl.	sl.	A.; zers. S.
2369	—(II)-oxyd	Tl ₂ O ₂	456,78	schiz. oder br., hex.	schz.; 10,10 ²⁹ br.: 9,65 ²¹	717	-2O, 875	nl.	nl.	S.; nl. Alkali
2370	—(I)- hydroxyd	TlOH	221,40	hellg.		zers. 139		25,40°	148,3 ¹⁰⁰	A.
2371	—(II)-oxyd- hydrat	TlO(OH)	237,40	br.-r. Krist.	$17,3^{\circ} \frac{4}{4}$	-H ₂ O, 115		nl.		S., NH ₄ -Salze, nl. Alkali
*2372	—(I)-bromid	TlBr	284,31	hellg., kub. 2,4 bis 2,8	7,557	460	815	0,0240°	0,25 ⁷⁰	nl. Aceton
2373	—(I, II)- bromid	Tl ₂ Br ₄	728,44	g. Nadeln		zers.		zers.		sl. A.
2374	—(III)- bromid	TlBr ₃	444,14	g., zerfl.	7,00	430	720	I.	sl.	wl. HCl; nl. A. NH ₄ OH
*2375	—(I)-chlorid	TlCl	239,85	weiß, kub; 2,247	5,9	400 bis 500	zers.	0,17°	2,38 ¹⁰⁰	1,9 ¹⁰⁰
2376	—(I, II)- chlorid	Tl ₂ [Tl ^{III} Cl ₄]	1030,30	g., hex.				0,26 ¹⁵		
2377	(III)-chlorid	TlCl ₃	310,76	hex., Taf.		25	zers.	sl.		A., A.
2378	—(III)- chlorid	TlCl ₄ · 4H ₂ O	382,83	Nadeln		37	-4H ₂ O, 100	86,2 ¹⁷	zers.	A., A.
2379	—(I)-chlorat	TlClO ₃	287,85	Nadeln	5,047 ⁹			2,80°	57,3 ¹⁰⁰	wl. A.
2380	—(I)-per- chlorat	TlClO ₄	303,85	rh.	4,89	501	zers.	60°	166,6 ¹⁰⁰	wl. A.; nl. NH ₃
2381	—(I)-fluorid	TlF	223,39	fbf., kub.				80 ¹⁵	sl.	nl. k. HCl
2382	—(III)- fluorid	TlF ₃	261,39	oliv.-gr.			~298	nl.		

*2383	—(I)-jodid	Tl ₂ I	331,31	g., rh.; r., kub.; 2,78	$\frac{14,1^\circ}{4}$ 7,09	440	824	0,002 ⁰	0,120 ¹⁰⁰	nl. Königs- wasser, KJ, A., Aceton A., A. sl. A. nl. A., Aceton, abs. A. wl. S., Alkali; nl. CH ₃ COOH; zers. S., wäbr. Na ₂ S ₂ O ₃
2384	—(I)-tri- jodid	Tl ₃ I ₃	585,15	schz., rh.				sl.	27,2100°	
2385	—(I)-acetat	Tl ₂ C ₂ H ₃ O ₃	263,43	seidige Nadeln	3,68	110		swl.		
2386	—(I)-azid	Tl ₂ N ₃	246,41	hellg., tetr.		334		4,215,5°		
2387	—(I)-car- bonat	Tl ₂ CO ₃	468,79	weiß, mkl.	7,11	272		0,0360°	0,2100°	
2388	—(I)-chromat	Tl ₂ CrO ₄	524,79	g. Krist.				nl.		
2389	—(I)-di- chromat	Tl ₂ Cr ₂ O ₇	624,80	r. Krist.				16,828,5°	4,14100°	
2390	—(I)-cyanid	TlCN	230,41	Taf.		zers.		3,90°		
2391	—(I)- nitrat (α)	TlNO ₃	266,40	kub.		205	430	9,5520°	30,430°	
2392	—(I)- nitrat (β)	TlNO ₃	266,40	hex.		Umw. in α 145		3,910°	4,14100°	
*2393	—(I)- nitrat (γ)	TlNO ₃	266,40	rh.; 1,82	5,556 ^{21,4°}	Umw. in β 75		1.	1.	Aceton; nl. A.
2394	—(III)- nitrat	Tl(NO ₃) ₃ · 3H ₂ O	444,46	tbl. Krist.	$\frac{20^\circ}{4}$ 6,786	zers. 100		40		
2395	—(I)-di- phosphat	Tl ₄ P ₂ O ₇	991,52	mkl.	6,8910°	>120		0,515°	0,67100°	wl. NH ₄ - Salze, nl. A.
2396	—(I)-ortho- phosphat, tert.	Tl ₃ PO ₄	708,19	weiße Nadeln						
3297	—(I)- rhodanid	TlCNS	262,48	tetr. Nadeln				0,31520°	0,72740°	nl. A.
*2398	—(I)-selenat	Tl ₂ SeO ₄	551,74	rh.; 1,9592	6,875	>400		2,139,3°	10,86100°	nl. A., Ä. nl. S.
2399	—(I)-selenid	Tl ₂ Se	487,74	graue Platten		340		nl.		
*2400	—(I)-sulfat	Tl ₂ SO ₄	504,85	tbl., rh.; 1,8671	6,77	632	zers.	2,70°	18,45100°	
2401	—(III)-sulfat	Tl ₄ (SO ₄) ₃ · 7H ₂ O	823,09			-6H ₂ O, 200 120 zers.	zers.	zers.	zers.	verd. H ₂ SO ₄ swl. verd. H ₂ SO ₄
2402	—(I)-hydro- gensulfat	TlHSO ₄	301,47					0,02220°	wl.	S.; nl. Alkali, Aceton
2403	—(I)-sulfid	Tl ₂ S	440,85	bl.-schz., tetr.	8,0	448	zers.	nl.	nl.	H ₂ SO ₄ , nl. CS ₂
2404	—(III)-sulfid	Tl ₂ S ₃	504,98	schz., am.		12	zers.	nl.	1.	nl. A. zers. S.
2405	—(I)-sulfid	Tl ₂ SO ₃	488,85	hellg. Krist.	6,427	412		3,3415°		
2406	—(I)-tellurid	Tl ₂ Te	536,39		$\frac{20^\circ}{4}$ 5,57			nl.		
2407	—(I)-dithio- nat	Tl ₂ S ₂ O ₆	568,91	mkl.		zers.		41,818,5°		

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
2408	Thallium				18,5° 8,21 ⁴	454				
2409	—(I)-di- vanadat	Tl ₂ V ₂ O ₇	1031,46					wl.	swl.	
2409	—(I)- <i>meta</i> - vanadat	TlVO ₃	303,34	dgraue Krist.	6,0917°	424		0,08711°	0,21100°	
2410	Thorium (IV)									
*2411	—oxyd	Th	232,12	graues Met., kub.	11,2	1845	> 3000	nl.	nl.	HCl, H ₂ SO ₄ ; wl. HNO ₃ ; nl. H ₂ SO ₄ ; nl. h. HF Alkali Alkali
2412	—peroxyd- hydrat	Th ₂ O ₇ · 4H ₂ O	264,12	weiß, kub.; 2,20	9,69	> 2800	4400	nl.		
2413	—hydroxyd	Th(OH) ₄	576,24	weiß, gel.				nl.		
2414	—bromid		300,15	weißes Pulver oder gel.		zers.		nl.	nl.	S; nl. H ₂ C ₂ O ₄ ; HF, NH ₄ OH, Alkali
2415	—chlorid	ThBr ₄ ThCl ₄	551,78 373,95	weiße Krist. fbl., rh., zerfl.	5,67 4,59	subl. 610 820	725 zers. 1100	l. sl.	zers. sl.	zers. F ₂ KCl, A., A.
2416	—fluorid	ThF ₄ · 4H ₂ O	380,18	weißes Pulver		-H ₂ O, 100 zers.	-H ₂ O, 150	wl. l.	nl.	nl. HF
2417	—jodid	ThJ ₄	739,80		7,515°			nl.	nl.	HCl, HNO ₃ , h. H ₂ SO ₄
2418	—borid	ThB ₄	275,40	g. Krist.	6,415°			nl.	nl.	HNO ₃ ; nl. HCl H ₂ SO ₄ ; HF, Alk. swl. konz. S.
2419	—borid	ThB ₃	297,04	v., am.				nl.	nl.	
2420	—carbide	ThC ₂	256,14	g. Krist.	8,96	2655 entz. an d. Luft	5000 ¹ mm (geschätzt)	zers.	sl.	sl. A.
2421	—nitrat	Th(NO ₃) ₄ · 4H ₂ O	552,22	weiße Krist., zerfl.		zers.		sl.	0,001750°	sl. A.
2422	—nitrat	Th(NO ₃) ₃ · 12H ₂ O	696,34	zerfl.	4,63716°	zers.		sl.	0,00171°	h. wäbr. (NH ₄) ₂ C ₂ O ₄
2423	—oxalat	Th(C ₂ O ₄) ₃	408,16	weiße Krist.						
2424	— <i>meta</i> - phosphat	Th(PO ₄) ₃	548,04	fbl., rh.	4,0816°					
2425	—sulfat	Th(SO ₄) ₂	424,25		4,22517°			0,750°	1,6280°	
2426	—sulfat	Th(SO ₄) ₂ · 9H ₂ O	586,39	mkl. Prism.	2,77	-9H ₂ O, 400 zers.		wl.	wl.	h. Königs- wasser; wl. S.
2427	—sulfid	ThS ₂	296,25	g.-br. Krist.	6,8			nl.	nl.	
2428	Thulium	Tm	169,4	glänz. Met., hex.	9,3			nl.	nl.	

2429	Titan	Ti	47,90	silb. Met., kub.	4,50 ²⁰ °	1800	> 3000	nl.	zers.	S. H ₂ SO ₄ ; nl. HCl, HNO ₃ wl. Alkali
2430	—(III)-oxyd	Ti ₂ O ₃	143,80	schz. oder r., rhomb.	4,6	2130		nl.	nl.	
2431	—(IV)-oxyd (Anatas)	TiO ₂	79,90	br.-schz., tetr.; 2,554 rh.; 2,586	3,84			nl.	nl.	
2432	—(IV)-oxyd (Brookit)	TiO ₂	79,90		4,17			nl.	nl.	
2433	—(IV)-oxyd (Rutil)	TiO ₂	79,90	fbt. in reinem Zustand, tetr.; 2616 g.	4,26	1640 zers.		nl.	nl.	H ₂ SO ₄ , Alkali
2434	—peroxyd- hydrat	TiO ₃ · 2H ₂ O	121,93							S.
2435	—oxydhydrat (Titan- säure)	H ₂ TiO ₃	97,92	weißes Pulver				nl.	nl.	Alkali; sl. verd. S.; nl. A. abs. A.
2436	—(IV)- bromid	TiBr ₄	367,56	g., zerfl.	2,6	39	230	zers.		abs. A.
2437	—(III)- chlorid	TiCl ₃	118,81	schz., zerfl.		subl. unter H ₂		zers.		abs. A.
2438	—(III)- chlorid	TiCl ₃	154,27	v., zerfl.		zers. 440		l.	l.	A.; nl. CS ₂ , A.; Chlfr. HCl; sl. A.
2439	—(IV)- chlorid	TiCl ₄	189,73	fbt. Fl.	fl. 1,726	—30	136,4	l.	zers.	verd. HCl
2440	—(III)- fluorid	TiF ₃	104,90	v.-r.				l.	zers.	
2441	—(IV)- fluorid	TiF ₄	123,90	weißes Pulver	2,798 ²⁰ , 5°		284	l.		H ₂ SO ₄ , PY., A.; nl. A.
2442	—(IV)-jodid	TiJ ₄	555,58	r., kub.	²⁰ ° 4,25 ⁴	150	> 360	sl.	zers.	
2443	—carbid	TiC	59,91	metallisch glänz., kub. Taf.	4,25 ⁴	3140	4300	l.	zers.	HNO ₃ ; nl. HCl
2444	—nitrat, basisch	5TiO · N ₂ O ₅ · 6H ₂ O	615,61					l.		
2445	—(III)-oxalat	Ti ₂ (C ₂ O ₄) ₃ · 10H ₂ O	540,02	g. Prism.	3,106 ²⁵ °			l.	l.	nl. A., A.
2446	—diphosphat	TiP ₂ O ₇	221,86	fbt., kub.						
2447	—phosphid	TiP	78,88	grau, metal- lisch glänz.	3,95 ⁴			nl.	nl.	nl. S.
2448	—(III)-sulfat	Ti ₂ (SO ₄) ₃	384,00	gr., zerfl.		(1150)		nl.	nl.	verd. S.; nl. A., A.
2449	Uran	U	238,07	graues Met., rh.	18,7	2176		nl.	nl.	S.; nl. Alkali, A. HNO ₃ , konz. H ₂ SO ₄
2450	—(IV)-oxyd	UO ₂	270,07	schz., rh.	10,9	zers.		nl.	nl.	HNO ₃ , H ₂ SO ₄
2451	—(IV, VI)- oxyd	U ₃ O ₈	842,21	oliv-gr., rh.	7,3			nl.	nl.	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- Index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit			
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel	
Uran											
2452	—(VI)-oxyd	UO ₃	286,07	g. Pulver	7,29	zers.		nl.		HNO ₃ ; nl. K-tartrat zers. HCl	
2453	—peroxyd	UO ₄ · 2H ₂ O	338,10	g. Krist., hygr.		zers. 115		0,0006 ^{20°}	0,008 ^{90°}		
2454	—peroxyd	UO ₄ · 3H ₂ O	356,12	g.		-H ₂ O, 100		nl.	nl.	S., Alkali- carbonate; nl. Alkali	
2455	—säure	H ₃ UO ₄	304,09	g. Pulver	5,926 ^{15°}	-H ₂ O, 250 bis 300					
2456	—(III)- bromid	UBr ₃	477,82	dbz., hex.				l.	l.		
2457	—(IV)- bromid	UBr ₄	557,43	schz., zerfl.	4,838			l.	l.	Aceton, nl. A., A.	
2458	—oxybromid	UO ₂ Br ₂	429,90	g.-gr. Nadeln	^{25°} 4			l.	l.	A., A.	
2459	—(III)- chlorid	UCl ₃	344,44	dr. hex.	5,440 ⁴ ^{25°}			sl.	zers.	HCl, CH ₃ COOH	
2460	—(IV)- chlorid	UCl ₄	379,90	grau, kub., zerfl.	4,725 ⁴	subl.	618	sl.	zers.	Aceton, A., NH ₄ Cl; nl. A.	
2461	—(V)-chlorid	UCl ₅	415,36	graue Nadeln, zerfl.		zers. 120		zers.		Aceton, abs. A., S.; nl. A., Bzl. A., A.	
2462	Uranyl- chlorid	UO ₂ Cl ₂	340,98	g., zerfl.			zers.	320 ^{18°}	sl.		
2463	Uranyl- perchlorat	UO ₄ (ClO ₄) ₂ · 4H ₂ O	541,05			110 zers.					
2564	Uran	UF ₄	314,07	gr. Pulver		1000		nl.		konz. S.; nl. verd. S.	
2465	—(VI)-fluorid	UF ₆	352,07	g., mkl.	4,682 ^{1°}	69,2 ² Atm	56,2765 Atm	sl.		Chlf., CCl ₄ ; nl. CS ₂	
2466	Uranylam- monium- fluorid	UO ₂ (NH ₄) ₂ F ₆	419,19	tetr.; 1,495	3,186 ^{20°}			l.			
2467	Uran	UJ ₄	745,75	schz. Nadeln	5,6 ^{15°}	500		l.	l. zers.		

	Uranyljodid	UO ₄ J ₂	523,91	r., zerfl.		5,2 5,0518°	zers. an Luft zers. 250		I. 0,121418°	I. 0,237100°	A., Ä., Bzl.
2469	Uranyljodat	UO ₄ (JO ₃) ₂	619,91	g., rh.							nl. HNO ₃
2470	Uranyljodat	UO ₄ (JO ₃) ₂ · H ₂ O	637,93	rh.							wl. verd. HNO ₃
2471	Uranylacetat	U ₂ O ₇ (C ₂ H ₃ O ₂) ₄ · 2H ₂ O	424,19	g., rh.		2,8915°	-2H ₂ O, 110		9,217°	zers.	A., Aceton zers. S.
2472	Urancarbid	U ₂ C ₃	512,14	krist.		1,128	2400		zers.		
2473	Uranyl- carbonat	U ₂ O ₇ CO ₃	330,08	tetr.		5,6					
*2474	Uranyliam- monium- carbonat	UO ₄ CO ₃ · 2(NH ₄) ₂ · CO ₃	522,26	g., mkl.; ~1,62			zers.		5,5518°	zers.	(NH ₄) ₂ CO ₃ , wäbr. SO ₂
2475	Uranyl- carbonat	UO ₄ CO ₃ · 2K ₂ CO ₃	606,50	g. Krist.			-CO ₂ , 300		7,415°	zers.	wäbr. K ₂ CO ₃ , nl. A.
2476	Uranyl- kalium- carbonat	UO ₄ CO ₃ · 2Na ₂ CO ₃	542,09	g. Krist.					wl.		nl. A.
2477	Uranyl- natrium- carbonat	UO ₄ (HCO ₃) ₂ · H ₂ O	378,12			3,6919°	zers. 110		8,215°		sl. CH ₃ COOH, A., Ä.
*2478	Uranylformiat	UO ₄ (NO ₃) ₂ · 6H ₂ O	502,18	g., rh.; 1,4967		2,807	60,2	118	0,30°	∞ 80°	nl. verd. Alkali wäbr. Na ₂ CO ₃ ; nl. CH ₃ COOH
2479	Uranylorthophosphat, sec.	UO ₄ HPO ₄ · 4H ₂ O	438,12	g., tetr.					nl.	nl.	
2480	Uran										
—(IV)-sulfat		U(SO ₄) ₂ · 4H ₂ O	502,26	gr., rh.			300		2311°	963°	verd. S.
2481	Uranyl- sulfat	UO ₂ SO ₄ · 3H ₂ O	420,19	g. Krist.		3,2816,5°	zers. 100		18918,2°	23825°	S., 4 A.
2482	Uran										
—(III)- sulfid		U ₂ S ₃	572,34	grau-schz.			entz. an d. Luft				Königswasser, nl. HCl, verd. HNO ₃
2483	—(IV)-sulfid	U ₂ S ₅	302,20	grau			> 1100	oxyd.	zers.	l. zers.	konz. HCl; zers. HNO ₃
2484	Uranyl- sulfid	UO ₂ S	302,14	schz., tetr.			zers. 40 bis 50		wl.		A., verd. S.; nl. abs. A.; verd. Alkali
2485	Vanadium	V	50,95	hellgraues Mef., kub.		5,86616°	1720	3006	nl.	nl.	HNO ₃ , H ₂ SO ₄ ; nl. Alkali
2486	—(II)-oxyd	VO	66,95	hellgraue Krist.		5,75814°			nl.	nl.	
						$\frac{16°}{4}$					
2487	—(III)-oxyd	V ₂ O ₅	149,90	schz. Krist.		4,87	1970		wl.	l.	HNO ₃ , HF, Alkali

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
2488	Vanadium —(IV)-oxyd	VO ₂	82,95	bl. Krist.	4,339 ^{18°} —	1967		nl.	nl.	Alkali
2489	—(V)-oxyd	V ₂ O ₅	181,90	r.-g., rh.	3,357 ^{18°} —	690	zers. 1750	0,820°		S., Alkali; nl. abs. A., S., Alkali; nl. NH ₃
2490	<i>Meta</i> - vanadium- säure	HVO ₃	99,96	g. Blättchen				nl.		
2491	<i>Di</i> - vanadium- säure	H ₄ V ₂ O ₇	217,93	hellg., am.				nl.		S., Alkali; NH ₄ OH
2492	Vanadium (III)- bromid	VBr ₃	290,70	dunkelgrau, zerfl.		zers.		l.		A., Ä.
2493	—(III)-oxy- bromid	VOBr	146,87	v. Krist.	4,0018°	zers. 480		swl.		
2494	—(IV)-oxy- bromid (Vanadyl- bromid)	VOBr ₂	226,78	g.-br., zerfl.		zers. 180		l.		
2495	—(V)-oxy- bromid	VOBr ₃	306,70	r., fl.	2,93314,5°	zers. 180	130,100 mm	l.		
2496	—(II)-chlorid	VCl ₂	121,86	gr., hex., zerfl. Taf.	3,2318°			l.	zers.	A., Ä.
2497	—(III)- chlorid	VCl ₃	157,23	rosa Taf. zerfl.	3,0018°	zers.		l.	zers.	abs. A., Ä.
2498	—(IV)- chlorid	VCl ₄	192,78	r. Fl.	1,81630°	—28	148,5755 mm	l. zers.		CH ₃ COOH abs. A., Ä. Chlf. sl. HNO ₃
2499	—(III)-oxy- chlorid	VOCl	102,41	dunkelbr. Pulver	2,824			nl.		abs. A. verd. HNO ₃
2500	—(IV)-oxy- chlorid (Vanadyl- chlorid)	VOCl ₂	137,86	gr., zerfl.	2,8813°			zers.		
2501	—(V)-oxy- chlorid	VOCl ₃	173,32	g. Fl.	1,829	—77	126,7	l. zers.		A., Ä. ∞ Br ₂ HNO ₃
2502	—(II, III)- oxychlorid	V ₂ O ₅ Cl	169,36	g. Krist.	3,64	zers. an der Luft > 800		nl.		nl. A., Chlf., CS ₂
2503	—(III)- fluorid	VF ₃	107,95	gr., rh.	3,36919°			swl.	wl.	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
2525	Wismut									
2525	—(III)— hydroxyd	Bi(OH) ₃	260,02	weiß, am.	4,36	-H ₂ O, 100	-1,5H ₂ O, 400	0,00014		S.; nl. Alkali
2526	—(III)— bromid	BiBr ₃	448,75	g.	5,7	218	453	zers.	zers.	HBr, A.
2527	—(III) oxy- bromid	BiOBr	304,92	tbl. Krist.	8,08	zers.		nl.		S.; nl. A.
2528	—(II)— bromid	BiCl ₂	279,91	schz. Nadeln	4,86	163	zers. 300	zers.		A.
2529	—(III)— chlorid	BiCl ₃	315,37	weiße Krist.	4,75	230	447	zers.		
2530	—(III) oxy- chlorid	BiOCl	260,46	weiß, am.	7,72 ¹⁵			sl.	wl.	S.; nl. Ace- ton; NH ₃ zers. S.
2531	—(III)— chlorid	BiF ₃	266,00	grau, kub.	8,75			nl.		S.
2532	—(III) oxy- fluorid	BiOF	244,00	weiße Krist.	7,5	zers.		nl.		3,520° abs. A.; H ₂ , wäbr.
2533	—(III)— fluorid	BiF ₃	589,76	dunkel, hex.	5,64	439	500 zers.	nl.	zers.	S.; nl. K ₂ J, A. wl. HNO ₃
2534	—(III)— jodid	BiOJ	351,92	r., rh.	7,92	zers.		nl.		swl. S.
2535	—(III)— jodat	Bi(JO ₃) ₃	733,76	weiß	15° 7,142 ⁴			nl.	nl.	S.
2536	—(III)— arsenat	BiAsO ₄	347,91	mkl.				wl.		NH ₄ OH; nl. A.
2537	—carbonat, basisch	Bi(OH)CO ₃ · BiO(OH)	528,03	weißes Pulver	6,86	zers.		nl.	nl.	S.; nl. Alkali
2538	—(III)— citrat	Bi ₂ C ₆ H ₂ O ₇	398,10	tbl. Krist.	3,458	zers.		0,0125°		4219° Aceton, S.; nl. A.
2539	—(III) oxy- dichromat	(BiO) ₂ Cr ₂ O ₇	666,02	or.-r.				nl.		S.
2540	—(III)— nitrat	Bi(NO ₃) ₃ · 5H ₂ O	485,10	tbl., trig.	2,82	zers. 30	-5H ₂ O, 86	zers.	nl.	
2541	—(III) oxy- nitrat	BIONO ₃ · H ₂ O	305,02	hex. Taf.	4,928 ¹⁵	zers. 260		nl.	nl.	
2542	—(III)— oxalat	Bi ₂ (C ₂ O ₄) ₃	682,06	weißes Pulver				nl.	nl.	
2543	—(III)—ortho- phosphat	BiPO ₄	303,98	weiß, mkl.	6,323	zers.		swl.	wl.	HCl; nl. verd. HNO ₃

2544	—(III)-selenid	Bi_2Se_3	654,88	schz., rh.	6,82	710	zers.	nl.	nl. Alkali
2545	—(III)-sulfat	$\text{Bi}_2(\text{SO}_4)_3$	706,20	weiße Nadeln	5,08	zers. 418	zers.	zers.	S.
2546	—(III)-sulfid	Bi_2S_3	514,20	br., rh.	7,39	685 zers.	0,00001818°	0,00001818°	HNO_3
2547	—(III)-tellurid	Bi_2Te_3	800,83	grau, rhomb.	7,7 ⁴	573			zers. HNO_3
2548	Wolfram	W	183,92	graues Met., kub.	19,3	3370	5900	nl.	h. konz. KOH; wl. NH_3 , HNO_3 , Königswasser S., KOH
2549	—(IV)-oxyd	WO_3	215,92	dunkelbr., tetr.	12,11	in N ₂ Atm. 1500 bis 1600		nl.	nl.
2550	—(VI)-oxyd	WO_3	231,92	g., rh.	7,16	1473		nl.	Alkali, nl. S.
*2551	—säure	H_2WO_4	249,94	g., rh.; 2,24	5,5	$\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$ 100; 1473		nl.	HF, Alkali, NH_3
2552	—(II)-bromid	WBr_2	343,75	bl.-schz. Nadeln		zers. 400		zers.	
2553	—(V)-bromid	WBr_4	583,50	dunkelbr.-v. Nadeln		276	333	zers.	HCl, Alkali, abs. A., A. Chlf.
2554	—(VI)-bromid	WBr_6	663,42	bl.-schz. Nadeln	6,9		zers.		
2555	—(VI)-dioxyd-bromid	WO_2Br_2	375,75	g. bis l., prism. Taf.					
2556	—(VI)-oxyd-bromid	WOBr_4	519,58	dunkelbr.-schz. Nadeln, zerfl.		277	327	zers.	
2557	—(II)-chlorid	WCl_2	254,83	grau, am.	25° 5,436 ⁴			zers.	
2558	—(IV)-chlorid	WCl_4	325,75	grau-dunkelbraun	4,624	zers.		zers.	
2559	—(V)-chlorid	WCl_6	361,21	dunkelgr., zerfl.	3,875	248	275,6	zers. Bildung von W_2O_6	swl. CS_2
2560	—(VI)-chlorid	WCl_6	396,66	dunkelv. kub. (?)	3,52	275	346,7	zers. 60°	wl. CS_2 , POCl_3
2561	—(VI)-dioxyd-chlorid	WO_2Cl_2	286,83	hellg. Taf.		266		l.	Alkali; zers. NH_3
2562	—(VI)-oxyd-chlorid	WOCl_4	341,75	r. Nadeln	11,92 (eL)	211 (209)	227,5	zers.	CS_2 , SbCl_5 ; wl. Bzl.
2563	—(VI)-fluorid	WF_6	297,92	tbl. Gas	149 (gr)	2,5	19,5	zers.	
2564	—(VI)-oxyd-fluorid	WOF_4	275,92	tbl. Taf. hygr.		110	187	zers.	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
2565	Wolfram —(II)-jodid	WJ ₂	437,76	dunkelbr. Pulver	6,918°			nl.	zers.	Alkali- carbonat, nl. A., CS ₂ zers. h. HNO ₃ h. H ₂ SO ₄ HNO ₃ Königswasser h. HNO ₃ , vl. HCl, H ₂ SO ₄ F ₂ ; nl. S. Na ₂ CO ₃ + NaNO ₂ - Schmelze nl. S., Königs- wasser HNO ₃ + HF; nl. HCl, Alkali
2566	—arsenid	WAs ₃	333,74	schz. Krist.	6,918°			nl.	nl.	
2567	—borid	WB ₃	205,56	schz. Krist.	10,8			nl.	nl.	
2568	—carbid	WC	379,85	grau	16,0618°	2857 zers.	6000	nl.	nl.	
2569	—carbid	WC	195,93	graues Pulver	15,718°	2777	6000	nl.	nl.	
2570	—phosphid	WP ₂	398,82	dunkelgrau	5,21	zers.				
2571	—phosphid	WP	214,90	grau, Prism.	8,5	entz. an Luft		nl.		
2572	—phosphid	WP ₂	245,88	schz. Krist.	5,8	zers.		nl.	nl.	
2573	—silicid	W ₂ Si ₃	452,02	grau, met.	10,9			nl.		
2574	—(IV)-sulfid	WS ₂	248,05	dunkelgraue Krist.	7,510°	zers. 1250				
2575	—(VI)-sulfid	WS ₃	280,12	schz. Pulver				wl.	l.	
2576	Xenon	Xe	131,3	tbl. Gas	f.: -140°; 2,7-140°; fl.: -106°; 3,06-106°; 4,53 (gr); 7,0	— 112	— 108,1	24,20°	8,450°	
2577	Ytterbium (III)	Yb	173,04	glänz. Met., kub.		(1800)				
2578	—oxyd	Yb ₂ O ₃	394,08	tbl.	9,175	150 bis	-6H ₂ O, 180	nl.	nl.	h. verd. S.
2579	—chlorid	YbCl ₃ · 6H ₂ O	387,51	gr., rh.	2,575	155		sl.	sl.	abs. A.

2580	—acetat	$\text{Yb}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	422,24	hex. Platten	2,09	-4H ₂ O, 100	sl.	sl.	sl.	wl. verd. S.
2581	—carbonat	$\text{Yb}(\text{CO}_3)_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	598,17	gelartig	3,67					
2582	—nitrat	$\text{Yb}(\text{NO}_3)_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	431,13	zefl. Krist.	2,632		0,0003325°			
2583	—oxalat	$\text{Yb}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	790,30	fbl. Krist.	2,644		nl.			
2584	—selenat	$\text{Yb}_2(\text{SeO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	919,09	hex. Platten	3,30		34,820°	22,940°		
2585	—selenit	$\text{Yb}_2(\text{SeO}_3)_3$	726,96				l.	l.		
2586	—sulfat	$\text{Yb}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	634,28	fbl.	3,793	zers. 900				
2587	—sulfat	$\text{Yb}_2(\text{SO}_4)_3$	778,41	Prism.	3,286					
2588	Yttrium (III)	Y	88,92	graues Met., hex.	5,51	1490	(2500)	zers.	sl. verd. S., in KOH	
2589	—oxyd	Y_2O_3	225,84	weiße Krist.	4,84	2410	4300760 mm	0,0001829°	S.; nl. Alkali	
2590	—hydroxyd	$\text{Y}(\text{OH})_3$	139,94	weiß, gel.		zers.		nl.	~~nl. Alkali~~ nl. Alkali	
2591	—bromid	YBr_3	328,67	zefl. Taf.				63,90°	A.; nl. A.	
2592	—bromid	$\text{YBr}_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	490,81					sl.	A.; nl. A.	
2593	—bromat	$\text{Y}(\text{BrO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	634,81	hex. Prism.	18°	74	-6H ₂ O, 100	16825°	wl. A.; nl. A.	
2594	—chlorid	YCl_3	195,29	weiße Platten	2,8	680		73,60°	6013° A.	
2595	—chlorid	$\text{YCl}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	213,31	fbl.	$\frac{4}{16}$	-H ₂ O, 160	zers. 170 bis 180	sl.	sl.	
2596	—chlorid	$\text{YCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	303,39	rh., zefl.	2,1818°	-5H ₂ O, 100		sl.	A.; nl. A.	
2597	—fluorid	$\text{YF}_3 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	154,93	weiß, gel.		zers.		nl.	swl. verd. S.	
2598	—jodid	YI_3	469,68	zefl.		-H ₂ O, 100	-3H ₂ O, 130	sl.	A.; wl. A.	
2599	—carbonat	$\text{Y}_2(\text{CO}_3)_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	411,92					nl.	S.; wägr. (NH ₄) ₂ CO ₃ ; wl. wägr. CO ₂	
2600	—molybdat	$\text{Y}_2(\text{MoO}_4)_3$	657,69	g., tetr. 2,03	$\frac{16}{16}$	1347		sl.	HNO ₃	
2601	—nitrat	$\text{Y}(\text{NO}_3)_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	347,01	Prism.	4,79	-3H ₂ O, 100		sl.	sl. A.; A.	
2602	—nitrat	$\text{Y}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	383,04	trikl.	2,682	zers.		0,000137	wl. HCl	
2603	—oxalat	$\text{Y}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	604,04	weißes Pulver	2,68	zers. 1000		820°	wägr. K ₂ SO ₄	
2604	—sulfat	$\text{Y}_2(\text{SO}_4)_3$	466,04	fbl.	2,52	-8H ₂ O, 120	zers. 700	13,440°	swl. H ₂ SO ₄ ;	
*2605	—sulfat	$\text{Y}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	610,17	fbl. mkl.; 1,5490	2,558			nl.	nl. A.	
2606	Zink (II)	Zn	65,38	bl.-weißes Met., hex.	7,14	419,4	907	nl.	S., CH ₃ COOH, S., Alkali, NH ₄ Cl; nl. NH ₃	
*2607	—oxyd	ZnO	81,38	weiß, hex.; 2,004	5,606	> 1800		0,0004218°		
2608	—oxyd	ZnO	81,38	weiß, am.	5,47	> 1800		0,0004218°	zers. S.	
2609	—peroxyd	ZnO ₂	97,38	g.	1,571	expl. 212		0,0022	S. Alkali, NH ₄ OH	
2610	—hydroxyd	$\text{Zn}(\text{OH})_2$	99,40	fbl., rh.	3,053	zers. 125		0,0005218°	sl. NH ₄ OH, A., A.	
2611	—bromid	ZnBr ₂	225,21	rh.	4,2194°	394	650	390	670100°	

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
Zink										
*2612	—bromat	Zn(BrO ₃) ₂ · 6 H ₂ O	429,31	kub.; 1,5452	2,566 ^{25°}	100	-6H ₂ O, 200	100	∞ ^{100°}	
*2613	—chlorid	ZnCl ₂	136,29	weiß, rhomb. zerfl.; 1,687	2,91 ⁴	262	732	208 ^{0°}	614 ^{100°}	100 ^{12,5°} A.; sl. A.; nl. NH ₃ , sl. A.
2614	—chlorat	Zn(ClO ₄) ₂ · 6 H ₂ O	340,39	mkl., zerfl.	^{15°}	60	zers.	652 ^{0°}	∞	
2615	—fluorid	ZnF ₂	103,38	mkl., trikl. (?)	4,84 ⁴	872		1,65 ^{20°}	1.	h. S.; nl. A. NH ₃
2616	—fluorid	ZnF ₂ · 4 H ₂ O	175,44	rh.	2,535 ⁴ ^{14,2°}	-4H ₂ O, 100		2,8 ^{20°}	1.	S., Alkali, NH ₄ OH
2617	—jodid	ZnJ ₂	319,22	kub.	4,666 ⁴ ^{20°}	446	624	430 ^{0°}	510 ^{100°}	S., A., NH ₃ , wäbr. (NH ₄) ₂ CO ₃
2618	—jodat	Zn(JO ₃) ₂	415,22	weiß, krist. Pulver	4,98 ⁴	zers.		0,9	1,3	
2619	—jodat	Zn(JO ₃) ₂ · 2 H ₂ O	451,25			-2H ₂ O, 200		1,0	1,4	HNO ₃ , NH ₄ OH
2620	—acetat	Zn(C ₂ H ₃ O ₂) ₂	183,47	mkl.	1,840	242	subl. Entz.	30 ^{25°}	44,6 ^{100°}	2,8 ^{25°} 166 ^{79°} A. sl. A.
*2621	—acetat	Zn(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ · 2 H ₂ O	219,50	weiß, mkl.; 1,494	1,735	237	-2H ₂ O, 100	40 ^{25°}	66,6 ^{100°}	
2622	—amid	Zn(NH ₂) ₂	97,43	weiß, am.	2,13 ^{25°}	zers. >200		zers.		zers. A.; nl. A.
*2623	—arsenat	Zn ₃ (AsO ₄) ₂ · 8 H ₂ O	618,09	tbl., mkl.; 1,683	3,309 ^{15°}	-2H ₂ O, 100		nl.		H ₂ AsO ₄ , HNO ₃ , Alkali
2624	—arsenid	Zn ₃ As ₂	345,96	kub.		1015		nl.		S.; Alkali, wäbr.; NH ₄ -, Salze; nl.
2625	—carbonat	ZnCO ₃	125,39	weiß, rhomb.; 1,818	4,44	-CO ₂ , 300		0,001 ^{15°}		Aceton, NH ₃
2626	—chromat	ZnCrO ₄	181,39	zitroneng. Prism.	5,3			swl.		wl. wäbr. KCN, NH ₃ , Alkali; nl. A.
2627	—cyanid	Zn(CN) ₂	117,42	tbl., rh.		zers. 80		0,0005 ^{18°}		

2628	—ferrit	ZnFe_2O_4	241,08	schz. kub.	5,33 ^{30°}	1590						konz. HCl; nl. A.
2629	—formiat	$\text{Zn}(\text{HCO}_2)_2$	155,42	weiß, mkl.	2,36	zers.						1,1828° abs. A.
2630	—formiat	$\text{Zn}(\text{HCO}_2)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	191,45		2,207	zers. 175						zers. S., A.
2631	—per- manganat	$\text{Zn}(\text{MnO}_2)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	411,34	dbf. Nadeln	2,47	-5H ₂ O, 100						sl. A. zers. S.
2632	—nitrat	$\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	297,49	fbf., tetr. grau	2,065 ^{14°} 4,6	36,4						sl. A. zers. S.
2633	—nitrid	Zn_3N_2	224,16		17,5° 4							
2634	—oxalat	ZnC_2O_4	153,40		2,58							
2635	—oxalat	$\text{ZnC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	189,43	weißes Pulver		zers. 100						S., Alkali 5525° A.
2636	—oxyphenyl- sulfonat	$\text{Zn}(\text{O}_2\text{SC}_6\text{H}_4\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	555,84	weiße Krist.		-8H ₂ O, 120						
2637	—diphosphat	$\text{Zn}_2\text{P}_2\text{O}_7$	304,72	krist. Pulver	3,756 ^{23°}							S., Alkali, NH ₄ OH; nl. CH ₃ COOH HCl
2638	—orthophos- phat, prim.	$\text{Zn}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	295,40	trikl.	15° 4	100 zers.						
2639	—orthophos- phat, tert.	$\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2$	386,10	fbf., rh.	3,998	900						S.; nl. NH ₃
2640	—orthophos- phat, tert.	$\text{Zn}_4(\text{PO}_4)_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	458,24	fbf., rh.; 1,591	3,04	Umw. > 105						sl. S., NH ₄ OH waBr, NH ₄ - Salze
2641	—orthophos- phat, tert.	$\text{Zn}_4(\text{PO}_4)_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	458,24	fbf., rh.; 1,582	3,03	Umw. > 140						
2642	—orthophos- phat, tert.	$\text{Zn}_4(\text{PO}_4)_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	458,24	trikl.; 1,625		Umw. > 163						
2643	—orthophos- phat, tert.	$\text{Zn}_4(\text{PO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	530,23	rh. Taf.	3,109 ^{15°} 13° 4							Alkali
2644	—phosphid	Zn_3P_2	258,10	dgau, kub.	4,55	> 420						verd. S.
2645	—salicylat	$\text{Zn}(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	393,65	Nadeln	20° 4	-2H ₂ O, 100						A.
2646	—selenat	$\text{ZnSeO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	298,42	trikl.	2,591	zers. 50						
2647	—selenid	ZnSe	144,34	g., hex.	5,42	> 1100						zers. h. verd. HNO ₃
2648	—silicat	ZnSiO_3	141,44	hex., glas- artig; 1,650	3,52	1437						A.; zers. S.
2649	—stearat	$\text{Zn}(\text{C}_{18}\text{H}_{35}\text{O}_2)_2$	632,30	weißes Pulver		130						

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	
								kaltes Wasser	heißes Wasser andere Lösungsmittel
*2650	Zink —sulfat	ZnSO ₄	161,45	weiß, rh.; 1,669	$\frac{15^{\circ}}{3,74 \frac{4}{15^{\circ}}}$	zers. 740		53,820°	Glycerin, wl. A.
2651	—sulfat	ZnSO ₄ · H ₂ O	179,47	tbl.	$\frac{15^{\circ}}{3,28 \frac{4}{15^{\circ}}}$	zers. 238		1.	72100°
2652	—sulfat	ZnSO ₄ · 6H ₂ O	269,55	mkl.	2,072 $\frac{4}{15^{\circ}}$	-5H ₂ O, 70		1.	l.
*2653	—sulfat	ZnSO ₄ · 7H ₂ O	287,56	rh. 1,4801	1,96616,5°	Umw. 39	-7H ₂ O, 280	1100°	sl.
*2654	—ammo- niumsulfat	ZnSO ₄ · (NH ₄) ₂ SO ₄ · 6H ₂ O	401,69	tbl., mkl.; 1,4930	1,931	zers.		70° (wf.)	4280° (wf.)
*2655	—sulfid (α)	ZnS	97,45	weiß, hex. 2,356	4,087 $\frac{25^{\circ}}{25^{\circ}}$	1850150 Atm	subl. 1185	0,0006918°	nl.
2656	—sulfid (β)	ZnS	97,45	weiß, kub.; glasartig (?); 2,18 bis 2,25	4,102 $\frac{4}{25^{\circ}}$	Umw. 1020		nl.	nl.
2657	—sulfid	ZnS	97,45	weiß	4,04			nl.	nl.
2658	—sulfid, bas.	ZnO · ZnS	178,83	g.				nl.	sl. S.; nl.
2659	—sulfid	ZnSO ₃ · 2 1/2 H ₂ O	190,49	mkl.			zers. 200	0,16	CH ₃ COOH HCl
*2660	—tellurid	ZnTe	192,99	dr., kub.; 3,56	$\frac{13^{\circ}}{5,54 \frac{4}{20^{\circ}}}$	-2 1/2 H ₂ O, 100		nl.	H ₂ SO ₄ NH ₄ OH; nl. A.
2661	—dithionat	ZnS ₂ O ₄ · 6H ₂ O	333,61	trikl.	$\frac{13^{\circ}}{1,915 \frac{4}{20^{\circ}}}$	1238,5		nl.	zers. verd. HCl, verd. HNO ₃
2662	Zinn (α)	Sn	118,70	grau, kub.	5,7520°	best. —163 bis +18°	220	1.	nl.
2663	Zinn (β)	Sn	118,70	weiß, tetr.	7,2820°	231,85	220	nl.	nl.
2664	—(II)-oxyd	SnO	134,70	schz. kub.	6,450°	zers.		nl.	S., h. Alkali KOH
*2665	—(IV)-oxyd (Kassiterit)	SnO ₂	150,70	weiß, tetr.; 1,9968	7,0	1127		nl.	HCl, H ₂ SO ₄ , verd. HNO ₃ , h. wäbr.

2666	—(II)—hydroxyd	Sn(OH) ₂	152,72	g., am.		zers.	0,000225°	zers.	Alkali, verd. S.; nl. NH ₄ OH
2667	Zinnäure (α)	H ₂ SnO ₃ · nH ₂ O	168,72	weiß, am. weiß			nl.	nl.	wäbr. KOH; nl. S.
2668	Zinnäure (β)	SnO ₂ · nH ₂ O					nl.	nl.	Py.
2669	—(II)—bromid	SnBr ₂	278,53	g., rh.	5,1217°	215,5	l.	zers.	H ₂ SO ₄ , AsBr ₃
2670	—(IV)—bromid	SnBr ₄	438,36	weiß, rh. zerfl.	fl. 3,3435°	31,0	83,90°	zers.	PCl ₅ , Aceton
2671	—(II)—chlorid	SnCl ₂	189,61	weiß, rh.		246,8	zers.	269,815°	Alkali, abs. A., A.
2672	—(II)—chlorid	SnCl ₂ · 2H ₂ O	225,65	weiße Krist.	2,7115,5°	37,7	118,70°	zers.	Weinsäure, Alkali, A.
2673	—(IV)—chlorid	SnCl ₄	260,53	tbl., rauhende Fl.	2,226	—33	l.	zers.	abs. A., Aceton, NH ₃ ; ∞ CS ₂
2674	—(IV)—chlorid	SnCl ₄ · 5H ₂ O	350,61	tbl., mkl. zerfl.			l.	l.	A.
2675	—(II)—chlorid, SnO · SnCl ₂ · 3H ₂ O		378,36	weiß			nl.	nl.	verd. S., A.
2676	—(IV)—oxyd, basisch	SnOCl ₂	205,61	weiß	1,8		l.	l.	
2677	—(II)—fluorid	SnF ₂	156,70	weiß, mkl.		zers. an Luft	sl.	sl.	
2678	—(IV)—fluorid	SnF ₄	194,70	weiße Krist.	4,78 ⁴ / ₁₅	705	sl.	sl.	
2679	—(II)—jodid	SnJ ₂	372,54	r., rh. oder mkl.	5,21 ¹⁵ / ₁₅	320	1,321°	4,0100°	verd. HCl, Alkali
*2680	—(IV)—jodid	SnJ ₄	626,38	r., rh. oder kub.; 2,106	4,711°	143,5	zers.	zers.	A., A., Aceton, Bzl. CCl ₄ , 14515° CS ₂
2681	—(II)—oxalat	SnC ₂ O ₄	266,72	weißes Pulver	3,56 ⁴ / ₁₈		nl.	nl.	nl. HNO ₃
2682	—(IV)—phosphat, bas.	2SnO ₂ · P ₂ O ₅ · 10H ₂ O	623,52		3,98 wf.		nl.	nl.	HCl; nl. HNO ₃
2683	—phosphid	SnP	149,68	silb.-weiß	6,56	bild.	nl.	nl.	HCl, HNO ₃ , Königswasser, Alkalisulfide
2684	—(II)—selenid	SnSe	197,66	stahlgraue Krist.	6,180°	Sn ₃ P ₂ 415 861	nl.	nl.	Alkali, h. H ₂ SO ₄ ; nl. verd. S.
2685	—(IV)—selenid	SnSe ₂	276,62	weiß oder dbr.	5,133	650	nl.	18100°	H ₂ SO ₄
2686	—(II)—sulfat	SnSO ₄	214,77	weiße Krist.		-SO ₂ , 360	1919°	zers.	verd. H ₂ SO ₄ , HCl; zers. abs. A.
2687	—(IV)—sulfat	Sn(SO ₃) ₂ · 2H ₂ O	346,86	tbl., hex., zerfl.			sl.		
2688	—(II)—sulfid	SnS	150,77	br.-schz., rh.	5,0800°	880	0,00000218°	nl.	HCl(NH ₄) ₂ S ₂
2689	—(IV)—sulfid	SnS ₂	182,83	g., hex. Taf.	4,5	zers.	0,00002	nl.	h. Alkali, nl. HCl, HNO ₃
2690	—tellurid	SnTe	246,31	graue Krist.	6,48	780		nl.	nl. HCl

Physikalische Eigenschaften anorganischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Farbe, Kristallform, Brechungs- index	Dichte ρ [g·cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit		
								kaltes Wasser	heißes Wasser	andere Lösungsmittel
	<i>Komplexver- bindungen:</i>									
2691	Hexachloro- zinn (IV)- säure	H ₂ [SnCl ₆] · 6 H ₂ O	441,55	zerfl.	1,971 ^{28°}	19,2		l.		
2692	Ammonium- hexachloro- stannat- (IV)	(NH ₄) ₆ [SnCl ₆]	367,52	rosa, kub.	2,4	zers.	33,3 ^{15°}			
2693	Zirkonium (IV)	Zr	91,22	hellgraues Met., hex.	6,4	1900	> 2900	nl.	nl.	HF, Königs- wasser; wsl. S. H ₂ SO ₄ , HF
*2694	—(IV)-oxyd	ZrO ₂	123,22	g. oder br., mkl.; 2,19	5,49	2700		nl.	nl.	
2695	—oxyd- (frei von Hf)	ZrO ₂	123,22	weiß, mkl.	5,73		3000	nl.	nl.	H ₂ SO ₄ , HF
2696	—hydrat (α)	Zr(OH) ₄	159,25	weiß, gel.	3,25	-2H ₂ O, 550		0,02	nl.	S.; nl. A., Al- kali NH ₄ OH A., zers. A.
2697	—bromid	ZrBr ₄	410,88	weiß, krist. Pulver		zers. 100		zers.		h. konz. HCl
2698	Zirkonyl- bromid	ZrOBr ₂ · 8 H ₂ O	411,18	tetr., zerfl.				l.		
2699	Zirkonium —chlorid	ZrCl ₄	233,05	weiße Krist.	2,8		subl. > 300	l.	zers.	HCl, A., A.; nl. fl. Cl ₂
*2700	Zirkonyl- chlorid	ZrOCl ₂ · 8 H ₂ O	322,26	tbl., tetr.; 1,552				l.	zers.	h. konz. HCl, A.
2701	Zirkonium —fluorid	ZrF ₄	167,22	weiß, hex.	4,43	subl.		1,39	zers. l.	HF S., abs. A.; wsl. Bzl., CS ₂
2702	—jodid	ZrJ ₄	598,90	g. krist. Pulver				sl.	sl.	A. sl. A.
2703	—jodid, bas.	ZrJ(OH) ₄ · 3 H ₂ O	323,21	am.		zers.		sl.		
2704	Zirkonyljodid	ZrOJ ₂ · 8 H ₂ O	505,19	tbl. Nadeln				nl.	nl.	verd. HF, HNO ₃
2705	Zirkonium —carbid	ZrC	103,23	grau, met.		5100				wäbr. (NH ₄) ₂ CO ₃ H ₂ SO ₄ ; nl. A.
2706	—nitrat	Zr(NO ₃) ₄ · 5 H ₂ O	429,33	Pulver, zerfl.		zers. 100		l.	zers.	
2707	—oxalat, bas.	ZrC ₂ O ₄ · 2Zr(OH) ₄	585,76			zers.		nl.		
2708	—sulfat	Zr(SO ₄) ₂ · 4 H ₂ O	355,41	rh.		-3H ₂ O, 120	110,6 ^{18°}		146 ^{39,5°}	

Organische Verbindungen

Nomenklatur organischer Verbindungen¹⁾

Der Name einer organischen Verbindung soll sich durch größte Einfachheit auszeichnen, er soll aber auch die Struktur ohne weiteres erkennen lassen. Diese beiden Forderungen werden durch keines der heute verwendeten Nomenklaturprinzipien für jede Verbindung erfüllt, so daß das Nebeneinanderbestehen verschiedener Gebräuche eine gewisse Berechtigung hat.

Jedes rationelle Prinzip geht notwendig von der Strukturformel aus und zerlegt diese gegebenenfalls in kleinere Elemente, die Stammverbindungen, von denen sich dann die Derivate ableiten. Am häufigsten ist die Ableitung durch formale Substitution, die nicht immer der tatsächlichen Bildungsweise entspricht. Der Name einer Verbindung wird dann gebildet, indem man nach bestimmten Regeln den Namen der Stammverbindung mit Präfixen und Suffixen verknüpft, die den Substituenten entsprechen.

Stammverbindungen (oder Stammkerne im Sinne des Beilsteinsystems²⁾) sind acyclische und cyclische Kohlenwasserstoffe oder aus Kohlenstoff, Wasserstoff und Heteroatom bestehende Heterocyclen. Ihre Namen werden nach rationalen und halbrationalen Prinzipien gebildet, daneben sind — besonders bei Heterocyclen und aromatischen Verbindungen — Trivialnamen im Gebrauch.

Verbindliche Vorschriften zur Bildung rationeller Namen gibt es nicht. Für acyclische und hydroaromatische Verbindungen wurden auf dem Internationalen Nomenklaturkongreß in Genf (1892) eine Reihe von Regeln³⁾ aufgestellt, von denen sich viele durchgesetzt haben. Auf diese wird im folgenden besonders hingewiesen werden.

Gesättigte aliphatische Kohlenwasserstoffe

Die vier ersten Glieder dieser Reihe heißen Methan, Äthan, Propan und Butan. Die Namen der folgenden werden durch Anhängung der Endung „an“ an den Wortstamm eines griechischen oder lateinischen Zahlwortes gebildet:

C_5H_{12}	= Pentan	$C_{14}H_{30}$	= Tetradecan
C_6H_{14}	= Hexan	$C_{20}H_{42}$	= Eikosan
C_7H_{16}	= Heptan	$C_{21}H_{44}$	= Heneikosan
C_8H_{18}	= Oktan	$C_{22}H_{46}$	= Dokosan
C_9H_{20}	= Nonan	$C_{30}H_{62}$	= Triakontan
$C_{10}H_{22}$	= Decan	$C_{31}H_{64}$	= Hentriakontan
$C_{11}H_{24}$	= Undecan	$C_{32}H_{66}$	= Dotriakontan
$C_{12}H_{26}$	= Dodecan	$C_{60}H_{122}$	= Hexakontan
$C_{13}H_{28}$	= Tridecan		

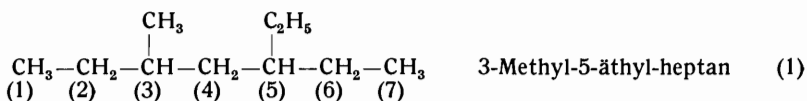
Die verzweigten Kohlenwasserstoffe werden nach den Beschlüssen des Genfer Nomenklaturkongresses als Alkyl-substituierte geradkettige (normale = n) Kohlenwasserstoffe betrachtet. Man benennt die längste in der Formel enthaltene gerade Kette und fügt ihrem Namen die Bezeichnung der Seitenkette als Präfix zu.

¹⁾ Neu verfaßt von der dtsh. Red.

²⁾ Das Beilsteinsystem ist kein Nomenklatorsystem. Vollständige Nomenklatur-„Systeme“ im klassischen Sinne gibt es überhaupt nicht.

³⁾ Ber. Dtsch. Chem. Ges. 26, 1595 (1893).

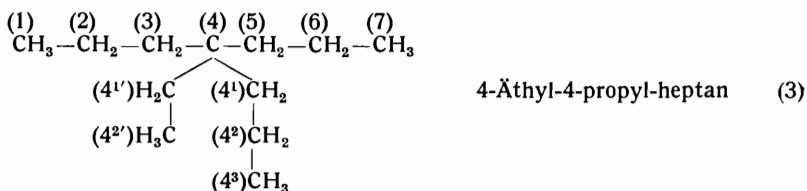
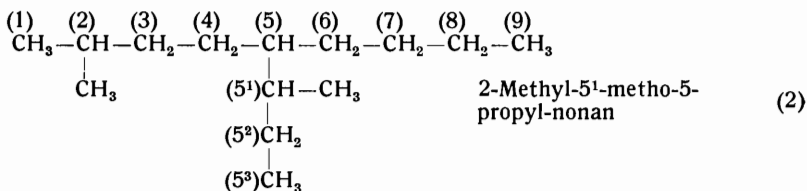
Die Stellung der Seitenketten wird durch arabische Ziffern bestimmt. Man numeriert die längste normale Kette von dem Ende her, das einer Seitenkette am nächsten steht. Sind zwei verschiedene Seitenketten von je einem Ende der Kette gleich weit entfernt, so erhält das Kohlenstoffatom der Hauptkette, das mit der einfacheren Seitenkette verknüpft ist, die kleinere Ziffer.



Für die Numerierung der Seitenketten gelten folgende Bestimmungen des Genfer Kongresses:

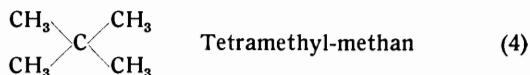
Die Kohlenstoffatome einer Seitenkette werden durch die gleiche Zahl bezeichnet wie das Kohlenstoffatom der Hauptkette, an das die Seitenkette angefügt ist. Sie erhalten einen Index, der ihre Stellung innerhalb der Seitenkette bestimmt.

Sind zwei Seitenketten an das gleiche Kohlenstoffatom gebunden, so wird die einfachere zuerst ausgesprochen, ihre Indices werden akzentuiert.

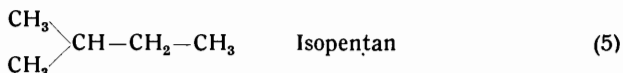


Die Präfixe für Kohlenstoffradikale, die als Substituenten einer Seitenkette (Substitution zweiten Grades) auftreten, enden auf o: Metho, Ätho usw.

Sehr gebräuchlich sind auch die Namen, die man erhält, wenn man verzweigte Kohlenwasserstoffe als Substitutionsprodukte des Methans betrachtet.



Die Vorsilbe „iso“ für isomere Kohlenwasserstoffe soll nur noch verwendet werden, wenn sich in 2-Stellung eine Methylgruppe befindet.



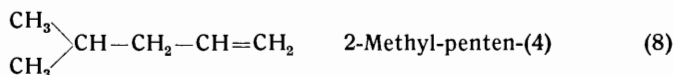
Ungesättigte Kohlenwasserstoffe

Nach der Genfer Nomenklatur wird die Endung „an“ der gesättigten Kohlenwasserstoffe bei Verbindungen mit einer Doppelbindung durch „en“, bei Verbindungen mit mehreren Doppelbindungen „dien“, „trien“, „tetraen“ usw. ersetzt. Verbindungen mit Dreifachbindungen werden durch die Endungen „in“, „diin“¹⁾ usw. charakterisiert. Zwischen Wortstamm und Endung wird meist ein a eingeschoben: Hexen, Butadien, Hexatriin.

Die Bezifferung der geradkettigen ungesättigten Kohlenwasserstoffe beginnt an dem Ende der Kette, das einer Dreifachbindung und, wenn eine solche nicht vorhanden ist, einer Doppelbindung am nächsten steht.



Bei verzweigten ungesättigten Kohlenwasserstoffen wird der Anfangspunkt der Bezifferung ebenso gewählt wie für den entsprechenden gesättigten Kohlenwasserstoff.



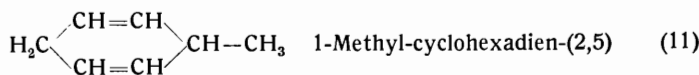
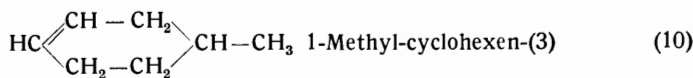
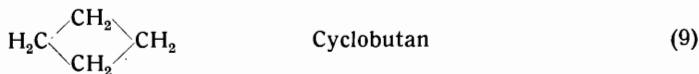
Die Ziffern stehen im Namen vor den Präfixen und Suffixen. Häufig werden die Ziffern auch den Suffixen nachgestellt. In solchen Fällen hat man sie, um Verwechslungen zu vermeiden, in Klammern zu setzen.

Doppelte und dreifache Bindungen sollen nach Möglichkeit in die Hauptkette verlegt werden, insbesondere beim Vorliegen mehrerer ungesättigter Bindungen.

Die für die Wahl des Ausgangspunktes der Bezifferung entscheidenden Veränderungen, die ein Kohlenstoffatom erfahren kann, haben also folgende Rangordnung: Seitenketten (einfache vor komplizierten und Seitenringen) — Dreifachbindungen — Doppelbindungen.

Alicyclische Kohlenwasserstoffe

Die für die aliphatische Reihe geltenden Regeln der Genfer Nomenklatur werden auch auf die isocyclischen gesättigten und teilweise ungesättigten Kohlenwasserstoffe übertragen. Zur Kennzeichnung der Ringstruktur erhält der Name des Kohlenwasserstoffs das Präfix „Cyclo“.

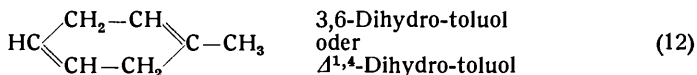


Bei ungesättigten cyclischen Kohlenwasserstoffen soll der Anfangspunkt der Bezifferung durch eine Seitenkette bestimmt werden. Nach diesem Grundsatz werden die Verbindungen im Beilstein-Handbuch beziffert. Manchmal findet man aber auch (z. B. im Stelznerschen Literaturregister) die im Ring befindlichen

¹⁾ Nach den Richtlinien der Kommission für Reform der Nomenklatur der organischen Chemie der Internationalen Union für Chemie von 1930 durch die Endungen „yn“, „diyn“ usw. ersetzt.

Doppelbindungen den Seitenketten vorgezogen, also für die Verbindung (10)-4-Methyl-cyclohexen-(1) statt 1-Methyl-cyclohexen-(3).

Die Namen ungesättigter cyclischer Verbindungen bezieht man häufig auf den zugrunde liegenden aromatischen Kohlenwasserstoff und kennzeichnet den partiell gesättigten Charakter durch die Präfixe „Dihydro“, „Tetrahydro“ usw.



Einfacher ist es, die Lage der Doppelbindungen durch den griechischen Buchstaben Δ mit Stellsbezeichnung der Doppelbindung auszudrücken.

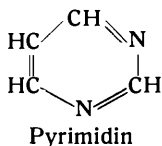
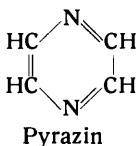
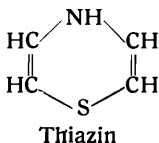
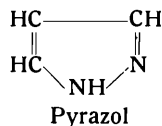
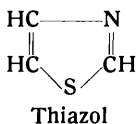
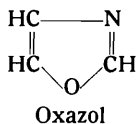
Aromatische und heterocyclische Stammkerne

Für aromatische und heterocyclische Stammkerne existieren noch keine all-gemeingültigen Regeln zur Bildung systematischer Namen. Man ist hier bei ein-kernigen und einfachen mehrkernigen Stammverbindungen auf Trivialnamen angewiesen. Komplizierte kondensierte Systeme werden nach dem Anellierungs-prinzip benannt, heterocyclische Systeme häufig mit Hilfe der Aza (a)-Nomen-klatur. Über Trivialnamen ein- und mehrkerniger isocyclischer und hetero-cyclischer Verbindungen siehe Tabelle Seite 195.

Heterocyclen

Hantzsch-Widmann-Nomenklatur

Namen für 5- und 6gliedrige Heterocyclen mit mehreren Heteroatomen werden mit Hilfe der Endungen „ol“ und „in“ gebildet.



Weitere
siehe
Tab. S.196.

Eine Erweiterung auf 3-, 4-, 7-, 8-, 9-, 10gliedrige Ringe hat die *Hantzsch-Widmann-Nomenklatur* durch die Vorschläge von *Patterson* erfahren: 3-, 4-, 7-, 8-, 9-, 10gliedrige Ringe werden durch die Silben „ir“, „et“, „ep“, „oc“, „on“ und „ec“ charakterisiert. Diese Silben, die den griechischen Zahlwörtern entstammen, dienen aber, um evtl. Kollisionen mit Funktionssuffixen zu vermeiden, nicht als Endung, sondern als Wortstamm. Unter Berücksichtigung des Sättigungs-zustandes ergeben sich folgende Endungen:

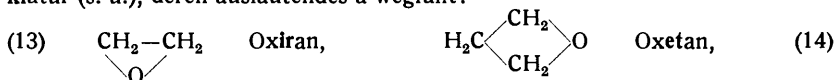
Endungen der Namen einfacher heterocyclischer Ringe¹⁾

Größe des Ringes	Stickstoffhaltig				Stickstofffrei			
	niedrigster Sättigungszustand	2 Doppelbindungen	1 Doppelbindung	gesättigt	niedrigster Sättigungszustand	2 Doppelbindungen	1 Doppelbindung	gesättigt
3gliedrig	—	—	-irin	-iridin	—	—	-iren	-iran
4gliedrig	—	-et	-etin	-etidin	—	-et	-eten	-etan
5gliedrig	-ol ¹⁾	—	-olin	-olidin	-ol ¹⁾	—	-olen	-olan
6gliedrig	-in	²⁾	²⁾	²⁾	-in	²⁾	²⁾	-inan oder -an
7gliedrig	-epin	²⁾	²⁾	²⁾	-epin	²⁾	²⁾	-epan
8gliedrig	-ocin	²⁾	²⁾	²⁾	-ocin	²⁾	²⁾	-ocan
9gliedrig	-onin	²⁾	²⁾	²⁾	-onin	²⁾	²⁾	-onan
10gliedrig	-ecin	²⁾	²⁾	²⁾	-ecin	²⁾	²⁾	-ecan

¹⁾ Ist den Endungen -olin oder -olen vorzuziehen, wenn im niedrigsten Sättigungszustand nur eine Doppelbindung vorhanden ist.

²⁾ Wird ausgedrückt durch die Präfixe dihydro-, tetrahydro- usw. vor dem Namen der Verbindung des niedrigsten Sättigungszustandes.

Die Namen werden gebildet unter Verwendung der Präfixe der Aza-Nomenklatur (s. u.), deren auslautendes a wegfällt:



In Deutschland hat diese Nomenklatur bis jetzt wenig Verbreitung gefunden.

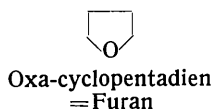
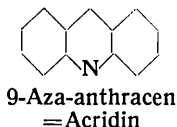
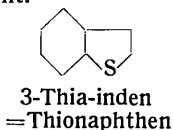
Aza-(a)-Nomenklatur

Ersatz von Ringgliedern in isocyclischen Ringen durch Heteroatome nach dem Prinzip der isoelektronischen Substitution (Ringsubstitution).

$\text{H}_2\text{C} <$ durch $\text{O} <$, $\text{S} <$, $\text{HN} <$, $\text{Se} <$ usw.

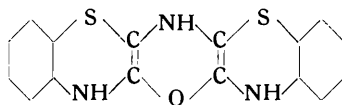
$\text{HC} <$ durch $\text{N} <$, $\text{P} <$, $\text{As} <$, $\text{O}^+ <$

Die Namen werden gebildet, indem man dem Namen des isocyclischen Kohlenwasserstoffes ein dem Heteroatom entsprechendes Präfix, das auf -a endet, voranstellt.



¹⁾ Nach dem 2. Erg.-Werk, Bd. 17 des Beilstein-Handbuchs.

Die Aza-Nomenklatur wird nur bei komplizierten Verbindungen angewandt, deren Benennung sonst Schwierigkeiten bereitet.

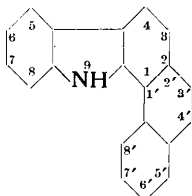


(16)

10-Oxa-1,8-dithia-4,5,9-triaza-1,4,5,8,9,10-hexahydro-2,3; 6,7-dibenzoanthracen

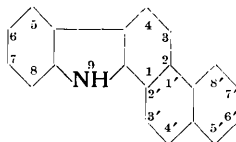
Anellierung

Unter Anellierung versteht man die Vereinigung zweier Ringsysteme derart, daß einzelne Ringglieder zu gemeinsamen Ringgliedern eines neuen Systems werden. Dieser Vorgang ist eigentlich als Substitution zu deuten. Aus praktischen Gründen bevorzugt man jedoch die Vorstellung, daß die beiden Einzelsysteme mit je einer oder mehreren Seiten zur Deckung gebracht werden. Dieses Deckungsprinzip erfordert, daß die zur Deckung gelangenden Ringglieder miteinander identisch sind. Der Name einer anellierten Verbindung wird gebildet, indem man den Namen des „Anellanden“ als Präfix, der auf „o“ endet, dem Namen des „Stammringes“ voranstellt. Die Stellung, in der die Anellierung erfolgt ist, wird durch die Charakteristik ausgedrückt. Diese enthält die Ziffern der Ringglieder, die zur Deckung gebracht worden sind, im Bezifferungssystem der beiden Einzelringe. Die Ziffern des Anellanden werden akzentuiert. Diejenige Ziffer des Anellanden, die mit einer möglichst kleinen Ziffer der Grundverbindung zusammenfällt, wird zuerst ausgesprochen. Dadurch kommt schon im Namen die Verschiedenheit von Isomeren zum Ausdruck.



(17)

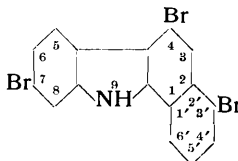
Naphtho-[1', 2':1,2]-carbazol



(18)

Naphtho-[2', 1':1,2]-carbazol

Die Stellung der Substituenten wird im Bezifferungssystem der Einzelringe ausgedrückt.

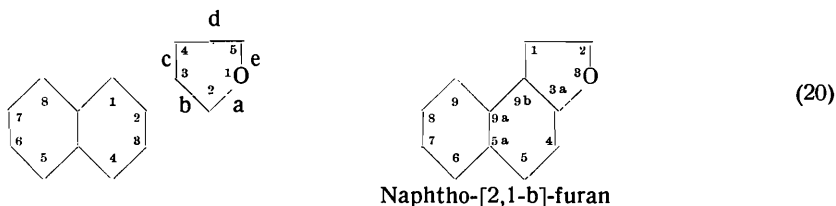


(19)

4, 7, 3'-Tribrom-[benzo-1', 2':1,2]-carbazol

Für den nicht substituierten anellierten Benzolkern entfällt selbstverständlich die Charakteristik. Die nicht substituierte Stammverbindung von (19) heißt also einfach 1,2-Benzocarbazol.

In Amerika ist seit langem eine andere Form der Anellierung (*Patterson*)¹⁾ üblich. Danach werden Anellierungsnamen nur auf Verbindungen bezogen, die sich im niedrigsten Sättigungszustand befinden. Verbindungen mit höherem Sättigungsgrad werden als Hydroderivate aufgefaßt. Die Anellierung wird demgemäß vollzogen, indem man die entsprechenden Seiten der wasserstofffreien Kohlenstoffskelette zur Deckung bringt und dem neuen Ringsystem so viel Wasserstoffatome gibt, wie zur Erreichung des niedrigsten Sättigungszustandes notwendig sind. Stammring und Anelland werden vor der Anellierung mit der Pattersonschen Kranzbezeichnung versehen (siehe unten). Die Seiten des Stammringes werden außerdem fortlaufend mit kleinen Buchstaben bezeichnet ($a = 1, 2$). Dadurch wird die Akzentuierung der Ziffern des Anellanden in der Charakteristik überflüssig. Die anellierte Verbindung wird dann noch einmal neu beziffert.

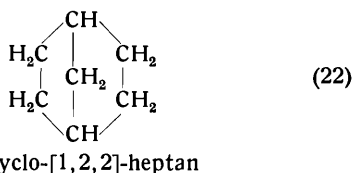
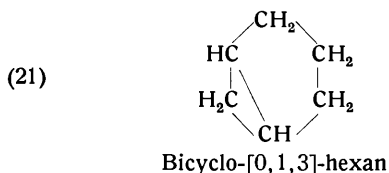


Cyclonomenklatur

Endopolycyclische Systeme, die sich durch Anellierung schwer erfassen lassen, benennt man mit Hilfe der Cyclonomenklatur.

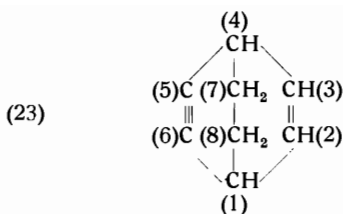
Bicyclische Kohlenwasserstoffe, Bayersche Bicyclonomenklatur

Der Name setzt sich zusammen (analog den alicyclischen Kohlenwasserstoffen) aus dem griechischen Numeral, das die Anzahl der Ringkohlenstoffatome ausdrückt, einer dem Sättigungsgrad entsprechenden Endung (-an, -en, -in) und dem Präfix „Bicyclo“. Dazu kommt noch eine Charakteristik, die in Ziffern angibt, wieviel Kohlenstoffatome die Brücken zwischen den beiden tertiären Kohlenstoffatomen enthalten.

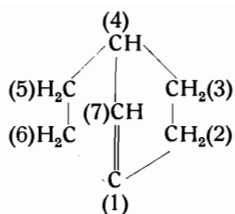


Die Bezifferung beginnt an einem der beiden tertiären Kohlenstoffatome. Durch Substitution oder Doppelbindung quartär gewordene Kohlenstoffatome werden bevorzugt. Die Richtung der Bezifferung verläuft über die größte Brücke zur zweitgrößten. Die kleinste Brücke wird so beziffert, daß das dem Kohlenstoffatom 1 benachbarte Atom die höchste Ziffer erhält. Der Außenring soll möglichst groß gewählt werden; Mehrfachbindungen erhalten eine möglichst kleine Ziffer und werden deshalb in den Außenring verlegt, der aber dadurch nicht kleiner werden darf.

¹⁾ Journal of the American Chemical Society 50, 3082.

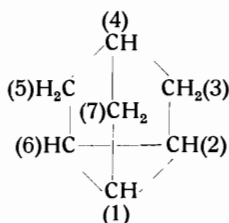


Bicyclo-[2,2,2]-octen-(2)-in-(5)



Bicyclo-[1,2,2]-hepten-(7)

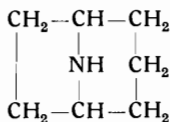
Bei tri- und mehrcyclichen Kohlenwasserstoffen und Heteroendopolycyclen ersetzt man nach *Grignard* die Charakteristik durch Angaben über Lage und Art der Brücken. Es wird nicht mehr die Anzahl der Brückenatome angegeben, sondern ihre Ziffern, wobei die im Außenring liegenden Anfangsglieder der Brücken mitgerechnet werden.



Tetracyclo-[$\frac{1 \cdot 7 \cdot 4}{2 \cdot 6}$]-heptan. (25)

Zwischen den Ziffern steht bei Einfachbindungen ein Punkt, bei Zwei- bzw. Dreifachbindungen stehen zwei bzw. 3 Punkte. Heteroatome erhalten die Ziffer 1.

Eine weitere Möglichkeit der Benennung endopolycyclischer Systeme besteht darin, daß man die Brücken als Substituenten des Außenringes auffassen kann. Die Verbindung (25) würde demnach 2,5-Methylen-bicyclo-[0,1,3]-hexan heißen. Bei Heteroendopolycyclen ist das mitunter die einzige Möglichkeit:



1,4-Imino-cycloheptan (26)

Verlegt man das Heteroatom in den Außenring, so kann man den Namen der Verbindung oft auf einen bekannten Trivialnamen beziehen. Betrachtet man z. B. Verbindung (26) als Derivat des Piperidins, so ergibt sich der Name 2,6-Äthylen-piperidin.

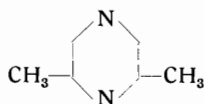
Bezifferung von Ringsystemen

Die Bezifferungen kondensierter polycyclischer Kohlenwasserstoffe, die traditionell sind, entnehme man der Tabelle Seite 195. Ausgangspunkt der Bezifferung ist ein neben einer Kondensationsstelle befindliches Kohlenstoffatom.

Heterocyclische Verbindungen werden vom Heteroatom ausgehend beziffert (s. Tabelle Seite 196), Rangordnung der Heteroatome: O—S—N. Bei mehreren Heteroatomen erhält das im höchsten Rang stehende die Ziffer 1. Von diesem aus wird auf dem kürzesten Wege zu dem im Rang folgenden Heteroatom gezählt.

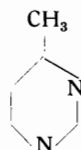
Liegen zwei gleiche Heteroatome vor, so sollen außerdem die Seitenketten bzw. die funktionellen Gruppen und systematischen Substituenten (siehe unten) möglichst niedrige Ziffern erhalten.

(27)



2,6-Dimethyl-pyrazin

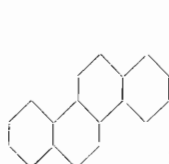
(28)



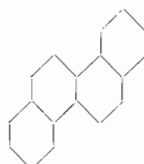
4-Methyl-pyrimidin

In Amerika wendet man bei komplizierten Polycyclen die Pattersonsche Kranzbezeichnung¹⁾ an. Die Grundlage dieses Verfahrens besteht aus Vorschriften über die eindeutige Orientierung der Formeln. Danach werden die Formeln so geschrieben, daß

1. möglichst viele Ringe in der Horizontalen liegen
(Schreibweise der Fünfringe:  oder ) ,
2. möglichst viele Ringe im rechten oberen Quadranten liegen

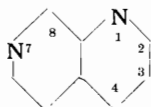


richtig



falsch

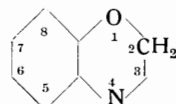
3. bei der Bezifferung Heteroatome möglichst niedrige Nummern erhalten.
Rangordnung der Heteroatome: O, S, Se, Te, N, P, As, Sb, Si, Sn, Pb, Hg



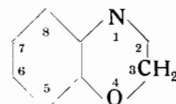
richtig



falsch

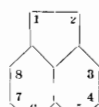


richtig

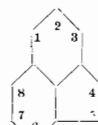


falsch

4. ein C-Atom in einer Kondensationsstelle eine möglichst kleine Ziffer erhält



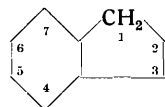
richtig



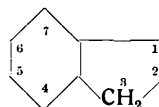
falsch

¹⁾ Journal of the American Chemical Society 47, 543—61; *Patterson-Capell*, The Ring Index, New York (1940).

5. eine hydrierte Stelle eine möglichst niedrige Ziffer erhält

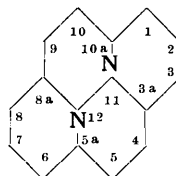
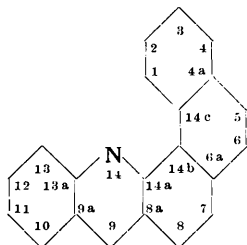


richtig



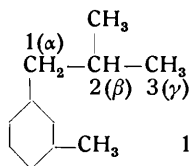
falsch

Die Bezifferung beginnt in dem am weitesten rechts bzw. oben rechts gelegenen Ring neben einer Kondensationsstelle und wird im Uhrzeigersinn um die Peripherie der Formel geführt. Kohlenstoffatome in Kondensationsstellen erhalten die Ziffer des vorhergehenden Atoms mit a, b oder c, während Heteroatome in Kondensationsstellen mitgezählt werden. Heteroatome im Innern der Formel erhalten die höchsten Ziffern und werden auf dem kürzesten Wege von der letzten vorhergehenden Nummer aufgesucht.



Seitenketten von cyclischen Verbindungen

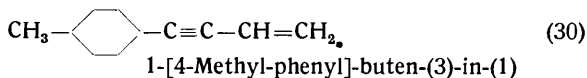
Wird ein Ringsystem als Stammverbindung behandelt, so ist das am Ring haftende Kohlenstoffatom Ausgangspunkt der Bezifferung der Seitenkette. Es erhält die Ziffer 1 oder den griechischen Buchstaben α . Um eine Verwechslung der Ziffern und Substituenten der Stammverbindung mit den Ziffern und Substituenten der Seitenkette zu vermeiden, setzt man im Namen die der Seitenkette entsprechenden Präfixe mit ihren Ziffern in eckige Klammern:



1-Methyl-3-[2-methylpropyl]-benzol. (29)

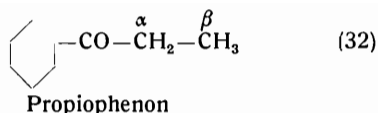
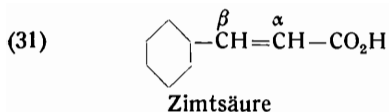
Bezifferung der Seitenketten nach der Genfer Nomenklatur (s. S. 172).

Man kann aber auch die Seitenkette als Stammkern betrachten und den Ring als Substituenten behandeln, besonders dann, wenn die Bildung eines Radikalnamens für die Seitenkette schwierig ist.



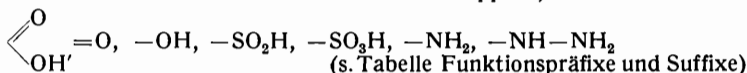
1-[4-Methyl-phenyl]-buten-(3)-in-(1)

Bei Trivialnamen mit Funktionssuffixen, die Funktionen in der Seitenkette entsprechen, nimmt die Kennzeichnung der Kohlenstoffatome der Seitenkette von dieser Funktion ihren Ausgang.

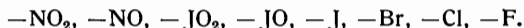


Systematische Funktionen und systematische Substituenten

Die in einen Stammkern als Substituenten eintretenden Atome oder Atomgruppen (außer Kohlenstoff) werden eingeteilt in funktionelle Gruppen und nichtfunktionelle Substituenten. Zu den funktionellen Gruppen¹⁾ rechnet man



Nichtfunktionelle Substituenten¹⁾ sind



Lassen die bisher behandelten Regeln noch keine Entscheidung über den Anfangspunkt der Bezifferung eines Stammkernes zu, so werden nach dem Prinzip der kleinsten Ziffer die funktionellen Gruppen und die nichtfunktionellen Substituenten berücksichtigt, beide Gruppen in der oben aufgeführten Reihenfolge, die dem Gebrauch des Beilstein-Handbuches entspricht.²⁾

Sprachlich wird die Substitution ausgedrückt durch Präfixe, die dem Namen des Stammkernes voranstehen, bei den Funktionen auch durch Suffixe. Von mehreren Funktionen soll die ranghöchste als Suffix stehen, die anderen als Präfixe. Eine diesbezügliche Rangordnung wurde empfohlen:³⁾ onium-Verbindungen, säure (carbonsäure, arsonsäure, sulfonsäure, stibonsäure), säurehalogenid, amid, imid, amidinen, aldehyd, nitril, isocyanid, keton, alkohol, phenol, thiol, amin, imin, sulfid, sulfoxid, sulfon.

Über die Reihenfolge der Präfixe im Namen siehe Tabelle Seite 188. Als allgemeine Regel merke man sich, daß Präfixe für systematische Substituenten im Namen vor Funktionspräfixen stehen, letztere in der Reihenfolge O-Funktion, S-Funktion, N-Funktion.⁴⁾ Dann folgen die Präfixe für Seitenketten und Seitenringe (alicyclische, aromatische, heterocyclische).

Tabelle Funktionspräfixe und Suffixe

Funktion	Präfix	Suffix
Äther	Alkoxy, Alkanoxy	
Aldehyd	Oxo	al
Alkohol	Oxy	ol
Amin	Amino	amin
Carbonsäure	Carboxy	carbonsäure, säure
Harnstoff	Ureido	harnstoff
Hydrazin	Hydrazino	hydrazin
Keton	Oxo oder Keto	on
Mercaptan	Mercapto	thiol
Sulfid, Thioäther	Alkylthio	
Sulfinsäure	Sulfinio	sulfinsäure
Sulfonsäure	Sulfo	sulfonsäure
Sulfon	Sulfonyl	
Sulfoxid	Sulfinyl	

¹⁾ Im Sinne des Beilstein-Handbuches.

²⁾ Nach den Genfer Beschlüssen erhält dasjenige substituierte Kohlenstoffatom, das einem Kettenende am nächsten steht, eine möglichst kleine Nummer. Sind zwei verschiedene Substituenten von je einem Ende der Kette gleich weit entfernt, so findet der mit dem kleinsten Atomgewicht zuerst Berücksichtigung.

³⁾ Chemical Abstracts (1945), Subjekt Index S. 5876.

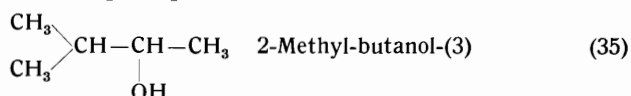
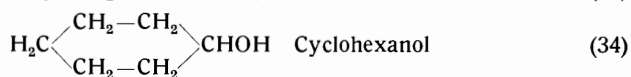
⁴⁾ Neuerdings N- vor O- vor S-Funktion.

Die wichtigsten Funktionen

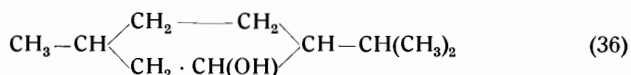
Alkohole

Die Alkohole leitet man von den Kohlenwasserstoffen ab durch Substitution eines (einwertige Alkohole) bzw. mehrerer (mehrwertige Alkohole) Wasserstoffatome durch die Hydroxylgruppe (OH). Ist das Kohlenstoffatom, das die Hydroxylgruppe trägt, mit einem bzw. zwei oder drei Kohlenstoffatomen verbunden, so spricht man von primären, sekundären oder tertiären Alkoholen.

Die Namen der Alkohole werden nach der Genfer Nomenklatur durch Anhängen der Endung „ol“ an den Namen des zugrunde liegenden Kohlenwasserstoffes gebildet.

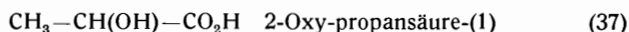


Die Endung „ol“ kann auch nach dem Trivialnamen oder halbrationalen Namen eines Stammkernes stehen, z. B.



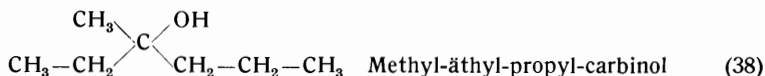
p-Menthanol-(3), das von dem Kohlenwasserstoff p-Menthan abgeleitet wird.

Hat eine Verbindung mehrere Funktionen, so drückt man den Alkoholcharakter gewöhnlich durch das Präfix „oxy“ aus:

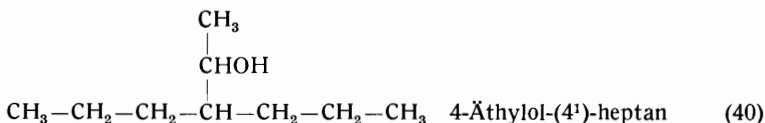
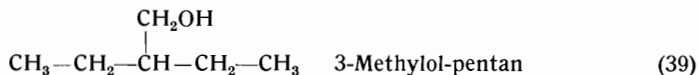


In zahlreichen, besonders in einfachen Fällen, stellt man einfach dem Namen des Kohlenwasserstoffradikals das Funktionssuffix „Alkohol“ nach, also Propylalkohol, Amylalkohol, sek., tert., Butylalkohol.

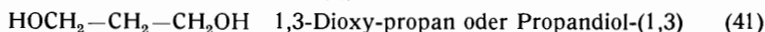
Alkohole mit stark verzweigten Kohlenstoffketten faßt man häufig auch als Abkömmlinge des Methylalkohols auf (veralteter Name = Carbinol).



Für die Alkoholfunktion in einer kurzen Seitenkette sind die Genfer Präfixe „Methylol“ und „Äthylol“ im Gebrauch.



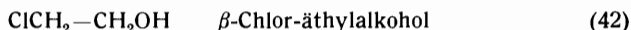
Mehrwertige Alkohole werden am besten mit Hilfe der Präfixe „dioxy“, „trioxy“ usw. oder der Suffixe „diol“, „triol“ usw. benannt:



Zweiwertige Alkohole werden oft als Glykole bezeichnet, wobei man je nach der Stellung der Hydroxylgruppen zueinander zwischen α - oder 1,2-Glykolen, β - oder 1,3-Glykolen und γ - oder 1,4-Glykolen zu unterscheiden hat.

Höherwertige Alkohole haben meist Trivialnamen mit der Endung „-it“, die sich aus ihren Beziehungen zu den Zuckern ergeben, z. B. Arabit, Mannit usw. oder allgemein Pentite, Hexite usw.

Bei der Kennzeichnung der Stellung von Substituenten durch griechische Buchstaben erhält das Kohlenstoffatom mit der Hydroxylgruppe den Buchstaben α . (Bei Oxoverbindungen und Säuren erhält das der CO - bzw. CO_2H -Gruppe benachbarte Kohlenstoffatom den Buchstaben α .)

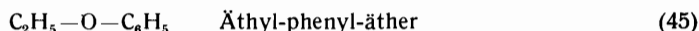
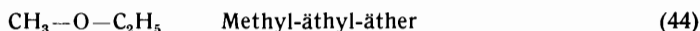


Äther

Nach der Genfer Nomenklatur bildet man die Namen der Äther aus den Namen der Kohlenwasserstoffe, deren einwertige Reste sie enthalten unter Zwischenschaltung der Silbe oxy. Der Name des höheren Kohlenwasserstoffs steht an erster Stelle:



In den meisten Fällen benennt man die Äther nach den beiden Radikalen, die mit dem Sauerstoffatom verbunden sind:



Der Name des einfachsten Radikals wird zuerst ausgesprochen. Die Namen der Äther mehrwertiger Alkohole bildet man aus den Namen der Alkohole:

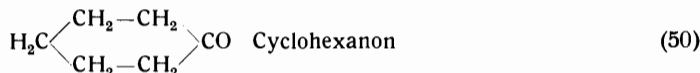
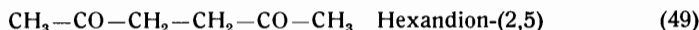
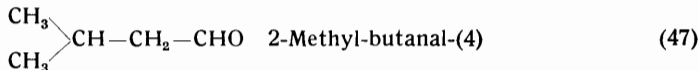


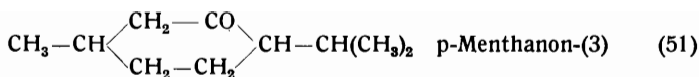
Oder man betrachtet die Äther als Kohlenwasserstoffe, in denen Wasserstoffatome durch Alkoxy-Gruppen ersetzt sind: Trimethoxypropan.

Oxo-Verbindungen (Aldehyde und Ketone)

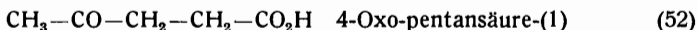
Durch Substitution zweier geminaler Wasserstoffatome durch ein Sauerstoffatom kommt man von den Kohlenwasserstoffen zu den Oxo-Verbindungen.

Bei den Aldehyden steht die charakteristische Oxo-Gruppe am Ende, bei den Ketonen im Innern einer Kette. Nach den Genfer Vorschriften verbindet man den Namen des Kohlenwasserstoffes mit der Endung „al“ für Aldehyde bzw. mit der Endung „on“ für Ketone. Mehrwertige Aldehyde und Ketone erhalten die Endungen „dial“, „trial“, „dion“, „trion“ usw.

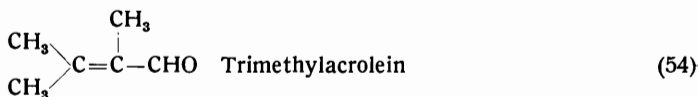
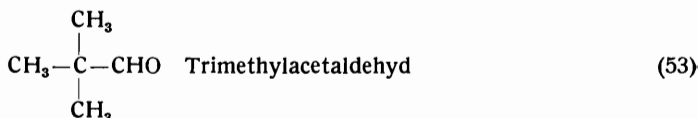




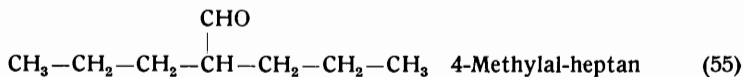
Diese Nomenklatur hat sich heute weitgehend eingebürgert. Faßt man die Aldehyde und Ketone als substituierte Kohlenwasserstoffe auf, so kommt man zu Namen, die mit Hilfe des Präfixes „oxo-“ (keto für Keton ist veraltet) gebildet werden. Diese Namen eignen sich besonders für Verbindungen, die außer der Carbonylgruppe ($>\text{CO}$) noch andere, höher im Rang stehende Funktionen enthalten.



Die einfachsten Aldehyde werden meist nach den Carbonsäuren benannt, aus denen sie durch Hydrierung hervorgehen können: Formaldehyd, Acetaldehyd, Glutardialdehyd. Die gebräuchlichsten Namen einwertiger Ketone setzen sich zusammen aus den Bezeichnungen der Radikale, die mit der Carbonylgruppe verknüpft sind und der Endung „keton“. Der Name des einfachsten Radikals wird zuerst ausgesprochen: Methyl-äthyl-keton. Komplizierte Aldehyde und Ketone kann man auch als Substitutionsprodukte ihrer einfachsten Vertreter auffassen:

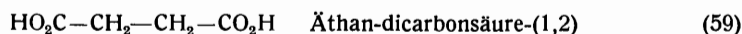
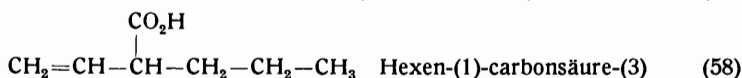
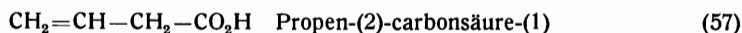
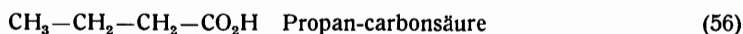


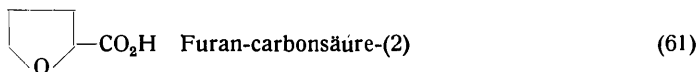
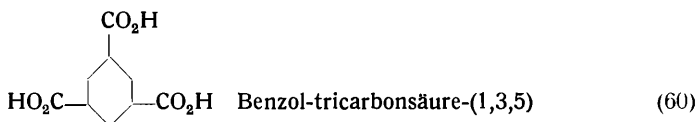
Für Verbindungen mit Aldehydfunktion in einer Seitenkette existieren die Genfer Präfixe Methylal und Äthylal.



Carbonsäuren

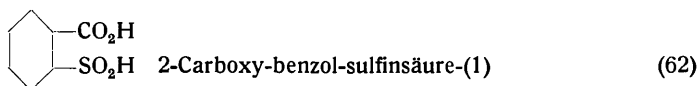
Carbonsäuren zeichnen sich durch die charakteristische Carboxylgruppe $\left(\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C} \\ \diagup \text{OH} \end{array} \right)$ aus. Man kann sie als carboxylsubstituierte Kohlenwasserstoffe betrachten. Dieser Auffassung entspricht die gebräuchlichste Nomenklatur der Carbonsäuren: Man verbindet den Namen des Kohlenwasserstoffs oder des Heterostammkernes mit der Endung „-carbonsäure“ für Monocarbonsäuren, „-dicarbonsäure“ für Dicarbonsäuren usw.





Das Kohlenstoffatom, das die Carboxylgruppe trägt, erhält eine möglichst kleine Ziffer.

Das Präfix „carboxy“ wird dann verwendet, wenn eine andere, im Molekül enthaltene Funktion hervorgehoben werden soll.



Nach der Genfer Nomenklatur werden die Namen aliphatischer Säuren gebildet, indem man an den Namen des Kohlenwasserstoffes mit der gleichen Anzahl Kohlenstoffatome die Endung „-säure“, „-disäure“ usw. anhängt. Bei der Bezifferung erhält die Carboxylgruppe gesättigter unverzweigter Carbonsäuren die Ziffer 1. Für verzweigte und ungesättigte Säuren gelten die für die funktionsfreien Kohlenwasserstoffe behandelten Regeln.

Für die Carboxylgruppe in der Seitenkette wurden die Suffixe „methylsäure“, „äthylsäure“ vorgeschlagen.

Die obengenannten aliphatischen Säuren wären demnach zu benennen: Butansäure, Buten-(1)-säure-(4), Hexen-(1)-methylsäure-(3), Butandisäure-(1,4).

Die Genfer Namen haben sich besonders bei ungesättigten und verzweigten Carbonsäuren durchgesetzt.

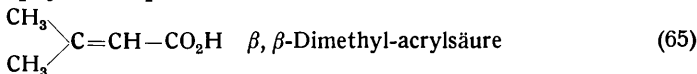
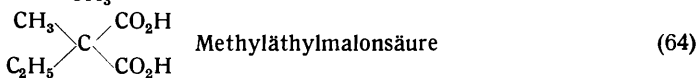
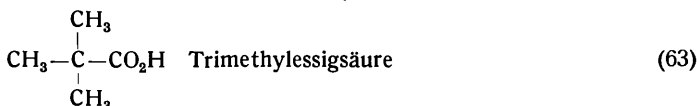
Für zahlreiche Carbonsäuren — für die einfachen aliphatischen fast ausschließlich — sind Trivialnamen im Gebrauch:

HCO_2H	Ameisensäure
$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	Essigsäure
$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	Propionsäure
$\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	Buttersäure
$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	Valeriansäure

Die Stellung von Substituenten wird in diesen Namen durch griechische Buchstaben bezeichnet. Das der Carboxylgruppe benachbarte Kohlenstoffatom erhält den Buchstaben α .



Sehr übersichtliche Namen lassen sich von den einfachsten Carbonsäuren durch Ersatz von Wasserstoffatomen durch Kohlenwasserstoffreste ableiten:



Säurederivate

Die Namen der Ester ($R-CO-O-R$)

Anhydride ($R-CO-O-CO-R$)

Halogenide ($R-CO-Cl$)

Amide ($R-CO-NH_2$)

Nitrile ($R-CN$)

werden aus dem Namen der Säure und den Endungen „-alkylester“, „-anhydrid“, „-halogenid (Chlorid)“, „-amid“, „-nitril“ gebildet.

Für $R=CH_3-CH_2-CH_2-$ ergeben sich also die Namen:

Butansäure-(1)-propylester (-anhydrid, -chlorid, -amid)

Propan-carbonsäure-(1)-propylester (-anhydrid, -chlorid, -amid)

Buttersäure-propylester (-anhydrid, -chlorid, -amid).

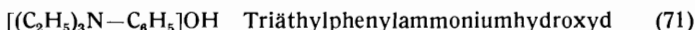
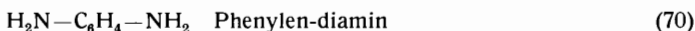
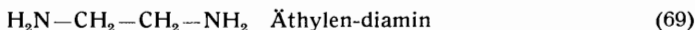
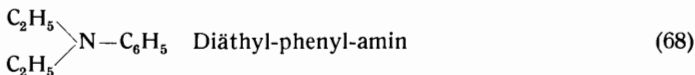
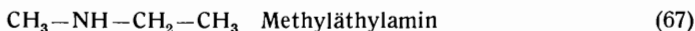
Für Ester sind noch ältere Namensbildungen in Gebrauch, die den Namen des Alkylradikals mit der Bezeichnung des Säureanions verknüpfen: Äthylacetat, Phenylacetat usw. Säurehalogenide werden meist als Acylhalogenide bezeichnet: Butyrylchlorid (Genfer Name: Butanoylchlorid).

Amine

Durch Ersatz der Wasserstoffatome des Ammoniaks durch einen, zwei oder drei Alkylreste erhält man primäre ($R-NH_2$), sekundäre ($R-NH-R'$) oder

tertiäre ($R-N \begin{smallmatrix} R' \\ R'' \end{smallmatrix}$) Amine. Verbindungen, die sich vom Ammoniumhydroxyd NH_4OH durch Substitution der vier an N gebundenen Wasserstoffatome ableiten, bezeichnet man als quartäre Ammoniumbasen.

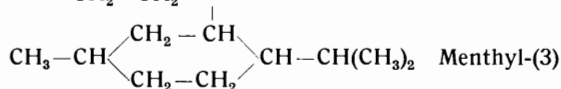
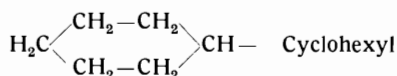
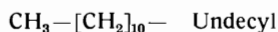
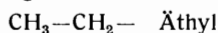
Die meist gebrauchten Namen für einfache, besonders für aliphatische Amine setzen sich zusammen aus den Bezeichnungen der Kohlenwasserstoffradikale, die sie enthalten, und der Endung „amin“, bei mehrwertigen Aminen „diamin“, „triamin“. Das einfachste Radikal wird zuerst genannt.



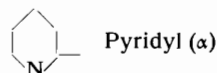
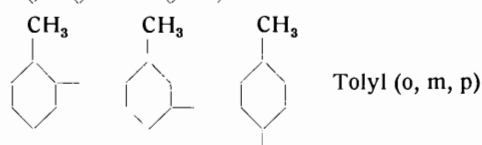
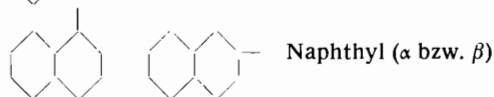
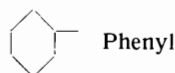
Bei mehrwertigen, isocyclischen und heterocyclischen Aminen, nach der Genfer Nomenklatur auch bei aliphatischen, betrachtet man die Aminogruppe als Substituenten. Obige Verbindungen heißen dann Amino-äthan, Methylamino-äthan, Diäthylamino-benzol, 1,2-Diaminoäthan, Diamino-benzol. Für die Ammoniumgruppe gibt es kein Präfix. Quartäre Ammoniumbasen betrachtet man deshalb als „Hydroxyalkylate“ tertiärer Amine, Verbindung (71) als Hydroxyäthylat des Diäthylamino-benzols.

Benennung von Radikalen

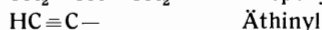
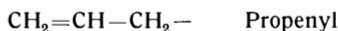
Die Namen einwertiger Radikale, die sich von gesättigten aliphatischen und hydroaromatischen Kohlenwasserstoffen durch Abspaltung eines Wasserstoffatoms ableiten, werden aus dem Wortstamm des Kohlenwasserstoffs und der Endung „-yl“ gebildet.



In gleicher Weise kommt man zu Namen für die Radikale aromatischer und heterocyclischer Verbindungen:



Einwertige ungesättigte Radikale erhalten je nach dem Sättigungsgrad die Endungen „-enyl“, „-dienyl“, „-inyl“, „-diinyl“.

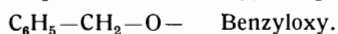


Für zweiwertige Radikale verwendet man bei geminaler Stellung der beiden freien Valenzen die Endung „-yliden“ ($\text{CH}_3\text{—CH=Äthyliden}$, $(\text{CH}_3)_2\text{C=}$ Isopropyliden), bei vicinaler Stellung die Endung „-ylen“ ($\text{CH}_3\text{—CH—CH}_2$ Propylen).

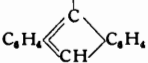
Radikale mit disjuncter Stellung der beiden freien Valenzen betrachtet man als Polymethylenketten ($\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—}$ Tetramethylen).

Säureradikale (Acylradikale) werden durch Anhängen der Endung „-yl“ an den Wortstamm des Trivialnamens der Säure benannt: Formyl, Acetyl, Propionyl, Butyryl. Die Genfer Namen werden durch Ersatz der Endung „-säure“ durch „-oyl“ gebildet.

Durch Abspaltung des Wasserstoffatoms der Hydroxylgruppe der Alkohole erhält man Alk(yl)oxyradikale,



Die folgende Tabelle¹⁾ enthält neben den Bezeichnungen der wichtigsten Substituenten häufig gebrauchte Radikalnamen. Die Ordnungsnummer drückt die Rangordnung aus, die nach dem Gebrauch des Beilstein-Handbuches für die Reihenfolge der als Präfixe verwendeten Radikalbezeichnungen im Namen einer Verbindung gültig ist.

Name	Bedeutung	Ordnungsnummer
Acetonyl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	133
Acetyl	$-\text{CO} \cdot \text{CH}_3$	141
Acetylenyl	$-\text{C} \cdot \text{CH}$	72
Acridyl	$-\text{C}_{13}\text{H}_9\text{N}$ (einwertige Radikale des Acridins)	192
Athanoyl	$-\text{CO} \cdot \text{CH}_3$	141
Athinyl	$-\text{C} \cdot \text{CH}$	72
Äthyl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	41
Äthylen	$-\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2-$	106
Äthyliden	$>\text{CH} \cdot \text{CH}_2$	119
Alanyl	$-\text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2)$	172
Aldehydo	$-\text{CHO}$	139
Allyl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	62
Allyliden	$>\text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	124
Allylomethyl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	66
Amino	$-\text{NH}_2$	20
Amyl	$-\text{C}_5\text{H}_{11}$	46
Anilino	$-\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	21
Anisal	$>\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{O} \cdot \text{CH}_3)^4$	128
Anisidino	$-\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	22
Anisoyl	$-\text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{O} \cdot \text{CH}_3)^4$	151
Anisyl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{O} \cdot \text{CH}_3)^4$	83
Anthranlyl		103
Anthryl	$-\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	102
Azido	$-\text{N}_3$ (Radikal der Stickstoffwasserstoffsäure)	9
Azimino	$-\text{NH} \cdot \text{N} \cdot \text{N}-$ (cyclisch gebunden)	36
Azo	$-\text{N} \cdot \text{N}-$	31
Azoxy	$-\text{N}_2(\text{O})-$	33
Benzal	$>\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	126
Benzenyl	$>\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	152
Benzhydryl	$-\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$	101
Benzoyl	$-\text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	149
Benzoylen	$-\text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4-$	168
Benzyl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	82
Benzylene	$-\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4-$	116
Benzyliden	$>\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	126
Bornyl	$-\text{C}_{10}\text{H}_{17}$ (Radikal des Borneols)	74
Brom	$-\text{Br}$	3
Butenyl	$-\text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	64
Butyl	$-\text{C}_4\text{H}_9$	44
Butyryl	$-\text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CH}_3$	143
Caproyl	$-\text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}$	146
Capryl	$-\text{C}_8\text{H}_{17}$	50
Carbaminyll	$-\text{CO} \cdot \text{NH}_2$	162
Carbonyl	$>\text{CO}$	163
Carboxyl	$-\text{CO}_2\text{H}$	161
Carvacryl	$-\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)^4$	89
Carvyl	$-\text{C}_{10}\text{H}_{18}$ (Radikal des Carveols)	77

¹⁾ Nach Beilsteins Handbuch der organischen Chemie, IV. Auflage, Band 1, S. 941—944; „Liste häufig vorkommender Element- und Radikalbezeichnungen“; Verlag J. Springer, Berlin 1918. Nachdruck mit freundlicher Genehmigung des Verlages J. Springer, Berlin.

Name	Bedeutung	Ordnungsnummer
Ceryl	$-\text{C}_{26}\text{H}_{53}$	57
Cetyl	$-\text{C}_{16}\text{H}_{33}$	55
Chinoly	$-\text{C}_9\text{H}_7\text{N}$ (einwertige Radikale des Chinolins)	191
Chlor	$-\text{Cl}$	2
Cinnamal	$>\text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	131
Cinnamenyl	$-\text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	95
Cinnamoyl	$-\text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	155
Cinnamyl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	96
Crotyl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	65
Cuminal	$>\text{CH}^1 \cdot \text{C}_6\text{H}_4[\text{CH}(\text{CH}_3)_2]^4$	130
Cuminy	$-\text{CH}_2^1 \cdot \text{C}_6\text{H}_4[\text{CH}(\text{CH}_3)_2]^4$	91
Cumyl	$-\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$ und $-\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	86
Cyan	$-\text{C} \cdot \text{N}$	165
Cyclobutyl	$-\text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	67
Cycloheptyl	$-\text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	70
Cyclohexyl	$-\text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	69
Cyclohexyliden	$>\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	125
Cyclopentyl	$-\text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	68
Cyclopropyl	$-\text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \end{array}$	63
Decyl	$-\text{C}_{10}\text{H}_{21}$	52
Desyl	$-\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	138
Diazo	$-\text{N}_2 \cdot \text{OH}$	32
Diazoamino	$-\text{NH} \cdot \text{N} \cdot \text{H} -$ (acyclisch gebunden)	35
Diphenyl	$-\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	100
Dodecyl	$-\text{C}_{12}\text{H}_{25}$	54
Duryl	$-\text{C}_6\text{H}(\text{CH}_3)_4^{2,3,5,6}$ und $-\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)_3$	94
Eikosyl	$-\text{C}_{20}\text{H}_{41}$	56
Fenchyl	$-\text{C}_{10}\text{H}_{17}$ (Radikal des Fenchylalkohols)	76
Fluor	$-\text{F}$	1
Formyl	$-\text{CHO}$	139
Furfural	$>\text{CH} \cdot \text{C}_4\text{H}_3\text{O}$ (furyliertes Methylene)	181
Furfuroyl	$-\text{CO} \cdot \text{C}_4\text{H}_3\text{O}$ (Radikale der Furancarbonsäuren)	182
Furfuryl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_3\text{O}$ (furyliertes Methyl)	178
Furomethyl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_3\text{O}$ (furyliertes Methyl)	178
Furyl	$-\text{C}_4\text{H}_3\text{O}$ (einwertige Radikale des Furans)	176
Glycyl	$-\text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	171
Glykoly	$-\text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	166
Glyoxy	$-\text{CO} \cdot \text{CHO}$	169
Guanidino	$-\text{NH} \cdot \text{C}(\text{:NH}) \cdot \text{NH}_2$	27
Guanyl	$-\text{C}(\text{:NH}) \cdot \text{NH}_2$	164
Heptyl	$-\text{C}_7\text{H}_{15}$	49
Hexamethylen	$-\text{CH}_2 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_2 -$	112
Hexyl	$-\text{C}_6\text{H}_{13}$	48
Hippuryl	$-\text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	175
Hydrazino	$-\text{NH} \cdot \text{NH}_2$	29
Hydrazo	$-\text{NH} \cdot \text{NH} -$	30
Hydrindonyl	$-\text{C}_9\text{H}_7\text{O}$ (einwertige Radikale von $\text{C}_9\text{H}_7\text{O} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \end{array} \text{CH}_2$)	136
Hydrindyl	$-\text{C}_9\text{H}_9$ (einwertige Radikale des Hydrindens)	97
Hydroxylamino	$-\text{NH} \cdot \text{OH}$	28

Name	Bedeutung	Ordnungsnummer
Imino	$>\text{NH}$	16
Indolyl	$-\text{C}_8\text{H}_7\text{N}$ (einwertige Radikale des Indols)	190
Indonyl	$-\text{C}_9\text{H}_7\text{O}$ (einwertige Radikale von $\text{C}_9\text{H}_6\text{CO}$)	137
Isoamyl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	47
Isobutyl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	45
Isobutylene	$-\text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH}_2-$	110
Isobutyliden	$>\text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	122
Isobutyryl	$-\text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	144
Isoduryl	$-\text{C}_9\text{H}(\text{CH}_3)_4^{2,3,4,6}$ und $-\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)_3$	93
Isopropenyl	$-\text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH}_3$	61
Isopropyl	$-\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	43
Isopropyliden	$>\text{C}(\text{CH}_3)_2$	121
Jod	$-\text{I}$	4
Jodo	$-\text{IO}_2$	6
Jodoso	$-\text{IO}$	5
Keto	$>\text{O}$ (in doppelter Bindung an ein C-Atom, das beiderseits mit C verbunden ist)	15
Kresyl	$-\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	81
Lactyl	$-\text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_4(\text{OH})$	167
Leucyl	$-\text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_{10}(\text{NH}_2)$	174
Lutidyl	$-\text{CH}_2 \cdot (\text{CH}_2)_5\text{C}_5\text{H}_9\text{N}$ (einwertige Radikale der Lutidine)	189
Malonyl	$-\text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}-$	158
Menaphthyl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	99
Menthyl	$-\text{C}_{10}\text{H}_{19}$ (Radikale des Menthols)	71
Mercapto	$-\text{SH}$	11
Mercuri	$>\text{Hg}$ (in Zusammensetzungen, wie Chlormercuribenzoessäure u. dgl.)	38
Mesityl	$-\text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)_3^{2,4,6}$ und $-\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)_2^{3,5}$	88
Methenyl	$\diagup \text{CH}$	140
Methoäthyl	$-\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	43
Methyl	$-\text{CH}_3$	39
Methylal	$-\text{CHO}$	139
Methylen	$>\text{CH}_2$	118
Methylol	$-\text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	40
Methylsäure	$-\text{CO}_2\text{H}$	161
Myricyl	$-\text{C}_{30}\text{H}_{61}$	58
Naphthoyl	$-\text{CO} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	156
Naphthyl	$-\text{C}_{10}\text{H}_7$	98
Nitramino	$-\text{NH} \cdot \text{NO}_2$	34
Nitro	$-\text{NO}_2$	8
Nitroso	$-\text{NO}$	7
Nonyl	$-\text{C}_9\text{H}_{19}$	51
Octyl	$-\text{C}_8\text{H}_{17}$	50
Önanthyl	$-\text{C}_7\text{H}_{15}$	49
Oxalyl	$-\text{CO} \cdot \text{CO}-$	157
Oximino	$>\text{N} \cdot \text{OH}$	17
Oxo	$>\text{O}$ (in doppelter Bindung an ein C-Atom)	15
Oxy	$-\text{OH}$	10
Palmityl	$-\text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_{14} \cdot \text{CH}_3$	147
Pentamethylen	$-\text{CH}_2 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CH}_2-$	111
Pentyl	$-\text{C}_5\text{H}_{11}$	46
Phenacal	$>\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	132
Phenacetyl	$-\text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	153
Phenacyl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	134
Phenäthyl	$-\text{C}_2\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	84
Phenanthyryl	$-\text{C}_{13}\text{H}_9$ (einwertige Radikale des Phenanthrens)	104
Phenetidino	$-\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	23
Phenyl	$-\text{C}_6\text{H}_5$	79

Name	Bedeutung	Ordnungsnummer
Phenylen	$-\text{C}_6\text{H}_4-$	114
Phosphino	$-\text{PO}_2^+$	37
Phthalyl	$-\text{CO}^+ \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}^+$	160
Picolyl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{C}_5\text{H}_4\text{N}$ (einwertige Radikale der Picoline)	188
Pikryl	$-\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3$ ^{2, 4, 6}	80
Pinyl	$-\text{C}_{10}\text{H}_{15}$ (Radikale des Pinyamins)	78
Piperidino	$-\text{N} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH}_2$	25
Piperidyl	$-\text{C}_5\text{H}_9 > \text{NH}$ (einwertige Radikale des Piperidins)	185
Piperonal	$>\text{CH}^+ \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \text{O}^+ \\ \text{O}^+ \end{array} \text{CH}_2$	184
Prenityl	$-\text{C}_8\text{H}(\text{CH}_3)_2$ ^{2, 3, 4, 5} und $-\text{CH}_2 \cdot \text{C}_8\text{H}_2(\text{CH}_3)_3$	92
Propargyl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$	73
Propenyl	$-\text{CH} \cdot \text{CH} = \text{CH}_2$	60
Propionyl	$-\text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	142
Propyl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	42
Propylen	$-\text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 -$	107
Propyliden	$>\text{CH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	120
Pseudocumyl	$-\text{C}_8\text{H}_7(\text{CH}_3)_2$ ^{2, 4, 5} und $-\text{CH}_2 \cdot \text{C}_8\text{H}_7(\text{CH}_3)_2$	87
Pyridyl	$-\text{C}_5\text{H}_4\text{N}$ (einwertige Radikale des Pyridins)	187
Pyrimidyl	$-\text{C}_4\text{H}_3\text{N}_2$ (einwertige Radikale des Pyrimidins)	195
Pyromucyl	$-\text{CO} \cdot \text{C}_4\text{H}_3\text{O}$ (Radikal der Brenzschleimsäure = Furan- α -carbonsäure)	182
Pyrrolyl	$-\text{CO} \cdot \text{C}_4\text{H}_3 > \text{NH}$ (Radikale der Pyrrolcarbonsäuren)	194
Pyrrolyl	$-\text{C}_4\text{H}_3 > \text{NH}$ (einwertige Radikale des Pyrrols)	186
Pyrrolylen	$>\text{C}_4\text{H}_2 > \text{NH}$ (zweiwertige Radikale des Pyrrols)	193
Pyrrolyl	$-\text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	170
Rhodan	$-\text{S} \cdot \text{C} \equiv \text{N}$	14
Salicyoyl	$-\text{CO}^+ \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})^2$	150
Salicyl	$-\text{CO}^+ \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})^2$	150
Salicylal	$>\text{CH}^+ \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})^2$	127
Stearyl	$-\text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_{16} \cdot \text{CH}_3$	148
Styryl	$-\text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	95
Suberyl	$-\text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	70
Succinyl	$-\text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CO} -$	159
Sulphydryl	$-\text{SH}$	11
Sulfo	$-\text{SO}_3\text{H}$ (in Namen, wie Sulfobenzoesäure u. dgl.)	19
Sulfuryl	$>\text{SO}_2$	13
Tanacetyl	$-\text{C}_{10}\text{H}_{17}$ (Radikal des Tanacetylalkohols)	75
Tetramethylen	$-\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 -$	109
Tetrazolyl	$-\text{CHN}_4$ (einwertiges Radikal des Tetrazols)	197
Thenoyl	$-\text{CO} \cdot \text{C}_4\text{H}_3\text{S}$ (Radikale der Thiophen-carbonsäuren)	183
Thenyl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_2\text{S}$ (thienyliertes Methyl)	179
Thiazolyl	$-\text{C}_3\text{H}_2\text{NS}$ (einwertige Radikale des Thiazols)	198
Thiazyl	$-\text{C}_3\text{H}_2\text{NS}$ (einwertige Radikale des Thiazols)	198
Thienyl	$-\text{C}_4\text{H}_3\text{S}$ (einwertige Radikale des Thiophens)	177
Thio	S (als Ersatz für O in Namen wie Thioharnstoff u. dgl.)	18
Thionyl	$>\text{SO}$	12
Thujyl	$-\text{C}_{10}\text{H}_{17}$ (Radikal des Thujylalkohols)	75
Thymyl	$-\text{C}_8\text{H}_7 \begin{array}{c} (\text{CH}_3)^+ \\ \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	90
Tolacetyl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	135
Tolubenzyl	$-\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	85
Toluidino	$-\text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	24
Toluylyl	$-\text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	154
Toluylen	$-\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) -$	115
Tolyl	$-\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	81
Triazo	$-\text{N}_3$ (Radikal der Stickstoffwasserstoffsäure)	9
Triazolyl	$-\text{C}_3\text{H}_2\text{N}_3$ (einwertige Radikale der Triazole)	196
Trimethylen	$-\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 -$	108

Name	Bedeutung	Ordnungsnummer
Triphenylmethyl	$-C(C_6H_5)_3$	105
Trityl	$-C(C_6H_5)_3$	105
Undecyl	$-C_{11}H_{23}$	53
Ureido	$-NH \cdot CO \cdot NH_2$	26
Valeryl	$-CO \cdot C_4H_9$	145
Valyl	$-CO \cdot C_4H_8(NH_2)$	173
Vanillal	$>CH^1 \cdot C_6H_5(O \cdot CH_3)^*(OH)^*$	129
Vinyl	$-CH:CH_2$	59
Vinylen	$-CH:CH-$	113
Vinyliden	$>C:CH_2$	123
Xanthyl	$-CH \begin{array}{c} \diagup C_6H_4 \diagdown \\ \diagdown C_6H_4 \diagup \end{array} O$	180
Xenyl	$-C_6H_4 \cdot C_6H_5$	100
Xylyl	$-C_6H_4(CH_3)_2$ und $-CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	85
Xylylen	$-C_6H_4(CH_3)_2-$ und $-CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2-$	117

Griechische (und einige lateinische) Zahlwörter

$\frac{1}{2}$ hemi	9 ennea oder nona	19 nonadeka	29 nonakosa
1 mono	(lat.)	20 eikosi (eikosa)	30 triakonta
$1\frac{1}{2}$ sesqui (lat.)	10 deka	21 heneikosa	31 hentriakonta
2 di oder bi	11 undeka(hendeka)	22 dokosa	40 tetrakonta
3 tri	12 dodeka	23 trikosa	41 hentetrakonta
4 tetra	13 trideka	24 tetrakosa	50 pentakonta
5 penta	14 tetradeka	25 pentakosa	60 hexakonta
6 hexa	15 pentadeka	26 hexakosa	70 heptakonta
7 hepta	16 hexadeka	27 heptakosa	80 oktakonta
8 okta	17 heptadeka	28 oktakosa	90 enneakonta
	18 oktadeka		

Griechisches Alphabet

α , A (Alpha)	ι , I (Jota)	ρ , P (Rho)
β , B (Beta)	κ , K (Kappa)	σ , Σ (Sigma)
γ , Γ (Gamma)	λ , Λ (Lambda)	τ , T (Tau)
δ , Δ (Delta)	μ , M (My)	υ , Y (Ypsilon)
ϵ , E (Epsilon)	ν , N (Ny)	ϕ , Φ (Phi)
ζ , Z (Zeta)	ξ , Ξ (Xi)	χ , X (Chi)
η , H (Eta)	$\omicron$, O (Omikron)	ψ , Ψ (Psi)
θ , Θ (Theta)	π , Π (Pi)	ω , Ω (Omega)

Einige Stellungen- und Konfigurationsbezeichnungen¹⁾

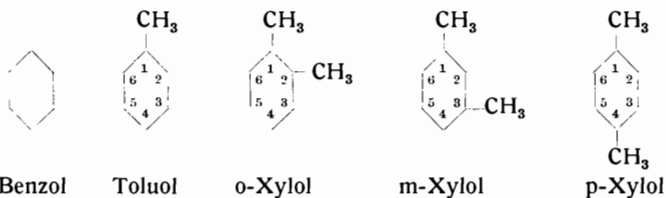
Bezeichnung	Bedeutung
allo	bezeichnet von zwei geometrisch-isomeren Verbindungen die stabilere
amphi	2,6-Stellung im Ringsystem des Naphthalins, bezeichnet bei Dioximen von symmetrischer Struktur das Isomere mit unsymmetrischer Stellung der Hydroxylgruppen. $\begin{array}{c} \text{R}-\text{C} \quad \text{---} \quad \text{C}-\text{R} \\ \parallel \quad \quad \parallel \\ \text{N}-\text{OH} \quad \text{HO}-\text{N} \\ \text{syn} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{R}-\text{C} \quad \text{---} \quad \text{C}-\text{R} \\ \parallel \quad \quad \parallel \\ \text{N}-\text{OH} \quad \text{N}-\text{OH} \\ \text{amphi} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{R}-\text{C} \quad \text{---} \quad \text{C}-\text{R} \\ \parallel \quad \quad \parallel \\ \text{HO}-\text{N} \quad \quad \text{N}-\text{OH} \\ \text{anti} \end{array}$
ana	1,5-Stellung im Ringsystem des Naphthalins.
anti	bezeichnet bei Oximen dasjenige Isomere, dessen Hydroxylgruppe auf der Seite des im Namen zuerst genannten Radikals steht. $\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5-\text{C}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_3 \\ \parallel \\ \text{HO}-\text{N} \end{array}$$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5-\text{C}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_3 \\ \parallel \\ \text{N}-\text{OH} \end{array}$
anti-Phenyl-tolylketoxim	syn-Phenyl-tolylketoxim.
cis	die Substituenten einer geometrisch-isomeren Verbindung stehen auf einer Seite.
d	Abkürzung des Wortes dexter = rechts, bezeichnete früher die Rechtsdrehung der Ebene des polarisierten Lichtes. Heute bedeutet <i>d</i> nur noch die Zugehörigkeit einer optisch-aktiven Verbindung zur Konfiguration des <i>d</i> -Glycerinaldehyds und wird neuerdings <i>D</i> geschrieben. Die Rechtsdrehung wird jetzt durch (+) ausgedrückt. Dasselbe gilt für <i>l</i> (laevus = links), Linksdrehung = (−). Beispiel <i>l</i> (+) -Alanin Projektionsformel des <i>d</i> -Glycerinaldehyds $\begin{array}{c} \text{CHO} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$$\begin{array}{c} \text{CHO} \\ \\ \text{HO}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$
dl	Abkürzungen von dexter und laevus, bezeichnet racemische Gemische.
endo	der Substituent oder die Seitenkette befindet sich im Innern eines Ringes.
eso	der Substituent befindet sich an einem Glied des Ringes.
exo	der Substituent befindet sich in der Seitenkette.
epi	1,6-Stellung im Ringsystem des Naphthalins.
disj. (disjunct)	siehe geminal.
gem. (geminal)	2 Substituenten oder freie Valenzen stehen geminal zueinander, wenn sie sich an einem Kohlenstoffatom befinden, vicinal, wenn sie an benachbarten Kohlenstoffatomen stehen, disjunct, wenn sie durch mehrere Kohlenstoffatome getrennt sind.

¹⁾ Ein umfassendes Verzeichnis der verschiedensten Präfixe, auch solcher, die bei der Bildung von Trivialnamen häufig gebraucht werden, findet man in Chemical Abstracts (1945), Subjekt Index, S. 5952.

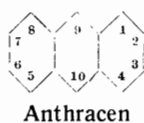
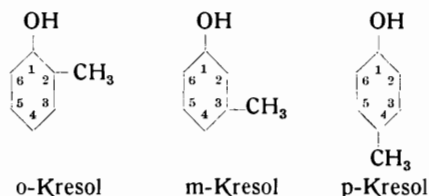
Bezeichnung	Bedeutung
kata	1,7-Stellung im Ringsystem des Naphthalins.
<i>l</i>	siehe <i>d</i> .
m (meta)	1,3-Stellung in 6gliedrigen Ringkohlenwasserstoffen.
N	ein Elementsymbol vor einer Radikalbezeichnung kennzeichnet das Element, an welches das Radikal gebunden ist.
O	siehe N.
o (ortho)	1,2-Stellung in 6gliedrigen Ringkohlenwasserstoffen.
ω (omega)	bezeichnet die Substitution am Endglied einer Kohlenstoffkette, z. B. ω -Nitrostyrol $C_6H_5-CH=CH-NO_2$.
p (para)	1,4-Stellung in 6gliedrigen Ringkohlenwasserstoffen.
peri	1,8-Stellung im Ringsystem des Naphthalins.
pros	2,7-Stellung im Ringsystem des Naphthalins.
S	siehe N.
syn	siehe anti und amphi.
trans	diagonale Lage der Substituenten einer geometrisch-isomeren Verbindung.

Bezifferung von Ringsystemen¹⁾

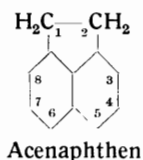
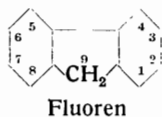
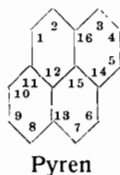
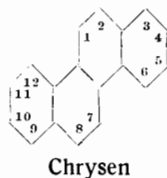
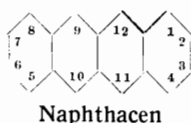
Kohlenwasserstoffe



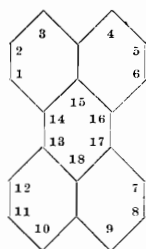
Die Stellungsbezeichnung der von „Kresol“ u. a. abgeleiteten Namen ist traditionell:



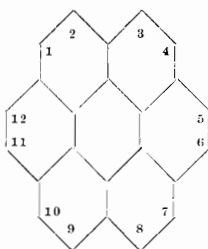
1,4,5- oder 8-Stellung = α -Stellung
 2,3,6- oder 7-Stellung = β -Stellung
 9- oder 10-Stellung (beim Anthracen) = meso- oder γ -Stellung



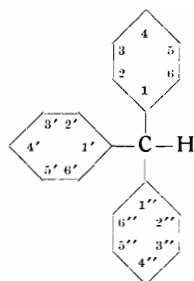
¹⁾ Dieses Bezifferungsschema entspricht dem Gebrauch des Beilstein-Handbuches. Über hiervon abweichende Bezifferungen s. *Patterson-Capell*: „The Ring Index“, New York (1940), Kranzbezifferung nach *Patterson* s. S. 179.



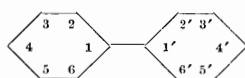
Perylen



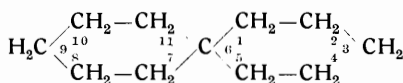
Coronen



Triphenylmethan

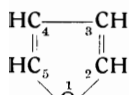


Diphenyl

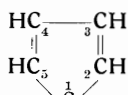


Cyclohexan-cyclohexan-spiran

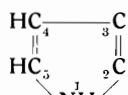
Fünfgliedrige Heterocyclen



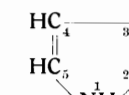
Furan



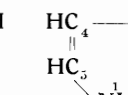
Thiophen



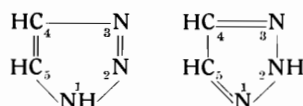
Pyrrol



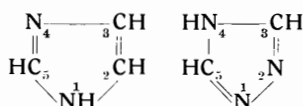
Pyrazol



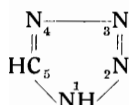
Imidazol



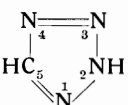
1,2,3-Triazol



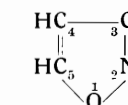
1,2,4-Triazol



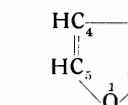
Tetrazol



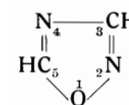
Isoxazol



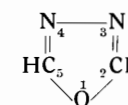
Oxazol



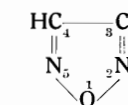
1,2,3-Ox Diazol



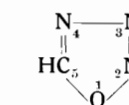
1,2,4-Ox Diazol



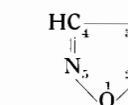
1,3,4-Ox Diazol



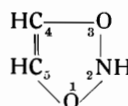
1,2,5-Ox Diazol
(Furazan)



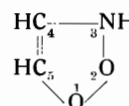
1,2,3,4-Ox triazol



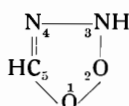
1,2,3,5-Ox triazol



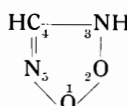
1,3,2-Dioxazol



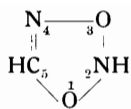
1,2,3-Dioxazol



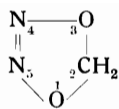
1,2,3,4-Diox Diazol



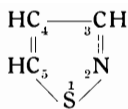
1,2,3,5-Diox Diazol



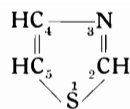
1,3,2,4-Dioxdiazol



1,3,4,5-Dioxdiazol

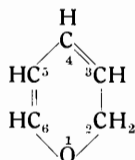


Isothiazol

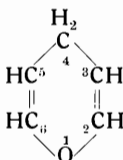


Thiazol

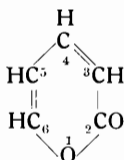
Sechsgliedrige Heterocyklen



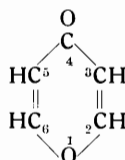
1,2-Pyran
(α-Pyran)



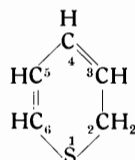
1,4-Pyran
(γ-Pyran)



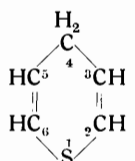
1,2-Pyron
(α-Pyron, Cumalin)



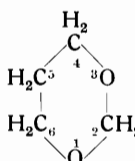
1,4-Pyron
(γ-Pyron)



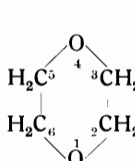
1,2-Thiopyran



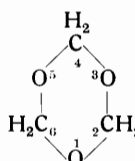
1,4-Thiopyran



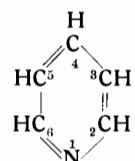
1,3-Dioxan



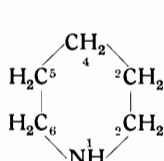
1,4-Dioxan



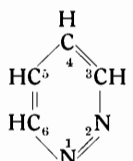
1,3,5-Trioxan



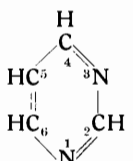
Pyridin



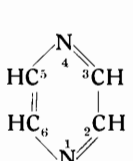
Piperidin



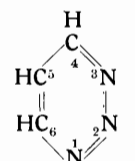
Pyridazin



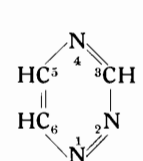
Pyrimidin



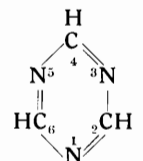
Pyrazin



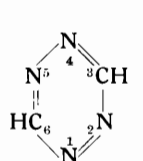
1,2,3-Triazin



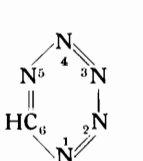
1,2,4-Triazin



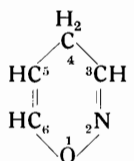
1,3,5-Triazin



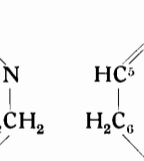
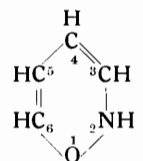
1,2,4,5-Tetrazin



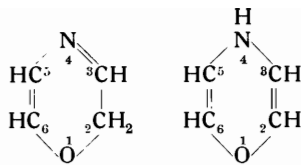
Pentazin



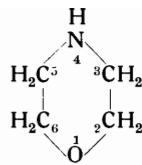
1,2-Oxazin



1,3-Oxazin

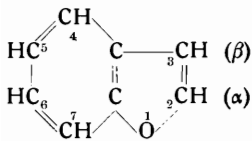


1,4-Oxazin

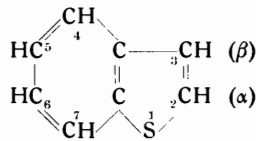


Morpholin

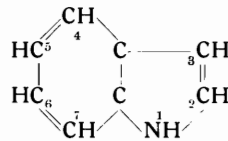
Kondensierte Systeme



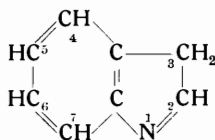
Cumaron



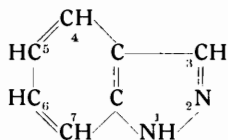
Thionaphthen



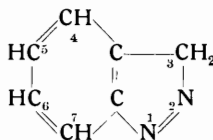
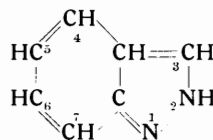
Indol



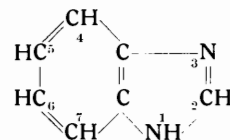
Indolenin



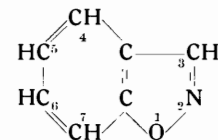
Indazol



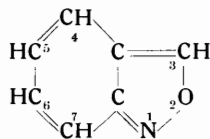
Indiazon



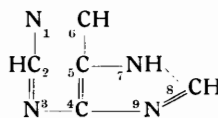
Benzimidazol



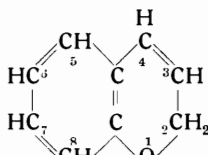
α,β -Benzisoxazol



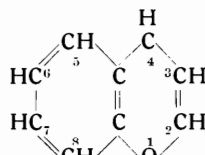
β,γ -Benzisoxazol



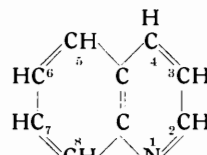
Purin



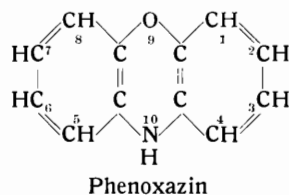
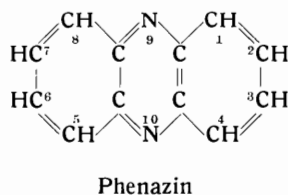
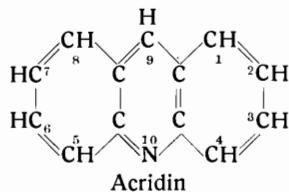
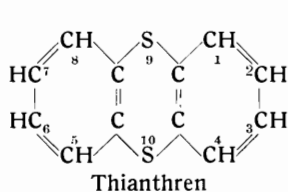
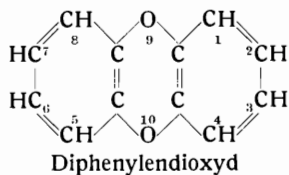
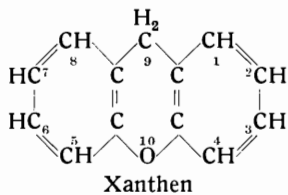
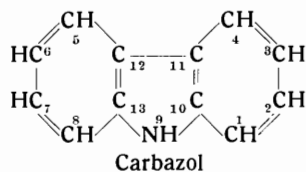
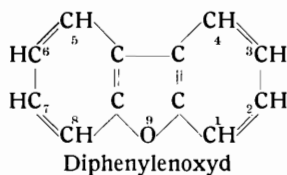
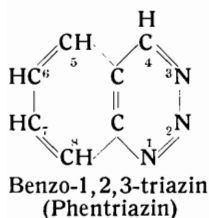
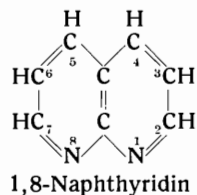
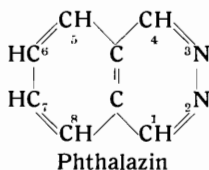
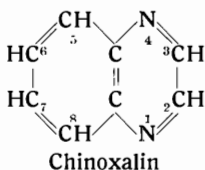
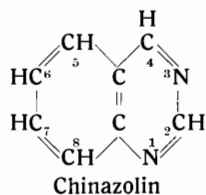
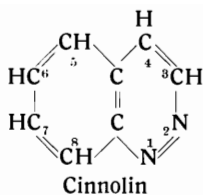
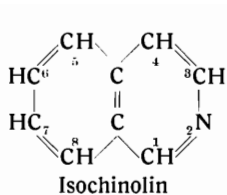
1,2-Chromen
(Benzopyran)



1,4-Chromen



Chinolin



Erklärungen zur Tabelle

„Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen“

Spalte 1: Leitzahl. Eine kursiv gesetzte Zahl darunter gibt die Leitzahl an, unter der diese Verbindung in der Tabelle Berechnungszahlen flüssiger Stoffe (S. 732ff.) zu finden ist.

Spalte 2: Enthält die Namen der Verbindungen in alphabetischer Reihenfolge. Im allgemeinen steht hier der gebräuchlichste Name. Systematische Namen wurden bevorzugt. Sind für eine Verbindung mehrere gleichwertige Namen oder wichtige Handelsnamen vorhanden, so findet man entsprechende Hinweise. Die Bezeichnungen und Formeln sind so gewählt, daß die Stellung der Substituenten ohne weiteres ersichtlich ist.

Spalte 3: Formel.

Spalte 4: Molekulargewicht, errechnet nach dem Stand der Atomgewichte von 1949.

Spalte 5: Dichte. Sie ist meist für Temperaturen von 15 bis 20° C angegeben.
Manchmal ist auf die Meßtemperatur hingewiesen, z. B. $1,63^{18^\circ}$ oder $5,6^{18^\circ}$
(Dichte bei 18° C, bezogen auf die Dichte des Wassers bei 4° C.)

Spalte 6, Spalte 7: Schmelzpunkt und Siedepunkt. Wenn der Druck nicht besonders angegeben ist (z. B. $82^{15\text{ mm}}$), so bezieht sich der angegebene Wert auf einen Druck von 760 mm Quecksilbersäule. Die Angabe 82 (Zers.) bedeutet, daß der Stoff bei 82° C unter Zersetzung schmilzt (siedet). Zersetzt sich der Stoff ohne zu schmelzen (oder zu siedet), so steht „zers. 82“. In diesen Spalten findet man auch Angaben über den Verlust von Kristallwasser, z. B. „ $-2\text{H}_2\text{O}$, 82“.

Spalte 8: Löslichkeit von n g der Verbindung in 100 g Lösungsmittel oder qualitative Angaben.

Spalte 9: Beilstein-Zitat. Nummer des Bandes und Seitenzahl. Steht das Zitat in Klammern, so ist das 1. Ergänzungswerk gemeint. Das 2. Ergänzungswerk wird durch „2E“ gekennzeichnet.

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen

Abkürzungen:

A. Äthylalkohol	Chloroform	Lg.	schw.	schwach	W.
Ä. Äther	Essigsäure	ll.	sd.	siedend	wl.
Alkali wäßrige Lösung	entzündet	M.	subl.	sublimiert	wss. wäßrig
von NaOH oder KOH	heiß	nl.	swl.	sehr wenig verd.	zers. zersetzt
Bzl. Benzol	kalt löslich	PÄ.	verl.	verdünt	zers. Zersetzung
		S.			

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1	Abasin s. 89		302,44	$\frac{20^{\circ}}{1,020}$	171—2		ll. A., Ä.; nl. W.	2 E 9,424
2	Abietinsäure	$C_{30}H_{48}O_2$	330,49	$\frac{20^{\circ}}{1,040}$		200—74 mm		2 E 9,431
3	Abietinsäureäthylester	$C_{32}H_{48} \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	316,47	$\frac{20^{\circ}}{1,069}$		220—113 mm	∞ A., Ä.; nl. W.	2 E 9,430
4	Abietinsäure- methylester	$C_{30}H_{48}CO_2 \cdot CH_3$ 	154,20	$\frac{95^{\circ}}{1,069}$	95	278—9	l. h. A., Chlf.; nl. W.	5,586
5 2456	Acenaphthen		182,17		261	subl.	ll. Bzl.; wl. A.	7,744
6	Acenaphthenchinon	$OC=CO$ 						
7	Acenaphthylen	$HC=CH$ 	152,18	$\frac{16^{\circ}}{0,899}$	92—3	265—75 (schw. Zers.)	ll. A., Ä.; nl. W.	5,625
8 66	Acetal (Acetaldehyd- diäthylacetal)	$CH_3 \cdot CH(OC_2H_5)_2$	118,17	$\frac{22^{\circ}}{0,821}$		102,2	∞ A., Ä.; 6,25°C W.	1,603

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
9	Acetaldazin	CH ₃ · CH : N · N : CH · CH ₃	84,12	0,832 ^{17°} _{18°}		95–6		1,609
10	Acetaldehyd	CH ₃ · CHO	44,05	0,783 ⁴	-123,5	20,2	∞ W., A., Ä.	1,594
11	Acetaldehyddammoniak (Trimethyl-tri- methylen-triamin)	H ₃ C · CH — NH — CH · CH ₃ NH · CH · (CH ₃)NH	129,20		97	100–10 (schw. Zers.)	II. W., A.; wl. Ä.	26,6
12	Acetaldehyd-Na-bi- sulfid	CH ₃ · CHO · NaHSO ₃ · 1/2 H ₂ O	157,13				I. W.; zers. nl. A., Ä.	1,606
13	Acetaldehyd-dime- thylacetal	CH ₃ · CH(OCH ₃) ₂	90,12	0,850 ⁴ _{20°}	-113,2	64 ⁷⁴⁸ mm	∞ W., A., Ä.	1,603
14	Acetaldehyd-phenyl- hydrazon	C ₆ H ₅ · NH · N : CH · CH ₃	134,18		98–101 (57)	236–7 ²⁰ mm (133–6 ²⁰ mm)	I. PÄ.	15,127
15	Acetaldehyd-semi- carbazon	CH ₃ · CH : N · NH · CO · NH ₂	101,11		162,3 (α)		I. A., 317° W.	3,101
16	Acetaldehyd- trimethylenacetal	H ₂ C — CH ₃ · O — CH · CH ₃ CH ₃ · O	102,13	0,965 ⁴ _{20°}		109–11	I. W., A., Ä.	19,9
17	Acetaldoxim	CH ₃ · CH : NOH	59,07		47(13)	114–5	∞ A., Ä.; I. W.	1,608
18	Acetamid	CH ₃ · CO · NH ₂	59,07		82–3	222	I. W., A.; swl. Ä.	2,175
19	Acetamidin	CH ₃ · C(:NH) · NH ₂	58,08	1,159			zers. h. W.	2,185
20	Acetamidinhydro- chlorid	CH ₃ · C(:NH)NH ₂ · HCl	94,55		177		III. A.; I. W.; nl. Ä.	2,185
21	5-Acetamino-2- äthoxy-benzoesäure	CH ₃ · CO · NH · C ₆ H ₄ (OC ₂ H ₅) · CO ₂ H	223,22		189–90		I. A., wl. W.	14,583
22	2-Acetamino-benzoe- säure	CH ₃ · CO · NH · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	179,17		184,6		I. h. W., A., Ä., Bzl.	14,337
23	3-Acetamino-benzoe- säure	CH ₃ · CO · NH · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	179,17		248–50	subl.	I. h. A.; swl. h. W.; swl. Ä.	14,396
24	4-Acetamino-benzoe- säure	CH ₃ · CO · NH · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	179,17		256,5 (Zers.)		I. A.; wl. W.	14,432
25	3-Acetamino-benzol- sulfonsäure, Na-Salz	CH ₃ · CO · NH · C ₆ H ₄ · SO ₃ Na · 2H ₂ O	273,24		184–5		II. h. W.; swl. A.; nl. Ä.	14,691
25a	4'-Acetamino-2,3'- dimethyl-azobenzol	CH ₃ · C ₆ H ₄ · N : N · C ₆ H ₄ (CH ₃) · NH · CO · CH ₃	267,32		185–6		I. Chlf., Ä., Öl; nl. W.	16,345

26	2-Acetamino-fluoren	$\begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{NH} \end{array}$	223,26	191		12,1331
27	1-Acetamino-naphthol-(2)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	201,22	235,5	subl. schw. Zers.	13,679
28	4-Acetamino-naphthol-(1)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	201,22	187		13,669
29	3-Acetamino-4-oxyphenylaronsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{AsO}_3\text{H}_2$	275,08	240-50 (Zers.)		2E16,522
30	2-Acetamino-phenol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	151,16	203		13,370
31	3-Acetamino-phenol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	151,16	148-9		13,415
32	4-Acetamino-phenol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	151,16	168-9		13,460
33	4-Acetamino-phenyl-essigsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	193,20	168-70		14,457
34	Acetanilid (Antifebrin)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	135,16	113-4	305	12,237
35	Acet-m-anisid	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	165,19	80-1		13,416
36	Acet-o-anisid (N-Acetyl-o-anisid)	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	165,19	87-8	303-5	13,371
37	Acet-p-anisid (p-Methoxy-acetanilid)	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	165,19	130-2		13,461
38	Acetessigsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	102,09		zers. < 100	3,630
39 362	Acetessigsäureäthyl-ester	$\text{CH}_3\text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	130,14	-45	180 ⁵⁵ mm	3,632
40	Acetessigsäure-anilid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	177,20	85		12,518
41	Acetessigsäurebutyl-ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	158,19		98-100 ¹⁶ mm	—
42	Acetessigsäure-[2-chloranilid]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}$	211,65	105		12(300)
43	Acetessigsäure-[2,5-dichloranilid]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_2$	246,09	94-5		—
44	Acetessigsäureisopropylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	144,17		185-7	3,659
45 357	Acetessigsäure-methyl-ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	116,11	-80	169-70 (schw. Zers.)	3,632
46	Acethydroxamsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH}$	75,05	88		2,187

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
47	Acetochlorglucose	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3) \cdot \text{CH} \cdot \text{Cl}$ $\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	366,75	$\frac{15^\circ}{1,011}$	74 (Zers.)		I. A., Aceton, Ä., CCl ₄ , zers. h. W.; nl. PÄ.	31,147
48 352	Acetoin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	88,10	$\frac{15^\circ}{1,011}$	15	148	∞ W.; II. A.; wl. Ä.; nl. Lg.	1,827
49 528	Aceto(Acetylcarbinol)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	74,08	$\frac{20^\circ}{1,082}$	-17	145-6	∞ W., A., Ä.	1,821
50 21	Aceton	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	58,08	$\frac{20^\circ}{0,792}$	-94,6	56,5	∞ W., A., Ä.	1,635
51	Aceton-Na-bisulfit	$(\text{CH}_3)_2\text{CO} \cdot \text{NaHSO}_3$	162,14		-19	82 ²³ mm	swl. Aceton, I. A.	1,649
52	Aceton-cyanhydrin	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CN}$	85,10	$\frac{19^\circ}{0,932}$			II. W., A., Ä.; swl. PÄ.	3,316
53	Acetondicarbonsäure (β-Ketoglutarinsäure)	$\text{CO}(\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H})_2$	146,10		138		II. W., A.; wl. Ä.; nl. Bzl.	3,789
54	Acetondiessigsäure	$\text{CO}(\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H})_2$	174,15	$\frac{20^\circ}{0,783}$	143		I. h. W., A.; wl. Ä.; nl. Bzl.	3,804
55 15	Acetonitril	$\text{CH}_3 \cdot \text{CN}$	41,05	$\frac{20^\circ}{0,783}$	-41	81,6	∞ W., A., Ä.	2,183
56 365	Aceton-oxim	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{NOH}$	73,09	$\frac{20^\circ}{0,97}$	60-1	136,3	II. W., A., Ä.; I. Lg.	1,649
57	Aceton-phenylhydrazon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{N} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2$	148,2		26,6	140 ¹⁰ mm	I. k. verd. S.	15,121
58	Aceton-semicarbazon	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	115,14		190-1 (Zers.)		I. k. W.; wl. k. A.; nl. Ä.	3,101
59 426	Acetonylacetone	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	114,14	$\frac{20^\circ}{0,974}$	-9	194 ⁷⁵ mm	∞ W., A., Ä.; nl. wss. KOH	1,788
60	p-Acetonylanisol	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	164,20	$\frac{17^\circ}{1,071}$	<-15	267-9	I. A., Ä.; nl. W.	8,106
61 1926	Acetophenon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	120,14	$\frac{15^\circ}{1,033}$	20,5	202,3 ⁷⁴⁹ mm	I. A., Ä.; nl. W.	7,272

62	Acetophenon-oxim	$C_6H_5 \cdot C(OH) \cdot CH_3$	135,16	$\frac{20^\circ}{1,075}$	59	zers.	II. A., $\tilde{A}$.	7,278
63	Acetophenon-phenylhydrazon	$C_6H_5 \cdot C(N \cdot NH \cdot C_6H_5) \cdot CH_3$	210,27		106		I. $\tilde{A}$; wfl. W., k. A.	15,139
64	Acetopyrin s. 128							
65	Acetoxyceton	$CH_3 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	116,11			174-5	II. W., A., $\tilde{A}$.	2,155
307	ω -Acetoxycetophenon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot O \cdot CO \cdot CH_3$	178,18		48-9	270	I. Chlf.; A., $\tilde{A}$.	8,92
66	Acetpersäure	$CH_3 \cdot CO \cdot O \cdot OH$	76,32	$\frac{20^\circ}{0,976}$	0,1	expl. > 110	Lg.; nl. W.; wfl. Bzl. I. W., A., $\tilde{A}$.	2,169
67	Acetylaceton	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	100,11		-23,2 (-9)	139 ⁷⁴⁶ mm	∞ A., $\tilde{A}$. Chlf.; 12,5 W.	1,777
68	Acetyl-l-äpfelsäure	$HO_2C \cdot CH_2 \cdot CH(O \cdot CO \cdot CH_3) \cdot CO_2H$	176,12		134-5 (Zers.)		I. h. A., zers. W.; nl. Bzl.	3,429
70	N-Acetyl-äthanolamin	$HO \cdot [CH_2]_2 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$	103,12		63-5		I. A., $\tilde{A}$; wfl. W.	4(430)
71	2-Acetyl-benzoesäure	$CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	164,15		114-5		I. h. W., A., $\tilde{A}$;	10,690
72	3-Acetyl-benzoesäure	$CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	164,15		172		I. h. W., A., $\tilde{A}$;	10,694
73	4-Acetyl-benzoesäure	$CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	164,15		200-5 (Zers.)		wfl. Chlf., Bzl. I. h., W.; wfl. A., A.; nl. Lg.	10,694
74	Acetylbenzoylperoxyd	$C_6H_5CO \cdot O_2 \cdot OC \cdot CH_3$	180,15	$\frac{25^\circ}{1,080}$	37,9	130 ¹¹⁰ mm	0,06 ²⁵⁰ W. (Zers.); I. Ölen, Chlf., $\tilde{A}$.	9,179
75	Acetylbernsteinsäure- diäthylester	$CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	216,23			zers. 254-6	I. A.; nl. W.	3,801
685	Acetylbiuret	$CH_3 \cdot CO[NH \cdot CO]_2 \cdot NH_2$	145,12	$\frac{20^\circ}{1,125}$	18	213-5	II. A.; I. Bzl., $\tilde{A}$.	3,72
77	Acetylbrenztrauben- säureäthylester	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	158,15	$\frac{16^\circ}{1,663}$	-96,5	76 ⁷⁵⁰ mm	∞ Bzl. $\tilde{A}$, Chlf.; zers. W., A.	3,747
78	Acetylbromid	$CH_3 \cdot CO \cdot Br$	122,96		69	> 360 (Zers.)	II. A., $\tilde{A}$; I. Bzl.; swl. h. W.	2,174
989	N-Acetyl-carbazol	$CH_3 \cdot CO \cdot NC_{12}H_9$	209,24	$\frac{20^\circ}{1,105}$	-112,0	51-2	∞ Bzl., $\tilde{A}$, Chlf.; zers. W., A.	2,173
80	Acetylchlorid	$CH_3 \cdot CO \cdot Cl$	78,50		143		II. W., $\tilde{A}$; I. A.; zers. h. W.; nl. $\tilde{A}$.	4(428)
103	Acetyl-cholinbromid	$(CH_3)_2N(Br) \cdot [CH_2]_2 \cdot O_2C \cdot CH_3$	226,12				II. W.; zers. h. W.; I. A.; nl. $\tilde{A}$.	4(428)
82	Acetyl-cholinchlorid	$(CH_3)_2N(Cl) \cdot [CH_2]_2 \cdot O_2C \cdot CH_3$	181,66	$\frac{20^\circ}{0,975}$		93		3,620
83	Acetyl-cyanid	$CH_3 \cdot CO \cdot CN$	69,06					

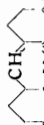
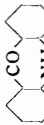
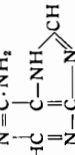
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
84	Acetyl-cyclohexan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}$	126,19	$\frac{20^\circ}{0,9255^4}$		180-1		7,22
85	1-Acetyl- cyclohexen-(1)	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	124,17	$\frac{20^\circ}{0,9655^4}$		201-2		7,58
86	Acetyl-cyclopentan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_5\text{H}_9$	112,16	$\frac{0^\circ}{0,9269^0}$		162-3		2 E7, 20
87	Acetyl-cyclopropan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_3\text{H}_5$	84,11	$\frac{20^\circ}{0,8984^4}$		114 ⁷² mm	I. W., A.	7,7
88	2-Acetyl-p-cymol	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot (\text{CH}_2)_4\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	176,25	$\frac{4}{0,956^4}$	< -10	240-4	I. A., Essigester; wl. W.	7,336
89	N-Acetyl-N'-diäthyl- bromacetyl-harn- stoff (Abasin)	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{N} \cdot \text{CBr} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	279,14		108-9			3(30)
90	N-Acetyl- diphenylamin	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	211,25		103	subl.	I. A.; wl. W., Ä.	12,247
91	Acetylen	$\text{CH} \equiv \text{CH}$	26,04	$\frac{f. 0,613-80^\circ}{f. 0,730-85^\circ}$	-81,8		100 ml ¹⁸ ° W. 600 ml ¹⁸ ° A.	1,231
92	Acetylendicarbonsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	114,06	$\frac{\text{gef.}}{1,173^\circ \text{ g/l}}$	179-80		2500 ml ¹⁵ ° Aceton I. Bzl., Chlf.	2,801
93	Acetylfluorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{F}$	62,04	0,993 ²⁰	> -60	20,8 ⁷⁰ mm	II. W., A., Ä. ∞ A., Bzl., Ä.; 5 W. (Zers.)	2,172
94	N-Acetylglycin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	117,10		206		I. abs. A.; 2,7 ¹⁵ ° W.; nl. Ä.	4,354
95	Acetylharnstoff	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	102,09		218		II. h. W.; 21 ⁵ ° W. 10 h. A.	3,62
96	N-Acetyl-indol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_8\text{H}_7$	159,18	1,071 ⁰	< -20	144-5 ¹⁰ mm	II. A., Ä., Bzl.; swl. W.	20,309
97	N-Acetyl-isatin	$\text{CO} - \text{CO} \begin{array}{c} \text{N} \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \text{OC} \cdot \text{CH}_3$	189,16		141		I. A.; zers. h. W.; h. HCl; wl. k. W.	21,447
98	Acetyljodid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{J}$	169,96	1,981 ⁷		108	zers. W., A., Ä.	2,174

			$\frac{26^{\circ}}{5}$ 1,083		120 ¹⁷ mm		
99	Acetyl-malonensäure- diäthylester	CH ₃ · CO · CH(CO ₂ · C ₂ H ₅) ₂	202,20			I. verd. Alkali	3,796
100	1[N-Acetyl-methyl- amino]-naphthalin	CH ₃ · CO · (CH ₂)N · C ₁₀ H ₇	199,24	95		I. A. Ä.; swl. W.	12,1231
101	2[N-Acetyl-methyl- amino]phenol	CH ₃ · CO · N(CH ₃)C ₆ H ₄ · OH	165,19	150		I. A. Ä.; swl. W.	13,372
102	4-[N-Acetylmethyl- amino]-phenol	CH ₃ · CO · N(CH ₃)C ₆ H ₄ · OH	165,19	240-1		II. A.; I. Ä.; swl. W.	13,466
103	2-[N-Acetylmethyl- amino]-toluol	CH ₃ · CO · N(CH ₃)C ₆ H ₄ · CH ₃	163,21	55-6	260	I. A.	12,793
104	3-[N-Acetylmethyl- amino]-toluol	CH ₃ · CO · N(CH ₃)C ₆ H ₄ · CH ₃	163,21	66		I. A.	12,861
105	4-[N-Acetylmethyl- amino]-toluol	CH ₃ · CO · N(CH ₃)C ₆ H ₄ · CH ₃	163,21	83	283	I. A., h. Lg.	12,922
106	Acetyl-β-methyl- cholinbromid	(CH ₃) ₃ N(Br)CH ₂ · CH(CH ₃)O ₂ C · CH ₃	240,15	148-9		II. W.; 70 A.; zers. Alkali; nl. Ä.	—
107	Acetyl-β-methyl- cholinchlorid	(CH ₃) ₃ N(Cl)CH ₂ · CH(CH ₃)O ₂ C · CH ₃	195,60	172-3		II. W. Ä.; nl. Ä. (Zers.)	4,289
108	Acetyl-β-methyl- cholinjodid	(CH ₃) ₃ N(I)CH ₂ · CH(CH ₃)O ₂ C · CH ₃	287,15	138,9		II. W.; 75 A.; nl. Ä.	4(437)
109	2-Acetyl-naphthol-(1)	HO · C ₁₀ H ₇ · CO · CH ₃	186,20	103(98)	325 (schw. Zers.)	II. Bzl.; I. Eg. CS ₂ ; swl. k. Ä.; nl. W.	8,149
110	N-Acetyl-α-naphthyl- amin	C ₁₀ H ₇ · NH · CO · CH ₃	185,22	159-60		I. h. W.; 4 ²⁵ A.	12,1230
111	N-Acetyl-β-naphthyl- amin	C ₁₀ H ₇ NH · COCH ₃	185,22	134		I. h. W., h. A.	12,1284
112	Acetylnitrat	CH ₃ · CO ₂ · NO ₂	105,05	expl. 54	2270 mm	I. A. Ä.; zers. h. W.	2,171 2,545
113	Acetyl-oxamidsäure- äthylester	CH ₃ · CO · NH · CO · CO ₂ · C ₂ H ₅	159,14			I. A.; swl. W.	13,416
114	Acetyl-m-phenetidid	CH ₃ · CO · NH · C ₆ H ₄ · O · C ₂ H ₅	179,21	96-7	> 250	I. A., nl. W.	13,371
115	Acetyl-o-phenetidid	CH ₃ · CO · NH · C ₆ H ₄ · O · C ₂ H ₅	179,21	79		0,7 ²⁰ W.; 7,4 k. A., 40 h. A.; 1,6 ²⁵ Ä.	13,461
116	Acetyl-p-phenetidid (Phenacetin)	CH ₃ · CO · NH · C ₆ H ₄ · O · C ₂ H ₅	179,21	134,7	zers.	I. Glycerin I. W., Aceton, Ä.; swl. Bzl.; nl. Lg.	13,85
117	Acetyl-m-phenylen- diamin	CH ₃ · CO · NH · C ₆ H ₄ · NH ₂	150,18	> 70°	zers. > 87	I. W., Ä., h. Bzl. nl. Lg.	13,20
118	Acetyl-o-phenylen- diamin	CH ₃ · CO · NH · C ₆ H ₄ · NH ₂	150,18	132		II. A. Ä.; I. h. W.	13,94
119	Acetyl-p-phenylen- diamin	CH ₃ · CO · NH · C ₆ H ₄ · NH ₂	150,18	162		I. W.; nl. Bzl. Ä., Ä., Lg.	13,45
120	Acetyl-m-phenylen- diamin-hydrochlorid	CH ₃ · CO · NH · C ₆ H ₄ · NH ₂ · HCl	186,64	~ 280		I. A.; Eg.; swl. W., Ä.	12,476
121	N-Acetyl-N-phenyl- glycin	C ₆ H ₅ · N(CO · CH ₃) · CH ₂ · CO ₂ H	193,20	194-5			

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
122	α-Acetyl-β-phenyl- hydrazin	CH ₃ · CO · NH · NH · C ₆ H ₅	150,18		129		I. h. W.; A.; wl. Ä.	15,241
123	N-Acetyl-piperidin	CH ₃ · CO · NC ₅ H ₁₀	127,18	1,011 ⁹⁰		226-7	∞ W.; I. A.	20,45
124	γ-Acetyl-propylalkohol	CH ₃ · CO · [CH ₂] ₃ · CH ₂ · OH	102,08	1,016 ⁹⁰		209	zers. HCl; nl. W.	1,831
125	N-Acetyl-pyrrol	CH ₃ · CO · NC ₃ H ₄	109,12			181-2	∞ A.; Bzl.; Chlf., I. Alkali; nl. W.	20,165
126	Acetyl-resorcin	CH ₃ · CO ₂ · C ₆ H ₄ · OH	152,14			283 (Zers.)	1,37 W.; 520 Ä.; swl. Bzl.	6,816
127	Acetylsalicylsäure (Aspirin)	CH ₃ · CO ₂ · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	180,15		135-6		125° W.; 480° W.; 126,2° A.; 132° Ä.; I. Bzl.	10,67
128	Acetylsalicylsäure Antipyrinsalz	C ₂₀ H ₂₀ O ₄ N ₂	368,38		64-5		16 W.; 1,4 A.; nl. Ä.	24,32
129	Acetylsalicylsäure Ca-Salz	(C ₉ H ₇ O ₄) ₂ Ca · 2 H ₂ O	434,40				100 W.; 25 A.; nl. Ä.	10(29)
130	Acetylsalicylsäure Li-Salz	C ₉ H ₇ O ₄ Li	186,09				I. W.; wl. A.; nl. Ä.	10,68
131	Acetylsalicylsäure Mg-Salz	(C ₉ H ₇ O ₄) ₂ Mg	382,61		218 (schw. Zers.)		II. W.; A.; wl. Aceton	10(29)
132	Acetylsalicylsäure Na-Salz	C ₉ H ₇ O ₄ Na	202,14				I. A.; Ä.; nl. W.	10,68
133	Acetylsalicylsäure- äthylester	CH ₃ · CO ₂ · C ₆ H ₄ · CO ₂ · C ₂ H ₅	208,21	1,157 ¹⁵⁰		272 (schw. Zers.)	I. A., Chlf., Glycerin; nl. W.	10,75
134	Acetylsalicylsäure- methylester	CH ₃ · CO ₂ · C ₆ H ₄ · CO ₂ · CH ₃	194,18		50-1	134-6 ⁹⁰ mm	I. A.; Ä.; nl. W.	10,73
135	Acetyl-salol	CH ₃ · CO ₂ · C ₆ H ₄ · CO ₂ · C ₆ H ₅	256,25		97-8	198 ¹¹ mm	II. Ä.; wl. k. W.; zers. wss. NaOH	10,79
136	Acetylsuperoxyd	CH ₃ · CO · O ₂ · CO · CH ₃	118,09		30	63 ²¹ mm	I. A.; h. W.; wl. Ä.	2,170
137	Acetylthioharnstoff	CH ₃ · CO · NH · CS · NH ₂	118,15		166-7		wl. A.; nl. W.; Ä.	3,191
138	1-Acetyl-2-thiohydantoin	SC(NH-CO-CH ₂) ₂ · N(CO · CH ₂) · CH ₂	158,17		175-6		I. CS ₂ , Ä.	24(392)
139 2267	2-Acetylthiophen	CH ₃ · S · C ₆ H ₄ · NH · COCH ₃	126,17	1,167 ²⁴⁰	9	213,5	0,4413° W.; II. A.; Ä.	17,287
140	Acetyl-m-toluidin	CH ₃ · C ₆ H ₄ · NH · COCH ₃	149,19	1,141 ¹⁵⁰	65,5	303	0,8619° W.; I. A., Bzl., Ä., Chlf.	12,860
141	Acetyl-o-toluidin	CH ₃ · C ₆ H ₄ · NH · CO · CH ₃	149,19	1,168 ¹⁵⁰	110	296		12,792

142	Acetyl-p-toluidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	149,19	1,21215°	153	306-7	0,0922° W., 10,225° abs. A.; I. A.; nl. Lg. 3315° W., 5012° 88% lg. A.; swl. A. 1815° W.; I. A.	12,920
143	Aconitsäure	$\text{HO}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CO}_2\text{H})_2$	174,11		192 (Zers.)			2,849
144	Aconsäure	$\text{H}_3\text{C} \cdot \text{C}(\text{CO}_2\text{H})_2$ $\text{OC} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}$	128,08		164			18,395
145	Acridin		179,21		110-1	345-6	I. A., Ä., CS ₂ ; wl. h. W.	20,459
146	Acridinorange (Base) (3,6-Bis-dimethyl- aminoacridin)	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$ 	265,35			181	I. W., Säure, Ä., Aceton; swl. PÄ.	22,487
147	Acridon (Dihydro- ketoacridin)		195,21		354		I. h. HCl, h. A., h. Eg.; nl. W., Bzl., Chlf. 40 W.; I. A., Ä.	21,335
148	Acrolein	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CHO}$	56,06	$\frac{20^\circ}{0,84} \frac{4}{16^\circ}$	-87,7	52,5	I. W.	1,725
149	Acrylnitril	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CN}$	53,06	$\frac{20^\circ}{0,811} \frac{20^\circ}{16^\circ}$	-8,2	78-9		2,400
150	Acrylsäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	72,06	$\frac{1,062}{1,069} \frac{4}{4}$	12,3-13	141-2	∞ W., A.	2,397
151	Acrylsäureäthylester	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	100,11	$\frac{0,925}{1,094} \frac{15^\circ}{0^\circ}$	84	100-1	wl. W.	2,399
152	Acrylsäureäthylamid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	71,08			97-35 mm	II. W., A., Ä.	2,400
153	Acrylsäureanhydrid	$(\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO})_2\text{O}$	126,11	$\frac{1,094}{8^\circ}$				2,400
154	Acrylsäure- benzylester	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	162,08	$\frac{1,069}{1,14} \frac{4}{14}$		110-18 mm		2 E 6,418
155	Acrylsäure- chlorid	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{COCl}$	90,5			76	I. A., Ä.	2,400
156	Acrylsäuremethylester	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	86,09	$\frac{0,974}{0,974} \frac{0^\circ}{0^\circ}$		80,3	0,05 W.	2,399
157	Adalin (Diäthylbrom- acetylarnstoff)	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CBr}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	237,10		115-6			3(29)
158	Adenin (6-Amino- purin)		135,13		360-5	subl.	0,09 W., I. Alkali, Säure; wl. A.; nl. Ä.	26,420
159	Adermin, s. 5210							

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
160	Aderinmethylläther s. 7561							
161	Adipindialdehyd [Hexandial-(1,6)]	OHC · [CH ₂] ₄ · CHO	114,08			92–94 ⁹ mm	I. A., Ä.; swl. W.	1,787
162	Adipindiamid	H ₂ N · OC · [CH ₂] ₄ · CO · NH ₂	144,17		226–7		0,412°	2,653
163 1107	Adipindinitril	NC · [CH ₂] ₄ · CN	108,14	$\frac{19^{\circ}}{0,951}$ $\frac{19}{25^{\circ}}$	1	295	I. A.; swl. W., Ä.	2,653
164	Adipinsäure	HO ₂ C · [CH ₂] ₄ · CO ₂ H	146,14	$\frac{1}{1,360}$	153–3,5	265 ¹⁰⁰ mm 164–6 ⁴ mm	1,415° W.; 0,625° Ä. II. A.	2,649
165	Adipinsäure-bis-[β- äthoxy-äthyl]ester	(–CH ₂ · CH ₂ · CO ₂ · CH ₂ · CH ₂ · O · C ₂ H ₅) ₂	290,35					—
166	Adipinsäure-bis-[β- methoxy-äthyl]ester	(–CH ₂ · CH ₂ · CO ₂ · CH ₂ · CH ₂ · O · CH ₃) ₂	262,30	$\frac{20^{\circ}}{1,009}$ $\frac{4}{20^{\circ}}$	–21	194–6 ²⁰ mm	0,4330° W.; I. A., Ä.	2,652
167	Adipinsäurediäthyl- ester	C ₂ H ₅ · O ₂ C · [CH ₂] ₄ · CO ₂ · C ₂ H ₅	202,24	$\frac{20^{\circ}}{0,965}$ $\frac{4}{20^{\circ}}$	–38	239–41 183 ¹⁴ mm	nl. W.; ∞ A., Ä.	2E 2,575
168	Adipinsäuredibutyl- ester	CH ₃ · [CH ₂] ₃ · O ₂ C · [CH ₂] ₄ · CO ₂ · [CH ₂] ₃ · CH ₃	258,35					
169	Adipinsäuredichlorid	ClOC · [CH ₂] ₄ · COCl	183,04			125–8 ¹¹ mm	zers. h. W., h. A.	2,653
170	Adipinsäuredicyclo- hexylester	C ₆ H ₁₁ · O ₂ C · [CH ₂] ₄ · CO ₂ · C ₆ H ₁₁	310,42	$\frac{20^{\circ}}{0,914}$ $\frac{4}{20^{\circ}}$	35–36°	208–21 ¹⁹ mm	I. A., Ä., nl. W.	2E 6,11
171 514	Adipinsäuredimethyl- ester	CH ₃ · O ₂ C · [CH ₂] ₄ · CO ₂ · CH ₃	174,19	$\frac{20^{\circ}}{1,063}$ $\frac{4}{20^{\circ}}$	10–1	115 ¹³ mm	nl. W.	2,652
172	Adipinsäure-di[d- octyl-2-ester]	[–CH ₂ · CH ₂ · CO ₂ · CH(CH ₃) · [CH ₂] ₆ · CH ₂] ₂	370,56	$\frac{20^{\circ}}{0,914}$ $\frac{4}{20^{\circ}}$		175 ² mm		2E 2,575
173	Adipinsäurediisopropyl- ester	C ₃ H ₇ · CH ₂ · O ₂ C · [CH ₂] ₄ · CO ₂ · CH ₂ · C ₃ H ₇	230,30	$\frac{20^{\circ}}{0,979}$ $\frac{4}{20^{\circ}}$	–20,3	143–5 ¹⁰ mm	I. A., Ä.; nl. W.	2E 2,274
174	Adipinsäuremonoäthyl- ester	C ₂ H ₅ · O ₂ C · [CH ₂] ₄ · CO ₂ H	174,19		29	180 ¹⁹ mm		2(277)

175	Adipinsäuremono- methylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	160,17		3	162,10 mm	2,652
176	Adonit	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2[\text{CHOH}]_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	152,15		102		1,530
177	Adrenalin	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	183,20		207-11		13,830
178	dl-Äpfelsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	134,09	20° 1,601 $\frac{4}{20^\circ}$	130-1	150 (Zers.)	3,435
179	l(-)-Äpfelsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	134,09	20° 1,595 $\frac{4}{20^\circ}$	99-100	140 (Zers.)	3,419
180	l-Äpfelsäure, saures Ca-Salz	$\text{Ca}(\text{HC}_4\text{H}_4\text{O}_6)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	414,34				3,426
181	l(-)-Äpfelsäureamid	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	132,12	21° 1,124 $\frac{4}{21^\circ}$	156-8 (Zers.)		3,435
182 656	l-(Äpfelsäurediäthyl- ester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	190,19			253-5	3,430
183	l-Äpfelsäuredibutyl- ester	$\text{CH}_3[\text{CH}_2]_3 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	246,30	20° 1,038 $\frac{4}{20^\circ}$		170-113 mm	3,433
184	l-Äpfelsäuredimethyl- ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	162,14	20° 1,233 $\frac{4}{20^\circ}$		242	3,429
185	Äthan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_3$	30,07	fl. 0,561-100° gasf. 1,3570° g/l	-172	-88,6	1,80
186	Äthan-dithiol-(1,2)	$\text{HS} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SH}$	94,19	1,123 $^{23,5^\circ}$		146	1,471
187	Äthandithiol-diphenyl- äther	$(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{S} \cdot \text{CH}_2)_2$	246,37		70,0-0,5		6,301
188	Äthansulfonsäure	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{SO}_3\text{H}$	94,13	1,334 $^{25^\circ}$	-17		4,1
189	Äthansulfonsäure	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{SO}_3 \cdot \text{OH}$	110,13	1,357 $^{22,5^\circ}$		177,5	4,5
190	Äthansulfonsäure- chlorid	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{SO}_3 \cdot \text{Cl}$	128,58				4,6
191	Äthantetracarbonsäure	$(\text{HO}_2\text{C})_2\text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CO}_2\text{H})_2$	206,03		169 (Zers.)		2,857
192	Äthantetracarbon- säuretetraäthylester	$(\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C})_2\text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	318,32	1,064 $^{79,5^\circ}$	76	305 (Zers.)	2,858

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
193	Äthoxyäthylmorpholin	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{O} \end{array}$	159,22	$\frac{15^\circ}{0,965 \frac{15}{15}}$	206,2	206,2	∞ W.	—
194	2-Äthoxybenzaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CHO}$	150,17		20-2	247-9	∞ A., Ä.	8,43
195	8-Äthoxy-5-benzaminochinolin	$\text{NC}_6\text{H}_4(\text{OC}_2\text{H}_5) \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	292,32		210		I. S.; nl. W.; swl. k. A.	22,503
196	2-Äthoxy-benzoesäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	166,17		19-20	zers. ~ 300	swl. W.	10,64
197	3-Äthoxy-benzoesäure	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	166,17		135-7	subl.	I. A., Ä.; swl. h. W.	10,138
198	4-Äthoxy-benzoesäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	166,17		195-6	314-6	swl. h. W.	10,156
198 a	6-Äthoxy-2,4-dimethyl-chinolin	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	201,26		88-8,5		II. Ä., A.; nl. W.	2E21, 68
198 b	6-Äthoxy-2,4-dimethyl-chinolin- jodäthylat	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{J}$	357,24		163-4		I. A.; nl. W., Ä.	2E21, 68
199	4-Äthoxy-diphenyl- jodäthylat	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	198,25	$\frac{20^\circ}{1,102 \frac{4}{1,102}}$	71-2		I. h. A., Ä.; nl. W.	—
200	Äthoxyessigsäure	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	104,10			206-7 (schw. Zers.)	I. W., A., Ä.	3,233
201	2-Äthoxyphenol	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH}$	138,16		28	216-7	∞ A., Ä.; swl. W.	6,771
202	3-Äthoxyphenol	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH}$	138,16			246-7	I. A., Bzl., Ä.; swl. W.	6,814
203	4-Äthoxy-phenol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{OH}$	138,16		66-7	246-7	II. h. W., A., Ä.	6,843
203 a	[4-Äthoxy-phenyl]- harnstoff	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	180,20		173-4		0,1215°; 0,5100°W.; 4 A., I. Ä.	13,480
204	N-[4-Äthoxyphenyl]- succinimid (Pyranthin)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CO} \cdot \text{CH}_2)_2$	219,23		155-8		0,0817°W.; 1,2100°W.; I. h. A.; nl. Ä.	21,377
205	Äthoxy-triäthyl- monosilan	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)$	160,22	$0,8414^{0^\circ}$		130		4,627
206	N-Äthyl-acetamid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	87,12	$0,9424^{1,5^\circ}$		205	∞ A., W.; nl. Alkali	4,109
207	N-Äthyl-acetanilid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	163,21	$\frac{60^\circ}{0,994 \frac{4}{0,994}}$	53-4	258	II. Ä.; I. A.; nl. W.	12,246

208 415	Äthylacetessigsäure- äthylester	$C_2H_5 \cdot CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$ $CO \cdot CH_3$	158,19	$\frac{20^\circ}{0,986}$	198	∞ A., Ä.; wl. W.	3,691
209	α -Äthyl- α -acetylbern- steinsäurediäthyl- ester	$CH_3 \cdot CO \cdot C(C_2H_5) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	244,15	$\frac{16^\circ}{1,064}$	263-5 (schw. Zers.)		3,815
210	α -Äthyl- γ -acetyl- buttersäure	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH(C_2H_5) \cdot CO_2H$	158,11	0,950	158 ⁹ mm		3,706
211 137	Äthylacetylen	$C_2H_5 \cdot C \equiv CH$	54,09	$\frac{20^\circ}{0,6680}$	18,5 ⁷⁵⁰ mm	I. A., Ä.; nl. W.	1,248
212 613	Äthylacetylmalon- säurediäthylester	$C_2H_5 \cdot CO \cdot C(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	230,14	$\frac{20^\circ}{1,053}$	137,5 ²⁰ mm		3,812
213 214 29	β -Äthylacrylsäure Äthylalkohol	$C_2H_5 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$ $CH_3 \cdot CH_2 \cdot OH$	100,11 46,07	$\frac{15^\circ}{0,99215}$ $\frac{20^\circ}{0,789}$	200-201 78,4	6,3 ²⁰ °W. ∞ W., Ä., Chlrf., Ä.	2,426 1,292
215 97	Äthylallyläther	$C_2H_5 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH \cdot CH_2$	86,13	$\frac{20^\circ}{0,765}$	66-742,8 mm	∞ A., Ä.; nl. W.	1,438
216 217	Äthylamin Äthylaminhydro- bromid	$C_2H_5 \cdot NH_2$ $C_2H_5 \cdot NH_2 \cdot HBr$	45,08 126,01	$\frac{15^\circ}{0,68915}$ 1,741	16,6	∞ W., Ä., Ä. II. A.; I. Aceton; nl. Chlrf.	4,87 4,91
218	Äthylamin-hydro- chlorid	$C_2H_5 \cdot NH_2 \cdot HCl$	81,55	1,216	108-9	II. A.; 240 ¹⁷ °W.; nl. Ä.	4,91
219	Äthylamin-hydro- jodid	$C_2H_5 \cdot NH_2 \cdot HJ$	173,0	$\frac{20^\circ}{2,100}$	188,5		4,91
220 700	2-Äthylamino- äthanol-(1)	$C_2H_5 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	89,14	$\frac{20^\circ}{0,914}$	167-9751 mm	II. W., Ä., Ä. 2,15 ¹⁵ °W.	4,282 14,690
221	3-Äthylamino- benzol-sulfonsäure	$C_2H_5 \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H$	201,24		zers. 294		
222	Äthylamino-phenol s. Nr. 5986-88			$\frac{13^\circ}{0,759}$			
223	Äthylamyläther	$C_2H_5 \cdot O \cdot [CH_2]_4 \cdot CH_3$	116,20	$\frac{20^\circ}{0,8509}$	119-20	∞ A., Ä.; wl. W.	1(193)
224 317	Äthylamylketon	$C_2H_5 \cdot CO \cdot [CH_2]_4 \cdot CH_3$	128,21	$\frac{20^\circ}{0,963}$	169-70738 mm	∞ A., Ä.; nl. W.	1,706
225 2164	N-Äthyl-anilin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot C_2H_5$	121,18		204	∞ A., Ä.; nl. W.	12,159
226	2-Äthyl-anilin	$C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	121,18	$\frac{20^\circ}{0,98322}$	216		12,1089
227	3-Äthyl-anilin	$C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	121,18	$\frac{20^\circ}{0,990}$	215		12,1090
228	4-Äthyl-anilin	$C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	121,18	$\frac{20^\circ}{0,97522}$	216,5		12,1090

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
229 2552	9-Äthyl-anthracen	$C_6H_4 \left\{ \begin{smallmatrix} C(C_2H_5) \\ CH \end{smallmatrix} \right\} C_6H_4$	206,27	1,041 ⁹⁹ _{20°}	60–1		l. A.; nl. W.	5,678
230	Äthylarsin	$C_2H_5 \cdot AsH_2$	105,99	1,217 ⁴		36	l. A., Ä.; 0,0119° W.	4,601
231	Äthylarsonsäure	$C_2H_5 \cdot As(OH)_2$	153,99		99,5		7027° W., 39,425° A.	4,614
232	N-Äthyl-benzamid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C_2H_5$	149,19		70,1	298–300	wl. h. W.	9,202
233 1694	2-Äthyl-benzoesäure	$C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	150,17	1,00 ⁰	68	259	l. A., Ä.; swl. W.	9,526
234 1934	3-Äthyl-benzoesäure	$C_2H_5 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	150,17	1,042 ⁴	47		l. A.; nl. k. W.	9,528
235	4-Äthyl-benzoesäure	$C_2H_5 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	150,17	20 ⁰	112–3		l. h. W., A., Ä.	9,529
236 1492	Äthylbenzol	$C_6H_5 \cdot C_2H_5$	106,16	0,867 ⁴	–94,4	136,2	∞ A., Ä.; 0,0118° W.; nl. NH ₃ ; l. SO ₂	5,351
237 1487	Äthylbenzyläther	$C_6H_5 \cdot O \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	136,19	0,949 ⁴		187–9732 mm	∞ A., Ä.; nl. W.	6,431
238	N-Äthyl-N-benzyl- anilin	$C_6H_5 \cdot N(C_2H_5) \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	211,29	1,034 ^{18,30}		285–6710 mm (schw. Zers.)	∞ Chlf., Ä.; 18 A.; nl. W.	12,1026
239	Äthylbenzylketon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	148,20	0,998 ¹⁷		230755 mm	∞ Ä.; l. A.; nl. W.	7,314
240	N-Äthyl-N-benzyl-o- toluidin	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot N(C_2H_5) \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	225,32			153–710 mm		12,1033
241	Äthylbernsteinsäure	$HO_2C \cdot CH(C_2H_5) \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	146,14		98		ll. W., A., Ä.	2,660
242 438	Äthylbromid	C_2H_5Br	108,98	1,431 ²⁰	–117–8	38,4	∞ A., Ä.; 1,060° W.; 0,930° W.	1,88
243 365	2-Äthyl-butanol(4)	$(C_2H_5)_2CH \cdot CH_2 \cdot OH$	102,17	0,833 ²⁰	<–15	148,9	0,43 W.	1,412
245	Äthyl-butyläther	$C_2H_5 \cdot O \cdot (CH_2)_3 \cdot CH_3$	102,17	0,752 ²⁰		91,4	∞ A., Ä.; nl. W.	1,369
246 59	Äthyl-tert.-butyläther	$C_2H_5 \cdot O \cdot C(CH_3)_3$	102,17	0,752 ²⁰		70755 mm	∞ A., Ä.; nl. W.	1,381
247	Äthyl-butyl-barbitur- säure	$OC \begin{smallmatrix} NH \cdot CO \\ NH \cdot CO \end{smallmatrix} C \begin{smallmatrix} C_2H_5 \\ (CH_2)_3 \cdot CH_3 \end{smallmatrix}$	212,24		127–8		l. verd. Säure; 20 A., l. Ä.; wl. W.	E 24,285

248	2-Äthyl-2-butyl- butandiol-(1,3)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH} \cdot \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5)(\text{C}_4\text{H}_9) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	174,28	$\frac{20^\circ}{0,945}$ $\frac{20}{20^\circ}$	130 ³ mm	wl. W.	—
249	Äthyl-butyl-essigsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	144,21	$\frac{20^\circ}{0,903}$ †	223-5	0,220° W.	2,349
250	Äthyl-butylketon	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CH}_3$	114,18	$\frac{25^\circ}{0,965}$ $\frac{25}{25^\circ}$	149-50	∞ A., Ä. nl. W.	1,699
251	Äthyl-butylmalon- säure-diäthylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{C}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	244,32	$\frac{25^\circ}{0,965}$ $\frac{25}{25^\circ}$	243-5 ⁷⁵⁵ mm		2,712
252	Äthyl-butylsulfid	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{S} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CH}_3$	118,23	$\frac{25^\circ}{0,857}$ $\frac{25}{20^\circ}$	143-5		2 E 1, 399
253	β-Äthylcapronaldehyd (Äthylbutylacet- aldehyd)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CHO}$	128,21	$\frac{20^\circ}{0,820}$	163-4	0,0720° W.	1,707
254	N-Äthyl-carbazol	$\text{C}_6\text{H}_7 \cdot \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{C}_6\text{H}_4$ $\text{C}_6\text{H}_7 \cdot \text{CH} : \text{C} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ $\text{NH} \cdot \text{CO}$	195,25	$\frac{0^\circ}{0,921}$ †	67-8	ll. h. A., Ä. nl. W.	20,436
255	3-Äthylcarbestyryl	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	173,21	$\frac{0^\circ}{0,921}$ †	168		21,115
256	Äthylchlorid	$\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$	64,52	$\frac{0^\circ}{0,921}$ †	13,1	∞ Ä., 0,5720° W., 48,320° A.	1,82
257	α-Äthylcrotonsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	114,14	$\frac{45}{0,952}$ $\frac{15^\circ}{15^\circ}$	209	∞ A., Ä.; swl. W.; nl. W.	2,440
258	β-Äthylcrotonsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5) : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	114,14	$\frac{45}{0,952}$	199 ⁷⁵⁰ mm		2,439
259	Äthylcycloheptan	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_{13}$	126,14	$\frac{45}{0,952}$	121 ²² mm	∞ A., Ä.; nl. W.	5,41
260	Äthylcyclohexan	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}$	112,12	$\frac{45}{0,7772}$ ²⁰	132-3		5,35
261	Äthylchlorarsin	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{AsCl}_2$	174,88	$\frac{4}{1,742}$ $\frac{18^\circ}{18^\circ}$	156	∞ A., Ä.; wl. W.	4,603
261 a	9-Äthyl-9,10-dihydro- anthracen	$\text{C}_9\text{H}_7 \cdot \text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4$	208,29	$\frac{18}{1,049}$	320-3 (schw. Zers.)	∞ A., Ä., Bzl.; nl. W.	5,649
262	1-Äthyl-2,4-dioxo- tetrahydro- chinazolin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CO}$	190,20	$\frac{18}{1,049}$	215-7	l. H ₂ SO ₄ ; l. wss. NaOH; wl. A.; nl. W.	—
263	3-Äthyl-2,4-dioxo- tetrahydro- chinazolin	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ $\text{NH} \cdot \text{CO}$	190,20	$\frac{18}{1,049}$	197,5 -8,5	l. wss. NaOH, A.; nl. W.	24,375

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
264	Äthylidiphenylamin	C ₆ H ₅ · N (C ₆ H ₅) ₂	197,27	0,985 ^{10°}		295-7	I. A.; nl. W.	12,181
265	4-Äthyl-diphenyl- methan	C ₂ H ₅ · C ₆ H ₄ · CH ₂ · C ₆ H ₅	196,28			294-5	I. A., Chlf., Ä.	5,614
266	Äthylidiphenylphosphin	C ₆ H ₅ · P(C ₆ H ₅) ₂	214,24			293	I. A., Bzl.	16,759
267	Äthyl-dipropyl-benzyl- monosilan	(C ₂ H ₅) ₂ (C ₄ H ₉)(C ₆ H ₅ · CH ₂)Si	234,27	1,3 ⁰ 0,9831 ⁴		280		16,903
268	Äthylen	CH ₂ · CH ₂	28,05	gasf. 1,245 ^{0°}	-169,4	-103,9	I. Ä.; 25,6 ^{0°} ml W. 360 ml A.	1,180
269	Äthylen-bis-phenyl- sulfon	C ₆ H ₅ · SO ₂ · CH ₂ · CH ₂ · SO ₂ · C ₆ H ₅	310,37		179-80		II. h. Eg.; I. h. A., Bzl.; swl. h. W.	6,302
270	Äthylencyanhydrin							
271	Äthylen-diamin	H ₂ N · CH ₂ · CH ₂ · NH ₂	60,10		8,5	117,1	∞ W., Ä.; 0,3 Ä.; nl. Bzl.	4,230
272	Äthylen-diamin- hydrat	H ₂ N · CH ₂ · CH ₂ · NH ₂ · H ₂ O	78,12		10	118	∞ W.	4,230
273	Äthylen-diamin- hydrobromid	H ₂ N · CH ₂ · CH ₂ · NH ₂ · 2HBr	221,95				I. W.; nl. A., Ä.	4,232
274	Äthylen-diamin- hydrochlorid	H ₂ N · CH ₂ · CH ₂ · NH ₂ · 2HCl	133,03		subl.		I. W.; nl. A., Ä.	4,232
275	N, N'-Äthylen-di- phthalimid	[C ₆ H ₄ (CO) ₂ N · CH ₂] ₂	320,29		233-4		I. h. A., Bzl.; nl. W., Ä.	21,492
276	Äthylen-disulfonsäure	HO ₂ S · CH ₂ · CH ₂ · SO ₃ H	190,19		104		II. W., Ä.	4,11
277	Äthylen-dithiocyanat	NC · S · CH ₂ · CH ₂ · S · CN	144,21		90	zers.	I. A., Ä.; swl. W.	3,178
278	Äthylenglykol-bis- [2-methoxy-phenyl]- äther	(CH ₃ O · C ₆ H ₄ O · CH ₂) ₂	274,30	1,4 ⁰	139-40		I. h. A.; swl. W.	6,773
279	Äthylenglykoldiacetat	(CH ₃ · CO ₂ · CH ₂) ₂	146,14	1,109 ⁴	-31	190,5	∞ A., Ä.; 14,3 ^{22°} W.	2,142
280	Äthylenglykoldi- benzyläther	(C ₆ H ₅ · CH ₂ · O · CH ₂) ₂	242,30			131-6 ⁵ mm		2 E 6,413
281	Äthylenglykol- dibutylrat	(CH ₃ · CH ₂ · CH ₂ · CO ₂ · CH ₂) ₂	202,24	1,024 ^{0°}		250	II. A., Ä.; nl. W.	2,272
282	Äthylenglykol- dicaprinat	(CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CO ₂ · CH ₂) ₂	370,56				II. Ä.; I. A.; nl. W.	—
283	Äthylenglykol- dicapronat	(CH ₃ · [CH ₂] ₆ · CO ₂ · CH ₂) ₂	258,35			37-8		—

284	Äthylenglykol-dicaprylat	$(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2)_2$	314,45	-10,5		nl. W.	2E2,303
285	Äthylenglykol-diformiat	$(\text{HCO}_2 \cdot \text{CH}_2)_2$	118,09		174	I. A., Ä.	2,23
286	Äthylenglykol-dilaurinat	$(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2)_2$	426,06	52-4	188 ²⁰ mm	II. A., Ä.; nl. W.	2,361
287	Äthylenglykol-dimethyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	90,12	-58	82-83	∞ W.	1,467
288	Äthylenglykol-dimyristinat	$(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{12} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2)_2$	482,76	63-4	208 ^{0,1} mm		2,366
289	Äthylenglykol-dipalmitat	$(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{14} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2)_2$	538,87	71-2	226 ^{0,1} mm	I. A., Ä.; nl. W.	2,373
290	Äthylenglykol-diphenyläther	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	214,25	97-8		I. h. A., Chlf., Ä.; nl. W.	6,146
291	Äthylenglykol-dipropionat	$(\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2)_2$	174,19		211-2	∞ A., Ä.; wl. W.	2,242
292	Äthylenglykol-distearat	$(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{16} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2)_2$	594,97	76-7	241 ^{0,1} mm	II. Ä.; 0,1240° A.; nl. W.	2,380
293	Äthylenglykol-monoacetat	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	104,10		182	∞ W., A.	2,141
294	Äthylenglykol-mono-äthyläther	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	90,12	-70	134,4-4,6 ⁵¹ mm	∞ W., A., Ä., Chlf., Aceton	1,467
295	Äthylenglykol-mono-benzyläther	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	152,19	<-75	256	0,4 W.	2E6,413
295a 360	Äthylenglykol-mono-butyäther	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	118,17		171,2	∞ A., Ä., W.	2E1,519
296	Äthylenglykol-mono-formiat	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CHO}$	90,08	17-8	180	I. A., Ä.; nl. W.	2,23
298	Äthylenglykol-mono-laurat	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CH}_3$	288,42		>270		—
299	Äthylenglykol-mono-methyläther	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	76,09		124-5	∞ W., A., Bzl. Ä.	1,467
300	Äthylenglykol-mono-phenyläther	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	138,08		237	II. A., Ä.; nl. W.	6,146
301	Äthylenglykol-mono-salicylat	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	182,17	37	169-70 ¹² mm	III. A., Ä.; I. Bzl. 0,9722° W.	10,81
302	N, N'-Äthylenharnstoff	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \cdot \text{NH} \\ \quad \\ \text{H}_3\text{C} \cdot \text{NH} \end{array} \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \end{array}$	86,09	131		I. W., h. A.; swl. Ä.	24,2
303	Äthylenmercaptan s. Nr. 186			-111,3	13,5 ⁷⁴⁷ mm	∞ W., A., Ä.	17,4
304 255	Äthylenoxyd	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$ 	44,05				

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
305	Äthylfluorid	C ₂ H ₅ F	48,06	fl. 0,8158 ^{37,7°} gasf.		-32	II. A.; 1981 ^{4°} ml W. wl. Ä.	1,82
306	N-Äthyl-formamid	H · CO · NH · C ₂ H ₅	73,09	2,198 ^{0°} g/l		197-9	∞ W., A., Ä.	4,108
307	α-Äthyl-glutarsäure	HO ₂ C · CH ₂ · CH ₂ · CH(C ₂ H ₅) · CO ₂ H	160,17	0,925 ^{21°}		250-60 (schw. Zers.)	II. W., A., Ä.	2,676
308	β-Äthyl-glutarsäure	HO ₂ C · CH ₂ · CH(C ₂ H ₅) · CH ₂ · CO ₂ H	160,17		73		II. W., A., Ä.	2,676
309	N-Äthylglycin	C ₂ H ₅ · NH · CH ₂ · CO ₂ H	103,12		> 160 (Zers.)		I. W., A.	4,349
310	Äthylharnstoff	C ₂ H ₅ · NH · CO · NH ₂	88,11	1,213 ^{18°}			II. W.; 80 A.; nl. Ä.	4,115
311	4-Äthyl-heptan	C ₂ H ₅ · CH(CH ₂ · C ₂ H ₅) ₂	128,25	0,741 ^{20°}		138,5	I. Ä.; nl. W.	1,167
312	4-Äthyl-heptanol-(4)	C ₂ H ₅ · CH ₂ · C(OH)(C ₂ H ₅) · CH ₂ · C ₂ H ₅	144,25	0,835 ^{20°}		179,5	I. A., Ä.; nl. W.	1,424
313	Äthylheptyläther	C ₂ H ₅ · O · [CH ₂] ₆ · CH ₃	144,15	0,790 ^{16°} _{20°}		166,6		1,414
314	3-Äthyl-hexan	(C ₂ H ₅) ₂ CH · CH ₂ · C ₂ H ₅	114,22	0,713 ^{4°} _{20°}		118,6	I. Ä.; wl. A.; nl. W.	1(62)
315	2-Äthylhexanol-(1)	CH ₃ · [CH ₂] ₅ · CH(C ₂ H ₅) · CH ₂ · OH	130,22	0,834 ^{20°} _{20°}		184	I. A., Ä.; 0,1 ^{20°} W.	—
316	3-Äthylhexanol-(3)	(C ₂ H ₅) ₂ C(OH) · CH ₂ · C ₂ H ₅	130,22	0,838 ^{4°} _{20°}		160,5	∞ A., Ä.	1,421
317	3-Äthyl-hexen-(2)	CH ₃ · CH · C(C ₂ H ₅) · CH ₂ · C ₂ H ₅	112,21	0,736 ^{0°} _{20°}		119,4	nl. W.	1,222
318	2-Äthyl-hexen-(2)-al- (1)	C ₂ H ₅ · CH ₂ · CH · C(C ₂ H ₅) · CHO	126,19	0,848 ^{4°}		174,5 ^{748 mm}	I. A., Bzl.; 0,07 ^{20°} W.	1,744
319	Äthylhexyläther	C ₂ H ₅ · O · [CH ₂] ₅ · CH ₃	130,22			140,7- 142,2 ^{730 mm}		1,407
319 a	Äthylhexylbarbitur- säure, Na-Salz	NaO · C ₆ H ₄ O ₂ N ₂ (C ₆ H ₁₃) · C ₆ H ₅	262,29			99,5 ^{709 mm}	II. W.; I. A.; nl. Ä.	2E24,288
320	Äthylhydrazin	C ₂ H ₅ · NH · NH ₂	60,10			68	II. W., A., Ä.	4,550
321	α-Äthyl-hydroxylamin	C ₂ H ₅ · O · NH ₂	61,08	0,883 ^{7,5°}			∞ W., A., Ä.	1,336

322 310	β -Äthyl-hydroxylamin	$C_2H_5 \cdot NH \cdot OH$	61,08	$\frac{20^\circ}{-6^\circ}$ 0,908	59 (Zers.) expl.	36 $\frac{52}{27}$ mm 160–27 mm	II. W., A.; wl. Ä.	4,535
323	Äthylhypochlorit	$C_2H_5 \cdot OCl$	80,52	1,013	18,8	168 $\frac{74}{40}$ mm	∞ Bzl., Chlfr., Ä.	1,324
324	4-Äthylidenamino-phenol-äthyläther	$C_2H_5 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot N : CH \cdot CH_3$	163,21					—
325	Äthylidendiäacetat	$(CH_3 \cdot CO)_2CH \cdot CH_3$	146,14	1,061 $\frac{12^\circ}{20^\circ}$	126 154	170–80 $\frac{20}{0}$ mm zers. 160	∞ A.; wl. W.; zers. Alkali	2,152
326	Äthylidendiurethan	$CH_3 \cdot CH(NH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	204,22				I. h. W., Ä., Ä.	3,24
327	Äthylidenharnstoff	$CH_3 \cdot CH : N \cdot CO \cdot NH_2$	86,09				wl. A.; nl. W., Ä.	3,60
328	Äthylisoamyläther	$C_2H_5 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	116,12	0,764 $\frac{18^\circ}{20^\circ}$		112	∞ A., Ä.; nl. W.	1,401
329	Äthylisoamylketon	$C_2H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	128,21	0,880 $\frac{20^\circ}{25^\circ}$		163,5	∞ A., Ä.; nl. W.	1,706
330	Äthylisoamylmalon-säurediäthylester	$(CH_3)_2 \cdot CH \cdot [CH_2]_4 \cdot \begin{matrix} C_2H_5 \\ \diagup \quad \diagdown \\ C(CO_2 \cdot C_2H_5)_2 \end{matrix}$	258,35	0,954 $\frac{25^\circ}{17^\circ}$		150 $\frac{20}{0}$ mm		2 E 2,611
331	Äthylisobutyläther	$C_2H_5 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	102,17	0,751		79	∞ A., Ä.; nl. W.	1,376
332	Äthylisobutylketon	$C_2H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	114,18	0,815 $\frac{4^\circ}{16^\circ}$		135 $\frac{35}{33}$ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	1,700
333	Äthylisocyanat	$C_2H_5 \cdot N : CO$	71,08	0,907 $\frac{4^\circ}{25^\circ}$	<–66	60	zers. W.	4,122
334	Äthylisocyanid	$C_2H_5 \cdot NC$	55,08	0,744 $\frac{25^\circ}{0^\circ}$		78–9	I. Ä.; wl. W.	4,107
335	Äthylisopropyläther	$C_2H_5 \cdot O \cdot CH(CH_3)_2$	88,15	0,745 $\frac{0^\circ}{18^\circ}$	50–1	54 subl.	∞ A., Ä.; wl. W. I. A., Ä., Bzl. P.A.; 0,7 k. W.; zers. h. W.	1,362 2 E 2,299
336	Äthyl-isopropyl-brom-essigsäure-amid	$(CH_3)_2CH \cdot C(C_2H_5) \cdot (Br) \cdot CONH_2$	208,11	0,814 $\frac{0^\circ}{15^\circ}$		114 $\frac{45}{45}$ mm	∞ Ä.; II. A.; swl. W.	1,691
337	Äthylisopropylketon	$C_2H_5 \cdot CO \cdot CH(CH_3)_2$	100,16			232–3		2,706
338	Äthylisopropylmalon-säurediäthylester	$(CH_3)_2CH \cdot \begin{matrix} C_2H_5 \\ \diagup \quad \diagdown \\ C(CO_2 \cdot C_2H_5)_2 \end{matrix}$	230,30					
339 1732	Äthylisothiocyant	$C_2H_5 \cdot N : CS$	87,14	1,004 $\frac{4^\circ}{20^\circ}$	–5,9	131–2	∞ A., Ä.; nl. W.	4,123
340 1720	Äthyljodid	$C_2H_5 \cdot J$	155,98	1,933 $\frac{4^\circ}{20^\circ}$	–105	72,4	∞ A., Ä.; 0,4 $\frac{20^\circ}{0^\circ}$ W.	1,96
341	Äthylmalonsäure	$C_2H_5 \cdot CH(CO_2H)_2$	132,11		111,5	zers. 160	II. W., A., Ä.	2,643
342 342	Äthylmalonsäure-diäthylester	$C_2H_5 \cdot CH(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	188,22	1,004 $\frac{20^\circ}{20^\circ}$		211 $\frac{74}{8}$ mm		2,644

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
343	Äthylmalonsäure- mono-isoamylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{CO}_2\text{H} \\ \diagdown \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot (\text{CH}_2)_2 \end{array}$	202,14	$\frac{25^\circ}{0,954}$ $\frac{25^\circ}{20^\circ}$	—	150 ²⁰ mm	—	—
344 557	Äthylmercaptan	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{SH}$	62,13	$\frac{20^\circ}{0,839}$ $\frac{4^\circ}{25^\circ}$	-144,4	36-7	l. Alkali, A., Ä.; 1,5 W.	1,340
345	1-Äthyl-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	156,22	$\frac{25^\circ}{0,990}$	-27	258 ⁷⁵⁸ mm (schw. Zers.)	∞ A., Ä.; nl. W.	5,569
346 347 2432 348 2540	2-Äthyl-naphthalin Äthyl-naphthylather s. Nr. 5380-81 Äthyl-α-naphthylamin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ $\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	156,22	$\frac{20^\circ}{1,002}$ $\frac{25^\circ}{1,060}$	-19	303 ⁷²² mm	∞ A., Ä.; nl. W. l. A., Ä.; nl. W.	5,569 12,122
349 2544 350 78	Äthyl-β-naphthylamin Äthyl-nitrat	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ $\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{NO}_2$	171,23 91,07	$\frac{4^\circ}{1,057}$ 1,100	-102	315-6 87-8	l. A., Ä.; nl. W. ∞ A., Ä.; 1,35 ⁹ W.	12,1274 1,329
351 352	Äthyl-nitrit Äthyl-nitrosäure	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{ONO}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{NOH}) \cdot \text{NO}_2$	75,07 104,07	$\frac{15,5^\circ}{0,900}$	88 (Zers.)	17	∞ A., Ä.; swl. W. l. W., A., Ä.	1,329 2,189
353 354	3-Äthyl-octanol-(3) Äthyl-octylather	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{C}(\text{OH}) \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$ $\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	158,28 158,28	$\frac{0^\circ}{0,801}$ $\frac{20^\circ}{0,827}$	—	199 189	l. A., Ä.; nl. W.	1,426 1,419
355	Äthyl-octylketon	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	170,29	$\frac{4^\circ}{0,827}$	12,5	227	l. A., Ä.; nl. W.	1,713
356	N-Äthyl-oxindol	$\text{C}_4\text{H}_7 \cdot \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5) \end{array}$	161,20	$\frac{20^\circ}{0,698}$	97-8	—	wl. h. W.	21,283
357 118	3-Äthyl-pentan	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{CH}$	100,20	$\frac{4^\circ}{0,698}$	-118,7	93,5	∞ Ä., l. A., nl. W.	1,157
358	3-Äthyl-pentanol-(2)	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	116,20	$\frac{0^\circ}{0,853}$ $\frac{20^\circ}{0,839}$	—	151 ⁷⁴³ mm	∞ A., Ä.	1,416
359 378	3-Äthyl-pentanol-(3)	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{C} \cdot \text{OH}$	116,20	$\frac{4^\circ}{0,839}$ $\frac{15^\circ}{0,725}$	—	142 ⁷⁶⁴ mm	∞ A., Ä.; wl. W.	1,417
360	3-Äthyl-penten-(2)	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	98,11	$\frac{4^\circ}{0,725}$	—	98	—	1,220

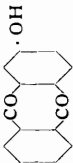
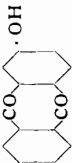
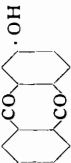
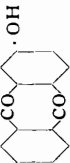
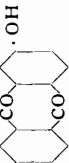
361	Äthylperchlorat	$C_2H_5 \cdot O \cdot ClO_3$	128,50	$\frac{25^\circ}{1,018}$	expl.	74 (unter H_2O)	∞ A., Ä.; l. Bzl. swl. W.	1,324
362	2-Äthylphenol	$C_4H_5 \cdot C_2H_4 \cdot OH$	122,16	$\frac{25^\circ}{1,001}$	-45	207-8 ⁷⁵⁶ mm	∞ A., Ä.; swl. W.	6,470
363	3-Äthylphenol	$C_2H_5 \cdot C_4H_4OH$	122,16	$\frac{25^\circ}{1,001}$	-4	214 ⁷⁵² mm	∞ A., Ä.; swl. W.	6,471
364	4-Äthylphenol	$C_2H_5 \cdot C_4H_4 \cdot OH$	122,16	$\frac{20^\circ}{1,04}$	46-7	218,5-9,5	1200 ⁹⁵ A.; 710 ²⁵⁰ A.; swl. W.	6,472
365	N-Äthyl-N-phenyl-äthanolamin	$C_2H_5 \cdot N(C_2H_5)CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	165,23	$\frac{20^\circ}{1,04}$		268 ⁷⁴⁰ mm	0,1 k. W.; l. h. W.; Alkali; 14 A., 10 A.; 100 W., 11 A.; nl. Ä., Chlf.	12,183
366	Äthylphenyl-barbitursäure (Luminal)	$OC \begin{matrix} \diagup NH \cdot CO \cdot C_4H_5 \\ \diagdown NH \cdot CO \cdot C_4H_5 \end{matrix}$	232,23	$\frac{23^\circ}{0,994}$	174		I. A., Ä.; nl. W.	24(423)
367	Äthylphenyl-barbitursäure, Na-Salz	$C_{12}H_{11}O_3N_2Na$	254,22	$\frac{23^\circ}{0,998}$			I. A., Ä.; nl. W.	24(424)
368	dl-Äthylphenylcarbinol	$C_2H_5 \cdot CH(OH) \cdot C_4H_5$	136,19	$\frac{13,8^\circ}{0,998}$		219-20 (schw. Zers.)	I. A., Ä.; nl. W.	6,502
369	l-Äthylphenylcarbinol	$C_2H_5 \cdot CH(OH) \cdot C_4H_5$	136,19	$\frac{4^\circ}{0,998}$	99	115-6 ²⁵ mm	I. A., Ä.; nl. W.	6(250)
370	N-Äthyl-N-phenyl-harnstoff	$C_2H_5 \cdot NH \cdot CO \cdot NH \cdot C_4H_5$	164,20				I. A., Ä.	12,348
371	dl-5-Äthyl-5-phenyl-hydantoin	$(C_2H_5) \cdot (C_4H_5) \cdot \begin{matrix} OC \cdot NH \\ \diagup \quad \diagdown \end{matrix} \cdot \begin{matrix} CO \\ \diagdown \quad \diagup \end{matrix}$	204,22		199		6 A., 0,6 Ä.; 0,06 k. W.; 0,9 h. W.; l. Eg., Alkali; nl. Bzl.	24(348)
372	α -Äthylphenylhydrazin	$C_4H_5 \cdot N(C_2H_5) \cdot NH_2$	136,19	$\frac{15^\circ}{1,018}$	-200	237	II. A., Ä.; swl. W.	15,119
373	β -Äthylphenylhydrazin	$C_4H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot C_2H_5$	136,19	$\frac{15^\circ}{1,004}$	21	237-40	I. A., Ä.; nl. W.	15,120
374	Äthylphenylketon	$C_2H_5 \cdot CO \cdot C_4H_5$	134,17	$\frac{20^\circ}{1,012}$		218	I. A., Ä.; nl. W.	7,300
375	Äthylphenylmalonsäurediäthylester	$C_2H_5 \cdot \begin{matrix} \diagup C(CO_2 \cdot C_2H_5)_2 \\ \diagdown \end{matrix}$	264,31			166 ¹² mm		9(384)
376	Äthylphenylmalonsäuremethylester	$C_2H_5 \cdot \begin{matrix} \diagup C(CO_2 \cdot C_2H_5) \\ \diagdown \end{matrix}$	250,28			165-70 ²⁰ mm	I. A., Ä.; nl. W.	—
377	[4-Äthylphenyl]-quecksilberchlorid	$C_2H_5 \cdot C_4H_4 \cdot HgCl$	341,22	$\frac{15^\circ}{1,024}$	221			—
378	Äthylphenylsulfid	$C_2H_5 \cdot S \cdot C_4H_5$	138,22	$\frac{4^\circ}{1,010}$	42	205-6	1. h. W., S., A., Ä.	6,297
379	Äthylphenylsulfon	$C_2H_5 \cdot SO_2 \cdot C_4H_5$	170,22	$\frac{22^\circ}{1,010}$	<-1	>300		6,297
380	Äthylphosphin	$C_2H_5 \cdot PH_2$	62,06					4,581

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
380a 199	Äthylpropargyläther	C ₃ H ₅ · O · CH ₂ · C≡CH	84,11	$\frac{20^\circ}{0,833 \frac{4}{20^\circ}}$		80–2	∞ A.; wl. W.	1,454
381 36	Äthylpropyläther	C ₃ H ₅ · O · CH ₂ · C ₂ H ₅	88,15	0,739 $\frac{4}{20^\circ}$	< -79	62–3	∞ A., Ä.; wl. W.	1,354
382	Äthyl-propyl-dibenzyl- monosilan	(C ₂ H ₅)(C ₃ H ₇)(C ₆ H ₅ CH ₂) ₂ Si	282,46	$\frac{21,8^\circ}{0,813 \frac{4}{20^\circ}}$		264,9		16(526)
383 155	Äthyl-propyl-keton	C ₃ H ₅ · CO · CH ₂ · C ₂ H ₅	100,16	0,813 $\frac{4}{20^\circ}$		123–4	∞ A., Ä.; swl. W.	1,690
384 1577	2-Äthyl-pyridin	C ₂ H ₅ · C ₅ H ₄ N	107,15	$\frac{0^\circ}{0,950 \frac{0}{0^\circ}}$		148,7 ⁵² mm	∞ A., Ä.; wl. W.	20,241
385	3-Äthyl-pyridin	C ₃ H ₅ · C ₅ H ₄ N	107,15	0,959 $\frac{4}{20^\circ}$		165,3	I. A., Ä.; wl. k. W.; swl. h. W. I. wss. S.	20,242
386	4-Äthyl-pyridin	C ₃ H ₅ · C ₅ H ₄ N	107,15	0,936 ²⁰		166		20,243
387	N-Äthyl-pyrrol	C ₄ H ₇ N · C ₂ H ₅	95,14	0,888 ¹⁶		130–1	∞ A., Ä.; I. S.; nl. k. W.	20,163
388	Äthylquecksilber- chlorid	C ₂ H ₅ · HgCl	265,13	3,5	192,5		II. h. A.; I. Ä.; wl. k. A.; nl. W.	4,682
389	Äthylrhodanid	C ₂ H ₅ · S · CN	87,14	0,9964 ²⁵	-85,5	144,4	∞ A., Ä.; nl. W.	3,175
390	Äthylschwefelsäure	C ₂ H ₅ · O · SO ₃ · OH	126,13	1,316 ¹⁷		zers.	∞ W., A., Ä.; zers. h. W., h. Ä.	1,325
391	Äthylschwefelsäure- chlorid	C ₂ H ₅ · O · SO ₂ Cl	144,58	$\frac{24^\circ}{1,263 \frac{16}{24^\circ}}$		58 ²⁰ mm	I. Chlf., Bzl. Ä.	1,327
392	Äthylselenomercaptan	C ₂ H ₅ · SeH	109,03	1,395 $\frac{4}{20^\circ}$		53,5	nl. W.	1,349
393	Äthylsilan-o-säure- triäthylester	C ₂ H ₅ Si(OC ₂ H ₅) ₃	192,22	0,9207 ⁰		158,5		4,630
394 1192	Äthylthiocyanat	C ₂ H ₅ · S · CN	87,14	$\frac{20^\circ}{0,996 \frac{4}{20^\circ}}$	-85,5	145 ⁷⁶⁵ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	3,175
395	S-Äthylthio-glykol- säure	C ₂ H ₅ · S · CH ₂ · CO ₂ H	120,16	1,150 $\frac{4}{20^\circ}$	-8,7	123–4 ¹⁵ mm	∞ W.; I. A., Ä.	3,248
396	Äthylthio-harnstoff	C ₂ H ₅ · NH · CS · NH ₂	104,17		113		II. W., A.	4,117
397	N-Äthyl-m-toluidin	CH ₃ · C ₆ H ₄ · NH · C ₂ H ₅	135,20			221,2		12,557

398	N-Äthyl-o-toluidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	135,20	$\frac{25^\circ}{0,948} \frac{4}{25^\circ}$	< -15	215-6	nl. W.	12,786
399	N-Äthyl-p-toluidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	135,20	$\frac{25^\circ}{0,942} \frac{4}{20^\circ}$		217	nl. W.	12,904
400	2-Äthyl-toluol	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	120,19	$\frac{0,882}{0,869} \frac{4}{20^\circ}$	< -17	164,9 158-9	∞ A., Ä.; nl. W. ∞ A., Ä.; nl. W.	5,396 5,396
401 1514	3-Äthyl-toluol	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	120,19					
402 1471	4-Äthyl-toluol	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	120,19	$\frac{0,862}{0,956} \frac{4}{0}$	< -20	162,5	∞ A., Ä.; nl. W.	5,397
403	Äthyl-m-tolyl-äther	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	136,19	$\frac{13,3^\circ}{0,959} \frac{4}{0}$		192		6,376
404	Äthyl-o-tolyl-äther	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	136,19			184		6,352
405	Äthyl-p-tolyl-äther	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	136,19	$\frac{0,966}{1,002} \frac{0}{17,5^\circ}$		188-9 220-1 265 ⁹⁰ mm		6,393 6,417 16,901
406	Äthyl-p-tolyl-sulfid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	152,25	< 1	76			1,716
407	Äthyl-triphenyl-mono-silan	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{Si}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$	288,29					
408	Äthyl-undecyl-keton	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CH}_3$	212,36	$\frac{20^\circ}{0,981} \frac{4}{14,5^\circ}$	34	152 ¹⁶ mm		
409 405	Äthyl-urethan	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	117,15			174-6	zers. h. Alkali; 63 ¹⁵ °W.	4,114
410	Äthyl-vinyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	72,10	$\frac{0,763}{0,887} \frac{17,5^\circ}{14^\circ}$		37	∞ Ä.; l. A.; swl. W.	1,433
411	Äthyl-vinylsulfid	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{S} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	88,16			90,5-1,5		1,434
412	4-Äthyl-m-xylool	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2$	134,11	0,878	< -20	183		5,428
413	5-Äthyl-m-xylool	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2$	134,11	0,861	< -20	185		5,429
414	α -Äthylizimtsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	176,21		104-5		ll. A.; l. h. W.; 0,01 ²⁵ °W.; wl. PÄ.	9,623
415	dl-Alanin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	89,09		295 (Zers.)	subl. > 200	31,717°W., 32,75°W., 0,280% ig. k. A.; nl. Ä. Aceton	4,387
416	l-Alanin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	89,09		297 (Zers.)		20,5 ⁴⁵ °W., swl. abs. A.; nl. Ä.	4,381
417	β -Alanin	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	89,09		196 (Zers.)		ll. W.; swl. abs. A.; nl. Ä.	4,404
418	dl-Alaninäthylester-hydrochlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{HCl}$	153,61		86,5-7,0		ll. W.; l. A.; nl. Ä.	4,390

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
419	Alantolacton	$C_{15}H_{26}O_5$	632,31	20° $1,103^4$	76	275	l. A., Bzl. Ä., Chf.; swl. h. W.	17,327
420	Aldol	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot CHO$	88,10		80-2	79-80 ¹² mm	∞ W., A.; l. Ä.	1,824
421	Aleudrin(Carbamid- säure- β , β -dichlor- isopropyl)-ester	$H_2N \cdot CO_2 \cdot CH(CH_2Cl)_2$	172,02				l. A., Bzl., Chf.; wl. W.; swl. Ölen	3,29
422	Alizarin s. Nr. 3408		239,22		250		l. Alkali, A., Ä.	14,275
423	α -Alizarinamid							
424	β -Alizarinamid		239,22				l. A., Ä.; wl. NH_4OH ; nl. W.	14,267
425	Alizarinblau		291,25		270	subl.	l. h. Bzl., S.; wl. A., Ä.; nl. W.	21,632
426	Alizarinbordeaux (Chinalizarin, Tetra- oxyanthrachinon) s. Nr. 7119							
427	Alizarin-carbonsäure- (6 oder 7)	$(HO)_2C_6H_4(CO)_2C_6H_4 \cdot COOH$	284,21		305	subl.	l. A.; wl. Ä.; swl. W.	10,1035
428	Alizarin-gelb A u. C (Trioxo-benzophe- non u. Trioxoaceto- phenon) s. Nr. 7679 u. 7695							

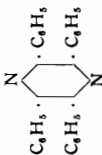
429	Alizarin-gelb R s. Nr. 5703								8,447
430	Alizarinorange (β -Nitroalizarin) s. Nr. 5499								11,355 11,355
431	Alizarin-sulfonsäure-(3)								
432	Alizarin-sulfonsäure-(3), Na-salz		320,26 360,27						
433	Alkannin		288,29	149				I. Alkali, swl. A., A.	2 E 8,544
434	Allantoin		158,12	235-6				I. Alkali; 0,76 ²⁰ W., 3,3 h. W.; w. A.; nl. A.	25,475
435	Allantursäure		116,08					zers. h. Alkali; nl. A.	25,475
436	Allen (Propadien)		40,06	-146					1,248
437	Allicin								
438	Alliin		162,20 177,21	163-165 (Zers.)				II. A., A.; 2,5 ¹⁰ W. II. W.; nl. A., A.	— —
439	Allo-dibrom-bernstein-säure		275,90	170				II. A., A.; ~ 217 ⁰ W.	2,625
440	Allophansäureäthyl-ester		132,12	197-8				0,521 ⁰ A., 0,120 ⁰ A.; I. h. W.	3,69
441	Allophansäure-[β -jod-äthylester]		258,03	~ 192 (Zers.)				I. A., Aceton; wl. W.; swl. Bzl. 9 h. W., wl. A.	2 E 3,56
442	Alloschleimsäure		210,14	166-71 (Zers.)					3,576
443	Alloxan		142,07	zers. 170				II. W., A.; I. Egg; wl. Chlf. P.A.; nl. A.	24,500
444	Alloxan (Monohydrat)		160,09	zers. 170				II. W., A.; nl. A.	26,500
445	Alloxan (Tetrahydrat)		214,14	-4 H ₂ O, 150				I. W., A.	26,500

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
446	Alloxansäure	$\text{OC} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array}$	160,09		162-3 (Zers.)		ll. W.; l. Ä.; 16 Ä.	25(600)
447	Alloxantin	$\left[\text{OC} \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{array} \text{C}(\text{OH}) \right]_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	322,19		-2H ₂ O, 120	zers. 253-5	0,325° W., 6 h. W.; swl. Ä., Ä.	26,556
448 698	Allylacetessigester	CH ₂ :CH·C·CO ₂ ·C ₂ H ₅ CO·CH ₃	170,20	$\frac{17,6^\circ}{0,992 \frac{4}{16^\circ}}$	206 (schw. Zers.)			3,738
449 396	Allylacetone	CH ₂ :CH·CH ₂ ·CH ₂ ·CO·CH ₃	98,14	$\frac{0,847 \frac{4}{27^\circ}}{1,180 \frac{13^\circ}{20^\circ}}$	128749 mm		nl. W.	1,734
450	Allylacetoneitril	CH ₂ :CH·CH ₂ ·CH ₂ ·CN	81,11		140		nl. W.	2,426
451 283	Allylalkohol	CH ₂ :CH·CH ₂ ·OH	58,08	$\frac{0,854 \frac{4}{22^\circ}}{0,761 \frac{4}{22^\circ}}$	-129	96,6	∞ W., Ä., Ä.	1,436
452	Allylamin	CH ₂ :CH·CH ₂ ·NH ₂	57,09			56,5756 mm	∞ W., Ä., Ä.	4,205
453	Allylanilin	CH ₂ :CH·CH ₂ ·NH·C ₆ H ₅	133,19	0,98225°		105-812 mm	l. Ä., Ä.; nl. W.	12,170
454	Allylarsonsäure	CH ₂ :CH·CH ₂ ·AsO(OH) ₂	166,00	$\frac{20^\circ}{0,83716^\circ}$	129-30		ll. h. W.; l. Ä.; zers. h. S.	2 E4,998
455 1194	Allylbromid	CH ₂ :CH·CH ₂ Br	120,99	$\frac{1,398 \frac{4}{20^\circ}}{0,6785 \frac{4}{27^\circ}}$	-119,4	70-1753 mm	∞ Ä., Ä.; nl. W.	1,201
456	Allylchlorid	CH ₂ :CH·CH ₂ Cl	76,53	$\frac{0,938 \frac{4}{27^\circ}}{0,83716^\circ}$	-136,4	45,7	∞ Ä., Ä.; <0,1 W. l. Ä.	1,198
312 457 222	Allylcyanid	CH ₂ :CH·CH ₂ ·CN	67,09		-86,8	119		2,408
458	Allylen (Methyl- acetylen)	CH ₂ :C:CH	40,06	fl. gasf. $\frac{1,7870^\circ \text{ g/l}}{1,7870^\circ \text{ g/l}}$	-104,7	-23,3	ll. Ä.; 2114 ml16° Ä.; swl. W.	1,246

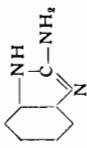
459	Allylenoxyd	$\text{HC}=\text{C}\cdot\text{CH}_3$ 	56,06	$\frac{18^\circ}{0,984 \frac{4}{10}}$	62-3	nl. W., wss. K_2CO_3	17,20
460	Allylessigsäure	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	100,11	$\frac{18^\circ}{0,984 \frac{4}{10}}$	< -18	I. A., Ä.; wl. W.	2,425
461	Allyltharnstoff	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{NH}\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}_2$	100,12	$\frac{18^\circ}{0,79717^\circ}$	85	II. W., A.; swl. Ä.	4,209
463	Allylisocyanid	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{NC}$	67,09	$\frac{12^\circ}{1,848 \frac{12}{10}}$	106	∞ Ä.; I. A.; wl. W.	4,208
465	Allylisothiocyanat	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{NCS}$	167,99	$\frac{25^\circ}{1,006 \frac{25}{10}}$	-99,3	∞ A., Ä.; nl. W.	1,202
466	Allylfodid	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{I}$	144,12	$\frac{23^\circ}{1,023 \frac{4}{10}}$	102	I. W., A., Ä., h. Bzl.	2,776
467	Allylmalonsäure	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{CO}_2\text{H})_2$	200,23	$\frac{23^\circ}{0,925 \frac{4}{10}}$	222-3	I. A., Ä.; nl. W.	2,776
468	Allylmalonsäure-diäthylester	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$	74,14	$\frac{19,4^\circ}{1,023 \frac{4}{10}}$	67-8	∞ A., Ä.	1,440
469	Allylmercaptopan	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{SH}$	134,17	$\frac{15^\circ}{0,986 \frac{15}{10}}$	237	∞ PÄ, Ä., Chlf., Ä.	6,571
470	p-Allylphenol	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{OH}$	134,17	$\frac{15^\circ}{0,986 \frac{15}{10}}$	191,7	nl. W.	6,144
471	Allylphenyläther	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{O}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	176,21	$\frac{15^\circ}{0,9590^\circ}$	189-90	I. Bzl.	12,350
472	N-Allyl-N'-phenyl-harnstoff	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{NH}\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	119,16	$\frac{20^\circ}{1,013 \frac{4}{10}}$	135 (Zers.)	wl. k. A.; nl. W.	4,683
473	Allylpyridin	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{C}_5\text{H}_4\text{N}$	368,5	$\frac{20^\circ}{1,05615^\circ}$	77-8	∞ A., Ä.; 0,2 W.	4,214
474	Allylquecksilberjodid	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{HgJ}$	116,18	$\frac{20^\circ}{1,219 \frac{20}{10}}$	161	II. A., Ä.; swl. W.	3,177
475	Allylsenfol	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{N}\cdot\text{CS}$	99,15	$\frac{20^\circ}{1,1422 \frac{4}{10}}$	320	$30^\circ\text{W.}; \text{I. h. W.}, \text{A.}; \text{swl. Ä.}; \text{nl. Bzl.}$	4,211
476	Allylthiocyanat	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{SCN}$	99,15	$\frac{20^\circ}{1,1422 \frac{4}{10}}$	118	zers. W.	1,313
477	Allylthioharnstoff	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{NH}\cdot\text{CS}\cdot\text{NH}_2$	162,15	$\frac{20^\circ}{1,1422 \frac{4}{10}}$	221 (Zers.)	I. Alkali; wl. h. W.; swl. A.	26,559
478	Aluminium-triäthylat	$\text{Al}(\text{OC}_2\text{H}_5)_3$	204,22	$\frac{20^\circ}{1,1422 \frac{4}{10}}$	131-3	I. A., Ä.; nl. W.	13,304
479	Aluminium-triisopropylat	$\text{Al}[\text{OCH}(\text{CH}_3)_2]_3$	342,26	$\frac{20^\circ}{1,1422 \frac{4}{10}}$			
480	Amalinsäure (Tetra-methylaloxantin)	$(\text{CH}_3)_4\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4\text{N}_4$	298,37	$\frac{20^\circ}{1,1422 \frac{4}{10}}$			
481	Amarin	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{HC}\cdot\text{N}\cdot\text{HC}\cdot\text{N}\cdot\text{HC}\cdot\text{N}\cdot\text{HC}\cdot\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$					

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
482	Amaron (Tetraphenyl- pyrazin)		384,46	$\frac{20^{\circ}}{1,220 \frac{4}{}}$	246-7	subl.	ll. h. Bzl., l. Chlf.; wl. h. A., h. Ä.; nl. W.	13,343
483 39	Ameisensäure	HCO ₂ H	46,03	$\frac{20^{\circ}}{1,220 \frac{4}{}}$	8,6	100,8	∞ W., A., Ä.	2,8
484	Ameisensäure, K-Salz	HCO ₂ K	84,11	1,908	157		331 ^{18°} W.; l. A.; nl. Ä.	2,14
485	Ameisensäure, Na-Salz	HCO ₂ Na	68,02	1,919	253	zers.	70 W.; l. Glycerin; wl. A.; nl. Ä.	2,14
486	Ameisensäure, Pb-Salz	(HCO ₂) ₂ Pb	297,25	4,57	zers. 190		1,616° W.; 18,2100° W.; nl. A.	2,16
487	Ameisensäure, Tl-Salz	HCO ₂ Tl	249,41	$\frac{20^{\circ}}{4,967 \frac{5}{}}$	104(101)		50010° W.; wl. A.; swl. Chlf.	2,15
488	Ameisensäure- äthylester	H · CO ₂ · C ₂ H ₅	74,08	0,923 $\frac{4}{}$	-79	56	∞ A., Ä.; 11 ^{18°} W.	2,19
489	Ameisensäure- allylester	HCO ₂ · CH ₂ · CH · CH ₂	86,05	0,9481 ^{8°}		83,6 ⁷⁰⁸ mm	l. A.; nl. W.	2,23
490	Ameisensäure- amylester	HCO ₂ · [CH ₂] ₄ · CH ₃	116,16	0,9020 ^{0°}	-73,5	132	∞ A., Ä.; swl. W.	2,22
491	Ameisensäure- benzylester	HCO ₂ · CH ₂ · C ₆ H ₅	136,14	1,081 ^{23°}	3,6	202-3 ⁷⁴⁷ mm	∞ Ä.; l. A.; nl. W.	6,435
492 101	Ameisensäure- butylester	HCO ₂ · CH ₂ · CH ₂ · C ₄ H ₉	102,13	$\frac{20^{\circ}}{0,9110^{\circ}}$		106,9	∞ A., Ä.; swl. W.	2,21
493	Ameisensäure- sec.-butylester	HCO ₂ · CH(CH ₃) · C ₃ H ₇	102,13	0,882 $\frac{4}{}$		97	∞ A., Ä.; wl. W.	2E2,30
494	Ameisensäure- cyclohexylester	HCO ₂ · C ₆ H ₁₁	128,09	1,010 ^{0°}		162,5		6,6
495	Ameisensäure- heptylester	HCO ₂ · [CH ₂] ₆ · CH ₃	144,21	0,894 ^{0°}		176,7	l. A., Ä.; nl. W.	2,22
496	Ameisensäure- hexylester	HCO ₂ · [CH ₂] ₅ · CH ₃	130,18	$\frac{20^{\circ}}{0,8980^{\circ}}$		153,6	∞ A., Ä.	2,22
497 148	Ameisensäure- isoamylester	HCO ₂ · CH ₂ · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	116,16	0,871 $\frac{4}{}$		123,5	∞ A., Ä.; 0,3 ^{22°} W.	2,22

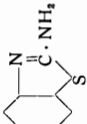
498 33	Ameisensäure- isobutylester	$\text{HCO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	102,13	$\frac{23^\circ}{0,885} \frac{4}{20^\circ}$	-95,3	98,2	∞ A., $\tilde{\Lambda}$; 1,12 $^\circ$ W.	2,21
499	Ameisensäure- isopropylester	$\text{HCO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	88,10	$\frac{1,0}{0,873} \frac{4}{15^\circ}$		68-71 ^{751} mm		2,21
500	Ameisensäure-[β -meth- oxy-äthylester]	$\text{HCO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OCH}_3$	104,10	$\frac{1,048}{20^\circ}$		131-1,5		2(19)
501 14	Ameisensäure- methylester	$\text{HCO}_2 \cdot \text{CH}_3$	60,05	$\frac{0,974}{20^\circ}$	-99,8	32	∞ A.; 1. M.; 30 ^{20} W.	2,18
502 395	Ameisensäure- [α -nonyl-(3-ester)]	$\text{HCO}_2 \cdot \text{CH}(\text{C}_8\text{H}_{17}) \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	172,15	$\frac{0,869}{20^\circ}$		95 ^{22} mm		2E2, 32
503 290	Ameisensäure- [α -octyl-(2-ester)]	$\text{HCO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_2) \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	158,23	$\frac{0,872}{20^\circ}$		82 ^{20} mm	nl. W.	2E2, 31
504	Ameisensäure- phenylester	$\text{HCO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	122,05	$\frac{1,088}{20^\circ}$		173		6,152
505 55	Ameisensäure- propylester	$\text{HCO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	88,10	$\frac{0,901}{20^\circ}$	-92,9	81,3	∞ A., $\tilde{\Lambda}$; 2,22 $^\circ$ W.	2,21
506	Amido-G-Säure s. Nr. 5416				75			4,314
507	Aminoacet- onhydrochlorid (Acetonylamin)	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{HCl}$	109,55					
508	2-Amino-acetophenon	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	135,16		20	250 (schw. Zers.)	1. A., $\tilde{\Lambda}$; nl. W.	14,41
509	3-Amino-acetophenon	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	135,16		99,5	289-90		14,45
510	4-Amino-acetophenon	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	135,16		106	293-5	1. h. W., A., $\tilde{\Lambda}$.	14,46
511	ω -Amino-acetophenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N} \cdot \text{H}_2$	135,16	in freier Form nicht isolierbar				14,49
512	ω -Amino-acetophenon- hydrochlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$	171,63		188,5		1. W.; nl. $\tilde{\Lambda}$.	14,50
513	p-Amino-N-äthyl- acetanilid	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	178,23		98-9		11. A.; nl. W., $\tilde{\Lambda}$.	—
514 994	β -Amino-äthylalkohol	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	61,08	$\frac{1,022}{20^\circ}$		171 ^{757} mm	∞ W.; A.; 1. Chl.; 1 $\tilde{\Lambda}$; wl. Bzl.	4,274
515 2190	2-Amino-äthylbenzol	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	121,18	$\frac{0,983}{22^\circ}$	-45	214,3	∞ A., $\tilde{\Lambda}$; nl. W.	12,1089
516	3-Amino-äthylbenzol	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	121,18	$\frac{0,990}{8^\circ}$		214-5 ^{764} mm		12,1090
517 2139	4-Amino-äthylbenzol	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	121,18	$\frac{0,976}{22^\circ}$	-5	217,4	∞ A., $\tilde{\Lambda}$; nl. W.	12,1090
518	1-Amino-2-äthylbutan	$(\text{C}_4\text{H}_9)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	101,19			125,3	1. W.	4,192

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
519	α-Amino-alizarin (1,2-Dioxy-4-amino- anthrachinon)	$C_6H_4(CO)_2C_6H_4(OH)_2 \cdot NH_2$	255,22				I. Alkali, A.	14,286
520	β-Amino-alizarin (1,2-Dioxy-3-amino- anthrachinon)	$C_6H_4(CO)_2C_6H_3(OH)_2 \cdot NH_2$	255,22		> 300	subl. zers.	I. wss. KOH; wl. A., HCl	14,285
521	4-Amino-1-tert. amyl- benzol	$(C_4H_9)(CH_3)_2C \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	163,25		130	259–62	I. A., Ä.; nl. W.	12,1179
523	1-Amino-anthracen	$C_6H_4(CH_3)C_6H_3 \cdot NH_2$	193,24		238	subl. 93,9 mm	I. A.; nl. HCl	12,1335
524	2-Amino-anthracen	$C_6H_4(CH_3)C_6H_2 \cdot NH_2$	193,24		256	subl.	wl. A., Ä.; nl. W. I. HCl, A., Bzl.	12,1335
525	1-Amino-anthrachinon	$C_6H_4(CO)C_6H_3 \cdot NH_2$	223,22		302	subl.	Ä., Chlf., nl. W. I. A., Bzl.; nl.	14,177
526	2-Amino-anthrachinon	$C_6H_4(CO)C_6H_2 \cdot NH_2$	223,22		59		W., A.	14,191
527	2-Amino-azobenzol	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot N_2 \cdot C_6H_5$	197,23		56–7		II. A., Ä.; nl. W. I. Bzl. A., Ä.	16,303
528	3-Amino-azobenzol	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot N_2 \cdot C_6H_5$	197,23		126–7	225 ¹²⁰ mm	Chlf. I. W.	16,304
529	4-Amino-azobenzol	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot N_2 \cdot C_6H_5$	197,23		39–40	zers.	I. A., Ä.; swl. W.	14,21
530	4-Amino-azobenzol, hydrochlorid	$C_{12}H_{10}N_4 \cdot HCl$	233,70		71,5	subl.	I. W.	14,29
531	2-Amino-benzaldehyd	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CHO$	121,13		135–6		I. A., Ä.; swl. W.	14,24
533	4-Amino-benzaldehyd	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CHO$	131,15		88		I. A., Ä.; swl. Lg.	14,28
534	2-Amino-benzaldehyd- oxim	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH: NOH$	136,15		124		II. A., Ä.; I. S., verd. NaOH	14,31
535	3-Amino-benzaldehyd- oxim	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH: NOH$	136,15		108	300 (schw. Zers.) -H ₂ O > 100 -1/4 H ₂ O, 170	II. h. W., A.; wl. Ä.; nl. Bzl.	14,320
535 a	4-Amino-benzaldehyd- oxim	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot NH_2$	135,15		78–9		I. W., A., A. wl. W.	14,390
536	2-Amino-benzamid	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot NH_2$	154,17	1,511 ⁴⁰	182,9 (wf.)			14,425
537	3-Amino-benzamid	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot NH_2 \cdot 1/4 H_2O$	140,66		134			13,306
538	4-Amino-benzamid	$(H_2N)_2C_6H_3 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	199,25		222–4		I. W., Alkali, A., Aceton, verd. S., swl. Ä., Bzl.	24,116
539	2-Amino-benzidin (2, 4, 4'-Triamino- diphenyl)							
540	2-Amino- benzimidazol		133,15					

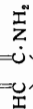
541	2-Amino-benzoesäure	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	137,13	146,1	subl.	14,310
542	3-Amino-benzoesäure	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	137,13	173-4		0,3514° W., 10,710° A., 167° A. 0,615° W., 2,210° A., 1,86° A.
543	4-Amino-benzoesäure	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	137,13	187-8		14,418
544	2-Amino-benzoesäure- äthylester	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	165,19	13	266-8	14,319
545	3-Amino-benzoesäure- äthylester	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	165,19		294	14,389
546	4-Amino-benzoesäure- äthylester	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	165,19	91,2		14,422
547	4-Amino-benzoesäure- butylester	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3$	193,24	58-9	173-4 ⁸ mm	2E14,249
548	4-Amino-benzoesäure- [β -diäthylamino- äthyl]-ester	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2[CH_2]_2N \cdot (C_2H_5)_2$	236,31	59-60		14,424
549	4-Aminobenzoesäure [β -diäthylamino- äthyl]-ester-hydro- chlorid (Novocain)	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot N(C_2H_5)_2 \cdot HCl$	272,77	156		14,424
550	4-Amino-benzoesäure- [γ -dibutylamino- propylester]-sulfat (Butacain)	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2[CH_2]_3 \cdot N[(CH_2)_3 \cdot CH_2]_2 \cdot H_2SO_4$	355,47	98-100		2E14,254
551	4-Amino-benzoesäure- isobutylester	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	193,24	65		14(567)
552	2-Amino-benzoesäure- methylester	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	151,16	24	135,5 ¹⁵ mm	14,317
553	4-Amino-benzoesäure- methylester	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	151,16	112		14,422
554	4-Amino-benzoesäure- propylester	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3$	179,21	74-6		14,423
555	2-Amino-benzonitril	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CN$	118,13	51	267-8 ⁷⁷⁷ mm	14,322
556	3-Amino-benzonitril	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CN$	118,13	53-3,5	288-90	14,391
557	4-Amino-benzonitril	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CN$	118,13	86	zers.	14,425
558	2-Amino-benzophenon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	197,23	110-1		14,76
559	3-Amino-benzophenon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	197,23	86-7		14,81
560	4-Amino-benzophenon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	197,23	124		14,81

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
561	2-Amino-benzothiazol		150,19		130-2		I. konz. S., A., Chlf., Ä.; swf. W., 33,3 W., 10 A.; wl. k. Ä.	27,182
562	1-[p-Aminobenzoyl]-3- diäthylamino-2,2- dimethylpropanol- hydrochlorid	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \cdot N(C_2H_5)_2 \cdot HCl$	314,85		196-7			—
563	2-Amino-benzyl- alkohol	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot OH$	123,17		84	280 (schw. Zers.)	I. A.	13,615
564	3-Amino-benzyl- alkohol	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot OH$	123,17		95		I. A.	13,619
565	p-Amino-benzyl- cyanid	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot CN$	132,16		46	312	I. A., Ä.; wl. h. W.	14,457
566	p-Amino-benzyl- cyanid-hydrochlorid	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot CN \cdot HCl$	168,62		217-20		swf. k. A.	14,457
567	4-Amino-4',4'-bis- dimethylamino-tri- phenylmethan	$[(CH_3)_2N \cdot C_6H_4]_3CH \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	345,47		151-2		swf. k. A.	13,314
568	dl-α-Amino- buttersäure	$C_4H_9 \cdot CH(NH_2) \cdot CO_2H$	103,12		285 (Zers.)	subl. > 300	33 k. W.; 0,2 h. A.; nl. Ä.	4,408
569	dl-β-Amino- buttersäure	$CH_3 \cdot CH(NH_2) \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	103,12		193-4		100 W.; nl. abs. A.; abs. Ä.	4,412
570	γ-Amino-buttersäure	$H_2N \cdot [CH_2]_3 \cdot CO_2H$	103,12		203 (Zers.)		II. W., nl. A., Ä.	4,413
571	3-Amino-campher	$H_2C \cdot C(CH_3)_2 \cdot CH \cdot NH_2$	167,24		70-110	245-6	I. A., Ä.; nl. W.	14,10
572	dl-α-Amino-capron- säure (dl-Norleucin)	$CH_3 \cdot [CH_2]_5 \cdot CH(NH_2) \cdot CO_2H$	131,17		308		1,25 W.	4,433
573	l-α-Amino-capron- säure (l-Norleucin)	$CH_3 \cdot [CH_2]_5 \cdot CH(NH_2) \cdot CO_2H$	131,17		301	subl. > 275	1,74 ²⁰ W.; swf. A.	4,432
574	ε-Amino-capronsäure	$H_2N \cdot [CH_2]_5 \cdot CO_2H$	131,17		202-3	erweicht > 190	II. W.; nl. A.; wl. M.	4,434
575	dl-α-Amino- caprylsäure	$CH_3 \cdot [CH_2]_7 \cdot CH(NH_2) \cdot CO_2H$	159,22		263-4 subl.		0,6 h. W.; wl. k. W.; swf. A., Ä.	4,461

576	2-Amino-quinolin	$\text{NC}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	144,17		129		II, h. W.; i. A., Ä.; wl. Bzl. Lg.	22,443
577	3-Amino-quinolin	$\text{NC}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$	144,17		94(84)		I, W., Ä. Chlf.; I, h. W., Ä. Chlf.; I, h. W., Ä. Chlf.; I, h. W., Ä. Chlf.;	22(638)
578	4-Amino-quinolin	$\text{NC}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	162,19		154-5		I, h. W., Ä. Chlf.; I, h. W., Ä. Chlf.; I, h. W., Ä. Chlf.;	22,444
579	5-Amino-quinolin	$\text{NC}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$	144,17		109-10	310	I, A., Ä.; wl. W.; I, A., Ä.; wl. W.; I, A., Ä.; wl. W.;	22,445
580	6-Amino-quinolin	$\text{NC}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	180,20		118	subl.	I, A., Ä.; wl. W.; I, A., Ä.; wl. W.; I, h. W.	22,447
581	7-Amino-quinolin	$\text{NC}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$	144,17		(wf.)		I, A., Ä.; wl. W.; I, A., Ä.; wl. W.; I, h. W.	22,450
582	8-Amino-quinolin	$\text{NC}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	144,17		65-7		I, h. W.	22,450
583	β -Amino-crotonsäure- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{NH}_2) \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	129,16	$1,021 \frac{4}{20^\circ}$	33,8 (stabil) 20 (meta- stabil) 213-5	210-5 (Zers.)	I, A., Ä.; Bzl.; nl. W.	3,654
584	4-Amino-2-diäthyl- aminotoluol- hydrochlorid	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot (\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2 \cdot 2\text{HCl}$	214,74				I, W., Ä.; wl. Ä.	13,130
585	2-Amino-diäthylanilin	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	164,24			312,5 ⁷⁴⁴ mm		13(6)
586	3-Amino-diäthylanilin	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$	164,24			276-8	I, A., Ä.; nl. W.	13,41
587	4-Amino-diäthylanilin	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	164,24			260-2	I, W., Ä.; nl. Ä.	13,75
588	4-Amino-diäthylanilin- hydrochlorid	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$	200,71					—
589	2-Amino- dimethylanilin	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	136,19			217,5 ^{751,5} mm	I, A., Ä.; wl. W.	13,15
590	3-Amino- dimethylanilin	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$	136,19	$0,995^{25^\circ}$ 15°	< -20	268-7 ⁷⁴⁰ mm	I, A., Ä.; wl. W.	13,40
591	4-Amino- dimethylanilin	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	136,19	$1,041 \frac{15}{15^\circ}$	41	262,3	II, Ä.; i. k. W., Ä., Chlf. II, W.	13,72
592	4-Amino- dimethylanilinsulfat	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$	234,27		80		I, A.; nl. W.	16,348
593	4-Amino-2,3'- dimethylazobenzol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot (\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	225,28		127		I, A.; wl. Lg.; nl. W.	16,348
594	4-Amino-2,4'- dimethylazobenzol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot (\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	225,28		100		I, A., Ä. Chlf.; nl. W.	16,344
595	4-Amino-2,3'- dimethylazobenzol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot (\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	225,28		127-8		I, A.; wl. Lg.; nl. W.	16,345
596	4-Amino-3,4'- dimethylazobenzol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot (\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	225,28		49-50	299	I, A., Ä.; wl. W.	12,1317
597	2-Amino-diphenyl	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	169,22		30	254 ¹³⁵ mm	I, A., Ä.; wl. W.	12,1318
598	3-Amino-diphenyl	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$	169,22		50-2	302	I, h. W., Ä., Ä. I, Chlf., Aceton, Bzl.; wl. Lg.	13,16
599	4-Amino-diphenyl	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	184,23		75			
600	2-Amino-diphenylamin	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	184,23					

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
601	4-Amino-diphenylamin	H ₂ N · C ₆ H ₄ · NH · C ₆ H ₅	184,23		66-7	354 (unter H ₂)	I. abs. A., Ä.; wl. W.	13,76
602	4-Amino-diphenyl- aminhydrochlorid	H ₂ N · C ₆ H ₄ · NH · C ₆ H ₅ · HCl	220,70				I. h. W., h. A.; nl. A.	13(23)
603	4-Amino-diphenyl- aminsulfat	[H ₂ N · C ₆ H ₄ · NH · C ₆ H ₅] ₂ · H ₂ SO ₄ C ₆ H ₅ · CH(NH ₂) · C ₆ H ₅	466,54 183,24			304,1763 mm	wl. A.; swl. W.; nl. A.	13,78 12,1323
604 228	α-Amino- diphenylmethan (Benzhydrylamin)	C ₆ H ₅ · CH ₂ · C ₆ H ₅ · NH ₂	183,24	1,0635 ²¹				
605	2-Amino-diphenyl- methan	C ₆ H ₅ · CH ₂ · C ₆ H ₄ · NH ₂	183,24		52	190 ²² mm	II. A., Ä.	12,1322
606	3-Amino-diphenyl- methan	C ₆ H ₅ · CH ₂ · C ₆ H ₄ · NH ₂	183,24		46			12,1323
607	4-Amino-diphenyl- methan	C ₆ H ₅ · CH ₂ · C ₆ H ₄ · NH ₂	183,24		34-5	198 ¹⁵ mm	II. A., Ä.	12,1323
608	2-Amino-4-[p- diphenyl]-thiazol	C ₆ H ₅ · C ₆ H ₄ · C-N 	252,32		206,8		I. h. A.; nl. W., Ä.	—
609	Aminoguanidin	H ₂ N · C(:NH) · NH ₂ · NH ₂	74,09		zers.		I. W., A.; nl. Ä.	3,117
610	Aminoguanidin- carbonat	H ₂ N · C(:NH) · NH ₂ · NH ₂ · H ₂ CO ₃	136,12		172 (Zers.)		nl. K., W.; zers. h. W.	3,118
611	Aminoguanidinsulfat	H ₂ N · C(:NH) · NH ₂ · NH ₂ · H ₂ SO ₄	172,17		161		I. W.	3,118
612	Aminoguanidinsulfat	[H ₂ N · C(:NH) · NH ₂ · NH ₂] ₂ · H ₂ SO ₄ · H ₂ O	264,27	²⁵ 0,763 ⁴	~207		I. W.	3,118
613	1-Amino-hexan	CH ₃ · [CH ₂] ₅ · NH ₂	101,19		-19	129-307 ⁴² mm	swl. W.	4,188
614	α-Amino- isobuttersäure	(CH ₃) ₂ · C(NH ₂) · CO ₂ H	103,12	¹⁸ 1,293 ⁴	203 (Zers.)	subl. 280	II. W.; wl. A.; nl. Ä.	4,414
615	dl-α-Amino-isocapro- säure (dl-Leucin)	(CH ₃) ₂ · CH · CH ₂ · CH(NH ₂) · CO ₂ H	131,17		293-5 (Zers.)	subl.	217 ^o W., 6,6 h. W.; 0,0717 ^o abs. A., 0,9 Eg. nl. Ä.	4,447
616	dl-α-Amino-isovalerian- säure (Valin)	(CH ₃) ₂ · CH · CH(NH ₂) · CO ₂ H	117,15		298 (Zers.)	subl.	725 ^o W.; swl. A., Ä.	4,430
617	l-α-Amino- isovaleriansäure	(CH ₃) ₂ · CH · CH(NH ₂) · CO ₂ H	117,15		315	subl. (zers.)	9,116,5 ^o ; swl. A., Ä.	4,427
618	β-Amino- isovaleriansäure	(CH ₃) ₂ · C(NH ₂) · CH ₂ · CO ₂ H	117,15		217	subl. > 180	II. W.; swl. A.; nl. Ä.	4,426

619	2-Amino-m-kresol ¹⁾	$H_2N \cdot C_6H_3 \cdot (OH) \cdot CH_3$	123,15	148-50	subl.	13,589
620	2-Amino-p-kresol	$H_2N \cdot C_6H_3 \cdot (OH) \cdot CH_3$	123,15	135	subl.	13,601
621	3-Amino-p-kresol	$H_2N \cdot C_6H_3 \cdot (OH) \cdot CH_3$	123,15	144,5	subl.	13,598
622	4-Amino-m-kresol	$H_2N \cdot C_6H_3 \cdot (OH) \cdot CH_3$	123,15	174	(Zers.)	13,593
623	4-Amino-o-kresol	$H_2N \cdot C_6H_3 \cdot (OH) \cdot CH_3$	123,15	174-5	subl.	13,576
624	5-Amino-o-kresol	$H_2N \cdot C_6H_3 \cdot (OH) \cdot CH_3$	123,15	159-61	subl.	13,574
625	6-Amino-m-kresol	$H_2N \cdot C_6H_3 \cdot (OH) \cdot CH_3$	123,15	157-9	subl.	13,590
626	4-Amino-o-kresolsulfat	$[H_2N \cdot C_6H_3(OH) \cdot CH_3]_2 \cdot H_2SO_4$	344,38	178-9	I. W.; nl. A., Ä.	—
627	Aminomalonsäure	$H_2N \cdot CH(CO_2H)_2$	119,08	109	I. k. W.; wl. A.	4,469
628	3-Amino-4-methoxy-1-methyl-benzol (Kresidin)	$CH_3 \cdot C_6H_3(OCH_3) \cdot NH_2$	137,18	(Zers.) 51,5	I. A., Bzl., Ä.; swl. W.	13,602
629	4-Amino-N-methyl-acetanilid	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot N(CH_3) \cdot CO \cdot CH_3$	164,20	63	—	—
630	α -Amino-methyläthyl-essigsäure s. Nr. 631	$C_2H_5 \cdot C(CH_3)(NH_2) \cdot CO_2H$	117,15	307,5	subl. 300	3620° W.; 0,615° A., 6 h. Ä.
631	α -Amino- α -methyl-buttersäure	$H_2N \cdot C(CH_3)_2 \cdot OH$	121,14	171-2	219-20 ¹⁰ mm	II. W.; 0,420° A.; swl. Aceton (Zers.); nl. Ä.
632	2-Amino-2-methylol-propandiol-(1,3)	$H_2N \cdot C_4H_8(CH_2) \cdot HgCl$	342,21	170	151 ¹⁰ mm	250 ²⁰ ° W.; 25 ²⁰ ° A., 0,1 Ä.
633	6-Amino-3-methyl-phenylquecksilberchlorid	$CH_3 \cdot C(NH_2)(CH_2 \cdot OH)_2$	105,14	109-11	42	II. A., Ä., W.
633a	2-Amino-2-methyl-propandiol-(1,3)	$H_3C \cdot C \equiv N$	114,16	231-2	(schw. Zers.)	3,915, 5° W., 6,173° W.; I. h. Eg., h. Glycerin wl. h. A.; nl. Ä.
634	2-Amino-4-methyl-thiazol	$H_2N \cdot C_4H_3 \cdot OH$	131,17	280	subl. > 280	3,915, 5° W., 6,173° W.; I. h. Eg., h. Glycerin wl. h. A.; nl. Ä.
635	1- α -Amino- β -methyl-valeriansäure (isoleucin)	$C_2H_5 \cdot CH(CH_3) \cdot CH(NH_2) \cdot CO_2H$	159,18	(Zers.)	201	I. A., Ä.; swl. h. W.
637	1-Amino-naphthol-(2)	$H_2N \cdot C_{10}H_7 \cdot OH$	159,18	95-7	95-7	I. A., Ä.; wl. W.
638	4-Amino-naphthol-(1)	$H_2N \cdot C_{10}H_7 \cdot OH$	159,18	(Zers.)	(Zers.)	I. h. W., Alkali, HCl
639	7-Amino-naphthol-(2)	$H_2N \cdot C_{10}H_7 \cdot OH$	159,18	—	—	I. Alkali; wl. W., Ä.
640	8-Amino-naphthol-(1)	$H_2N \cdot C_{10}H_7 \cdot OH$	159,18	—	—	—
641	8-Amino-naphthol-(1)-disulfonsäure-(3,6)	$H_2N \cdot C_{10}H_4(OH)(SO_3H)_2$	319,30	—	—	—

¹⁾ Bezifferung der von dem Namen Kresol abgeleiteten Namen s. Tab. S. 195.

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
642	8-Amino-naphthol-(1)- disulfonsäure-(5,7)	H ₂ N · C ₁₀ H ₆ (OH)(SO ₃ H) ₂	319,30				I. W., Alkali	14,845
643	8-Amino-naphthol-(1)- disulfonsäure-(3,6), Na-Salz	H ₂ N · C ₁₀ H ₆ (OH)(SO ₃ Na) ₂ · 1 1/2 H ₂ O	390,30				0,220° W., 2,460° W.	14,842
644	1-Amino-naphthol- (2)-hydrochlorid	H ₂ N · C ₁₀ H ₇ OH · HCl	195,65		255 (Zers.)		6,6 h. A.	13,677
645	1-Amino-naphthol-(2)- sulfonsäure-(4)	H ₂ N · C ₁₀ H ₆ (OH) · SO ₃ H · 1/2 H ₂ O	248,25				swl. W.; nl. A., Ä., Bzl.	14,846
646	1-Amino-naphthol-(2)- sulfonsäure-(6), Na-Salz	H ₂ N · C ₁₀ H ₆ (OH) · SO ₃ Na · 2 1/2 H ₂ O	306,27				I. W.; nl. A., Ä.	14,848
647	5-Amino-naphthol-(1)- sulfonsäure-(3)	H ₂ N · C ₁₀ H ₆ (OH) · SO ₃ H	239,24				II. k. A.; wl. h. W.	14,823
648	7-Amino-naphthol-(1)- sulfonsäure-(3)	H ₂ N · C ₁₀ H ₆ (OH) · SO ₃ H	239,24				0,4 h. W.	14,828
649	8-Amino-naphthol-(1)- sulfonsäure-(5)	H ₂ N · C ₁₀ H ₆ (OH) · SO ₃ H	239,24				I. Alkali; wl. W.; nl. A.	14,835
650	1-Amino-nonan	CH ₃ · [CH ₂] ₇ · CH ₂ · NH ₂	143,27		201	201		4,198
651	1-Amino-octan	CH ₃ · [CH ₂] ₆ · NH ₂	129,24	0,77727° 23°		175-7745 mm	I. A., Ä.; swl. W.	4,196
652	2-Amino-octan	CH ₃ · [CH ₂] ₅ · CH(NH ₂) · CH ₃	129,24	0,771 +		175	I. A., Bzl., konz. HCl	4,196
653	4-Amino-1-oxo- anthrachinon	C ₆ H ₄ (CO) · C ₆ H ₄ · (OH) · NH ₂	239,22		207-8		I. Alkali, Bzl.; Aceton	14,268
654	3-Amino-4-oxo- benzoesäure- methylester	H ₂ N(OH)C ₆ H ₃ · CO ₂ · CH ₃	167,16		142 (110 -111)		18 A.; 2 Ä.; swl. W.; nl. PÄ. II. W., Ä.; I. Alkali; swl. Aceton, Ä.	14,593
655	3-Amino-4-oxo- phenylarsenoxyl- hydrochlorid	O · As · C ₆ H ₄ (OH)NH ₂ · HCl · 1/2 C ₆ H ₅ · OH	258,53					16(447)
656	α-Amino-β-oxo- propionsäure (Serin) s. Nr. 6829-30	CH ₃ · [CH ₂] ₁₀ · CH ₂ · NH ₂	227,26		36,5	299-301	II. Ä. 1,70° W., 4,30° A., II. Ä.	4,201
657	1-Amino-pentadecan	H ₂ N · C ₁₄ H ₂₉ · OH	109,12		173	subl.	I. A.; 2,60° W.; wl. Ä.	13,354
658	2-Amino-phenol				122-3			13,402
659	3-Amino-phenol	H ₂ N · C ₆ H ₄ · OH	109,12					

660	4-Amino-phenol	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	109, 12	186 (Zers.)	subl. (schw. Zers.)	$1, 1^{10^\circ} \text{W.}, 4, 6^{10^\circ}$ abs. A., nl. Bzl. $80^{10^\circ} \text{W.}, 40^{10^\circ} \text{A.}$	13,427
661	2-Amino-phenol- hydrochlorid	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$	145, 59	229			13,358
662	3-Amino-phenol- hydrochlorid	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$	145, 59	306 (Zers.)		$71^{10^\circ} \text{W.}, 10^{10^\circ}$ abs. A. wl. W.	13,403
663	4-Amino-phenol- hydrochlorid	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$	145, 59	220 (Zers.)			13,434
664	4-Amino-phenol- oxalat	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$	199, 16	290 (Zers.)		wl. Alkali; nl. W., A.	13(145)
665	4-Amino-phenol- oxalat	$(\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$	308, 28	290 (Zers.)		1^{14°W.	13(144)
666	2-Amino-phenol- sulfonsäure (4)	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{SO}_3\text{H} \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$	198, 19				14,814
667	4-Amino-phenol- sulfonsäure (2)	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{SO}_3\text{H}$	189, 18	zers. > 300 > 270 -85		$0, 07^{14^\circ} \text{W.};$ nl. A., A.	14,806
668	4-Amino-phenol- sulfonsäure (3)	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{SO}_3\text{H}$	189, 18			$21^{14^\circ} \text{W.};$ I. Alkali; nl. A., A.	14,812
669	dl- α -Amino-phenyl- essigsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	151, 16		subl. 256-65	I. Alkali; swl. W., A., A.	14,460
670	4-Amino-phenyl- essigsäure	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	151, 16	199-200 (Zers.)		I. h. W., A., A.	14,456
671	N-[4-Amino-phenyl]- glycin	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	166, 18	222-3 (Zers.)		Alkali wl. W.	13,105
672	3-Amino-phthalyl- hydrazin	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{smallmatrix} \text{CO} \cdot \text{NH} \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{smallmatrix}$	177, 16	280-300		I. h. Eg.; wl. A., A.; nl. W.	25(698)
673	3-Amino-propandiol- (1, 2)	$\text{CH}_2(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	91, 11		25^{10° $1, 185^{25}$	I. W., A.; nl. A.; Bzl.	4,301
674	a-Aminopropionsäure (Alanin) s. Nr. 416	$\text{NC}_3\text{H}_7 \cdot \text{NH}_2$	94, 11	56	204	II. A.; I. W., A.; wl. Lg.	22,428
675	2-Amino-pyridin	$\text{NC}_5\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	94, 11	65	250-2	II. W., A., A.; nl. Lg.	22,431
676	3-Amino-pyridin	$\text{NC}_5\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	94, 11	158		I. W., Alkali, A.; wl. Bzl., A.	22,433
677	4-Amino-pyridin	$\text{NC}_5\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	125, 05				13,782
678	2-Amino-resorcin (freie Base unbeständig)	$\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$	125, 05	146-52		wl. k. W.; II. A.; nl. A.	13,787
679	5-Amino-resorcin	$\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$	161, 59			II. W.; I. A.; nl. A.	13,782
680	2-Amino-resorcin- hydrochlorid	$\text{NH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2 \cdot \text{HCl}$	153, 13	235 (Zers.)		swl. A.	14,577
681	3-Aminosalicylsäure	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$					

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
682	4-Aminosalicylsäure	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	153,13				II. W.; A.; wl. Ä.	14,579
683	5-Aminosalicylsäure	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	153,13				I. HCl, CS ₂ ; wl. h. W.; nl. A.	14,579
684	2-Amino-thiazol	$\text{HC}=\text{N} \begin{array}{c} \diagup \text{S} \diagdown \\ \text{HC} \quad \text{C} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	100,14		220 zers. 260-80	zers.	I. h. A.; wl. W., A., Ä.	27,155
685	2-Amino-thiophen	$\text{HC}=\text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{S} \diagdown \\ \text{HC} \quad \text{C} \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	99,15			77-9 ¹¹ mm	II. W., A.; nl. Ä.	17,248
686	2-Amino-toluol- sulfonsäure-(3)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2) \cdot \text{SO}_3\text{H}$	187,21				II. h. W.; wl. k. W.	14,723
687	2-Amino-toluol- sulfonsäure-(4)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2) \cdot \text{SO}_3\text{H} \cdot \text{H}_2\text{O}$	205,23				0,9711° W.; nl. A.	14,728
688	4-Amino-toluol- sulfonsäure-(2)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2) \cdot \text{SO}_3\text{H} \cdot \text{H}_2\text{O}$	205,23				0,4520° W.; nl. A.	14,720
689	4-Amino-toluol- sulfonsäure-(3)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2) \cdot \text{SO}_3\text{H} \cdot 1/2 \text{H}_2\text{O}$	196,22		zers.		0,47 W.	14,723
690	6-Amino-toluol- sulfonsäure-(3)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2) \cdot \text{SO}_3\text{H} \cdot \text{H}_2\text{O}$	205,23				2,711° W. (wf.); nl. A.	14,726
691	α-Amino-triphenyl- methan	$(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{C} \cdot \text{NH}_2$	259,20		-H ₂ O, 120 105			12,1343
692	2-Amino-triphenyl- methan	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	259,33		129			12,1341
693	3-Amino-triphenyl- methan	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	259,33		120			12,1342
694	4-Amino-triphenyl- methan	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	259,33		83-4	248 ¹³ mm	I. Bzl.; nl. W.	12,1342
695	5-Amino-uracil	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \text{CH} \cdot \text{NH} \end{array}$	127,10		zers.	subl. zers.	I. S., Alkali, NH ₄ OH, 0,05 k. W., 1,6 h. W.	24,463
696	α-Amino-valerian- säure (Norvalin)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	117,15		291,5	subl.	10 ¹⁵ ° W.; II. h. W.; wl. A.; nl. Ä.	4,416
697	dl-γ-Amino- valeriansäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	117,15		193-214 (Zers.)		II. W.; swl. Ä.; nl. Ä., Bzl.	4,418
698	δ-Amino- valeriansäure	$\text{NH}_2 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	117,15		157-8 (Zers.)		II. W.; swl. abs. A.; nl. Ä.	4,418

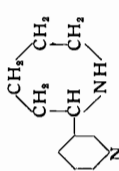
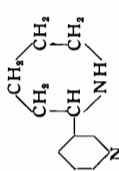
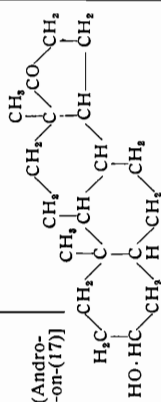
699	δ -Amino- valeriansäure- hydrochlorid	$\text{NH}_2 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CO}_2\text{H} \cdot \text{HCl}$	153,61	$\frac{20^\circ}{0,965}$	90-2		I. W., A.; nl. Ä.	4,419
700	α -Amino-m-xylol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	121,18	$\frac{19^\circ}{0,977}$		205,750 mm	I. A., Ä.; nl. W.	12,1134
701	α -Amino-o-xylol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	121,18	$\frac{20^\circ}{0,952}$	0	205,5 -6,0,750 mm		12,1106
702	α -Amino-p-xylol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	121,18	$\frac{20^\circ}{0,952}$	12,6 -13,2	204,739 mm	swl. W.	12,1141
703	2-Amino-zimtsäure	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	163,17		158-9 (Zers.)		I. h. W., A., Ä.	14,517
704	trans-3-Amino- zimtsäure	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	163,17		181-2 (Zers.)		I. A., Ä.; wl. h. W.	14,520
705	trans-4-Amino- zimtsäure	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	163,17		175-6 (Zers.)		I. h. W., A., Ä.	14,521
706	Ammelin	$\text{OH} \cdot \text{C} \cdot \text{N} \begin{array}{c} \diagup \text{N} \\ \diagdown \text{N} \end{array} \text{C} \cdot \text{NH}_2$	127,11				0,00823° W.; l. HCl; nl. A., Ä.	26,244
707	Amygdalin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CN})\text{O} \cdot \text{C}_{13}\text{H}_{21}\text{O}_{10}$	457,42	$\frac{20^\circ}{0,728825}$	214-6		8,510° W. ∞ 100° W.; 0,1110° A., 9 sd. A.; nl. Ä.	31,400
708	Amylacetylen [Hepten-(1)]	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{C} : \text{CH}$	96,16	$\frac{20^\circ}{0,817}$		99		1,256
709 245	Amylalkohol	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	88,15	$\frac{20^\circ}{0,816}$		137,8-7,9	∞ A., Ä.; 2,725° W.	1,383
710	akt.-Amylalkohol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot (\text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	88,15	$\frac{20^\circ}{0,810}$		128	∞ A., Ä.; 3,630° W.	1,385
711 209	dl-sec.-n-Amylalkohol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	88,15	$\frac{20^\circ}{0,809}$		118,5-9,5	∞ A., Ä.; 4,20° W.	1,384
712 212	tert. Amylalkohol	$(\text{CH}_3)_3\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	88,15	$\frac{20^\circ}{0,75518}$	-11,9	102	I. A., Ä.; wl. W.	1,388
713	d-Amylamin (1-Amino-2-methyl- butan)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	87,16	$\frac{20^\circ}{0,749}$		95,6	∞ W., A., Ä.	4,178
714	Amylamin (3-Aminopentan)	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2$	87,16			90-1	∞ W., A., Ä.	4,178

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
715	n-Amylamin	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · NH ₂	87,16	0,766 ^{19,0} _{20,0}	-55	103-4	l. W., A., Ä.	4,175
716	sec.-n-Amylamin (2-Aminopentan)	C ₂ H ₅ · CH ₂ CH(NH ₂) · CH ₃	87,16	0,749 ⁴ _{20,0}		91-2	∞ W., A., Ä.; W.	4,177
717	tert. Amylamin (2-Amino-2-methyl- butan)	CH ₃ · CH ₂ · C(CH ₃) ₂ · NH ₂	87,16	0,731 ⁴ _{20,0}	-105	77-8	∞ W., A., Chlf., Ä.	4,179
718	n-Amylbenzol 1469	C ₆ H ₅ · [CH ₂] ₄ · CH ₃	148,24	0,858 ⁴ _{15,0}	-78,3	200-201 ⁷⁴⁵ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	5,434
719	sec. Amylbenzol (3-Phenyl-pentan)	(C ₂ H ₅) ₂ CH · C ₆ H ₅	148,24	0,876 ⁴ _{20,0}		187 ⁷⁵³ mm	l. A., Ä.; nl. W.	5,436
720	tert. Amylbenzol 1459	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CO · [CH ₂] ₄ · CH ₃	148,24	0,867 ⁴ _{20,4} ¹⁰		189-90	∞ A., Ä.; nl. W.	5,436
721	Amylbromid (1-Brom-2,2- Dimethylpropan)	(CH ₃) ₃ C · CH ₂ Br	151,05	1,260 ⁴ _{20,0}		89-91 ⁷⁴⁹ mm	l. A., Ä.; nl. W.	1,141
722	akt.-Amylbromid (1-Brom-2-Methyl- butan)	C ₂ H ₅ · CH(CH ₃) · CH ₂ Br	151,05	1,221 ⁴ _{20,0}		121 ⁷⁵⁵ mm	l. A., Ä.; nl. W.	1,136
723	n-Amylbromid 801	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CH ₂ Br	151,05	1,218 ⁴ _{19,0}	-95,25	129,7	l. A.; nl. W.	1,131
724	tert. Amylbromid 557	(CH ₃) ₂ C(Br) · C ₂ H ₅	151,05	1,216 ⁰		108 ⁷⁶⁵ mm	l. A., Ä.; nl. W.	1,136
725	akt.-Amylchlorid (1-Chlor-2-methyl- butan)	C ₂ H ₅ · CH(CH ₃) · CH ₂ Cl	106,60	0,881 ^{175,0} _{20,0}		98-9	l. A., Ä.; nl. W.	1,134
726	n-Amylchlorid 261	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CH ₂ Cl	106,60	0,878 ⁴	-99	108,4	l. A., Ä.; nl. W.	1,130
727	sec. Amylchlorid (3-Chlorpentan)	(C ₂ H ₅) ₂ CHCl	106,60	0,895 ^{21,0} _{20,0}		104-5 ⁷⁵³ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	1,131
728	sec.-n-Amylchlorid 213	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CHCl · CH ₃	106,60	0,870 ⁴		96-8	l. A., Ä.; nl. W.	1,131

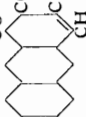
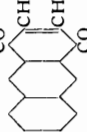
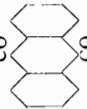
729 216	tert. Amylchlorid (2-Chlor-2-methyl- butan)	$(\text{CH}_3)_2\text{CCl} \cdot \text{C}_4\text{H}_9$	106,60	$\frac{20^\circ}{0,871}^4$	-72,9	85,7	l. A., Ä.; nl. W.	1,134
730	α -Amylen [Penten-(1)] s. Nr. 6259							
731	β -Amylen [Penten-(2)] s. Nr. 6260							
732	γ -Amylen (2-Methyl- buten-1) s. Nr. 4980							
733	1,2-Amylenglykol	$\text{C}_4\text{H}_9\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	104,15	$\frac{20^\circ}{0,980}$	152,8	211,8	$1,327^\circ$	2 E 1,548 4,179
738	tert. Amylharnstoff	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	130,19		9			1,714 4,176
739	Amyl-hexylketon	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	184,31			112,9 mm	ll. A., Ä.; swl. W.	4,179
740	Amylthiocyanat	$\text{CH}_3[\text{CH}_2]_4 \cdot \text{N} : \text{C} : \text{S}$	129,22			193,4	ll. A., Ä.; swl. W.	
741	tert-Amylisothio- cyanat	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{N} : \text{CS}$	129,22	$\frac{20^\circ}{0,980}$	< -10	166,770 mm		
742 1518	akt-Amyljodid (1-Jod-2-Methyl- butin)	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{J}$	198,06	$\frac{20^\circ}{1,524}^4$		148	∞ A., Ä.; nl. W.	1,138
743 1483	n-Amyljodid (1-Jodpentan)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{J}$	198,06	$\frac{20^\circ}{1,510}^4$	-86	157,0	∞ Ä.; l. A.; nl. W.	1,133
744	sec-n-Amyljodid (2-Jodpentan)	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{J} \cdot \text{CH}_3$	198,06	$\frac{17^\circ}{1,507}^4$		144-5	∞ A., Ä.; nl. W.	1,133
745	tert-Amyl-jodid (2-Jod-2-Methyl- buten)	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C} \cdot \text{J} \cdot \text{C}_4\text{H}_9$	198,06	$\frac{19^\circ}{1,471}^{15}$		127,735 mm	∞ A., Ä.; nl. W.	1,138
747	Amylmalonsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}(\text{CO}_2\text{H})_2$	174,19		82	zers. 140	ll. W., A., Ä.	2,695
748	n-Amylmercaptan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SH}$	104,21	$0,85720^\circ$		126,67 mm	∞ A., Ä.; nl. W.	1,384
749	sec-Amylmercaptan [Pentan-thiol-(3)]	$(\text{C}_4\text{H}_9)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{SH}$	104,21			105	∞ A., Ä.; nl. W.	1(194)
750 80	Amylnitrit	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{O} \cdot \text{NO}$	117,15	$0,85320^\circ$		104,761 mm	∞ A., Ä.; wl. W.	1,384
751	p-tert-Amylphenol	$\text{C}_6\text{H}_{11} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	164,24		93	265-7	l. A., Ä.; wl. W.	6,548
752	p-tert-Amyl-phenol- methylether	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	178,26			216-7	l. A., Ä.; nl. W.	6,549
753	Amylphenyläther	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	164,24	$\frac{25^\circ}{0,958}^4$		111,17 mm	l. A., Ä.; nl. W.	6(82)
755	n-Amylphenylketon	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	176,25	$\frac{25^\circ}{0,890}$	24,7	265,2	wl. K.A.	7,333
756	Amylpropyläther	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{C} : \text{C} \cdot \text{CH}_3$	124,09		119	187		1,750
757	akt-Amylquicksilber- bromid	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{HgBr}$	351,66					—

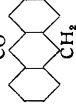
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
758	Amylquecksilber- chlorid	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · HgCl	307,20		110		I. Chlf., wl. k. A.	2E4,1054
759	Amylquecksilber- cyanid	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · HgCN	297,76		39		I. A.	2E4,1054
760	Amylquecksilberjodid	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · HgJ	398,67		110		I. A., Chlf.	2E4,1054
761	Amyl-silanortho- säuretriäthylester	C ₈ H ₁₁ Si(OC ₂ H ₅) ₃	210,27	0,9318	0,9	195–200		4,630
762	Amylmalaldehyd (Jasminaldehyd)	C ₈ H ₈ · CH · C(C ₆ H ₁₁) · CHO 	202,28			174–5 ²⁰ mm		2E7,310
763	Anabasin		162,22			276	I. W., A., Bzl., Ä.	23,119
764	Anacardsäure	C ₁₈ H ₃₂ (C ₁₈ H ₃₇)(COOH)(OH) (1) (2) (3)	344,48		26		I. A., Ä.; nl. W.	10,327
765	Androsteron (Andro- stanol-(3α)-on-(17))		290,43		184,5		I. M., A., CCl ₄ , Ä., Bzl.; nl. W.	—
766	Anethol, s. Nr. 6550							
767	Angelicasäure, s. Nr. 3019							
768	Anhydroformaldehyd- anilin	(CH ₂ N · C ₆ H ₅) ₃	315,40		143	185	I. Ä., Bzl.; wl. A.; nl. W.	26,3
769	Anilin	C ₆ H ₅ · NH ₂	93,12		–6,2	184,4	∞ A., Ä.; 3,6; 18°	12,59
770	Anilin-acetat	C ₆ H ₅ · NH ₂ · C ₂ H ₃ O ₂	153,18		1,07	zers.	∞ W., A.	12,118

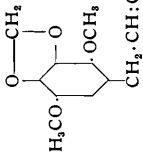
77	Anilinblau	$\left[\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \end{array} \right] \text{Cl}$	567,12				wl. A.,; nl. W., Ä.	13,768
772	Anilin-disulfonsäure-(2,4)	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{SO}_3\text{H})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	289,28				II. W., A.; I. Alkali; nl. Ä.	14,778
773	Anilin-disulfonsäure-(2,5)	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{SO}_3\text{H})_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	325,31				II. W., A.	14,780
774	Anilin-hydrobromid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HBr}$	174,05				I. W., A.	12,116
775	Anilin-hydrochlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$	129,59			245	I. A.; 1815° W.	12,116
776	Anilin-nitrat	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HNO}_3$	156,14		1,2224°		10725° W.; nl. Ä.	12,117
77	Anilin-sulfat	$(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$	284,32		1,3564°		I. W., A.; wl. Ä.	12,117
778	Anilinsulfonsäure-(2)	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3\text{H}$	173,18		1,3774°		5,140° W.; wl. A.; nl. Ä.	14,681
779	Anilin-sulfonsäure-(3)	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3\text{H}$	173,18				1,515° W.; swl. A., Ä.	14,688
780	Anilin-sulfonsäure-(4)	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{CH} : \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	176,22				215° W.; swl. A., Ä.	8,131
781	Anisalacetone (p-Methoxy-benzal-aceton)	$\text{CH} : \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OCH}_3$	290,34				II. A., Ä.; I. Bzl. Eg.; nl. W.	8,208
782	a-Anisal-a'-cinnamal-aceton	$\text{CO} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$					I. Chlf., Bzl.; wl. A., Ä., CCl ₄ ; nl. W.	
783	Anisaldehyd (Methoxybenzaldehyd)	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OCH}_3$	123,15		20° 1,096 15°		I. A., Ä., S.; swl. W.	13,404
784	Anisalkohol	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OCH}_3$	123,15		15° 1,098 55°		∞ A., Ä.; swl. W.	13,358
785	m-Anisidin (3-Amino-anisol)	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OCH}_3$	123,15		55° 1,089 22°		I. h. W., A., Ä.	13,435
786	o-Anisidin (2-Amino-anisol)	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	108,13		0,990 4°		I. A., Ä.; nl. W.	6,138
787	p-Anisidin (4-Amino-anisol)							
788	Anisol							
789	Anilssäure s. Nr. 4851							

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
790	Anthracen		178,22	$\frac{27^{\circ}}{1,254}$	217–8	354–5	0,07616° A., 0,8378° A., 1,189 Å., 780 Bzl., 1,767 Chlf.; nl. W. I. A.; Å.; wl. Bzl.; nl. W. wl. A.; nl. W., Bzl., CS ₂	5,657
791	Anthracencarbon- säure-(1)	$C_6H_4(CH)_2C_6H_3 \cdot CO_2H$	222,23		245	subl.		9,704
792	Anthracencarbon- säure-(2)	$C_6H_4(CH)_2C_6H_3 \cdot CO_2H$	222,23		280	subl.		9,705
793	Anthracencarbon- säure-(9)	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup C(CO_2H) \diagdown \\ \text{---} CH \text{---} \end{array} C_6H_4$	222,23		206 (-CO ₂)		I. A.; swl. h. W.	9,705
794	Anthrachinon-(1,2)		208,20		185–90 (Zers.)		3 A.; I. h. Chlf.; swl. W.	7,780
795	Anthrachinon-(1,4)		208,20		206–18 (Zers.)			7,781
796	Anthrachinon-(9,10)		208,20	$\frac{20^{\circ}}{1,4384}$	286	379–81	0,0518° A., 2,25 h. A.; swl. Å.; nl. W.	7,782
797	Anthrachinon-carbon- säure-(1)	$C_6H_4(CO)_2C_6H_3 \cdot CO_2H$	252,21		293,4		wl. h. W.	10,834
798	Anthrachinon-carbon- säure-(2)	$C_6H_4(CO)_2C_6H_3 \cdot CO_2H$	252,21		290		I. Aceton; swl. abs. A.; nl. A. II. W.; I. A.; nl. Å., Bzl.	10,835
799	Anthrachinon- disulfonsäure-(2,7)	$HO_2S \cdot C_6H_4(CO)_2C_6H_3 \cdot SO_3H$	368,32					11,342

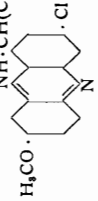
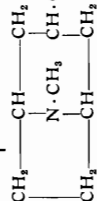
800	Anthrachinon-disulfonsäure-(1,5), Na-Salz	$\text{NaO}_3\text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CO})_2\text{C}_4\text{H}_5 \cdot \text{SO}_3\text{Na} \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	502,38			II. W.; nl. A., Ä.	11,341
801	Anthrachinon-disulfonsäure-(1,8), Na-Salz	$\text{NaO}_3\text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CO})_2\text{C}_4\text{H}_5 \cdot \text{SO}_3\text{Na} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	484,37			wl. W.	11,342
802	Anthrachinon-disulfonsäure-(2,6), Na-Salz	$\text{NaO}_3\text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CO})_2\text{C}_4\text{H}_5 \cdot \text{SO}_3\text{Na} \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	538,41			3,950° W., 18100° W.	11(84)
803	Anthrachinon-disulfonsäure-(2,7), Na-Salz	$\text{NaO}_3\text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CO})_2\text{C}_4\text{H}_5 \cdot \text{SO}_3\text{Na} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	484,37			30,520° W., 13100° W.; swl. A., nl. Ä., Bzl. 0,5 k. W.; I. h. W.; swl. Aceton; nl. A., Ä.	11(84)
804	Anthrachinon-sulfonsäure-(1), Na-Salz	$\text{C}_4\text{H}_4(\text{CO}) \cdot \text{C}_4\text{H}_5 \cdot \text{SO}_3\text{Na}$	310,25			II. k. W.; nl. A., Ä.	11,337
805	Anthrachinon-sulfonsäure-(2), Na-Salz	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2(\text{C}_4\text{H}_5)\text{SO}_3\text{H} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	342,31			0,8 k. W.; 21 h. W.; nl. A., Ä.	11,338
806	Anthrachinon-sulfonsäure-(2), Na-Salz	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2\text{C}_4\text{H}_5 \cdot \text{SO}_3\text{Na}$	310,25				20,506
807	β -Anthrachinolin		229,27	170	446	II. A., Ä.; nl. W.	
808	Anthrahydrochinon-diacetat	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{smallmatrix} \text{C}(\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3) \\ \text{C}(\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3) \end{smallmatrix} \text{C}_6\text{H}_4$	294,29	260		I. A.	
809	Anthramin s. Nr. 403						
810	Anthranil (3,4-Benzo-isoxazol) s. Nr. 991						
811	Anthranilamid, s. Nr. 536						
812	Anthranilsäure 2-Aminobenzoessäure s. Nr. 541						
813	Anthranylanthrani-säure	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	256,25	202-4	zers.	3 in 50 % ig. h. A., 0,3 h. Bzl.; swl. k. W.; II. h. Bzl.; I. h. Alkali; nl. W.	7,473
814	Anthon		194,22	154-5			
815	Antipyrin [1-Phenyl-2,3-dimethyl-pyrazolon-(5)]	$\text{CH} \begin{smallmatrix} \text{CO} \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{N} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{smallmatrix}$	188,22	113	319174 mm	100 W., 100 A.; wl. Ä.	24,27

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
816	Antipyrin, mandelsaures Salz	$C_{11}H_{12}ON_2 \cdot C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot COOH$	310,37		52–5		6,6 W., 30 A., 5 Å.	—
817	Antipyrin, Salicylat	$C_{11}H_{12}ON_2 \cdot C_7H_4O_3$	326,34		91–2		II. Chlf.; 0,515° W., 4100° W.; wl. Å.	24,32
818	Antipyrin- chloralhydrat (Hypnal)	$Cl_3C \cdot CH(OH)_2 \cdot C_{11}H_{12}ON_2$	353,64		67,8		7,914° W.; 33 Å.; wl. Å.	24,31
819 1978	ApioI- (1-Allyl- 2,5-dimethoxy- 3,4-methylen- dioxybenzol)		222,23	$\frac{20^\circ}{1,024}$	30	294	I. Bzl., A., Aceton, Å., Öl; nl. W.	19,87
820	Apothesin s. Nr. 7902	$HOH_2C - \overset{\overset{OH}{ }}{\underset{\underset{OH}{ }}{C}} - \overset{\overset{OH}{ }}{\underset{\underset{OH}{ }}{C}} - CHO$	150,13	$\frac{20^\circ}{1,5854}$	158,5 –9,5		460° W., 0,59° 90% ig. A.; nl. Å.	1,860 31(34)
821	I-Arabinose	$C_4H_8NH \cdot N \cdot C_6H_{10}O_4$	240,25		151–3		1,215° W., 1,315° abs. A.; swl. Å.	31,42
822	I-Arabinose- phenylhydrazon	$HO \cdot CH_2 \cdot [CH(OH)]_3 \cdot CH_2 \cdot OH$	152,15		102–3		II. W.; 213° 90% ig. A.	1,531
823	d-Arabit	$HO \cdot CH_2 \cdot [CH(OH)]_3 \cdot CO_2H$	166,13		89	zers.	I. W.	3,473
824	Arabonsäure	$CH_2 \cdot [CH_2]_{18} \cdot CO_2H$	312,52		77	2051 mm	II. h. abs. A., Å.; nl. W.	2,389
825	Arachinsäure	$HO \cdot CH_2 \cdot \overset{\overset{H}{ }}{\underset{\underset{OH}{ }}{C}} - \overset{\overset{H}{ }}{\underset{\underset{OH}{ }}{C}} - \overset{\overset{H}{ }}{\underset{\underset{OH}{ }}{C}} - \overset{\overset{H}{ }}{\underset{\underset{OH}{ }}{C}} - OH$	272,24		163–4 (wf.)		II. h. W.; wl. A.; nl. Å.	31,210
826	Arbutin	$H_2N \cdot C(=NH) \cdot NH \cdot [CH_2]_5 \cdot CH(NH_2) \cdot CO_2H$	174,20		238 (Zers.)		1521° W.; wl. A.; nl. Å.	4,420
827	I(+)-Arginin (δ-Quarido-α- amino-valeriansäure	$C_8H_{14}O_2N_4 \cdot HCl$	210,67		222–35 (Zers.)		II. W.	4,423
828	I(+)-Arginin- hydrochlorid							

830	Arsacetin (Na-Salz der N-Acetyl-arsanilsäure)	$C_6H_5O_2NaAsNa \cdot 4H_2O$	353,13					$10^{20}W$, $3350^\circ A$.	16,880
831	Arsanilsäure	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot AsO_3H_2$	217,04					zers.	16,878
832	Arsenobenzol	$C_6H_5 \cdot As \cdot As \cdot C_6H_5$	304,02					$-H_2O$, 150 212	16,887
833	4,4'-Arseno-phenylglycin, Na-Salz	$(:As \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CO_2Na)_2$	494,10					zers.	16,890
834	4-Arsophenylglycinamid	$H_2N \cdot CO \cdot CH_2 \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot AsO(OH)_2$	274,09					zers. 280	16(470)
835	4-Arsophenylglycinamid, Na-Salz	$H_2N \cdot CO \cdot CH_2 \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot AsO(ONa)_2 \cdot 3H_2O$	372,12						16(470)
836 2311	Asaron (2,4,5-Trimethoxy-1-propenylbenzol)	$CH_3 \cdot CH \cdot CH \cdot C_6H_3(O \cdot CH_3)_3$	208,25	$1,165^{18^\circ}$			67	296	6,1129
837 1313	Ascaridol	$H_3C \cdot \underset{\text{CH}=\text{CH}}{\overset{\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2}{\text{C}} \cdot \text{O} \cdot \text{O} \cdot \text{C}} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	168,25	20° $0,999^{20}$			expl. 250	$115^{15}mm$	19,17
838	l(+)-Ascorbinsäure (Vitamin C)	$HO \cdot C = C \cdot OH$ $\text{O} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{array}$	176,12				192	$l. A., \tilde{A}.; nl. W.$	2E18,195
839	l-Asparagin	$HO_2C \cdot CH \cdot (NH_2) \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH_2$	132,12	15° $1,543^4$ 18°			227-35	235 (Zers.)	4,476
840	d,l-Asparaginsäure	$HO_2C \cdot CH(NH_2) \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	133,10	13° $1,663$			271	zers. 290	4,483
841	l-Asparaginsäure	$HO_2C \cdot CH(NH_2) \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	133,10				251-83 (Zers.)	$0,516^\circ W.; nl. A., \tilde{A}.$	4,472
842	Aspergillsäure	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot \underset{\text{CH}_3}{\overset{\text{N}}{\text{C}}} = \underset{\text{CH}_3}{\overset{\text{N}}{\text{C}}} \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CH_3$	207,28				93-96 (116)	$ll. A., \tilde{A}.; wss. NaHCO_3; nl. W.$	—
843	Aspirin s. Nr. 127								

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
844	Atebrin		496,5		-2H ₂ O, 100		2–3 k. W., 60–70°100°W.; I. A.	—
845	Atophan s. Nr. 6354							
846	Atropasäure	CH ₃ :C(C ₆ H ₅)·CO ₂ H	148,15		106–7	267 (Zers.)	0,13 k. W.; I. A., Chlf. A., CS ₂ A., 0,13 W.; II. A., A.	9,610 21,27
847	Atropin		289,19		115			
848	Auramin (4,4'-Bis- dimethyl-amino- benzophenonimid)	[(CH ₃) ₂ N·C ₆ H ₄] ₂ C:NH	267,36		136		720° A., 2,320° A.; nl. W.	14,91
849	Aurin	(HO·C ₆ H ₄) ₂ C:C ₆ H ₄ :O	290,30		308–10 (Zers.)		I. A., A., Alkali; nl. W., Bzl.	8,361
850	Avartin s. Nr. 7392							
851 539	Azelainsäure	H ₃ OC·[CH ₂] ₇ ·CO ₂ H	188,22	^{20°} 1,029 ⁴ _{20°}	106,5	286,5 ¹⁰⁰ mm	∞ h. W.; II. A.; 0,2 k. W.; 2,715° A.	2,707
852	Azelainsäure- diäthylester	C ₂ H ₅ ·O ₂ C·[CH ₂] ₇ ·CO ₂ ·C ₂ H ₅	244,32	0,973 ⁴ _{20°}	-16	291–2	I. A., A.; nl. W.	2,709
853	Azelainsäure-dinitril	NC·[CH ₂] ₇ ·CN	150,22	0,941 ^{0°}		195–6 ¹⁹ mm	II. A., A.; nl. W.	2,709
854	Azido-essigsäure	N ₃ CH ₂ ·CO ₂ H	101,07	1,354 ^{33°} _{20°}	16 expl.	93 ³ mm		2,229
855 634	Azidoessigsäure- äthylester	N ₃ CH ₂ ·CO ₂ ·C ₂ H ₅	129,12	1,127 ²⁰		63 ¹² mm		2,229
856	o,o'-Azobisisol	CH ₃ ·O·C ₆ H ₄ ·N:N·C ₆ H ₄ ·O·CH ₃	242,27		153		I. A., A., Bzl.; Aceton, Chlf.; nl. W.	16,92
857	m,m'-Azobenzoesäure	(HO ₂ C·C ₆ H ₄ ·N) ₂ ^{1/2} ·H ₂ O	279,24		340 (zers.)		0,2 h. A.; wl. A.; swl. W.	16,233

858	o, o'-Azobenzoesäure	(HO ₂ C·C ₆ H ₄ ·N) ₂	270,24	20°	245	16,228
859	p, p'-Azobenzoesäure	(HO ₂ C·C ₆ H ₄ ·N) ₂	270,24	1,203 ⁴	zers. 330	16,236
860	Azobenzol	C ₆ H ₅ ·N·N·C ₆ H ₅	182,22		68	16,8
861	Azodicarbonamid	H ₂ N·CO·N·N·CO·NH ₂	116,08		Zers. 180-200°	3,123
862	1,1'-Azonaphthalin	C ₁₀ H ₇ ·N·N·C ₁₀ H ₇	282,33		subl. > 190	16,78
863	2,2'-Azonaphthalin	C ₁₀ H ₇ ·N·N·C ₁₀ H ₇	282,33		208-9	16,80
864	2,2'-Azophenetol	C ₆ H ₃ O·C ₆ H ₄ ·N·N·C ₆ H ₄ ·OC ₆ H ₅	270,32		131	16,92
865	3,3'-Azophenetol	C ₆ H ₃ O·C ₆ H ₄ ·N·N·C ₆ H ₄ ·OC ₆ H ₅	270,32		91	16,95
866	4,4'-Azophenetol	C ₆ H ₃ O·C ₆ H ₄ ·N·N·C ₆ H ₄ ·OC ₆ H ₅	270,32		159-60	16,112
867	2,2'-Azophenol (Dioxazobenzol)	HO·C ₆ H ₄ ·N·N·C ₆ H ₄ ·OH	214,22		171-2	16,91
868	3,3'-Azophenol	HO·C ₆ H ₄ ·N·N·C ₆ H ₄ ·OH	214,22		205	16,95
869	4,4'-Azophenol	HO·C ₆ H ₄ ·N·N·C ₆ H ₄ ·OH	214,22		215	16,110
870	2,2'-Azotoluol (2,2'- Dimethylazobenzol)	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·N·N·C ₆ H ₄ ·CH ₃	210,27		55	16,61
871	3,3'-Azotoluol	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·N·N·C ₆ H ₄ ·CH ₃	210,27		54-5	16,64
872	4,4'-Azotoluol	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·N·N·C ₆ H ₄ ·CH ₃	210,27		144-5	16,66
873	m, m'-Azoxy- benzoesäure	(HO ₂ C·C ₆ H ₄) ₂ N ₂ O	286,24		320	16,646
874	o, o'-Azoxy- benzoesäure	(HO ₂ C·C ₆ H ₄) ₂ N ₂ O	286,24		(Zers.) 254-5	16,644
875	p, p'-Azoxy- benzoesäure	(HO ₂ C·C ₆ H ₄) ₂ N ₂ O	286,24		(Zers.) 240	16,647
876	Azoxybenzol	C ₆ H ₅ ·N(:O):N·C ₆ H ₅	198,22	20°	36	16,621
877	α, α'-Azoxynaphthalin	C ₁₀ H ₇ N(:O):N·C ₁₀ H ₇	298,33	1,248 ²⁰	127	16,632
878	β, β'-Azoxynaphthalin	C ₁₀ H ₇ N(:O):N·C ₁₀ H ₇	298,33		167-8	16,633
879	Barbitursäure	OC(NH·CO)CH ₂ NH·CO	128,09		~245	24,467
880	Behenolsäure	CH ₃ ·[CH ₂] ₁₁ ·C(=O)·COOH	336,54		57,5	2,497
881	Behensäure	CH ₃ ·[CH ₂] ₁₉ ·CO ₂ H	340,57		80	2,391

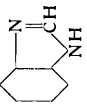
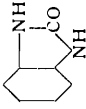
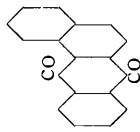
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
882	Behensäure- methylester	CH ₃ · [CH ₂] ₃₀ · CO ₂ · CH ₃	354,35		53,3 (52,7)	225		2(180)
884	Benzalacetessigester	C ₆ H ₅ · CH : C · CO ₂ · C ₆ H ₅ CO · CH ₃	218,24	20°	59-60	295-7 (schw. Zers.)	Il. k., A., Chlf.; wl. k. Ä.	10,731
885 2375	Benzalacetone	C ₆ H ₅ · CH : CH · CO · CH ₃	146,18	1,035 20° 62°	41-2	260-2	I. H ₂ SO ₄ , A., Chlf., Ä., Bzl.	7,364
886 2538	Benzalacetophenon	C ₆ H ₅ · CH : CH · CO · C ₆ H ₅	208,25	1,071 4	62	345-8 (schw. Zers.)	Il. Ä. wl. A. nl. W.	7,478
887	Benzalacetophenon- dibromid	C ₆ H ₅ · [CHBr] ₂ · CO · C ₆ H ₅	368,08		122-3		130° A.; I. h. A.	7,445
888	Benzalacetophenon- (niedrig schmelzend) dibromid	C ₆ H ₅ · [CHBr] ₂ · CO · C ₆ H ₅	368,08		159-60		0,1630° A.; Il. h. A.	7,445
889	o-Benzal-acetylacetone	C ₆ H ₅ · CH : CH · CO · CH ₂ · COCH ₃	188,09		86-8		Il. A., Ä., Chlf.; wl. PÄ.	7,379
890	Benzal-äthylamin	C ₆ H ₅ · CH : N · C ₂ H ₅	133,09			195 ⁷⁴⁹ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	7,213
891	2-Benzal-amino-phenol	C ₆ H ₅ · CH : N · C ₆ H ₄ · OH	197,23		89		Il. Ä., Bzl.	13,368
892	4-Benzal-amino-phenol	C ₆ H ₅ · CH : N · C ₆ H ₄ · OH	197,23		183		Il. A.	13,453
893	Benzalanilin	C ₆ H ₅ · CH : N · C ₆ H ₅	181,23		52	~ 300	I. A., Ä.; nl. W.	12,195
894	Benzalazin	C ₆ H ₅ · CH : N · N : CH · C ₆ H ₅	208,25		93		I. h. A., Ä.; nl. k. W.	7,225
895 2016	Benzal-bromid	C ₆ H ₅ · CHBr ₂	249,95	1,5115°		140 ²⁰ mm	∞ A., Ä. nl. W.	5,308
895a	N-Benzal- [2-chlor-anilin]	C ₆ H ₅ · CH : N · C ₆ H ₄ Cl	215,5		34		I. PÄ.	12(298)
895b	N-Benzal- [3-chlor-anilin]	C ₆ H ₅ · CH : N · C ₆ H ₄ Cl	215,5			338		12,604
895c	N-Benzal- [4-chlor-anilin]	C ₆ H ₅ · CH : N · C ₆ H ₄ Cl	215,5		62		∞ A., Ä.; nl. W.	12,610
896 2127	Benzalchlorid	C ₆ H ₅ · CHCl ₂	161,03	1,29516° 20°	-16,1	214		5,297
897 2067	Benzaldehyd	C ₆ H ₅ · CH : O	106,12	1,046 4	-26	179	∞ A., Ä.; 0,3 W.	7,174
898	Benzaldehyd- carbonsäure-(2)	HO ₂ C · C ₆ H ₄ · CHO	150,13	1,404	97-8		Il. W., Ä., A.	10,666
899	Benzaldehyd- carbonsäure-(3)	HO ₂ C · C ₆ H ₄ · CHO	150,13		164-6			10,671

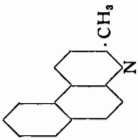
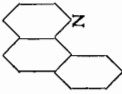
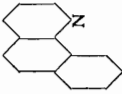
900	Benzaldehyd- carbonsäure-(4)	$\text{HO}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	150,13	256			I. Chlf. $\bar{A}$; swl. h. W.	10,671
901	Benzaldehyd- hydrazon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{N} \cdot \text{NH}_2$	120,15	16			I. $\bar{A}$, $\bar{A}$.	7,225
902	Benzal-diacetat	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot (\text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH}_3)_2$	208,21	45-6	$1,11^{20^\circ}$ 20°		II. $\bar{A}$; I. Alkali, $\bar{A}$.	7,210
903	α -Benzaldoxim	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{N} \cdot \text{OH}$	121,13	35	$1,111^4$ 20°		II. Bzl. $\bar{A}$; wl. W.	7,218
904	β -Benzaldoxim	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{N} \cdot \text{OH}$	121,13	128-30	$1,145^4$		I. h. W.; swl. Bzl.	7,221
905	Benzalfluorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHF}_2$	128,12	195-6	$1,3696^{19^\circ}$		II. h. W.; I. $\bar{A}$;	5,290
906	Benzalmalonsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CO}_2\text{H})_2$	192,16	(Zers.)			II. h. W.; I. $\bar{A}$;	9,891
907	Benzalmalonsäure- diäthylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	248,26	32	$1,105^{20^\circ}$ 20°		I. $\bar{A}$, $\bar{A}$; nl. W.	9,892
908	Benzal- methylethylketon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	160,09	37,5	$0,987^4$			7,373
909	Benzal-methylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{N} \cdot \text{CH}_3$	119,16	137			I. h. W.; wl. $\bar{A}$;	7,213
910	Benzal-michsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}(\text{OH})_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	178,18	155-6			nl. Bzl. C_2S_2 , Lg.	10,308
911	Benzalphenylhydrazin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{N} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	196,24				I. Bzl. h. $\bar{A}$; wl. $\bar{A}$.	15,134
912	3-Benzal-phthalid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4$	222,23	98-9	20° 4		wl. h. $\bar{A}$; nl. h. W.	17,376
913	Benzalpinakolin	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	188,12	43	$0,939^4$		I. Bzl. $\bar{A}$; nl. W.	7,378
914	5-Benzal- 2-thiohydantoin	$\text{OC} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \cdot \text{CS}$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	204,24	258 (schw. Zers.)				24,400
915	Benzal-m-toluidin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	195,25		20° 4		nl. W.	12(399)
916	Benzal-o-toluidin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	195,25		$1,041^4$		nl. W.	12,788
917	Benzal-p-toluidin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	195,25	35			nl. W.	12,910
918	Benzamaron	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}[\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5]_2$	480,57	218-9			$1,6^{12^\circ}$ W.	7,849
919	Benzamid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	121,13	130	1,341		$1,35^{25^\circ}$ W., $17,0^{25^\circ}$	9,195
920	Benzamidin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{NH}) \cdot \text{NH}_2$	120,16	80			abs. $\bar{A}$, wl. $\bar{A}$.	9,280
921	Benzamid-oxim	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{NOH}) \cdot \text{NH}_2$	136,15	80			II. $\bar{A}$, Bzl. $\bar{A}$;	9,304
922	Benzanilid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	197,23	163	$1,314^\circ$		wl. k. W. 430 ^{abs.} $\bar{A}$;	12,261

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
923	Benzantracen-(1,2)		228,28		159-60	subl.	I. Bzl.; wL h. A.	5,718
924	Benzanthren		216,09		84			5(344)
925	Benzanthron		230,08		170		I. C ₂ H ₅ Cl ₄	7,518
926	Benzaurin	C ₆ H ₅ · C(C ₆ H ₅ O) · C ₆ H ₅ · OH	274,30				I. A., Ä., Alkali nl. W.	6,1145
927	Benzazid	C ₆ H ₅ · CON ₃	147,13		32	expl.	I. Ä.; wL A.; nl. W.	9,332
928	Benzedrin (α-Methyl-β-phenyl- äthylamin)	C ₆ H ₅ · CH ₂ · CH(NH ₂) · CH ₃	135,20	0,93		203	I. A., S., Chlf., Essigester; wL W.	12,1145
929	Benzedrin-sulfat	C ₆ H ₅ · CH ₂ · CH(NH ₂) · CH ₃ · H ₂ SO ₄	368,48				10 W.; wL A.; nl. Ä.	—
930	Benzhydrol	(C ₆ H ₅) ₂ CH · OH	184,23		68-9	297-8743 mm	II. A., Ä.; 0,05-0° W.	6,678
931	Benzhydroxamsäure	C ₆ H ₅ · CO · NH · OH	137,13		131-2	expl.	II. A.; 2,25° W.; wL Ä.; nl. Bzl.	9,301
932	Benzhydramin, s. Nr. 604							
933	Benzhydriylbromid	(C ₆ H ₅) ₂ CHBr	274,13	1,491 ¹³	45	184 ²⁰ mm	I. A., Ä.; wL Bzl.	5,592
934	Benzhydriylchlorid	(C ₆ H ₅) ₂ CHCl	202,67		14	173 ¹⁹ mm	I. A., Ä.	5,590
935	Benzidin (Diaminodiphenyl)							
937	Benzidin- dicarbonsäure-(2,2')	[H ₂ N · C ₆ H ₄ (CO ₂ H)] ₂	272,25		zers. 170		swl. Ä.; wL W. A.	14,567

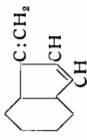
938	Benzidin- dicarbonsäure-(3,3')	$[H_2N \cdot C_6H_3(CO_2H)]_2$	272,25	300	14,568
939	Benzidin- disulfonsäure-(2,2')	$[H_2N \cdot C_6H_3(SO_3H)]_2$	344,35	zers. > 175	14,794
940	Benzidin- disulfonsäure-(2,2'), Ba-Salz	$[H_2N \cdot C_6H_3 \cdot SO_3]_2Ba$	479,75		14,795
941	Benzidin- sulfonsäure-(3)	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_3(NH_2) \cdot SO_3H$	264,29		14,770
942	Benzil	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot C_6H_5$	210,22	95 1,2315°	7,747
943	amphi-Benzildioxim	$(C_6H_5 \cdot C:N \cdot OH)_2 \cdot C_6H_5OH$	286,32	164-6 (alko- holfrei)	7,263
944	anti-Benzildioxim	$(C_6H_5 \cdot C:N \cdot OH)_2$	240,25	346-8 (schw. Zers.)	7,761
945	syn-Benzildioxim	$(C_6H_5 \cdot C:N \cdot OH)_2$	240,25		7,760
946	α -Benzilmonoxim	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C(:NOH) \cdot C_6H_5$	225,24	235-7 (Zers.)	7,757
947	β -Benzilmonoxim	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C(:NOH) \cdot C_6H_5 \cdot \frac{1}{2} C_6H_6$	264,29	137-8 70; 113-4 (ben- zolfrei)	7,758
948	anti Benzil-osazon	$(C_6H_5 \cdot C)_2 \cdot (:N \cdot NH \cdot C_6H_5)_2$	390,47		15,174
949	syn-Benzilosazon	$(C_6H_5C)_2 \cdot (:N \cdot NH \cdot C_6H_5)_2$	390,47	218	15,173
950	Benzilsäure	$(C_6H_5)_2C(OH) \cdot CO_2H$	228,24	150	10,342
951	Benzimidazol		118,13	170	23,131
952	Benzimidazolon		134,13	310-12	24,116
953	1,2-Benzo- antrachinon		258,26	168	7,826

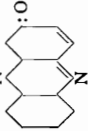
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
954	Benzocain s. Nr. 546		193,23		82	> 300	∞ II. A., Ä.; wl. W.	20,471
955	5, 6-Benzochinaldin		179,21		93,5	350 ⁷ 21 mm	II. A., Bzl., Ä.; I. S.; wl. h. W.	20,464
956	5, 6-Benzo-chinolin		179,21		52	223 ⁴ 7 mm	I. A., Bzl., Ä.; swl. W.	20,463
957	7, 8-Benzo-chinolin		251,71				II. W.; nl. A.	20,465
958	5, 6-Benzochinolin, hydrochlorid	C ₁₃ H ₉ N · HCl · 2 H ₂ O	122,12	15° 1,266 ±	121,7; subl. >100	249,2	0,2117,5° W., 2,275° W., 46,615° abs. A. 6615° Ä.	9,92
959	o-Benzochinon s. Nr. 1744	C ₆ H ₄ · CO ₂ H	336,34	1,44			2,240° W.; 6,8780° W.	9,107
960	Benzoessäure	(C ₆ H ₅ · CO ₂) ₂ Ca · 3 H ₂ O	162,12				6125° W., 77100° W.; 2,325° A., 8,378° A.	9,107
961	Benzoessäure, Ca-Salz	C ₆ H ₅ · CO ₂ Na · H ₂ O						
962	Benzoessäure, Na-Salz							

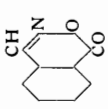
963 1629	Benzoessäureäthylester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	150,17	1,0509 ^{15°}	-34,2	212,9	I. A., Ä.; 0,160° W.	9,110
964	Benzoessäureallylester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3$	162,18	1,058 ^{15°}		230	I. A., Ä.; nl. W.	9,114
965 1464	Benzoessäure-amyloester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot [CH_2]_4 \cdot CH_3$	192,25	0,992 ^{14°}		260-7748 mm	∞ A., Ä.; nl. W.	9,113
966 2344	Benzoessäure-anhydrid	$(C_6H_5 \cdot CO_2)_2O$	226,22	1,199 ^{15°}	42	360	I. A., Bzl., Ä., Chlf.; Aceton nl. W.	9,164
967	Benzoessäure- benzylester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	212,24	1,122 ^{25°}	21	323-4	∞ A., Ä., Chlf.; I. Ö.; nl. W.	9,121
968	Benzoessäure- butylester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3$	178,22	1,005 ^{25°}	-22	248,5-9,5	I. A., Ä.; nl. W.	9,112
969	Benzoessäure- isobutylester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	178,22	0,997 ^{25°}		241,5	∞ A., Ä.; nl. W.	9,113
970	Benzoessäure- isopropylester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot CH(CH_3)_2$	164,20	1,010 ^{25°}		218,5	I. A., Ä.; nl. W.	9,112
971 1736	Benzoessäure- methylester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	136,14	1,087 ^{25°}	-12,5	199,2	∞ A., Ä.; nl. W.	9,109
972	Benzoessäure- α-naphthylester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot C_{10}H_7$	248,27		56		II. Ä.	9,125
973	Benzoessäure- β-naphthylester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot C_{10}H_7$	248,27		108		I. h. A., Chlf.; wl. Ä.; nl. W.	9,125
974	Benzoessäure- β-phenyläthylester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	226,26			204-625 mm	I. A., Ä.; nl. W.	—
975 2286	Benzoessäure- phenylester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot C_6H_5$	198,21	1,2353 ^{10°} 25°	70-1	314	II. h. A., h. Ä.; nl. W.	9,116
976 1648	Benzoessäure- propylester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot C_2H_5$	164,20	1,021 ^{25°}	-51,6	231	I. A., Ä.; nl. W.	9,112
977	Benzoessäure- m-sulfamid	$H_2N \cdot O_2S \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	201,19		237-8		I. A., wl., Ä.; swl. k. W.	11,386
978	Benzoessäure- o-sulfamid	$H_2N \cdot O_2S \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	201,19		165-7		I. W., A., Ä.	11,376
979	Benzoessäure- p-sulfamid	$H_2N \cdot O_2S \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	201,19		zers. 280		wl. h. W.; swl. Bzl.	11,390
980	Benzoessäure- o-tolyloester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	212,24			307	I. Ä.; nl. W.	9,119
981	Benzoessäure- m-tolyloester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	212,24		54-5	313-4	nl. W.	9,120
982	Benzoessäure- p-tolyloester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	212,24		72	315-6	nl. W.	9,120

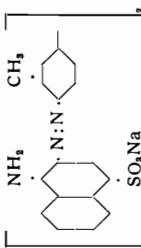
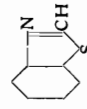
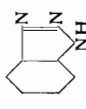
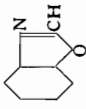
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
983	Benzofulven		128,16		37	95,17 mm		5(265)
984	<i>dl</i> -Benzolin	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_5$	212,24		133,7	343–4768 mm	I. h. Ä., I. Aceton; wl. Ä.; swl. h. W.	8,167
985	<i>dl</i> -Benzoinacetat	$C_6H_5 \cdot CH \cdot CO \cdot C_6H_5$ O · OC · CH ₃	254,27		83		II. Ä., Ä.	8,174
986	Benzoinäthyläther	$C_6H_5 \cdot CH(OC_2H_5) \cdot CO \cdot C_6H_5$	240,29		62		II. Ä., Bzl., Ä.	8,174
987	anti-Benzoin-oxim	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot C(:NOH) \cdot C_6H_5$	227,25		151–2		I. Ä., NH ₄ OH; wl. W.	8,175
988	(Capron)	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot C(:NOH) \cdot C_6H_5$	227,25		99		I. Ä.	8,175
989	syn-Benzoin-oxim	$C_6H_5 \cdot NH \cdot N : C(C_6H_5) \cdot CH(OH) \cdot C_6H_5$	302,36		158–9		2,220° Ä.; nl. W.	15,200
990	α-Benzoin-phenyl- hydrazon	$C_6H_5 \cdot NH \cdot N : C(C_6H_5) \cdot CH(OH) \cdot C_6H_5$	302,36		106		8,820° Ä.; I. Ä.	15,200
991	β-Benzoin-phenyl- hydrazon	$C_6H_5 \cdot NH \cdot N : C(C_6H_5) \cdot CH(OH) \cdot C_6H_5$						
992	3,4-Benzo-isoxazol (Anthranil)		119,12	$\frac{15^0}{1,187}$	< –18	zers. > 215	I. Ä., Ä., k. HCl; wl. h. W.	27,39
993	Benzol	C_6H_6	78,11	$\frac{20^0}{0,879}$	5,4–5,5	80,1	∞ abs. Ä., Ä.; 0,0722° W.	5,179
994	1-Benzolazo-2-amino- naphthalin	$C_6H_5 \cdot N_2 \cdot C_{10}H_6 \cdot NH_2$	247,29		102–4		I. W., Ol., Ä., CCl ₄ , Eg.	16,369
995	4-Benzolazo-1-amino- naphthalin	$C_6H_5 \cdot N_2 \cdot C_{10}H_6 \cdot NH_2$	247,29		123		I. Bzl., Ä., Ä.	16,361
996	Benzol- < 4 azo 1 >- naphthol-(2)	$C_6H_5 \cdot N : N \cdot C_6H_4 \cdot N : N \cdot C_{10}H_6 \cdot OH$	352,38		195		I. Ä., Chlf., Xylol, H ₂ SO ₄ ; wl. Ä.; nl. W., Alkali	16,171
997	4-Benzolazo-diphenyl- amin	$C_6H_5 \cdot N_2 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot C_6H_5$	273,32		82		II. Lg., Ä., Ä.	16,314
998	4-Benzolazo-resorcin chlorid	$C_6H_5 \cdot N_2 \cdot C_6H_3(OH)_2$	214,22		170		II. Ä., Ä., Bzl.; I. Alkali; nl. W.	16,180
		$C_6H_5 \cdot N_2 \cdot Cl$	140,57		expl.		II. W.; I. abs. Ä., Aceton; nl. Ä.	16,431

999	Benzoldiazonium- cyanid	$C_6H_5 \cdot N_3 \cdot CN$	131, 13	1, 37	69		16,432
1000	Benzoldiazonium- nitrat	$C_6H_5 \cdot N_3 \cdot NO_3$	167, 12		expl.		16,432
1001	Benzoldiazonium- tribromid	$C_6H_5 \cdot N(Br)_3 \cdot N$	344, 86		63, 5 (Zers.)		16,431
1002	m-Benzol- disulfonsäure	$C_6H_4(SO_3H)_2 \cdot 2\frac{1}{2}H_2O$	283, 27				11, 199
1003	m-Benzol- disulfonsäure, Na-Salz	$C_6H_4(SO_3Na)_2 \cdot 4H_2O$	354, 27				11, 999
1004	m-Benzol-disulfon- säure-dichlorid	$C_6H_4(SO_2Cl)_2$	275, 13		63	210, 7 ²⁰ mm	
1005	Benzol- hexacarbonsäure	$C_6(CO_2H)_6$ C_6H_6	342, 17		286-8	zers.	9, 1008
1006	Benzolindon (Safranon)		272, 29		248-9		23, 413
1007	Benzol- pentacarbonsäure	$C_6H(CO_2H)_5 \cdot 5H_2O$	388, 24		228-30 238 (wf.) 156 ~126		9, 1006
1008	Benzolsulfamid	$C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot NH_2$	157, 18				11, 39
1009	Benzolsulf- hydroxamsäure	$C_6H_5 \cdot SO_2 \cdot NH \cdot OH$	173, 18				11, 51
1010	Benzolsulfinsäure	$C_6H_5 \cdot SO_3H$	142, 17		83-4	zers. > 100	11, 2
1011	Benzolsulfinsäure, Na-Salz	$C_6H_5 \cdot SO_3Na \cdot 2H_2O$	200, 19	15° 15			11, 6
1012	Benzolsulfchlorid	$C_6H_5 \cdot SO_2Cl$	176, 62	1, 384	14, 5	251, 5	11, 34
1013	Benzolsulfonsäure	$C_6H_5 \cdot SO_3H$	188, 17		65-6	zers.	11, 26
1014	Benzolsulfonsäure, Na-Salz	$C_6H_5 \cdot SO_3Na \cdot H_2O$	198, 17		450 (Zers.)		11, 28
1015	Benzolsulfonsäure- äthylester	$C_6H_5 \cdot SO_3 \cdot C_2H_5$	186, 22	17° 17° 4		156 ¹⁵ mm	11, 30
1016	Benzolsulfonsäure- methylester	$C_6H_5 \cdot SO_3 \cdot CH_3$	172, 19	1, 273		150 ¹⁵ mm	11, 30
1017	Benzol-tetracarbon- säure-(1, 2, 3, 4)	$C_6H_4(CO_2H)_4 \cdot 2H_2O$	290, 18		241		9, 997

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1018	Benzol-tetracarbon- säure-(1,2,3,5)	$C_6H_5(CO_2H)_4$	254,15		252		ll. W.	9,997
1019	Benzol-tetracarbon- säure-(1,2,4,5)	$C_6H_5(CO_2H)_3 \cdot 2H_2O$	290,18		273-5		ll. A.; 1,4 ¹⁰ W. (wt.)	9,997
1020	Benzol-tetracarbon- säure-(1,2,4,5)- tetramethylester	$C_6H_5(CO_2 \cdot CH_3)_4$	310,25		141,5		wt. h. A.	9,997
1021	Benzol-tricarbonsäure- (1,2,3)	$C_6H_5(CO_2H)_3 \cdot 2H_2O$	246,17		190 (Zers.)		3,219° W.; ll. h. W.; 1. A. wt. W., A.	9,976
1022	Benzol-tricarbonsäure- (1,2,4)	$C_6H_5(CO_2H)_3$	210,14		216-8			9,977
1023	Benzol-tricarbonsäure- (1,3,5)	$C_6H_5(CO_2H)_3$	210,14		375-80	subl.	ll. A.; 1. A.; 2,823,5° W. 1. W.	9,978
1024	Benzol-trisulfonsäure- (1,3,5)	$C_6H_5(SO_3H)_3 + \text{Wasser}$	(318,29)		zers. > 100			11,227
1025 1883	Benzonitril	$C_6H_5 \cdot CN$	103,12	1,0051 ²⁰	-13	191,3	∞ A., A.; 1 sd. W.	9,275
1025a	Benzooxazinon		147,13		zers. 120			27,198
1026	Benzopersäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot O \cdot OH$	138,12		41-3		1. A., A.; nl. W.	9,178
1027 a2433 β2463	Benzophenon	$(C_6H_5)_2CO$	182,21	α : 1,0835 ⁴⁰ β : 1,1083 ³⁰	48,5 (α, stabil) 26,5(β) Umw. in α 45(γ) -51(δ) 112 (117) 51-3	97-100 ¹³ mm 305,4	6,515° A., 15 ¹³ ° A.; 1. Chlf.; nl. W.	7,410
1027a	Benzophenonamil	$(C_6H_5)_2 \cdot C : N \cdot C_6H_5$	257,32			356-8	1. Bzl., CS ₂ ; wt. A., A.; ll. A.; 1. A.; nl. W.	12,201
1028	Benzophenon- carbonsäure-(2- [β-äthoxy-äthylester])	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_2H_5 \cdot CO_2 \cdot CH_2CH_2 \cdot O \cdot C_2H_5$	298,32					—
1029	Benzophenon- carbonsäure-(2- äthylester)	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_2H_5 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	254,27	64,4 ⁰ 1,122 ⁴	58		ll. A., A.	10,749

1030	Benzophenon- carbonsäure-(2)- butylester	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_2H_4 \cdot CO_2 \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3$	282,32	$\frac{19,4^\circ}{1,190}$	—	229–32 ¹⁵ mm	—
1031	Benzophenon- carbonsäure-(2)- methylester	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_2H_4 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	240,25	52	10,748	350–2	10,748
1032	Benzophenon- carbonsäure-(2)- propylester	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_2H_4 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot C_2H_5$	268,30	—	—	223–5 ¹⁵ mm	—
1033	Benzophenon- dicarbonsäure-(2,2')	$CO(C_6H_4 \cdot CO_2H)_2$	270,23	150–5 (Zers.)	10,881	–H ₂ O > 160	10,881
1034	Benzophenon- dicarbonsäure-(4,4')	$CO(C_6H_4 \cdot CO_2H)_2$	270,23	> 360	10,883	I. A., Ä.; nl. W.	10,883
1035	Benzophenonoxim	$(C_6H_5)_2C:NOH$	197,23	143–4	7,416	I. Eg.; wl. A., Ä.; nl. W. II. Aceton, Ä.; swl. W. wl. h. A.	7,416
1036	Benzophenon- phenylhydrazon	$C_6H_5 \cdot NH \cdot N:C(C_6H_5)_2$	272,33	137–8	15,148	I. Ä.; 1,2 h. A.; swl. k. Ä.; nl. W. II. Ä.; 2,5 h. A.	15,148
1037	β -Benzopinakolin	$(C_6H_5)_2C \cdot CO \cdot C_6H_5$	348,42	181	7,544	—	7,544
1038	Benzopinakon	$[(C_6H_5)_2C(OH)]_2$	366,44	185–6 (Zers.)	6,1058	—	6,1058
1039	Benzo-purpurin 4 B		724,71	—	16,411	I. W.	16,411
1040	Benzothiazol		135,18	> 1	27,43	230	27,43
1041	Benzotriazol		119,12	—	26,38	—	26,38
1042	Benzotrifluorid	$C_6H_5 \cdot CCl_3$	195,48	–4,75	5,300	220,7	5,300
2189	Benzoxazol		119,12	31	27,42	183	27,42

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1045	Benzylacetessigester	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$ CO · CH ₃	234,24	$\frac{80^\circ}{1,090}$		177–81 ²⁰ mm		10,817
1046 2277	Benzoylacetone	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	162,18		60–1	206–2	II. A., Ä.; l. h. W.	7,680
1047	Benzoylacetoneitril	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CN$	145,15		80,5	(schw. Zers.)	II. Bzl.; l. Ä., A. wl. k. W.	10,680
1048	Benzoylacetoneitril	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	204,09		106–7		II. sd. Ä., Chlf.; wl. k. Ä., Ä. W.	7,865
1049	β -Benzoylacrylsäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH \cdot CO_2H \cdot H_2O$	194,18		65; 99(wf.)		I. A., Ä.; wl. k. W.	10,726
1050	dl-Benzoylalanin	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot CH(CH_3) \cdot CO_2H$	193,20		165–6		II. A., 0,4 k. W., swl. Ä.	9,248
1051	l-Benzoylalanin	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot CH(CH_3) \cdot COOH$	193,20		150–1		II. A. 1,120° W.; swl. Ä.	9,248
1052	Benzoylameisensäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO_2H$	150,13		65–6	148 ⁶ mm	I. W., Ä.; nl. CS ₂	10,654
1053	2-[Benzoylamino]- benzoesäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	241,24		181–2		I. A., Ä.; nl. W.	14,340
1054	3-[Benzoylamino]- benzoesäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	241,24		248		I. A.; wl. W. Ä.	14,397
1055	4-[Benzoylamino]- benzoesäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	241,24		278		I. A., Ä.; Eg.; wl. h. W.	14,433
1056 ¹	Benzoylauramin	$[(CH_2)_2N \cdot C_6H_4]_2C \cdot N \cdot CO$ C ₆ H ₅	371,46		179		0,1618° A.; 0,9316° Bzl.	14,95
1057	2-Benzoyl-benzoesäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H \cdot H_2O$	244,24		93–4; 128		wl. W.	10,747
1058	3-Benzoyl-benzoesäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	226,22		(wf.) 161–2	subl.	I. A., Ä.; wl. h. W.	10,752
1059	4-Benzoyl-benzoesäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	226,22		194	subl.	I. A., Ä.; wl. k. W.	10,753
1060	Benzoylbromid	$C_6H_5 \cdot COBr$	185,03	$\frac{20^\circ}{1,570}$	~0	218–9	∞ Ä.; zers. W., h. A.	9,195
1061	Benzoylcarbinol	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot OH$	136,14	$\frac{20^\circ}{1,013}$	85–6	118–20 ¹ mm	II. A., Ä.; wl. h. W.	8,90
1062 2145	Benzoylchlorid	$C_6H_5 \cdot COCl$	140,57	$\frac{20^\circ}{1,212}$	–0,5	197,2	∞ Ä.; l. CS ₂ , Bzl.; zers. W., h. A.	9,182

1063	Benzoylcyanid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CN$	131,13	25°	33-4	208-10	nl. W.	10,659
1065	Benzoylessigsäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	164,15	$\frac{4}{1,111}$	103-4 (Zers.)	165-75 ²⁰ mm	l. A., $\tilde{A}$, h. W.	10,672
1066	Benzoylessigsäure-äthylester	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	192,21	$\frac{0^\circ}{1,111}$		165-75 ²⁰ mm	∞ A., $\tilde{A}$; swl. W.	10,674
1067	Benzoylessigsäure-methylester	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	178,18	$\frac{4}{1,173}$		152 ¹⁵ mm	∞ A., $\tilde{A}$; nl. W.	10,673
1068	Benzoyl-fluorid	$C_6H_5 \cdot COF$	124,11	>1	79	161,5 ⁷⁴⁵ mm	l. $\tilde{A}$; schw. zers. h. W.; zers. h. A.	9,181
1069	Benzoyl-glykolsäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot O \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	180,15		214-5		l. A., $\tilde{A}$; swl. k. W.; zers. h. W.	9,167
1070	Benzoyl-harnstoff	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$	164,16		112,0		l. h. W.; l. k. A., 4 h. A.; nl. $\tilde{A}$.	9,215
1071	Benzoylhydrazin	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot NH_2$	136,15		-2,5		l. W., A., $\tilde{A}$; schw. zers. Bzl.	9,319
1072	Benzoyliodid	$C_6H_5 \cdot COI$	232,03		3	117 ¹⁴ mm	l. $\tilde{A}$; zers. h. W., h. A.	9,195
1073	dL-Benzoylmilchsäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot O \cdot CH(CH_3) \cdot CO_2H$	194,18		112		ll. A., $\tilde{A}$, 0,25 k. W. zers. h. W.	9,167
1074	N-Benzoyl- α -naphthylamin	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C_{10}H_7$	247,28		161-2		l. Eg; swl. abs. A.	12,1233
1075	α -Benzoyl- α -phenylhydrazin	$C_6H_5 \cdot N(CO \cdot C_6H_5) \cdot NH_2$	212,24		70		ll. A., $\tilde{A}$; wl. k. W.	15,250
1076	α -Benzoyl- β -phenylhydrazin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CO \cdot C_6H_5$	212,24		168		l. h. A., Chlf.; wl. h. W., $\tilde{A}$.	15,255
1077	3-Benzoyl-phthalsäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4(CO_2H)_2 \cdot H_2O$	288,25		-H ₂ O, 100	-2 H ₂ O > 100	l. h. W., $\tilde{A}$; swl. Bzl.	10,880
1078	N-Benzoyl-piperidin	$H_2C \begin{smallmatrix} CH_2 \cdot CH_2 \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{smallmatrix} N \cdot CO \cdot C_6H_5$	189,25		48	320-1	l. A., $\tilde{A}$; nl. W.	20,46
1079	Benzoyl-propionaldehyd	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CHO$	162,18			245 ⁷⁷⁵ mm	ll. A., $\tilde{A}$, Chlf.; nl. W.	7,684
1080	β -Benzoylpropionsäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	178,18		116	schw. zers.	l. h. W., A., $\tilde{A}$;	10,696
1081	Benzoylsalicylsäure-methylester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	256,25		84-5	270-80 ¹²⁰ mm	3 A., l. Bzl., $\tilde{A}$, Chlf.; nl. k. W.	10,73
1082	Benzoyl-terephthalsäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4(CO_2H)_2$	270,23		>290		l. A., $\tilde{A}$; nl. W.	10,881
1083	Benzoyl-thioharnstoff	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot CS \cdot NH_2$	180,22		169-70		l. A.; swl. k. W.; nl. $\tilde{A}$.	9,219
1084	l-Benzoyl-2-thiohydantoin	$OC \begin{smallmatrix} \text{NH} \\ \text{H}_3C \cdot N(CO \cdot C_6H_5) \end{smallmatrix} CS$	220,24		165 (Zers.)			24(294)
1085	Benzoyl-m-toluidin	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	211,25	$1,17015^\circ$	125		13 ¹⁵ abs. A.	12,861

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1086	Benzoyl-o-toluidin	C ₆ H ₅ · CO · NH · C ₆ H ₄ · CH ₃	211,25	1,205 ¹⁵ ₀	145–6		I. A.; wl. h. W.	12,795
1087	Benzoyl-p-toluidin	C ₆ H ₅ CO · NH · C ₆ H ₄ · CH ₃	211,25	1,202 ¹⁵ ₀	157–8	232	4,2 ¹⁸ ₀ abs. A.; nl. W., Ä.	12,926
1091	N-Benzyl-acetamid	CH ₃ · CO · NH · CH ₂ · C ₆ H ₅	149,19	15,5 ⁰	60–1	> 300	II. A., Ä.; wl. PÄ.	12,1044
1092	Benzylacetessigester	C ₆ H ₅ · CH ₂ · CH · CO ₂ · C ₂ H ₅ CO · CH ₃	220,26	1,036 ^{16,5}		283–4	∞ A., Ä.; nl. W.	10,710
1093	Benzyl-aceton	C ₆ H ₅ · [CH ₂] ₂ · CO · CH ₃	148,09	24 ⁰				
1094	Benzyl-acetophenon	C ₆ H ₅ · [CH ₂] ₂ · CO · C ₆ H ₅	210,11	0,989 ¹⁸	73	236		7,314
1095	α-Benzyl-acrylsäure	CH ₂ · C(CH ₃ · C ₆ H ₅) · COOH	162,08	20 ⁰	69	360		7,444
1096	β-Benzyl-acrylsäure	C ₆ H ₅ · CH ₂ · CH · C · COOH	162,08		65			2 E 9, 409 9,614
1097 1995	Benzylalkohol	C ₆ H ₅ · CH ₂ · OH	108,13	1,043 ⁴ 20 ⁰	–15,3	204,7	∞ A., Chlf., Ä.; 4 ¹⁷ W.	6,428
1098	Benzylamin	C ₆ H ₅ · CH ₂ · NH ₂	107,15	0,982 ⁴		184,5	∞ W., A., Ä.	12,1015
1099	4-Benzylaminophenol	C ₆ H ₅ · CH ₂ · NH · C ₆ H ₄ · OH	199,24		89		II. A., Bzl.; I. Alkali; swl. W.	13,448
1100	4-Benzylaminophenol- hydrochlorid	C ₆ H ₅ · CH ₂ · NH · C ₆ H ₄ · OH · HCl · H ₂ O	253,72	25 ⁰	172 (wf.)		I. h. W., A.; nl. Ä.	13,448
1101 2482	Benzyl-anilin	C ₆ H ₅ · CH ₂ · NH · C ₆ H ₅	183,24	1,065 ²⁵	37–8	306–7 ⁵⁹ mm	I. h. M., Ä., Chlf.; nl. W.	12,1023
1102	Benzyl-arsonsäure	C ₆ H ₅ · CH ₂ · AsO(OH) ₂	216,05		167	zers.	0,34 ²³ ₀ W., 3,59,7 ⁰ W.; 0,87 ²³ ₀ · 5,970 ⁰ A.	16,872
1103 1929	Benzylazid	C ₆ H ₅ · CH ₂ · N ₃	133,15	1,066 ²⁵ ₀		108 ²³ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	5,350
1104	2-Benzyl-benzoesäure	C ₆ H ₅ · CH ₂ · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	212,24		114	subl.	I. A., Chlf., Ä., Bzl.; wl. W.	9,676
1105	3-Benzyl-benzoesäure	C ₆ H ₅ · CH ₂ · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	212,24		107–8	subl.	I. A., Chlf., Ä.; wl. W.	9,676
1106	4-Benzyl-benzoesäure	C ₆ H ₅ · CH ₂ · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	212,24		157,7	subl.	I. A., Chlf., Ä.; wl. W.	9,677
1107	Benzyl-bromid	C ₆ H ₅ · CH ₂ · Br	171,04	1,443 ¹⁷ ₀	–4	198–9	∞ A., Ä.; nl. W. (schw. zers.)	5,306

1108 1997	Benzyl-chlorid	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot Cl$	126,58	20° 1,100	-39	179,4	∞ Chlf., A., Ä.; nl. W.	5,292
1109	Benzyl-cyanamid	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CN$	132,16	20° 1,018	43		II. A., Ä.; nl. W.	12,1051
1110 1838	Benzyl-cyanid	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CN$	117,14		-23,8	233-4	∞ A., Ä.; nl. W.	9,441
1111	2-Benzyl-diphenyl	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_5$	244,32	0°	54	283-7 ¹¹⁰ mm	II. Bzl.; I. A., Ä.; nl. W.	5,708
1112	4-Benzyl-diphenyl	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_5$	244,32	1,171	85	285-6 ¹¹⁰ mm	II. Bzl.; I. A., Ä.; nl. W.	5,708
1113	Benzyl-harnstoff	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$	150,18		147-8	zers. 200	1,745 ⁰ W., 3,123 ⁰ A., 0,0522 ^{5,0} Ä., ∞ A., Ä. W.	12,1050
1114	Benzylhydrazin	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot NH_2$	122,17			135 ⁵⁹ mm		15,531
1115	α -Benzyl- hydroxylamin	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot O \cdot NH_2$	123,15			118-9 ³⁰ mm		6,440
1116	β -Benzyl- hydroxylamin	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot OH$	123,15			123 ⁵⁰ mm	I. W.	15,17
1117	Benzyl- imino-[4-methoxy- phenyl]-methan	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot N \cdot CH \cdot C_6H_4 \cdot OCH_3$	225,28	15°	42			12,1043
1118	Benzyl- isothiocyanat	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot N \cdot CS$	149,20	1,125		243	I. Ä.; nl. W.	12,1059
1119	Benzyl- isothioharnstoff	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot S \cdot C(=NH) \cdot NH_2$	166,24		103-4 (Zers.)		I. A., Ä., Chlf., Bzl.	6,461
1120	Benzyl- isothioharnstoff- hydrochlorid	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot S \cdot C(=NH) \cdot NH_2 \cdot HCl$	202,70		176 (148)		I. W., A.; nl. Ä.	6,461
1121	Benzyljodid	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot J$	218,05	$1,734^{25^\circ}$	24,1	93 ¹⁰ mm	I. A., Ä.; nl. W.	5,314
1122	Benzyl-malonsäure	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH(CO_2H)_2$	194,18	15°	121	zers. 180	I. W., A.; nl. Ä.; I. h. Bzl.	9,968
1123	Benzyl-malonsäure- diäthylester	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	250,28	$1,077$		298-300	nl. W.	9,869
1124	Benzylmenthol	$CH_3 \cdot HC \begin{array}{c} \diagup CH(CH_3 \cdot C_6H_5) \cdot CH(OH) \\ \diagdown CH_2 \end{array}$	246,20			183 ¹⁰ mm		6,585
1125	Benzylmercaptopan	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot SH$	124,19	$1,058^{20^\circ}$		194-5	I. Chlf., Bzl.; 1,6 k. A., 3 h. A., 50 k. A.	6,453
1127	1-Benzyl-naphthalin	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_{10}H_7$	218,28	$1,165^{0^\circ}$	58-9	350		5,689
1128	2-Benzyl-naphthalin	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_{10}H_7$	218,28	$1,176^{0^\circ}$	35,5	350	II. h. A., Bzl.	5,690

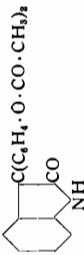
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1129	Benzyl- α-naphthyläther	C ₆ H ₅ · CH ₂ · O · C ₁₀ H ₇	234,28		77–7,5	200 ¹² mm	I. h. A., Ä.; nl. W.	2 E 6,579
1130	Benzyl- β-naphthyläther	C ₆ H ₅ · CH ₂ · O · C ₁₀ H ₇	234,28		99		I. A., Chlf., Ä., Bzl.	6,642
1131	Benzyl- α-naphthylketon	C ₆ H ₅ · CH ₂ · CO · C ₁₀ H ₇	246,29		57		I. A., Ä.; nl. W.	7,512
1132	Benzyl- β-naphthylketon	C ₆ H ₅ · CH ₂ · CO · C ₁₀ H ₇	246,29		99,5		I. h. A.	2 E 7,461
1133	9-Benzyl-phenanthren	C ₆ H ₅ · CH ₂ · C ₁₄ H ₉ · OH	268,34		91–2	312	nl. W.	5(359)
1134	2-Benzyl-phenol	C ₆ H ₅ · CH ₂ · C ₆ H ₄ · OH	184,23		52(21)		II. h. W.; I. A., Ä., Alkali	6,675
1135	4-Benzyl-phenol	C ₆ H ₅ · CH ₂ · C ₆ H ₄ · OH	184,23		84	322		6,675
1136	α-Benzyl- phenylhydrazin	(C ₆ H ₅ · CH ₂)(C ₆ H ₅) : N · NH ₂	198,26			207–8 ¹⁰ mm		15,532
1137	Benzyl- phenylhydrazin- hydrochlorid	(C ₆ H ₅ · CH ₂)(C ₆ H ₅) : N · NH ₂ · HCl	234,72		167–70			15,533
1138	Benzyl- phenyl-nitrosamin	C ₆ H ₅ · CH ₂ · N(NO) · C ₆ H ₅	212,24	^{20°} 1,054 ⁰ ^{20°}	58		I. Chlf., Lg., A., Ä.	12,1071
1139	2-Benzyl-pyridin	C ₆ H ₅ · CH ₂ · C ₅ H ₄ N	169,22			276 ⁷ 42 mm	II. A., Ä.; nl. W.	20,425
1140	3-Benzyl-pyridin	C ₆ H ₅ · CH ₂ · C ₅ H ₄ N	169,22		34	287 ⁷ 40 mm	II. A., Ä.; nl. W.	20,426
1141	N-Benzyl-pyrrrol	C ₆ H ₅ · CH ₂ · C ₃ H ₅	157,21	1,061 ⁰	< 37,5	246–7	I. A., Ä.; nl. W.	20,164
1142	Benzylisocyanat	C ₆ H ₅ · CH ₂ · N(CO · C ₆ H ₅) ₂	254,24	0,9863		245–50	I. A., Ä. W.	16,912
1143	Benzylisocyanat- triäthylester	C ₆ H ₅ · CH ₂ · N(CO · C ₂ H ₅) ₃	210,18		147 (Zers.) 164,5–		1,5 k, A.; nl. k, W.	12,1051
1144	Benzylthioharnstoff	C ₆ H ₅ · CH ₂ · NH · CS · NH ₂	166,24		5,5	275 ⁷ 47 mm	I. A., Ä.	5,607
1145	3-Benzyl-toluol	C ₆ H ₅ · CH ₂ · C ₆ H ₄ · CH ₃	182,25	0,997 ^{17,5°}	–30	285–6	II. Chlf., A., Ä.	5,607
1146	4-Benzyl-toluol	C ₆ H ₅ · CH ₂ · C ₆ H ₄ · CH ₃	182,25	0,994 ^{18°}				
1147	Benzyl-p-tolyl-keton	C ₆ H ₅ · CH ₂ · CO · C ₆ H ₄ · CH ₃	210,11		109	360	I. h. W.	7,447
1148	Berberonsäure	C ₃ H ₅ N(CO ₂ H) ₃ · 2H ₂ O	247,16		243			22,185
1149	[Pyridin-tricarbon- säure-(2,4,5)]							

1150	Bernsteinsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_n \cdot \text{CO}_2\text{H}$	118,09	$\frac{25^\circ}{1,572} \frac{4}{4}$	189 -190	235 (-H ₂ O)	6,8 ²⁰ ° W., 121 ¹⁰⁰ ° W.; 9,915° A.; 1,215° A. 2 k. W.; 87 ⁷⁵ ° W.; swl. A.	2,601
1151	Bernsteinsäure, Na-Salz	$\text{NaO}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_n \cdot \text{CO}_2\text{Na} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	270,16	$\frac{20^\circ}{1,234} \frac{4}{4}$	-6H ₂ O, 120			2,606
1152	Bernsteinsäure- anhydrid	$\text{H}_2\text{C} \text{---} \text{CH}_2$ $\text{OC} \cdot \text{O} \cdot \text{CO}$	100,07	$\frac{20^\circ}{1,234} \frac{4}{4}$	119,6	261	wt. A.; swl. W., p.A.	17,407
1153 373	Bernsteinsäure- diäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	174,19	$\frac{20^\circ}{1,040} \frac{4}{4}$	-20,8	217,3	∞ A., A.; nl. W.	2,609
1154	Bernsteinsäure- diamylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	258,35	$\frac{20^\circ}{0,961} \frac{4}{4}$	-9	171,5 ¹⁶ mm		2 E 2,551
1155	Bernsteinsäure- di-akt.-amylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	258,35	$\frac{20^\circ}{0,959} \frac{4}{4}$		178-80 ²⁵ mm	l. A., A.; nl. W.	2,611
1156	Bernsteinsäure- dibenzylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	298,32		49-50	238 ¹⁴ mm	l. A., Bzl., A.; nl. W.	6,436
1157	Bernsteinsäure- dibutylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	230,30	$\frac{20^\circ}{0,965} \frac{20^\circ}{20^\circ}$	-29,3	274,5		2 E 2,551
1158 437	Bernsteinsäure- di-sec.-butylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	230,30	$\frac{20^\circ}{0,974} \frac{4}{4}$		255,5-6,5 ⁷⁰ mm		2,611
1159	Bernsteinsäure- diisooamylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	258,35	$\frac{20^\circ}{0,961} \frac{13^\circ}{13^\circ}$		289,9 ²⁸ mm	l. A., A.; nl. W.	2,611
1160	Bernsteinsäure- diisobutylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot (\text{CH}_3)_2$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot (\text{CH}_3)_2$	230,30	$\frac{20^\circ}{0,974} \frac{15^\circ}{15^\circ}$		264,8-5,8		2,611
1161	Bernsteinsäure- diisopropylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot (\text{CH}_3)$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot (\text{CH}_3)$	202,24	$\frac{0^\circ}{1,019} \frac{0}{0}$		247,1		2,611
1162 363	Bernsteinsäure- dimethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH} \cdot (\text{CH}_3)_2$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH} \cdot (\text{CH}_3)_2$	146,14	$\frac{15^\circ}{1,126} \frac{15}{65^\circ}$	19,5	195,3	3 A.; 0,9 W.	2,609
1163 326	Bernsteinsäure-dinitril	$\text{NC} \cdot [\text{CH}_2]_n \cdot \text{CN}$	80,09	$\frac{65^\circ}{0,985} \frac{4}{4}$	54,5	265-7	ll. W., A.; wt. A.	2,615

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1164	Bernsteinsäure- diphenylester	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	270,27	$\frac{20^\circ}{1,0014}$	122-3	330	I. Bzl., Ä., CS ₂ ; nl. W.	6,155
1165	Bernsteinsäure- dipropylester	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	202,24	1,0014	-10,4	250,8		2,611
1166	Bernsteinsäure- methyl-äthylester	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	160,17	1,093 ^{0°}	< -20	208,2	II. A., Ä.; nl. W.	2,609
1167	Bernsteinsäure- monobenzylester	$\text{HO}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $(\text{CH}_2)_2\text{N}-\text{CH}_2$ O-CO	208,22		59		I. A., Ä.; nl. W.	6,436
1168	Betain	$(\text{CH}_3)_3\text{N}-\text{CH}_2$ O-CO	117,15		293 (Zers.)		15719° W., 8,618° A.; nl. Ä.	4,348
1169	Betain-hydrochlorid	$(\text{CH}_3)_3\text{N}-\text{CH}_2$ O-CO · HCl	153,61		227-8 (Zers.)		60 W., 0,6 A.; I. Chlf.; nl. Ä.	4,348
1170	Betol s. Nr. 6790	$\text{C}_{28}\text{H}_{48}\text{O}_4$	582,79		195		I. A.; swl. W.	—
1171	Betulinsäure	$\text{C}_{28}\text{H}_{48}\text{O}_4\text{N}_4$	572,64		192		I. Alkali, Bzl. Chlf., CS ₂ ; swl. A., Ä.; nl. W.	—
1172	Bilirubin						I. Alkali, A., Bzl., CS ₂ ; swl. Ä.; nl. W., Chlf.	—
1173	Biliverdin	$\text{C}_{28}\text{H}_{36}\text{O}_4\text{N}_4$	604,64				II. h. W., n. Ä.; 4 k. W., 6 A.	22,333
1174	Biliverdinsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{matrix} \diagup \text{OC} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \end{matrix} = \text{C} \cdot \text{CH}_3$	183,16		114	zers.		—
1175	Biotin (Vitamin H)	$\text{NH}-\text{CH}-\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{COOH}$ CO NH-CH-CH ₂ S	244,30		230-2		I. wss. NaOH	—
1176	Biotin-methylester	$\text{C}_8\text{H}_{15}\text{ON}_2\text{S} \cdot \text{COO} \cdot \text{CH}_3$	258,33		166-7		I. A., M., Ä.; nl. W.	—

1176a	3,3-Bis-[4-acetoxy-phenyl]-oxindol (Isacen)		401,40	242	2E21,458
1177	N, N'-Bis-[4-äthoxy-phenyl]-acetamidinhydrochlorid (Holocain)	$C_2H_5O \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot C(CH_3)_2 \cdot N \cdot C_6H_4 \cdot OC_2H_5 \cdot HCl \cdot H_2O$	352,85	189 (wf.)	13,468
1178	N, N'-Bis-[4-äthoxy-phenyl]-harnstoff	$(C_2H_5O \cdot C_6H_4 \cdot NH)_2 \cdot CO$	300,35	225-6	13,481
1179	Bis-[4-äthylamino-phenyl]-quecksilber	$(C_2H_5 \cdot NH \cdot C_6H_4)_2 Hg$	440,5	166	16,951
1180	Bis-[4-amino-phenyl]-quecksilber	$(H_2N \cdot C_6H_4)_2 Hg$	384,5	174	16,950
1180a	2,4-Bis-benzolazoresorcin	$(C_4H_3N_3)_2 \cdot C_6H_4(OH)_2$	318,32	221-2	16,185
1181	1,2-Bis-β-chlor-äthoxy]-athan	$[ClCH_2 \cdot CH_2 \cdot O]_2 \cdot CH_2CH_2Cl$	187,07	241	—
1182	Bis-[β-chloräthoxy-äthyl]-äther	$(Cl \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2)_2 O$	231,12	114 ² mm	1,612
1183	4,4'-Bis-diäthyl-amino-benzophenon	$[(C_2H_5)_2N \cdot C_6H_4]_2CO$	324,45	95-6	14,98
1184	4,4'-Bis-diäthyl-amino-phenyl-methan	$[(C_2H_5)_2N \cdot C_6H_4]_2CH_2$	310,47	41-2	13,342
1185	4,4'-Bis-diäthyl-amino-triphenyl-carbinol	$[(C_2H_5)_2N \cdot C_6H_4]_2 \cdot C(OH) \cdot C_6H_5$	402,56		13,746
1186	4,4'-Bis-diäthyl-amino-triphenyl-carbinolsulfat (Brillantgrün)	$(C_2H_5)_2N_2 \cdot HSO_4$	482,62		13,746
1187 1235	Bis-diäthylarsen	$(C_4H_9)_2As \cdot As(C_4H_9)_2$	266,06	entz. an d. Luft	4,616
1188	α, δ-Bis-dimethyl-amino-butan	$(CH_3)_2N \cdot [CH_2]_4 \cdot N(CH_3)_2$	144,26	169	4,265
1189	4,4'-Bis-dimethyl-amino-diphenylamin	$[(CH_3)_2N \cdot C_6H_4]_2NH$	255,35	119	13,112
1190	4,4'-Bis-dimethyl-amino-diphenylketon (Michlers Keton)	$[(CH_3)_2N \cdot C_6H_4]_2CO$	268,35	174	14,89

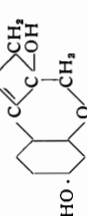
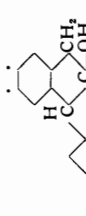
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1191	4, 4'-Bis-dimethyl- amino-diphenyl- methan	$[(CH_3)_2N \cdot C_6H_4]_2CH_3$	254,36		90-1	390	I. Eg., h. A., Chlf., Bzl., Ä.; nl. W.	13,239
1192	1, 3-Bis-dimethyl- amino-isopropanol- dijodmethylester	$[J(CH_3)_2N \cdot CH_2 \cdot]_2CHOH$	430,14		275 (Zers.)		I. W.; wl. A.; nl. Ä., Aceton	—
1193	4', 4'-Bis-dimethyl- amino-4-methoxy- triphenylmethan	$[(CH_3)_2N \cdot C_6H_4]_2CH \cdot C_6H_4 \cdot OCH_3$	360,48		105-6		II. CS ₂ , Ä., Lg.; nl. A.	13,737
1194	4', 4'-Bis-dimethyl- amino-4-methyl- triphenylmethan	$[(CH_3)_2N \cdot C_6H_4]_2CH \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	344,48		94-5		I. A., Ä.; nl. W.	13,282
1195	4', 4'-Bis-dimethyl- amino-4-oxy- triphenylmethan	$[(CH_3)_2N \cdot C_6H_4]_2CH \cdot C_6H_4 \cdot OH$	346,45		163-5		I. verd. Alkali, Bzl.; swl. Lg.; nl. W.	13,737
1196	Bis-[4-dimethyl- amino-phenyl]- carbinol	$[(CH_3)_2N \cdot C_6H_4]_2CH \cdot OH$	270,36		96-7		I. Bzl., h. A., Ä., Eg.; nl. W.	13,698
1197	Bis-[4-dimethyl- amino-phenyl]- quicksilber	$[(CH_3)_2N \cdot C_6H_4]_2Hg$	440,5		169		I. S., Chlf.	16,951
1198	N, N'-Bis-[2, 4- dinitro-phenyl]- harnstoff	$[(O_2N)_2C_6H_3]_2N \cdot CO \cdot NH_2$	392,11		189		II. Aceton; swl. sd. W., Ä.; nl. PÄ.	12,363
1199	N, N'-Bis-[o- diphenyl]-hydrazin	$(C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot NH)_2$	336,17	$\frac{20^\circ}{0,959}$	182		zers. h. HCl; wl. k. A.	15,576
1200	Bis-[methoxy- methyl]-äther	$(CH_3O \cdot CH_2)_2O$	106,12			106-8		1,576
1201	Bis-[4-methyl- benzyl]-aceton	$(CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CH \cdot CH_2)_2CO$	262,33		175		wl. A., Ä.; nl. W.	7,508
1202	Bis-[β-oxyäthyl]- amino-phenol	$HO \cdot C_6H_4 \cdot N(CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH)_2$	197,23		140-1		II. A., Aceton; 525° W., 2325° Bzl., 2025° Ä.	2E13,170
1203	Bis-[β-oxyäthyl]- anilin	$(HO \cdot CH_2 \cdot CH_2)_2N \cdot C_6H_5$	181,23		58-9	> 350 (schw. Zers.)		12,183
1204	Bis-[4-oxy-3-methoxy- cinnamoyl]-methan (Curcumin)	$[(CH_3 \cdot O)(OH)C_6H_3 \cdot CH \cdot CH \cdot CO]_2CH_2$	368,37		183		I. Alkali, Eg.; 0,05 Bzl.; wl. k. A.; swl. Ä.; nl. W., Lg.	8,554

1205	[Bis-tetrahydrofurfuryl-succinat]	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{O}$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{O}$	286,32		219–219 mm	I. A., Ä.; nl. W.	—
1206	Bis-triphenylmethyl-peroxyd	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \cdot \text{C} \cdot \text{O} \cdot \text{O} \cdot \text{C} \cdot (\text{C}_6\text{H}_5)_2$	518,62	185–6		nl. W., A., Ä.	6,716
1207	Biuret	$\text{NH}(\text{CO} \cdot \text{NH}_2)_2$	103,08	192–3 (Zers.)		I. A.; 1,25° W.; 45106° W.	3,70
1208	Bixin	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	394,49	198		0,3 Chlf.; 200 Ä.; I. Pyridin; wl. h. Ä.; nl. W.	30,112
1209 1739	Bleitetraäthyl	$(\text{C}_2\text{H}_5)_4\text{Pb}$	323,45	1,65918°	198–202	∞ A., Ä.; nl. W.	4,639
1210	Bleitetraäthyl	$(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{Pb})$	435,65	20°	15610 mm (unter CO_2)		2E4,1019
1211 1473	Bleitetraäthyl	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2]_4\text{Pb}$	491,76	1,2337 $\frac{4}{20,2^\circ}$			4(596)
1212 1608	Bleitetraäthyl	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2]_4 \cdot \text{Pb}$	435,65	1,3240 $\frac{4}{12^\circ}$	–23		4(594)
1213	Bleitetraäthyl	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH}]_4\text{Pb}$	379,55	1,4578 $\frac{4}{20^\circ}$	–53,5		4(593)
1214 1707	Bleitetramethyl	$(\text{CH}_3)_4\text{Pb}$	267,35	1,9952 $\frac{4}{20^\circ}$	110	nl. W.	4,639
1215	Bleitetraphenyl	$(\text{C}_6\text{H}_5)_4\text{Pb}$	515,61	1,5298 $\frac{20^\circ}{20^\circ}$	229	I. Bzl., Chlf.; wl. A., Ä.	16,917
1216	Bleitetrapropyl	$(\text{C}_3\text{H}_7)_4\text{Pb}$	379,55	1,4419 $\frac{4}{20^\circ}$	12613 mm		4(592)
1217	Bleitetra-o-tolyl	$(\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_4\text{Pb}$	571,71		201,2		—
1218	Bleitetra-p-tolyl	$(\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_4\text{Pb}$	571,71	1,4329 $\frac{20^\circ}{20^\circ}$	239–40	I. CS_2 , Bzl., Chlf.	16,917
1219	d-Borneol	$\text{H}_2\text{C} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} \cdot \text{OH}$ $\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	154,24	1,011 $\frac{4}{20^\circ}$	212–3	II. A., Ä.; I. Bzl.; swl. W.	6,73
1220 1153	d-Bornyl-acetat	$\text{C}_{14}\text{H}_{19}\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	196,28	0,99115°	226–7	I. A., Ä.; nl. W.	6,78

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1221 1222 1223 1223a	d-Bornylamin Bornylbromid, s. Nr. 6514 Bornylchlorid s. Nr. 6515 l-Bornylen	$\begin{array}{c} \text{C}_{10}\text{H}_{17} \cdot \text{NH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) - \text{CH} \\ \quad \quad \quad \parallel \\ \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH} = \text{CH} \end{array}$	153,26 136,22	$\frac{20^\circ}{1,009}$	163 113	200 subl. 146 ⁷ 40 mm	ll. A., Ä.; nl. W. l. M., Toluol; nl. W.	12,45 5,155
1224 1245 1225 1118	d-Bornyl-formiat Bornyval, s. Nr. 4512	$\text{C}_{10}\text{H}_{17} \cdot \text{O} \cdot \text{CHO}$	182,15	$\frac{20^\circ}{1,009}$		230		6,78
1226 63 1227 1228	Borsäure-triäthylester Borsäure-triämyl-ester Borsäure-tributyl-ester	$(\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O})_3\text{B}$ $(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{O})_3\text{B}$ $(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{O})_3\text{B}$	146,00 272,93 230,16	$\frac{20^\circ}{0,864}$		120 130-2 ⁶ mm 103-8 ⁸ mm	zers. W.	1,335 — 2 E 1,398
1229 1230	Borsäure- trimethylester Bor-triäthyl	$(\text{CH}_3\text{O})_3\text{B}$ $(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{B}$	103,92 98,00	$\frac{23^\circ}{0,990}$ $\frac{23^\circ}{0,6961}$	-34 -92,9	69 95	zers. W. l. A., Ä.; swl. W.	1,287 4,641
1231	Bor-triisooamyl	$(\text{C}_5\text{H}_{11})_3\text{B}$	224,24	$\frac{23,4^\circ}{0,7600}$		119 ¹ 4 mm	l. Ä.	2E4,1023
1232	Bortrisobutyl	$(\text{C}_4\text{H}_9)_3\text{B}$	182,16	$\frac{25^\circ}{0,7380}$		188; 86 ²⁰ mm	l. Ä.	2E4,1022
1233	Bortrimethyl	$(\text{CH}_3)_3\text{B}$	55,92	0,625-100	-161,5	-20	ll. A., Ä.; swl. W.	4,641
1234	Bortriphenyl	$(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{B}$	242,12	$\frac{24,7^\circ}{0,7204}$	142	203 ¹⁵	l. Ä.; zers. A.; nl. W.	2E16,636
1235	Bortripropyl	$(\text{C}_3\text{H}_7)_3\text{B}$	140,08		-56	156; 60 ²⁰ mm	l. Ä.	2E4,1022

1237	Brasilin		302,27			er- weicht 130-40		1. Alkali, zers. H ₂ SO ₄ ; w. l. h. W.	18,194
1238	Brasilin		286,27			zers. 130		1. W., Alkali, A., Ä.	17,194
1239	Brasilsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	252,09			129			18,543
1240 90/9	Brassidinsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_n \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_{11} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	338,56		0,85957°	61-2		0,725° W.; w. l. Ä.; sw. l. k. A.	2,474
1241	Brenzcatechin, s. Nr. 1859, 3, 24								
1242	Brenzschleimsäure	$\text{HC} \text{---} \text{CH}$ $\text{HC} \text{---} \text{O} \text{---} \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	112,08		20,8° 1,117 ⁴	133-4; subl. >100	230-2 zers. >250	1. A., Ä.; 3,615° W., 25 h. W.	18,273
1243 7233	Brenzschleimsäure- athylester	$\text{OC}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	140,13			34	195766 mm	∞ A., Ä.; n. l. W.	18,275
1244	Brenzschleimsäure- amid	$\text{HC} \text{---} \text{CH}$ $\text{HC} \text{---} \text{O} \text{---} \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	111,10			142-3	subl. >100		18,276
1245	Brenzschleimsäure- anhydrid	$(\text{OC}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO})_2\text{O}$	206,15		20° 1,056 ⁴	73	325 (Zers.)	1. A., Ä.	18,276
1246	Brenzschleimsäure- butylester	$\text{OC}_4\text{H}_9 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	168,19				233-3,6; 118-20 ²⁵ mm	∞ A., Ä.; n. l. W.	2E18,266
1247	Brenzschleimsäure- chlorid	$\text{OC}_2\text{H}_5 \cdot \text{COCl}$	130,53			-2 bis 0	173-6	1. Ä.; schw. zers. h. W., h. A.	18,276
1248	Brenzschleimsäure- furfuryl ester	$\text{OC}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{H}_3\text{C} \cdot \text{O} \cdot \text{C} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}$ $\text{HC} \text{---} \text{CH}$ $\text{HC} \text{---} \text{O} \text{---} \text{C} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}$	192,16		α: 1,3304° β: 1,395°	α: 19,5 β: 27,5	150-514 mm	∞ A., Bzl., Ä. Chlf.; n. l. W., PÄ.	2E18,267

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1249	Brenzschleimsäure- isoamylester	OC ₄ H ₉ · CO ₂ · CH ₂ · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	182,21	$\frac{21,4^{\circ}}{135-75^{\circ}}$		232-24; 135-75 mm	∞ A.; nl. W.	2E18,266
1250	Brenzschleimsäure- methylester	OC ₄ H ₉ · CO ₂ · CH ₃	126,11	$\frac{1,179}{20^{\circ}}$		181,3	∞ A., Ä.; nl. W.	18,274
1251	Brenzschleimsäure- nitril	OC ₄ H ₉ · CN	93,08	$\frac{1,0822}{26^{\circ}}$		146-8	∞ A., Ä.; swl. W.	18,278
1252	Brenzschleimsäure- propylester	OC ₄ H ₉ · CO ₂ · CH ₂ · C ₂ H ₅	154,16	$\frac{1,075}{20^{\circ}}$	211		∞ Ä.; l. A.; swl. W.	18,275
1253 549	Brenztraubensäure	CH ₂ · CO · CO ₂ · H	88,06	$\frac{1,267}{16^{\circ}}$	13,6 (schw. zers.)	165	∞ W., A., Ä.	3,608
1254 229	Brenztraubensäure- äthylester	CH ₂ · CO · CO ₂ · C ₂ H ₅	116,11	$\frac{1,060}{20^{\circ}}$	155		∞ A., Ä.; nl. W.	3,616
1255	Brenztraubensäure- amid	CH ₂ · CO · CO · NH ₂	87,08		124-5	subl. 100	ll. W.; l. A.; wl. k. Bzl.	3,620
1256	Brenztraubensäure- methylester	CH ₂ · CO · CO ₂ · CH ₃	102,09	$\frac{1,154^{\circ}}{20^{\circ}}$		134-7		3,616
1257 1258	dl-Brenzweinsäure Brenzweinsäurenitril	HO ₂ C · CH(CH ₃) · CH ₂ · CO ₂ H CH ₂ · CH(CN) · CH ₂ · CN	132,11 94,11	1,411	111-2 12	252-4	ll. A., Ä.; 66 ²⁰ ° W.	2,637 2,640
1259	5-Brom-acenaphthen	H ₂ C — CH ₂ 	233,11	1,437 ⁵⁵ °	51-2	336,4	ll. Ä.; l. A.; nl. W.	5,587
1260	Bromacetal	Br · CH ₂ · CH(O · C ₂ H ₅) ₂	197,02			170		1,625
1261	Bromacetaldehyd	CH ₂ Br · CHO	122,96					1,624
1262	N-Brom-acetamid	CH ₂ CO · NHBr · H ₂ O	155,99		70-80; 108 (wf.) 117,5	104-5 ⁷⁴ mm	l. A., Ä. ll. Ä.; l. W., A.	2,181
1263	3-Brom-4-acetaminotoluol	Br · C ₆ H ₄ (CH ₃) · NH · CO · CH ₃	228,09		99		l. A., Ä.; nl. W. ll. A., Ä.	12,991
1264	2-Brom-acetanilid	BrC ₆ H ₄ · NH · CO · CH ₃	214,07					12,632
1265	3-Brom-acetanilid	BrC ₆ H ₄ · NH · CO · CH ₃	214,07		87,5			12,634

1266	4-Brom-acetanilid	$\text{BrC}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	214,07	1,717 $\frac{14^\circ}{14}$	166,7		I. A., Bzl., Chlf.; wl. h. W.	12,642
1267 1170	α -Brom-acetessigester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	209,05	1,429 $\frac{14}{14}$		101-412 mm		3,664
1268	α -Brom-acetessigsäure-anilid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	256,10		138 (Zers.) -54	136,5 ^{725} mm 150-1 ^{752} mm	II. A.; I. Alkali; wl. Chlf.; swl. W. II. A., Ä.; swl. W. I. Ä.	12,519
1269	Bromaceton	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	136,99	1,634 $^{23^\circ}$				1,657
1270	Bromacetonitril	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{CN}$	119,96	1,771 $\frac{20^\circ}{20}$				2,216
1271	ω -Brom-acetophenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	199,05	1,647 $\frac{4}{4}$	50	135 ^{18} mm	II. A., Ä.; I. Bzl.; nl. W.	7,283
1272	2-Brom-acetophenon	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	199,05			112 ^{10} mm		2 E 7,220
1273	3-Brom-acetophenon	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	199,05		7-8	131 ^{16} mm		—
1274	4-Brom-acetophenon	$\text{BrC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	199,05		50-1	255 ^{736} mm	II. Ä., I. Bzl., Ä.; CS $_2$, Eg.; nl. W. 16 ^{25} Ä.; 10 ^{25} Ä.; nl. W., Bzl., CCl $_4$	7,283
1275	5-Brom-2-acetoxy-benzoesäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{Br}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	259,06		168			10,108
1276	Bromätyl bromid	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{COBr}$	201,87	2,317 $\frac{21,5}{21,5}$		149-50 -2	zers. A., Ä. I. A., CH $_3$; CB $_2$; 5000 bis 6000 ml (15 $^\circ$) W. I. Ä.; wl. A. I. Ä., W.	2,215 1,245
1277	Bromätylen	$\text{CH}_2=\text{C} \cdot \text{Br}$	104,94					
1278	4-Brom-1-acido-benzol	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \cdot \text{N} \cdot \text{N}$	198,03		20	118 ^{23} mm		5,277
1279	α -Brom-acrylsäure	$\text{CH}_2=\text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	150,94		70			2,402
1280	β -Brom-acrylsäure	$\text{BrCH}=\text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	150,94		116			2,402
1281	β -Brom-äthylalkohol	$\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	124,98			150	I. W., A.; nl. PÄ.	1,338
1282	[α -Brom-äthyl]-benzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{Br})\text{CH}_3$	185,07			200-10 (Zers.) 217-8 ^{34} mm (schw. zers.)	I. A., Ä.; nl. W.	5,355
1283	[β -Brom-äthyl]-benzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	185,07		82-3			5,356
1284	N-[β -Brom-äthyl]-phthalimid	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	254,09	2,3 $^\circ$ $\frac{40^\circ}{40^\circ}$			W. bildet Hydrat; I. A., Ä.	21,461
1285	Bromal	$\text{Br}_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{O}$	280,78	2,665 $\frac{4}{4}$		174 (Zers.)		1,626
1286	Bromalhydrat	$\text{Br}_2\text{C} \cdot \text{CH}(\text{OH})_2$	298,79	2,566 $\frac{4}{4}$	53,5		I. W., Ä., Chlf., Ä., Glycerin	1,626
1287	β -Brom-allylalkohol	$\text{CH}_2=\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	136,99	1,615 $^\circ$		153-4		1,439
1288	2-Brom-4-amino-toluol	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2) \cdot \text{CH}_3$	186,06		25-6	257		12,991
1289	3-Brom-4-amino-toluol	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_2 \cdot \text{CH}_3$	186,06	1,51 $^{20^\circ}$	26	240	I. A., Ä.; nl. W.	12,901
1290	4-Brom-2-amino-toluol	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2) \cdot \text{CH}_3$	186,06		32	253-7 (schw. Zers.)		12,838
1291	5-Brom-2-amino-toluol	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_2 \cdot \text{CH}_3$	186,06		58-9	240	I. A.; swl. W.	12,838
1292	5-Brom-3-amino-toluol	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2) \cdot \text{CH}_3$	186,06	1,144 $^{19^\circ}$	36	260		12,873

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1293	6-Brom-3-amino-toluol	Br · C ₆ H ₄ (NH ₂) · CH ₃	186,06		78,8	240		12,873
1294	2-Brom-4-amino-m- xytol	Br · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂ · NH ₂	200,09		47–48			12,1125
1295	2-Brom-5-amino-m- xytol	Br · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂ · NH ₂	200,09		66–7			—
1296	4-Brom-2-amino-m- xytol	Br · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂ · NH ₂	200,09		21,5	146–7 ¹⁵ mm	ll. A., Ä.	12,1110
1297	4-Brom-5-amino-m- xytol	Br · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂ · NH ₂	200,09		27–8	261–3		—
1298	5-Brom-2-amino-m- xytol	Br · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂ · NH ₂	200,09		50–1		l. h. Lg., l. A.	12,1110
1299	5-Brom-2-amino-p- xytol	Br · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂ · NH ₂	200,09		96		l. A., Ä.	12,1139
1300	5-Brom-4-amino-m- xytol	Br · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂ · NH ₂	200,09		49–50		ll. A., Ä., Bzl.	12,1125
1301	5-Brom-4-amino-o- xytol	Br · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂ · NH ₂	200,09		84,5		l. h. PÄ.	—
1302	6-Brom-4-amino-m- xytol	Br · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂ · NH ₂	200,09		99–100		ll. Ä., A.	12,1126
1303	6-Brom-4-amino-o- xytol	Br · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂ · NH ₂	200,09		82		l. W., org. Lösungsm.; nl. PÄ.	12(481)
1304	Bromanil (Tetrabromchinon) s. Nr. 6968							
1305	2-Brom-anilin	Br · C ₆ H ₄ · NH ₂	172,03	20,4 ^o	31–2	229	ll. A.; l. Ä.; nl. W.	12,631
1306	3-Brom-anilin	Br · C ₆ H ₄ · NH ₂	172,03	1,579 ⁴	18,5	251	l. A., Ä.; nl. W.	12,633
1307	4-Brom-anilin	Br · C ₆ H ₄ · NH ₂	172,03	1,8015–2 ^o	63–4		ll. A., Ä.; nl. k. W.	12,636
1308	4-Brom-anilin- hydrochlorid	Br · C ₆ H ₄ NH ₂ · HCl	208,50				l. W., Ä.; nl. Ä.	12,637
1309	2-Brom-anisol	CH ₃ · O · C ₆ H ₄ · Br	187,04			220	l. A.	6,197
1310	4-Brom-anisol	CH ₃ · O · C ₆ H ₄ · Br	187,04	1,494 ^{5o}	12–13	215	l. A.	6,199
1311	4-Brom-antipyrin	Br · C ₆ H ₄ · C ₅ H ₄ ON ₂	267,13		122	300 ⁹ mm	l. h. W., A., Chif.; wl. Ä.	24,33
1312	1-Brom-antrachinon	C ₆ H ₄ (CO) ₂ · C ₆ H ₄ · Br	287,11		188	subl.	l. H ₂ SO ₄	7,789
1313	2-Brom-antrachinon	C ₆ H ₄ (CO) ₂ · C ₆ H ₄ · Br	287,11		204–5			7,789

1314	2-Brom-benzaldehyd	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	185,026	22	230; 118-9 ² mm 233-6; 215-6 ⁷³³ mm	7,238
1315	3-Brom-benzaldehyd	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	185,026			7,238
1316	4-Brom-benzaldehyd	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	185,026	57		7,239
1317	2-Brom-benzamid	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	199,97	155,6	wl. Ä.	9,348
1318	3-Brom-benzamid	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	199,97	155,3	I. A.	9,350
1319	4-Brom-benzamid	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	199,97	190	I. A.	9,353
1320	2-Brom-benzoesäure	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	201,03	148-50	I. A., Ä.; 0,1825° W.	9,347
1321	3-Brom-benzoesäure	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	201,03	154-5	I. A., Ä.; 0,0425° W.	9,349
1322	4-Brom-benzoesäure	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	201,03	251-3	I. A., Ä. wl. h. W.	9,351
1323	2-Brom-benzoesäure-äthylester	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	229,07	254-5		9,348
1324	4-Brom-benzoesäure-äthylester	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	229,07	262,737,4 mm		9,352
1325	2-Brom-benzoesäure-methylester	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	215,05	244-6		9,348
1326	3-Brom-benzoesäure-methylester	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	215,05	122,5 ¹⁵ mm		9,350
1327	4-Brom-benzoesäure-methylester	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	215,05	79-80	I. A., Ä.	9,952
1328	Brombenzol	$\text{C}_6\text{H}_5\text{Br}$	157,02	-30,6	∞ Ä., Chlf.; I. Ä.; nl. W.	5,206
1329	4-Brom-benzol-sulfochlorid	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2\text{Cl}$	255,53	75-6	zers. h. W., h. A.	11,57
1330	o-Brom-benzol-sulfonsäure	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3\text{H}$	237,08		II. W., A., nl. Ä.	11,56
1331	p-Brom-benzol-sulfonsäure	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3\text{H}$	237,08	102-3	I. A., W., nl. Ä.	11,57
1332	4-Brom-benzonitril	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CN}$	182,03	112-3	II. Ä.; I. A., h. W.	9,354
1333	2-Brom-benzoyl-bromid	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{Br}$	263,03	11		2 E 9,231
1335	2-Brom-benzoyl-chlorid	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COCl}$	219,41	245		9,348
1336	3-Brom-benzoyl-chlorid	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COCl}$	219,41	243		9,350
1337	4-Brom-benzoyl-chlorid	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COCl}$	219,41	247	II. Bzl., Lg.; I. Ä.; schw. zers. W.	9,553
1338	2-Brom-benzylamin	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	186,07	118 ⁹ mm	I. Ä.; nl. W.	12,1074
1339	3-Brom-benzylamin	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	186,07	244-5		2 E 12,575
1340	4-Brom-benzylamin	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	186,07	250	mit Wasser- dampf flüchtig	12,1075
1341	4-Brom-benzyl-bromid	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	249,95	63	I. h. A., Ä.; swl. W.	5,308
1342	2-Brom-benzyl-chlorid	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	205,49		II. A., Ä.; nl. W.	5(155)

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1343	3-Brom-benzyl-chlorid	Br·C ₆ H ₄ ·CH ₂ Cl	205,49	20°	22-3	119,18 mm	II. Ä., h. A.; nl. W.	2 E 5,238
1344	4-Brom-benzyl-chlorid	BrC ₆ H ₄ ·CH ₂ Cl	205,49	20°	40	238		5,307
1345	2-Brom-benzyl-cyanid	Br·C ₆ H ₄ ·CH ₂ ·CN	195,97	1,539 ⁴	29	242 (Zers.)	nl. W.	9,451
1346	dl-Brombernsteinsäure	HO ₂ C·CH ₂ ·CHBr·CO ₂ H	197,00	2,073 ^{20°}	160-1		I. A., 19,15° W.	2,621
1347	dl-α-Brom-buttersäure	C ₄ H ₉ ·CHBr·CO ₂ H	167,01	1,567 ²⁰	-4	127-825 mm	I. A., Ä.; 6,6 W.	2,281
1348	β-Brom-buttersäure	CH ₃ ·CHBr·CH ₂ ·CO ₂ H	167,01		17-8	122,16 mm		2,283
1349	γ-Brom-buttersäure	CH ₃ Br·CH ₂ ·CH ₂ ·CO ₂ H	167,01		32-3			2,283
1350	dl-α-Brom-butter- säure-äthylester	C ₄ H ₉ ·CHBr·CO ₂ ·C ₂ H ₅	195,06	1,330 ²⁰		177,5 ⁷⁶⁵ mm (schw. Zers.)	nl. W.	2,282
1351	α-Brom-butyraldehyd	CH ₃ ·CH ₂ ·CHBr·CHO	151,01	1,469 ^{20°}		33,16 mm		1,665
1352	β-Brom-butyraldehyd	CH ₃ ·CHBr·CH ₂ ·CHO	151,01			42-4 ¹² mm		—
1352a	3-Brom-d-campher		231,14	1,449 ⁴	77-8	274 (schw. Zers.)	< 20° A.; II. Ä.; nl. W.	7,120
1353	α-Brom-capronsäure	CH ₃ ·[CH ₂] ₄ ·CHBr·CO ₂ H	195,06			128-3 ¹⁰ mm	I. W., Ä., Ä.	2,325
1354	β-Brom-capronsäure	CH ₃ ·[CH ₂] ₃ ·CHBr·CH ₂ ·CO ₂ H	195,06		35	205-10	II. Bzl., Lg.	2,325
1355	α-Brom-capronsäure- äthylester	CH ₃ ·[CH ₂] ₄ ·CHBr·CO ₂ ·C ₂ H ₅	223,12					2,325
1356	2-Brom-chinolin		208,05		48,5		I. Ä.; nl. W.	20,362
1357	3-Brom-chinolin	C ₈ H ₆ N·Br	208,05		12,5	274-6		20,363
1358	4-Brom-chinolin	C ₈ H ₆ N·Br	208,05		29-30	270 (Zers.)		20,364
1359	5-Brom-chinolin	C ₈ H ₆ N·Br	208,05		32	280		20,364
1360	6-Brom-chinolin	C ₈ H ₆ N·Br	208,05		24	284		20,364
1361	7-Brom-chinolin	C ₈ H ₆ N·Br	208,05		34	290		20,365
1362	8-Brom-chinolin	C ₈ H ₆ N·Br	208,05			302-4		20,365

1364	α -Brom-crotonaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CBr} \cdot \text{CHO}$	148,99	$\frac{13^\circ}{1,5797}$	95-7	6315 mm	II. A., Bzl. Ä., CS ₂ ; wl. h. W.	1,731
1768	β -Brom-crotonsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{Br}) : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	165,00	$\frac{20^\circ}{2,015}$	52	61,3 ⁷⁵⁰ mm	I. A., Ä., W.	2,419
1365	Bromcyan	BrCN	105,93	1,357	33	127-8 ⁷⁵⁵ mm	∞ A., Ä.; wl. W.	3,39
1366	β -Brom-diäthyläther	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	153,03	2,015	60	270	II. A., Ä.; nl. W.	1,338
1367	4-Brom-diäthylanilin	$\text{BrC}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	228,14	346,77	11	110 ²⁵ mm	I. Ä., zers. im Licht; wl. PÄ.	12,638
1368	Bromdijodmethan	BrCH_2J_2	200,08	200,08	55	259	II. A., Ä.; nl. W.	1,72
1370	3-Brom-dimethylanilin	$\text{BrC}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	200,08	$\frac{20^\circ}{1,177}$	24-5	132,3 ⁷⁴² mm		12,633
1371	4-Brom-dimethylanilin	$\text{BrC}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	165,02	1,177	181	264		12,637
1372	2-Brom-2,3-dimethyl- butan	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CBr}(\text{CH}_3)_2$	291,03	59,4 (34,8)	<-20	296-8	II. A., Ä.; wl. W.	1,152
943	4-Brom-3,5-dinitro- benzoesäure	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	247,02	75,3	90-1	299-301	I. h. A., Ä.; nl. W.	9,416
1375	4-Brom-1,2-dinitro- benzol	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_2$	247,02			310	II. h. A.	5,266
1376	4-Brom-1,3-dinitro- benzol	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_2$	233,11				II. Ä., I. A.; nl. W.	5,580
1377	2-Brom-diphenyl	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	233,11				I. A.; 325° M., 100 ²⁵ ° Bzl., 34 ²⁵ ° Ä.; nl. W.	2 E 5,485
1378	3-Brom-diphenyl	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	233,11					5,580
1379	4-Brom-diphenyl	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	249,11	$\frac{1,449^{13^\circ}}{50^\circ}$	49-50	305	∞ 25° W., Ä., Ä.	6(105)
1380	4-Brom-diphenyläther	$\text{BrC}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	138,96	$\frac{1,934}{20^\circ}$	208	168	∞ A., Ä.; nl. W.	2,213
1381	Bromessigsäure	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	167,01	$\frac{1,506}{20^\circ}$	32	51-2 ¹⁵ mm		2,214
1382	Bromessigsäure- äthylester	$\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	152,99		185-6	140 ²⁰ mm	II. W.	2,213
1383	Bromessigsäure- methylester	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	215,05			zers.	I. A.; nl. W.	6,154
1384	Bromessigsäure- phenylester	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	194,98			101,2		2,745
1385	Bromfumaräure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CH} : \text{CBr} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	146,98	1,650				—
1386	2-Brom-furan	$\text{HC} \begin{array}{c} \parallel \\ \text{HC} \cdot \text{O} \cdot \text{C} \cdot \text{Br} \end{array}$						

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1387	3-Brom-furancarbonsäure-(2)	$\text{HC} \begin{array}{c} \text{—} \text{CBr} \\ \parallel \\ \text{HC} \cdot \text{O} \cdot \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H} \end{array}$	190,99		128–9		I. A., Ä.; I, 320° W.; swl. CS ₂ , Lg.	18,284
1388	1-Brom-heptan	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	179,11	1,133 ^{16°}		178,5 ⁷⁵¹ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	1,155
1389	1-Bromhexan	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	165,08	1,173 ^{20°}		155,5 ⁷⁴⁴ mm		1,144
1390	Bromhydrochinon	$\text{BrC}_6\text{H}_4(\text{OH})_2$	189,02	60° 20°	113	subl.	II. W., A., Ä.	6,852
1391	α-Brom-isobuttersäure	$(\text{CH}_3)_2\text{CBr} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	167,01	1,523 ⁶⁰ 20°	48	198–200	I. A., Ä.; zers. k. W.	2,295
1392	α-Brom-isobuttersäureäthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CBr} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	195,06	1,329 ²⁰		163,6 ⁷⁶² mm	∞ A., Ä.; nl. W.	2,296
1393	4-Brom-isobutylbenzol	$\text{BrC}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_4\text{H}_9$	213,12		< –18	232–3 ⁷³⁹ mm		5,415
1394	Bromisopropylalkohol	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	138,98	22° 4		148		1,365
1395	4-Brom-isopropylbenzol	$\text{BrC}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	199,09	1,365 ⁴	< –20	216–8		5,395
1396	α-Brom-isovaleriansäure	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	181,04	12° 12	44	230 (schw. Zers.)	II. A.; I. Ä.; I, 4 k. W.	2,317
1397	α-Brom-isovaleriansäureäthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	209,09	1,278 ¹²		186		2,317
1398	α-Bromisovaleriansäure-d-bornylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{17}$	317,27	1,18 ^{13°} 13		163	I. A., Chlf., Ä.; nl. W.	6,79
1399	α-Bromisovaleriansäure-methylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	195,06	1,353 ¹³		174		2,317
1400	[α-Brom-isovaleryl]-p-phenetimid (Phenolal)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CO} \cdot \text{N} \cdot \text{H} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	300,20		151		I. h. A.; wl. Glycerin, Ä., Chlf.; swl. Bzl.; nl. W.	13(163)
1401	1-Brom-1-jod-äthan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{J}$	234,89	2,452 ^{16°}	< –20	142–3		1,98
1402	2-Brom-1-jod-äthan	$\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J}$	234,89	2,516 ^{29°} 25°	28	163	II. h. A.	1,98
1403	2-Brom-jodbenzol	$\text{BrC}_6\text{H}_4\text{J}$	282,93	2,257 ⁴	2,1	257,4 ⁷⁵⁴ mm	swl. A., Aceton; nl. W.	5,223

1404	3-Brom-jodobenzol	$\text{BrC}_6\text{H}_4\text{J}$	282,93		-9,3	252 ⁷⁵⁴ mm	swl. A., Aceton; nl. W.	5,223
1405	4-Brom-jodobenzol	$\text{BrC}_6\text{H}_4\text{J}$	282,93		91-2	251,5 ⁷⁵⁴ mm	wl. Ä.; swl. k. A.; nl. W.	5,223
1406	Bromjodmethan	BrCH_3J	220,86	2,926 ^{17°}		138-40		1,71
1408	Bromkresolgrün, s. Nr. 6973			15°				
1409	α-Brom-laurinsäure- methylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_9 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	293,25	1,113 ⁴		145-8 ⁸ mm		—
1410	Brommaleinsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CH} : \text{CBr} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	194,98		136-8	zers.	ll. W., A., Ä.	2,754
1411	Brommaleinsäure- diäthylester	$\text{HC} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ $\text{BrC} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	251,08	1,410 ^{17,5°}		256		2,755
1412	Brommalonsäure	$\text{BrCH}(\text{CO}_2\text{H})_2$	182,97	25°	112-3 (Zers.)		ll. A., Ä.	2,594
1413	Brommalonsäure- diäthylester	$\text{BrCH}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	239,07	1,402 ⁴	< -54	233-5 (Zers.) 150-225 mm	∞ A., Ä.; nl. W.	2,594
1414	2-Brommesitylen	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$	199,09	1,319 ^{10°}	-1	225		5,408
1415	ω-Brom-p-methyl- acetophenon	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	213,08		50-1		ll. A., Ä.; nl. W. (Zers.) nl. W.	7,309
1416	Brommethyl- äthylketon	$\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	150,97			146		1,670
1416a	4-Brom-7-methyl- hydrinden	$\text{CH}_3 \cdot (\text{Br})\text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH}_2$	211,10	25° 25°		120-2 ¹⁰ mm	l. Ä.; wl. A.; nl. W.	—
1417	2-Brom-1-methyl-4- isopropyl-benzol	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{Br}) \cdot \text{CH}_3$	213,12	1,253 ²⁵	< -20	233-5	∞(25°) Aceton, Ä., Bzl.; 50 ^{25°} M.; nl. W.	5,423
1418	Brommethyl-β- naphthylketon	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	249,11		84-4,5		ll. Ä.; wl. A.; nl. W.	2 E 7,338
1419	5-Brom-2-methyl- pentan	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	165,08	1,168 ^{20°} 20°		146-7		1,148
1420	1-Brom-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Br}$	207,07	1,482 ⁴	5-6	281,1	∞ Bzl., abs. A., Ä.; nl. W.	5,547
2547							ll. Ä. Chlf.;	5,548
1421	2-Brom-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Br}$	207,07	1,605 ^{0°}	59	281-2	l. Bzl.; 620 ⁰² %ig. A.; nl. W.	7,263
1422	1-Brom-naphthol-(2)	$\text{Br} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6\text{OH}$	223,07		83-4	zers. 130		6,650
1423	4-Brom-naphthol-(1)	$\text{Br} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6\text{OH}$	223,07		127-8		nl. W.	6,613
1424	1-Brom-1-nitro-athan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{NO}_2$	153,98			146-7	nl. A.	1,101
1425	4-Brom-2-nitro-anilin	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{Br})\text{NO}_2 \cdot (\text{NH}_2)$	216,97		111-2		l. h. W., A., Ä.	12,737
1426	5-Brom-2-nitro-benz- aldehyd	$\text{Br}(\text{O}_2\text{N}) \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CHO}$	230,02		73-4			7,263

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Left- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1427	2-Brom-3-nitro- benzoesäure	Br · C ₆ H ₄ (NO ₂) · CO ₂ H	246,03	80° 1,623 ⁴ 20°	191			9,406
1428	2-Brom-1-nitro-benzol	Br · C ₆ H ₄ · NO ₂	202,02		43	261	ll. A.; l. Ä.; nl. W.	5,247
1429 2434	3-Brom-1-nitro-benzol	Br · C ₆ H ₄ · NO ₂	202,02	1,704 ⁴ 0°	56,4	256-7	l. A., Ä.; nl. W.	5,248
1430	4-Brom-1-nitro-benzol	Br · C ₆ H ₄ · NO ₂	202,02	1,938 ⁴	126,7	255-6	l. Ä.; l. 4 k. A.; nl. W.	5,248
1431	4-Brom-3-nitro-benzol- sulfonsäure-(1)	Br · C ₆ H ₄ (NO ₂) · SO ₃ H	282,08		87-8		l. W., A.; nl. Ä.	11,74
1432	Brom-nitromethan	Br · CH ₂ · NO ₂	139,95				l. Alkali; nl. W.	1,77
1433 988	2-Brom-nonan	CH ₃ · [CH ₂] ₆ · CHBr · CH ₃	207,16	1,08120°		152,5765 mm 208,9767 mm		1,166
1434	1-Brom-octan	CH ₃ · [CH ₂] ₆ · CH ₂ Br	193,13	1,11815°	-55	(Zers.) 202-3	∞ A., Ä.; nl. W.	1,160
1435	2-Brom-octan	CH ₃ · [CH ₂] ₅ · CHBr · CH ₃	193,13	1,09922° 20°		188-9		1,160
1436 2437	Bromoform	CHBr ₃	252,77	2,890 ⁴ 20°	8-9	150,5	∞ A., Bzl., Ä., Chlf.; 0,1 k. W.	1,68
1437	Bromopren	CH ₂ · CH · CBr · CH ₂	132,996					
1438	3-Brom-4-oxy- diphenyl	C ₆ H ₅ · C ₆ H ₄ · (Br) · OH	249,11	1,397 ⁴	96	42-3165 mm	ll. Ä.; 12525° A., 3225° Bzl.; nl. W.	2 E 6,625
1439	1-Brom-pentadecan	CH ₃ · [CH ₂] ₁₃ · CH ₂ Br	291,31		14-5		l. Ä., h. A.; nl. W.	1,172
1440	4-Brom- phenacylbromid	Br · C ₆ H ₄ · COCH ₂ Br	277,96		109-10			7,285
1441	9-Brom-phenanthren		257,13	10° 1,409 ⁴	63	> 360 subl.	ll. CS ₂ , Eg.	5,671
1442	β-Brom-phenetol	Br · CH ₂ · CH ₂ · O · C ₆ H ₅	201,07		35	240-50 (Zers.)	l. A., Ä.; nl. W.	6,142
1443	2-Brom-phenetol	Br · C ₆ H ₄ · O · C ₂ H ₅	201,07			222-6	l. A., Ä.	6,197
1444	4-Brom-phenetol	Br · C ₆ H ₄ · O · C ₂ H ₅	201,07		4	227-33	∞ Chlf., Ä.; l. W., A., Alkali	6,199
1445	2-Brom-phenol	Br · C ₆ H ₄ · OH	173,02	1,55380°	5,6	194-5		6,197

1446	3-Brom-phenol	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	173,02	1,588 ^{80°}	32-3	236-7	I. Alkali, A., Ä.	6,198
1447	4-Brom-phenol	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	173,02		63,5	238	II. A., Ä.; 1,415° W., 88 ^{25°} Aceton; 40 ^{25°} Bzl.	6,198
1448	Bromphenolblau, s. Nr. 5656	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	275,14		124,5		1,325° A., 6,718° A.	—
1449	ω -Brom-4-phenyl- acetophenon	$\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{CH}_3)\text{C}(\text{Br})\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	181,04	1,456 ^{24°}		96 ¹⁵ mm		5,513
1450	ω -Brom-phenyl- acetylen	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$	181,04	1,443 ^{425°}		92-3 ²⁰ mm		—
1451	2-Brom-phenyl- acetylen	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$	181,04	1,446 ^{625°}		85-6 ¹⁶ mm		—
1452	3-Brom-phenyl- acetylen	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$	181,04		64-5	88-90 ¹⁶ mm		—
1453	4-Brom-phenyl- acetylen	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$	181,04		48		I. h. W., h. A.	15,432
1454	2-Brom-phenyl- hydrazin	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2$	187,05		106-7		I. A., Ä., Bzl.	15,434
1455	4-Brom-phenyl- hydrazin	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2$	187,05		66,5			15,11
1456	3-Brom-phenyl- hydroxylamin	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NHOH}$	188,09		91-2		I. h. W., h. A.	15,11
1457	4-Brom-phenyl- hydroxylamin	$\text{Br} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NHOH}$	188,09		195	subl. 100		2E16,676
1458	3-Brom-phenyl- quecksilberchlorid	$\text{BrC}_6\text{H}_4 \cdot \text{HgCl}$	392,07		178,5 bildet Anhydrid		I. A., Ä., W.; swl. Chlf.	9,821
1459	3-Bromphthalsäure	$\text{BrC}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_2$	245,04		10,25		I. A., Ä.; nl. W.	1,77
1460	Brompikrin	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{CBr}_3$	297,77	2,811 ^{12,5°}		127 ¹¹⁸ mm		1(181)
1461	2-Brom-propanol-(1)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	139,00	20° 4		52,3 ¹⁶ mm		
1462	3-Brom-propanol-(1)	$\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	139,00	1,571 ⁴		98-112 ¹⁸⁵ mm	16,6 k. W.	1,356
1463	3-Brom-propin-(1)	$\text{HC} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	118,97	1,52 ^{20°}		88-90		1,248
1464	α -Brom- propionaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CHO}$	137,04	1,592 ^{20°} 20° 4		109-10	I. A., Ä.	1,633
1465	<i>dl</i> -Brom-propionsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,99	1,700 ⁴	25,7 (-3,9)	205,5 schw. Zers.	II. A., Ä.	2,254
1466	β -Brom-propionsäure	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,99		62,5	140-2 ¹⁵ mm	II. A., Ä., W.	2,256

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C] (schw. Zers.)	Löslichkeit	BZ
1467 858	<i>dl</i> -α-Brom-propion- säure-äthylester	CH ₃ · CHBr · CO ₂ · C ₂ H ₅	181,04	$\frac{20^{\circ}}{1,394 \frac{4}{18^{\circ}}}$		160–0,5 (schw. Zers.)	∞ A., Ä.; nl. W.	2,255
1468	β-Brom-propionsäure- äthylester	CH ₃ Br · CH ₂ · CO ₂ · C ₂ H ₅	181,04	$\frac{18^{\circ}}{1,412 \frac{4}{15,8^{\circ}}}$		72–5 ¹⁵ mm		2,256
1469 2309	α-Brom-propionphenon	C ₆ H ₅ · CO · CHBr · CH ₃	213,08	1,454 ⁸		245–50		7,302
1470	p-Brom-propionphenon	BrC ₆ H ₄ · CO · CH ₂ · CH ₃	213,08		48	169 ¹⁵ mm	I. A., CS ₂ ; nl. W.	—
1472	γ-Brom-propyl-benzol	C ₆ H ₅ · CH ₂ · CH ₂ · CH ₂ Br	199,09			121–2 ²⁰ mm	I. Ä.	5,391
1473	4-Brom-propyl-benzol	Br · C ₆ H ₄ · [CH ₂] ₃ · CH ₃	199,09	$\frac{15,8^{\circ}}{15,8^{\circ}}$		220		5,391
1474 1027	α-Brom-propylen, niedrig schmelzend	CH ₃ · CH · CHBr	120,99	$\frac{15,8^{\circ}}{1,434 \frac{4}{15,8^{\circ}}}$	–113	57,8		1,200
1475 1013	α-Brom-propylen, höher schmelzend	CH ₃ · CH · CHBr	120,99	$\frac{15,8^{\circ}}{1,417 \frac{4}{15,8^{\circ}}}$	–76,5	63,3		1(83)
1476 851	β-Brom-propylen	CH ₃ · CBr · CH ₂	120,99	$\frac{16^{\circ}}{1,397 \frac{4}{16^{\circ}}}$	–125	48,4		1,200
1477	γ-Brom-propyl- phenylester	C ₆ H ₅ · O · CH ₂ · CH ₂ · CH ₂ Br	215,09	$\frac{16^{\circ}}{1,365 \frac{16}{16^{\circ}}}$		138 ¹⁵ mm		6,142
1478	2-Brom-pyridin	Br · C ₅ H ₄ N	158,01	$\frac{15^{\circ}}{1,167 \frac{15^{\circ}}{16^{\circ}}}$		193–4	nl. W.	20,232
1479	3-Brom-pyridin	Br · C ₅ H ₄ N	158,01	$\frac{10^{\circ}}{1,632 \frac{10^{\circ}}{16^{\circ}}}$		174 ⁵⁵⁵ mm	I. A., Ä.; wl. W.	20,233
1480	4-Brom-pyridin	Br · C ₅ H ₄ N	158,01			27,5–30 ^{0,5} mm		—
1481	3-Brom-salicylaldehyd	Br(HO) · C ₆ H ₃ · CHO	201,026		0–1 49		I. Alkali, A., Ä.; swl. W.	8,54
1482	4-Brom-salicylaldehyd	Br(HO) · C ₆ H ₃ · CHO	201,026		52		I. A., Alkali; swl. W.	8,54
1483	5-Brom-salicylaldehyd	Br(HO) · C ₆ H ₃ · CHO	201,026		105		I. Alkali, A., Ä.	8,54
1484	5-Brom-salicylsäure	BrC ₆ H ₃ (OH) · CO ₂ H	217,03	$\frac{20^{\circ}}{1,406 \frac{4}{15,8^{\circ}}}$	165–6	subl. >100	0,380° W., 85 ²⁵ ° A., 70 ²⁵ ° Ä.	10,107
1485 2397	α-Brom-styrol	C ₆ H ₅ · CBr · CH ₂	183,05	$\frac{20^{\circ}}{1,406 \frac{4}{15,8^{\circ}}}$	–43,5	86–7 ¹⁴ mm		5,477

1486 a) 2475	ω -Brom-styrol a) höher schmelzend	$C_6H_5 \cdot CH : CHBr$	183,05	$\frac{20^\circ}{1,422} \frac{4}{20^\circ}$	7	221 (schw. Zers.)	∞ A., Ä.; nl. W.	5,477
1487 b) 2447	niedrig schmelzend Bromterephthalsäure	$C_6H_5 \cdot CH : CHBr$ $BrC_6H_4(CO_2H)_2$	183,05 245,04	$\frac{20^\circ}{1,427} \frac{4}{20^\circ}$	-7,5 299	108 ²⁶ mm	∞ A., Ä.; nl. W. 0,18 ²⁴ ° W.; l. h. W., A.; nl. Ä., Bzl.	2 E 5,368 9,848
1488	4-Brom-thiophenol	$BrC_6H_4 \cdot SH$	189,08		75	231	l. h. A., Ä.; wl. h. W.	6,330
1489	Bromthymolblau	SO_2 C_6H_4	624,39				l. S., Ä., Alkali; swl. W., nl. Ä.	19(650)
1490 2224	2-Brom-toluol	$Br \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	171,04	$\frac{20^\circ}{1,422} \frac{4}{20^\circ}$	-28	181,8	∞ Bzl., ∞ (25°) Ä.; l. A.; nl. W.	5,304
1491 2120	3-Brom-toluol	$Br \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	171,04	$\frac{20^\circ}{1,410} \frac{4}{20^\circ}$	-39,8	183,7	∞ Bzl.; l. Ä., A.; nl. W.	5,305
1492 2107	4-Brom-toluol	$Br \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	171,04	$\frac{20^\circ}{1,390} \frac{4}{20^\circ}$	28,5	184-5	∞ (25°) Ä.; l. A., nl. W.	5,305
1493	Brom-trijodmethan	$CBrl_3$	472,69	$\frac{15^\circ}{2,044} \frac{4}{20^\circ}$	113			1,74
1494	Brom-trinitromethan	$BrC(NO_2)_3$	229,95		17-8	55-6 ¹² mm	0,4 ²⁵ °	1,79
1495	Bromural	$(CH_3)_2CH \cdot CHBr \cdot CO \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$	223,08		160	subl.	l. h. W., A., Ä., Alkali; 2 k. W.	3,63
1496	α -Brom-valeriansäure	$CH_3 \cdot [CH_2]_2 \cdot CHBr \cdot CO_2H$	181,04			123-4 ¹⁵ mm	II. A.; l. Ä.; wl. W.	2,302
1497	dl - β -Brom-valerian- säure	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CHBr \cdot CO_2H$	181,04		60		II. Ä.; wl. Bzl.; nl. W.	2,302
1498	γ -Brom-valeriansäure	$CH_3 \cdot CHBr \cdot [CH_2]_2 \cdot CO_2H$	181,04		40			2,302
1499	α -Brom-valeriansäure- äthylester	$CH_3 \cdot [CH_2]_2 \cdot CHBr \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	209,09	$\frac{18^\circ}{1,226} \frac{4}{20^\circ}$		190-2	∞ A., Ä.; nl. W.	2,302
1500	ω -Brom-m-xylol	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2Br$	185,07	$\frac{18^\circ}{1,371} \frac{23^\circ}{20^\circ}$		212-5 (schw. Zers.)	l. A., Ä.; nl. W.	5,374

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1501	ω-Brom-o-xylol	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CH ₂ Br	185,07	1,381 ^{23°}	21	223-4	I. A., Ä.; nl. W.	5,365
1502	ω-Brom-p-xylol	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CH ₂ Br	185,07	1,324	38	218-207 ⁴⁰ mm	II. Chlf., h. Ä.; nl. W.	5,385
1503	2-Brom-m-xylol	Br · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂	185,07	20° 1,365 ⁴	<-10	206	nl. W.	5,374
1504 2125	2-Brom-p-xylol	Br · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂	185,07	20° 1,365 ⁴	9-10	205,5 ⁷⁵⁵ mm		5,385
1505	3-Brom-o-xylol	Br · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂	185,07	15° 1,369 ¹⁵	-0,2	213-4	nl. W.	5,365
1506 2177	4-Brom-o-xylol	Br · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂	185,07			214,5	nl. W.	5,365
1507	4-Brom-m-xylol	Br · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂	185,07	1,362 ^{20°}	<-20	202	nl. W.	5,374
1508	5-Brom-m-xylol	Br · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂	185,07		67	160 ¹⁴ mm	II. A., Ä.	—
1509	2-Brom-zimtaldehyd	Br · C ₆ H ₄ · CH:CH · CHO	211,06		81		II. A.; wl. Ä.	—
1510	4-Brom-zimtaldehyd	Br · C ₆ H ₄ · CH:CH · CHO	211,06				I. h. W., A., Bzl.	9,600
1511	cis-α-Brom-zimtsäure	C ₆ H ₅ · CH:CH · CBr · CO ₂ H	227,06		120-1	110 ^{0,6} mm	∞ A.; I. Ä.	9,599
1512	trans-α-Brom-zimtsäure	C ₆ H ₅ · CH:CH · CBr · CO ₂ H	227,06		131-2	121-20 ⁶ mm	I. Ä., h. Bzl.; wl. h. W. (schw. Zers.), wl. k. A.	9,598
1513	cis-β-Bromzimsäure	C ₆ H ₅ · CBr:CH · CO ₂ H	227,06		160	110 ^{0,6} mm	I. A.; h. Bzl., wl. h. W.	9,597
1514	trans-β-Brom-zimsäure	C ₆ H ₅ · CBr:CH · CO ₂ H	227,06		134-5	122 ^{0,6} mm	0,120° W., 0,67100° W.; 82,4 ²⁵ ° A., 13,125° Chlf.	2E27,797
1515	Brucln	C ₂₄ H ₁₈ O ₄ N ₂	394,45		178		∞ A., Ä.; nl. W.	12,249
1516 1517	Butacaln, s. Nr. 550 Butadien-(1,2)	CH ₃ · CH:C:CH ₂	54,09	-6° 0,650 ⁴		18-19	∞ A., Ä.; nl. W.	12,249
1518 1519	Butadien-(1,3) Butadien-(1,3)- carbonsäure-(4)	CH ₂ :CH · CH:CH ₂ CH ₂ :CH · CH:CH · CO ₂ H	54,09 98,10		-108,9 80	-4,41 zers. 110-5	∞ A., Ä.; nl. W. I. h. W., Ä.; wl. PA.	2,481

1520	n-Butan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	58,12	$0,60^{0^\circ}(\text{fl.})$	-135	-0,6	15 ml W. (17°, 772 mm) 1883 ml A. (17°, 375 mm) 2980 ml A. (18°, 773 mm) ∞ W., A.; wl. A.	1,118
1521	Butandiol-(1,4)	$\text{HO} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{OH}$	90,12	$1,020^{20^\circ}$ 20°	16	230	∞ W., A.; wl. A.	1,478
1522	α -Butanolamin	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	89,14	$0,944$ 20°	-2	174-8	∞ W., A., A. I. W.	4,291
1523	Butantriol-(1,2,3)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	106,12	20°		172-5 ²⁷ mm		1,519
1524 394	Buten-(1)-ol-(3)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	72,10	$0,831$ 20°	< -80	98-100	∞ W.	1,441
1525	Buten-(1)-ol-(4)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	72,10	$0,873$ 4°		117	I. W.	1,441
1526 439	Buten-(2)-ol-(1)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	72,10	$0,853$	< -30	121-2	∞ A.; 16,6 W.	1,442
1527	Butin-(1) s. Nr. 211							
1528	Butin-(2) s. Nr. 3016							
1529	Butin-(2)-al-(1) s. Nr. 7150							
1532 160	Buttersäure	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	88,10	$0,964$ 20°	-4,7	163,5 ⁷⁵ mm	∞ W., A., A.	2,264
1533 120	Buttersäure-äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	116,16	$0,879$ 4°	-93,3	120-1	∞ A., A.; $0,68^{23^\circ}$ W.	2,270
1534	Buttersäure-allylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	128,09			143 ⁷² mm	I. A., A.; nl. W.	2,272
1535	Buttersäure-amid	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	87,12	$1,032$ 15°	115-6	216	II. W.; I. A.; wl. A.	2,275
1536 252	Buttersäure-amylolester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	158,23	$0,871$ $14,5^\circ$	-73,2	186,4	∞ A., A.; $0,05^{50^\circ}$ W.	2,271
1537	Buttersäure-tert.-amylolester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_9$	158,23	$0,865$ 20°		164	∞ A., A.; wl. W.	2,271
1538	Buttersäure-anhydrid	$(\text{C}_4\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO})_2\text{O}$	159,19	$0,968$ 20°	-75	199,5	∞ A., zers. W., A.	2,274
1539	Buttersäure-anilid	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	163,21	$1,134$ 16°	92	189 ¹³ mm	I. A., A.; nl. W.	12,252
1540	Buttersäure-benzylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	178,22	$1,016$ 18°		238-40	II. A., A.; nl. W.	6,436

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1541 <i>206</i>	Buttersäure- butylester	CH ₃ · CH ₂ · CH ₂ · CO ₂ · [CH ₂] ₃ · CH ₃	144,21	$\frac{20^{\circ}}{0,872}$ $\frac{20}{19^{\circ}}$		165,7 ³⁸ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	2,271
1542	Buttersäure- isoamylester	CH ₃ · CH ₂ · CH ₂ · CO ₂ · CH ₂ · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	158,23	$\frac{15}{0,866}$ $\frac{15}{18^{\circ}}$		178,6	∞ A., Ä.; nl. W.	2,271
1543 <i>193</i>	Buttersäure- isobutylester	CH ₃ · CH ₂ · CH ₂ · CO ₂ · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	144,21	$\frac{4}{0,863}$ $\frac{4}{0^{\circ}}$		159,6	∞ A., Ä.; nl. W.	2,271
1544	Buttersäure- isopropylester	CH ₃ · CH ₂ · CH ₂ · CO ₂ · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	130,18	$\frac{4}{0,869}$ $\frac{4}{20^{\circ}}$		128,0		2,271
1545 <i>105</i>	Buttersäure- methylester	CH ₃ · CH ₂ · CH ₂ · CO ₂ · CH ₃	102,13	$\frac{4}{0,898}$ $\frac{4}{20^{\circ}}$	< -95	102,3	∞ A., Ä.; 1,7 W.	2,270
1546	Buttersäure- phenylester	CH ₃ · CH ₂ · CH ₂ · CO ₂ · C ₆ H ₅	164,09	$\frac{4}{1,027}$		228		6,154
1547 <i>169</i>	Buttersäure- propylester	CH ₃ · CH ₂ · CH ₂ · CO ₂ · CH ₂ · C ₂ H ₅	130,18	$\frac{15^{\circ}}{0,879}$	-95,2	142,7	∞ A., Ä.; swl. W.	2,271
1548	N-Butyl-acetanilid	C ₆ H ₅ · N(CH ₂ · CH ₂ · C ₆ H ₅) · CO · CH ₃	191,26			273-5 ¹⁸ mm		12,247
1549	Butyl-acetylen	CH ₃ · [CH ₂] ₃ · C ≡ CH	82,08	$\frac{15^{\circ}}{0,7193}$ $\frac{15^{\circ}}{20^{\circ}}$	-150	71,5°		1,253
1550 <i>156</i>	Butylalkohol	C ₄ H ₉ · CH ₂ · CH ₂ · OH	74,12	$\frac{4}{0,810}$ $\frac{4}{20^{\circ}}$	-79,9	117	∞ A., Ä.; 9 ¹⁵ ° W.	1,367
1551 <i>117</i>	dl-sec. Butylalkohol	C ₂ H ₅ · CH(OH) · CH ₂ · CH ₂ · OH	74,12	$\frac{4}{0,808}$	-114,7	99,7-9,9	∞ A., Ä.; 12,5 ²⁰ ° W.	1,371
1552 <i>95</i>	tert. Butylalkohol	(CH ₃) ₃ · C · OH	74,12	$\frac{26^{\circ}}{0,779}$ $\frac{26^{\circ}}{25^{\circ}}$	25,0 -5,5	82,9	∞ W., A., Ä.	1,379
1553 <i>172</i>	Butylamin	C ₄ H ₉ · CH ₂ · CH ₂ · NH ₂	73,14	$\frac{4}{0,739}$ $\frac{4}{20^{\circ}}$	-50	77,8	∞ W., A., Ä., Glycerin	4,156
1554 <i>128</i>	dl-sec. Butylamin	C ₂ H ₅ · CH(NH ₂) · CH ₂ · CH ₂ · NH ₂	73,14	$\frac{4}{0,724}$	-104	66 ⁷² mm	∞ A., Ä., W.	4,161

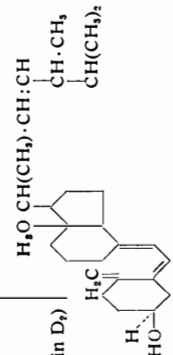
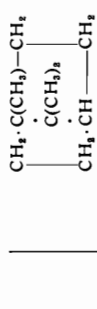
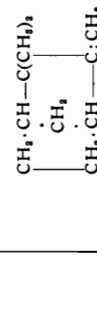
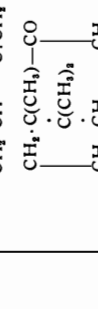
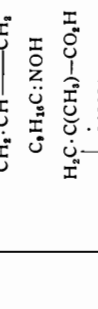
1555 <i>58</i>	tert. Butylamin	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{NH}_2$	73,14	$\frac{18^\circ}{0,698}$	-67,5	45,2	$\infty \text{ A., } \ddot{\text{A.}}$	4,173
1556	N-Butyl-anilin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	149,23	$\frac{20^\circ}{182,04}$	159-60	235,720 mm	II. A., $\ddot{\text{A.}}$; nl. W. I. W., A.; nl. $\ddot{\text{A.}}$	12,168 2 E 4,997
1557	Butylaronsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{AsO}(\text{OH})_2$	182,04					
1558 <i>1458</i>	Butylbenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	134,21	$\frac{20^\circ}{0,862}$	-81,2	183,1	I. A., $\ddot{\text{A.}}$; nl. W.	5,413
1559 <i>1414</i>	sec. Butylbenzol	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	134,21	$\frac{20^\circ}{0,861}$	-82,7	173-4	I. A., $\ddot{\text{A.}}$; nl. W.	5,414
1560 <i>1503</i>	tert. Butylbenzol	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_3$	134,21	$\frac{10^\circ}{0,867}$	-58	168,2	I. A., $\ddot{\text{A.}}$; nl. W.	5,415
1561	Butylbenzyläther	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	164,24	$\frac{20^\circ}{0,931}$			$\infty \text{ A., } \ddot{\text{A.}}$; nl. W.	2 E 6,410
1562	Butyl-bis- $[\beta$ -oxy-äthyl]-amin	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{N}(\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH})_2$	161,24	$\frac{20^\circ}{0,968}$		273-5741 mm	$\infty \text{ A., } \ddot{\text{A.}}$, W.	4,285
1563	Butyl- $[\beta$ -bromallyl-barbitursäure]	$\begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{OC} \quad \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CBr} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Br} \end{array}$	303,16	$\frac{20^\circ}{1,277}$	130-3	101,6	I. Alkali, A., $\ddot{\text{A.}}$; swl. W.	—
1564 <i>711</i>	Butylbromid	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Br}$	137,03	$\frac{25^\circ}{1,251}$	-112,4		$\infty \text{ A., } \ddot{\text{A.}}$; 0,0616° W.	1,119
1565 <i>622</i>	sec. Butylbromid	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3$	137,03	$\frac{20^\circ}{1,211}$	-112	91,3	nl. W.	1,119
1566 <i>506</i>	tert. Butyl-bromid	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{Br}$	137,03		-16,2	73,3	$\infty \text{ A., } \ddot{\text{A.}}$; 0,0618° W.	1,127
1567 <i>181</i>	Butylchlorid	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Cl}$	92,57	$\frac{20^\circ}{0,887}$	-131	77,9763 mm	$\infty \text{ A., } \ddot{\text{A.}}$; 0,0712,5° W.	1,118
1568 <i>133</i>	<i>dl</i> -sec. Butylchlorid	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_3$	92,57	$\frac{20^\circ}{0,871}$		67,8767 mm	$\infty \text{ A., } \ddot{\text{A.}}$; nl. W.	1,119
1569 <i>87</i>	tert. Butylchlorid	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{Cl}$	92,57	$\frac{0^\circ}{0,847}$	-26,5	51-2	$\infty \text{ A., } \ddot{\text{A.}}$; nl. W.	1,125
1571 <i>138</i>	α -Butylen	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	56,10	$\frac{20^\circ}{0,668}$	-130	-5	II. A.; nl. W.	1,203
1572	β -Butylen	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	56,10	0,635	-127	0,3744 mm (cls); 3746 mm (trans)	I. A.	1,204

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1573	Butylen-chlorhydrin s. Nr. 1863							
1574	Butylenglykol-(1, 2)	CH ₃ · CH ₂ CH(OH) · CH ₂ · OH	90,08	$\frac{17,5^{\circ}}{1,006}$ $\frac{0}{20^{\circ}}$		192-4	II. W., A.	1,477
1575	Butylenglykol-(1, 3)	CH ₃ · CHOH · CH ₂ · CH ₂ · OH	90,08	$\frac{1,006}{20}$		206,5	II. A., ∞ W.	1,477
1576	Butylenglykol-(1, 4)	HO · [CH ₂] ₃ · OH	90,08	1,020 ²⁰	19	230 ⁷⁵⁰ mm	∞ W.; wl. Ä.	1,478
1577	Butylenglykol-(2, 3)	CH ₃ · CH(OH) · CH(OH) · CH ₃	90,08	1,048		184	∞ W., A., Ä.	1,479
1578	Butylharnstoff	H ₂ N · CO · NH · [CH ₂] ₃ · CH ₃	116,16		96		I. W., A., Ä.	4,371
1579	Butylisothiocyanat	C ₄ H ₉ · CH ₂ · CH ₂ · N : CS	115,19	$\frac{0,956}{20}$ ^{11,2°}		165 ⁷²⁴ mm	I. Ä.; nl. W., A.	4,158
1580	d-sec. Butylisothio- cyanat	C ₄ H ₉ · CH(CH ₃) · N : CS	115,19	0,943 $\frac{4}{20}$		159-63	I. A., Ä.; nl. W.	4,161
1581	tert. Butylisothio- cyanat	(CH ₃) ₃ C · N : CS	115,19	0,919 ^{10°} $\frac{20}{20}$	10,5	140 ⁷⁷⁰ mm	I. A., Ä.; nl. W.	4,175
1582	Butyljodid	C ₄ H ₉ · CH ₂ · CH ₂ · J	184,03	1,617 $\frac{4}{20}$	-103,5	129,9	∞ A., Ä.; nl. W.	1,123
1583	sec. Butyljodid	C ₄ H ₉ · CH · J · CH ₃	184,03	1,595 ^{20°} $\frac{185^{\circ}}{15}$	-104	118-9	∞ A., Ä.; nl. W.	1,123
1584	tert. Butyljodid	(CH ₃) ₃ C · J	184,03	1,370 $\frac{15}{20}$	-34	99	∞ A., Ä.; nl. W.	1,129
1585	4-sec. Butyl-o-kresol	CH ₃ · (HO)C ₄ H ₈ · CH(CH ₃) · C ₆ H ₅	164,12			242-5 ¹⁵ mm	2 E 6,507	6,550
1587	3-tert. Butyl-o-kresol	CH ₃ · (HO)C ₄ H ₈ · C(CH ₃) ₃	164,12			235-7	2 E 6,507	2 E 6,507
1588	4-tert. Butyl-m-kresol	CH ₃ · (HO)C ₄ H ₈ · CH ₂ · CH ₂ · C ₆ H ₅	164,12			140-5 ¹⁴ mm	2 E 6,507	2 E 6,507
1589	6-tert. Butyl-m-kresol	CH ₃ · (HO)C ₄ H ₈ · C(CH ₃) ₃	164,12		23	121-2 ¹⁶ mm	—	—
1589a	2-tert. Butyl-p-kresol	CH ₃ · (HO)C ₄ H ₈ · C(CH ₃) ₃	164,12		44	118-9 ¹⁴ mm	II. W., A., Ä.	2,673
1590	Butylmalonsäure	CH ₃ · [CH ₂] ₃ · CH(CO ₂ H) ₂	160,17		101,5	zers. 150	II. A., Ä.; nl. W.	2,673
1591	Butylmalonsäure- diäthylester	CH ₃ · [CH ₂] ₃ · CH(CO ₂ · C ₂ H ₅) ₂	216,27	0,975		235-40	II. A., Ä.; nl. W.	2,673
1592	sec. Butylmalonsäure- diäthylester	C ₂ H ₅ · CH(CH ₃) · CH(CO ₂ · C ₂ H ₅) ₂	216,27	$\frac{0,988}{25^{\circ}}$ ^{15°}		233-4 ⁷⁷⁴ mm	II. A., Ä.; swl. W.	2,679
1593	Butyl-mercaptan	CH ₃ · [CH ₂] ₃ · SH	90,18	0,837 $\frac{4}{20}$	-116	97-8	II. A., Ä.; wl. W.	1,370
1594	tert. Butyl-mercaptan	(CH ₃) ₃ C · SH	90,18			65-7		1,383
1595	Butylnitrit	CH ₃ · [CH ₂] ₃ · ONO	103,12	0,911 ^{10°}		77-9		1,369
1596	3-tert. Butyl-phenol	(CH ₃) ₃ C · C ₆ H ₄ · OH	150,21		40,6	240		—

1597	4-tert.-Butylphenol	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	150,21	$\frac{113^\circ}{0,908 \frac{4}{20^\circ}}$	99	236-8	I. A., Ä., W.	6,524
1599	Butylphenyläther	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	150,21	$\frac{0,930 \frac{4}{25^\circ}}{1,16 \frac{25}{25^\circ}}$	< 0	210,3 128-30 ⁵ mm	I. A., Ä.; nl. W.	6,143 2 E 6,503
1600	Butyl-phenyl-carbinol	$\text{C}_4\text{H}_9\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	164,24					
1601	[p-tert.-Butyl-phenyl]- diphenyl-phosphat	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{PO}(\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$	382,38			245-60 ⁵ mm	∞ CCl_4 , Bzl.; II. A.; nl. W.	—
1602	Butyl-phenylketon	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	162,22			248,5	I. A., Ä.; nl. W.	7,327
1603	N-Butyl-pyrol	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{N} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	123,19			91-2 ⁵⁵ mm		2 E 20,83
1604	Butylquecksilber- bromid	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{HgBr}$	337,5		136		I. Chlf.; wl. A.	2 E 4,1053
1605	Butylquecksilber- chlorid	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{HgCl}$	293,18		130		I. Chlf.; wl. k. A.	2 E 4,1053
1606	Butylquecksilberjodid	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{HgJ}$	384,5		117	185,6	I. Chlf.; wl. k. A.	2 E 4,1053
1607	Butylthiocyanat	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{S} \cdot \text{CN}$	115,15	$\frac{0,956^{25^\circ}}{0,944 \frac{0}{20^\circ}}$			I. A., Ä.; nl. W.	2 E 3,122
1608	Butyl-o-tolyl-äther	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	164,24		-22	223	I. A., Ä.	6,553
1609	Butyl-urethan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	145,20	$\frac{0,951^{15^\circ}}{0,7888 \frac{20^\circ}{20^\circ}}$		202,3 92		4,158 —
1610	Butylvinyläther	$\text{CH}_2=\text{CH} \cdot \text{O} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	100,16					
1611	n-Butylaldehyd	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$	72,10	$\frac{0,817 \frac{4}{20^\circ}}{0,911 \frac{4}{16,17^\circ}}$	-99	75,7	∞ A., Ä.; 4 W.	1,662
1612	n-Butylaldehyd, trimer	$(\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO})_3$	216,31		-20	115-7 ¹⁷ mm 152 ⁷¹⁵ mm		19(807)
1613	n-Butylaldehyd	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{NOH}$	87,12					1,663
1614	Butyrolin	$\text{C}_4\text{H}_7 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_4\text{H}_7$	144,21			180-90		1,840
1615	Butyronitril	$\text{C}_4\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$	69,10	$\frac{0,794 \frac{4}{20^\circ}}{0,990 \frac{4}{18^\circ}}$	-112,6	117-8		2,275
1616	Butyropfenon	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	148,20		11	231 ⁷²⁷ mm	∞ A., Ä.; nt. W.	7,313
1617	Butyrylchlorid	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COCl}$	106,55	$\frac{1,028 \frac{4}{25^\circ}}{0,873 \frac{4}{25^\circ}}$	-89	101-2	I. Ä.; zers. W., A.	2,274
1618	Cadaverin	$\text{H}_2\text{N} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{NH}_2$	102,18		9	178-80	II. W., A.; wl. Ä.	4,266

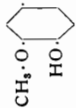
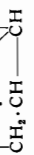
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1619 2281	Cadmiumdiäthyl	(C ₂ H ₅) ₂ Cd	170,53	$\frac{22^{\circ}}{1,653 \frac{4}{17^{\circ}}}$	-21	64,19,5 mm	∞ Ä.	4,677
1620 2381	Cadmium-dimethyl	(CH ₃) ₂ Cd	142,48	1,985 $\frac{4}{17^{\circ}}$	-4,5	105,5758 mm	∞ Ä.; nl. W.	4,677
1621	Calciferol (Vitamin D ₇)		396,63		115-7		I. Ä., Chlf., Ä., Aceton; nl. W.	—
1622	Camphan		138,24		152-3	160,763 mm	I. h. Ä., Ä.; nl. W.	5,93
1623 719	dl-Camphen		136,23	0,82278 ⁰	50	159-60	I. Ä., Ä.; nl. W.	5,156
1624	d-Campher		152,23	$\frac{9^{\circ}}{0,999 \frac{9}{17^{\circ}}}$	178-9	209,1759 mm	II. Ä.; 0,1 W.; 12012 ⁰ Ä.	7,101
1625	d-Campher-oxim	C ₈ H ₁₅ C:NOH	167,24	1,01116 ⁰	119-20	249-54	II. Ä., Ä.; nl. W.	7,112
1626	d-Campfersäure		200,23	1,186	187		I. Ä.; 0,612 ⁰ W. nl. Chlf.	9,745

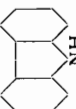
1627	<i>d</i> -Camphersäure	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) - \text{CO}_2\text{H} \\ \\ \text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	200,23	1,228	202-3	I. A., $\bar{A}$.; 0,825° W.; 10100° W.	9,760
1628	<i>d</i> -Camphersäure- anhydrid	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH} - \text{CO}_2\text{H} \\ \\ \text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	182,21		221-3	4 $\bar{A}$.; 1,5 $\bar{A}$.; 25 Chlf.	17,455
1629	<i>d</i> -Campher- β -sulfonsäure	$\begin{array}{c} \text{OC}_6\text{H}_{13} \cdot \text{SO}_3\text{H} \\ \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) - \text{CO}_2\text{H} \\ \\ \text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	239,29	20°	195-6	II. W.; wl. S.; swl. $\bar{A}$.	11,315
1630 79,5	Campholen	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) - \text{CO} \\ \\ \text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	124,23	0,803 $\frac{4}{20}$	<-20		5,81
1631	<i>d</i> -Campholsäure	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} - \text{CH}_2 - \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \\ \text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	170,24		106-7	I. $\bar{A}$.; 0,0218° W., 64,515° 80% ig. $\bar{A}$.	9,34
1632	<i>l</i> -Camphoronsäure	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \\ \\ \text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	218,20		164-5	12,516° W., 75,816° abs. $\bar{A}$. 7,416 abs. $\bar{A}$.	2,836
1633 126,7	α -Camphylamin	$\begin{array}{c} \text{HC} - \text{CH}_2 - \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} - \text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	153,26	0,874 $\frac{4}{17,50}$	194-6		12,40
1634	β -Camphylamin	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} - \text{CH}_2 - \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \\ \text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{array}$	153,26	0,870 $\frac{20}{20}$	205,5-6,5		12,40
1635 49,5	<i>n</i> -Caprinaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CH} \cdot \text{O}$	156,26	0,82815°	207-9755 mm	I. A., $\bar{A}$.; Chlf., Bzl.; 0,00315° W. ∞ $\bar{A}$.; nl. Chlf. ∞ $\bar{A}$.; $\bar{A}$.; nl. W.	1,711
1636 56,2	Caprinsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	172,26	0,88937°	268-70		2,355
1637	Caprinsäureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	200,31	0,85928°	244,6758 mm		2,356
1638	Caprinsäure- methylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	186,29		223-4		2,356
1639	Caprinsäurenitril	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CN}$	153,26	20° $\frac{20}{20}$	235-7		2,356
1640 50,3	<i>n</i> -Capronaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_9 \cdot \text{CH} \cdot \text{O}$	100,16	0,834 $\frac{20}{20}$	128,6	0,520° W.	1,688

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1641	Capronamid	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CO · NH ₂	115,17	0,999	100-1		I. A., Ä., h. W.	2,324
1642	Capronanilid	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CO · NH · C ₆ H ₅	191,26	1,112	95		II. A., Ä.	12,255
1643 232	Capronitril	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CN	97,16	0,809 ^{20°} 26°	-79,4	162-3750 mm	II. A., Ä., nl. W.	2,324
1644 301	Capronsäure	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CO ₂ H	116,16	0,922 ⁴ 20°	-1,5	202,761 mm	I. A., Ä.; 1,10 ^{20°} W.	2,321
1645	Capronsäure-äthylester	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CO ₂ · C ₂ H ₅	144,21	0,873 ²⁰	-67,5	165,6736 mm	∞ A., Ä.; nl. W.	2,323
1646	Capronsäure-allylester	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CO ₂ · CH ₂ · CH · CH ₂	156,22		-47	186-8	I. A., Ä.; nl. W.	2 E 2,285
1647	Capronsäure-amylolester	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CO ₂ · [CH ₂] ₅ · CH ₃	186,29		-40,6	222-7	I. A.	2,323
1648	Capronsäure-anhydrid	(CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CO) ₂ O	214,30	0,92817° 0°	-40,6	142,914,5 mm		2,324
1649	Capronsäurebutylester	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CO ₂ · [CH ₂] ₃ · CH ₃	172,26	0,882 ⁰ 15°	-64,3	204,3	nl. W.	2,323
1650 1390	Capronsäurechlorid	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · COCl	134,61	0,981 ⁴ 25°	-87,3	152,6	I. Ä., Chlf.; zers. W., Ä.	2,324
1651	Capronsäure- dodecylester	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CO ₂ · [CH ₂] ₁₁ · CH ₃	284,47	0,8562 ⁴	-4,6	221,3 ²⁰ mm	I. A.; nl. W.	—
1652	Capronsäure- isoamylolester	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CO ₂ · [CH ₂] ₄ · CH(CH ₃) ₂	186,29			94-6 ¹⁰ mm		—
1653	Capronsäure- methylester	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CO ₂ · CH ₃	130,18	0,904 ⁰ 25°		149,5	∞ A., Ä.; nl. W.	2,323
1654	Capronsäure- nonylester	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CO ₂ · [CH ₂] ₈ · CH ₃	242,39	0,8582 ⁴	-22,3	173,3 ²⁰ mm		—
1655	Capronsäure- pentadecylester	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CO ₂ · [CH ₂] ₁₄ · CH ₃	326,54	0,8536 0°	16,3	zers.		—
1656	Capronsäure- propylester	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CO ₂ · CH ₂ · C ₂ H ₅	158,23	0,884 ⁴	-68,7	185,5		2,323
1657	Capronsäure- tetradecylester	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CO ₂ · [CH ₂] ₁₃ · CH ₃	312,52	0,8543	2,0	zers.		—
1658	Capronsäure- tridecylester	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CO ₂ · [CH ₂] ₁₂ · CH ₃	298,49	0,8550	6,9	zers.		—
1659	Capronsäure- undecylester	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CO ₂ · [CH ₂] ₁₀ · CH ₃	270,44	0,8569	-10,5	198,4 ²⁰ mm		—

1660 402	n-Caprylaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH} : \text{O}$	128,21	$0,821^{20^\circ}$ $\frac{20^\circ}{0,910}$		167-70		1,704
1661 486	Caprylsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	144,21	0,910	16	237,5	$0,25^{100^\circ}\text{W.},$ $0,07^{15^\circ}\text{W.};$ I. CS., A., Ä., I. CHlf., P.Ä., ∞ A., Ä.; nl. W. I. A., Ä.; $0,45^{100^\circ}\text{W.}$	2,347
1662	Caprylsäureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	172,26	$0,878^{17^\circ}$	-45	207-8753 mm		2,348
1663	Caprylsäure-amid	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	143,22	$\frac{25^\circ}{18^\circ}$	110	>200 (Zers.)		2,349
1664	Caprylsäureamylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	214,34	$0,8562^{\frac{4}{25^\circ}}$	-34,5	124-620 mm		—
1665	Caprylsäure-anhydrid	$(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CO})_2\text{O}$	270,40	$0,907^{\frac{4}{25^\circ}}$	-1	280-5	I. A.	2,348
1666	Caprylsäure-butylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	200,31	$0,8632^{\frac{4}{25^\circ}}$	-68,7	240,5 121-220 mm		2,348
1667	Caprylsäurechlorid	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CO} \cdot \text{Cl}$	162,66	$0,9738^\circ$		194-6756 mm	zers. W., A., I. Ä.	2,348
1668	Caprylsäure-isoamylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	214,34			136 ¹⁰ mm	I. A.; nl. W.	—
1669	Caprylsäure-methylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	158,23	$0,887^{18^\circ}$	-40	192-4	∞ A., Ä.; nl. W.	2,348
1670	Caprylsäure-nitril	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CN}$	125,21	$0,820^{13^\circ}$ $\frac{0^\circ}{0}$		198-200		2,349
1671	Caprylsäure-propylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	186,29	$0,880^0$	-45	224,7; 112-320 mm		2,348
1672	Capsaicin 	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_2)_2$	305,40	$\frac{20^\circ}{0,838}$	64-5	210-20 ^{0,01} mm	I. Bzl., Alkali, Ä., Chlf., A.; nl. k. W.	13(322)
1673 1059	Caran	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2$ 	138,14	$0,838^{\frac{20^\circ}{20}}$		50 ⁰ mm		5(47)
1674	Carbaminsäure- [β-äthoxy- äthylester]	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OC}_2\text{H}_5$	133,15		61-2		I. W., A.; vl. Ä.	—
1675	Carbaminsäure- äthylester s. Nr. 7787							

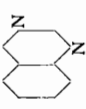
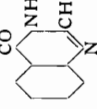
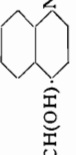
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1676	Carbaminsäure- amylester	H ₂ N · CO ₂ · [CH ₂] ₄ · CH ₃	131,17		56–75		I. A., Ä.; nl. W.	—
1677	Carbaminsäure- tert. amylester	H ₂ N · CO ₂ · C(CH ₃) ₃ · C ₄ H ₉	131,17		86		I. Ä., A.; wl. W., P _A	3(14)
1678	Carbaminsäure- benzylester	H ₂ N · CO ₂ · CH ₂ · C ₆ H ₅	151,16		86	zers.	I. A., Ä.; swl. W.	6,437
1679	Carbaminsäure-[p- benzyl-phenyl-ester]	C ₆ H ₅ · CH ₂ · C ₆ H ₄ · O · CO · NH ₂	227,25		144		I. h. A., Bzl.; wl. W.	6(325)
1680	Carbaminsäure- butylester	H ₂ N · CO ₂ · [CH ₂] ₃ · CH ₃	117,15		53,4	203–4 (Zers.)	II. Ä.; I. A.; nl. W.	3(14)
1681	Carbaminsäure- chlorid	H ₂ N · CO · Cl	79,49	70,6°		61–2 (Zers.)	zers. W., A.	3,31
1682 336	Carbaminsäure- isoamylester	H ₂ N · CO ₂ · CH ₂ · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	131,17	0,944 ⁴ 76°	64	220	I. h. W., A., Ä.	3,30
1683	Carbaminsäure- isobutylester	H ₂ N · CO ₂ · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	117,15	0,956 ⁴ 56°	65	206–7	I. A., Ä.; nl. W.	3,30
1684 269	Carbaminsäure- methylester (Methylurethan)	H ₂ N · CO ₂ · CH ₃	75,07	1,136 ⁴	54,2	177	I. Ä.; 217 ¹¹ ° W.; 73 ¹⁵ ° A.	3,21
1685	Carbaminsäure- phenylester s. Nr. 6349	H ₂ N · CO ₂ · CH ₂ · C ₆ H ₅	103,12		60–1	220	II. W., A., Ä.	3,29
1686	Carbaminsäure- propylester	H ₂ N · CO · NH · C ₄ H ₉ · AsO(OH) ₂	260,07		174		I. Alkali; nl. W., HCl	16,880
1687	N-Carbaminyl- arsanilsäure	CO(NH · C ₆ H ₄ · CO ₂ · CH ₂ · C ₆ H ₅) ₂	384,42		171–2		I. A.; nl. W.	14,434
1688	Carbanilid-dicarbon- säure-(4,4')- dipropylester		167,20		244,8	354,8	I. P _A , Bzl., Chlf.; 0,9214° A., 3,88 h. A., wl. Ä.; nl. W.	20,433
1689	Carbazol							
1690	α-Carbodiphenylimid	C ₆ H ₅ · N : C : N · C ₆ H ₅	194,23			330–1	II. Bzl.	12,449
1691	β-Carbodiphenylimid (trimer)	C ₆ H ₅ · N ₃	582,69		168–70		swl. Bzl., A., Ä.	12,450
1692	Carbohydrazid	(H ₂ N · NH) ₂ CO	90,09		154		nl. Chlf., Ä., Bzl.	3,121

1693	Carbonyl-bromid	O : C : Br ₂	187,84	2,45 ^{15°}	- 80	64-5 (Zers.) 25	sehr schw. Zers. W.	3,20
1694	Carbonyl-chlorbromid	COClBr	143,37	182 ^{15°}			I. h. A., S.; nl. W., Ä.	3,19
1695	Carbostyrl, s. Nr. 6037		162,27				I. h. A., S.; nl. W., Ä.	26,9
1696	Carbothialdin	H ₃ N · CS · S · N(CH ₃ · CH ₃) ₂	228,24		164-5	zers.	I. h. W., Ä., swl. W.; nl. A., Eg.	10,346
1697	4-Carboxy-diphenyl-carbinol	C ₆ H ₅ · CH(OH) · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	246,04		-H ₂ O, 210		I. W.; wl. HCl, A.	16,876
1698	4-Carboxy-phenyl-arsonsäure	HO ₂ C · C ₆ H ₄ · AsO(OH) ₂	202,11		> 300	zers. > 300		16,820
1699	4-Carboxy-phenyl-phosphonsäure	HO ₂ C · C ₆ H ₄ · PO(OH) ₂		30°				
1700	d. 1 ⁴ -Caren	CH ₃ · C : CH · CH ₂ · C(CH ₃) ₂ H ₃ C · CH ₂ · CH ₂ · C(CH ₃) ₂	136,12	0,855 30		167 ⁷⁰⁷ mm		2 E 5,93
1700a	Carnosin	N — C · CH ₂ · CH · CO ₂ H H ₂ C = CH · NH	226,23	20° 20	254 (Zers.)		32,325° W.; wl. A.	25,516
1701	d-α-Carotin	$\left[\begin{array}{c} \text{C(CH}_3)_2 \\ \text{H}_2\text{C} \diagdown \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{C} : \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{C} : \text{CH} \cdot \text{CH} : \\ \text{H}_2\text{C} \diagup \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array} \right]_8$	536,85	1,000 20	187-8		II. Chlf.; I. Bzl., Ä., CS ₂ ; wl. A. nl. W.	30,91
1702	dl-β-Carotin	$\left[\begin{array}{c} \text{C(CH}_3)_2 \\ \text{H}_2\text{C} \diagdown \text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{C} : \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{C} : \text{CH} \cdot \text{CH} : \\ \text{H}_2\text{C} \diagup \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array} \right]_8$	536,85	20° 20	184		II. Chlf.; I. Bzl., Ä., CS ₂ ; nl. W.; wl. A.	30,87
1703	dl-γ-Carotin	$\begin{array}{c} \text{C(CH}_3)_2 \text{ (CH}_2)_2 \text{ C} : \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} : \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{C} : \text{CH} \cdot \text{CH} : \text{CH} \\ \text{H}_2\text{C} \diagdown \text{C} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{C} : \text{CH} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{C} : \text{CH} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH} : \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{H}_2\text{C} \diagup \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	536,85		177-8		I. Bzl., Chlf., CS ₂ ; nl. W.	30,92

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1704	Carvacrol	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	150,21	$\frac{20^\circ}{0,977}$	0,5	238	∞ A., Ä.; swl. W.	6,527
1705 2043	Carvacrylamin	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2) \cdot \text{CH}_3$	149,23	$\frac{20^\circ}{0,994}$	-16	241	I. A., Ä.; swl. W.	12,1171
1706 1368	dl-Carvenon	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)(\text{CO}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	152,23	$\frac{20^\circ}{0,926}$		233	nl. W.	7,78
1707 1050	d-Carvomenthen	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	138,24	$\frac{20^\circ}{0,829}$		174-6		5,84
1708 1537	d-Carvon	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	150,21	$\frac{20^\circ}{0,961}$		230 ⁷⁵⁵ mm	∞ A., Ä.; 20 in 60 %lg. A.; nl. W.	7,153
1709	Carvoxim	$\text{C}_{18}\text{H}_{14}\text{O} \cdot \text{NOH}$	165,23	$\frac{20^\circ}{1,016}$	71-2		I. W., A.	7,156
1710 1541	Caryophyllen	$\text{C}_{15}\text{H}_{24}$	204,19	$\frac{20^\circ}{0,906}$		260		5,463
1711 1596	Cedren	$\text{C}_{15}\text{H}_{24}$	204,34	$\frac{20^\circ}{0,939}$		262-3 ¹⁵⁰ mm		5,460
1712 1713 1714	Cellulose Ceroten	$[\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5]_n$ $\text{C}_{25}\text{H}_{42}$	(162,14) 364,68	$\frac{75^\circ}{1,3-1,4}$	57-8		nl. W., A., Ä.	1,227
1715 723	Cerotinsäure	$\text{C}_{25}\text{H}_{50} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	396,68	$\frac{50^\circ}{0,836}$	82,5		II. h., A.; I. h. Ä.; nl. W.	2,394
1716	Cerylalkohol	$\text{C}_{26}\text{H}_{52} \cdot \text{OH}$	382,69	$\frac{50^\circ}{0,818}$	80		I. A.; nl. W.	1,432
1717 540	Cetylalkohol	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{14} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	242,43		49-50	189,5 ¹⁵ mm	I. A., Chiff., Ä.; nl. W.	1,429

1718	Cetyl bromid	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	305,34	$\frac{20^\circ}{1,123}^4$	15	188 ¹⁰		
1719	Cetyl jodid	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CH}_2\text{J}$	352,34	$\frac{15^\circ}{0,906}^4$	22-3	211 ¹⁵ mm	I. A., Ä.; nl. W.	1,172
1720	Chaulmoograsäure	$\text{HC} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CO}_2\text{H} \\ \diagdown \text{H}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	280,44		68	247-8 ²⁰ mm	I. Chlf., Ä.; swl. A.; nl. W.	9,80
1721	Chaulmoograsäure- äthylester	$\text{C}_6\text{H}_5[\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	308,49			230 ²⁰ mm	∞ A., Chlf.; nl. W.	9,80
1722	Chinaldin s. Nr. 4996							
1723	Chinaldinsäure s. Nr. 1735							
1724	Chinalizarin							
1725	s. Nr. 7119 l-Chinasäure	$\text{HO} \cdot \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $\text{HO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	192,17	1,637	162-3	zers.	I. A., Eg.; 4090° W.; swl. Ä.	10,535
1726	Chinazolin		130,14		48,0 -8,5	243 ⁷⁷³ mm	II. W.; I. A., Ä.	23,175
1727	Chinazolon-(4)		146,14		213-4		I. h. W., A., wss. NaOH	24,143
1728	Chinhydrin	$\text{C}_6\text{H}_4\text{O}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2$	218,20	1,401 ²⁰	171	subl.	II. A., Ä., h. W.; I. NH ₄ OH; wh. k. W.	7,617
1729	Chinin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \end{array} \text{CH}_2 \cdot \text{N} - \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{N} \begin{array}{c} \diagup \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \end{array}$ 	324,21		175	subl.	0,1100° W., 6217° A., 320° Ä.	23,511
1730	Chininsäure (6-Methoxy- cinchoninsäure)	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	203,19		280 (Zers.)		I. Alkali. Säure; 1,2 h. abs. A.; swl. k. W., Bzl., Ä.	22,234

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1731	cis-Chinit	$\begin{array}{c} \text{HO} \cdot \text{HC} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{OH} \end{array}$	116,15		102	subl.	II. W., A.; wl. Chlf., Ä.	6,741
1732	trans-Chinit	$\begin{array}{c} \text{HO} \cdot \text{HC} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{OH} \end{array}$	116,15		139		II. W., A.; wl. Ä., Chlf.	6,741
1733 <i>2521</i>	Chinolin		129,15	1,095 ^{20°}	-15	238	∞ A., Ä.; 6 W.; I. CS ₂	20,339
1734	Chinolin, Jodäthylat	C ₈ H ₇ N · (C ₂ H ₅ J)	285,13		159-60		I. A.; 301 ^{25°} W.; 1,828° Chlf.; nl. Ä.	20,353
1735	Chinolin- carbonsäure-(2)	C ₈ H ₆ N · CO ₂ H · 2 H ₂ O	209,20		156 (wf.)		I. h. W., Alkali, A., h. Bzl.	22,71
1736	Chinolin- carbonsäure-(3)	C ₈ H ₆ N · CO ₂ H	173,06		275 (schw. Zers.)	-H ₂ O, 100		22,74
1737	Chinolin- carbonsäure-(6)	C ₈ H ₆ N · CO ₂ H	173,06		292		I. h. A.; swl. W.	22,79
1738	Chinolin- carbonsäure-(7)	C ₈ H ₆ N · CO ₂ H	173,06		249		II. A.; swl. W.;	22,81
1739	Chinolin- carbonsäure-(8)	C ₈ H ₆ N · CO ₂ H	173,06		187,5		nl. Ä., I. A., h. W.; wl. k. W.	22,81
1740	Chinolin- dicarbonsäure-(2,3)	C ₈ H ₆ N(CO ₂ H) ₂	217,06		zers. 130			22,169
1741	Chinolin- dicarbonsäure-(2,4)	C ₈ H ₆ N(CO ₂ H) ₂	217,06		246 (Zers.)	220-30 ¹⁷ mm	I. A.	22,169
1742	Chinolin- diäthylester	NC ₈ H ₅ (CO ₂ · C ₂ H ₅) ₂	273,28		55-6		II. A., Ä.; Bzl.	2E22,123
1743	Chinolin- dicarbonsäure-(2,3)- dimethylester	NC ₈ H ₅ (CO ₂ · CH ₃) ₂	245,23		107-8		II. h. M.; 3,31 ^{17°} M.; swl. W.	2E22,123
1744	o-Chinon	$\begin{array}{c} \text{HC} \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \cdot \text{CH} \end{array} \text{CO} \end{array}$	108,09		zers. 60-70		II. Aceton; wl. Ä.; nl. PÄ.	7,600

1745	p-Chinon		108,09	$\frac{20^\circ}{1,318 \frac{4}{4}}$	115,7	subl.	I. A., h. lg. Ä.; swl. k. W.	7,609
1746	p-Chinon-bis-chlorimid	$\text{Cl} \cdot \text{N} : \text{C}_6\text{H}_4 : \text{N} \cdot \text{Cl}$	175,02		126 (Zers.)		II. h. A., Ä.; swl. h. W.	7,621
1747	p-Chinon-chlorimid	$\text{O} : \text{C}_6\text{H}_4 : \text{N} \cdot \text{Cl}$	141,56		85-6 zers.	expl.	I. A., Ä., h. W., S. I. konz. NH_4OH ;	7,619
1748	p-Chinon-dioxim	$\text{HON} : \text{C}_6\text{H}_4 : \text{N} \cdot \text{OH}$	138,12	$\frac{48^\circ}{4}$	240		swl. NH_4OH	7,627
1749 2509	Chinoxalin		130,14	$\frac{70^\circ}{1,133 \frac{4}{4}}$	30,5	229,5	∞ A., Bzl. Ä.; I. k. W.; w. h. W.	23,176
1750	5-Chlor-acenaphthen	$\text{ClC}_6\text{H}_4(\text{CH}_2)_2$	188,65	$\frac{70^\circ}{1,195 \frac{4}{4}}$	69-70	319/771 mm		5(276)
1751	Chloracetal	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CH} \cdot (\text{OC}_2\text{H}_5)_2$	152,62	$\frac{70^\circ}{1,02615^\circ}$		157	∞ A., Ä.; w. l. W.	1,611
1752	Chloracetaldehyd	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CHO}$	78,50			85-5,5748 mm	I. $\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH})_2$	1,610
1753	Chloracetamid	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	93,52		120-1	224-5 (Zers.)	1024° W., 9,52° abs. A.; swl. Ä.	2,199
1754	N-Chlor-acetamid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NHCl}$	93,52		110		II. W.; I. Ä.	2,181
1755	2-Chlor-acetanilid	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	169,61		88		I. A., Bzl.; nl. W.	12,599
1756	3-Chlor-acetanilid	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	169,61		79		I. CS_2 , A., Bzl.	12,604
1757	4-Chlor-acetanilid	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	169,61	$\frac{1385,22^\circ}{14^\circ}$	175-6		II. Ä.; I. A.; w. l. W.	12,611'
1758	α -Chlor-acetessigsäure-äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	164,59	$\frac{17^\circ}{1,19 \frac{18}{17^\circ}}$		193 (Zers.)	I. A., Ä.; swl. W.	3,662
1759	γ -Chlor-acetessigsäure-äthylester	$\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	164,59	$\frac{17^\circ}{1,218 \frac{4}{4}}$	-8	220/750 mm	∞ A., Ä.; swl. W.	3,663
1760	Chloraceton	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	92,43	$\frac{17^\circ}{1,16216^\circ}$	-44,5	121	∞ W., A. Ä.	1,653
1761	Chloracetonnitril	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CN}$	75,50	$\frac{17^\circ}{1,19320^\circ}$		124		2,201
1762	ω -Chlor-acetophenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	154,59	$\frac{17^\circ}{1,32415^\circ}$	58-9	245-7	II. A., Ä.; I. Bzl.; nl. W.	7,282
1763	4-Chlor-acetophenon	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	154,59	$\frac{20^\circ}{1,18820^\circ}$	20	232	∞ A., Ä.; nl. W.	7,281
1764	Chloracetylchlorid	$\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{Cl}$	112,95	$\frac{20^\circ}{1,498 \frac{20}{20^\circ}}$		105	zers. W., A.	2,199

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1765 1766 1767	Chloracetylen α-Chlor-acrylsäure β-Chlor-acrylsäure	CH ₂ :C:Cl CH ₂ :CCl:CO ₂ H ClCH:CH:CO ₂ H	60,49 106,51 106,51	$\frac{20^{\circ}}{1,213 \frac{4}{25^{\circ}}}$	expl. 65 84-5	-30 subl.	l. W., A., Ä. l. W., A., Ä.	1,245 2,401 2,400
1768	β-Chlor-äthylalkohol	ClCH ₂ ·CH ₂ ·OH	80,52	$\frac{20^{\circ}}{1,213 \frac{4}{25^{\circ}}}$	-69	128,8	∞ W., A., Ä.	1,337
1769	o-Chloräthylbenzol	Cl·C ₆ H ₄ ·C ₂ H ₅	140,61	$\frac{25^{\circ}}{1,055 \frac{25}{25^{\circ}}}$	-81	179,2	∞ A., Ä.; nl. W.	—
1770	m-Chlor-äthylbenzol	Cl·C ₆ H ₄ ·C ₂ H ₅	140,61	$\frac{25^{\circ}}{1,045 \frac{25}{25^{\circ}}}$	<-70	183	∞ CCl ₄ , Ä., Ace- ton A.; nl. Bzl.	—
1771	p-Chlor-äthylbenzol	Cl·C ₆ H ₄ ·C ₂ H ₅	140,61	$\frac{25^{\circ}}{1,044 \frac{25}{25^{\circ}}}$	-62	184,6	∞ A., Ä.; nl. W.	5,354
1772	[β-Chloräthyl]- phenyl-äther	C ₆ H ₅ ·O·CH ₂ ·CH ₂ Cl	156,61	$\frac{25^{\circ}}{1,147 \frac{25}{25^{\circ}}}$	27-8	221,754 mm	ll. A., Ä.; l. Bzl., Aceton; swl. W.	6,142
1773 1774	Chloral Chloralacetone	Cl ₃ C·CH:O Cl ₃ C·CH(OH)·CH ₂ COCH ₃	147,40 205,4	$\frac{4}{1,505}$	-57 76	97,7	∞ A., Ä.; ll. W.	1,616
1775 1776	Chloralalkoholat Chloralmoniak	Cl ₃ C·CH(OH)·OC ₂ H ₅ Cl ₃ C·CH(OH)·NH ₂	193,47 164,43	$\frac{40^{\circ}}{1,143}$	56-7 63-4	115-6 100 (Zers.)	l. A., Ä., W. ll. A.; l. A., Bzl.; swl. W.	1,831 1,621 1,624
1777 1778 1779	Chloralcyanhydrin Chloraldiäthylacetal Chloralformamid	Cl ₃ C·CH(OH)·CN Cl ₃ C·CH(OC ₂ H ₅) ₂ HCO·NH·CH(OH)·CCl ₃	174,43 221,52 192,44	$\frac{50^{\circ}}{1,116}$	61 83 116-8	215-20 230 (Zers.) zers.	l. W., A., Ä. ll. Ä.; 5 W.; 40 A. zers. h. W., h. A.	3,288 1,621 2,27
1780	Chloralhydrat	Cl ₃ C·CH(OH) ₂	165,42	$\frac{4}{1,619}$	51,7	96,3764 mm (Zers.)	ll. A.; l. h. CS ₂ , Ä.; 47417° W.	1,619
1781	Chloralimid, trimer	CCl ₃ ·HC<NH·CH(CCl ₃) ₂ >NH	439,25		150-5 (Zers.)		2 A.; l. Bzl. Chlf., Ä. nl. W.	26,9
1782	Chloralurethan	CCl ₃ ·CH(OH)·NH·CO ₂ ·C ₂ H ₅	236,49		103 (schw. Zers.)		l. A., Ä.; zers. h. W.; nl. W.	3,24

1783 134	Chlorameisensäure- äthylester	$\text{Cl} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	108,53	$\frac{20^\circ}{1,138}$ $\frac{4}{4}$	-80,6	94-5	∞ A., Bzl., Ä., Chlf.; zers. W.	3,10
1784	Chlorameisensäure- amylester	$\text{Cl} \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	150,61	$\frac{25^\circ}{1,074}$ $\frac{4}{4}$		43-57 mm		—
1785 244	Chlorameisensäure- butylester	$\text{Cl} \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	136,58	$\frac{20^\circ}{1,074}$ $\frac{4}{4}$		142	zers. A., Ä., W.	2 E 3,11
1786	Chlorameisensäure- [β -chlor-äthylester]	$\text{Cl} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	142,98	$\frac{25^\circ}{1,383}$ $\frac{4}{4}$		152,5 ⁷⁵² mm	II. A., Ä.; zers. W.; nl. W.	3,11
1787	Chlorameisensäure- [γ -chlor-propylester]	$\text{Cl} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	157,00	$\frac{25^\circ}{1,295}$ $\frac{25}{20^\circ}$		177	zers. A., W.	2 E 3,10
1788	Chlorameisensäure- isoamylester	$\text{Cl} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	150,3	$\frac{18,5^\circ}{0,777}$ $\frac{4}{4}$		155-6	∞ A., Ä. nl. W.	3,12
1789	Chlorameisensäure- isobutylester	$\text{Cl} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	136,58	$\frac{16}{1,045}$		128,8	∞ Ä., Chlf., Bzl.; schw. zers. W. A.	3,12
1790	Chlorameisensäure- isopropylester	$\text{Cl} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	122,55			103 ⁷²¹ mm	II. A., Ä.; nl. W.	3,12
1791	Chlorameisensäure- [β -methoxy- äthylester]	$\text{Cl} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OCH}_3$	138,55			54-60 ¹³ mm		—
1792 86	Chlorameisensäure- methylester	$\text{Cl} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	94,50	$\frac{15^\circ}{1,236}$ $\frac{15}{20^\circ}$		71-2	∞ A., Chlf., Ä., Bzl.; zers. W.	3,9
1793 194	Chlorameisensäure- propylester	$\text{Cl} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	122,55	$\frac{4}{1,090}$		114-5 ⁷⁶⁸ mm	∞ Bzl., Ä.; nl. W., A.; schw. zers. W., A.	3,11
1794 1034	Chlorameisensäure- trichlormethylester	$\text{Cl} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CCl}_3$	197,85	$\frac{14^\circ}{1,653}$	-57	127,5-8,0	14 k. W., 50 h. W.; nl. Bzl., Ä., Chlf.; zers. A., I. A., Ä.; nl. PÄ. I. W.; nl. A.; nl. A.	3,18
1795	Chloramin T	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2\text{NClNa} \cdot \text{H}_2\text{O}$	245,66		expl. 175-80 (wf.) 83-4			11,107
1796	4-Chlor-2-amino-anisol	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OCH}_3) \cdot \text{NH}_2$	157,60					13,383
1797	4-Chlor-2-amino- anisol-hydrochlorid	$\text{C}_7\text{H}_5\text{ONCl} \cdot \text{HCl}$	194,06					—
1798	4-Chlor-2-amino- thiophenol- hydrochlorid	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{SH}) \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$	196,10		208 (Zers.)		I. W., A.; nl. Ä.	2 E 13,206
1799	2-Chlor-3-amino-toluol	$\text{ClC}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	141,60		26	229		12,870
1800	2-Chlor-4-amino-toluol	$\text{ClC}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	141,60	$\frac{20^\circ}{1,151}$ $\frac{4}{4}$		245		12,988
1801	3-Chlor-4-amino-toluol	$\text{ClC}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	141,60		7	223-4		12,988
1802	4-Chlor-2-amino-toluol	$\text{ClC}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	141,60		22	238 5		12,835

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1803	4-Chlor-3-amino-toluol	ClC ₆ H ₄ (CH ₃) · NH ₂	141,60		30	230		12,871
1804	5-Chlor-2-amino-toluol	ClC ₆ H ₄ (CH ₃) · NH ₂	141,60		30	241		12,835
1805	5-Chlor-3-amino-toluol	ClC ₆ H ₄ (CH ₃) · NH ₂	141,60			243 ⁷³⁰ mm		12,871
1806	6-Chlor-2-amino-toluol	ClC ₆ H ₄ (CH ₃) · NH ₂	141,60			245		12,836
1807	6-Chlor-3-amino-toluol	ClC ₆ H ₄ (CH ₃) · NH ₂	141,60		83	241		12,871
1808	Chloranil, s. Nr. 7003							
1809	2-Chlor-anilin	Cl · C ₆ H ₄ · NH ₂	127,57	$\frac{20^{\circ}}{1,213 \frac{4}{20^{\circ}}}$	0	210,5	I. A., Ä., S.; nl. W.	12,597
2406								
1810	3-Chlor-anilin	Cl · C ₆ H ₄ · NH ₂	127,57	$\frac{20^{\circ}}{1,216 \frac{4}{20^{\circ}}}$	-10,4	236,5	I. S., Ä.; nl. W.	12,602
2419								
1811	4-Chlor-anilin	Cl · C ₆ H ₄ · NH ₂	127,57	1,427 ^{19°}	70-1	230-1	I. h. W., CS ₂ A., Aceton, Ä.	12,607
1812	4-Chlor-anisol	Cl · C ₆ H ₄ · O · CH ₃	142,58		< -18	198	I. A., Chlf., Ä.; nl. W.	6,186
1813	1-Chlor-anthracen	C ₆ H ₄ (CH) ₂ C ₆ H ₄ Cl	212,54	1,171 ^{99,5°}	82			5,324
2566								
1814	9-Chlor-anthracen	C ₆ H ₄ { CCl } C ₆ H ₄	212,54		103	subl.	I. Eg. h. Bzl.; wl. h. Ä.; nl. W.	5,663
1815	1-Chlor-anthrachinon	C ₆ H ₄ (CO) ₂ C ₆ H ₄ Cl	242,65		162		I. Eg. h. Bzl.; nl. W.	7,787
1816	2-Chlor-anthrachinon	C ₆ H ₄ (CO) ₂ C ₆ H ₄ Cl	242,65		208-9		II. Aceton; I. Bzl.; 1025° Ä.; nl. W., k. Ä.	7,787
1817	5-Chlor-anthranilsäure	Cl · C ₆ H ₄ (NH ₂) · CO ₂ H	171,58		211-2			14,365
1818	3-Chlor-azobenzol	ClC ₆ H ₄ · N ₂ · C ₆ H ₅	216,54		67,5			16,35
1819	4-Chlor-azobenzol	ClC ₆ H ₄ · N ₂ · C ₆ H ₅	216,54		89			16,36
1823	2-Chlor-benzaldehyd	Cl · C ₆ H ₄ · CHO	140,57	1,298°	11	208 ⁷⁴⁸ mm	II. A., Ä.; swl. W.	7,233
2271								
1824	3-Chlor-benzaldehyd	Cl · C ₆ H ₄ · CHO	140,57	1,250 ^{15°}	17-8	213-14	II. A., Ä.; swl. W.	7,234
2267								
1825	4-Chlor-benzaldehyd	Cl · C ₆ H ₄ · CHO	140,57	1,196 ^{61°}	47,8	213 ⁷⁴⁸ mm	II. A., Ä.; I. h. W.	7,235
2156								
1826	2-Chlor-benzamid	ClC ₆ H ₄ · CO · NH ₂	155,58		142,5		I. h. W., Ä., Ä.	9,336
1827	3-Chlor-benzamid	Cl · C ₆ H ₄ · CO · NH ₂	155,58	1,341 ^{8°}	134,5		I. h. W., Ä., Ä.	9,338
1828	4-Chlor-benzamid	ClC ₆ H ₄ · CO · NH ₂	155,58		178,3		II. A., Ä.; I. h. W.	9,341

1829	2-Chlor-benzoesäure	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	156,57	1,544 ²⁰	141-2	subl.	ll. A., $\tilde{\text{A}}$.; 0,21 ²⁵ W.	9,334
1830	3-Chlor-benzoesäure	$\text{ClC}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	156,57		158		l. A., $\tilde{\text{A}}$, h. W.; 0,04 ⁰ W.	9,337
1831	4-Chlor-benzoesäure	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	156,57	1,541 ²⁴	242-3	subl.	l. A., $\tilde{\text{A}}$.; 0,02 W.	9,340
1832	2-Chlor-benzoesäure- methylester	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	170,59	$\frac{20^\circ}{1,107}$		234-5		9,336
1833	Chlorbenzol	$\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$	112,56		-45,2	132,1	∞ A., Bzl., $\tilde{\text{A}}$.; nl. W.	5,199
1834	5-Chlorbenzol- disulfonsäure-(1, 3)	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{SO}_3\text{H})_2$	272,68		zers. 100			11(49)
1835	4-Chlorbenzol- sulfonsäure	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3\text{H}$	192,62		68	147-80,1 mm	l. W., A.; nl. Bzl.	11,54
1836	4-Chlorbenzol-sulfon- säure-phenylester	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	268,71		90-1		l. $\tilde{\text{A}}$, h. A.; nl. W.	—
1837	4-Chlor-benzonitril	$\text{ClC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CN}$	137,57		93-4	223750 mm	ll. A., Bzl., $\tilde{\text{A}}$.; nl. W.	9,341
1838	2-Chlor-benzophenon	$\text{ClC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	216,66		45,5	330		7,419
1839	3-Chlor-benzophenon	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	216,66		83	332771 mm	3 ²⁵ M., 57 ²⁵ $\tilde{\text{A}}$.; nl. W.	7,419
1840	4-Chlor-benzophenon	$\text{ClC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	216,66		78			7,419
1841	2-Chlor-benzoxazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{smallmatrix} \text{N} \\ \diagup \text{O} \end{smallmatrix}$	153,57		7	201-2 (Zers.)	l. HCl; nl. W.	27,43
1842	2-Chlor-benzoyl- chlorid	$\text{ClC}_6\text{H}_4 \cdot \text{COCl}$	175,02		-4	229-30773 mm	zers. W., A.	9,336
1843	3-Chlor-benzoyl- chlorid	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COCl}$	175,02			225	zers. W., A.	9,338
1844	4-Chlor-benzoyl- chlorid	$\text{ClC}_6\text{H}_4 \cdot \text{COCl}$	175,02	1,377	15-6	220 2	zers. W., A.	9,341
1845	2-Chlor-benzthiazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{smallmatrix} \text{N} \\ \diagup \text{S} \end{smallmatrix}$	169,63		24	248	l. A.	27,44
1846	2-Chlor-benzylbromid	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	205,49		49-50	103-4 ¹³ mm	ll. Eg., $\tilde{\text{A}}$, Bzl.; l. A.	5(155) 5,307
1847	4-Chlor-benzylbromid	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	205,49					
1848	4-Chlor-benzylchlorid	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	161,03		29	213-4	ll. h. A., $\tilde{\text{A}}$.; nl. W.	5,297
1849	di-Chlor- bernsteinsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,54	1,679	153-4		ll. W., Eg.; swl. Chlf.	2,619
1850	5-Chlor- brenzschleimsäure	$\text{HC} \equiv \text{CH}$ $\text{ClC} \cdot \text{O} \cdot \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	146,57		176-7		l. A., $\tilde{\text{A}}$.; 0,320 ⁰ W.	18,282
1851	1-Chlor-1-bromäthan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHClBr}$	143,43	1,66716 ⁰		82,7		1,89

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1852	2-Chlor-1-bromäthan	Cl · CH ₂ · CH ₂ · Br	143,43	1,689 ^{19°} 15°	-16,6	106-7		1,89
1853 1519	cis-2-Chlor-1-bromäthan	CHCl = CHBr	141,39	1,797 ⁴ 15°	-86,7	84,7		2 E 1,162
1854 1939	trans-2-Chlor-1-bromäthan	CHCl = CHBr	141,39	1,777 ⁴	-41	75,4		2 E 1,162
1855 2366	2-Chlor-1-brom-benzol	Cl · C ₆ H ₄ · Br	191,40	1,656 ^{12,5°} 20°	-12,6	204		5,209
1856 2346	3-Chlor-1-brom-benzol	Cl · C ₆ H ₄ · Br	191,40	1,630 ⁴ 71°	-21,2	195-6	ll. A., Ä.; nl. W.	5,209
1857	4-Chlor-1-brom-benzol	Cl · C ₆ H ₄ · Br	191,40	1,576 ⁴	67,4	196,3	ll. h. A., Ä.; nl. W.	5,209
1860	Chlorbrommethan	Cl · CH ₂ · Br	129,40	1,991 ^{19°}	< -55	68-9		1,67
1861	3-Chlor-1-brom-propan	Cl · CH ₂ · CH ₂ · CH ₂ · Br	157,45	1,638 ^{20°}		142-3	nl. W.	1,109
1862 1082	2-Chlor-butadien-(1,3)	CH ₂ · CCl · CH · CH ₂	88,54	0,958 ²⁰		59,4	∞ A., Ä.; wl. W.	—
1863 784	3-Chlor-butanol-(2)	CH ₃ · CHCl · CH(OH) · CH ₃	108,57	1,105 ^{20°}		136-7,5	6,6 ^{20°} W.	1,373
1864	1-Chlor-buten-(2)	CH ₃ · CH · CH · CH ₂ · Cl	90,55	0,934		84	∞ A., Ä.; nl. W.	1,204
1865	dl-α-Chlor-buttersäure	C ₂ H ₅ · CHCl · CO ₂ H	122,55	^{20°}		101,3 ¹⁵ mm	∞ A., Ä.; l. h. W.	2,276
1866 756	dl-β-Chlor-buttersäure	CH ₃ · CHCl · CH ₂ · CO ₂ H	122,55	1,186 ⁴	16,0	109-10 ¹⁷ mm	l. A., Ä.	2,277
1867	γ-Chlor-buttersäure	Cl[CH ₂] ₃ · CO ₂ H	122,55	1,250 ^{10°}	-16,5 16	116 ¹³ mm (schw. Zers.)	l. A., Ä.	2,278
1868	β-Chlor-butyraldehyd	CH ₃ · CHCl · CH ₂ · CHO	106,5			28-33 ¹³ mm	l. A., Ä.; nl. W.	1,663
1869 1870	γ-Chlor-butyronitril 3-Chlor-d-campher	Cl · [CH ₂] ₃ · CN C ₁₀ H ₁₆ O	103,55 186,88	1,162 ^{10°}	93-4	195-7 244-7	l. A., Ä.; nl. W. l. h. Ä., Bzl.; swl. h. W.	2,278 7,117

1871	2-Chlor-chinazolon-(4)	$C_4H_4 \begin{smallmatrix} CO-NH \\ \diagup \quad \diagdown \\ N=CCl \end{smallmatrix}$	180,59	212	—	—
1872 2530	2-Chlor-chinolin	$Cl \cdot C_6H_4N$	163,60	37-8	275,751 mm	20,359
1873	3-Chlor-chinolin	$Cl \cdot C_6H_4N$	163,60		255,743 mm	20,359
1874	4-Chlor-chinolin	$Cl \cdot C_6H_4N$	163,60	$\frac{20^\circ}{4}$		
1875	5-Chlor-chinolin	$Cl \cdot C_6H_4N$	163,60	1,251	260-1,744 mm	20,360
1876	6-Chlor-chinolin	$Cl \cdot C_6H_4N$	163,60	45	256	20,360
1877	7-Chlor-chinolin	$Cl \cdot C_6H_4N$	163,60	40-1	261-2,740 mm	20,360
1878	8-Chlor-chinolin	$Cl \cdot C_6H_4N$	163,60	31-2	267-8	20,361
				< -20	288	20,361
1879	α -Chlor-crotonaldehyd	$CH_3 \cdot CH : CCl \cdot CHO$	104,54		147-8	1,731
1880	α -Chlor-crotonsäure	$CH_3 \cdot CH : CCl \cdot CO_2H$	120,54	99,2	212	2,414
				-9,5		
1881	6-Chlor-cumarin	$ClC_6H_4 \begin{smallmatrix} CH:CH \\ \diagdown \quad \diagup \\ O-CO \end{smallmatrix}$	180,59	161,2		17,331
1882	4-Chlor-cumol	$Cl \cdot C_6H_4 \cdot CH(CH_3)_2$	154,64		200-6 (Zers.)	5,395
1883	Chlorcyan	$Cl \cdot CN$	61,48	-6,5	12,5-13,0	3,38
1884 2552	β -Chlor-diäthyläther	$Cl \cdot CH_3 \cdot CH_2 \cdot O \cdot C_2H_5$	108,57	$\frac{20^\circ}{4}$	107-8	1,337
1885	β -Chlor-diäthylsulfid	$C_2H_5 \cdot S \cdot CH_2 \cdot CH_2Cl$	124,59	0,989	157	1,349
1886	1-Chlor-1,1-dibrom-äthan	$CH_3 \cdot CCl_2 \cdot Br_2$	222,33	2,134 ¹⁶	123-4,753 mm	1,92
1887	1-Chlor-1,2-dibrom-äthan	$BrCH_2 \cdot CHClBr$	222,33	2,268 ¹⁶	162,5-3,0	1,92
1888	Chlordibrommethan	$Cl \cdot CHBr_2$	208,31	2,445 ¹⁶	120,730 mm	1,67
1889	Chlordiodmethan	$ClCH_2I_2$	302,32	3,170 ¹⁶	(schw. Zers.)	1,72
1890a	ω -Chlor-2,4-dimethyl-acetophenon	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot CO \cdot CH_2Cl$	182,65	62-3	200 (Zers.)	7,324
1890	Chlordimethyläther	$ClCH_3 \cdot O \cdot CH_3$	80,52	$\frac{20^\circ}{4}$	59,5,759 mm	1,580
146				1,070		
1891	2-Chlor-dimethylanilin	$ClC_6H_4 \cdot N(CH_3)_2$	155,54	$\frac{20^\circ}{4}$	208,5	12,599
1892	4-Chlor-dimethylanilin	$ClC_6H_4 \cdot N(CH_3)_2$	155,54	1,107	231	12,609

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1893	Chlordimethylarsin (Kakodylchlorid) s. Nr. 4623	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · (CH ₂ Cl) · CH ₃	120,62	0,887 ^{22°}		122		1,151
1894	1-Chlor-2,3-dimethyl- butan	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · Cl(CH ₂) ₂	120,56	0,875 ^{25°}	-10,4	112,1		1,151
1895	2-Chlor-2,3-dimethyl- butan	(CH ₃) ₂ CH · CCl(CH ₂) · C ₂ H ₅	134,65	0,884 ^{22°}	< -15	135-8 ⁷⁵⁷ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	1,158
1896	3-Chlor-2,3-dimethyl- pentan	CH ₃ Cl · O · SO ₂ · O · CH ₃	160,56	1,473		9218 mm		1,582
1897	Chlor-dimethylsulfat	ClC ₂ H ₄ (NO ₂) ₂ · CO ₂ H	246,57		199	expl.	0,261 ¹⁰ W.	9,415
1898	2-Chlor-3,5-dinitro- benzoesäure	Cl · C ₆ H ₃ (NO ₂) ₂ · CO ₂ H	246,57		-200 159		I. Ä., Aceton; I. A., Ä.; nl. W.	9,416
1899	4-Chlor-3,5-dinitro- benzoesäure	Cl · C ₆ H ₃ (NO ₂) ₂ · CO ₂ H	246,57		87-8		I. A., Ä.; nl. W.	5,263
1900	2-Chlor-1,3-dinitro- benzol	Cl · C ₆ H ₄ (NO ₂) ₂	202,56		60		I. A., Ä.; nl. W.	5,264
1901	2-Chlor-1,4-dinitro- benzol	Cl · C ₆ H ₄ (NO ₂) ₂	202,56		78		I. A., Ä.; nl. W.	5(137)
1902	3-Chlor-1,2-dinitro- benzol	Cl · C ₆ H ₄ (NO ₂) ₂	202,56		α: 36,3 β: 37,1 γ: 38,8 δ: 28	315 (Zers.)	I. h. A., Ä.; nl. W.	5,262
1903	4-Chlor-1,2-dinitro- benzol	Cl · C ₆ H ₄ (NO ₂) ₂	202,56		α: 53,4 β: 43 γ: 27	315 (schw. Zers.)	I. h. A., Bzl., Ä., CS ₂ ; nl. W.	5,263
1904	4-Chlor-1,3-dinitro- benzol	Cl · C ₆ H ₄ (NO ₂) ₂	202,56	α: 1,697 ^{22°} 20° β: 1,680 ⁴			I. A., Ä.	5,264
1905	5-Chlor-1,3-dinitro- benzol	Cl · C ₆ H ₄ (NO ₂) ₂	202,56		59		I. A., Chlf., Ä.; swt. h. W.	6,260
1906	4-Chlor-2,6-dinitro- phenol	Cl · C ₆ H ₃ (NO ₂) ₂ · OH	218,56	1,74 ^{22°}	81-2	subl.	II. Lg.; nl. W.	5,579
1907	2-Chlor-diphenyl	Cl · C ₆ H ₄ · C ₆ H ₅	188,65		34	267-8	I. Lg.; nl. W.	5,579
1908	3-Chlor-diphenyl	Cl · C ₆ H ₄ · C ₆ H ₅	188,65		89	284-5	I. Lg.; nl. W.	5,579
1909	4-Chlor-diphenyl	Cl · C ₆ H ₄ · C ₆ H ₅	188,65		77,5	282		16,845
1910	Chlordiphenylarsin	(C ₆ H ₅) ₂ AsCl	264,57	1,563 ^{20°}	44	333 (unter CO ₂)	II. Ä.; 0,2 W., 20 A.	

1911 529	Chloressigsäure	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	94,50	$\frac{20^\circ}{1,58}$	$\frac{20^\circ}{\alpha: 61,2}$ $\frac{20^\circ}{\beta: 56,3}$ $\frac{20^\circ}{\gamma: 50,0}$ $\frac{20^\circ}{-26}$	188,5–9,5	II. W., Bzl.; I. A., Ä.	2,194
1912 399	Chloressigsäure-äthylester	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	122,55	$\frac{4^\circ}{1,159}$		144	∞ A., Ä.; nl. W.	2,197
1913 625	Chloressigsäure- <i>l</i> -amylester	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	164,56	$\frac{4^\circ}{1,055}$	46	188–91 ^{721,7} mm	II. Ä.; wl. Bzl.; swl. Lg.	2,198
1914	Chloressigsäure-anhydrid	$(\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2)_2\text{O}$	170,99			163 ¹¹⁶ mm		2,199
1915 1819	Chloressigsäure-benzylester	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	184,22	$\frac{4^\circ}{1,222}$		147,5 ⁹ mm		6,435
1916	Chloressigsäure-butylester	$\text{Cl} \cdot \text{H} \cdot \text{C}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	150,61	$\frac{15^\circ}{1,081}$ $\frac{25^\circ}{-2,5}$		175		2,198
1917	Chloressigsäure-isoamylester	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	164,56	$\frac{25^\circ}{1,041}$		192		2,198
1918 409	Chloressigsäure-methylester	$\text{Cl} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	108,53	$\frac{4^\circ}{1,236}$	-32,7	130 ⁷⁴⁰ mm	∞ A., Ä.; swl. W.	2,197
1919	Chloressigsäure-phenylester	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	170,59		44–5	230–5	I. A., Ä.; nl. W.	6,153
1920	Chlorfumarsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CH} : \text{CCl} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	150,52		$\frac{20^\circ}{191,5}$ $\frac{20^\circ}{-2,5}$		II. W., A., Ä.	2,744
1921 1072	Chlorfumarsäure-diäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CCl} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	206,63	$\frac{20^\circ}{1,189}$		250 (schw. Zers.)	∞ A., Ä.; nl. W.	2,745
1922	1-Chlor-heptan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	134,65	$\frac{16^\circ}{0,881}$ $\frac{20^\circ}{-2,1}$		159,2 ⁷⁵⁰ mm		1,154
1923 354	1-Chlor-hexan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	120,62	$\frac{4^\circ}{0,876}$		132,9 ⁷⁶⁵ mm	nl. W.	1,143
1924 295	2-Chlor-hexan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_3$	120,62	$\frac{4^\circ}{0,869}$		122,5 ⁷⁵⁴ mm	II. W., A., Ä.	1,144
1925	Chlorhydrochinon	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2$	144,56		106	263 (schw. Zers.)		6,849
1926	5-Chlor-isatin	$\text{ClC}_6\text{H}_3 \begin{smallmatrix} \text{CO} \\ \diagup \text{NH} \diagdown \end{smallmatrix}$	165,58		247–8		I. A., Ä.; nl. W.	21,450
1928	α -Chlor-isobuttersäure	$(\text{CH}_3)_2\text{CCl} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	122,55	$\frac{20^\circ}{0,919}$	31	118 ⁵⁰ mm	II. W.	2,294
1929	α -Chlor-isobutylen	$(\text{CH}_3)_2\text{C} : \text{CH} \cdot \text{Cl}$	90,55		68		<0,1 W.; zers. h. A.	1,209

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1930	α-Chlor-isobutyraldehyd	(CH ₃) ₂ CCl·CHO	106,54	$\frac{15^{\circ}}{1,053 \frac{4}{}}$		90	I. A., Ä.; nl. W.	1,675
1931	α-Chlor-iso-croton-säure	CH ₃ ·CH·CHCl·CO ₂ H	120,54		66			2,415
1932	β-Chlor-iso-croton-säure	CH ₃ ·CCl·CH ₂ ·CO ₂ H	120,54		61		I. Chlf., Ä.	2,416
1933	1-Chlor-1-jodäthan	CH ₃ ·CHClJ	190,43	$\frac{2,05419^{\circ}}{15,3^{\circ}}$		117-9		1,98
1934	2-Chlor-1-jodäthan	Cl·CH ₂ ·CH ₂ J	190,43	$\frac{2,134 \frac{0}{25^{\circ}}}{25^{\circ}}$	-15,6	140,1		1,98
1935	o-Chlor-jodbenzol	ClC ₆ H ₄ J	238,47	$\frac{1,952 \frac{4}{}}{57^{\circ}}$	0,7	234-5		5,220
1936	m-Chlor-jodbenzol	ClC ₆ H ₄ J	238,47			230		5,220
1937	p-Chlor-jodbenzol	ClC ₆ H ₄ J	238,47	$\frac{1,886 \frac{4}{}}{57^{\circ}}$	56-7	227,6751 mm	I. A.; nl. W.	5,221
1938	di-Chlorjodessigsäure	Cl ₂ CH·CO ₂ H	220,41		90		II. W.	2 E 2,207
1939	Chlorjodmethan	Cl·CH ₃ J	176,40	$\frac{2,4920^{\circ}}{57^{\circ}}$	177-8	109	I. h. Eg.; 2,5 A.; nl. W.	1,71
1940	5-Chlor-1-jod-8-oxychinolin	HO·C ₈ H ₆ N(CI)J	305,52					21,98
1941	3-Chlor-p-kresol	CH ₃ ·C ₆ H ₄ (OH)Cl	142,58		55	228	I. A., Bzl., Ä.; nl. W.	6,402
1942	4-Chlor-m-kresol	CH ₃ ·C ₆ H ₄ (OH)Cl	142,58		66	235	I. A., Bzl., Chlf. Aceton, Ä.; nl. W.	6,381
1943	6-Chlor-m-kresol	CH ₃ ·C ₆ H ₄ (OH)Cl	142,58	$\frac{1,21515^{\circ}}{25^{\circ}}$	46	196	I. A., Ä.; nl. W.	6(187)
1944	Chlorlepidin, s. Nr. 1949	HO ₂ C·CH·CCl·CO ₂ H	150,52		114-5		II. A., Ä.	2,752
1945	Chlormaleinsäure							
1946	Chlormaleinsäure-diäthylester	C ₂ H ₅ ·O ₂ C·CCl·CH·CO ₂ ·C ₂ H ₅	206,63	$\frac{1,191 \frac{4}{}}{25^{\circ}}$		235 (schw. Zers.)		2,753
1947	Chlormalonsäure	ClCH(CO ₂ H) ₂	138,51	$\frac{1,0813^{\circ}}{20^{\circ}}$	133	139755 mm	II. W., Ä., Ä. nl. W.	2,592
1948	Methyläthylketon	ClCH ₂ ·CO·C ₂ H ₅	106,55					1,669
1949	2-Chlor-4-methylchinolin	NC ₈ H ₆ (CH ₃)Cl	177,63		59	296	I. A., Chlf., Ä.; nl. W.	20,396
1950	1-Chlor-2-methylpropanol-(2)	(CH ₃) ₂ C(OH)·CH ₂ Cl	108,57	$\frac{1,061 \frac{4}{}}{20^{\circ}}$	-20	127-9	I. HCl; wl. W.	1,382

1950a	2-Chlor-2-methyl- propanol-(1)	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CCl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	108,57	20° 0,926 $\frac{4}{20^\circ}$		132-3 (schw. Zers.)	I. HCl	1,378
1951	3-Chlor-2-methyl- propan-(1)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Cl}$	90,55	1,194 $\frac{4}{20^\circ}$		72,3	<0,1 W.	1,209
1952	1-Chlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}$	162,61	1,266 16°	-20	259,3	∞ Bzl., $\bar{\text{A}}$, CS_2 ; I. $\bar{\text{A}}$, $\bar{\text{A}}$; nl. W.	5,541
1953	2-Chlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}$	162,61		56-7	264-6 751 mm	II. $\bar{\text{A}}$, $\bar{\text{A}}$; nl. W.	5,541
1954	1-Chlor-naphthol-(2)	$\text{ClC}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{OH}$	178,61		70-1		II. $\bar{\text{A}}$, Bzl.	6,648
1955	2-Chlor-naphthol-(1)	$\text{ClC}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{OH}$	178,61		64-5		II. $\bar{\text{A}}$, $\bar{\text{A}}$.	6,611
1956	4-Chlor-naphthol-(1)	$\text{ClC}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{OH}$	178,61		117		II. $\bar{\text{A}}$, $\bar{\text{A}}$.	6,612
1957	5-Chlor-naphthol-(1)	$\text{ClC}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{OH}$	178,61		131,5			6,649
1958	6-Chlor-naphthol-(2)	$\text{ClC}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{OH}$	178,61		128		II. $\bar{\text{A}}$, Bzl.	6,612
1959	6-Chlor-naphthol-(1)	$\text{ClC}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{OH}$	178,61		94			6,649
1960	7-Chlor-naphthol-(2)	$\text{ClC}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{OH}$	178,61		115			6,612
1961	7-Chlor-naphthol-(1)	$\text{ClC}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{OH}$	178,61		123			6,649
1962	8-Chlor-naphthol-(2)	$\text{ClC}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{OH}$	178,61		126,5			6,649
1963	8-Chlor-naphthol-(1)	$\text{ClC}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{OH}$	178,61		101			6,649
1964	1-Chlor-1-nitro-äthan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{Cl}) \cdot \text{NO}_2$	109,52	20° 1,258 $\frac{20}{20^\circ}$		124-5 758 mm	<0,4 W.; I. Alkali	1,101
1965	2-Chlor-1-nitro-äthan	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2$	109,52	1,405 7°		173-4	nl. W.; zers. HCl	1,101
1966	2-Chlor-4-nitro-anilin	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2) \cdot \text{NH}_2$	172,57		107-8		I. $\bar{\text{A}}$, $\bar{\text{A}}$, CS_2 ; wl. 50 % ig. Eg.; nl. Lg.	12,732
1967	4-Chlor-2-nitro-anilin	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_2 \cdot \text{NH}_2$	172,57		116-7		II. $\bar{\text{A}}$, $\bar{\text{A}}$; swl. Lg.	12,729
1968	4-Chlor-3-nitro-anilin	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_2 \cdot \text{NH}_2$	172,57		102-3		I. $\bar{\text{A}}$, Chlf.; $\bar{\text{A}}$; wl. h. W.	12,731
1969	2-Chlor-4-nitro-anilin- hydrochlorid	$\text{C}_6\text{H}_4\text{O}_2\text{N}_2\text{Cl} \cdot \text{HCl}$	209,04				zers. W.	6,733
1970	4-Chlor-2-nitro-anilin- hydrochlorid	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)_2 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$	209,04				I. $\bar{\text{A}}$; wl. W.; nl. $\bar{\text{A}}$.	—
1971	4-Chlor-2-nitrobenz- aldehyd	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_3\text{Cl} \cdot \text{CHO}$	185,55		67-8		I. W., $\bar{\text{A}}$, $\bar{\text{A}}$.	7,261
1972	4-Chlor-3-nitrobenz- aldehyd	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_3\text{Cl} \cdot \text{CHO}$	185,55		64-5		I. $\bar{\text{A}}$, Chlf.; wl. h. W.	7,262
1973	5-Chlor-2-nitrobenz- aldehyd	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_3\text{Cl} \cdot \text{CHO}$	185,55		77-8		I. h. W., $\bar{\text{A}}$, $\bar{\text{A}}$.	7,262
1974	6-Chlor-2-nitrobenz- aldehyd	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_3\text{Cl} \cdot \text{CHO}$	185,55		70-1		I. $\bar{\text{A}}$, $\bar{\text{A}}$; swl. W.	7,262
1975	2-Chlor-1-nitrobenzol	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	157,56	80° 1,305 $\frac{4}{50^\circ}$	32,5	245,5 753 mm	I. h. $\bar{\text{A}}$, Bzl., $\bar{\text{A}}$; nl. W.	5,241
1976	3-Chlor-1-nitrobenzol	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	157,56	1,343 $\frac{4}{50^\circ}$	44,4 (23,7)	235,6	II. h. $\bar{\text{A}}$, $\bar{\text{A}}$; I. Eg., Chlf.; nl. W.	5,243

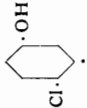
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
1977	4-Chlor-1-nitrobenzol	Cl · C ₆ H ₄ · NO ₂	157,56	1,298 ⁹¹	83-4	242	Il. h. A., Ä.; nl. W.	5,243
1978	6-Chlor-3-nitro-benzol- sulfonsäure-(1)	Cl · C ₆ H ₃ (NO ₂)SO ₃ H · 2H ₂ O	273,65		-2H ₂ O, 110	zers. 165-70	Il. W.; wl. Ä. swl. Ä.	11,73
1979	4-Chlor-1-nitro- naphthalin	Cl · C ₁₀ H ₇ · NO ₂	207,61		85		I. A., Ä.; nl. W.	5,555
1980	7-Chlor-1-nitro- naphthalin	Cl · C ₁₀ H ₇ · NO ₂	207,61		116		I. A., Ä.; nl. W.	5,556
1981	2-Chlor-3-nitro-phenol	HO · C ₆ H ₃ (Cl) · NO ₂	173,56		120		Il. A., Chlf., Ä.	6,239
1982	2-Chlor-4-nitro-phenol	HO · C ₆ H ₃ (Cl) · NO ₂	173,56		111		Il. A., Chlf., Ä.	6,240
1983	3-Chlor-4-nitro-phenol	HO · C ₆ H ₃ (Cl) · NO ₂	173,56		133		Il. A., Chlf., Ä.	6,238
1984	4-Chlor-2-nitro-phenol	HO · C ₆ H ₃ (Cl) · NO ₂	173,56		87		Il. A., Chlf., Ä.	6,238
1985	4-Chlor-3-nitro-phenol	HO · C ₆ H ₃ (Cl) · NO ₂	173,56		126-7		Il. A., Chlf., Ä.	6,238
1986	5-Chlor-2-nitro-phenol	HO · C ₆ H ₃ (Cl) · NO ₂	173,56		38,9		I. A., Ä., Eg.; wl. W.	6,239
1987	5-Chlor-3-nitro-phenol	HO · C ₆ H ₃ (Cl) · NO ₂	173,56		147		Il. Chlf.; swl. W.	6,239
1988	6-Chlor-2-nitro-phenol	HO · C ₆ H ₃ (Cl) · NO ₂	173,56		70-1		Il. Chlf.; swl. W.	6,239
1989	6-Chlor-3-nitro-phenol	HO · C ₆ H ₃ (Cl) · NO ₂	173,56		118-9		Il. Chlf.; swl. W.	6,240
1990	1-Chlor-1-nitro-propan	C ₃ H ₆ · CH(Cl) · NO ₂	123,54	20° 1,209 ²⁰	20°	140-3	<0,8 ²⁰ W.	1,116
1991	2-Chlor-2-nitro-propan	(CH ₃) ₂ C(Cl) · NO ₂	123,54	20° 1,193 ²⁰	20°	134 (schw. Zers.)	I. A., Ä.; 0,5 ²⁰ W.; nl. Alkali	1,116
1992	1-Chlor-1-nitrosoäthan	CH ₃ · CH(Cl)NO	93,52		65		Il. M., A., PÄ.; nl. k. wss. NaOH	1,99
1993	2-Chlor-3-nitro-toluol	ClC ₆ H ₄ (CH ₃) · NO ₂	171,51		21,5	263		5,328
1994	3-Chlor-2-nitro-toluol	ClC ₆ H ₄ (CH ₃) · NO ₂	171,51		22-3			5,327
1995	4-Chlor-2-nitro-toluol	ClC ₆ H ₄ (CH ₃) · NO ₂	171,51		38,2	242	I. h. A., Ä.	5,327
1996	4-Chlor-3-nitro-toluol	ClC ₆ H ₄ (CH ₃) · NO ₂	171,51		7,0	260 ⁷⁴⁵ mm		5,329
1997	5-Chlor-2-nitro-toluol	ClC ₆ H ₄ (CH ₃) · NO ₂	171,51		24,9			5,327
1998	5-Chlor-3-nitro-toluol	ClC ₆ H ₄ (CH ₃) · NO ₂	171,51		61,0			5,329
1999	6-Chlor-2-nitro-toluol	ClC ₆ H ₄ (CH ₃) · NO ₂	171,51		37	238		5,329
2000	2-Chlor-nonan	CH ₃ · [CH ₂] ₆ · CHCl · CH ₃	162,70	0,856 ²⁰ 0°		190 ⁷⁶⁴ mm		1,166
2001	1-Chlor-octan	CH ₃ · [CH ₂] ₆ · CH ₂ Cl	148,67	0,892 ⁴		182,5-3,5	nl. W.	1,159

2002	2-Chlor-octan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_3$	148,67	0,871 ^{15°}	171–3	I. A.; nl. W.	1,160
2003	Chloroform	CHCl_3	119,39	1,489 ^{20°}	–63,5	∞ A.; A.; 0,82 ^{20°} W.	1,61
2004	Chloropren						
2005	s. Nr. 1862 di-γ-Chlor-β-oxy- butyronitril	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$	119,55	$\frac{25^\circ}{1,234}$	~250 (Zers.)	I. W., A., A.	3,310
2006	6-Chlor-2-oxy-diphenyl	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{Cl}) \cdot \text{OH}$	204,65	$\frac{25^\circ}{1,234}$	6	∞ A.; A.; I. Alkali; nl. W.	—
2007	Chlorpentabromäthan	$\text{ClCBr}_2 \cdot \text{CBr}_3$	459,06	170 (Zers.)	317–8		1,95
2008	2-Chlor-phenetol	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	156,61	21	208	I. A., Bzl., A.	6,184
2009	4-Chlor-phenetol	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	156,61	$\frac{18,2^\circ}{1,241}$	212	I. A., A.	6,187
2010	2-Chlor-phenetol	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	128,56	$\frac{15}{1,241}$	175–6	I. Alkali, A.; wl. W.	6,183
2011	3-Chlor-phenol	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	128,56	1,268 ^{25°} $\frac{20^\circ}{1,306}$	214	I. A., A.; wl. W.	6,185
2012	4-Chlor-phenol	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	128,56	41–3	217	II. A., A.; swl. W.	6,186
2013	4-Chlor-phenol- sulfonsäure-(2)	$\text{ClC}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{SO}_3\text{H} \cdot \text{H}_2\text{O}$	226,63	75–6		II. W.; swl. A.; A.; nl. Bzl., Chlf.	11,236
2014	4-Chlor-phenol- sulfonsäure-(2), Na-Salz	$\text{ClC}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{SO}_3\text{Na}$	230,61			I. W.; wl. A.	11,236
2015	β-Chlor-β-phenoxy- diäthyläther	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	200,66	146–7	149 ¹⁰ mm	I. A., A.; nl. W.	2 E 6,150
2016	[2-Chlor-phenoxy]- essigsäure	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	186,59			0,580° W., 21 ^{25°} A., 925° A.; nl. Bzl.	2 E 6,172
2017	ω-Chlor-4-phenyl- acetophenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	230,69	126–7		II. h. A.	7,443
2018	[2-Chlor-phenyl]- diphenyl-phosphat	$(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O})_2\text{P} \cdot \text{O} \cdot \text{OC}_6\text{H}_4\text{Cl}$	360,73	$\frac{25^\circ}{1,30}$	256–60 ¹⁵ mm	∞ CCl_4 ; Bzl.; II. A.; nl. W.	—
2019	2-Chlor-p-phenyl- diamin	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2)_2$	142,59	64		I. W.	13,117
2021	2-Chlor-phenyl- hydrazin	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2$	142,54	47		I. h. W.; A., A.	15,422
2022	4-Chlor-phenyl- hydrazin	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2$	142,54	90		I. h. W., A., A.	15,425
2023	4-Chlor-phthalsäure	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CO}_2\text{H})_2$	200,58	150,5	→ Anhydrid > 150	I. W., A.	9,816

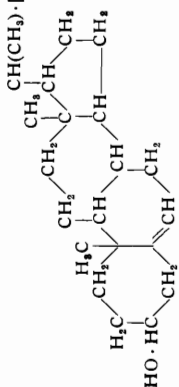
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

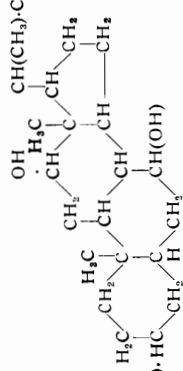
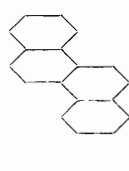
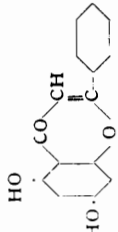
Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2024 1731 2025	Chlorpikrin, s. Nr. 5611 2-Chlor-propandiol- (1,3)	HO · CH ₂ · CHCl · CH ₂ · OH	110,52	$\frac{20^{\circ}}{1,321^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$		124,5 ¹ 4,5 mm		1,476
2026	3-Chlor-propandiol- (1,2)	HO · CH ₂ · CH(OH) · CH ₂ Cl	110,52	$\frac{20^{\circ}}{1,322^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$		119-9,5 ¹ 4,5 mm		1,473
2027 703	1-Chlor-propanol-(2)	CH ₃ · CHOH · CH ₂ Cl	94,54	$\frac{20^{\circ}}{1,115^{\frac{20}{20^{\circ}}}}$		126-7	∞ W., A.	1,363
2028 654	2-Chlor-propanol-(1)	CH ₃ · CHCl · CH ₂ · OH	94,54	$\frac{20^{\circ}}{1,10320^{\frac{20}{20^{\circ}}}}$		133-4	I. W., A., Ä.	1,356
2029 857	3-Chlor-propanol-(1)	ClCH ₂ · CH ₂ · CH ₂ · OH	94,54	$\frac{20^{\circ}}{1,131^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$		160-2	I. A., Ä.; 50 k. W.	1,356
2030	3-Chlor-propin-(1)	ClCH ₂ · C ≡ CH	74,51	$\frac{15^{\circ}}{1,0455^{\frac{15}{15^{\circ}}}}$		65	∞ A., Ä.; nl. W.	1,248
2031	α-Chlorpropion- aldehyd	CH ₃ · CHCl · CHO	92,52	$\frac{15^{\circ}}{1,182^{\frac{4}{15^{\circ}}}}$		86		1,632
2032	β-Chlorpropionaldehyd	ClCH ₂ · CH ₂ · CHO	92,52	$\frac{4}{1,268^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$		125-30	I. A., Ä.; nl. W.	1,632
2033	dl-α-Chlor-propion- säure	CH ₃ · CHCl · CO ₂ H	108,53	$\frac{9}{1,3069^{\frac{9}{20^{\circ}}}}$	< -20	186	∞ W., A., Ä.	2,248
2034	β-Chlor-propionsäure	ClCH ₂ · CH ₂ · CO ₂ H	108,53	$\frac{20^{\circ}}{1,087^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$	40,5	203-5 ¹ 764 mm	II. W., A., Ä.	2,249
2035 346	dl-α-Chlor-propion- säureäthylester	CH ₃ · CHCl · CO ₂ · C ₂ H ₅	136,58	$\frac{20^{\circ}}{1,087^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$		147-8	∞ A., Ä.; nl. W.	2,249
2036 465	β-Chlor-propionsäure- äthylester	ClCH ₂ · CH ₂ · CO ₂ · C ₂ H ₅	136,58	$\frac{4}{1,109^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$		162-3 ¹ 765 mm		2,250
2037	β-Chlor-propionyl- chlorid	Cl · CH ₂ · CH ₂ · COCl	126,98	$\frac{13^{\circ}}{1,33113^{\frac{13}{15^{\circ}}}}$		143-5 ¹ 763 mm	II. Ä.; I. A.; nl. k. W.; zers. h. W., h. A.	2,250
2038	α-Chlor-propylen	CH ₃ · CH : CHCl	76,53	$\frac{25}{0,935^{\frac{25}{15^{\circ}}}}$	-99	37	∞ A., Aceton, Ä., Bzl.; nl. W.	1,198
2039	β-Chlor-propylen	CH ₃ · CCl : CH ₂	76,53	$\frac{9}{0,9189^{\frac{9}{15^{\circ}}}}$	-137,4	22,6	nl. W.	1,198
2040	2-Chlor-pyridin	Cl · C ₅ H ₄ N	113,55	$\frac{15^{\circ}}{1,20515^{\frac{15}{15^{\circ}}}}$		166 ¹ 714 mm	I. W.	20,230
2041	3-Chlor-pyridin	Cl · C ₅ H ₄ N	113,55			148 ¹ 744 mm	I. W.	20,230

2042	4-Chlor-pyridin	$\text{Cl} \cdot \text{C}_5\text{H}_4\text{N}$	113,55			147-8	I. W.	20,231
2043	4-Chlor-resorcin	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$	144,56			255-6	I. W., Ä., Alkali;	6,819
2044	4-Chlor-salicyl- aldehyd	$\text{Cl}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	156,56				nl. W., flüchtig mit Wasserdampf	2 E 8,44
2045	5-Chlor-salicyl- aldehyd	$\text{Cl}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	156,56	18°			I. A., Alkali, Ä.;	8,53
2046	α -Chlor-styrol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{Cl} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	138,59	$1,102 \frac{4}{18^\circ}$	-23	199	nl. W.	5,476
2047	ω -Chlor-styrol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CHCl}$	138,59	$1,110 \frac{4}{18^\circ}$		199	I. A., Ä.; nl. W.	5,476
2048	1-Chlor-1,1,2,2-tetrabrom-äthan	$\text{Br}_2\text{CH} \cdot \text{CBr}_2 \cdot \text{Cl}$	380,15	$3,366^{16^\circ}$	32-3	200-5285 mm	II. A., Chlf., Ä.	1,95
2049	4-Chlorthymol	$\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ 	184,66		62-4		0,1 W., 222 Ä., 83 Ä., 60 Bzl.;	6,539
							I. verd. Alkali	
2050	2-Chlor-toluol	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	126,58	20° $1,082 \frac{4}{20^\circ}$	-34	159,5	∞ Chlf., Ä., Bzl.;	5,290
2051	3-Chlor-toluol	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	126,58	$1,072 \frac{4}{20^\circ}$	-47,8	161,6	I. A.; nl. W.	5,291
2052	4-Chlor-toluol	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	126,58	$1,070$	7,5	162,6	∞ Chlf., Ä., Bzl.;	5,292
2053	Chlor-triäthyl- monosilan	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{SiCl}$	145,5	$0,9249$		143,5	∞ Ä., Bzl., Chlf.;	4,627
2054	5-Chlor-1,2,4-tri- amino-benzol- hydrochlorid	$\text{ClC}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_3 \cdot 3 \text{HCl}$	267,00	27°			I. A.; nl. W.	13,299
2055	Chlor-tribenzyl- monosilan	$(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{SiCl}$	336,5	$0,8396 \frac{27}{14^\circ}$	141	300 ¹⁰⁰ mm	I. W.; wl. A.;	16,906
2056	1-Chlor-1,1,2-tri- brom-äthan	$\text{Br} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CCl} \cdot \text{Br}_2$	301,24	$2,602^{16^\circ}$		165-7285 mm	nl. W.	1,94
2057	1-Chlor-1,2,2-tri- brom-äthan	$\text{CHClBr} \cdot \text{CHBr}_2$	301,24	$2,652 \frac{4}{14^\circ}$	-20,6	220 (Zers.)		2 E 1,65
2058	Chlortribrommethan	$\text{Cl} \cdot \text{CBr}_3$	287,22	$2,7115^\circ$	55	160	nl. W.	1,68
2059	Chlor-trimethyl- monosilan	$(\text{CH}_3)_3\text{SiCl}$	108,5	$0,8536$	57,7	57,3 (20-60)		—
2060	Chlor-triphenyl- monosilan	$(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{SiCl}$	294,5		110-1	378		16,905

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2061	[β-Chlorvinyl]-di- chlorarsin	Cl·CH ₂ ·CH·AsCl ₂	207,32	$\frac{20^{\circ}}{1,188}$		190	nl. A.	2 E 4,985
2062	ω-Chlor-m-xylol	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CH ₂ Cl	140,61	1,064 ²⁰	zers. 170	195-6	∞ abs. A., Ä.; nl. W.	5,373
2063	ω-Chlor-o-xylol	CH ₃ · C ₆ H ₃ · CH ₂ Cl	140,61			195-203	∞ abs. A., Ä.; nl. W.	5,364
2064	ω-Chlor-p-xylol	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CH ₂ Cl	140,61			200-2	∞ abs. A., Ä.; nl. W.	5,384
2065	2-Chlor-p-xylol	Cl · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂	140,61			186,8	∞ A., Ä.; nl. W.	5,384
2066	3-Chlor-o-xylol	Cl · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂	140,61	$\frac{15^{\circ}}{1,069}$	< -20	189,5	∞ A., Ä.; nl. W.	5,363
2067	4-Chlor-o-xylol	Cl · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂	140,61		< -20	191,5		5,363
2068	2-Chlor-zimtaldehyd	Cl · C ₆ H ₄ · CH · CH · CHO	166,5		50	140-60 ¹² mm	I. A., Ä.; nl. W.	2 E 7,280
2069	4-Chlor-zimtaldehyd	Cl · C ₆ H ₄ · CH · CH · CHO	166,5		62	155-6 ¹⁴ mm	I. A., Ä.; nl. W.	7(190)
2070	trans-α-Chlor- zimtsäure	C ₆ H ₅ · CH · CCl · CO ₂ H	182,51		138-9	109/0,5 mm	I. A., Ä.	9,595
2071	trans-β-Chlor- zimtsäure	C ₆ H ₅ · CCl · CH · CO ₂ H	182,51		142	113/0,5 mm	I. A., Ä.	9,594
2072	cis-2-Chlor- zimtsäure	ClC ₆ H ₄ · CH · CH · CO ₂ H	182,51		127	97/0,5 mm	wl. Eg., A.	9(238)
2073	trans-2-Chlor- zimtsäure	ClC ₆ H ₄ · CH · CH · CO ₂ H	182,51		211		wl. Eg., A.; swl. PA; nl. W.	9(237)
2074	Cholesterin	CH ₃ (CH ₂) ₁₆ · [CH(CH ₃) ₂ · CH(CH ₃) ₂] ₆ · CH(CH ₃) ₂	386,64		148		II. Ä.; I. A., Chlf., Bzl.; nl. W.	—
2075	Cholesterinbenzoat	C ₆ H ₅ · CO ₂ · C ₂₇ H ₄₅	490,74		146,6		I. Ä.; swl. h. A.	—



2076	Cholesterinhydrat	$C_{27}H_{48}OH \cdot H_2O$	404,65	1,067	149-51 (wf.)	subl.	0,26 ²⁰ ° W., 18 Å., 1,117° A., 1178° Å.; i. Bzl. II. Å.; wt. h. A.; nl. W. I. Å.; wt. A.; nl. W. II. W., abs. A.; nl. Å.	—
2077	Cholesterylacetat	$CH_3 \cdot CO_2 \cdot C_{27}H_{48}$	428,67		113-4			—
2078	Cholesteryl-propionat	$C_3H_7 \cdot CO_2 \cdot C_{27}H_{48}$	442,70		95-7			—
2079	Cholin	$HO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot N(CH_3)_3OH$	121,18					4,277
2080	Cholinchlorid	$C_5H_{14}ON \cdot Cl$	139,03		247 (Zers.)	subl. i. v. 200		4,280
2081	Cholsäure	$CH(CH_3) \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COOH \cdot H_2O$	426,58		195 (wf.)			—
								
2082 2050	Chroman	$C_8H_7 \cdot CH_2 \cdot CH_2$	134,17	1,0587 ²⁰ °		214,745 mm	I. A., Å.; wt. h. W.	17,52
2083	Chromon	$C_8H_7 \cdot CO \cdot CH$	146,14		58-9		I. A., Chlf., Bzl., Å.; nl. W.	17,327
2084 s. Nr. 3471	Chromotropsäure,							
2085	Chrysarobin, s. Nr. 2092							
2086	Chrysen		228,28		253-4	448	0,116° abs. A.; swt. Å. nl. W.	5,718
2087	Chrysin		254,23		275	subl.	0,6 k. A., 2,5 h. A., i. Alkali, wt. Å.; nl. W., Bzl.	18,124

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2088	Chrysochinon-(1,2)		258,26		239,5	subl.	l. h. A.; swl. Ä.; nl. W.	7,827
2089	Chrysoidin (Diaminoazobenzol) s. Nr. 2396							
2090	Chrysoidinorange s. Nr. 2398							
2091	Chrysophansäure s. Nr. 3460							
2092	Chrysophansäure- anthron	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \left\{ \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{CH}_2 \end{array} \right\} \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \cdot \text{OH}$	240,25		206		l. H ₂ SO ₄ ; wtl. k. A.; k. Bzl.; nl. wss. Na ₂ CO ₃	8,335
2093	Cinchonidin CH ₃ :CH·CH·CH—CH ₂ 		294,38		207,2	subl.	0,025 ²⁰ °W., 4,81 k. A., 0,41 k. Ä.; l. Chlf.	23,437
2094	Cinchonin CH ₃ :CH·CH·CH—CH ₂ 		294,38		268,8	subl.	0,027 ²⁰ °W., 0,87 ²⁵ °A., 0,56 ²⁵ °Ä.	23,424
2095	Cineol 		154,24	0,9267 ²⁰ °	1,5	176-7	∞ A., Ä.; 0,22 ¹⁵ °W.	17,24
2096	Cinnamaacetophenon C ₆ H ₅ ·[CH:CH] ₂ ·CO·C ₆ H ₅		234,28		102		l. H ₂ SO ₄ ; wtl. A., Ä.	7,499

2097	[3-Cinnamoyloxy-phenyl]-harnstoff	$C_6H_5 \cdot CH : CH \cdot CO_2 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$	282,29	204		13(134)
2097a	Cinnamylamin	$C_6H_5 \cdot CH : CH \cdot CH_2 \cdot NH_2$	133,18		237	12,1189
2098	Cinnolin		130,14	38-9		23,173
2099	Citraconsäure (cis)	$HO_2C \cdot C(CH_3) : CH \cdot CO_2H$	130,10	92-3		2,768
2100 1254	Citraconsäure-anhydrid	$CH_3 \cdot C \equiv CH$ $OC \cdot O \cdot CO$	112,08		$15^\circ \frac{4}{4}$	17,440
2101 856	Citraconsäure-diäthylester	$H_3C \cdot C \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$ $H \cdot C \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	186,20		$20^\circ \frac{4}{4}$	2,771
2102	Citraconsäure-dimethylester	$H_3C \cdot C \cdot CO_2 \cdot CH_3$ $H \cdot C \cdot CO_2 \cdot CH_3$	158,15		$15^\circ \frac{15}{15}$	2,770
2103 1416	Citral a (Geranial)	$(CH_3)_2C : CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C \cdot CH_3$ $HC \cdot CHO$	152,23		$17^\circ \frac{4}{4}$	1,755
2104 1426	Citral b (Neral)	$(CH_3)_2C : CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C \cdot CH_3$ $OHC \cdot C \cdot H$	152,23		$20^\circ \frac{4}{4}$	1,755
2105	Citralsemicarbazon	$C_{11}H_{18} : N \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$	209,29	a: 164 b: 171		3,109
2106 1018	d-Citronellal	$CH_3 \cdot C(CH_3) \cdot [CH_2]_3 \cdot CH(CH_2) \cdot CH_2 \cdot CHO + (CH_3)_2C : CH \cdot [CH_2]_3 \cdot CH(CH_2) \cdot CH_2 \cdot CHO$	154,24		$0,85517,5^\circ$	1,745
2107 1099	d-Citronellol	$CH_3 \cdot C(CH_3) \cdot [CH_2]_3 \cdot CH(CH_2) \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH + (CH_3)_2C : CH \cdot [CH_2]_3 \cdot CH(CH_2) \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	156,26		$20^\circ \frac{4}{4}$	1,451
2108 830	d-Citronellylacetat	$C_{11}H_{18} \cdot O \cdot CO \cdot CH_3$	198,30		$0,89317,5^\circ$	2,139

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2109 <i>1631</i>	<i>d</i> -Citronellyl-formiat	C ₁₀ H ₁₈ · O · CHO	181,13	$\overset{20^{\circ}}{0,884 \frac{4}{20^{\circ}}}$	< 0	98 ¹¹ mm		2,23
2110	Citronensäure	HO ₂ C · CH ₂ · C(OH)(CO ₂ H)CH ₂ · CO ₂ H	192,12	1,542 $\frac{4}{4}$	153	zers.	133 k. W., 76 ¹⁵ abs. A., 2,2 ¹⁵ abs. Ä., 0,04 ¹⁸ W.; 0,004 ¹⁸ A.	3,556
2111	Citronensäure, Ba-Salz	Ba ₃ (C ₆ H ₅ O ₇) ₂ · 7 H ₂ O	916,39					3,564
2112	Citronensäure, Ca-Salz	Ca ₃ (C ₆ H ₅ O ₇) ₂ · 4 H ₂ O	570,50				0,085 ¹⁸ W.; 0,0065 ¹⁸ A.	3,564
2113	Citronensäure, Na-Salz	Na ₃ C ₆ H ₅ O ₇ · 5(2) H ₂ O	348,17	1,857 ²⁴				3,563
2114	Citronensäure-amid	C ₆ H ₅ O(CONH ₂) ₃	189,17	$\overset{20^{\circ}}{1,137 \frac{4}{4}}$	210–5 (Zers.)		2,7 ¹⁸ W., 33,3 ¹⁰⁰ W.; nl. A., Ä.	3,569
2115 <i>829</i>	Citronensäure- triäthylester	HO · C(CH ₂ · CO ₂ · C ₂ H ₅) ₂ CO ₂ · C ₂ H ₅	276,28			294	∞ A., Ä.; nl. W.	3,568
2116	Citronensäure- tribenzylester	HO · C(CH ₂ · CO ₂ · CH ₂ · C ₆ H ₅) ₂ CO ₂ · CH ₂ · C ₆ H ₅	462,48		51		l. Ä.; wl. A.; nl. W.	2 E 6,421
2117 <i>266</i>	Citronensäure- tributylester	HO · C(CH ₂ · CO ₂ · [CH ₂] ₃ · CH ₃) ₂ CO ₂ · [CH ₂] ₃ · CH ₃	360,44	$\overset{20^{\circ}}{1,045 \frac{20}{20^{\circ}}}$	–20	233 ¹⁷ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	2 E 3,371
2118	Citronensäure- trimethylester	HO · C(CH ₃ · CO ₂ · CH ₃) ₃ CO ₂ · CH ₃	234,20		78–9	283–7 (schw. Zers.)		3,567
2119	<i>dl</i> -Citrullin (α-Amino-β-carba- mino-valeriansäure)	H ₂ N · CO · NH · [CH ₂] ₃ · CH(NH ₂) · CO ₂ H	175,19		202–26		l. W.; nl. abs. A., Ä.	–
2120	Citrullin, Cu-Salz	(C ₆ H ₁₃ O ₃ N ₃) ₂ Cu	411,93		257–8 (Zers.)		nl. k. W.	–

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2136	Cumarin- carbonsäure-(3)		190,15		189-90 (Zers.)	-CO ₂ > 290	0,125° CCl ₄ , 0,925° A., 0,725° Bzl.; swl. W., Aceton, Ä.	18,429
2137	Cumarinsäure, s. Nr. 6166		118,13	$\frac{15^{\circ}}{1,078}$	< -18	173-4	l. Ä.; nl. W., Alkali	17,54
2138 2267 2139	Cumaron Cumarsäure, s. Nr. 6167		150,21	$\frac{25^{\circ}}{0,975}$		248,4-8,9	∞ A., Ä.; nl. W.	6,543
2140	Cumidin, s. Nr. 4460						II. W.; l. h. A.	16(395)
2141 1894	Cuminaldehyd, s. Nr. 4461						0,0115° W.; wl. NH ₄ OH; nl. Ä. 15 k. W., 2 k. A.	3,35 2,589
2142 2143	Cuminalkohol Cuminsäure, s. Nr. 4464	(CH ₃) ₂ CH · C ₆ H ₄ · CH ₂ · OH	155,16		163-4	subl.	0,0325° W.	12,294
2144	Cumol, s. Nr. 4465	C ₆ H ₅ · N(NO) · ONH ₂					II. A., Ä.; swl. W.	3,796
2145 2146	Cupferron Curcumin, s. Nr. 1204	C ₆ H ₅ O ₂ N ₃	129,09		118-9	zers.		
2147	Cyanamid	NC · CH ₂ · CO · NH ₂	84,08		199			
2148	Cyanacetamid	C ₆ H ₅ · NH · CO · CH ₂ · CN	160,17	$\frac{20^{\circ}}{1,111}$	-200			
2149	Cyanacetanilid	CH ₃ · CO · CH(CN) · CO ₂ · C ₆ H ₅	155,15		26	195-7		
2150 1247	α-Cyan- acetessigsäure- äthylester	CN · C ₆ H ₅ · CO · CH ₃	145,06	$\frac{20^{\circ}}{0,816}$	60-1			
2151	4-Cyan-acetophenon	HC : C · CN	51,02		5	42,5		2(208)
2152 88	Cyanacetylen							

2153 67	Cyaneisensäure- äthylester	NC·CO ₂ ·C ₂ H ₅	99,09	$\frac{20^\circ}{1,003} \frac{4}{48^\circ}$	115-6	2,547
2154 748	Cyanamid	H ₂ N·CN	42,04	$\frac{1,073}{4}$	44-5	3,74
2155	2-Cyan-benzoesäure	NC·C ₆ H ₄ ·COOH	147,13		140-19 mm	9,814
2156	3-Cyan-benzoesäure	NC·C ₆ H ₄ ·COOH	147,13		190	9,835
2157	4-Cyan-benzoesäure	NC·C ₆ H ₄ ·COOH	147,13		217	9,845
2158	2-Cyan-benzylchlorid	Cl·CH ₂ ·C ₆ H ₄ ·CN	151,59		252-759 mm	9,468
2159	Cyanessigsäure	NC·CH ₂ ·CO ₂ H	85,06	$\frac{20^\circ}{1,062} \frac{4}{15^\circ}$	66,1-6,4 165 (Zers.)	2,583
2160 340	Cyanessigsäure- äthylester	NC·CH ₂ ·CO ₂ ·C ₂ H ₅	113,11		208-8,5-753 mm	2,585
2161	Cyanessigsäure- methylester	NC·CH ₂ ·CO ₂ ·CH ₃	99,09	$\frac{1,123}{4}$	203	2,584
2162	Cyanin	C ₂₂ H ₂₃ N ₄ J	538,51		zers. > 150	23,299
2163	Cyanoform, s. Nr. 4834					
2164	α-Cyanpropionsäure	CH ₃ ·CH(CN)·CO ₂ H	99,09	$\frac{1,1420^\circ}{2,05}$	142-5-11 mm	2,630
2165	Cyansäure	HO·C:N bzw. O:C:NH	43,03	$\frac{1,1400^\circ}{2,05}$	-79-81	3,31
2166	Cyansäure, K-Salz	KOCN	81,11			3,34
2167	Cyansäure, NH ₄ -Salz	NH ₄ OCN	60,06			3,34
2168	Cyansulfid	NC·S·CN	84,10		zers.	3,180
2169	Cyanurchlorid	Cl·C $\begin{smallmatrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{smallmatrix}$ ·CCl	184,43	1,32	190	26,35
2170	Cyanursäure	OC $\begin{smallmatrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{smallmatrix}$ ·CO	129,08	1,7680°		26,239
2171	Cyanursäure	OC $\begin{smallmatrix} \diagup NH \\ \diagdown NH \end{smallmatrix}$ ·CO	165,11	$\frac{2,5019^\circ}{(wf.)}$	zers.	26,239
2172	Cyanursäure- triäthylester	C ₄ H ₅ ·O·C $\begin{smallmatrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{smallmatrix}$ ·C(O·C ₂ H ₅) ₃	213,18		275	26,126

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2173	Cyanursäure- trimethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{N} \cdot \text{C}(\text{O} \cdot \text{CH}_3) \diagdown \\ \diagdown \text{N} \cdot \text{C}(\text{O} \cdot \text{CH}_3) \diagup \end{array} \text{N}$	171,15		135	265	l. W., A.	26,126
2174 2	Cyanwasserstoff (Blausäure)	HCN	27,03	0,697 ¹⁸	-12	25,7 ⁶⁰ mm	∞ W., A., Ä.	2,29
2175	α-Cyanzimsäure- äthylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CN}) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	201,22	0° 0,703 ⁴	50-1	360 schw. zers.	I. Eg., Chlf., Bzl., Ä.; 12 k. A.	9,894
2176 47	Cyclobutan	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	56,10	20° 0,703 ⁴	-50	11-2 ⁷²⁸ mm	II. A., Aceton; nl. W.	5,17
2177 776	Cyclobutan- carbonsäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H} \end{array}$	100,11	1,0599 ⁴		195	∞ A., Ä.; swl. W.	9,5
2178	Cyclobutanon	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CO} \\ \quad \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	70,06			99-101		7,5
2179	Cycloheptadien-(1,3)	$\begin{array}{c} \text{HC} : \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{CH} \\ \quad \quad \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	94,15	20° 0,810 ⁴		120-1 ⁷²⁴ mm		5,115
2180 793	Cycloheptan	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \quad \quad \quad \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	98,18		-12	118-20	nl. W.	5,29
2181 1121	Cycloheptanon	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \quad \quad \quad \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	112,17	0,950 ²¹		179-81	I. A., Ä.; nl. W.	7,13
2182 980	Cyclohepten	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \\ \quad \quad \quad \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	96,17	20° 0,823 ⁴		114-5	I. A., Ä.; nl. W.	5,65
2183 1282	Cyclohexadien-(1,3)	$\begin{array}{c} \text{HC} = \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{CH} \\ \quad \quad \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	80,12	20° 0,842 ²⁰	-98	79-80	I. A., Ä.; nl. W.	5(60)

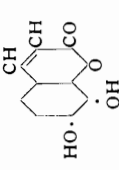
2184	Cyclohexadien-(1,4)	$\text{HC} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \\ \diagdown \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH}$	80,12	$\frac{20^\circ}{0,848}$	-90	85,5	I. A., Ä.; nl. W.	2 E 5,80
2185	Cyclohexadien-(1,3)-dicarbonsäure-(1,4)	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CH} - \text{CH} \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	168,14		subl. (Zers.)		0,01 k. W.	9,784
2186	Cyclohexadien-(1,4)-dicarbonsäure-(1,2)	$\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H} \\ \parallel \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	168,14		153		1,6 ⁰ W.	9,781
2187	Cyclohexadien-(2,4)-dicarbonsäure-(1,2)	$\text{CH} \cdot \text{CH} : \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H} \\ \parallel \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	168,14		179-80		I. A.; wl. h. W.	9,781
2188	Cyclohexadien-(2,6)-dicarbonsäure-(1,2)	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H} \\ \parallel \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	168,14		215		I. A., Aceton; 6 h. W.; 0,325°W.	9,782
2189 481	Cyclohexan	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH}_2$	84,16	$\frac{20^\circ}{0,779}$	6,5	~~760~~ 760 mm p ₀ p	∞ A., Bzl. Ä., Aceton; 5725° M.; nl. W.	5,20
2190	Cyclohexan- carbonsäure, s. Nr. 4165							
2191	Cyclohexanhexon	$\text{OC} \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \cdot \text{CO} \end{array} \text{CO} \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$	312,19		95-100 (Zers.)		I. Alkali; swl. W., A., Ä.	7,907
2192 1133	Cyclohexanol	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{OH}$	100,16	$\frac{20^\circ}{0,962}$	23,9	160-1	I. A., Ä.; 3,620°W.	6,5
2193 919	Cyclohexanon	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CO}$	98,14	$\frac{19^\circ}{0,947}$	-45	155-6	I. W., A., Ä.	7,8
2194	Cyclohexanon-oxim	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \cdot \text{NOH}$	113,16		89-90	204 (schw. Zers.)	II. A., Ä.; I. W.; wl. Lg.	7,10
2195 816	Cyclohexen	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH}$	82,14	$\frac{20^\circ}{0,810}$	-103,7	83,3	II. A., Ä.; swl. W.	5,63
2196	Cyclohexen-(1)- carbonsäure-(1)	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	126,15	$\frac{47^\circ}{1,072}$	38	240-3	0,720°W.	9,41

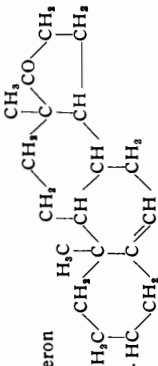
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2197	Cyclohexen-(1)- dicarbonsäure-(1,2)	$\text{H}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $\text{H}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	170,16		120 → An- hydrid		II. W.	9,770
2198	Cyclohexen-(2)- dicarbonsäure-(1,2)	$\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH} : \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $\text{H}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	170,16		217		0,88 ^{10°} W.	9,770
2199	Cyclohexen-(1)-ol-(3)	$\text{H}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{OH}$ $\text{H}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{OH}$	98,08			164–6		6,48
2200	Cyclohexen-(1)-ol-(4)	$\text{HC} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{OH}$ $\text{HC} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	98,08	^{20°} 0,8191 ⁴		166		6,49
2201	Cyclohexylamin	$\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$ $\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	99,17			134	I. A.; nl. W.	12,5
2202	4-Cyclohexyl-anisol	$\text{CH}_3\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}$	190,27	^{20°} 1,324 ²⁰	58–9	275,5–6,5 ⁷⁴⁸ mm	II. Ä.; I. A.; nl. W.	2 E 6,549
2203 1439	Cyclohexylbromid	$\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Br}$ $\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Br}$	163,06	^{20°} 0,916 ⁴ ^{18°} 0,977 ⁴		165–6 ⁷¹⁴ mm (schw. Zers.)	I. A., Ä.; nl. W.	5,24
2204	Cyclohexylcarbinol	$\text{C}_6\text{H}_{11} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ $\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHCl}$	114,12			181,2		6,14
2205 1028	Cyclohexylchlorid	$\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHCl}$ $\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Cl}$	118,61		–43,9	142 ⁷⁵⁰ mm	∞ Bzl., Ä.; nl. W.	5,21
2206	Cyclohexyljodid	$\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{I}$ $\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{I}$	210,07	^{15°} 1,625 ¹⁵		192 ⁷⁴² mm		5,25
2207	Cyclohexylmercaptan	$\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SH}$ $\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SH}$	116,18			160		6,8

2208	2-Cyclohexyl-phenol	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}$	176,25		57	278-82	II. A., Ä.; I. CCl_4 ; swl. W.	2 E 6,548
2209	4-Cyclohexyl-phenol	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}$	176,25		132-3	155-813 mm	70 ²⁵ ° Aceton; 42 ²⁵ ° Bzl., 40 ²⁵ ° Ä.; nl. W.	6,583
2210	Cyclononan	$\text{H}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	126,14	$\frac{16^\circ}{0,773 \frac{4}{20^\circ}}$		172		5,40
2211 1087	Cyclooctan	$\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	112,21	$\frac{20^\circ}{0,839 \frac{4}{20^\circ}}$	14,4	150-1708 mm		5,35
2212 908	Cyclopentadien-(1,3)	$\text{HC} \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{CH}$ $\text{HC} \cdot \text{CH}_2$	66,10	$\frac{19^\circ}{0,805 \frac{4}{20^\circ}}$	-85	41-2	∞ A., Ä.; nl. W.	5,112
2213	Cyclopentan	$\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	70,13	$\frac{20^\circ}{0,745 \frac{4}{20^\circ}}$	-93,3	49760 mm	nl. W.	5,19
2214 985	Cyclopentan-carbonsäure	$\text{H}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2$	114,14	$\frac{20^\circ}{1,051 \frac{4}{20^\circ}}$	4-5	215-6		9,6
2215 971	Cyclopentanol	$\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{OH}$ $\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2$	86,08	$\frac{20^\circ}{0,946 \frac{4}{20^\circ}}$		141		6,5
2216 661	Cyclopentanon	$\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}$ $\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2$	84,11	$\frac{20^\circ}{0,948 \frac{4}{20^\circ}}$		129-30	wl. W.	7,5
2217	Cyclopenten	$\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH} = \text{CH} \cdot \text{CH} = \text{CH}$ $\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2$	68,11	$\frac{20^\circ}{0,776 \frac{4}{20^\circ}}$		45		5,61
2218	Cyclopropan	$\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	42,08	$\frac{20^\circ}{0,720 \frac{4}{20^\circ}}$	-126,6	-34749 mm	I. A., Ä.; nl. W.	5,15
2219 668	Cyclopropan-carbonsäure	$\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$ H_2C	86,09	$\frac{20^\circ}{1,088 \frac{4}{20^\circ}}$	18-9	182-4	I. CS_2	9,4
2220	Cyclopropan-dicarbon-säure-(1,1)	$\text{H}_2\text{C} \cdot \text{C}(\text{CO}_2\text{H})_2$ H_2C	130,10		140	zers.	II. W., Chlf., Ä.	9,721

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2221 575	Cyclopropylcarbinol		72,07	$\frac{20^\circ}{0,899}$		124,3		6,4
2222 1476	o-Cymol	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CH(CH ₃) ₂	134,21	$\frac{20^\circ}{0,875}$		177	I. A., Ä.; nl. W.	5(204)
2223 1444	m-Cymol	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CH(CH ₃) ₂	134,21	$\frac{20^\circ}{0,862}$	< -25	175-6	I. A., Ä.; nl. W.	5,419
2224 5422	p-Cymol	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CH(CH ₃) ₂	134,21	$\frac{20^\circ}{0,857}$	-73,5	177,3	I. A., Ä.; nl. W.	5,420
2225 2226	L-Cystein Cysteinhydrochlorid	HS · CH ₂ · CH(NH ₂) · CO ₂ H C ₃ H ₇ O ₂ NS · HCl	121,15 157,62		175-8 (Zers.) 258-61		I. W., Eg., NH ₄ OH II. W.; I. A., Aceton	4,506 4,506
2227	L-Cystin	[HO ₂ C · CH(NH ₂) · CH ₂ · S] ₂	240,29				0,0119° W.; I. Alkali; nl. A.	4,507
2228	Daphnetin		178,14		255-6	subl.	II. h., A.; I. h., W.; swl. Ä.; nl. Bzl., Chlf.	18,100
2228a 557	Decadien-(1,3)	CH ₃ · [CH ₂] ₈ · CH · CH · CH ₂ · CH ₃	138,24	$\frac{20^\circ}{0,750}$		168-70		1,260
2228b	Decan	CH ₃ · [CH ₂] ₈ · CH ₃	142,28	$\frac{20^\circ}{0,730}$	-29,7	174,0	∞ A., Ä.; nl. W.	1,168
2228c	Decandiol-(1,10)	HO · CH ₂ · [CH ₂] ₈ · CH ₂ · OH	174,28	$\frac{20^\circ}{0,830}$	72-3	179 ¹⁵ mm	I. A., h., Ä.; nl. k. W., PÄ.	1,494
2229	Decanol-(1)	CH ₃ · [CH ₂] ₈ · CH ₂ · OH	158,28	$\frac{20^\circ}{0,826}$	7	232,9	I. A.	1,425
2230	Decanol-(4)	C ₄ H ₉ · CH ₂ · CH(OH) · [CH ₂] ₃ · CH ₃	158,28	$\frac{21^\circ}{0,824}$	-9	210-1	∞ A., Lg.; swl. W.	1,426
2231	Decanon-(4)	C ₄ H ₉ · CH ₂ · CO · [CH ₂] ₃ · CH ₃	156,26			206-7		1,711
2232	Decen-(1)-säure-(10)	CH ₂ · CH · [CH ₂] ₇ · CO ₂ H	170,14		< 0	142 ⁴ mm		2 E 2,418

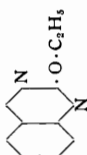
2233 672 2234	n-Decylalkohol s. Nr. 2229 Decylamin	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	157,29	20° 1,0683 $\frac{4}{16}$	17	216-8	nl. W.	4,199 2 E 1,130
2235 1022	Decylbromid	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Br}$	221,18	1,0683 $\frac{4}{16}$		117-8		
2236 691	Decyl-chlorid	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Cl}$	176,73	0,887 20°		180-90 720 mm	nl. W.	1,168
2237 576	α -Decylen	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CH}_3$	140,26	0,740 30° 16°	-87	172	∞ A., $\bar{A}$.; nl. W.	1,223
2238 1386	Decyljodid	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{J}$	268,19	1,260 $\frac{4}{16}$		132, 1^{15} mm		1,168
2239	Decylnitrat	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{O} \cdot \text{NO}_2$	203,28	0,951 0°		127-8 11 mm		—
2240	Decylnitrit	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{O} \cdot \text{NO}$	187,28			105-8 12 mm		1,425
2241	Dehydracetsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}$ $\text{CO} - \text{O} - \text{C} = \text{CH}_3$	168,14		108,5 -9,0	269,9	II. h. A.; I. h. W., $\bar{A}$.; 0, 120° W.	17,559
2242	Dehydroandrosteron		288,41		148 (138)		I. A., $\bar{A}$.; nl. W.	—
2243	Dehydrobenzoyl- essigsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}$ $\text{CO} - \text{O} - \text{C} = \text{C}_6\text{H}_5$	292,28		171-2		I. NH_4OH , Alkali, $\bar{A}$., Bzl., CS_2 , Chlf.; wl. A., Lg.; nl. W.	17,575
2244	Dekachlor- diäthyläther	$\text{Cl}_3\text{C}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{Cl}_3$	418,61	1,900 $14,5^\circ$	69	zers.		2,210
2245	Dekachlor-diphenyl	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{Cl}_3$	498,69		340		swl. A., $\bar{A}$.; nl. W.	5,580
2246	Dekacyclen	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}$	450,14		387		I. h. Nitroblz.; nl. A., k. Nitroblz.	5,764
2248	Dekahydrocarbazol	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} - \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	177,28		65			2 E 20,94
2249	Dekahydrochinolin	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	trans: 139,23 cis: 139,23	0,902 1^{56} 0,919 1^{56}	48,2-5 -40	204 714 mm 205 735 mm	II. A., $\bar{A}$.; I. h. W.	20,156

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2250	Dekahydronaphthalin, s. Nr. 2254-5							
2251	Dekahydronaphthol, s. Nr. 2256-7							
2252	Dekahydro- α-naphthylamin	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CH}_2 \\ \qquad \qquad \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	cis: 153,26 trans: 153,26		8 -2 -18 -1	98 ¹⁰ mm 100 ¹² mm 99 ¹¹ mm 106 ¹⁶ mm		12,42 (2E12,35)
2253	Dekahydro- β-naphthylamin	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 \\ \qquad \qquad \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	cis: 153,26 trans: 153,26		30,5 -47 +15	222 ⁷⁴⁶ mm		12,42 (2E12,36)
2254 1360	cis-Dekalin	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \qquad \qquad \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	138,24	$18^\circ \frac{4}{4}$ 0,895	-51	193,3	I. A., Ä.; nl. W.	5,92 (2E5,56)
2255 1240	trans-Dekalin	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \qquad \qquad \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	138,24	$20^\circ \frac{4}{4}$ 0,872	-32	185,3	I. A., Ä.; nl. W.	5,92 (2E5,56)
2256	α-Dekalol	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \\ \qquad \qquad \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	cis: 154,14 trans: 154,14		93; 55	246 ⁷⁴⁵ mm		6,67 (2E6,72)
2257	β-Dekalol	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{OH} \\ \qquad \qquad \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	cis: 154,14 trans: 154,14		105; 18	235-6 ⁷⁴⁵ mm 232,5 ⁷⁴⁸ mm 243 ⁷⁴⁸ mm		6,67 (2E6,73)
2259	Desoxalsäure	$\begin{array}{c} \text{C}(\text{OH}) \cdot (\text{CO}_2\text{H})_2 \\ \\ \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H} \end{array}$	194,10		75; 53 zers. 45	236 ⁷⁴⁸ mm 230-1 ⁷⁴⁶ mm	II. A., W.	3,586
2260	Desoxycholsäure	$\text{C}_{23}\text{H}_{37}(\text{OH})_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	392,56		172		I. Alkali, A., Eg; Aceton; wl. k. W.	—

2261	Desoxybenzoin	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot C_4H_9$	196,24		60	320-2	II. A., Ä.; wl. h.	7,431
2263	Diacetamid	$(CH_3 \cdot CO)_2NH$	101,10	20°	78-9	222,5-3,5	II. W.; wl. Lg., Ä.	2,181
2264	Diacetbernsteinsäure- diäthylester	$C_2H_5 \cdot O_2C \cdot [CH(CO \cdot CH_3)]_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	258,26	$1,209^4$	$\alpha_1: 20-2$ $\alpha_2: 31-2$ $\beta: -92$		I. Ä., Ä.; swl. W. II. Ä., Ä.; swl. W. II. A., Ä.; swl. W. 620° abs. Ä.; 2 abs. Ä.	3,840
2265 1232	Diacetessigsäure- äthylester	$(CH_3 \cdot CO)_2CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	172,18	$1,089^{25}$		209-11 (schw. Zers.)	II. A., Ä.; wl. W.	3,751
2266	Diacetin (Glycerin-diacetat), s. Nr. 3981							
2267	Diacetonalkohol	$(CH_3)_2C(OH) \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	116,16	$0,931^{25}$	-47	167,9	∞ W., Ä., Ä.	1,836
2268	Diacetonamin	$(CH_3)_2C(NH_2) \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	115,17		110-1	$250,14$ mm	∞ Ä., Ä.; l. W.	4,322
2269	Diacetonglucose	$C_{12}H_{22}O_{10}$	260,28				I. W., Ä., Ä., Aceton	31,155
2270	1,5-Diacetoxy- naphthalin	$(CH_3 \cdot CO)_2 \cdot C_{10}H_6$	244,24	$18,5^C$	159-60			6,981
2272 122	Diacetyl	$CH_3 \cdot CO \cdot CO \cdot CH_3$	86,09	$0,981^4$		87-8	∞ A., Ä.; 2515° W.	1,769
2273 1328	Diacetyl-aceton	$(CH_3 \cdot CO \cdot CH_2)_2CO$	142,15	$1,068^{40}$	49	121 ¹⁰ mm	II. A., Ä.; l. wss. Na_2CO_3	1,808
2274	O, N-Diacetyl-p- aminophenol	$CH_3 \cdot CO_2 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$	193,20		150-1			13,464
2275	N-Diacetyl-anilin	$C_6H_5 \cdot N(CO \cdot CH_3)_2$	177,20		37-8	199-200 ¹⁰⁰ mm	I. Bzl., Lg.; wl. k. W.	12,250
2276	N, N'-Diacetyl- benzidin	$(CH_3 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_4)_2$	268,30		330-1	subl. (Zers.)	swl. A., Ä.; nl. W.	13,227
2278	Diacetyl-disulfid	$(CH_3 \cdot CO)_2S_2$	150,21	0°	20	Zers.	II. A., Ä.; l. CS ₂ ; nl. W.	2,232
2279	Diacetylen	$HC \equiv C \cdot C \equiv CH$	50,06	$0,736^4$	-36	9-10	466^{25} ml. W.	1,266
2280	Diacetylen- dicarbonsäure	$HOOC \cdot C \equiv C \cdot C \equiv COOH$	138,02		expl. 177			2,809
2281	Diacetyl-o-glucose	$(CH_3 \cdot CO)_2 \cdot C_6H_{10}O_6$	264,23				II. W.; l. A.; nl. Bzl.	2,158
2282	N, N'-Diacetyl- harnstoff	$(CH_3 \cdot CO \cdot NH)_2CO$	144,13		153,5	zers. 170-80	I. A.; swl. W.	3,63
2283	Diacetyl-monoxim- methylether	$CH_3 \cdot CO \cdot C(=NOCH_3) \cdot CH_3$	115,13			125		1,772

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2284	Diacetylperoxyd, s. Nr. 136							
2285	N,N'-Diäthyl-o- phenylendiamin	C ₆ H ₄ (NH · CO · CH ₃) ₂	192,21		185-6		I. h. W., S., Chlf., A.; swl. Ä.	13,20
2286	N,N'-Diäthyl-m- phenylendiamin	C ₆ H ₄ (NH · CO · CH ₃) ₂	192,21		191			13,46
2287	N,N'-Diäthyl-p- phenylendiamin	C ₆ H ₄ (NH · CO · CH ₃) ₂	192,21	90°	303-5		swl. W., A., Ä.	13,97
2288	Diäthyl-d- weinsäure- diäthylester	C ₂ H ₃ · O ₂ C · [CH(O · CO · CH ₃) ₂] · CO ₂ · C ₂ H ₅	290,26	1,081 ⁴ 20°	67-8	288,5727 mm	II. h. A., Ä.; I. h. W.	3,514
2289	Diäthanolamin	(HO · CH ₂ · CH ₂) ₂ NH	105,14	1,097 ⁴	28	270,748 mm	swl. Ä.; nl. Bzl.	4,283
2290	1,2-Diäthyl-benzol	C ₆ H ₄ (C · CH ₃) ₂	126,15	0,978817,5°		82,4 mm		—
2291	1,3-Diäthyl-benzol	C ₆ H ₄ (C · CH ₃) ₂	126,15	0,966918°	2,5	78,15 mm		—
2292	1,4-Diäthyl-benzol	C ₆ H ₄ (C · CH ₃) ₂	126,15	20°	95			—
2293	Diäthoxyäthan	(C ₂ H ₅ O · CH ₂) ₂	118,17	0,842 ²⁰		124,759 mm	2120°	1,468
2294	1,2-Diäthoxy-benzol	(C ₂ H ₅ O) ₂ C ₆ H ₄	166,21		12,4		I. A., Ä.; nl. W.	6,771
2295	1,3-Diäthoxy-benzol	(C ₂ H ₅ O) ₂ C ₆ H ₄	166,21		43-5	234-5758 mm		6,814
2296	1,4-Diäthoxy-benzol	(C ₂ H ₅ O) ₂ C ₆ H ₄	166,21		71-2	246	I. A., Bzl., Ä., Chlf.; nl. W.	6,844
2297	2,4-Diäthoxy- chinazolin-(2,4)	O · C ₂ H ₅ 	218,25		55		I. A., Ä.; nl. W.	23,486
2298	Diäthyl-acetaldehyd	(C ₂ H ₅) ₂ CH · CHO	100,16	20° 20		117-8	∞ A., Ä.; 0,320° W.	1,693
2299	N,N-Diäthyl-acetamid	CH ₃ CO · N(C ₂ H ₅) ₂	115,17	0,9258,5° 25°		185-6		4,110
2300	Diäthylacetessigsäure- äthylester	CH ₃ · CO · C(C ₂ H ₅) ₂ · CO ₂ · C ₂ H ₅	186,24	0,965 ⁴		215-6		3,710

2301	Diäthyl-acetonitril	$(C_2H_5)_2CH \cdot CN$	97,16	$0,724^{20}_0$	-51°	144-6	$\infty A, \bar{A}.$	2,334
2302	Diäthyl-acetylen	$C_2H_5 \cdot C \equiv C \cdot C_2H_5$	82,14	$0,724^{20}_0$		79-80 ⁷⁷⁰ mm	$I. A., \bar{A}.$	2 E 1,229
2303 16	Diäthyläther	$(C_2H_5)_2O$	74,12	$0,708^4$	stabil: -116,3 in- stabil: -123,3 80	34,6	$\infty A, Chlf., \bar{A}.;$ $7,8^{20}_0 W.$	1,314
2304	Diäthylallylacetamid	$(C_2H_5)_2(C_2H_5)C \cdot CO \cdot NH_2$	155,23	15°		155 ¹⁰ mm	$I. A., \bar{A}.; 0,9 W.$	2 E 2,418
2305 89	Diäthylamin	$(C_2H_5)_2NH$	73,14	$0,712^{15}$	-38,9	55,5 ⁷⁵⁹ mm	$\infty A, \bar{A}.; II. W.$	4,95
2306	Diäthylamin- hydrochlorid	$(C_2H_5)_2NH \cdot HCl$	109,60	$1,048^4$	228-9	320-30	$wl.k.A.; 232^{25}_0 W.;$ $nl. \bar{A}.$	4,97
2307	2-Diäthyl- amino-äthanol-(1)	$(C_2H_5)_2N \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	117,19	$0,885^{20}$		162,1	$\infty W., A.; I. \bar{A}.$	4,282
2308	p-Diäthyl- amino-benzaldehyd	$(C_2H_5)_2N \cdot C_6H_4 \cdot CHO$	177,24		41	174 ⁷ mm	$I. A., \bar{A}.$	14,36
2309	3-Diäthyl- amino-benzol- sulfonsäure-(1)	$(C_2H_5)_2N \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H$	229,29		270 (Zers.)		$I. W.$	14,690
2310	N, N-Diäthyl- amino-cyclohexan	$H_2C \begin{matrix} CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} CH \cdot N(C_2H_5)_2$	155,28	$0,872^0$		193		12,6
2311	Diäthylamino-methyl- benzol, s. Nr. 2370-72	$C_2H_5O \cdot C_6H_4 \cdot N(C_2H_5)_2$	193,28			286	$I. A., Eg.; nl. W.$	13(131)
2312	m-Diäthyl- amino-phenetol	$(C_2H_5)_2N \cdot C_6H_4 \cdot OH$	165,23		78	276-80	$I. W., Chlf., CS_2;$ $nl. Lg.$	13,408
2313	amino-phenol	$(C_2H_5)_2N \cdot CH(CH_3) \cdot CH_2 \cdot OH$	131,21			56-8 ¹³ mm		2 E 4,734
2314	β-Diäthylamino- propylalkohol	$(C_2H_5)_2N \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	131,21			189,5	$II. W.$	4,288
2315	γ-Diäthylamino- propylalkohol	$(C_2H_5)_2N \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	147,21			233-5	$I. W., A., \bar{A}.,$ $Chlf.$	4,302
2316	γ-Diäthylamino- propylenglykol	$(C_2H_5)_2N \cdot CH_2 \cdot CHOH \cdot CH_2OH$	149,23	20°	-34,4	216	$I. A., \bar{A}.; 1,4^{12}_0 W.$	12,164
2317 2020	N, N-Diäthyl-anilin	$(C_2H_5)_2N \cdot C_6H_5$	149,23	$0,934^4$				
2318	Diäthylarsin	$(C_2H_5)_2AsH$	134,04	$1,1338^4$		105		4,602

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2319	5,5-Diäthyl- barbitursäure (Veronal)		184,19		191	subl. i. v.	0,7 k. W., 0,8 h. W.; l. Alkali, h. A., Ä.	24,485
2320	Diäthylbarbitursäure- Na-Salz	$C_8H_{11}O_4N_2Na$	206,18	$\frac{20^\circ}{0,860}$			20 k. W., 40 h. W., 0,25 A.; nl. Ä.	24,487
2321	1,2-Diäthyl-benzol	$(C_2H_5)_2C_6H_4$	134,21	$\frac{20^\circ}{0,860}$	< -20	181-2	l. A., Ä.; nl. W.	5,426
2322	1,3-Diäthyl-benzol	$(C_2H_5)_2C_6H_4$	134,21	$\frac{20^\circ}{0,881}$	< -20	184-4,5	l. A., Ä.; nl. W.	5,426
2323 1529	1,4-Diäthyl-benzol	$(C_2H_5)_2C_6H_4$	134,21	$\frac{20^\circ}{0,865}$	-35	182-3	l. A., Ä.; nl. W.	5,426
2324	1,3-Diäthylbenzoylen- harnstoff		218,25		110-11		l. A.; nl. W.	24,376
2325	α,α -Diäthyl- bromacetamid	$(C_2H_5)_2CBr \cdot CO \cdot NH_2$	194,08		66-7	zers. 160-70	ll. A., Ä.; 0,8 k. W.; l. h. W., Bzl. nl. W.	2,334
2326	Diäthylcarbanilid	$[C_2H_5 \cdot (C_6H_5)N]_2CO$	268,35	$\frac{20^\circ}{0,854}$	79			12,422
2327 272	Diäthylcyanamid	$(C_2H_5)_2N \cdot CN$	98,15			188-9 ⁷⁴⁸ mm	zers. HCl; l. A., Ä.; nl. W.	4,121
2328	Diäthyl-diphenyl- monosilan	$(C_2H_5)_2Si(C_6H_5)_2$	240,22	$\frac{20^\circ}{0,993}$		297		2E16,605
2329 1638	Diäthyl-disulfid	$C_2H_5 \cdot S \cdot S \cdot C_2H_5$	122,24			152,8-3,4	swl. W.	1,347
2330 836	Diäthylendiamin		86,14		105-6	145-6	ll. A.; 1520 ⁵ W.; nl. Ä.	23,4
2331	Diäthylen- diaminhydrat		194,23		44	125-30	ll. W.; l. A.; nl. Ä.	23,4

2332	Diäthylen-disulfid	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{S} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	120,22	$\frac{20^\circ}{1,118}$	111–2	199–200	II. CS ₂ ; I. A., Ä.; nl. W.	19,3
2333 866	Diäthylenglykol	(HO·CH ₂ ·CH ₂) ₂ O	106,12	$\frac{20^\circ}{0,956}$	244,8	244,8	∞ W., A.; nl. Bzl., Chiff., Ä.	1,468
2334 519	Diäthylenglykol- butyläther (Butylcarbitol)	HO·CH ₂ ·CH ₂ ·O· CH ₂ ·CH ₂ ·O·[CH ₂] ₄ ·CH ₃	162,22	$\frac{20^\circ}{0,981}$	231	231	∞ W., Öl; II. A., Ä.	2 E 1,521
2335	Diäthylenglykol- butyläther-acetat	CH ₃ ·CO·[O·CH ₂ ·CH ₂] ₂ ·O·[CH ₂] ₄ ·CH ₃	204,26	$\frac{20^\circ}{1,116}$	246	246	6,520° W.	—
2336	Diäthylenglykol-di- acetat	(CH ₃ ·CO ₂ ·CH ₂ ·CH ₂) ₂ O	190,19	$\frac{20^\circ}{0,909}$	250	250	∞ W.	2,141
2337	Diäthylenglykol- diäthyläther	(C ₂ H ₅ ·O·CH ₂ ·CH ₂) ₂ O	162,22	$\frac{20^\circ}{1,377}$	188	188	∞ W.; II. A., Ä.	2 E 1,520
2338	Diäthylenglykol- dinitrat	(O ₂ N·O·CH ₂ ·CH ₂) ₂ O	196,12	$\frac{20^\circ}{1,040}$	—11,3	161	II. Ä.; 0,42° W.; swl. Ä.	2 E 1,521
2339	Diäthylenglykol- methyläther-acetat	CH ₃ ·CO ₂ ·CH ₂ ·CH ₂ ·O·CH ₂ ·CH ₂ ·O·CH ₃	162,18	$\frac{20^\circ}{0,990}$	209,1	209,1	∞ W.	—
2340 447	Diäthylenglykol- monoäthyläther	HO·CH ₂ ·CH ₂ ·O·CH ₂ ·CH ₂ ·O·C ₂ H ₅	134,17	$\frac{20^\circ}{1,035}$	198	198	∞ W.; II. A.; I. Ä.	2 E 1,520
2341	Diäthylenglykol- monobenzyläther	HOCH ₂ ·CH ₂ ·O·CH ₂ ·CH ₂ ·O·CH ₂ ·C ₆ H ₅	196,24	$\frac{20^\circ}{1,035}$	176–918 mm	193,2	∞ W.	—
2342 480	Diäthylenglykol- monomethyläther	CH ₃ ·O·CH ₂ ·CH ₂ ·O·CH ₂ ·CH ₂ ·OH	120,15	$\frac{16^\circ}{0,920}$	208	208	∞ W., A.; nl. Ä.	4,255
2343	Diäthylen-triamin	(H ₂ N·CH ₂ ·CH ₂) ₂ ·NH	103,17	$\frac{16^\circ}{0,908}$	< –15	(schw. Zers.)	I. A., Ä.; wl. W.	2,333
2344	Diäthyllessigsäure	(C ₂ H ₅) ₂ CH·CO ₂ H	116,16	$\frac{16^\circ}{0,908}$	75	195–7	∞ W.; II. A., Ä.	4,119
2345	Diäthylformamid	HCO·N(C ₂ H ₅) ₂	101,15	$\frac{16^\circ}{0,908}$	177–8	177–8	II. W., A.; 2,62° Ä.	4,120
2346	N,N-Diäthyl- harnstoff	(C ₂ H ₅) ₂ N·CO·NH ₂	116,16	1,042	112,5	263	II. W., A., Ä.	4,115
2347	N,N'-Diäthyl- harnstoff	(C ₂ H ₅) ₂ N·NH ₂	88,15		150–2	96–9	II. W., A., Ä.	4,550
2348	N,N-Diäthyl-hydrazin	(C ₂ H ₅) ₂ N·N·C ₂ H ₅ ·OH	500,42		(Zers.)		II. S.; I. A., Eg.; swl. W.; nl. Ä., CS ₂	23,298
2349	Diäthyl-isocyanin- jodid	C ₂₅ H ₃₉ N ₃ ·J·C ₂ H ₅ ·OH						

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2350 <i>287</i>	Diäthyl-keten	(C ₂ H ₅) ₂ C:CO	98,07	$\frac{20^\circ}{0,831 \frac{4}{19^\circ}}$		89,5		1,740
2351	Diäthyl-keton	(C ₂ H ₅) ₂ CO	86,13	$\frac{19^\circ}{0,816 \frac{4}{19^\circ}}$	-42	101,7	∞ A., Ä.; 4 W.	1,679
2352 <i>127</i>	Diäthyl-keton- semicarbazon	(C ₂ H ₅) ₂ C:N·NH·CO·NH ₂	143,19		139		I. Bzl.	3,103
2353	Diäthylmalonsäure	(C ₂ H ₅) ₂ C(CO ₂ H) ₂	160,17	$\frac{20^\circ}{0,985 \frac{4}{20^\circ}}$	125	zers. 170-80	II. A., Ä.; 6516° W.	2,686
2354 <i>462</i>	Diäthylmalonsäure- diäthylester	(C ₂ H ₅) ₂ C(CO ₂ ·C ₂ H ₅) ₂	216,27	$\frac{20^\circ}{1,005 \frac{4}{20^\circ}}$		228,5-9,5	∞ A., Ä.; nl. W.	2,686
2355	N,N-Diäthyl-α- naphthylamin	C ₁₀ H ₇ ·N(C ₂ H ₅) ₂	199,28	$\frac{20^\circ}{0,943 \frac{4}{20^\circ}}$		290	∞ Bzl., A., Ä.	12,1223
2356 <i>696</i>	Diäthylnitrosamin	(C ₂ H ₅) ₂ N·NO	102,14			176,9	∞ A., Ä.; I. W.	4,129
2357	N,N'-Diäthyl-oxamid	C ₂ H ₅ ·NH·CO·CO·NH·C ₂ H ₅	144,17	$\frac{15^\circ}{1,169 \frac{4}{15^\circ}}$		179		4,112
2358	Diäthylperoxyd	C ₂ H ₅ ·O·O·C ₂ H ₅	90,12	$\frac{15^\circ}{0,827 \frac{4}{15^\circ}}$		65	∞ A., Ä.; swl. W.	1,324
2359	Diäthylphosphin	(C ₂ H ₅) ₂ PH	90,11	< 1		85		4,582
2360	Diäthylphosphorsäure	(C ₂ H ₅ O) ₂ PO·OH	154,11	$\frac{15^\circ}{1,175 \frac{4}{15^\circ}}$		zers.		1,332
2361	2,4-Diäthyl-pyridin	NC ₂ H ₅ (C ₂ H ₅) ₂	135,20	$\frac{20^\circ}{0,934 \frac{4}{20^\circ}}$		187-8	I. A.; wl. W.	20,253
2362	3,4-Diäthyl-pyridin	NC ₂ H ₅ (C ₂ H ₅) ₂	135,20	$\frac{20^\circ}{0,916 \frac{4}{20^\circ}}$		209 ⁷¹⁰ mm		20,253
2362a <i>1312</i>	Diäthylselenid	(C ₂ H ₅) ₂ Se	137,08	$\frac{25^\circ}{1,696 \frac{4}{25^\circ}}$	-95	110		1,349
2363 <i>110</i>	Diäthylsulfat	(C ₂ H ₅ O) ₂ ·SO ₂	154,18	$\frac{25^\circ}{1,172 \frac{4}{25^\circ}}$	-25	210 (schw. Zers.)	∞ Ä., nl. A., W.; zers. h. A., W.	1,327

2364 761	Diäthylsulfid	$(C_2H_5)_2S$	90,18	$0,837 \frac{20^\circ}{4}$	-99,5	92-3754 mm	∞ A., Ä., nl. W.	1,344
2365 361	Diäthylsulfid	$(C_2H_5 \cdot O)_2SO$	138,18	$1,077 \frac{25^\circ}{4}$		157,7	I. A. zers. W.	1,325
2366	Diäthylsulfon	$(C_2H_5)_2SO_2$	122,18	$1,357 \frac{20^\circ}{4}$	73-4	248	II. Bzl. I. h. Ä., 15,616° W.	1,346
2367	Diäthylsulfoxyd	$(C_2H_5)_2SO$	106,18	$15^\circ \frac{15^\circ}{4}$	-6	88-9013 mm	II. W.; I. A., Ä.	1,346
2368 1778	Diäthyltellurid	$(C_2H_5)_2Te$	185,73	$1,599 \frac{4}{4}$		137-	I. A.; nl. W.	1,350
2369	N,N'-Diäthylthioharnstoff	$(C_2H_5 \cdot NH)_2CS$	132,22		77		I. W., A.	4,118
2370	-o-Diäthyl-toluidin	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot N(C_2H_5)_2$	163,25			208-9755 mm	I. A., Ä.; nl. W.	12,786
2371	-m-Diäthyl-toluidin	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot N(C_2H_5)_2$	163,25			231-2	I. A., Ä.; nl. W.	12,857
2372	-p-Diäthyl-toluidin	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot N(C_2H_5)_2$	163,25	$0,92415,5^\circ \frac{20^\circ}{4}$		228-9		12,904
2373	3,5-Diäthyl-toluol	$(C_2H_5)_2C_6H_3 \cdot CH_3$	148,24	$0,879 \frac{4}{4}$	84-5	198-200	∞ A., Ä.; nl. W.	5,441
2374	Diäthylzinnchlorid	$(C_2H_5)_2SnCl_2$	247,74			220	I. W., HCl	4,635
2375	Diäthylzinnfluorid	$(C_2H_5)_2SnF_2$	214,82		287-90		$0,4530,8^\circ$ A.	4(588)
2376	Dialyläther	$(CH_2 \cdot CH \cdot CH_2)_2O$	98,14	$0,826$		94,3	∞ A., Ä.; 0,3 W.	1,438
2377	Dialylanilin	$(CH_2 \cdot CH \cdot CH_2)_2NH$	97,16			111-2		4,208
2378	Dialylanilin	$C_6H_5 \cdot N(CH_2 \cdot CH \cdot CH_2)_2$	173,12			243,5-5,0		12,172
2379	5,5-Diäthylbarbitursäure	$OC \begin{smallmatrix} NH \cdot CO \\ NH \cdot CO \end{smallmatrix} C(CH_2 \cdot CH \cdot CH_2)_2$	208,21		173		I. A., Ä., Aceton; 0,33 k. W., 2 h.	24(422)
2380	Dialylcyanamid	$(CH_2 \cdot CH \cdot CH_2)_2N \cdot CN$	122,17			140-590 mm	W.; nl. P.	
2381	Dialyldisulfid	$(CH_2 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot S)_2$	146,27	$1,023715^\circ \frac{27^\circ}{4}$		10048 mm	I. A., Bzl., Ä.; nl. W.	2 E 4,666
2382 1401	Dialylsulfid	$(CH_2 \cdot CH \cdot CH_2)_2S$	114,20	$0,888 \frac{4}{4}$	-83	138,6758 mm	∞ A., Ä. wl. W.	1,440
2383	Dialyltrisulfid	$(CH_2 \cdot CH \cdot CH_2)_2S_3$	178,32	$1,08515^\circ$		112-2216 mm		1,441
2384	Dialursäure	$OC \begin{smallmatrix} NH \cdot CO \\ NH \cdot CO \end{smallmatrix} CH \cdot OH$	144,09		214 (Zers.)		wl. k. W.	25,85

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2385	3,6-Diamino- acridinsulfat	NC ₁₀ H ₇ (NH ₂) ₂ · H ₂ SO ₄ · H ₂ O	325,33				I. A.; 1 k. W.; nl. Chlf., Ä.	22,650
2386	2,4-Diamino-anisol	CH ₃ · O · C ₆ H ₃ (NH ₂) ₂	138,17				II. W.; nl. A., Ä.	13(204)
2387	2,4-Diamino- anisoldihydrochlorid	C ₇ H ₁₀ ON ₂ · 2HCl	211,10				II. W.; I. A.; nl. Ä.	13(204)
2388	2,5-Diamino- anisoldihydrochlorid	C ₇ H ₁₀ ON ₂ · 2HCl	211,10				II. W.; I. A.; nl. Ä.	—
2389	1,4-Diamino- anthrachinon	C ₁₄ H ₈ (CO) ₂ · C ₆ H ₄ (NH ₂) ₂	238,24		268		II. Bzl.; I. h. W., A.	14,197
2390	1,5-Diamino- anthrachinon	(H ₂ N) · C ₆ H ₃ (CO) ₂	238,24		319	subl.	wt. A., Ä.; swl. W.	14,203
2391	1,8-Diamino- anthrachinon	(H ₂ N) · C ₆ H ₃ (CO) ₂	238,24		262		I. A.; wt. Ä.; nl. W.	14,212
2392	2,3-Diamino- anthrachinon	C ₆ H ₄ (CO) ₂ · C ₆ H ₃ (NH ₂) ₂	238,24		> 320		I. H ₂ SO ₄ , Pyridin; wt. Chlf.	14,215
2393	2,6-Diamino- anthrachinon	H ₂ NC ₆ H ₄ (CO) ₂ C ₆ H ₃ · NH ₂	238,24		310–20 (Zers.)		I. H ₂ SO ₄ ; wt. h. A.; nl. Chlf.	14,215
2394	2,7-Diamino- anthrachinon	H ₂ NC ₆ H ₄ (CO) ₂ C ₆ H ₃ · NH ₂	238,24		> 330	subl.	I. konz. S.; wt. A.; nl. W.	14,216
2395	2,2'-Diamino- azobenzol	H ₂ N · C ₆ H ₄ · N : N · C ₆ H ₄ · NH ₂	212,25		134		II. Ä., Aceton; I. h. A.; swl. W.	16,303
2396	2,4-Diamino-azobenzol (Chrysoidin)	(H ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · N : N · C ₆ H ₅	212,25		117,5		II. Chlf.; I. A., Ä.; wt. h. W.	16,383
2397	4,4'-Diamino- azobenzol	H ₂ N · C ₆ H ₄ · N : N · C ₆ H ₄ · NH ₂	212,25		241–3		I. A.; wt. Bzl.; Lg.; swl. W.	16,334
2398	2,4-Diamino- azobenzol- hydrochlorid	(H ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · N : N · C ₆ H ₅ · HCl	248,71				I. W., A.	16,383
2399	2',4'-Diamino- azobenzol- sulfonamid-(4) (Prontosil)	(H ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · N : N · C ₆ H ₄ · SO ₃ · NH ₂ · HCl	327,79		247–51		0,25 W.	—
2400	3,3'-Diamino-o, o'- azotoluol	[(H ₂ N)(CH ₃)C ₆ H ₃ · N] ₂	240,16		175		I. A., Toluol	16,347
2401	3,3'-Diamino-p- azotoluol	[(H ₂ N)(CH ₃)C ₆ H ₃ · N] ₂	240,16		214		I. A., Ä.; swl. W.	16,343
2402	4,4'-Diamino-m, m'- azotoluol	[(H ₂ N)(CH ₃)C ₆ H ₃ · N] ₂	240,16		218–20		I. A.; wt. Ä.	16,346
2403	5,5'-Diamino-o, o'- azotoluol	(H ₂ N)(CH ₃)C ₆ H ₃ · N ₂	240,16		159		I. h. A., Bzl.; CCl ₄ ; swl. W.	16,350

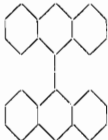
2404	2,2'-Diamino-azoxybenzol	$(\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2\text{N}_2\text{O}$	228,13	115		1, h. A.	16,652
2405	3,3'-Diamino-azoxybenzol	$(\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2\text{N}_2\text{O}$	228,13	150		1, h. A.	16,653
2406	4,4'-Diamino-azoxybenzol	$(\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2\text{N}_2\text{O}$	228,13	190			16,654
2407	3,3'-Diamino-azoxytoluol	$[(\text{H}_2\text{N})(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_4]_2\text{N}_2\text{O}$	256,16	149		1, A., $\bar{\Lambda}$; swl. W.	16,656
2408	3,3'-Diamino-p'-azoxytoluol	$[(\text{H}_2\text{N})(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_4]_2\text{N}_2\text{O}$	256,16	168		1, h. A.; swl. $\bar{\Lambda}$.	16,656
2409	4,4'-Diamino-m'-azoxytoluol	$[(\text{H}_2\text{N})(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_4]_2\text{N}_2\text{O}$	256,16	188-9		1, h. A.; swl. h. W.	—
2410	4,4'-Diamino-o'-azoxytoluol	$[(\text{H}_2\text{N})(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_4]_2\text{N}_2\text{O}$	256,16	148,5		1, h. A.; swl. h. W.	16,656
2411	5,5'-Diamino-o'-azoxytoluol	$[(\text{H}_2\text{N})(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_4]_2\text{N}_2\text{O}$	256,16	148		1, h. A.; swl. h. W.	16,656
2412	2,3-Diamino-benzoesäure	$(\text{H}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,15	190-1 (Zers.)		swl. W.	14,447
2413	2,4-Diamino-benzoesäure	$(\text{H}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,15	140		swl. W.	14,448
2414	2,5-Diamino-benzoesäure	$(\text{H}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,15	zers.		swl. h. W., A., $\bar{\Lambda}$.	14,448
2415	3,4-Diamino-benzoesäure	$(\text{H}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,15	200		1, h. W.	14,450
2416	3,5-Diamino-benzoesäure	$(\text{H}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H} \cdot \text{H}_2\text{O}$	170,17	210 (Zers.)		1,1 $^{\circ}$ W.; 1, A., $\bar{\Lambda}$.	14,453
2417	3,5-Diamino-benzoesäure-dihydrochlorid	$(\text{H}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H} \cdot 2\text{HCl}$	225,08	228-36 (wf.)		1, W., A.	14,454
2418	2,2'-Diamino-benzophenon	$(\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CO}$	212,24	134-5		1, A.; nl. W.	14,87
2419	3,3'-Diamino-benzophenon	$(\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CO}$	212,24	173-4		1, A., $\bar{\Lambda}$; swl. W.	14,88
2420	4,4'-Diamino-benzophenon	$(\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CO}$	212,24	244-5		1, A., $\bar{\Lambda}$; swl. h. W.	14,88
2422	5,7-Diamino-chinolin	$\text{C}_8\text{H}_6\text{N}(\text{NH}_2)_2$	159,09	156		1, A.; 1, $\bar{\Lambda}$.	22,486
2423	6,8-Diamino-chinolin	$\text{C}_8\text{H}_6\text{N}(\text{NH}_2)_2$	159,09	163		1, W., A.	22,486
2424	4,4'-Diamino-3,3'-dimethoxy-diphenyl, s. Nr. 2473	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$ $\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$ $\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	184,23 184,23 184,23	81 45 93,5	162 $^{\circ}$ mm 363	1, A., $\bar{\Lambda}$; swl. W. 1, $\bar{\Lambda}$; swl. W.	13,210 13,211 13,213
2425	2,2'-Diamino-diphenyl	$(\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2$	184,23	127,5	400-1740 mm	1, h. W.; 1, h. A.; 2,2 abs. $\bar{\Lambda}$.	13,214
2426	2,4'-Diamino-diphenyl	$(\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2$	202,25	8,7 115-20		1, W. (zers.), A.; nl. $\bar{\Lambda}$, HCl	13,214
2427	3,3'-Diamino-diphenyl	$(\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2$	257,16				13,219
2428	4,4'-Diamino-diphenyl (Benzidin)	$(\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2$					
2429	4,4'-Diamino-diphenyl (Benzidin)	$(\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$					
2430	4,4'-Diamino-diphenyl-chlorhydrat	$(\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2 \cdot 2\text{HCl}$					

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2431	4,4'-Diamino-di- phenyläthan	(H ₂ N · C ₆ H ₄ · CH ₂) ₂	212,28		134-5	subl. (schw. Zers.)	ll. A.; wl. h. W.	13,75
2432	4,4'-Diamino- diphenyläther	H ₂ N · C ₆ H ₄ · O · C ₆ H ₄ · NH ₂	200,23		186-7		1525° Ä.; nl. W., k. A., CCl ₄ , Bzl.	13,441
2433	2,4'-Diamino- diphenylamin	C ₆ H ₅ · NH · C ₆ H ₄ · (NH ₂) ₂	199,25		130		I. A., Ä.; wl. W.	13,295
2434	4,4'-Diamino- diphenylamin	(H ₂ N · C ₆ H ₄) ₂ NH	199,25		158	zers.		13,110
2435	2,4'-Diamino- diphenylmethan	(H ₂ N · C ₆ H ₄) ₂ CH ₃	198,26		88			13,237
2436	3,3'-Diamino- diphenylmethan	(H ₂ N · C ₆ H ₄) ₂ CH ₃	198,26		48			13,238
2437	3,4'-Diamino- diphenylmethan	(H ₂ N · C ₆ H ₄) ₂ CH ₃	198,26		90			13,238
2438	4,4'-Diamino- diphenylmethan	(H ₂ N · C ₆ H ₄) ₂ · CH ₂	198,26		93-4	249-53 ¹⁵ mm	I. A., Ä.; wl. k. W.	13,238
2439	4,4'-Diamino- diphenylsulfat	(H ₂ N · C ₆ H ₄) ₂ · H ₂ SO ₄	282,31		108		0,0008100° W. swl. h. A.; nl. Ä.	13,219
2440	4,4'-Diamino- diphenylsulfid	(H ₂ N · C ₆ H ₄) ₂ S	216,29		145		I. A., h. Bzl., Ä.; wl. h. W.	13,535
2441	4,4'-Diamino- hydrazobenzol	(H ₂ N · CH ₂ · [CH ₂] ₁₀ · CH ₂ · NH ₂) ₂	214,26		93		I. A., Ä., h. W.	15,653
2442	1,18-Diamino- oktadecan	(H ₂ N) ₂ C ₁₈ H ₃₇ · OH	284,52		78-80 (Zers.)		I. Eg., A., Alkali; wl. Ä.	13,549
2443	2,4'-Diamino-phenol	(H ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · OH	124,14		68			13,553
2444	2,5'-Diamino-phenol	(H ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · OH	124,14		167-8 (Zers.)		I. W.; wl. Ä.	13,564
2445	3,4'-Diamino-phenol	(H ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · OH	124,14		168-70		I. W.; wl. Ä.	13,567
2446	3,5'-Diamino-phenol	(H ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · OH	124,14				I. W.; wl. Ä.	13,550
2447	2,4'-Diamino-phenol hydrochlorid	(H ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · OH · 2 HCl	197,07				I. W.; wl. Ä.	4,257
2448	dl-1,2-Diaminopropan	CH ₃ · CH(NH ₂)CH ₂ · NH ₂	74,13	0,878 ¹⁵ 25°		119-20	∞ W.	
2449	1,3-Diamino- propanol-(2)	H ₂ N · CH ₂ · CH(OH) · CH ₂ · NH ₂ CH(OH)(CH ₂ NH ₂) ₂	90,13	1,096 ²⁵	42	130 ¹⁰ mm	∞ W., A.; nl. Bzl., A., CCl ₄ ; zers. Aceton	4,290
2450	2,2'-Diamino-stilben a) hochschmelzend	(H ₂ N · C ₆ H ₄ · CH=) ₂	210,27		176		I. Bzl., A., Ä.	13,267
2451	2,2'-Diamino-stilben b) niedrigschmelzend	(H ₂ N · C ₆ H ₄ · CH=) ₂	210,27		123			13,267

2452	4,4'-Diamino-stilben	$(\text{H}_3\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH})_2$	210,27			227-8	schw. Zers.		I. M.; wl. Bzl., h. W. swl. W.	13,267
2453	4,4'-Diamino-stilben- disulfonsäure-(2,2')	$[\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{SO}_3\text{H}) \cdot \text{CH}]_2$	370,39							14,798
2454	3,6-Diamino-1,2,4,5- tetraoxy-benzol- hydrochlorid	$(\text{H}_2\text{N})_2\text{C}_6(\text{OH})_4 \cdot 2\text{HCl}$	245,07						II. W.; nl. HCl	13,842
2455	2,3-Diamino-toluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_2$	122,09			62	255		I. A., $\bar{\text{A}}$, h. W.	13,123
2456	2,4-Diamino-toluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_2$	122,09			99	283-5		I. W., $\bar{\text{A}}$, h. Bzl. $\bar{\text{A}}$.	13,124
2457	2,5-Diamino-toluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_2$	122,09			64	273-4			13,144
2458	2,6-Diamino-toluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_2$	122,09			105	265		I. k. W.	13,148
2459	3,4-Diamino-toluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_2$	122,09			89-90	285			13,164
2460	3,5-Diamino-toluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_2$	122,09							13,164
2461	2,5-Diamino-toluol- sulfat	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$	220,24						0,811° W.	13,144
2462	4,4'-Diamino- triphenylmethan	$(\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	274,35			139			I. A., $\bar{\text{A}}$; swl. W.	13,274
2463	α , δ -Diamino- valeriansäure s. Nr. 5912			$\frac{20^\circ}{0,774 \frac{4}{}}$						
2464	Diamyläther	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{O} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	158,28			-69	187,5		∞ A., $\bar{\text{A}}$; nl. W.	1(193)
2465	Di- δ -amyl-amin	$[\text{C}_2\text{H}_5\text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2]_2\text{NH}$	157,29	$0,7880^\circ$			182-4		I. A., $\bar{\text{A}}$; wl. W.	4,179
2466	Di-n-amylamin	$(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4)_2\text{NH}$	157,29				91-3 ¹⁴ mm		∞ $\bar{\text{A}}$; II. A.; swl. W.	4(378)
2467	Di-n-amyl-disulfid	$(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{S})_2$	206,40				128-30 ¹² mm		I. A., Chlf., $\bar{\text{A}}$; swl. Lg.; nl. wss. NaOH	2 E 1,418
2468	Di-tert-amyl- hydrochinon	$(\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2)$	250,37			185				6,952
2469	Di-n-amylketon	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	170,29	$\frac{20^\circ}{0,825 \frac{4}{}}$			228		II. A., $\bar{\text{A}}$; nl. W.	1,714
2470	Di-n-amyl-sulfid	$[\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{S}]_2$	174,34			14,5	230,1			2 E 1,418
2471	Di-amyl-sulfitt	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{O} \cdot \text{SO} \cdot \text{O} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	222,34			129-30			I. Chlf., Bzl.; wl. A., $\bar{\text{A}}$.	8,354
2472	Dianisalacetone	$(\text{CH}_3\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{O} \cdot \text{CH}_3)_2\text{CO}$	294,33			131,5			I. A., $\bar{\text{A}}$, Bzl.; nl. W.	13,807
2473	o-Dianisidin	$[\text{CH}_3\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)_2]_2$	244,28			> 300			I. H_2SO_4 ; wl. A., $\bar{\text{A}}$; nl. W.	7,848
2474	Dianthrachinon	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \end{array} \text{C}_6\text{H}_4$	384,40							

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2475	Dianthranyl		354,14		300			5,754
2476	1,2-Diazido-äthan	$\text{N}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N}_3$	112,10	1,170 ^{24,9°}		53 ⁶ mm		1,103
2477	Diazoaminobenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} : \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	197,23		96-8	zers. 150 expl.	II. Bzl., Ä.; I. h. A. nl. W. I. H ₂ SO ₄	16,688
2478	2,2'-Diazo- amino-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	297,34		156			—
2479	2,2'-Diazo-amino- toluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	225,28		51		0,05 W.	16,703
2480	4,4'-Diazo-amino- toluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	225,28		116			16,709
2481	o-Diazobenzol- sulfonsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3 \text{N}_2$	184,17		expl.		zers. h. W., h. A.	16,557
2482	m-Diazobenzol- sulfonsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3 \text{N}_2$	184,17		expl.		I. W., (Zers. 60°); h. A., (Zers.)	16,559
2483	p-Diazobenzol- sulfonsäure	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3 \text{N}_2$	184,17	1 ^{10°} +	expl.		I. Ä., h. W.; nl. A.; zers. h. A., Alkali	16,561
2484	Diazoessigester	$\text{N}_2 : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	114,10	1,085	-22	140-1 ⁷²⁰ mm	∞ A., Ä.; wl. W.	3(211)
2485	Diazomethan	CH_2N_2	42,04		-145	-23 expl. 200	I. A., Ä.; zers. W.	1(318)
2486	5-Diazoalicylsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{C}_4\text{H}_8(\text{OH})\text{N}_2$	164,12		expl. 155		I. k. W., wss. Na ₂ CO ₃ ; nl. Ä.	16,553
2487	5-Diazouracil	$\text{OC} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CH} \end{array} \text{CH} : \text{N} : \text{N} \cdot \text{OH}$	156,10		expl.		zers. h. S.	25,565

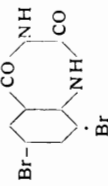
2488	Dibenzalacetone	$(C_6H_5 \cdot CH : CH)_2CO$	234, 28	112–2,5	zers.	II. Aceton; l. h. A.; wl. Ä.	7,500
2489	Dibenzamid	$(C_6H_5 \cdot CO \cdot NH)_2$	225, 24	148		I. A., Ä.; 0,1215° W.	9,213
2491	Dibenzhydroxamsäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot O \cdot CO \cdot C_6H_5$	241, 24	161	zers.	wl. W., k. A., Ä.	9,303
2491a	1,2:5,6-Dibenzoanthracen		278, 33	262	subl.	II. Bzl.; wl. Eg.; nl. Ä.	5(369)
2493	α , α -Dibenzoylacetone	$(C_6H_5 \cdot CO)_2CH \cdot CO \cdot CH_3$	266, 28	80–5 (Enol) 150–1 (Keton)			7,872
2494	1,2-Dibenzoyläthylen	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH : CH \cdot CO \cdot C_6H_5$	236, 26	134 (cis) 111 (trans) 250–1		I. A., Ä.; wl. A., Ä.	7,812
2495	N, N'-Dibenzoyl-äthylendiamin	$(C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot CH_2)_2$	268, 30	133,5	zers.	0,0822° A.; nl. W.	9,262
2496	Dibenzoyldisulfid	$(C_6H_5 \cdot CO)_2S_2$	274, 34	stabil: 78; (71; 73; 81) 108 (Zers.)	219–218 mm	I. CS ₂ ; wl. h. A., h. Ä.; nl. W., NH ₄ OH 4,419,5° A.; l. Ä.; nl. W.	9,424
2497	Dibenzoylmethan	$(C_6H_5 \cdot CO)_2CH_2$	224, 25		expl.	I. Bzl., h. A., Ä.; wl. k. A.; nl. W.	7,769
2498	Dibenzoylperoxyd	$C_6H_5 \cdot CO \cdot O_2 \cdot CO \cdot C_6H_5$	242, 22		295–8	I. h. A., Ä.; nl. W.	9,179
2499	Dibenzyl, s. Nr. 3517		198, 25				6,434
2500	Dibenzyläther	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_2O$	1,028 ^{16°} 25°				
2501	Dibenzylamin	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_2NH$	197, 27	–26	268–71 ^{250 mm}	I. A., Ä.; nl. W.	12,1035
2502	N, N-Dibenzyl-anilin	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_2N \cdot C_6H_5$	273, 36	70–1	>300 (schw. Zers.)	II. h. A., Ä.; nl. W.	12,1037
2503	1,4-Dibenzyl-benzol	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_2C_6H_4$	258, 34	86	225 ^{18 mm}	I. h. A., Ä.; nl. W.	5,711
2504	Dibenzyliddisulfid	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_2S_2$	246, 37	71–2	zers. >270	II. h. A., Ä.; wl. k. A.; swl. W.	6,465
2505	Dibenzyllessigsäure	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_2CH \cdot CO_2H$	240, 29	86–7		I. A., Bzl., Ä.; Eg.; swl. h. W.	9,682
2506	Dibenzylglykolsäure-äthylester	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_2C(OH) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	284, 34	45–6			10,350
2507	Dibenzylhydroxylamin	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_2NOH$	213, 27	124		I. A., Ä.; wl. h. W.	15,19

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2508	Dibenzylketon	(C ₆ H ₅ · CH ₂) ₂ CO	210,26	$\frac{20^\circ}{1,093 \frac{4}{50^\circ}}$	34–5	330,6		7,445
2509	Dibenzylmalonsäure- diäthylester	(C ₆ H ₅ · CH ₂) ₂ C(CO ₂ · C ₂ H ₅) ₂	340,40	$\frac{20^\circ}{1,093 \frac{4}{50^\circ}}$	13–4	243–618 mm		9,937
2510	Dibenzylsulfid	(C ₆ H ₅ · CH ₂) ₂ S	214,31	$\frac{20^\circ}{1,071 \frac{50}{50^\circ}}$	49	290	I. A., Ä.; nl. W.	6,455
2511	Dibenzyl-sulfon	(C ₆ H ₅ · CH ₂) ₂ SO ₂	246,31		150–1	(schw. Zers.)	I. Bzl.; wl. A.; nl. W.	6,456
2512	Dibenzyl-sulfoxid	(C ₆ H ₅ · CH ₂) ₂ SO	230,31		133–4	zers. 210	II. A., Ä.; I. h. W.	6,456
2513	Dibenzylhexaäthyl- dibromacetalddehyd	(C ₆ H ₅) ₂ Pb · Pb(C ₂ H ₅) ₂ CHBr ₂ · CHO	588,78			142	∞ W., A.	2E4,1021
2514	Dibromacetalddehyd	Br ₂ · CH · CO · NH ₂	201,87		156		I. h. W., A., Ä.	1,624
2515	Dibromacetamid	CH ₃ · CO · NH ₂	216,88		100		I. h. W., A., Ä.	2,219
2516	N-Dibromacetamid	CH ₃ · CO · NBr ₂	216,88		100		I. h. W., A., Ä.	2,182
2517	α,α'-Dibromacetone	BrCH ₂ · CO · CH ₂ Br	215,89	$\frac{20^\circ}{2,16718^\circ}$	24	76,5	I. Ä.	1,658
2518	Dibromacetylen	BrC : CBr	183,85	~2	expl. bei Anwen- senheit von O ₂	(unter CO ₂)	I. A., Ä.; nl. W.	1,246
2519 1711	1,1-Dibrom-äthan	CH ₃ · CHBr ₂	187,88	$\frac{20^\circ}{2,055 \frac{4}{20^\circ}}$		108–10	II. A., Ä.; nl. W.	1,90
2520 1974	1,2-Dibrom-äthan	Br · CH ₂ · CH ₂ Br	187,88	$\frac{20^\circ}{2,180 \frac{4}{20^\circ}}$	10	131,5	∞ A., Ä.; swl. W.	1,90
2521	β,β-Dibromäthyl- alkohol	Br ₂ CH · CH ₂ · OH	203,86	$\frac{21^\circ}{2,350^\circ}$		181		1,339
2522	α,α-Dibrom-äthylen	CH ₂ : CBr ₂	185,87	$\frac{20^\circ}{2,178 \frac{4}{17,5^\circ}}$		91–2754 mm	II. A., Ä.; nl. W.	1,190
2523 2045	cis-α,β-Dibrom- äthylen	CHBr : CHBr	185,87	$\frac{17,5^\circ}{2,885 \frac{4}{17,5^\circ}}$	-53	110754 mm	II. A., Ä.; nl. W.	1,190
2524 2116	trans-α,β-Dibrom- äthylen	CHBr : CHBr	185,87	$\frac{17,5^\circ}{2,267 \frac{4}{17,5^\circ}}$	-6,5	108	II. A., Ä.; nl. W.	1(81)
2525	2,6-Dibrom-4-amino- phenol	H ₂ N · C ₆ H ₂ · Br ₂ · OH	266,94		192–3		I. Bzl., A.; wl. Ä.; nl. W.	13,517
2526	2,3-Dibrom-anilin	Br ₂ C ₆ H ₃ · NH ₂	250,94		43		II. A., Ä.; swl. W.	12,655

2527	2,4-Dibrom-anilin	$\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$	250,94	2,260 ²⁰	79,5	262-4	I. A., Eg.	12,655
2528	2,6-Dibrom-anilin	$\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$	250,94		83-4	subl. 100	II. abs. A. Ä.	12,659
2529	3,4-Dibrom-anilin	$\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$	250,94		80-1		I. A.; nl. W.	12,660
2530	3,5-Dibrom-anilin	$\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$	250,94		56,5		I. A.; Ä.	12,660
2531	1,3-Dibrom-anthracinon	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{Br}_2$	366,02		210		I. H_2SO_4 ; swl. A., Ä.	7(414)
2532	1,5-Dibrom-anthracinon	$\text{Br}-\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{Br}$	366,02		291-2			7,789
2533	2,3-Dibrom-anthracinon	$\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2\text{C}_6\text{H}_4$	366,02		269-70	subl.	I. Bzl., Chlf., swl. A.	7,790
2534	2,6-Dibrom-anthracinon	$\text{Br}-\text{C}_6\text{H}_3(\text{CO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{Br}$	366,02		289-90		I. h. Bzl.; swl. A.	7,790
2535	2,7-Dibrom-anthracinon	$\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3(\text{CO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{Br}$	366,02		245		wl. h. Eg.; swl. h. Ä.	7,790
2536	9,10-Dibrom-anthracen	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CBBr})_2\text{C}_6\text{H}_4$	336,04		221	subl.	I. h. Bzl.; swl. A., Ä.	5,665
2537	3,5-Dibrom-anthranilsäure	$\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)\cdot\text{CO}_2\text{H}$	294,95		235-6		I. Alkali. A., Ä.; nl. W.	14,371
2538	3,5-Dibromanthranilsäure-methylester	$\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)\cdot\text{CO}_2\cdot\text{CH}_3$	308,98		84		I. A., Ä.	14(553)
2539	Dibrombarbitursäure	$\text{OC}\begin{matrix} \diagup \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CO} \end{matrix}\text{CBBr}_2$	285,90		234		I. A., Ä.	24,472
2540	2,3-Dibrom-benzoesäure	$\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{CO}_2\text{H}$	279,93		149-50		I. h. Lg.	9,357
2541	2,4-Dibrom-benzoesäure	$\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{CO}_2\text{H}$	279,93		171-2	subl.	wl. h. W.	9,358
2542	2,5-Dibrom-benzoesäure	$\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{CO}_2\text{H}$	279,93		153		I. A., Ä.; swl. k. W.	9,358
2543	2,6-Dibrom-benzoesäure	$\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{CO}_2\text{H}$	279,93		146-7		II. A., Ä., Chlf.; I. h. W.	9,358
2544	3,4-Dibrom-benzoesäure	$\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{CO}_2\text{H}$	279,93		232-3	subl.	I. A., Ä.; wl. k. W.	9,359
2545	3,5-Dibrom-benzoesäure	$\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{CO}_2\text{H}$	279,93	²⁰	219-20	subl.	II. A.; wl. k. Bzl.; swl. k. W.	9,359
2546	o-Dibrom-benzol	$\text{C}_6\text{H}_4\text{Br}_2$	235,92	¹ _{1,956} ⁴ ₂₀	1,8	221-2	I. A., Ä.; nl. W.	5,210
2547	m-Dibrom-benzol	$\text{C}_6\text{H}_4\text{Br}_2$	235,92	⁴ _{1,952} ⁴ ₂₀	-6,9	219 ⁷⁵⁵ mm	I. A., Ä.; nl. W.	5,211
2548	p-Dibrom-benzol	$\text{C}_6\text{H}_4\text{Br}_2$	235,92	¹⁸ _{2,261}	87-8	218,6 ⁷⁵⁵ mm	I. 6 A.; 71 ²⁵ ° Ä.; I. Bzl., Chlf.; nl. W.	5,211

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2549	6,8-Dibrom-benzoylen- harnstoff		319,96		305,6		l. h. Glykol, h. Nitroblz.; nl. W., wss. NaOH, A., Ä.	—
2550	meso-Dibrom- bernsteinsäure	HO ₂ C · [CHBr] ₂ · CO ₂ H	275,90		255-6 (Zers.)	subl. > 250	II. A., Ä.; 2,017° W.; swl. Chlf.	2,623
2551	meso-Dibrom- bernsteinsäure- diäthylester	(—CHBr · CO ₂ · C ₂ H ₅) ₂	332,01		68	zers. > 130		2,624
2552	Dibrombernsteinsäure- diäthylester	(—CHBr · CO ₂ · [CH ₃] ₂ · CH ₃) ₂	388,11			171-48 mm		—
2553	Dibrombernsteinsäure- diäthylester	(—CHBr · CO ₂ · CH ₃ · C ₂ H ₅) ₂	360,06			147-507 mm	I. A., Ä.; nl. W.	—
2554	Dibrom- brenztraubensäure	CHBr ₂ · CO · CO ₂ H	245,88	20° —	93		I. W.	3,624
2555	1,2-Dibrom-butan	C ₂ H ₅ · CHBr · CH ₂ · Br	215,94	1,820 ⁰	-65	166	∞ A.; nl. W.	1,120
2556 1646	1,3-Dibrom-butan	CH ₃ · CHBr · CH ₂ · CH ₂ Br	215,94	1,807 ^{18,5°} 8,5° —		174-5		1,120
2557	1,4-Dibrom-butan	Br[CH ₂] ₄ Br	215,94	1,819 ⁰ 20° —	-20	197-8		1,120
2558 2559	di-2,3-Dibrombutan α,β-Dibrom- buttersäure (isocrotonsäure- dibromid)	(CH ₃ · CHBr) ₂ CH ₃ · [CHBr] ₂ · CO ₂ H	215,94 245,92	1,783 ⁴	-34,5 58-9	157-8	nl. W. II. A., Ä.; wl. k. W.	1,120 2,285
2560	α,β-Dibrom- buttersäure (Crotonsäure- dibromid)	CH ₃ · [CHBr] ₂ · CO ₂ H	245,92		87		II. A., Ä.; wl. k. W.	2,284
2561	α,β-Dibrom- buttersäure- äthylester	CH ₃ · [CHBr] ₂ · CO ₂ · C ₂ H ₅	273,97			123-4 ³⁰ mm		2,284

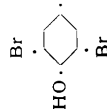
2562	α, α' -Dibrom-d-campfer	$C_8H_{14} \begin{smallmatrix} CO \\ \diagup \diagdown \\ CBr_2 \end{smallmatrix}$	310,04	$\frac{21,6^\circ}{1,854} \frac{4}{4}$	64	subl. > 64	222° abs. A.; l. Lg., A., Bzl.; nl. W.	7,125
2563	Dibromchinon-chlorimid	CIN: $C_8H_2Br_2 \cdot O$	299,37	$\frac{20^\circ}{1,933} \frac{20}{4^\circ}$	83	zers. 121	0,0006 W.; wl. h. A., h. Eg.	7,640
2564	1,1-Dibrom-cyclobutan	$C_4H_4Br_2$	213,92	$\frac{1,972}{1,933} \frac{0}{4^\circ}$	1-4	159,61		5,17
2565	1,2-Dibrom-cyclobutan	$C_4H_4Br_2$	213,92	$\frac{1,972}{1,760} \frac{0}{20^\circ}$		171-4		5,17
2566	1,2-Dibrom-cyclohexan	$C_6H_{10}Br_2$	241,97	$\frac{1,760}{1,783} \frac{22^\circ}{4^\circ}$		145-6100 mm		5,24
2567	cis-1,4-Dibrom-cyclohexan	$C_6H_{10}Br_2$	241,97	$\frac{1,783}{1,783} \frac{4}{20^\circ}$		114-515 mm		5,24
2568	trans-1,4-Dibrom-cyclohexan	$C_6H_{10}Br_2$	241,97	$\frac{1,783}{1,783} \frac{4}{20^\circ}$	113	152 ¹¹ mm		5,24
2569	1,5-Dibrom-decan	$Br \cdot CH_2 \cdot [CH_2]_3 \cdot CHBr \cdot [CH_2]_4 \cdot CH_3$	300					2 E 1,130
2570	1,10-Dibrom-decan	$Br \cdot CH_2 \cdot [CH_2]_8 \cdot CH_2 \cdot Br$	300	$\frac{1,335}{1,742} \frac{20^\circ}{4^\circ}$	28	161-2 ⁹ mm	l. A.; nl. W., k. A.	1(64)
2571	α, α' -Dibrom-diäthylsulfid	$S(\cdot CHBr \cdot CH_3)_2$	247,96	$\frac{1,742}{1,811} \frac{4}{115^\circ}$		87 ¹⁵ mm		2 E 1,685
2572	2,3-Dibrom-2,3-dimethyl-butan	$(CH_3)_2CBr \cdot CBr(CH_3)_2$	243,99		173		ll. A.; l. A., Bzl.; zers. W.	1,152
2573	3,3-Dibrom-2,2-dimethylbutan	$(CH_3)_3C \cdot CBr_2 \cdot CH_3$	243,99		187	subl.	ll. Bzl., A., A., Chlf.; nl. W.	1,151
2574	3,4-Dibrom-2,2-dimethylbutan	$(CH_3)_3C \cdot CHBr \cdot CH_2Br$	243,99	$\frac{1,616}{1,897} \frac{0^\circ}{1^\circ}$		91-2 ¹⁴ mm	ll. Bzl.; swl. h. A.; nl. W.	1,151
2575	4,4'-Dibrom-diphenyl	$BrC_6H_4 \cdot C_6H_4Br$	312,02		164-5	355-60	ll. Bzl.; l. A., A.	5,580
2576	4,4'-Dibrom-diphenyläther	$(Br \cdot C_6H_4)_2O$	328,02		53-4	338-40	wl. h. A.	6,200
2577	4,4'-Dibrom-diphenylsulfon	$(BrC_6H_4)_2SO_2$	376,11		172		ll. A., A., W.	6,331
2578	Dibromessigsäure	$Br_2CH \cdot CO_2H$	217,87	$\frac{20^\circ}{1,903} \frac{20}{20}$	48-50	232-4 (Zers.)		2,218
2579	Dibromessigsäure-äthylester	$Br_2CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	245,92			192-4	nl. W.	2,219
2580	2,4-Dibrom-fluorescein	$C_{20}H_{10}O_4Br_2$	490,11		~300 (wf.)		l. Eg., h. A.; swl. A.; nl. W.	19,228
2581	4,5-Dibrom-fluorescein	$C_{20}H_{10}O_4Br_2$	490,11		285		l. h. A., Eg.; swl. A.; nl. W.	19,228

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2582	Dibromfumarsäure	HO ₂ C · CBr · CBr · CO ₂ H	273,89		227-9 (Zers.) 150		ll. A., Ä.	2,747
2583	Dibromgallussäure	Br ₂ C ₆ (OH) ₃ · CO ₂ H · H ₂ O	345,95			-H ₂ O, 120	12,415° W., 200100° W., I. A., Ä.; nl. Chlf.	10,490
2584 1636	1,2-Dibrom-hexan	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CHBr · CH ₂ · Br	243,99	1,596 ^{13,5°} 20°		8716 mm		1,144
2585	1,5-Dibrom-hexan	CH ₃ · CHBr · [CH ₂] ₃ · CH ₂ · Br	243,99	1,599 ⁴		153-4100 mm		1,145
2586 1696	1,6-Dibrom-hexan	(-CH ₂ · CH ₂ · CH ₂ · Br) ₂	243,99	1,595 ^{15°}		243		1,145
2587	dl-α,β-Dibrom- hydrozimtsäure-d- bornylester	C ₆ H ₅ · CHBr · CHBr · CO ₂ · C ₁₀ H ₁₇	444,21		75		I. h. A., h. Chlf., h. Ä.; nl. W.	9(202)
2588	dl-α,β-Dibrom- hydrozimtsäure- methylester	C ₆ H ₅ · CHBr · CHBr · CO ₂ · CH ₃	322,01		117			9,518
2589	Dibromisobutan (1,2-Dibrom-2- methyl-propan)	(CH ₃) ₂ CBBr · CH ₂ · Br	215,94	1,759 ^{20°}	-70,3	148-9737 mm	nl. W.	1,127
2590	Dibrom-jodmethan	JCHBr ₂	299,77		22,5	101-470 mm	I. W.; wl. pÄ.; zers. Licht	1,71
2591	4,6-Dibrom-o-kresol	Br ₂ C ₆ H ₃ (CH ₃)OH	265,95		56-7		I. A., Alkali. Ä., Bzl.; swl. W.	6,360
2592	Dibrommaleinsäure	HO ₂ C · CBr · CBr · CO ₂ H	273,89	25°	142		II. W., Ä., Ä.; nl. Chlf.	2,756
2593	Dibrommaleinsäure- diäthylester	C ₂ H ₅ · O ₂ C · CBr · CBr · CO ₂ · C ₂ H ₅	329,99	1,698 ²⁵		170-515 mm (schw. Zers.)		2,757
2594	Dibrommalonsäure	Br ₂ C(CO ₂ H) ₂	261,88		147 (Zers.)		II. W., Ä., Ä.	2,594
2595	Dibrommalonsäure- diäthylester	Br ₂ C(CO ₂ · C ₂ H ₅) ₂	317,98			250-6 (schw. Zers.)		2,595
2596	2,3-Dibrom-2- methylbutan	(CH ₃) ₂ CBBr · CHBr · CH ₃	229,96	1,573 ^{20°}	7	170-3 (schw. Zers.)	II. Ä.; 1,311° A.	1,137
2597	1,4-Dibrom- naphthalin	C ₁₀ H ₆ Br ₂	285,98		82-3	310 (Zers.)		5,549
2598	2,4-Dibrom- naphthol-(1)	Br ₂ C ₁₀ H ₆ · OH	301,88		111		I. A., Ä., Ä., Eg.; nl. W.	6,614

2599	2, 4-Dibrom-nitrobenzol	$C_6H_3(NO_2)Br_2$	281,0	$\frac{20^\circ}{2,356} \frac{4}{20^\circ}$	62		I. h. A.	5,250
2600	2, 5-Dibrom-nitrobenzol	$C_6H_3(NO_2)Br_2$	281,0	$\frac{2,368}{20^\circ} \frac{4}{20^\circ}$	85,4			5,250
2601	3, 4-Dibrom-nitrobenzol	$C_6H_3(NO_2)Br_2$	281,0	$\frac{2,354}{20^\circ} \frac{4}{20^\circ}$	58,6	296	I. h. A.	5,250
2602	3, 5-Dibrom-nitrobenzol	$C_6H_3(NO_2)Br_2$	281,0	2,363	106			5,251
2603	Dibromnitromethan	$Br_2CH \cdot NO_2$	218,86					1,77
2604	2, 6-Dibrom-4-nitrophenol	$Br_2C_6H_3(NO_2) \cdot OH$	296,92		143-4	58,5-60 ¹³ mm zers. > 145	I. h. A., h. Ä., h. CS ₂ ; wtl. Eg.; swl. W., Bzl. I. S., Ä., Bzl.; wtl. A.; nl. k. W.	6,247
2605	5, 7-Dibrom-8-oxychinolin	$NC_8H_4Br_2 \cdot OH$	302,97	$\frac{20^\circ}{1,622} \frac{4}{20^\circ}$	196	subl.		21,97
2606	1, 4-Dibrom-pentan	$CH_3 \cdot CHBr \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3 \cdot Br$	229,96	1,622	-35	196-8 ⁷⁴⁸ mm (Zers.) 221 (schw. Zers.)	I. PÄ.	1,131
2607	1, 5-Dibrom-pentan	$Br \cdot [CH_2]_3 \cdot Br$	229,96	1,706 ¹⁸	68-9			1,131
2608	2, 3-Dibrom-phenol	$Br_2C_6H_3 \cdot OH$	251,92					2 E 6,188
2609	2, 4-Dibrom-phenol	$Br_2C_6H_3 \cdot OH$	251,92		40	238-9	II. A., Ä.; 0,215° W.	6,202
2610	2, 6-Dibrom-phenol	$Br_2C_6H_3 \cdot OH$	251,92		55-6	162 ²¹ mm	II. A., Ä.	6,202
2611	3, 4-Dibrom-phenol	$Br_2C_6H_3 \cdot OH$	251,92		79-80		II. A., Ä.	6,203
2612	3, 5-Dibrom-phenol	$Br_2C_6H_3 \cdot OH$	251,92		81	zers.	II. A., Ä.; swl. W.	6,203
2613	di- α , β -Dibrom- γ -phenyl-propionsäure	$C_6H_5 \cdot [CHBr]_2 \cdot CO_2H$	307,99		204		I. A., Ä.; nl. W.; zers. h. W.	9,518
2614	1, 1-Dibrom-propan	$C_3H_5 \cdot CHBr_2$	201,91	$\frac{20^\circ}{1,933} \frac{4}{15^\circ}$	subl. > 100	~ 130		1,109
2615	1, 2-Dibrom-propan	$CH_3 \cdot CHBr \cdot CH_2 \cdot Br$	201,91		-55,5	141,6	II. Ä.; I. A.; 0,25 ²⁰ ° W.	1,109
2616	1, 3-Dibrom-propan	$Br \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot Br$	201,91	$\frac{1,987}{21^\circ} \frac{4}{20^\circ}$	-34,4	167,5	I. A., Ä.	1,110
2617	2, 2-Dibrom-propan	$(CH_3)_2CBr_2$	201,91	$\frac{1,783^{20}}{21^\circ} \frac{20}{20^\circ}$		114,5 ⁷⁴⁰ mm		1,111
2618	1, 3-Dibrom-propanol-(2)	$(CH_2Br)CH \cdot OH$	217,91	$\frac{2,135}{20^\circ} \frac{20}{20^\circ}$		214,8	nl. W.	1,365
2619	2, 3-Dibrom-propanol-(1)	$BrCH_2 \cdot CHBr \cdot CH_2 \cdot OH$	217,91	$\frac{2,120}{20^\circ} \frac{4}{20^\circ}$		219 (schw. Zers.)	∞ A., Aceton, Ä., Bzl.; nl. W.	1,357

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2620 1973	1, 3-Dibrom-propen-(1)	CH ₂ Br · CH : CHBr	199,89	^{25°} 1,995 ⁴ ^{20°}	-52	155-6		1,201
2621	2, 3-Dibrom-propen-(1)	CH ₂ : CBr · CH ₂ Br	199,89	1,934 ⁴		140-2		1,201
2622	1, 3-Dibrom-propin-(1)	CH ₂ Br · C : CBr	199,88	2,137 ^{0°}		73-4 ³⁰ mm		1,248
2623	α, α-Dibrom- propionsäure	CH ₃ · CBr ₂ · CO ₂ H	231,89		61	107 ¹⁵ mm schw. Zers.		2,257
2624	α, β-Dibrom- propionsäure	CH ₂ Br · CHBr · CO ₂ H	231,89		66,5	141-1,5 ¹⁰ mm	II. A.; 304 ^{10°} Å	2,258
2625	2, 5-Dibrom-pyridin	Br · C ₅ H ₃ N	236,91		^{7,0} 94-5	subl.	I. A., Å.; nl. W.	20,233
2626	2, 6-Dibrom-pyridin	Br · C ₅ H ₃ N	236,91		118-9			2520,153
2627	3, 5-Dibrom-pyridin	Br ₂ C ₄ H ₂ N	236,91		110-2	222	I. Å., h. A., W. H ₂ SO ₄ ; wt. h. W.	20,233
2628 2523	2, 5-Dibrom-thiophen	HC—CH BrC · S · CBr	241,95	^{23°} 2,147 ²³	subl. > 100	211	nl. A.	17,33
2629	2, 3-Dibrom-toluol	Br ₂ C ₆ H ₃ · CH ₃	249,95		31			5,307
2630	2, 5-Dibrom-toluol	Br ₂ C ₆ H ₃ · CH ₃	249,95	1,813 ^{19°}	< -20	236	nl. W.	5,308
2631	2, 6-Dibrom-toluol	Br ₂ C ₆ H ₃ · CH ₃	249,95	1,812 ^{2°}	5,5	246		5,308
2632	3, 5-Dibrom-toluol	Br ₂ C ₆ H ₃ · CH ₃	249,95		39	246		5,308
2633	3, 5-Dibrom-L-tyrosin	Br ·  · HO	375,03		~245 (Zers.)	-2 H ₂ O, 120	5 ^{18°} W., 3,9 ^{100°} W.; I. S., Alkali; swl. A.; nl. Å.	14,619
2634	4, 6-Dibrom-m-xylool	Br ₂ C ₆ H ₃ (CH ₃) ₂	263,98		72	255-6	II. h. A.; nl. W.	5,374
2635	cis-α, β-Dibrom- ziträure	C ₆ H ₈ · CBr : CBr · CO ₂ H	305,97		100	124 ^{0,5} mm		9,602

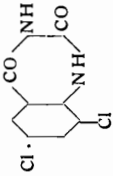
2636	trans- α , β -Dibrom- zimtsäure	$C_8H_8 \cdot CBr \cdot CBr \cdot CO_2H$	305,97	$\frac{20^\circ}{0}$	138-9	138 ^{0,6} mm	I. A., Chlf., Ä.; nl. P.A., nl. W.	9,601
2637 157	Dibutyläther	$(C_4H_9 \cdot CH_2 \cdot CH_2)_2O$	130,22	$\frac{20^\circ}{0}$	-98	142,4	0,05 W.	1,369
2638 242	Dibutylamin	$(CH_3 \cdot [CH_2]_3)_2NH$	129,24	$\frac{20^\circ}{0}$		159 ⁷⁶¹ mm	∞ W., A., Ä.	4,157
2639	Di-sec.-butylamin	$[CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)]_2NH$	129,24	$\frac{0^\circ}{0}$	-104,5	132 ⁷⁵⁸ mm	II. W.	4,162
2640	β -Dibutylamino- äthylalkohol	$(CH_3 \cdot [CH_2]_3)_2N \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	173,29			91-6 ⁷ mm	—	—
2641	β -Dibutylamino- propylalkohol	$(CH_3 \cdot [CH_2]_3)_2N \cdot CH(CH_3) \cdot CH_2 \cdot OH$	187,32			80-6 ⁶ mm	—	—
2642	γ -Dibutylamino- propylalkohol	$(CH_3 \cdot [CH_2]_3)_2N \cdot [CH_2]_3 \cdot OH$	187,32			110-6 ⁸ mm	—	—
2643	N,N-Dibutylanilin	$C_6H_5 \cdot N(CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_2H_5)_2$	205,33			262,8	∞ A., Ä.; nl. W.	12(160)
2644	Dibutylcarbamidsäure- äthylester	$(CH_3 \cdot [CH_2]_3)_2N \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	201,30			101,3 ⁶ mm	—	—
2645	Dibutylcyanamid	$(CH_3 \cdot [CH_2]_3)_2N \cdot CN$	154,25	$\frac{20^\circ}{0}$		147-51 ³⁵ mm	I. A., Ä.; nl. W.	2 E 4,635
2646	Dibutylidisulfid	$(CH_3 \cdot [CH_2]_3 \cdot S)_2$	178,34	$\frac{4}{0,930}$		117-8 ²⁰ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	2 E 1,400
2647	Dibutyllessigsäure	$(CH_3 \cdot [CH_2]_3)_2CH \cdot CO_2H$	172,15	$\frac{18^\circ}{0,89818,4^\circ}$		140 ¹⁶ mm		2(152)
2648	N,N-Dibutyl-harnstoff	$(CH_3 \cdot [CH_2]_3)_2N \cdot CO \cdot NH_2$	172,27	$\frac{18^\circ}{4}$	149-50	118-9 ² mm	I. A., Ä.	4(372)
2649	Dibutylketon	$(C_4H_9 \cdot CH_2 \cdot CH_2)_2CO$	142,23	$\frac{18^\circ}{0,827}$	-5,9	187,7	II. CS ₂ , Chlf., Ä.; nl. W.	1(365)
2650	Dibutylmalonsäure- diäthylester	$(CH_3 \cdot [CH_2]_3)_2C(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	272,37	$\frac{25^\circ}{0}$		153-4 ¹⁴ mm		2(295)
2651	Dibutyl-phenyl- phosphat	$C_6H_5 \cdot O \cdot PO(O[CH_2]_3 \cdot CH_3)_2$	438,49	$\frac{25^\circ}{1,11}$	< 0	260-75 ⁵ mm	∞ CCl ₄ , Bzl.; II. A.; nl. W.	—
2652	Dibutylsulfat	$(CH_3 \cdot [CH_2]_3 \cdot O)_2SO_4$	210,08	$\frac{25^\circ}{1,059}$		130-2 ¹¹ mm	nl. W.	—
2653	Dibutylsulfid	$(C_4H_9 \cdot CH_2 \cdot CH_2)_2S$	146,28	$\frac{16^\circ}{0,839}$	-79,7	182	nl. W.	1,370
2654	Di-sec.-butyl-sulfid	$[CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)]_2S$	146,28	$\frac{23^\circ}{0,832}$		165		1,373
2655	Dibutyl-sulfid	$(CH_3 \cdot [CH_2]_3 \cdot O)_2SO$	194,28	$\frac{14^\circ}{1,001}$		108-10 ¹⁵ mm		2 E 1,397

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

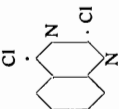
Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2656 2657	Dibutyl-sulfon N,N'-Dibutyl- thioharnstoff	$(\text{CH}_3)_2[\text{CH}_2]_2\text{SO}_2$ $(\text{CH}_3)_2[\text{CH}_2]_2\cdot\text{NH}_2\cdot\text{CS}$	178,28 188,33		44 66-7		swl. W. I. A.; wl. Ä.; nl. W.	1,371 —
2658	DichinolyI-(2,3)		256,29		175,5 -6,0	>400 (schw. Zers.)	I. h. A., Ä.; nl. h. W.	23,293
2659	DichinolyI- (2,7 oder 2,5)		256,29		159	subl.	I. h. A.; wl. Ä.; nl. W.	23,294
2660	DichinolyI-(6,6)		256,29		178		I. Bzl.; wl. Ä.; Ä.; swl. h. W.	23,295
2661	DichinolyI-(8,8)		256,29		205			23,297
2662 2663	Dichlor-acetal Dichlor-acetaldehyd	$\text{Cl}_2\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$ $\text{Cl}_2\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{CHO}$	187,07 112,95	1,138 ¹⁴		185 88-90	nl. W.	1,614 1,613
2664 2665	Dichlor-acetamid α,α -Dichlor-aceton	$\text{Cl}_2\text{CH}\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}_2$ $\text{Cl}_2\cdot\text{CH}\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_3$	127,97 126,98	1,234 ¹⁵ 46°	98	233-4 ⁷⁴⁵ mm 120	II. h. W., Ä., I. A., Ä.; swl. W.	2,205 1,654
2666 2667 2668	α,α' -Dichlor-aceton Dichlor-acetylchlorid Dichlor-acetylen	$\text{Cl}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_2\text{Cl}$ $\text{Cl}_2\text{CH}\cdot\text{CO}\cdot\text{Cl}$ $\text{ClC}\equiv\text{CCl}$	126,98 147,40 94,92	1,383 ⁴	45 -68 bis -64	173,0-3,4 107-8 32	II. A., Ä.; I. W. ∞ Ä.; zers. W., Ä. 2 E1,222	1,655 2,204 2 E1,222

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2692	4,4-Dichlor- azoxybenzol	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{·N·NO·C}_6\text{H}_4\text{Cl}$	267,11		155-6	subl.	I. Ä.; wL A.; nL W.	16,625
2693	Dichlorbarbitursäure	$\text{OC} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{CCl}_2$	196,99		219-20 (Zers.)		II. A., Ä., Eg.; wL W.; swL Bzl., Chlf.	24,472
2694	2,4-Dichlor- benzaldehyd	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{·CHO}$	174,95		71			7,236
2695	2,5-Dichlor- benzaldehyd	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{·CHO}$	174,95	1,231 ^{70°}	58	233		7,237
2696	2,6-Dichlor- benzaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_2\text{·CHO}$	174,95		71			7,237
2697	3,4-Dichlor- benzaldehyd	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{·CHO}$	174,95		43-4	247-8		7,238
2698	3,5-Dichlor- benzaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_2\text{·CHO}$	174,95		65	235-40		—
2699	3,3'-Dichlor-benzidin	$\text{H}_2\text{N·C}_6\text{H}_3\text{Cl·C}_6\text{H}_3\text{Cl·NH}_2$	253,13		132-3		I. A., Bzl., Eg.; nL W.	13,234
2700	3,3'-Dichlor-benzidin- chlorid	$\text{C}_{12}\text{H}_8\text{N}_2\text{Cl}_2\text{·2HCl}$	326,06				I. A.; swL W.	13,234
2701	2,3-Dichlor- benzoesäure	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{·CO}_2\text{H}$	191,02		166		I. A., Ä.; wL h. W.	9,342
2702	2,4-Dichlor- benzoesäure	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{·CO}_2\text{H}$	191,02		164	subl.	I. A., Ä., h. W.	9,342
2703	2,5-Dichlor- benzoesäure	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{·CO}_2\text{H}$	191,02		154	301	I. A., Alkali; 0,09 ^{14°} W.	9,342
2704	2,6-Dichlor- benzoesäure	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{·CO}_2\text{H}$	191,02		143,7	subl.	I. h. W., Alkali, Bzl.	9,343
2705	3,4-Dichlor- benzoesäure	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{·CO}_2\text{H}$	191,02		203-4		II. A.; I. h. W., Alkali	9,343
2706	3,5-Dichlor- benzoesäure	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{·CO}_2\text{H}$	191,02		182-3	subl.	II. A.; I. Ä.	9,344
2707 2134	o-Dichlor-benzol	$\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$	147,01	1,305 ⁴ 20°	-17,6	179	∞ Bzl. A., Ä.; nL W.	5,201
2708	m-Dichlor-benzol	$\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$	147,01	1,288 ⁴	-24,8	172 ⁷⁶⁸ mm	I. A., Ä.; nL W.	5,202
2709 1363	p-Dichlor-benzol	$\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$	147,01	1,458 ^{21°}	53	174 ⁷⁶⁴ mm	∞ h. abs. A.; W. II. Ä., I. Bzl.; nL W.	5,203

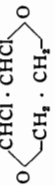
2710	3,4-Dichlor-benzol-sulfochlorid	$\text{Cl}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{SO}_2\text{Cl}$	245,52	22,4	170–4 ²⁰ mm	zers. W., A.	11(16)
2711	2,5-Dichlor-benzol-sulfonsäure	$\text{Cl}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{SO}_3\text{H}$	227,07	> 100		II. W.; swl. Ä.	11,55
2712	3,4-Dichlor-benzol-sulfonsäure-Phenylester	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{SO}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	303,16	82–5		II. Ä.; I. h. A.; nl. W.	—
2713	2,4'-Dichlor-benzophenon	$(\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CO}$	251,11	66–7	214–522 mm	19035° Bzl.; 4825° Ä.; I. Aceton; nl. W.	7,420
2714	4,4'-Dichlor-benzophenon	$(\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2\text{CO}$	251,11	145	353757 mm	1235° Bzl., 225° Ä.; I. Aceton; nl. W.	7,420
2715	6,8-Dichlor-benzoylen-harnstoff		231,04	296		I. h. A.; I. wss. KOH; swl. Glycerin; nl. W.; wss. NaOH, Ä.	—
2716	1,1-Dichlor-1-brom-äthan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CCl}_2\text{Br}$	177,87		98–9758 mm		1,90
2717	2,2-Dichlor-1-brom-äthan	$\text{Cl}_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	177,87		138		1,90
2718	α, β -Dichlor- α -brom-äthylen	$\text{CClBr} \cdot \text{CHCl}$	175,86	–83,5	113,8		1,190
2719	2,3-Dichlor-brombenzol	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_2\text{Br}$	225,91	60	243	I. h. A., Ä., Bzl.	5,209
2720	2,4-Dichlor-brombenzol	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_2\text{Br}$	225,91	25	235; 11121 mm	I. A., Ä.	5,210
2721	2,5-Dichlor-brombenzol	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_2\text{Br}$	225,91	35	235	I. A., Ä.	5,210
2722	2,6-Dichlor-brombenzol	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_2\text{Br}$	225,91	65	242	I. Ä., Bzl., Chlf.	5,210
2723	3,4-Dichlor-brombenzol	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_2\text{Br}$	225,91	24,5	237	I. Ä.; w. A.	5,210
2724	3,5-Dichlor-brombenzol	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_2\text{Br}$	225,91	82–4	232	I. A., Ä., Bzl.	5,210
2725	Dichlor-brom-methan	CHBrCl_2	163,84		92		1,67
2726	1,1-Dichlor-butan	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHCl}_2$	127,02		113–5	I. A., Ä., Chlf.; nl. W.	1,119
2727	1,2-Dichlor-butan	$\text{C}_4\text{H}_8 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	127,02		124		1(38)
2728	1,4-Dichlor-butan	$\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Cl}$	127,02	–38,7	161–3		1,119

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2729	α , β -Dichlor- buttersäure (Crotonsäure- dichlorid)	$\text{CH}_3\text{[CHCl]}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	157,00		62,5 -3,0	124-5 ²⁰ mm	II. A.; wl. W. 328 ^{10,5°} Å.	2,279
2730	α , β -Dichlor- buttersäure (Isocrotonsäure- dichlorid)	$\text{CH}_3\cdot\text{[CHCl]}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	157,00		78	131,5 ²⁰ mm	II. A.; Å.; wl. W.	2,229
2731	Dichlor-tert.- butylalkohol	$(\text{CH}_3\text{Cl})_2\text{C}(\text{OH})\cdot\text{CH}_3$	143,02			174-5	I. A., Å.; 8,2 W.	1,382
2732	3,3-Dichlor-d-campher	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{Cl}_2\text{O}$	221,02		96	200 (Zers.)		7,119
2733	3,3-Dichlor-d-campher	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{Cl}_2\text{O}$	221,02		77			7,120
2734	2,4-Dichlor-chinazolin		199,04		120		I. A., Å., Bzl.; nl. W., Lg.	23,176
2735	2,3-Dichlor-chinolin	$\text{C}_8\text{H}_6\text{NCl}_2$	198,05		104-5		I. A., Bzl. Å.; wl. Lg.; nl. W., Alkali	20,361
2736	2,4-Dichlor-chinolin	$\text{C}_8\text{H}_6\text{NCl}_2$	198,05		67	280-2	I. A., Chlf., Å., Bzl.; swl. h. W.	20,361
2737	2,7-Dichlor-chinolin	$\text{C}_8\text{H}_6\text{NCl}_2$	198,05		98		I. A., swl. W.	20,361
2738	5,6-Dichlor-chinolin	$\text{C}_8\text{H}_6\text{NCl}_2$	198,05		85		I. A., swl. W.	20,361
2739	5,8-Dichlor-chinolin	$\text{C}_8\text{H}_6\text{NCl}_2$	198,05		97-8		I. A., PÅ.; wl. W.	20,362
2740	6,8-Dichlor-chinolin	$\text{C}_8\text{H}_6\text{NCl}_2$	198,05		103-4		I. A.	20,362
2741	7,8-Dichlor-chinolin	$\text{C}_8\text{H}_6\text{NCl}_2$	198,05		85,5		II. A., Å.; wl. h. W., Bzl.	7,632
2742	2,5-Dichlor-chinon	$\text{O}:\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_2:\text{O}$	176,99		161		II. h. A.; I. Chlf.; swl. h. W.	7,633
2743	2,6-Dichlor-chinon	$\text{O}:\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_2:\text{O}$	176,99		121	subl. < 120	II. Å.; I. Chlf., h.	7,634
2744	2,6-Dichlor-chinon- chlorimid-(4)	$\text{O}:\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_2:\text{NCl}$	210,46		67-8	zers. 170	II. Å.; swl. W.	5,22
2745	o-Dichlorcyclohexan	$\text{C}_6\text{H}_{10}\text{Cl}_2$	153,05			187-9		

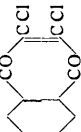
2746	p-Dichlorocyclohexan	$C_6H_{10}Cl_2$	153,05	$\frac{15^\circ}{1,1831}$	79-80 ¹³ mm	2 E 5,11 1,612
2747	α, β -Dichlor-di-äthyläther	$ClCH_2 \cdot CHCl \cdot O \cdot C_2H_5$	143,02	$\frac{20^\circ}{1,17425}$	140-5	
2748	β, β' -Dichlor-di-äthyläther	$(ClCH_2 \cdot CH_2)_2O$	143,02	$\frac{20^\circ}{1,222}$	178,5	2 E 1,335
2749	β, β' -Dichlor-di-äthylcarbonat	$(ClCH_2 \cdot CH_2 \cdot O)_2CO$	187,03	$\frac{20^\circ}{1,275}$	109-12 ¹² mm	—
2750	β, β' -Dichlor-diäthyl-sulfid	$(ClCH_2 \cdot CH_2)_2S$	159,08	$\frac{20^\circ}{1,275}$	217 (schw. Zers.)	1,349
2751	2,6-Dichlor-1,4-diamino-benzol	$Cl_2C_6H_4(NH_2)_2$	177,04		138	13,118
2752	2,6-Dichlor-1,4-diamino-benzol-hydrochlorid	$Cl_2C_6H_4(NH_2)_2 \cdot HCl$	213,50			—
2753	1,1-Dichlor-1,2-dibromäthan	$BrCH_2 \cdot CBrCl_2$	256,78	$\frac{15^\circ}{2,27016}$	176-8	1,93
2754	1,2-Dichlor-1,2-dibromäthan	$ClBrCH \cdot CHBrCl$	256,78		194-5	1,93
2755	2,2-Dichlor-1,1-dibromäthan	$Cl_2CH \cdot CHBr_2$	256,78	$\frac{15^\circ}{2,39119}$	195-200	1,93
2756 2360	α, β -Dichlor- α, β -dibrom-äthylen	$ClBrC \cdot CClBr$	254,75	$\frac{25^\circ}{2,304}$	176	1,191
2757	Dichlor-dibrommethan	Cl_2CBr_2	242,76	$\frac{20^\circ}{2,420}$	135	1,68
2759	β, β' -Dichlor-di-isopropyläther	$[ClCH_2(CH_3) \cdot CH]_2O$	171,07	$\frac{20^\circ}{1,112}$	187,3	—
2760	Dichlor-difodmethan	Cl_2CJ_2	336,76	$\frac{15^\circ}{1,328}$	85 (Zers.)	1,72
2761 629	α, α' -Dichlor-di-methyläther	$ClCH_2 \cdot O \cdot CH_2Cl$	114,97		104-5	1,582
2762	2,3-Dichlor-2,3-dimethylbutan	$(CH_3)_2 \cdot CCl \cdot CCl \cdot (CH_3)_2$	155,07		159-60	1,152
2763	3,3-Dichlor-2,2-dimethylbutan	$(CH_3)_3 \cdot C \cdot CCl_2 \cdot CH_3$	155,07		151 subl.	1,150
2764	Dichlor-dimethylmonosilan	$(CH_3)_2SiCl_2$	129,02	$\frac{25^\circ}{1,0625}$	70	—
2765	α, α' -Dichlor-dimethylsulfid	$(CH_3)_2CS$	131,02	$\frac{14^\circ}{1,4144}$	156-6,5 ⁷⁶⁵ mm	2 E 1,653

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2766	4,4'-Dichlor-2,2'- dinitro-diphenyl- disulfid	(O ₂ N · C ₆ H ₃ Cl · S) ₂	377,22		213-4		wl. Bzl.; swl. CS ₂ , A., Lg.	6,341
2767	Dichlor-dinitromethan	Cl ₂ C(NO ₂) ₂	174,93			121-2,5		1,78
2768	2,3-Dichlor-dioxan		157,00		30	88-9 ¹⁹ mm		—
2769	3,3'-Dichlor-diphenyl	Cl · C ₆ H ₄ · C ₆ H ₄ · Cl	223,10		23	322-4	ll. A., Ä.; nl. W.	5,579
2770	4,4'-Dichlor-diphenyl	Cl · C ₆ H ₄ · C ₆ H ₄ · Cl	223,10	^{0°} 1,442 ⁴ ^{20°}	148	315-9	4 ²⁵ ° Ä., 14 ²⁵ ° Bzl.; swl. A.; nl. W.	5,579
2771	γ,γ'-Dichlor- dipropyläther	(ClCH ₂ · CH ₂ · CH ₂) ₂ O	171,07	^{20°} 1,140 ²⁰ ^{25°}		215 ⁷⁴⁵ mm		2 E 1,370
2772	Dichloressigsäure	Cl ₂ · CH · CO ₂ H	128,95	^{20°} 1,560 ²⁵ ^{20°}	9,7	194,4	∞ W., A., Ä.	2,202
2773	Dichloressigsäure- äthylester	Cl ₂ CH · CO ₂ · C ₂ H ₅	157,00	1,282 ⁴		158	∞ A., Ä.; nl. W.	2,203
2774	2,7-Dichlor-Fluorescein	C ₂₀ H ₁₀ O ₃ Cl ₂	401,19				wl. W., A., Ä. ll. Alkali	19(722)
2775	3',6'-Dichlor- fluorescein	C ₂₀ H ₁₀ O ₃ Cl ₂	401,19	^{20°} 1,011 ⁴ ^{20°}		191		1,154
2776	1,1-Dichlor-heptan	CH ₃ · [CH ₂] ₅ · CH · Cl ₂	169,1			68-72 ⁷ mm		—
2777	1,2-Dichlor-heptan	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CHCl · CH ₂ · Cl	169,1	1,064 ⁴		120 ²⁸ mm subl.	l. A., Ä.; nl. k. Lg.	1,154 6,849
2778	1,7-Dichlor-heptan	Cl · CH ₂ · [CH ₂] ₄ · CH ₂ · Cl	169,1		144-5			
2779	2,3-Dichlor- hydrochinon	(HO) · C ₆ H ₃ Cl ₂	179,01		169-70			
2780	2,5-Dichlor- hydrochinon	(HO) · C ₆ H ₃ Cl ₂	179,01	1,815 ²⁴			l. A., Ä.; l. h. W., Eg.	6,850
2781	Dichlorisobutan							
2782	Dichlorisopentant, s. Nr. 2791-2796							

2783	2,2-Dichlor-1-jod- äthan	$\text{J} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHCl}_2$	224,88	2,219		171-2	nl. W.	1,98
2784	2,5-Dichlor-jodbenzol	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{J}$	272,92		21	251	I. A., Ä.	5,221
2785	3,4-Dichlor-jodbenzol	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{J}$	272,92		30,5	117 ¹⁵ mm	I. A., Ä.	—
2786	Dichlorjodmethan	Cl_2CHJ	210,85	2,403 ^{21,5°}		132	nl. W.	1,71
2787	Dichlormaleinsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CCl} : \text{CCl} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	184,97		zers. 119-20		II. W., A., Ä.; nl. Chlf.	2,753
2788	Dichlormethan, s. Nr. 4544							
2789	4,5-Dichlor-2- (Methylchlorid) methoxyphenol	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	192,96		72	270		—
2790	Dichlormethylarsin	$\text{CH}_3 \cdot \text{AsCl}_2$	160,86	1,838 ^{21°}	-59	133-6	I. A., Ä.; wl. W.	4,601
2791	1,4-Dichlor-2- methylbutan	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	141,04	1,103 ⁴ 15°		170-2	∞ A., Ä.; nl. W.	1(47)
2792 ₈₁₂	2,3-Dichlor-2- methylbutan	$(\text{CH}_3)_2\text{CCl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_3$	141,04	1,068 ⁴ 20°		130-5	∞ A., Ä.; nl. W.	1,135
2793	2,4-Dichlor-2- methylbutan	$(\text{CH}_3)_2\text{CCl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	141,04	1,065 ⁴ 20°		152-4 (schw. zers.)	∞ A., Ä.; nl. W.	1,135
2794	3,3-Dichlor-2- methylbutan	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CH}_3$	141,04	1,065 ⁴		145		1,135
2795	3,4-Dichlor-2- methylbutan	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	141,04	1,092 ^{17,5°}		143-5	∞ A., Ä.; nl. W.	1,135
2796	4,4-Dichlor-2- methylbutan	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHCl}_2$	141,04	1,05 ^{24°}		130	∞ A., Ä.; nl. W.	1,135
2797	1,1-Dichlor-2- methylpropan	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CHCl}_2$	127,02	1,011 ^{12°}		103-5 (Zers.)		1,126
2798	1,2-Dichlor-2- methylpropan	$(\text{CH}_3)_2\text{CCl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	127,02	1,097 ^{20°}		107-8		1,126
2799	1,3-Dichlor-2- methylpropan	$(\text{ClCH}_2)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	127,02	1,138 ^{20°} 48,5°		45 ¹⁰ mm		2 E 1,88
2800	1,2-Dichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_6\text{Cl}_2$	197,06	1,315 ⁴	37	282		5,542
2801	1,3-Dichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_6\text{Cl}_2$	197,06	76° 4	61,5	291 ⁷⁷⁵ mm		5,542
2802	1,4-Dichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_6\text{Cl}_2$	197,06		67-8	286-7 ⁴⁰ mm	II. Aceton; swl. A.	5,542
2803	1,5-Dichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_6\text{Cl}_2$	197,06		107		I. A., Ä.; nl. W.	5,543
2804	1,6-Dichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_6\text{Cl}_2$	197,06		48-9			5,543

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2805 2477	1,7-Dichlor-naphthalin	C ₁₀ H ₆ Cl ₂	197,06	$\frac{100^\circ}{1,261}$ $\frac{4}{100^\circ}$	63-4	285-6	I. A., Ä.	5,543
2806 2511	1,8-Dichlor-naphthalin	C ₁₀ H ₆ Cl ₂	197,06	1,292 ⁴	88	zers.		5,544
2807	2,3-Dichlor-naphthalin	C ₁₀ H ₆ Cl ₂	197,06		120		I. h. A., Ä.	5,544
2808	2,6-Dichlor-naphthalin	C ₁₀ H ₆ Cl ₂	197,06		135-6	285	II. Ä.; wl. A.	5,544
2809	2,7-Dichlor-naphthalin	C ₁₀ H ₆ Cl ₂	197,06		114		II. h. A.	5,544
2810	2,3-Dichlor- naphthochinon-(1,4)		227,05		192,5		I. h. A.; wl. Ä.; nl. W.	7,729
2811	1,4-Dichlor- naphthol-(2)	Cl ₂ C ₁₀ H ₅ · OH	213,06		124		I. A., Ä.	6,650
2812	2,3-Dichlor- naphthol-(1)	Cl ₂ C ₁₀ H ₅ · OH	213,06		101		I. A., Ä.	6,612
2813	2,4-Dichlor- naphthol-(1)	Cl ₂ C ₁₀ H ₅ · OH	213,06		107-8		I. Bzl., A., Eg., Ä.	6,612
2814	3,6-Dichlor- naphthol-(2)	Cl ₂ C ₁₀ H ₅ · OH	213,06		125			6,650
2815	5,7-Dichlor- naphthol-(1)	Cl ₂ C ₁₀ H ₅ · OH	213,06		132		I. A., Ä.	6,612
2816	5,8-Dichlor- naphthol-(1)	Cl ₂ C ₁₀ H ₅ · OH	213,06		115		I. A., Ä.	6,613
2817	6,7-Dichlor- naphthol-(1)	Cl ₂ C ₁₀ H ₅ · OH	213,06		151		I. A., Ä.	6,613
2818	7,8-Dichlor- naphthol-(1)	Cl ₂ C ₁₀ H ₅ · OH	213,06		95			6,613
2819	1,1-Dichlor- 1-nitroäthan	Cl ₂ C(NO ₂) · CH ₃	143,97	$\frac{20^\circ}{1,405}$ $\frac{20}{20}$		122-5	< 0,520° W.; 0,520° A. I. A.; nl. h. HCl	—
2820	2,6-Dichlor- 4-nitroanilin	Cl ₂ C ₆ H ₄ (NO ₂) · NH ₂	207,02		194-5			12,735
2821	2,3-Dichlor-1- nitrobenzol	Cl ₂ C ₆ H ₃ · NO ₂	192,01	1,721 ^{14°}	62	258		5,245
2822	2,4-Dichlor-1- nitrobenzol	Cl ₂ C ₆ H ₃ · NO ₂	192,01	1,439 ^{80°}	33	258,5	∞ Ä.; II. h. A.; nl. W.	5,245

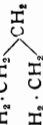
2823	2,5-Dichlor-1-nitrobenzol	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NO}_2$	192,01	1,669 ^{22°}	54,6	266	II. Bzl., h. A.; nl. W.	5,245
2824	2,6-Dichlor-1-nitrobenzol	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NO}_2$	192,01	1,603 ^{17°} 75°	72,5	130 ⁸ mm	I. A., CS ₂ ; nl. W.	5,246
2825	3,4-Dichlor-1-nitrobenzol	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NO}_2$	192,01	1,456 ⁴	43	255-6	I. A., Eg.; nl. W.	5,246
2826	3,5-Dichlor-1-nitrobenzol	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NO}_2$	192,01	1,692 ^{14°}	65,4		II. A.; I. h. A.; wtl. Bzl.; nl. W.	5,246
2827	2,6-Dichlor-4-nitrophenol	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2) \cdot \text{OH}$	208,01	20° 1,822 ⁴ 20°	125 Zers.		I. A.; Bzl., Chlf.; wtl. A., W.	6,142
2828	4,6-Dichlor-2-nitrophenol	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2) \cdot \text{OH}$	208,01	1,822 ⁴ 20°	122-3	subl. < 100	< 0,5 ^{20°} W.	6,142
2829	1,1-Dichlor-1-nitropropan	$\text{C}_3\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{NO}_2)\text{Cl}_2$	157,99	1,314 ²⁰	141-4		nl. W.	—
2830	1,1-Dichlor-1-nitrosoäthan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{NO}$	127,97	1,252 ^{19°}	68		nl. W.	1,99
2831	1,4-Dichlor-pentan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHCl} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{Cl}$	141,04	25° 1,094 ⁴	58-60 ¹⁵ mm		∞ A., A.; nl. W.	1,131
2832	1,5-Dichlor-pentan	$\text{ClCH}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	141,04	1,094 ⁴	180-1		I. CS ₂ , A., A.; Chlf.; nl. W.	1,131
2833	2,3-Dichlor-pentan	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_3$	141,04		138-9		∞ A., A.; nl. W.	1,131
2834	2,4-Dichlor-pentan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_3$	141,04	1,063 ^{18°}	147-50		∞ A., A.; nl. W.	1(43)
2835	2,3-Dichlor-phenol	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	163,01	60° 1,383 ²⁵	57			6(102)
2836	2,4-Dichlor-phenol	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	163,01	1,383 ²⁵	45	209-10	II. Chlf., A., A.; Bzl.; I. 160 ^{25°} CCl ₄ ; 0,45 ^{20°} W.	6,189
2837	2,5-Dichlor-phenol	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	163,01		58	211,7		6,189
2838	2,6-Dichlor-phenol	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	163,01		67	220		6,190
2839	3,4-Dichlor-phenol	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	163,01		68	253,5		6,190
2840	3,5-Dichlor-phenol	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	163,01		68	233-4	II. A.; P.A.	15(107)
2841	2,4-Dichlor-phenylhydrazin	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2$	177,04		94			
2842	2,5-Dichlor-phenylhydrazin	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2$	177,04		105		I. A., A., Eg.; wtl. h. W.	15,431
2843	3,5-Dichlor-phenylhydrazin	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2$	177,04		118		II. h. W., A., A.	15(116)
2844	3,6-Dichlor-pinthsäure	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3(\text{CO}_2\text{H})_2$	235,03					9,817
2845	1,1-Dichlorpropan	$\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CHCl}_2$	112,99	1,143 ^{10°}		87	I. A.; swl. W.	1,105

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2846 697	1,2-Dichlorpropan	CH ₃ ·CHCl·CH ₂ Cl	112,99	$\frac{20^\circ}{1,159 \frac{20}{20}}$	< -70	96,8	ll. A., Ä.; 0,27 ⁵⁰ ° W.	1,105
2847	1,3-Dichlorpropan	ClCH ₂ ·CH ₂ ·CH ₂ Cl	112,99	$\frac{20^\circ}{1,201 \frac{15}{20}}$		123,5	l. A., Ä.; 0,27 ²⁵ ° W.	1,105
2848 238	2,2-Dichlorpropan	(CH ₃) ₂ CCl ₂	112,99	$\frac{20^\circ}{1,093 \frac{20}{20}}$	-34,6	69,7	∞ CS ₂ ; l. A.; nl. W.	1,105
2849	1,1-Dichlor- propanol-(2)	CH ₃ ·CH(OH)·CHCl ₂	128,96	$\frac{20^\circ}{1,333 \frac{4}{20}}$		147-8		1,363
2850 1349	1,3-Dichlor- propanol-(2)	CH ₂ Cl·CH(OH)·CH ₂ Cl	128,96	$\frac{20^\circ}{1,367 \frac{4}{20}}$	< -20	174	∞ A., Ä.; 122 ⁰ ° W., 197 ⁰ ° W.	1,364
2851	2,3-Dichlor- propanol-(1)	CH ₂ Cl·CHCl·CH ₂ ·OH	128,96	$\frac{20^\circ}{1,355 \frac{4}{20}}$		183	∞ A., Ä.; 14,5° W.	1,356
2852	α,α-Dichlor- propionitril	CH ₃ ·CCl ₂ ·CN	123,98	$\frac{20^\circ}{1,431 \frac{15}{22}}$		105	∞ A., Ä.; nl. W.	2,251
2853	α,α-Dichlor- propionsäure	CH ₃ ·CCl ₂ ·CO ₂ H	142,98	$\frac{20^\circ}{1,389 \frac{4}{20}}$		185-90	ll. W., A.	2,250
2854	α,β-Dichlor- propionsäure	ClCH ₂ ·CHCl·CO ₂ H	142,98	$\frac{20^\circ}{1,246 \frac{4}{20}}$	50	210 (Zers.)	l. W., A., Ä.	2,252
2855 878	α,β-Dichlor-propion- säureäthylester	CH ₃ Cl·CHCl·CO ₂ ·C ₂ H ₅	170,98	$\frac{20^\circ}{1,150 \frac{20}{20}}$		184		2,252
2856	α,β-Dichlor-propion- säurebutylester	CH ₃ Cl·CHCl·CO ₂ ·[CH ₂] ₃ ·CH ₃	199,08			65-6 ²⁵ mm		—
2857	α,β-Dichlor-propion- säuremethylester	CH ₃ Cl·CHCl·CO ₂ ·CH ₃	157,00			72-5 ²¹ mm		—
2858	α,β-Dichlor-propion- säurephenylester	CH ₃ Cl·CHCl·CO ₂ ·C ₆ H ₅	219,07	$\frac{19,5^\circ}{1,176 \frac{0}{20}}$		130-5 ¹⁸ mm		—
2859 724	α,α-Dichlor-propylen	CH ₃ ·CH·CCl ₂	110,98			78	nl. W.	1,199
2860	α,β-Dichlor-propylen	CH ₃ ·CCl·CHCl	110,98			75	nl. W.	1,199

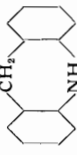
2861	α, γ -Dichlor-propylen	$\text{CH}_3\text{Cl} \cdot \text{CH} : \text{CHCl}$	110,98	1,233 ^{17,5} ^o	109	∞ A., $\tilde{\Lambda}$.; nl. W.	1,199
2862	β, γ -Dichlor-propylen	$\text{CH}_2 : \text{CCl} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	110,98	1,204 ²³ ^o	94		1,199
2863	2,3-Dichlor-propylnitril(1)	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{ONO}_2$	173,99	1,3 ⁷ ^o	180		1,356
2864	α, α' -Dichlor-stilben	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CCl} : \text{CCl} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	248,99		α : 143 β : 63	II. $\tilde{\Lambda}$.	5,634
2865	2,2-Dichlor-tetrabromäthan	$\text{Br}_2\text{C} \cdot \text{CCl}_2\text{Br}$	414,60		180 (Zers.)	II. $\tilde{\Lambda}$.	1,95
2866	2,3-Dichlor-thiophen	$\text{HC} \equiv \text{C} \cdot \text{Cl}$ $\text{HC} \cdot \text{S} \cdot \text{C} \cdot \text{Cl}$	153,04		173-4		—
2867	2,4-Dichlor-thiophen	$\text{Cl} \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$ $\text{HC} \cdot \text{S} \cdot \text{C} \cdot \text{Cl}$	153,04		—34		—
2868	2,5-Dichlor-thiophen	$\text{HC} \equiv \text{CH}$ $\text{Cl} \cdot \text{C} \equiv \text{S} \cdot \text{C} \cdot \text{Cl}$	153,04		—43,4		17,33
2869	3,4-Dichlor-thiophen	$\text{Cl} \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{Cl}$ $\text{HC} \cdot \text{S} \cdot \text{CH}$	153,04		1		—
2870	N,N-Dichlor-p-toluolsulfamid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{NCl}_2$	240,11		83	I. Chlf.; 120 Bzl.; swl. W.; zers. h. $\tilde{\Lambda}$.	11,107
2871	1,2-Dichlor-1,1,2-tribromäthan	$\text{Br}_2\text{CCl} \cdot \text{CHBrCl}$	335,69	2,626 ^{21,5} ^o	—5		1,94
2872	2,2-Dichlor-1,1,2-tribromäthan	$\text{Br}_2\text{CH} \cdot \text{CCl}_2\text{Br}$	335,69		215-20		1,94
2873	dl-3,5-Dichlor-tyrosin	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{Cl})_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{COOH} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	286,12		~ 252 (Zers.)	4 W.; wl. Bzl.; swl. A., $\tilde{\Lambda}$.	14(670)
2874	Dicinnamalacetone	$(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH} : \text{CH}_2)_2\text{CO}$	286,35		146	I. Eg.; h. A.; wl. $\tilde{\Lambda}$.; nl. W.	7,524
2875	Dicyan	$\text{NC} \cdot \text{CN}$	52,04	fl. 0,866 ^{17,2} ^o gasf. 2,335 g/l	—34,4	450 ²⁰ ml W., 2300 ²⁰ ml A., 500 ²⁰ ml $\tilde{\Lambda}$.	2,549
2876	Dicyan-diamid	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}(:\text{NH}) \cdot \text{NH} \cdot \text{CN}$	84,08	1,40 ¹⁴ ^o	207-8	2,318 ^o W., 1,313 ^o A., 0,0113 ^o $\tilde{\Lambda}$.	3,91

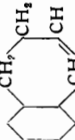
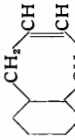
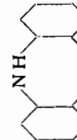
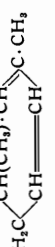
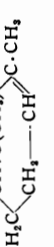
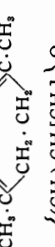
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2877	Dicyan-diamidin	H ₂ N · C(:NH) · NH · CO · NH ₂	102,10		105	zers. 160	l. h. W.; wl. k. A.; nl. A.	3,89
2878	Dicyandiamidin-sulfat	H ₂ N · C(:NH) · NH · CO · NH ₂ · 1/2 H ₂ SO ₄ · H ₂ O	338,31		193-5	-H ₂ O, 110	5 k. W.; 33 h. W.; l. verd. S.; wl. A.; nl. A.	3,90
2879	Dicyansulfid	(CN) ₂ S	84,08	0,866 ^{17°} 21°	60	zers.	nl. A. l. A., A.	3,180
2880	Dicyclohexyl		166,30	0,886 ⁴	3,6	236 ⁷⁵⁸ mm	∞ Aceton, A., Bzl.; 725° M.; nl. W.	5,108
2881	Dicyclohexyl-amin	(C ₆ H ₁₁) ₂ NH	181,31	0,925 ^{18°} 0°	~20	254-6 ⁷⁴⁵ mm	∞ A.; ll. A.; 0,1628° W.; l. Bzl.	12,6
2882	Dicyclohexyl-keton	(C ₆ H ₁₁) ₂ CO	194,31	0,986 ⁰		159 ²⁰ mm		7,143
2883 1620	Dicyclopentadien		132,20	0,976 ^{36°} (19)	32,9 (19)	170 (schw. Zers.)	ll. A., A.	5,495
2884 2886	Didecylketon 1,1-Difluoräthen	(CH ₃ · [CH ₂] ₉ · CO · [CH ₂] ₉ · CH ₃) CH ₂ · CF ₂	310,55 64,04		64	< -70	l. A.; nl. W. l. A., A.; nl. W.	1(374) 1,186 12(297)
2887	2,5-Difluoranilin	F ₂ C ₆ H ₃ · NH ₂	129,1	1,288 ^{17,20°} 20°	13,5	85,8 ³⁰ mm		
2888 745	m-Difluor-benzol	C ₆ H ₄ F ₂	114,04	1,172 ⁴ 20°	-59	83		5(108)
2889 677	p-Difluor-benzol	C ₆ H ₄ F ₂	114,04	1,164 ⁴ 18°	-23,7	88,9		5,199
2890 104	2,2-Difluor-1-bromäthan	F ₂ CH · CH ₂ Br	144,96	1,824 ⁵	-74,5	57,3	∞ A., A.; swl. W.	1,89
2891	2,2-Difluor-1-chloräthan	F ₂ CH · CH ₂ Cl	100,50	> 1	36			1,83
2892 377	1,1-Difluor-1,2-dibromäthan	F ₂ CHBr · CH ₂ Br	223,87	2,242 ^{12,20°}	-56,5	93	nl. W.	1,92
2893 1149	2,2-Difluor-1,1-dibromäthan	F ₂ CH · CHBr ₂	223,87	2,312 ^{20°}		107,5		1,92

2894	2,2-Difluor-1,1-dichloräthan	$F_2CH \cdot CHCl_2$	134,95	1,4941°	60	∞ A., Ä.; nl. W.	1,85
2895	1,2-Difluor-1,2-dichloräthan	$FCI \cdot C \cdot CClF$	132,93	-112	20,9	—	—
2896	Difluor-dichlormethan (Freon-12)	F_2CCl_2	120,92	1,486-30°	-155	I. A., Ä.; nl. W.	1,61
2897	2,2-Difluor-diphenyl	$F \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot F$	190,18	25° 1,336 $\frac{4}{4}$	117	—	—
2898	4,4'-Difluor-diphenyl	$F \cdot C_6H_4 \cdot C_6H_4 \cdot F$	190,18	1,336 $\frac{4}{4}$	94-5	I. Öl, A., Chlf., Ä.; nl. W.	5,579
2899	Difluoressigsäure	$F_2CH \cdot CO_2H$	96,04	1,53610°	-0,35	∞ A., Ä., W.	2,193
2900	2,2-Difluor-1-jodäthan	$F_2CH \cdot CH_2J$	191,96	2,24312,2°	89,5	nl. W.	1,98
2901	1,2-Difluor-1,1,2,2-tetrabromäthan	$BrBr_2C \cdot CFBr_2$	381,68	62,5	186,5 ⁷⁵⁸ mm	I. A., Eg.; nl. W.	1,95
2902	1,2-Difluor-1,1,2,2-tetrachloräthan	$CCl_2C \cdot CCl_2$	203,85	1,6430°	26,5	II. Bzl., A., Ä.; nl. W.	—
2903	2,2-Difluor-1,1,2,2-tetrachloräthan	$Cl_3C \cdot CF_2Cl$	203,85	52	91	II. Ä.; wl. k. A.; nl. W.	1,86
2904	1,2-Difluor-1,1,2,2-tribromäthan	$Br_2FC \cdot CHBrF$	302,78	2,60320°	146	nl. W.	1,94
2905	Diformylhydrazin	$CHO \cdot NH \cdot NH \cdot CHO$	88,07	159-60	—	II. W.; wl. A.; nl. Ä.	2,93
2906	1,3-Difurfuryliden-cyclohexanon-(2)	$(C_6H_5O \cdot CH)_2C_6H_5O$	254,27	144-5	>400 (schw. Zers.)	I. h. Ä., Ä.; nl. h. W.	2E19,165
2907	1,3-Difurfuryliden-cyclopentanon-(2)	$(C_6H_5O \cdot CH)_2C_5H_5O$	240,25	162-3	zers.	I. h. Ä.; swl. Ä., CS ₂ ; nl. W.	19,140
2908	m-Digallussäure	$HO \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot CO \cdot O \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot CO_2H$	322,22	268-70 (Zers.)	—	I. W.; wl. abs. A.; nl. abs. Ä.	10,486
2909	Diglycerin	$[(HO)_2C_2H_5]_2O$	166,17	246 (Zers.)	220-30 ¹⁰ mm	I. h. W.; nl. Ä.	1,513
2910	Diglycylglycin	$H_2N \cdot [CH_2 \cdot CO \cdot NH]_2 \cdot CH_2COOH$	189,17	20° 1,170 $\frac{20}{20}$	—	II. h. W.; nl. A., Ä.	4,374
2911	Diglykolchlorhydrin	$Cl \cdot CH_2CH_2 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2OH$	124,57	1,170 $\frac{20}{20}$	180-5 zers.	II. W., A.; wl. Ä.	1,467
2912	Diglykolsäure	$(HO_2C \cdot CH_2)_2O \cdot H_2O$	152,10	0,80620° 25°	261,9	I. A., Ä.; nl. W.	3,234
2913	Diheptyläther	$(CH_3 \cdot [CH_2])_4O$	214,38	—	—	—	1,414
2914	Diheptylessigsäure	$(CH_3 \cdot [CH_2])_4CH \cdot CO_2H$	256,42	0,877 $\frac{4}{4}$	187-94 mm	II. A., Ä., Bzl.; swl. W.	2,376

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2915	Diheptylketon	$(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6)_2\text{CO}$	226,39		39–40	178	I. A.	1,717
2916	Diheptylsulfid	$(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6)_2\text{S}$	230,44		298	192–5	swl. W.	1,415
2917	Diheptylamin	$(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}_2)_2\text{NH}$	185,34					4(384)
2918	Diheptylketon	$(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6)_2\text{CO}$	198,34	0,82530°	33	264	II. Chlf., A., Ä.; I. Lg.	1,715
2919	Dihydracrylsäure, Na-Salz	$\text{O}(\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{Na})_2$	206,12				I. h. 90% ig. A.; II. k. 95% ig. A.	3,297
2920	2,2'-Dihydrazino- diphenyl	$(\text{H}_2\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2$	214,26		110		II. Chlf., A., h. Bzl.; I. h. W.; nl. PÄ.	15,584
2921	4,4'-Dihydrazino- diphenyl	$(\text{H}_2\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2$	214,26		165–7 (Zers.)		swl. h. W.; swl. A., Ä.	15,585
2922	9,10-Dihydro-acridin		181,23		169	subl. unter Zers. 300	I. h. A., Ä.; nl. W.	20,443
2924	9,10-Dihydro- anthranol-(9)		196,24		76		I. h. W., A., Ä., Bzl.	6,697
2925	9,10-Dihydro- anthrazen	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_4$	180,24	$\frac{11^\circ}{4}$ 0,897	108,5	305	II. Bzl., A., Ä.; nl. W.	5,641
2926	Dihydro-carveol, rechtsdrehend	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2$	154,24	$\frac{20^\circ}{4}$ 0,927		224–5		6,63
2927	Dihydrocarvon, linksdrehend	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2) \cdot \text{CH}_2$	152,23	$\frac{20^\circ}{4}$ 0,925		221–2	I. Chlf., PÄ., abs. A., Ä., Bzl.	7,83
2928	Dihydro-cholesterin	$\text{C}_{27}\text{H}_{47} \cdot \text{OH}$	388,65		104–5	210–20 ¹ mm		—
2929	Dihydro-imidazol	$\text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO}$	86,09		131		II. h. W., h. A.; swl. Ä.	24,3

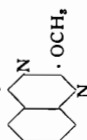
2930	1,4-Dihydro-kollidin- dicarbonsäure-(3,5)- diäthylester	$C_6H_5 \cdot O_2C \cdot C \cdot CH(CH_3) \cdot C \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$ $CH_3 \cdot C \cdot NH \cdot C \cdot CH_3$	267,32		131	315 (Zers.)	I. h. A., Chlf., Bzl.; wl. CS ₂ , Ä.; swl. W.	22,147
2931 2374	1,2-Dihydro-naphthalin		130,18	0,9974 ^{20°}	-8	89 ²⁴ mm	I. A., Ä.; nl. W.	5(249)
2932	1,4-Dihydro-naphthalin		130,18	12° 0,997 ⁴	25-8	211-2	I. A., Ä.; nl. W.	5,518
2933	9,10-Dihydro-phenazin		182,22		212		swl. A.; nl. W., Bzl.	23,209
2934	Dihydrophytol, s. Nr. 6485		112,12		105-6 (schw. zers.)		II. A., W.; I. Aceton, h. Bzl.; swl. abs. Ä.	7,554
2935	Dihydroresorcin	$CH_3 \cdot C_6H_3$	94,15	20° 0,823 ⁴		100,5-1,5		5,62
2936	1,2-Dihydro-toluol	$CH_3 \cdot C_6H_5$	108,18			129-30 ⁷⁴⁵ mm		5,119
2937 1259	Δ 1,5-Dihydro-m-xylol		108,18					5(63)
2938 1332	Δ 2,6-Dihydro-o-xylol		108,18	20° 0,830 ⁴		134,5		5,119
2939 1339	Δ 1,3-Dihydro-p-xylol		108,18	20° 0,830 ⁴		135-8		5,119
2940 226	Diisoamyläther	$\{(CH_2)_4CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot O\}$	158,28	20° 0,777 ⁴		173,4	∞ A., Chlf., Ä.; nl. W.	1,401
2941 478	Diisoamylamin	$[(CH_2)_4CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH]$	157,29	21° 0,767 ⁴	-44	188-90	∞ Ä.; I. A., Chlf.; wl. W.	4,182
2942	Diisoamyldisulfid	$[(CH_2)_4 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot S \cdot S \cdot]$	206,40	0,918 ^{18°}		250 (schw. Zers.)		1,406

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2943	Diisoamyl- keton	(CH ₃) ₂ CH · [CH ₂] ₂ · CO · [CH ₂] ₂ · CH(CH ₃) ₂	170,29	^{20°} 0,843 ⁴		226	I. A., Ä.; nl. W.	1,714
2944 <i>96,5</i>	Diisoamyl-sulfid	{(CH ₃) ₂ CH · [CH ₂] ₂ · S	174,34			216	∞ A., Ä.; nl. W.	1,405
2945	Diisoamyl-sulfon	[(CH ₃) ₂ CH · [CH ₂] ₂] ₂ SO ₂	206,34		31	295	II. A., Ä.; swl. W.	1,406
2946	Diisobutyl-äther	[(CH ₃) ₂ CH · CH ₂] ₂ O	130,22	0,762 ^{15°} ^{25°}		122-2,5	nl. W.	1,376
2947 <i>239</i>	Diisobutyl-amin	[(CH ₃) ₂ CH · CH ₂] ₂ NH	129,24	0,741 ⁴ ^{20°}	-70	139-40	I. A., Ä.; swl. W.	4,166
2948	Diisobutylen	(CH ₃) ₂ C:CH · C(CH ₃) ₃	112,21	0,721 ⁴ ^{21°}	-106,5	102,5 ⁷⁵⁶ mm		1,222
2949 <i>26,3</i>	Diisobutylketon	[(CH ₃) ₂ CH · CH ₂] ₂ CO	142,23	0,805 ⁴		168	∞ A., Ä.; < 0,06 W.	1,710
2950	Diisobutyl-sulfid	[(CH ₃) ₂ CH · CH ₂] ₂ S	146,28	0,836 ^{10°}	-105,5 33-4	172-3 ⁷⁴⁷ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	1,379
2951	Diisopropanolamin	(C ₃ H ₇ · OH) ₂ NH	133,19	^{20°} 0,836 ^{10°}				2 E 4,737
2952 <i>33</i>	Diisopropyläther	[(CH ₃) ₂ CH] ₂ O	102,17	0,725 ⁰	-60	68,5-69	∞ A., Ä.; 0,2 W.	1,262
2953	Diisopropylamin	[(CH ₃) ₂ CH] ₂ NH	101,19	0,722 ^{20°} ^{25°}	-61	83,5 ⁷⁴³ mm	I. W., A.	4,154
2954	o-Diisopropyl-benzol	[(CH ₃) ₂ CH] ₂ C ₆ H ₄	162,26	0,858 ²⁵ ^{25°}	-105	210	∞ A., Ä.; nl. W.	5,447
2955	m-Diisopropyl-benzol	[(CH ₃) ₂ CH] ₂ C ₆ H ₄	162,26	0,860 ²⁵ ^{20°}		202	∞ A., Ä.; nl. W.	5,447
2956 <i>33,1</i>	Diisopropyl-keton	[(CH ₃) ₂ CH] ₂ CO	114,18	0,806 ⁴		123,7	∞ A., Ä.; I. Bzl.; swl. W.	1,703
2957	Diisopropyl-nitrosamin	[(CH ₃) ₂ CH] ₂ N · NO	130,19		46	194-5	I. A., Ä.; Bzl.; swl. W.	4,156
2958	Diisopropyl-sulfid	[(CH ₃) ₂ CH] ₂ S	118,23			120,5 ⁷⁶³ mm	II. W.	1,367
2959	Diisopropyl-sulfon	[(CH ₃) ₂ CH] ₂ SO ₂	150,23		36		I. A.	1,367
2960	Dijodacetone	J · CH ₂ · CO · CH ₃ · J	309,9		65-6			1,660
2961	Dijodäcetylen	J · C · C · J	277,86		82	zers. 80-100	wl. k. Lg.	1,246

2962	1,1-Dijod-äthan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{J}_2$	281,89	$2,84^\circ$		177-9	1,199
2963	1,2-Dijod-äthan	$\text{JCH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J}$	281,89	$2,132^{10^\circ}$	81-2	zers.	1,199
2964 2560	cis-1,2-Dijod-äthylen	$\text{CHJ} : \text{CHJ}$	279,88	$3,063^{20^\circ}$	-13,8	188 (Zers.)	1,194
2965	trans-1,2-Dijod-äthylen	$\text{CHJ} : \text{CHJ}$	279,88	$3,303^{21^\circ}$	73	192	1,194
2966	2,4-Dijod-anilin	$\text{J}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$	344,95	2,75	95-6		12,675
2967	3,5-Dijod-anthranilsäure	$\text{J}_2\text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2)\text{CO}_2\text{H}$	388,96		230-2		14(655)
2968	Dijodtophan (Biloptin)	$\text{C}_8\text{H}_5\text{H}_4\text{O}_2\text{N}_2\text{J}_2$	501,08		291-2		2 E 22,74
2969	c-Dijod-benzol	$\text{C}_6\text{H}_4\text{J}_2$	329,93	$2,54^{20^\circ}$	27	286,5	5,225
2970	m-Dijod-benzol	$\text{C}_6\text{H}_4\text{J}_2$	329,93	$2,47^{25^\circ}$	40,4		5,225
2971	p-Dijod-benzol	$\text{C}_6\text{H}_4\text{J}_2$	329,93		129,4		5,227
2972	1,4-Dijod-butan	$\text{J}[\text{CH}_2]_2\text{J}$	309,94	$2,307^{18^\circ}$	5,8	120-5 ¹² mm	1,123
2973	2,4-Dijod-1,3-dinitrobenzol	$\text{C}_6\text{H}_2\text{J}_2(\text{NO}_2)_2$	419,90		165		5,270
2974	Dijodessigsäure	$\text{J}_2\text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	311,88		110		2,224
2975	1,6-Dijod-hexan	$\text{J}[\text{CH}_2]_4\text{J}$	338,00	$2,05^{18^\circ}$	9,5	163 ^{17,5} mm	1,147
2976	3,5-Dijod-2-oxybenzoesäure	$\text{J}_2\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	389,94		230 (Zers.)		10,113
2977	3,5-Dijod-4-oxybenzoesäure	$\text{J}_2\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	389,94		237 (Zers.)		10,180
2978	1,5-Dijod-pentan	$\text{J}[\text{CH}_2]_3\text{J}$	323,97	$2,194^{18^\circ}$	9	149 ²⁰ mm	1,133
2979	2,4-Dijod-phenol	$\text{J}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	345,90		72	subl. 100	6,209
2980	2,6-Dijod-phenol	$\text{J}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	345,90		68		6,210
2981	3,4-Dijod-phenol	$\text{J}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	345,90		83		6,211
2982	3,5-Dijod-phenol	$\text{J}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	345,90		104		6,211
2983	2,6-Dijod-phenol-sulfonsäure-(4), s. Nr. 6842						
2984	1,2-Dijod-propan	$\text{CH}_3\text{CHJ} \cdot \text{CH}_2\text{J}$	295,92	$2,490^{18,5^\circ}$		zers.	1,115
2985	1,3-Dijod-propan	$\text{J}[\text{CH}_2]_2\text{J}$	295,92	$2,576^{15^\circ}$	-13	224	1,115
2986	2,2-Dijod-propan	$(\text{CH}_3)_2\text{CJ}_2$	295,92	$2,15^{0^\circ}$		147-8 (Zers.)	1,115
2987	1,3-Dijod-propanol-(2)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{OH}$	311,92	$2,4^{15^\circ}$	er- start -16	zers.	1,366

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
2988	3,5-Dijod-salicyl- säureäthylester	$J_2C_6H_4(OH) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	417,99		133	zers. 200	I. h. A.; vl. Ä.; nl. K. W.; I. A., Ä., Chlf.; nl. W.	10,114
2989	2,5-Dijod-thiophen	$HC \equiv CH$ $JC \cdot S \cdot CJ$	335,94		40			17,35
2990	3,5-Dijod-4l-tyrosin (Jodgorgosaure)	$HO \cdot C_6H_4J_2 \cdot CH_2 \cdot CH(NH_2) \cdot COOH$	433,01		200 (Zers.)		0,56 ¹⁵ W.	14,622
2991	3,5-Dijod-l-tyrosin	$HO \cdot C_6H_4J_2 \cdot CH_2 \cdot CH(NH_2) \cdot COOH$	433,01		213 (Zers.)		0,288 ¹⁵ W.; I. verd. Alkali; zers. h. wss. A.	14,619
2992	Diketopiperazin	$HN \begin{array}{c} \diagup CO \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CO \end{array} NH$	114,10		311–12 (Zers.)	260 subl.	swl. W.	24,264
2993	Dimedon (1,1-Di- methylecyclohexan- dion-(3,5))	$H_2C \begin{array}{c} \diagup CO \cdot CH_2 \\ \diagdown CO \cdot CH_2 \end{array} C(CH_3)_2$	140,18		148–9		0,41 ¹⁰ W., 3,89 ¹⁰ W.; I. A.; 6,6 h. Bzl.; swl. Ä.	7,559
2995	2,4-Dimethoxy- benzaldehyd	$(CH_3 \cdot O)_2 \cdot C_6H_3 \cdot CHO$	166,17		71	165 ¹⁰ mm	I. Bzl., A., Lg., Ä.; nl. W.	8,242
2996	3,4-Dimethoxy- benzaldehyd	$(CH_3 \cdot O)_2 \cdot C_6H_3 \cdot CHO$	166,17	¹⁵ 1,091	44,7	281	I. A., Ä.; vl. h. W.	8,255
2997	1,2-Dimethoxy-benzol (Veratrol)	$(CH_3 \cdot O)_2 \cdot C_6H_4$	138,16	¹⁵ 1,091	22,5	207,1	I. A., Ä.; swl. W.	6,771
2998	1,3-Dimethoxy-benzol	$(CH_3 \cdot O)_2 \cdot C_6H_4$	138,16	¹⁵ 1,062	–52	216,5–7,5	II. A., Ä.; swl. W.	6,813
2999	1,4-Dimethoxy-benzol	$(CH_3 \cdot O)_2 \cdot C_6H_4$	138,16	⁵⁵ 1,053	56	212,6	II. A., Ä.; swl. W.	6,843
3000	4,4'-Dimethoxy- benzophenon	$(CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4)_2 \cdot CO$ OCH_3	242,26		144,5		I. Bzl., h. A., Chlf.	8,317
3001	2,4-Dimethoxy- chinazolin		190,20		75		I. A., Ä.; nl. W.	23,486

3002	6, 7-Dimethoxy-3, 4-dihydroisochinoln-chlor-methylat		304,77			61-2; 186 (Zers.) (w. f.) 102-2,5		II. W. A.; wl. Chlf.	21,170
3003	6, 7-Dimethoxy-phtalid		194,18				subl.	0,1415° W., 4,5100° W.; I. A., Chlf., Ä., Bzl.	18,89
3004	3, 4-Dimethoxy-phtalsäure	$(\text{CH}_3 \cdot \text{O})_2 \text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	262,21			182-6 (Zers.) 180-90		0,09 Ä.; I. A.; wl. k. W.	10,543
3005	4, 5-Dimethoxy-phtalsäure	$(\text{CH}_3 \cdot \text{O})_2 \text{C}_6\text{H}_3(\text{CO}_2\text{H})_2$	226,18					wl. W.	10,552
3006	N, N-Dimethyl-acetanilid	$(\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2)$	87,12		20° 0,943 $\frac{1}{4}$		165,5 $\frac{1}{2}$ 54 mm		4,59
3008	2, 3-Dimethyl-acetanilid	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	163,21			132-3		I. h. W., A., Ä.	12,1101
3009	2, 4-Dimethyl-acetanilid	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	163,21			128-9		I. A.; swl. k. W.	12,1118
3010	2, 5-Dimethyl-acetanilid	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	163,21			138-9		I. h. W., h. Toluol	12,1137
3011	2, 6-Dimethyl-acetanilid	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	163,21			174-6		II. A.; nl. W.	12,1109
3012	3, 4-Dimethyl-acetanilid	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	163,21			98-9		I. A.; nl. W.	12,1104
3013	3, 5-Dimethyl-acetanilid	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	163,21		20° 0,977 $\frac{20}{25}$ 0,999 $\frac{25}{0}$	144,5		I. A.; nl. W.	12,1131
3014	Dimethylacetessig-säureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	158,19				184-5	I. A., Ä.; swl. W.	3,695
3015	Dimethylacetessig-säure-methylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	144,09				174		3,695
3016	Dimethyl-acetylen	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3$	54,09		0° 0,715 $\frac{0}{18^\circ}$	-32,8	28	I. A.; nl. W.	1,249
3017	α, β-Dimethyl-acrolein	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CHO}$	84,11		0,8723		115,9	2 W.	1,733
3018	trans-α, β-Dimethyl-acrolein	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CHO}$	84,11		0° 0,870 $\frac{1}{4}$		115,8 $\frac{73}{98}$ mm	∞ A., Ä.; 2,5 W.	1,733
3019	cis-α, β-Dimethyl-acrylsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	100,11		0,9834 $\frac{1}{2}$	45	185	I. h. W., A., Ä.	2,428

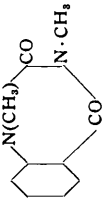
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3020 717	trans- α, β -Dimethyl- acrylsäure (Tiglinsäure)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	100,11	$76^\circ \frac{4}{4}$ 0,964	64,5	198,5	I. A., Ä., h. W.; wl. k. W.	2,430
3021	β, β -Dimethyl- acrylsäure	$(\text{CH}_3)_2\text{C} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	100,11	$1,006^{24^\circ}$	69–70	194–5	I. W., A., Ä.	2,432
3022	α, α -Dimethyl- adipinsäure	$\text{HOOC} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2(\text{CH}_2)_3 \cdot \text{COOH}$	174,11	86	321	321		2,696
3023	Dimethyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	46,07	1,617	-138,8	-23,7	I. A., Ä.; 3700 ^{18°} ml W.	1,281
3026	Dimethyl-äthylamin	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	73,14	$20^\circ \frac{4}{4}$ 0,874	< -20	37,5	I. A., Ä.; nl. W.	4,94
3027 1587	1,2-Dimethyl-4- äthylbenzol	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2$	134,21	$20^\circ \frac{4}{4}$ 0,861	< -20	187–8	I. A., Ä.; nl. W.	5,427
3028	1,3-Dimethyl-5- äthylbenzol	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2$	134,21	$20^\circ \frac{4}{4}$ 0,882	< -20	185	I. A., Ä.; nl. W.	5,429
3029 1586	1,4-Dimethyl-2- äthylbenzol	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot (\text{CH}_3)_2$	134,21	$17^\circ \frac{4}{4}$ 0,869	< -20	185,5 ⁷⁵⁹ mm	I. A., Ä.; nl. W.	5,428
3030 1595	1,5-Dimethyl-2- äthylbenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_2\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$	134,21	$15^\circ \frac{4}{4}$ 0,881	< -20	184–5	I. A., Ä.; nl. W.	5,428
3031	Dimethyl-äthyl- phenyl-monosilan	$(\text{CH}_3)_2(\text{C}_2\text{H}_5)(\text{C}_6\text{H}_5)\text{Si}$	162,21	$15^\circ \frac{4}{4}$ 0,881	197–99	197–99		16(525)
3032	Dimethyl-äthyl- propyl-monosilan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Si}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	130,21	$0^\circ \frac{4}{4}$ 0,7343	121	121		4(580)
3033	Dimethylamin	$(\text{CH}_3)_2\text{NH}$	45,08	$0^\circ \frac{4}{4}$ 0,680	-96	7,4	II. W.; I. A., Ä.	4,39
3033a	Dimethylamin- hydrochlorid	$(\text{CH}_3)_2\text{NH} \cdot \text{HCl}$	81,55	$20^\circ \frac{4}{4}$ 0,887	170–1		II. A.; 369 ^{25°} W. 16,9 ^{25°} Chlf.; nl. Ä.	4,41
3034 535	β -Dimethylamino- äthanol	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	89,14			135 ⁷⁵⁸ mm		4,276
3035	4-Dimethylamino- azobenzol	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	225,28		116–7	zers.	I. A., Benzin, Ä., Chlf.; nl. W.	16,312

3036	4-Dimethylamino-azobenzol-	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{HCl}$	261,75	168-74		16,312
3037	4-Dimethylamino-hydrochlorid	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{AsO}(\text{OH})_2$	349,20			16,885
3038	4-Dimethylamino-azobenzol-	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3\text{H}$	305,34			16,331
3041	4-Dimethylamino-sulfonsäure-(4)	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	149,19		244,30 mm 142,30 mm	14,25
3042	3-Dimethylamino-benz-aldehyd	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	149,19		137-389 mm	—
3043	4-Dimethylamino-benz-aldehyd	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	149,19	74	176-717 mm	14,31
3044	5-[4-Dimethylamino-benzal]-rhodanin	$\text{OC}-\text{NH}$ $(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{C} \cdot \text{S} \cdot \text{CS}$	264,35	240-70 (Zers.)	I. konz. S.; wl. h. A.; swl. Bzl., Ä., Chlf.; nl. W.	27,433
3045	2-Dimethylamino-benzoesäure	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	165,19	70	I. W., Ä.; wl. h. Ä.	14,325
3046	4-Dimethylamino-benzoesäure	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	165,19	238-9	I. W., Ä.; wl. Ä.	14,426
3049	3-Dimethylamino-benzolsulfonsäure-(1)	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3\text{H}$	201,24	zers. 266 270 (wf.) -H ₂ O, 135 92	I. W.	14,690
3050	4-Dimethylamino-benzolsulfonsäure-(1)	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3\text{H} \cdot \text{H}_2\text{O}$	219,25		I. h. W., Eg.; swl. Ä., Ä.	14,699
3051	4-Dimethylamino-benzophenon	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	225,28		II. h. Ä., Ä.; nl. W.	14,82
3052 2512	1-Dimethylamino-naphthalin	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	171,23	1,04220° 70°	I. A., Ä.; nl. W.	12,1221
3053	2-Dimethylamino-naphthalin	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	171,23	1,039 70	I. A., Ä.; nl. W.	12,1273
3054	3-Dimethylamino-phenol	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	137,18	85	I. A., Ä.; wl. h. W.	13,405
3055	4-Dimethylamino-phenol	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	137,18	78	I. A., Ä.; swl. Lg.	13,442
3056	4-Dimethylamino-phenol-sulfat	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4$	186,21	209-10	II. W.; wl. A.	13(149)
3057	[4-Dimethylamino-phenyl]-acetat	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3$	179,21	78-9	II. Chlf., Bzl.; I. A., Ä., Lg.; swl. W., Eg.	13,443
3058	3-Dimethylamino-propandiol-(1,2)	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHOH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	119,16		I. W., Ä., Ä., Chlf.	4,302

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3059	3-Dimethyl-amino-o- xylol	(CH ₃) ₃ N · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂	149,12	$\frac{20^\circ}{0,934}$		200		12,1101
3060 2990	4-Dimethyl-amino-m- xylol	(CH ₃) ₃ N · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂	149,12	$\frac{20^\circ}{0,915}$		203		12,1115
3061	4-Dimethyl-amino-o- xylol	(CH ₃) ₃ N · C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂	149,12	$\frac{20^\circ}{0,939}$		232,2		12,1103
3062 2193	N, N-Dimethylanilin	(CH ₃) ₂ N · C ₆ H ₅	121,18	$\frac{20^\circ}{0,956}$	2,5	193	I. A., Chlf., Ä.; nl. W.	12,141
3063 2293	2,3-Dimethylanilin	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ · NH ₂	121,18	$\frac{19,6^\circ}{0,991}$	< -15	223 ⁷³⁹ mm	I. A., Ä.; swl. W.	12,1101
3064 2222	2,4-Dimethylanilin	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ · NH ₂	121,18	$\frac{21^\circ}{0,978}$		213,5—4,5	swl. W.	12,1111
3065 2199	2,5-Dimethylanilin	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ · NH ₂	121,18	$\frac{21^\circ}{0,979}$	15,5	215 ⁷³⁹ mm	swl. W.	12,1135
3066	2,6-Dimethylanilin	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ · NH ₂	121,18	0,980 ^{15°}		216—7		12,1107
3067	3,4-Dimethylanilin	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ · NH ₂	121,18	$\frac{1,076^{17,5^\circ}}{0,972}$	49—50	224—6	I. PÄ.; swl. k. W.	12,1103
3068 2186	3,5-Dimethylanilin	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ · NH ₂	121,18			221—2		12,1131
3069	1,3-Dimethyl- anthracen	(CH ₃) ₂ C ₁₄ H ₈	206,27		89			2E 5,592
3070	2,3-Dimethyl- anthracen	(CH ₃) ₂ C ₁₄ H ₈	206,27		252		II. Bzl.	5,678
3071	2,6-Dimethyl- anthracen	(CH ₃) ₂ C ₁₄ H ₈	206,27		273—4	subl.	I. Bzl.; wl. A.	5,678
3072	Dimethyl- arsenrichlorid	(CH ₃) ₂ AsCl ₃	211,35	$\frac{28^\circ}{1,213}$	50 (Zers.)		I. CS ₂ , abs. Ä.; zers. W., abs. Ä.	4,612
3073	Dimethylarsin	(CH ₃) ₂ AsH ₃	105,99			36	∞ A., Chlf., Ä.	4,599
3074	2,4-Dimethyl- benzaldehyd	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ · CHO	134,17		-9	215—6		7,310
3075	2,6-Dimethyl- benzaldehyd	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ · CHO	134,17		11	266—68 ^{741,5} mm		—

3076	N, N-Dimethylbenzamid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot N(CH_3)_2$	149,19	41-2	272-3	II. W.	9,201
3077	2,2'-Dimethylbenzidin	$[H_2N \cdot (CH_2)_2C_6H_4 -]_2$	212,28	107-8		II. A., Ä.; wtl. h. W.	13,255
3078	3,3'-Dimethylbenzidin	$[H_2N \cdot (CH_2)_3C_6H_4 -]_2$	212,28	128-9		I. A., Ä., Eg.; swl. W.	13,256
3079	3,3'-Dimethylbenzidinhydrochlorid	$[H_2N \cdot (CH_2)_3C_6H_4 -]_2 \cdot 2 HCl$	285,21	zers.		0,912° W.	12,257
3080	3,3'-Dimethylbenzidin-sulfat	$[H_2N \cdot (CH_2)_3C_6H_4 -]_2 \cdot H_2SO_4$	310,36	> 340 zers.		I. verd. S.; 0,1 k. W.; swl. Ä.; zers. h. W.	13,257
3081	2,3-Dimethylbenzoesäure	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot CO_2H$	150,17	144		I. A.; swl. h. W.	9,531
3082	2,4-Dimethylbenzoesäure	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot CO_2H$	150,17	126-7	267727 mm	I. h. A., Bzl., Chlf.; wtl. h. W.	9,531
3083	2,5-Dimethylbenzoesäure	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot CO_2H$	150,17	132	268	II. k. A.; swl. h. W.	9,534
3084	2,6-Dimethylbenzoesäure	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot CO_2H$	150,17	116		II. Ä., wtl. k. Lg.	9,531
3085	3,4-Dimethylbenzoesäure	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot CO_2H$	150,17	165-6	subl.	I. A.; swl. h. W.	9,535
3086	3,5-Dimethylbenzoesäure	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot CO_2H$	150,17	166	subl.	II. k. A.; swl. h. W.	9,536
3087	4,4'-Dimethylbenzoin	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	240,12	89			8,186
3088	2,4-Dimethylbenzophenon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4(CH_3)_2$	210,26	$\frac{20^\circ}{4}$	321,2744 mm	I. A., Ä.	7,449
3089	2,5-Dimethylbenzophenon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4(CH_3)_2$	210,26	36	317,2744 mm	I. A., Ä.	7,450
3090	3,4-Dimethylbenzophenon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4(CH_3)_2$	210,26	47-8	340,2744 mm	I. A., Ä.	7,451
3091	4,4'-Dimethylbenzophenon	$(CH_3 \cdot C_6H_4)_2CO$	210,26	95	333725 mm	II. abs. A., Ä.; I. CS ₂ ; nl. W.	7,451
3092	N,N'-Dimethylbenzoylenharnstoff		190,20	167-8		I. A.; nl. W.	24,375
3093	N,N-Dimethylbenzylamin	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot N(CH_3)_2$	135,20	$\frac{0,9150^\circ}{18^\circ}$	183-4765 mm	∞ A., Ä.; II. h. W.; wtl. k. W.	12,1020
3094	Dimethylbenzylcarbinol	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C(CH_3)_2 \cdot OH$	150,21	24	228		6,523
3095	α,α -Dimethylbernsteinsäure	$HO_2C \cdot C(CH_3)_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	146,14	142	zers. 165	III. A.; 7,514° W.; swl. Ä.	2,661

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3096	di-Dimethyl- bernsteinsäure	HO ₂ C · [CH(CH ₃) ₂] ₂ · CO ₂ H	146,14	1,339	129	bildet Anhydrid zers.	II. A., Ä.; 314° W.	2,667
3097	meso-Dimethyl- bernsteinsäure	HO ₂ C · [CH(CH ₃) ₂] ₂ · CO ₂ H	146,14	1,314 20°	209		II. A., Ä.; < 314° W.	2,665
3098 682	2,3-Dimethyl- butadien-(1,3)	CH ₂ · C(CH ₃) ₂ · C(CH ₃) ₂ · CH ₂	82,14	0,727 20°	-65	69,5750 mm		1,256
3099 38	2,2-Dimethyl-butan	(CH ₃) ₃ C · C ₂ H ₅	86,17	0,649 20°	-98,2	49,7	I. Ä.; nl. W.	1,150
3100 46	2,3-Dimethyl-butan	CH ₃ · CH(CH ₃) ₂ · CH(CH ₃) ₂ · CH ₃	86,17	0,662 4°	-129,8	58,0	I. Ä.; nl. W.	1,151
3101	2,2-Dimethyl- butanol-(3)	(CH ₃) ₂ C · CH(OH) · CH ₃	102,17	0,8125°	5,5	120-1	∞ A., Ä.; swl. W.	1,412
3102	2,2-Dimethyl- butanol-(4)	(CH ₃) ₂ C · CH ₂ · CH ₂ · OH	102,17	20°	-60		∞ A., Ä.; swl. W.	1,412
3103 293	2,3-Dimethyl- butanol-(2)	(CH ₃) ₂ CH · C(CH ₃) ₂ · OH	102,17	0,821 0°	-14	120-1	∞ A., Ä.; swl. W.	1,413
3104	2,2-Dimethyl- buten-(3)	(CH ₃) ₂ C · CH · CH ₂	84,16	0,65320°	-115,5	41,2	nl. W.	1,217
3105	2,3-Dimethyl- buten-(1)	(CH ₃) ₂ CH · C(CH ₃) ₂ · CH ₃	84,16	0,67820°	-140,1	55,6	∞ CS ₂ , A., Ä.; nl. W.	1,218
3106 265	2,3-Dimethyl- buten-(2)	(CH ₃) ₂ C · C(CH ₃) ₂	84,16	0,71220°	-75,4	73,2	I. Aceton	1,218
3107	α-Dimethyl- buttersäure	C ₂ H ₅ · C(CH ₃) ₂ · CO ₂ H	116,16		-14	187	I. A., Ä.; swl. W.	2,335
3108	β-Dimethyl- buttersäure	(CH ₃) ₂ C · CH ₂ · COOH	116,16		-11	190		2,335
3109	2,3-Dimethyl- chinolin	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ N	157,21		68-9	261729 mm	II. A.; I. Ä., Lg.; swl. W.	20,406
3110	2,4-Dimethyl- chinolin	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ N	157,21	1,06115°	60	264-5	I. A., Ä.; nl. W.	20,407
3111	2,6-Dimethyl- chinolin	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ N	157,21		65	266-7	I. A., Ä.; swl. h. W.	20,408
3112	3,4-Dimethyl- chinolin	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ N	157,21		65	290737 mm	nl. W.	20,410
3113	5,8-Dimethyl- chinolin	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ N	157,21	1,07021°	4-5	265738 mm	I. A., Ä.; nl. W.	20,411
3114	6,8-Dimethyl- chinolin	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ N	157,21	1,0674°		268-9	I. A., Ä.; nl. W.	20,411

3115	2,4-Dimethyl- chinolin-jodäthylat	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{N}\cdot\text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{J}$	313,19		223-5		I. h. A.	20,408
3116	2,6-Dimethyl- chinolin-jodäthylat	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{N}\cdot\text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{J}$	313,19		zers. 213-6			20,409
3117	2,4-Dimethyl- chinolin-jodäthylat	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{N}\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$	255,28		225-8 (Zers.)		II. h. W.; swl. A.	20,408
3118	2,3-Dimethyl- chinolinsulfat	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{O}_2$	136,14		55		I. A., Ä.; wl. W.	7,655
3119	2,5-Dimethyl- chinon	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_2\text{O}_2$	136,14		124-5		II. h. A.; I. Ä., Bzl.; wl. h. W.	7,658
3120	2,6-Dimethyl- chinon	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_2\text{O}_2$	136,14		72-3			7,657
3122	1,2-Dimethyl- cyclohexan	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_{10}$	112,21	cis: $\frac{20^\circ}{0,76628} \frac{4}{4}$ trans: $\frac{20^\circ}{0,78348} \frac{4}{4}$ höher- $\frac{20^\circ}{20^\circ}$ sied.: $\frac{4}{0,78271} \frac{4}{4}$ niedrig- $\frac{20^\circ}{0,76264} \frac{4}{4}$				
2123	1,3-Dimethyl- cyclohexan	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_{10}$	112,21				∞ A., Ä.; nl. W.	5,36
3124	1,4-Dimethyl- cyclohexan	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_{10}$	112,21					5,38
3125	1,1-Dimethyl- cyclohexan-diol-(3.5)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_8(\text{OH})_2$	144,21		146-7			6,742
3126	1,1-Dimethyl- cyclohexanol-(2)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_9\cdot\text{OH}$	128,16	$\frac{20^\circ}{0,923} \frac{4}{4}$ $\frac{14^\circ}{14^\circ}$	8		I. W., Bzl., Ä., Chlf.; swl. Ä.	6(12)
3127	1,1-Dimethyl- cyclohexanol-(3)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_9\cdot\text{OH}$	128,16	$\frac{4}{0,913} \frac{4}{4}$ $\frac{14^\circ}{14^\circ}$	11			6,17
3128	1,2-Dimethyl- cyclohexanol-(1)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_9\cdot\text{OH}$	128,16	$\frac{4}{0,926} \frac{4}{4}$ $\frac{20^\circ}{20^\circ}$				6,17
3129	1,2-Dimethyl- cyclohexanol-(4)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_9\cdot\text{OH}$	128,16	$\frac{4}{0,907} \frac{4}{4}$				6,17
3130	d-1,3-Dimethyl- cyclohexanol-(1)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_9\cdot\text{OH}$	128,16	$\frac{14^\circ}{14^\circ}$	72			6,17
3131	dl-1,3-Dimethyl- cyclohexanol-(1)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_9\cdot\text{OH}$	128,16	$\frac{4}{0,911} \frac{4}{4}$				6,17
3132	1,3-Dimethyl- cyclohexanol-(2)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_9\cdot\text{OH}$	128,16	$\frac{20^\circ}{0,912} \frac{4}{4}$				6,18
3133	1,3-Dimethyl- cyclohexanol-(4)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_9\cdot\text{OH}$	128,16					6,18

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3134	„cis“-1,3-Dimethyl- cyclohexanol-(5)	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₉ · OH	128,16	$\frac{20^\circ}{0,911 \frac{4}{4}}$		185		6,18
3135	„trans“-1,3-Dimethyl- cyclohexanol-(5)	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₉ · OH	128,16	$\frac{20^\circ}{0,90216^\circ}$		137,5		6,18
3136	1,4-Dimethyl- cyclohexanol-(1)	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₉ · OH	128,16	$\frac{20^\circ}{0,907 \frac{4}{4}}$	50	170		6,19
3137	1,4-Dimethyl- cyclohexanol-(2)	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₉ · OH	128,16	$\frac{20^\circ}{0,913 \frac{4}{4}}$		178,5		6,19
3138	1,1-Dimethyl- cyclohexanon-(2)	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₈ O	126,11	$\frac{20^\circ}{0,914 \frac{4}{4}}$		172,5		7(17)
3139	1,3-Dimethyl- cyclohexanon-(2)	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₈ O	126,11	$\frac{20^\circ}{0,914 \frac{4}{4}}$		53,6-5,3 ¹⁰ mm		7,23
3140	1,3-Dimethyl- cyclohexen-(4)	HC<CH-CH ₂ -CH ₂ -CH<CH ₂ · CH ₃	110,11	$\frac{20^\circ}{0,801 \frac{4}{4}}$		126-7 ¹⁴⁶ mm		5,73
3140a	1,1-Dimethyl- cyclopropan	CH ₃ -C(CH ₃) ₂ -CH ₃	70,08	$\frac{20^\circ}{0,660 \frac{4}{4}}$		21		5,20
3141	Dimethyl- diäthylmonosilan	(CH ₃) ₂ Si(C ₂ H ₅) ₂	116,19	0,7214		95,8		4(579)
3142	Dimethyl- diäthylstannan	(C ₂ H ₅) ₂ Sn(CH ₃) ₂	206,89	$\frac{20^\circ}{1,23191^\circ}$	< -13	144-6	I. Ä.; nl. W., A.	4,632
3143	β,β-Dimethyl- diäthyläther	[CH ₃ :C(CH ₃) · CH ₂] ₂ O	126,19	$\frac{20^\circ}{0,816 \frac{4}{4}}$		134	< 0,1 W.	—
3147	N,N'-Dimethyl-N,N'- diphenyltharnstoff	[C ₆ H ₅ · (CH ₃)N] ₂ CO	240,29		121	350	I. A., Ä., Bzl.; nl. W.	12,418
3148	Dimethyl- diphenylmonosilan	(CH ₃) ₂ Si(C ₆ H ₅) ₂	212,19	$\frac{16^\circ}{0,816 \frac{4}{4}}$		177 ⁴⁵ mm		2E16,605
3149	Dimethyl-disulfid	CH ₃ · S · S · CH ₃	94,19	$\frac{16^\circ}{1,057 \frac{5}{5}}$		116-8	II. W., A.; swl. Ä.	1,291
3150	Dimethyl- dithiocarbaminsäure, ammoniumsalz	(CH ₃) ₂ N · CS · S · NH ₄ · (CH ₃) ₂	166,30		129-30			4,75

3151	Dimethyl- dithiocarbamidsäure, Na-Salz	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{CS}_2\text{Na} \cdot 2\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	188,24	$\frac{20^\circ}{\text{f}}$ 0,888	-2 H ₂ O, 115 -2 $\frac{1}{2}$ H ₂ O, 130			4,75
3152 639	2,5-Dimethyl-furan	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_4\text{H}_5\text{O}$	96,12				93-4	17,41
3153	2,4-Dimethyl-furan- carbonsäure-(3)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{---} \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H} \\ \parallel \\ \text{H} \cdot \text{C} \cdot \text{O} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	140,13		122		subl.	18,296
3154	2,5-Dimethyl-furan- carbonsäure-(3)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_4\text{HO} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	140,13		135		subl.	18,297
3155	α , α -Dimethyl- glutarsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	160,17		90			2,676
3156	Dimethylglyoxim	$\text{CH}_3 \cdot [\text{C} : \text{NOH}]_2 \cdot \text{CH}_3$	116,12		245-6			1,772
3157	N,N-Dimethyl- guanidin-sulfat	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}(\text{NH}) \cdot \text{NH}_2 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{SO}_4$	136,16		285-7 (Zers.)			2 E 4,574
3158	N,N-Dimethyl- harnstoff	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	88,11	1,255	182-5			4,73
3159	N,N'-Dimethyl- harnstoff	$(\text{CH}_3 \cdot \text{NH})_2\text{C} : \text{O}$	88,11	1,142	106		268-70	4,65
3160 1147	2,6-Dimethyl- heptadien-(1,3)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)\text{CH} : \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	124,22	$\frac{10^\circ}{\text{f}}$ 0,765			143-5 ⁷⁵⁵ mm	1,260
3161 180	2,4-Dimethyl-heptan	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	128,25	$\frac{20^\circ}{\text{f}}$ 0,717			133 ⁷⁵² mm	1(64)
3162 186	2,5-Dimethyl-heptan	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	128,25	$\frac{20^\circ}{\text{f}}$ 0,714			135,8	1,167
3163 191	2,6-Dimethyl-heptan	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	128,25	$\frac{20^\circ}{\text{f}}$ 0,712 ^{20^\circ}			133 ⁷⁵⁶ mm	1,167
3164 586	2,4-Dimethyl- heptanol-(4)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	144,25	$\frac{20^\circ}{\text{f}}$ 0,826			171,3	1,425
3165 269	2,5-Dimethyl- heptanol-(5)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	144,25	$\frac{20^\circ}{\text{f}}$ 0,829			175	1,425
3166 422	2,6-Dimethyl- heptanol-(4)	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2]_2\text{CH} \cdot \text{OH}$	144,25	$\frac{12^\circ}{\text{f}}$ 0,816			172-4 ⁷⁵⁰ mm	1,425

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3167 565	2,5-Dimethyl- hexadien-(1,5)	[CH ₂ :C(CH ₃)·CH ₂] ₂	110,19	$\frac{21^{\circ}}{0,749}$	< -80	113-4	nl. W.	1,259
3168 220	2,3-Dimethyl-hexan	(CH ₃) ₂ CH·CH(CH ₃)·CH ₂ ·C ₂ H ₅	114,22	$\frac{20^{\circ}}{0,712}$		115,8	I. Ä.; wl. A.; nl. W.	1(62)
3169 152	2,4-Dimethyl-hexan	C ₂ H ₅ ·CH(CH ₃)·CH ₂ ·CH(CH ₃) ₂	114,22	$\frac{20^{\circ}}{0,703}$		109,8	I. Ä.; wl. A.; nl. W.	1,162
3170 125	2,5-Dimethyl-hexan	(CH ₃) ₂ ·CH·[CH ₂] ₂ ·CH(CH ₃) ₂	114,22	$\frac{20^{\circ}}{0,694}$	-90,7	109,2	I. Ä.; wl. A.; nl. W.	1,162
3171 197	3,4-Dimethyl-hexan	C ₂ H ₅ ·[CH(CH ₃)] ₂ ·C ₂ H ₅	114,22	$\frac{20^{\circ}}{0,719}$		117,9	I. Ä.; wl. A.; nl. W.	1,163
3172	2,4-Dimethyl- hexanol-(2)	CH ₃ ·C(OH)(CH ₃)·CH ₂ ·CH(CH ₃)·C ₂ H ₅	130,28		151	151		1,422
3173 316	2,4-Dimethyl- hexanol-(4)	C ₂ H ₅ ·C(OH)(CH ₃)·CH ₂ ·CH(CH ₃) ₂	130,28	$\frac{20^{\circ}}{0,830}$		151-3 ⁷⁵⁰ mm		1,422
3174	2,5-Dimethyl- hexanol-(1)	(CH ₃) ₂ CH·CH ₂ ·CH ₂ ·CH(CH ₃)·CH ₂ ·OH	130,28	$\frac{20^{\circ}}{0,828}$		179,5		1,422
3175	Dimethylhydantoin	OC $\begin{matrix} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{matrix}$	128,13		175	subl.	I. W., A., Ä.	24,289
3176 219	N, N-Dimethyl- hydrazin	(CH ₃) ₂ ·N·NH ₂	60,10	$\frac{20^{\circ}}{0,791}$		62,5 ⁷¹⁷ mm	II. W., A., Ä.	4,747
3177 387	N, N'-Dimethyl- hydrazin	CH ₃ ·NH·NH·CH ₃	60,10	$\frac{20^{\circ}}{0,827}$		81 ⁷⁴⁷ mm	∞ W., A., Ä.	4,547
3178	N, N-Dimethyl- hydrochlorid	(CH ₃) ₂ ·N·NH ₂ ·HCl	96,57		82-3		I. W., A.; nl. Ä.	4,547
3180	N, N-Dimethyl- hydroxylamin	(CH ₃) ₂ NOH	61,06	$\frac{20^{\circ}}{0,843}$		94,5-5,5	II. W.	2 E 4,952
3181 931	Dimethyl-ketazin	[(CH ₃) ₂ C:N] ₂	112,17			131	∞ W., A., Ä.	1,344
3182	Dimethyl-keten	(CH ₃) ₂ C:CO	70,09		-97,5	34 ⁷⁵⁰ mm	I. Ä.; zers. A., W.	1,731

3183	Dimethylmalonsäure	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{CO}_2\text{H})_2$	132,11	$1,357 \frac{18^\circ}{25^\circ}$	192-3 (Zers.)	zers. > 130	ll. abs. A., Ä.; 1013° W.	2,647
3184 250	Dimethylmalonsäure- diäthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	188,22	$0,994 \frac{25^\circ}{25^\circ}$		196,2-6,7	∞ A., Ä.; nl. W.	2,648
3185	Dimethyl-monosilan	$(\text{CH}_3)_2\text{SiH}_2$	60,12	20°	-150	-20		4(579)
3186	1,4-Dimethyl- naphthalin	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_{10}\text{H}_8$	156,22	$1,016 \frac{4^\circ}{4^\circ}$	< -18	264-5	nl. W.	5,570
3187	2,3-Dimethyl- naphthalin	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_{10}\text{H}_8$	156,22	0°	104,0 -4,5	265-6 ⁶⁷ mm	l. Bzl.; wl. A.; nl. W.	5,571
3188	2,6-Dimethyl- naphthalin	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_{10}\text{H}_8$	156,22	$1,142 \frac{4^\circ}{4^\circ}$	110-1	261-2	wl. A.; nl. W.	5,570
3189	α, γ -Dimethyl- α - naphthochinolin	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}$	207,26		43-4	360-2	ll. h. PÄ., Ä.; nl. 90% ig. A.	20,475
3190	α, γ -Dimethyl- β - naphthochinolin	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}$	207,26		126-7	> 300 (Zers.)	l. A., Eg., Ä.; Aceton; swl. h. W.	20,476
3191 898	2,6-Dimethyl- octadien-(2,6)	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	138,24	$0,775 \frac{4^\circ}{4^\circ}$		171,5-3,5		1,260
3192	2,6-Dimethyl- octadien-(2,7)	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	138,24	$0,788 \frac{20^\circ}{20^\circ}$		165-8		1,261
3193 7379	2,6-Dimethyl- octadien-(2,6)-ol-8 (Geraniol) s. Nr. 3942							
3194	2,6-Dimethyl- octadien-(2,6)-ol-8 (Nerol), s. Nr. 5467							
3195	2,6-Dimethyl- octadien-(2,7)-ol-(6) (Linalool), s. Nr. 4724							
3198 286	2,6-Dimethyloctan	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}[\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	142,28	20° $0,730 \frac{4^\circ}{4^\circ}$		159,0		1,168
3199 237	2,7-Dimethyloctan	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2]_2$	142,28	20° $0,725 \frac{4^\circ}{4^\circ}$	-49,2	159,7		1,169
3200 700	2,6-Dimethyl- octanol-(6)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	158,28	15° $0,836 \frac{4^\circ}{4^\circ}$		196-7		1,426
3201	2,6-Dimethyl- octanol-(8)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	158,28	$0,849 \frac{4^\circ}{4^\circ}$		212-3		1,426

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3202	2,3-Dimethyl- octen-(2)	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · C(CH ₃) : C(CH ₃) ₂	140,26	$\frac{20^{\circ}}{0,748} \frac{4}{20^{\circ}}$		162,650 mm	—	—
3203	2,7-Dimethyl- octen-(2)	(CH ₃) ₂ CH[CH ₂] ₃ · CH : C(CH ₃) ₂	140,26	$\frac{20^{\circ}}{0,748} \frac{4}{20^{\circ}}$	126	159–62,650 mm	nl. W.	1,224
3204	N,N'-Dimethylol- harnstoff	(HO · H ₂ C · NH) ₂ CO	120,11		104		I. W., A.; nl. Ä.	3,59
3205	N,N'-Dimethyl- oxamid	(CH ₃) ₂ N · CO · CO · NH ₂	116,12		217		II. W., A.; swl. Ä.	4,61
3206	N,N'-Dimethyl- oxamid	CH ₃ · NH · CO · CO · NH · CH ₃	116,12	1,34 ^o	217	subl.	II. h. W.; I. A., Chlf.; 2,5% ^o W.; swl. Ä.; zers. h. Alkali	4,61
3207	4,5-Dimethyl-2- [2-oxypyrenyl]- imidazol	CH ₃ · C — N NH · C ₆ H ₄ · OH	188,22		218			23,291
3208	Dimethyl- parabansäure	OC — CO CH ₃ · N · CO · N · CH ₃	142,06		154	277		24,453
3209	2,4-Dimethyl- pentadien-(1,3)	CH ₃ · C(CH ₃)CH : C(CH ₃) ₂	96,09	$\frac{12^{\circ}}{0,749} \frac{4}{20^{\circ}}$		93,3		1,257
3210	2,4-Dimethyl- pentadien-(2,3)	(CH ₃) ₂ C : C : C(CH ₃) ₂	96,09	$\frac{20^{\circ}}{0,7006} \frac{20^{\circ}}{20^{\circ}}$		82–4		1,258
3211	2,2-Dimethyl-pentan	(CH ₃) ₂ C · CH ₂ · C ₂ H ₅	100,20	$\frac{20^{\circ}}{0,674} \frac{4}{20^{\circ}}$	–125	79,1	∞ Ä.; I. A.; nl. W.	1,157
3212	2,4-Dimethyl-pentan	CH ₃ · CH(CH ₃) · CH ₂ · CH(CH ₃) · CH ₃	100,20	$\frac{20^{\circ}}{0,675} \frac{4}{20^{\circ}}$	–119,4	80,8	∞ Ä.; I. A.; nl. W.	1,158
3213	3,3-Dimethyl-pentan	(CH ₃) ₂ C(C ₂ H ₅) ₂	100,20	$\frac{20^{\circ}}{0,693} \frac{4}{20^{\circ}}$	–135,0	86,0	∞ Ä.; I. A.; nl. W.	1,158
3214	2,3-Dimethyl- pentanol-(3)	(CH ₃) ₂ CH · C(OH) · (CH ₂) ₂ · C ₂ H ₅	116,20	$\frac{20^{\circ}}{0,840} \frac{4}{20^{\circ}}$	< –30	138–40 ⁷⁵⁰ mm	∞ Ä.	1,417
3215	2,4-Dimethyl- pentanol-(2)	(CH ₃) ₂ C(OH) · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	116,20	$\frac{20^{\circ}}{0,816} \frac{4}{20^{\circ}}$	< –20	132,3	∞ Ä.; nl. W.	1,417

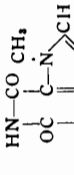
3216 414	2, 4-Dimethyl- pentanol-(3)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	116,20	$\frac{20^\circ}{0,829} \frac{\text{mm}}{\text{g}}$		140	∞ A., $\tilde{A}$.; swl. W.	1,417
3217	2, 3-Dimethyl- penten-(2)	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)(\text{C}_2\text{H}_5)$	98,18	$\frac{20^\circ}{0,719} \frac{\text{mm}}{\text{g}}$		95,1		1,220
3218	2, 4-Dimethyl- penten-(2)	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot (\text{CH}_3)_2$	98,18	$\frac{22^\circ}{0,696} \frac{\text{mm}}{\text{g}}$		82-3	l. A., $\tilde{A}$.; nl. W.	1,220
3219	9, 10-Dimethyl- pentan-2-en	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_8$	206,27		139	subl.	l. Eg., Bzl., Chlf.; wl. A.	5,680
3221	2, 3-Dimethylphenol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	122,16		75	218	l. W., A.	6,480
3222	2, 4-Dimethylphenol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	122,16	1,036	25-6	211,5 ⁷⁶⁶ mm		6,486
3223	2, 5-Dimethylphenol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	122,16		74,5	211,5 ⁷⁶² mm		6,494
3224	2, 6-Dimethylphenol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	122,16		48-9	203		6,485
3225	3, 4-Dimethylphenol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	122,16	$\frac{17^\circ}{1,023} \frac{\text{mm}}{\text{g}}$	62,5	225 ⁷⁵⁷ mm	∞ $\tilde{A}$.; l. A.; wl. W.	6,480
3226	3, 5-Dimethylphenol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	122,16	$\frac{19^\circ}{1,023} \frac{\text{mm}}{\text{g}}$	68	219,5	l. A.; wl. W.	6,492
3227 1907	Dimethyl- phenylcarbinol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{OH}$	136,19	0,972	35-7	215-20 (schw. Zers.)		6,506
3228	N, N'-Dimethyl-p- phenylenediamin	$(\text{CH}_3 \cdot \text{NH})_2\text{C}_6\text{H}_4$	136,19		53	150 ¹⁷ mm		15,71
3229	N, N'-Dimethyl-p-p- phenylenediamin-di- oxalat	$(\text{CH}_3 \cdot \text{NH})_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$	316,26		194-6 (Zers.)		l. W.; wl. A.; nl. $\tilde{A}$.	—
3230	N, N'-Dimethyl- phenylhydrazin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3$	136,11			93-4 ⁷ mm	l. A., $\tilde{A}$.	15,119
3231	2, 3-Dimethyl-5- phenyl-pent- (4)-ol-(3)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	188,13		41	136-37 ¹² mm		6,591
3232	α, α -Dimethyl- γ - phenyl-propargyl- alkohol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	190,1		53			6,590
3233	Dimethyl- phenylpyrazolon (Antipyrin), s. Nr. 815	$(\text{CH}_3)_2\text{PH}$	62,06	$< \frac{20^\circ}{1} \frac{\text{mm}}{\text{g}}$		25	nl. W.	4,580
3234	Dimethylphosphin	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	72,15 88,15	$\frac{20^\circ}{0,613} \frac{\text{mm}}{\text{g}}$	-20 52-3	9,5 113-4	l. A., $\tilde{A}$.; nl. W. ∞ A., $\tilde{A}$.; wl. W.	1,141 1,406
3235	2, 2-Dimethylpropan							
3236	2, 2-Dimethyl- propanol-(1)							

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3237 1532	2,5-Dimethyl-pyrazin	$\begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \text{N} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N} \quad \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} \end{array}$	108,14	$\frac{15^\circ}{0,990 \frac{4}{26^\circ}}$	15	155	∞ W., A., Ä.	23,96
3238	3,5-Dimethyl-pyrazol	$\begin{array}{c} \text{HC} \text{---} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \parallel \\ \text{CH}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \cdot \text{N} \end{array}$	96,13	$\frac{26^\circ}{0,884 \frac{4}{99,3^\circ}}$	106-7	218 ⁷⁵⁹ mm	I. W., Bzl., A., Chlf., Ä.	23,74
3239 1196	4,5-Dimethyl-pyrazol	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \text{---} \text{CH} \\ \parallel \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \cdot \text{N} \end{array}$	96,13	$\frac{0^\circ}{0,933 \frac{4}{99,3^\circ}}$	58			23,72
3241	2,4-Dimethyl-pyridin	$\text{C}_5\text{H}_3\text{N}$	107,15	$\frac{0^\circ}{0,949 \frac{4}{99,3^\circ}}$		157-9	I. A., Ä.; 20 k. W.; wl. h. W.	20,244
3242	2,5-Dimethyl-pyridin	$\text{C}_5\text{H}_3\text{N}$	107,15	$\frac{0^\circ}{0,9380^\circ}$		156,5	∞ Ä., Ä.; 25 k. W.; wl. h. W.	20,244
3243	2,6-Dimethyl-pyridin	$\text{C}_5\text{H}_3\text{N}$	107,15	$\frac{0^\circ}{0,9420^\circ}$		142-3	20 k. W.; wl. h. W.	20,244
3244	3,4-Dimethyl-pyridin	$\text{C}_5\text{H}_3\text{N}$	107,15			163,5-4,5		20,246
3245	2,6-Dimethyl-pyron-(4)	$\begin{array}{c} \text{HC} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \\ \parallel \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} \text{---} \text{O} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	124,06	$\frac{0^\circ}{0,9953 \frac{137^\circ}{14^\circ}}$	132	248-50		17,291
3246 3247	1,2-Dimethyl-pyrrol 2,3-Dimethyl-pyrrol	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C}_4\text{H}_4\text{N} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{(CH}_3)_2\text{C}_4\text{H}_3\text{NH} \end{array}$	95,14 95,14	$\frac{14^\circ}{0,927 \frac{4}{20^\circ}}$		65 ¹⁴ mm 165		20,172
3248 1535	2,4-Dimethyl-pyrrol	$\text{C}_4\text{H}_3\text{N}$	95,14	$\frac{14^\circ}{0,927 \frac{4}{20^\circ}}$		171	I. A., Ä., Bzl.; wl. W.	20,172
3249	2,5-Dimethyl-pyrrol	$\text{C}_4\text{H}_3\text{N}$	95,14	$\frac{14^\circ}{0,927 \frac{4}{20^\circ}}$		169	II. A., Ä.; swl. W., Alkali	20,172
3249a	3,5-Dimethyl-pyrrol- dicarbonsäure-(2,4)- diäthylester	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{C} \text{---} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \parallel \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	239,26		136-7		I. A., Bzl., H ₂ SO ₄ ; swl. Ä.; nl. W., HCl	22,133
3250	4,6-Dimethylresorcin	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$	138,16	$\frac{15^\circ}{1,408 \frac{4}{99,3^\circ}}$	124-5	276-9	II. W., A., Ä.	6,912
3251	Dimethylselenid	$(\text{CH}_3)_2\text{Se}$	109,03			58,2	nl. W.	1,291

3252 91	Dimethylsulfat	$(\text{CH}_3 \cdot \text{O})_2 \text{SO}_2$	126,13	$\frac{60}{1,352 \frac{4}{210}}$	-26,8	188,3-8,6	∞ A., $\bar{A}$.; swl. W.	1,283
3253 1811	Dimethylsulfid	$(\text{CH}_3)_2 \text{S}$	62,13	$\frac{60}{0,846 \frac{4}{210}}$	-83,2	38	I. A., $\bar{A}$.; nl. W.	1,288
3254	Dimethyl-sulfit	$(\text{CH}_3)_2 \text{O} \cdot \text{SO}$	110,13			126,5 ⁷⁵⁰ mm	I. A., $\bar{A}$.; zers. W.	1,282
3255	Dimethyl-sulfon	$(\text{CH}_3)_2 \text{SO}_2$	94,13		109	238	III. W., A., $\bar{A}$.	1,289
3256	Dimethyl-sulfoxyd	$(\text{CH}_3)_2 \text{SO}$	78,13			82	I. W., A., $\bar{A}$.	1,291
3257	Dimethyl-tellurid	$(\text{CH}_3)_2 \text{Te}$	157,68	< 1				
3258	7,8-Dimethyl-tetradecan							
		$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CH}_3$	226,26	$\frac{60}{0,792140}$		267,5-9,5		1,172
3259	N,N-Dimethyl-thioacetamid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CS} \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	103,18		114-6		II. $\bar{A}$.; I. A.,; wl. W.	4(329)
3260	N,N'-Dimethyl-thioanarstoir	$(\text{CH}_3 \cdot \text{NH})_2 \text{C} \cdot \text{S}$	104,17		61-2		II. W., A., wl. $\bar{A}$.	4,70
3262 1812	2,3-Dimethyl-thiophen	$\text{HC} = \text{C} \cdot \text{CH}_3$ $\text{HC} = \text{S} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3$	112,18	$\frac{60}{0,994210}$		136-7		17,40
3263	2,4-Dimethyl-thiophen	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{CH}$ $\text{HC} = \text{S} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3$	112,18	$\frac{60}{0,996200}$		137-8	I. A., $\bar{A}$.; nl. W.	17,41
3264 1733	2,5-Dimethyl-thiophen	$\text{HC} = \text{CH}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{S} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3$	112,18	$\frac{60}{0,97617,50}$		136,5-7,5	I. A., $\bar{A}$.; nl. W.	17,41
3265	3,4-Dimethyl-thiophen	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} = \text{C} \cdot \text{CH}_3$ $\text{HC} = \text{S} \cdot \text{CH}$	112,18	$\frac{60}{1,008230}$		144-6		17,42
3266 1842	N,N-Dimethyl-o-toluidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	135,20	$\frac{60}{0,929 \frac{4}{100}}$	-61	185,6	I. A., $\bar{A}$.; nl. W.	12,785
3267 2104	N,N-Dimethyl-m-toluidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	135,20	$\frac{60}{0,941 \frac{4}{200}}$		213-5	I. A., $\bar{A}$.; nl. W.	12,857
3268 2077	N,N-Dimethyl-p-toluidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	135,20	$\frac{60}{0,937 \frac{4}{200}}$		210-1	I. A., $\bar{A}$.; nl. W.	12,902
3270	1,3-Dimethyl-xanthin (Theophyllin)	$\text{CH}_3 \cdot \text{N} - \text{CO} - \text{C}(\text{NH}) = \text{CH}$ $\text{OC} - \text{C}(\text{NH}) = \text{CH}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{N} - \text{C} - \text{N} = \text{CH}$	198,09		272			26,455

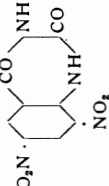
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3271	3,7-Dimethylxanthin (Theobromin)		180,09		337			
3272	Dinaphthyl-(1,1')	C ₁₀ H ₇ · C ₁₀ H ₇	254,31		160	240–4 ¹² mm	I. h. A., Bzl., Ä.; nl. W.	26,457
3273	Dinaphthyl-(2,2')	C ₁₀ H ₇ · C ₁₀ H ₇	254,31		187,8	452/553 mm	swl. k. A., k. Ä.; nl. W.	5,725
3274	α,α-Dinaphthyläther	C ₁₀ H ₇ · O · C ₁₀ H ₇	270,31		110	> 360	I. Bzl., Ä.; wl. k. A.; nl. W.	5,727
3275	α,β-Dinaphthyläther	C ₁₀ H ₇ · O · C ₁₀ H ₇	270,31		81	264/5 mm	I. Bzl., Ä.	6,607
3276	β,β-Dinaphthyläther	C ₁₀ H ₇ · O · C ₁₀ H ₇	270,31		105	250/19 mm	II. Ä., Bzl.; I. h. A.; wl. k. Eg.	6,642
3277	β,β'-Dinaphthylamin	C ₁₀ H ₇ · NH · C ₁₀ H ₇	269,33		171–2	(schw. Zers.) 471	II. h. Bzl.; wl. h. A.; nl. W.	12,1278
3278	N,N'-Di-α-naphthyl- harnstoff	(C ₁₀ H ₇ · NH ₂) ₂ CO	312,35		297–8	subl.	II. Bzl.; I. h. A., H ₂ SO ₄	12,1238
3279	α,α'-Dinaphthylketon	(C ₁₀ H ₇) ₂ CO	282,32		104		II. Bzl.; I. h. A., H ₂ SO ₄	7,539
3280	α,β'-Dinaphthylketon	(C ₁₀ H ₇) ₂ CO	282,32		135–6		I. Bzl.; 1,314° A.; wl. h. Ä.	7,539
3281	β,β'-Dinaphthylketon	(C ₁₀ H ₇) ₂ CO	282,32		164,5		0,0819° A.; II. Chlf.; swl. Ä.	7,539
3282	α,α'-Dinaphthyl- methan	(C ₁₀ H ₇) ₂ CH ₂	268,34		109	> 360	II. Bzl., Ä.; 0,8 k. A., 6,6 h. A.	5,728
3283	α,β'-Dinaphthyl- methan	(C ₁₀ H ₇) ₂ CH ₂	268,34		95–6		I. Bzl., Essigester	5,(360)
3284	β,β'-Dinaphthyl- methan	C ₁₀ H ₇) ₂ CH ₂	268,34		92		I. A., Bzl.	5,729
3285	Di-α-naphthylsulfid	(C ₁₀ H ₇) ₂ S	286,37		110	289–90/15 mm	II. CS ₂ ; swl. A.	6,623
3286	Di-β-naphthylsulfid	(C ₁₀ H ₇) ₂ S	286,37		151	295–6/15 mm	II. CS ₂ ; swl. A.; nl. W.	6,659
3287	2,3-Dinitroacetanilid	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · NH · CO · CH ₃	225,16		186		wl. A., Ä.	12,747

3288	2,4-Dinitroacetanilid	$(O_2N)_2C_6H_3 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$	225,16		120		12,754
3289	2,5-Dinitroacetanilid	$(O_2N)_2C_6H_3 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$	225,16		121		12,758
3290	2,6-Dinitroacetanilid	$(O_2N)_2C_6H_3 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$	225,16		197		12,758
3291	3,4-Dinitroacetanilid	$(O_2N)_2C_6H_3 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$	225,16		144		12,759
3292	1,1-Dinitro-äthan	$CH_3 \cdot CH(NO_2)_2$	120,07	23,5°			
3294	4,6-Dinitro-2-amino-phenol	$H_2N \cdot C_6H_3(NO_2)_2 \cdot OH$	199,12	23,5°	169	185-6	1,102
3295	4,6-Dinitro-2-amino-phenol, Na-Salz	$H_2N \cdot C_6H_3(NO_2)_2 \cdot ONa \cdot H_2O$	239,13				13,394
3296	2,3-Dinitroanilin	$(O_2N)_2 \cdot C_6H_3 \cdot NH_2$	183,12		127		13,395
3297	2,4-Dinitroanilin	$(O_2N)_2 \cdot C_6H_3 \cdot NH_2$	183,12	1,61514°	187-8		12,747
3298	2,5-Dinitroanilin	$(O_2N)_2 \cdot C_6H_3 \cdot NH_2$	183,12		137		12,748
3299	2,6-Dinitroanilin	$(O_2N)_2 \cdot C_6H_3 \cdot NH_2$	183,12		138-40		12,757
3300	3,4-Dinitroanilin	$(O_2N)_2 \cdot C_6H_3 \cdot NH_2$	183,12		154		12,758
3301	3,5-Dinitroanilin	$(O_2N)_2 \cdot C_6H_3 \cdot NH_2$	183,12		159-60		12,759
3302	2,4-Dinitroanisol	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_3(NO_2)_2$	198,13	1,34120°	94,5 (stabil)		6,254
3303	2,5-Dinitroanisol	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_3(NO_2)_2$	198,13	20°	86,9 (labil)		6,256
3304	2,6-Dinitroanisol	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_3(NO_2)_2$	198,13	20°	97		6,257
3305	3,4-Dinitroanisol	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_3(NO_2)_2$	198,13	1,319 4	117,5		6,258
3306	3,5-Dinitroanisol	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_3(NO_2)_2$	198,13	1,334110°	69,3		6,258
3307	1,5-Dinitro-anthrachinon	$O_2N \cdot C_6H_3(CO)_2C_6H_3 \cdot NO_2$	298,20	1,55812°	105,8		7,793
3308	1,8-Dinitro-anthrachinon	$O_2N \cdot C_6H_3(CO)_2C_6H_3 \cdot NO_2$	298,20		> 330	subl.	7,795
3309	2,7-Dinitro-anthrachinon	$O_2N \cdot C_6H_3(CO)_2C_6H_3 \cdot NO_2$	298,20		312		7,795
3310	3,5-Dinitro-anthrachinon	$(O_2N)_2C_6H_3(CO)_2C_6H_3 \cdot CO_2H$	227,13		262	subl.	14,379
3311	4,4-Dinitro-anthrachinon	$(O_2N)_2C_6H_3(CO)_2C_6H_3 \cdot CO_2H$	288,21		268		16,628
3313	2,4-Dinitro-benzalddehyd	$(O_2N)_2C_6H_3 \cdot CHO$	196,12		192-3		7,264

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3314	2,6-Dinitro- benzaldehyd	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · CHO	196,12		123		I. h. W., A., Ä.; wl. CS ₂ ; swl. Lg.	7(144)
3315	2,4-Dinitro- benzoesäure	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · CO ₂ H	212,12		182-3		I. A.; 1,85 ²⁵ W.; 0,71 ³⁰ Bzl.	9,411
3316	2,5-Dinitro- benzoesäure	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · CO ₂ H	212,12		177-9		I. A., Ä., h. W.	9,412
3317	2,6-Dinitro- benzoesäure	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · CO ₂ H	212,12		202		II. h. W.; I. A., Ä.	9,412
3318	3,4-Dinitro- benzoesäure	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · CO ₂ H	212,12		163-4		I. A., Ä.; 0,67 ²⁵ W.	9,413
3319	3,5-Dinitro- benzoesäure	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · CO ₂ H	212,12		204-5	subl.	II. A.; 2 h. W.; wl. Ä.	9,413
3320	3,5-Dinitro-benzoe- säure-äthylester	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · CO ₂ · C ₂ H ₅	240,17	1,295 ¹¹	91-2		0,61 ³⁰ A.; I. h. A.	9,414
3321	1,2-Dinitro-benzol	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₄	168,11	1,59 ¹⁸	117-8	319 ⁷⁷ mm	0,01 k. W.; 1,92 ¹⁰ A.; 5,71 ¹⁸ Bzl.	5,257
3322	1,3-Dinitro-benzol	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₄	168,11	1,575 ²⁰	89,8	300-2	0,399 ⁹ W.; 3,320 ⁹ abs. A.; 39,518 ⁶ Bzl.	5,258
3323	1,4-Dinitro-benzol	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₄	168,11	1,625 ¹⁸	173-4	299 ⁷⁷ mm	0,18100 ⁹ W.; 0,1821 ⁹ A.; 39,518 ⁶ Bzl.	5,261
3324	2,4-Dinitro-benzol- sulfonsäure-(I)	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · SO ₃ H · 3H ₂ O	302,22		106-8	-3H ₂ O, > 130	I. W., Eg., A.; swl. Ä.; nl. Bzl., lg. II. W.	11,78
3325	2,4-Dinitro-benzol- sulfonsäure, Na-Salz	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · SO ₃ Na · H ₂ O	288,17		189		nl. W.	11,78
3326	4,4'-Dinitro- benzophenon	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₄ · CO	272,21		66-8	196 ¹² mm	zers. W., A.	7,428
3327	3,5-Dinitro- benzoylchlorid	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · COCl	230,57					9,414

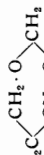
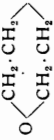
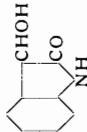
3328	3,5-Dinitro- benzoylenharnstoff		252,14		274-5		0,016 ²³ ° W.; I. Alkali, h. Eg.; wl. h. A., Aceton	24(344)
3329	2,4-Dinitro- benzylchlorid	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ ·CH ₂ Cl	216,58		34		I. A., Ä.; nl. W.	5,344
3330	2,4-Dinitro-N,N- diäthylanilin	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ ·N(C ₂ H ₅) ₂	239,23	1,37415°	80		II. h. A., h. Ä.; swl. Eg.	12,750
3330a	4,4'-Dinitro- diazaminobenzol	O ₂ N·C ₆ H ₄ ·N:N·NH·C ₆ H ₄ ·NO ₂	287,23		224,6 (Zers.)		I. Ä.; swl. h. A., Bzl., Chlf.; nl. W.	16,700
3330b	3,3'-Dinitro- dibenzalacetone	(O ₂ N·C ₆ H ₄ ·CH:CH) ₂ CO	324,28		237		nl. A., Ä., W.	7,506
3331	2,2'-Dinitro-diphenyl	(O ₂ N·C ₆ H ₄) ₂	244,20	1,45	124		I. h. A., Ä.; nl. W.	5,583
3332	2,4'-Dinitro-diphenyl	(O ₂ N·C ₆ H ₄) ₂	244,20	1,474	93,5		II. h. A.	5,584
3333	3,3'-Dinitro-diphenyl	(O ₂ N·C ₆ H ₄) ₂	244,20		198		0,620° A.; nl. W.	5,584
3334	4,4'-Dinitro-diphenyl	(O ₂ N·C ₆ H ₄) ₂	244,20	1,445	233		1,520° A.; wl. Bzl.; nl. W.	5,584
3335	2,2'-Dinitro- diphenyläther	(O ₂ N·C ₆ H ₄) ₂ O	260,20		114,5		0,720° A.; nl. W.	6,219
3336	4,4'-Dinitro- diphenyläther	(O ₂ N·C ₆ H ₄) ₂ O	260,20		142-3		3 h. A.; wl. Ä.; nl. W.	6,232
3337	2,4-Dinitro- diphenylamin	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ ·NH·C ₆ H ₅	259,22		159		I. Aceton, h. A., Chlf.	12,751
3338	2,4'-Dinitro- diphenylamin	(O ₂ N·C ₆ H ₄) ₂ ·NH	259,22		222-3		0,422° Aceton; wl. A.; nl. W.	12,715
3339	4,4'-Dinitro- diphenylamin	(O ₂ N·C ₆ H ₄) ₂ NH	259,22		216		5,6620° Aceton; wl. A.; nl. W.	12,716
3340	2,2'-Dinitro- diphenylcarbazid	(O ₂ N·C ₆ H ₄ ·NH·NH) ₂ CO	332,27		260-1		II. M.; wl. A.; nl. Bzl., W.	2E15,181
3341	2,2'-Dinitro- diphenyldisulfid	(O ₂ N·C ₆ H ₄ ·S) ₂	308,32		195	zers.	swl. Eg., A., Aceton	6,338
3342	4,4'-Dinitro- diphenyldisulfid	(O ₂ N·C ₆ H ₄ ·S) ₂	308,32		181			6,340
3343	4,4'-Dinitro- diphenylmethan	O ₂ N·C ₆ H ₄ ·CH ₂	258,23		183,5		I. h. Eg.; wl. Ä.; nl. k. A.	5,595
3344	1,1-Dinitro-hexan	C ₆ H ₁₁ ·CH(NO ₂) ₂	176,17		95,6	zers.	II. A., Ä.; swl. W.	1,147
3345	2,6-Dinitro- hydrochinon-4-acetat	HO·C ₆ H ₃ (NO ₂) ₂ ·O·CO·CH ₃	242,14	> 1			I. A., Chlf., Ä.	6(418)

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3346	2, 6-Dinitro- hydrochinon-diacetat	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₂ (O · CO · CH ₃) ₂	284,18		135–6		I. Eg., h. A.; nl. W.	6(419)
3347	2, 6-Dinitro-m-kresol	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ (CH ₃) · OH	198,13		99		I. Alkali, A.	6,387
3348	4, 6-Dinitro-o-kresol	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ (CH ₃) · OH	198,13		86–7		Aceton; 1015° A.; swl. Lg., W.	6,368
3349	2, 4-Dinitro-mesitylen	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₂ (CH ₃) ₂	210,19		86		I. h. A.; nl. W.	5,411
3350	Dinitromethan	(O ₂ N) ₂ CH ₂	106,04		<–15	100 (Zers.)	I. W.	1,77
3351	1, 3-Dinitro-naphthalin	(O ₂ N) ₂ C ₁₀ H ₆	218,16		144–5	subl.	I. A.; nl. W.	5,557
3352	1, 5-Dinitro-naphthalin	(O ₂ N) ₂ C ₁₀ H ₆	218,16		216	subl.	I. h. Bzl.; swl. CS ₂ ; nl. W.	5,558
3353	1, 6-Dinitro-naphthalin	(O ₂ N) ₂ C ₁₀ H ₆	218,16		166–7		nl. W.	5,559
3354	1, 8-Dinitro-naphthalin	(O ₂ N) ₂ C ₁₀ H ₆	218,16		170–2	zers.	0,7219° Bzl.; 0,1919° 88% ig. A.; nl. W.	5,559
3355	1, 6-Dinitro- naphthol-(2)	(O ₂ N) ₂ C ₁₀ H ₇ · OH	234,16		195		II. A.; I. A.; swl. h. W.	6,655
3356	2, 4-Dinitro- naphthol-(1)	(O ₂ N) ₂ C ₁₀ H ₇ · OH	234,16		138		I. Eg.; wl. A.; A.; swl. h. W.	6,617
3357	2, 4-Dinitro- naphthol-(1), Na-Salz	(O ₂ N) ₂ C ₁₀ H ₆ · ONa · H ₂ O	274,17				II. W.	6,618
3358	2, 4-Dinitro- naphthol-(1)- sulfonsäure-(7)	(O ₂ N) ₂ C ₁₀ H ₆ (OH) · SO ₃ H · 3 H ₂ O	368,27		100– 140–50 (wf.)	zers. > 175	II. W., A.	11,275
3359	2, 4-Dinitro- naphthol-(1)- sulfonsäure-(7), Na-Salz	(O ₂ N) ₂ C ₁₀ H ₆ (ONa) · SO ₃ Na · 3 H ₂ O	412,25				I. W.	11,275
3360	2', 4'-Dinitro-4- oxydiphenyl-amin	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · NH · C ₆ H ₄ · OH	275,22		195–6		I. Alkali, A.; swl. Bzl.	13,444
3361	2, 7-Dinitro- phenanthrenchinon	O : C ₁₄ H ₆ (NO ₂) ₂ : O	298,20		303–5		wt. A.	7,807
3362	2, 4-Dinitro-phenetol	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · OC ₂ H ₅	212,16		86	zers.	I. A.; swl. W.	6,254
3363	2, 3-Dinitro-phenol	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · OH	184,11	1,681 ^{20°}	144–5		II. A.; h. A.; wt. W.	6,251
3364	2, 4-Dinitro-phenol	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · OH	184,11	1,683 ^{24°}	114–5	subl.	0,5 k. W.; 5 h. W.; 420° A.; II. h. A.; I. Bzl.	6,251

3365	2, 4-Dinitro-phenol, Na-Salz	$(O_2N)_2C_6H_3ONa \cdot H_2O$	224, 11				425° W.; 2,725° abs. A.; 125° abs. A.	6,253
3366	2, 5-Dinitro-phenol	$(O_2N)_2C_6H_3 \cdot OH$	184, 11			104	II. h. A.; I. A., Alkali; w. W., I. h. W., h. A., A., Chlf.	6,256
3367	2, 6-Dinitro-phenol	$(O_2N)_2C_6H_3 \cdot OH$	184, 11			63-4	II. h. A.; I. A., Alkali; w. W., I. h. W., h. A., A., Chlf.	6,257
3368	3, 4-Dinitro-phenol	$(O_2N)_2C_6H_3 \cdot OH$	184, 11			134	II. h. A.; I. A., Alkali; w. W., I. h. W., h. A., A., Chlf.	6,257
3369	3, 5-Dinitro-phenol	$(O_2N)_2C_6H_3 \cdot OH$	184, 11			123	II. h. A.; I. A., Alkali; w. W., I. h. W., h. A., A., Chlf.	6,258
3370	2, 4-Dinitro- phenylressigsäure	$(O_2N)_2C_6H_3 \cdot CH_3 \cdot CO_2H$	226, 14			179-80 (Zers.)	II. h. A.; I. A., Alkali; w. W., I. h. W., h. A., A., Chlf.	9,439
3371	2, 4-Dinitro- phenylhydrazin	$(O_2N)_2C_6H_3 \cdot NH \cdot NH_2$	198, 14			197-8 (Zers.)	I. verd. S.; nl. W., A.	15,489
3372	1, 1'-Dinitro-propan	$C_2H_5 \cdot CH(NO_2)_2$	134, 09			189	I. Alkali swl. W.; nl. Alkali	1,117
3373	2, 2-Dinitro-propan	$(CH_3)_2C(NO_2)_2$	134, 09			53	I. Alkali, A.; swl. W.	6,827
3374	2, 4-Dinitro-resorcin	$(O_2N)_2C_6H_2(OH)_2$	200, 11			147-8	I. h. W., A., A. II. A., A.; I. k. W.	6,828
3375	4, 6-Dinitro-resorcin	$(O_2N)_2C_6H_2(OH)_2$	200, 11			215	I. Bzl., Aceton; swl. A., A.	10,122
3376	3, 5-Dinitro- salicylsäure	$(O_2N)_2C_6H_2(OH) \cdot CO_2H \cdot H_2O$	246, 13			173 (Zers.)	I. Aceton; swl. A., A.	5,637
3377	4, 4'-Dinitro-stilben, niedrigschmelzend	$(O_2N)_2C_6H_4 \cdot CH = CH_2$	270, 24			210-6	I. Aceton; swl. A., A.	5,637
3378	4, 4'-Dinitro-stilben, hochschmelzend	$(O_2N)_2C_6H_4 \cdot CH = CH_2$	270, 24			292-4	II. A., A.; swl. W.	6,543
3379	2, 4-Dinitro-thymol	$(O_2N)_2C_6H(CH_3) \cdot (OH)(C_6H_5)$	240, 21			55	swl. W.	5,339
3380	2, 3-Dinitro-toluol	$(O_2N)_2C_6H_4 \cdot CH_3$	182, 13			63	0,032° W.; 1,215° A.; 915° A.	5,339
3381	2, 4-Dinitro-toluol	$(O_2N)_2C_6H_3 \cdot CH_3$	182, 13			70	II. Bzl., A., CS ₂	5,341
3382	2, 5-Dinitro-toluol	$(O_2N)_2C_6H_3 \cdot CH_3$	182, 13			52,5	I. A.	5,341
3383	2, 6-Dinitro-toluol	$(O_2N)_2C_6H_3 \cdot CH_3$	182, 13			66	2,217° CS ₂ ; nl. W.	5,341
3384	3, 4-Dinitro-toluol	$(O_2N)_2C_6H_3 \cdot CH_3$	182, 13			60-1	I. h. A., A.; swl. W.	5,341
3385	3, 5-Dinitro-toluol	$(O_2N)_2C_6H_3 \cdot CH_3$	182, 13			92-3	I. Alkali, verd. S.	14(668)
3386	3, 5-Dinitro-L-tyrosin	$(O_2N)_2C_6H_3 \cdot CH_2 \cdot CH(NH_2) \cdot CO_2H$	289, 20			-H ₂ O, 140	II. h. A.; nl. W.	5,387
3387	2, 3-Dinitro-p-xylool	$(O_2N)_2C_6H_3(CH_3)_2$	196, 16			93	I. h. A., h. A.; nl. W.	5,379
3388	2, 4-Dinitro-m-xylool	$(O_2N)_2C_6H_3(CH_3)_2$	196, 16			83-4	II. A.; w. l. P ₂ O ₅ , A.	5,388
3389	2, 5-Dinitro-p-xylool	$(O_2N)_2C_6H_3(CH_3)_2$	196, 16			147-8		5,388
3390	2, 6-Dinitro-p-xylool	$(O_2N)_2C_6H_3(CH_3)_2$	196, 16			123,5		5,369
3391	3, 4-Dinitro-o-xylool	$(O_2N)_2C_6H_3(CH_3)_2$	196, 16			82		

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3392	3,5-Dinitro-o-xytol	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ (CH ₃) ₂	196,16		75-5	expl. 438	II. Bzl., Aceton, Chlf.	5,369
3393	3,6-Dinitro-o-xytol	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ (CH ₃) ₂	196,16		56		I. PA., A., Ä.	5,369
3394	4,5-Dinitro-o-xytol	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ (CH ₃) ₂	196,16		115-6		wl. h. W., k. A., k. PA.	5,369
3395	4,6-Dinitro-m-xytol	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ (CH ₃) ₂	196,16		93-4		I. h. A.; nl. W.	5,380
3396	Dinonylketon	CH ₃ · [CH ₂] ₈ · CO · [CH ₂] ₈ · CH ₃	282,49	$\frac{17^{\circ}}{17}$	58	> 350 (schw. Zers.)	I. A., Ä.	1,718
3397	Diöctyläther	[CH ₃ · (CH ₂) ₇ · O] ₂	242,43	0,805 $\frac{17}{17}$		291,7	I. A., Ä.; wl. W.	1,419
3398	Diöctyllessigsäure	(CH ₃ · [CH ₂] ₇ · CH · CO ₂ H)	284,47		39	270-5100 mm	I. abs. A.; nl. W.	2,388
3399	Diöctylketon	(CH ₃ · [CH ₂] ₇ · CO)	254,44		52-3		I. M.; wl. k. A.	1,718
3400	1,3-Dioxan		88,10	1,034 $\frac{20^{\circ}}{4}$	-42	105-6	∞ W., A., Ä.	19,2
3401	1,4-Dioxan		88,10	1,033 $\frac{20^{\circ}}{4}$	9,5	101,1	∞ W.; I. A., Ä.	19,3
3402	Dioxindol		149,14		180 (Zers.)		8,3 k. W., 16,6 h. W., 6,6 k. A., 10 h. A.; I. Alkali	21,578
3403	1,3-Dioxolan, s. Nr. 3869	HO · CH ₂ · CO · CH ₂ · OH	90,08		78-9		II. W., wl. A., Ä.; nl. I. G.	1,846
3404	Dioxyacetone	(HO) ₂ C · H ₃ · CO · CH ₃	152,14	1,18 $\frac{141^{\circ}}{141}$	147	zers.	I. Eg., h. A., Pyridin, nl. W., Ä., Bzl.	8,266
3405	2,4-Dioxy- acetophenon		210,22		265 (Zers.)		I. Alkali, A., Ä., Bzl.	6,1032
3406	1,5-Dioxy-anthracen	C ₁₄ H ₈ (OH) ₂	210,22		225 (Zers.)		I. Alkali, A., Ä., Bzl.	6,1033
3407	1,8-Dioxy-anthracen	C ₁₄ H ₈ (OH) ₂	210,22					

3408	1,2-Dioxy- anthrachinon (Alizarin)	$C_6H_4(CO)_2C_6H_3(OH)_2$	240, 20	289-90	430	8,439
3409	1,3-Dioxy- anthrachinon (Purpuroxanthin)	$C_6H_4(CO)_2C_6H_3(OH)_2$	240, 20	268-70	subl.	8,448
3410	1,4-Dioxy- anthrachinon (Chinizarin)	$C_6H_4(CO)_2C_6H_3(OH)_2$	240, 20	200-2	subl. (schw. Zers.)	8,458
3411	1,5-Dioxy- anthrachinon (Anthruridin)	$HO \cdot C_6H_3(CO)_2C_6H_3 \cdot OH$	240, 20	280	subl.	8,453
3412	1,8-Dioxy- anthrachinon (Chrysacin)	$HO \cdot C_6H_4(CO)_2 \cdot C_6H_3 \cdot OH$	240, 20	191		8,458
3413	2,3-Dioxy- anthrachinon	$C_6H_4(CO)_2 \cdot C_6H_3(OH)_2$	240, 20	> 330		8,462
3414	2,6-Dioxy- anthrachinon	$HO \cdot C_6H_3(CO)_2C_6H_3 \cdot OH$	240, 20	zers. > 360		8,463
3415	2,7-Dioxy- anthrachinon	$HO \cdot C_6H_4(CO)_2C_6H_3 \cdot OH$	240, 20	> 330	subl.	8,466
3416	1,3-Dioxy- anthrachinon- carbonsäure-(2)	$C_6H_4(CO)_2C_6H_3(OH)_2(CO_2H)$	284, 21	230-1	subl. (Zers.)	10,1036
3417	4,5-Dioxy- anthrachinon- carbonsäure-(2)	$HO \cdot C_6H_3(CO)_2C_6H_3(OH) \cdot CO_2H$	284, 21	321-2	subl.	10,1033
3418	2,4-Dioxy-azobenzol- sulfonsäure-(4')	$(HO)_2C_6H_3N:N \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H$	294, 28			16,275
3419	2,4-Dioxy- azobenzol- sulfonsäure-(4'), Na-Salz	$(HO)_2C_6H_3 \cdot N:N \cdot C_6H_4 \cdot SO_3Na \cdot 2\frac{1}{2} H_2O$	361, 31			16,275
3420	μ - ν -Dioxy- benzoesäure	$CH_3 \cdot [CH_2]_7 \cdot CH(OH) \cdot CH(OH) \cdot [CH_2]_{11} \cdot CO_2H$	372, 57	a) hoch- schmelzend: 132-3 b) niedrig- schmelzend: 99-100		3,410
3421	2,4-Dioxy- benzaldehyd	$(HO)_2C_6H_3 \cdot CHO$	138, 12	135-6	220-8 ²² mm	8,241
3422	3,4-Dioxy- benzaldehyd	$(HO)_2 \cdot C_6H_3 \cdot CHO$	138, 12	153-4		8,246

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3423	2,3-Dioxy- benzoesäure	(HO) ₂ C ₆ H ₃ · CO ₂ H · H ₂ O	172,13		204 (wf.)	-H ₂ O, 100		10,375
3424	2,4-Dioxy- benzoesäure	(HO) ₂ C ₆ H ₃ · CO ₂ H · H ₂ O	172,13		215-7 (wf.) Zers.		I. A., Ä.; 0,2617° W., I. h. W.	10,377
3425	2,5-Dioxy- benzoesäure	(HO) ₂ C ₆ H ₃ · CO ₂ H	154,12		199-200 (wf.)		I. W., A.; nl. Chlf., Bzl., CS ₂ II. h. W.	10,384
3426	2,6-Dioxy- benzoesäure	(HO) ₂ C ₆ H ₃ · CO ₂ H · H ₂ O	172,13		148-67 (wf.) Zers.			10,388
3427	3,4-Dioxy- benzoesäure	(HO) ₂ C ₆ H ₃ · CO ₂ H · H ₂ O	172,13	1,542	199 (Zers.)		II. A.; I. Ä.; 1,8214° W.; 2780° W.	10,389
3428	3,5-Dioxy- benzoesäure	(HO) ₂ C ₆ H ₃ · CO ₂ H · 1½ H ₂ O	181,14		237-40 (wf.)		II. h. W., A., Ä.	10,404
3429	o-Dioxy-benzol Brenzkatarchin	C ₆ H ₄ (OH) ₂	110,11	1,3444°	105	240-5	II. W., A., Ä.; I. Chlf., Bzl.	6,759
3430	m-Dioxy-benzol (Resorcin)	C ₆ H ₄ (OH) ₂	110,11	1,27215°	110,7	280,8	II. A., Ä.; 147,312,5° W.	6,796
3431	p-Dioxy-benzol (Hydrochinon)	C ₆ H ₄ (OH) ₂	110,11	1,33215°	170,3	285,730 mm	II. A., Ä.; 615° W.	6,836
3432	Dioxybenzol- dicarbonsäure, s. Nr. 3482							
3433	2,2'-Dioxy- benzophenon	(HO · C ₆ H ₄) ₂ CO	214,21		59-60	330-40 (schw. Zers.)	II. Chlf., A., Ä.; nl. W.	8,313
3434	2,3'-Dioxy- benzophenon	(HO · C ₆ H ₄) ₂ CO	214,21		126			8,315
3435	2,4'-Dioxy- benzophenon	(HO) ₂ C ₆ H ₃ · CO · C ₆ H ₅	214,21		144		I. A., Ä.; wl. Bzl.; nl. k. W.	8,312
3436	2,4'-Dioxy- benzophenon	(HO · C ₆ H ₄) ₂ CO	214,21		147-8		I. h. A., Bzl.; 4425° Ä.; wl. h. W.	8,315
3437	2,5-Dioxy- benzophenon	(HO) ₂ C ₆ H ₃ · CO · C ₆ H ₅	214,21		125		I. Bzl., A., Ä.	8,312
3438	3,3'-Dioxy- benzophenon	(HO · C ₆ H ₄) ₂ CO	214,21		163-4		I. Alkali; wl. W.	8,316

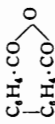
3439	3,4'-Dioxy- benzophenon	(HO·C ₆ H ₄) ₂ CO	214,21	197			8,316
3440	4,4'-Dioxy- benzophenon	(HO·C ₆ H ₄) ₂ CO	214,21	-200 207-10			8,316
3441	1,2-Dioxy-butan, s. Nr. 1574						
3442	1,3-Dioxy-butan, s. Nr. 1575						
3443	1,4-Dioxy-butan, s. Nr. 1576						
3444	2,3-Dioxy-butan, s. Nr. 1577						
3445	2,4-Dioxy-chinolin	NC ₅ H ₄ (OH) ₂	161,15	355	subl.	wt. h. A.; nl. A.	21,171
3446	2,5-Dioxy-chinon	(HO) ₂ C ₆ H ₂ O ₂	140,09	215-20 (schw. Zers.)		l. A.; nl. k. W., k. A.	8,377
3447	4,4'-Dioxy-3,3'- dimethyl-diphenyl	[CH ₃ ·(HO)C ₆ H ₄ —] ₂	214,25	160-1		l. h. W.; Eg; A., A., h. Bzl.	6,1009
3448	2,2'-Dioxy-1,1'-di- naphthyl	HO·C ₁₀ H ₇ ·C ₁₀ H ₇ ·OH	286,31	218	subl.	II. A.; l. A., Alkali; nl. W.	6,1051
3449	4,4'-Dioxy-1,1'-di- naphthyl	HO·C ₁₀ H ₇ ·C ₁₀ H ₇ ·OH	286,31	300		II. A.; l. Alkali, A.; wt. Bzl.	6,1053
3450	2,2'-Dioxy-diphenyl	(HO·C ₆ H ₄ —) ₂	186,20	109		Chlf.; nl. W.	6,989
3451	2,4'-Dioxy-diphenyl	(HO·C ₆ H ₄ —) ₂	186,20	160-1	342	II. A., A.; wt. h. W.	6,990
3452	2,5-Dioxy-diphenyl	(HO) ₂ C ₆ H ₃ ·C ₆ H ₅	186,20	96-8	274 ¹⁸ mm	II. A., A.; l. h. W.	6,989
3453	3,3'-Dioxy-diphenyl	(HO·C ₆ H ₄ —) ₂	186,20	123	> 360	II. A., A.; l. h. W.	6,991
3454	3,4'-Dioxy-diphenyl	(HO) ₂ C ₆ H ₃ ·C ₆ H ₅	186,20	136-7		W., CS ₂ , Chlf.	6,990
3455	4,4'-Dioxy-diphenyl	(HO·C ₆ H ₄ —) ₂	186,20	270-2		II. A., A.; wt. W.	6,991
3456	4,4'-Dioxy- diphenylmethan	(HO·C ₆ H ₄) ₂ CH ₂	200,23	160,2		II. A.; l. A.; nl. CS ₂	6,995
3457	Dioxy-malonsäure-di- äthylester	(HO) ₂ C(CO ₂ ·C ₂ H ₅) ₂	192,17	57	200	II. abs. A., A.; 130 ²² W.	3,769
3458	2,6-Dioxy-4-methoxy- benzophenon (Coroin)	C ₆ H ₃ ·CO·C ₆ H ₃ (OH) ₂ (OCH ₃)	244,24	130-1		l. Alkali, A., Bzl., CS ₂ , A., Chlf.	8,419
3459	3,4-Dioxy-2-methyl- anthracinon	CH ₃ (OH) ₂ C ₆ H ₃ (CO) ₂ C ₆ H ₄	254,23	(250-2)	subl.	Aceton; wt. h. W.	8,469
3460	4,5-Dioxy-2-methyl- anthracinon (Chrysophansäure)	HO·C ₆ H ₃ (CO) ₂ C ₆ H ₃ (CH ₃)·OH	254,23	195	subl. schw. Zers.	l. Alkali, A., A.	8,470
3461	1,2-Dioxy-naphthalin	C ₁₀ H ₆ (OH) ₂	160,16	103		l. h. A., Aceton, Bzl.; wt. A., PÄ; nl. k. W.	6,975
3462	1,3-Dioxy-naphthalin	C ₁₀ H ₆ (OH) ₂	160,16	124-5		l. Alkali	6,978
3463	1,4-Dioxy-naphthalin	C ₁₀ H ₆ (OH) ₂	160,16	190-1		II. W., A., A.	6,979
3464	1,5-Dioxy-naphthalin	C ₁₀ H ₆ (OH) ₂	160,16	258-60 (Zers.)		II. A.; l. A.; wt. W.	6,980

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

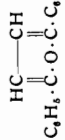
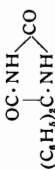
Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3465	1,6-Dioxy-naphthalin	C ₁₀ H ₆ (OH) ₂	160,16		137-8		II. Ä.; wL k. Ä.	6,981
3466	1,7-Dioxy-naphthalin	C ₁₀ H ₆ (OH) ₂	160,16		178		II. h. W., Ä.;	6,981
3467	1,8-Dioxy-naphthalin	C ₁₀ H ₆ (OH) ₂	160,16		144		II. Bzl., Ä.; wL h. W.	6,981
3468	2,3-Dioxy-naphthalin	C ₁₀ H ₆ (OH) ₂	160,16		159-60		II. A., Ä.; wL h. W.	6,982
3469	2,6-Dioxy-naphthalin	C ₁₀ H ₆ (OH) ₂	160,16		218		II. h. W., Ä.;	6,984
3470	2,7-Dioxy-naphthalin	C ₁₀ H ₆ (OH) ₂	160,16		190		II. A., Ä.; I. h. W.	6,985
3471	1,8-Dioxy-naphthalin- disulfonsäure-(3,6)	(HO) ₂ C ₁₀ H ₄ (SO ₃ H) ₂ · 2 H ₂ O	356,32			schw. Zers.	II. W.; nL A., Ä., wss. NaCl	11,307
3472	2,3-Dioxy- naphthochinon-(1,4)	(HO) ₂ C ₁₀ H ₄ O ₂	190,15		276-80	subl.	wL h. W., Ä.; swL Ä.	8,411
3473	5,8-Dioxy- naphthochinon-(1,4)	(HO) ₂ C ₁₀ H ₄ O ₂	190,15		subl. i. v.		I. Alkali; wL h. W., Ä., Ä.	8,412
3474	3,4-Dioxy- (Naphthazarin)	C ₁₀ H ₆ (OH) ₂	210,22		143		I. W., Alkali	6,1034
3475	1-3,4-Dioxy- phenylalanin	(HO) ₂ C ₆ H ₃ · CH ₂ · CH(NH ₂) · CO ₂ H	197,19		280 (Zers.)		0,520° W., 2,5100° W.; swL Bzl., CS ₂ ; nL Ä., Chl., Ä., PA.	14(681)
3476	2,5-Dioxy- phenylviessigsäure (Homogentisinsäure)	(HO) ₂ C ₆ H ₃ · CH ₂ · CO ₂ H · H ₂ O	186,16		152 (wL)		II. W., Ä.; I. Ä.; nL Bzl.	10,407
3477	2,4-Dioxy-pyridin	(HO) ₂ C ₅ H ₃ N	111,10		260-65 (Zers.)		I. h. W., Ä.; swL Ä.	21,160
3478	2,6-Dioxy-pyridin	(HO) ₂ C ₅ H ₃ N · 1/2 H ₂ O	120,11		202-3		I. h. Ä.; wL W.; nL Ä.	21,161
3479	9,10-Dioxy- stearinsäure	CH ₃ · [CH ₂] ₇ · [CO] ₂ · [CH ₂] ₇ · CO ₂ H	312,44		86		I. h. Ä.; wL Lg.	3,761
3480	dl-9,10-Dioxy- stearinsäure	CH ₃ · [CH ₂] ₇ · [CH(OH)] ₂ · [CH ₂] ₇ · CO ₂ H	316,47		99-100		3,618° A.; wL Ä.; swL k. W.	3,408
3481	dl-9,10-Dioxy- niedrigschmelzend stearinsäure	CH ₃ · [CH ₂] ₇ · [CH(OH)] ₂ · [CH ₂] ₇ · CO ₂ H	316,47		136,5		0,619° A., 0,218° Ä.; II. h. A.	3,406
3482	2,5-Dioxy- terephthalsäure	(HO) ₂ C ₆ H ₂ (CO ₂ H) ₂	198,13		zers.		wL W., Ä.	10,554

3483	2,4-Dioxy-thiazolidin	$\text{OC}-\text{NH}$ $\text{H}_2\text{C}\cdot\text{S}\cdot\text{CO}$	117,12	128	170 ¹⁹ mm subl.	II. h. W.; I. A., Ä.	27,233
3484	2,3-Dioxy-toluol	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2$	124,13	68	238-40 (schw. Zers.)	II. Chlf., Bzl., A.; I. W., Ä.	6,872
3485	2,4-Dioxy-toluol	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2$	124,13	104-5	267-70	I. W., Ä.; wt. Bzl.; nl. PÄ.	6,872
3486	2,5-Dioxy-toluol	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2$	124,13	124-5		I. W., Ä., A.; wt. Bzl.	6,874
3487	2,6-Dioxy-toluol	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2$	124,13	116-21	264	II. W., Ä., Ä.	6,874
3488	3,4-Dioxy-toluol	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2$	124,13	65	252	II. W., Ä., Ä.	6,878
3489	3,5-Dioxy-toluol	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2$	124,13	107-8	287-90	II. W., Ä., Ä.	6,882
3490	2,4-Dioxy-1,3,5-trimethyl-benzol	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$	152,19	149-50	274,5-5,5	I. A., I. Ä.; swl. W.	6,939
3491	Dioxyweinsäure	$\text{HO}_2\text{C}\cdot\text{C}(\text{OH})_2\cdot\text{C}(\text{OH})_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	182,09	114-5 (Zers.)		II. W.; zers. h. W.	3,830
3492	Dioxyweinsäure, Na-Salz	$\text{NaO}_2\text{C}\cdot\text{C}(\text{OH})_2\cdot\text{C}(\text{OH})_2\cdot\text{CO}_2\text{Na}\cdot 3\text{H}_2\text{O}$	280,11	149-50 213		0,040° W.	3,831
3493	2,4-Dioxy-m-xytol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$	138,16		subl.	II. A., Ä.; I. W.	6,911
3494	2,5-Dioxy-p-xytol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$	138,16			II. A., Ä.; I. h. W.; nl. Bzl.	6,915
3495	2,6-Dioxy-p-xytol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$	138,16	163	277-80	I. h. W., A., Ä.	6,918
3496	3,5-Dioxy-o-xytol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$	138,16	136-7	subl.	I. W., A., Ä.; wt. Lg.	6,908
3497	3,6-Dioxy-o-xytol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$	138,16	221 (schw. Zers.)			6,908
3498	2,4-Dioxy-zimtsäure	$(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	180,15	zers.		I. h. W., A.; nl. Ä., Lg., Bzl.	10,434
3499	2,5-Dioxy-zimtsäure	$(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	180,15	240-60 207		I. Ä.	10,435
3500	3,4-Dioxy-zimtsäure	$(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H}$	180,15	(Zers.)			10,436
3501	Dipentadecyl-carbinol	$(\text{CH}_3)_{15}\text{CH}_2\cdot\text{OH}$	452,82	223-5 (Zers.)		I. h. W., A.; wt. Ä.	1,433
3502	Diphenol (Dioxydiphenyl), s. Nr. 3450-5	$(\text{CH}_3)_{15}\text{CH}_2\cdot\text{OH}$		84-5		I. Ä.; swl. A.; nl. W.	
3503	1,2-Diphenoxy-äthan	$\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{O}\cdot[\text{CH}_2]_2\cdot\text{O}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	214,25	97-8		27 ²⁵ ° Bzl., 23 ²⁵ ° Aceton, 92 ²⁵ ° Ä.; I. h. A.; nl. W.	6,146
3504	β,β' -Diphenoxy-di- äthyläther	$(\text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{O}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2)_2\text{O}$	258,30	66		I. h. A., Ä.; nl. W.	6(84)

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3505	Diphenoxy- diphenylmonosilan	(C ₆ H ₅) ₂ Si(OC ₆ H ₅) ₂	368,22		70–71	19750 mm		2E16,608
3506	1,3-Diphenoxypropan	C ₆ H ₅ · O · [CH ₂] ₃ · O · C ₆ H ₅	228,28		61	338–40762 mm	I. A., Ä.; nl. W.	6,147
3507	Diphenylsäure-(2,2')- anhydrid	HO ₂ C · C ₆ H ₄ · C ₆ H ₄ · CO ₂ H 	242,22		228–9	subl.	I. A., Ä.; wl. W.	9,922
3511	Diphenylsäure-(2,2')- anhydrid	C ₆ H ₅ · CO C ₆ H ₅ · CO	224,06	$\frac{730}{}$	219			17,526
3512 2401	Diphenyl	C ₆ H ₅ · C ₆ H ₅	154,20	0,992 $\frac{4}{}$	69–70	254,9	9,9819,5° A., 6,5719,5° M.; nl. W.	5,576
3514	N,N'-Diphenyl- acetamidin	CH ₃ · C(=NH)C ₆ H ₄ · N · C ₆ H ₅	210,27		131–2		I. S., h. A., Ä.	12,248
3515	Diphenylacetäthylen, s. Nr. 7230	(C ₆ H ₅) ₂ CH · CH ₃	182,25	1,00420° 50°	–21,5	272	∞ A., Ä.; nl. W.	5,605
3516 2340	1,1-Diphenyl-äthan	(C ₆ H ₅) ₂ CH ₂	182,25	0,978 $\frac{50}{}$	52–3	284	II. Ä.; I. A., SO ₂ ; nl. W., NH ₃	5,598
3517	1,2-Diphenyl-äthan	C ₆ H ₅ · CH ₂ — CH ₂ · C ₆ H ₅	170,20	1,07320°	27	259754 mm	∞ Ä.; 510° 87 % ig. A.; I. Eg., Bzl.; swl. W.	6,146
3518 2371	Diphenyläther	C ₆ H ₅ · O · C ₆ H ₅	197,27	$\frac{140}{}$		161–213 mm	I. A., Ä.; swl. W.	12(551)
3519	α,α-Diphenyl- äthylamin	(C ₆ H ₅) ₂ C(CH ₃)NH ₂	180,09	1,038 $\frac{4}{}$	9	277		5,639
3520 2473	α,α-Diphenyläthyl- äthylen	(C ₆ H ₅) ₂ C : CH ₂						
3521	α,β-Diphenyl-äthyl- (Stilben)							
3522	N,N'-Diphenyl- äthylendiamin	(C ₆ H ₅) ₂ NH · CH ₂ — CH ₂ · NH ₂	212,28		64–5		II. A., Ä.	12,543
3523	Diphenyl-aldehyd-(4)	C ₆ H ₅ · C ₆ H ₄ · CHO	182,08		60			7,430

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3546	Diphenyl- dichlormethan	(C ₆ H ₅) ₂ CCl ₂	237,12	1,235 ¹⁹		305 (Zers.)	I. Bzl.; zers. W., A. 0,025° W.; 1925° Aceton; 5525° Bzl.	5,590
3547	o,o'-Diphenyl-di- phenoxy-athan	(C ₆ H ₅ · C ₆ H ₄ · O · CH ₂ —) ₂	366,44		101,2			—
3548	Diphenyl-disulfid	(C ₆ H ₅ · S—) ₂	218,32		61	310	II. Ä.; I. A.; nl. W.	6,323
3549	Diphenyl-disulfoxyd	(C ₆ H ₅ · SO—) ₂	250,32		45	zers.	I. h. A., Ä., Alkali; nl. W.	6,324
3550 2470	Diphenylenoxyd	 C ₆ H ₄ —C ₆ H ₄	168,18		86–7	287–8	II. Ä.; I. h. A., Bzl.; nl. W.	17,70
3551	Diphenyllessigsäure	(C ₆ H ₅) ₂ CH · CO ₂ H	212,24	²⁰ / ₄	148		I. h. W., A., Ä.	9,673
3552	N,N-Diphenyl- formamid	H · CO · N(C ₆ H ₅) ₂	197,23	1,230	73–4	189–90 ¹³ mm	I. A., Bzl., Ä.; nl. W.	12,235
3553	N,N'-Diphenyl- formamidin	HC(·NC ₆ H ₅)NH · C ₆ H ₅	196,24		138–9	schw. Zers.	II. Chlf.; I. Ä.; 0,059° PA.	12,236
3554	2,5-Diphenyl-furan	 HC—CH C ₆ H ₅ · C · O · C · C ₆ H ₅	220,25		91	343–5	II. A., Ä.; I. H ₂ SO ₄ ; nl. W.	17,81
3555	N,N'-Diphenyl- guanidin	(C ₆ H ₅ · NH) ₂ C : NH	211,26		147–8	zers. > 170	9,120° 90% ig. A.; I. h. Bzl., verd. S.; wl. Ä.; swl. k. W.	12,369
3556	N,N'-Diphenyl- harnstoff	(C ₆ H ₅) ₂ N · CO · NH ₂	212,24	1,276	189		I. A., Ä., Chlf.; swl. W.	12,429
3557	N,N'-Diphenyl- harnstoff	(C ₆ H ₅ · NH) ₂ CO	212,24	1,239	240		I. Ä.; wl. h. A.; swl. W.	12,352
3558	5,5-Diphenyl- hydantoin	 OC · NH (C ₆ H ₅) ₂ · C · NH CO	252,26		295–8		2 A.; 3 Aceton; I. Alkali; Ege; wl. Ä., Bzl.; nl. W.	24,410
3559	N,N-Diphenyl- hydrazin	(C ₆ H ₅) ₂ · N · NH ₂	184,23	1,190 ¹⁶	44	220 ⁵⁰ mm	I. A., Ä.; wl. W.	15,122

3560	N, N-Diphenyl- hydrazin- hydrochlorid	$(C_6H_5)_2N \cdot NH_2 \cdot HCl$	220,70				II. A.; nl. W., HCl	15,123
3561	4,5-Diphenyl- imidazol-(2)	$C_6H_5 \cdot C \equiv NH$ $C_6H_5 \cdot C \equiv NH$	236,26	324-5			I. h. Eg. A.; swl. Bzl.; Ä., Lg.; nl. W.	24,211
3562	Diphenyl- jodoniumjodid	$(C_6H_5)_3 \cdot J \cdot J$	408,04	182	20° $\frac{1,104}{4}$		swl. h. A.	5,219
3563 2490	Diphenylketen	$(C_6H_5)_2C : CO$	194,22		26° $\frac{1,001}{4}$	265-70		7,471
3564 2562 3565	Diphenyl-methan 1,5-Diphenyl-3- methyl-pyrazol	$(C_6H_5)_2CH_2$ $HC \equiv C \cdot N(C_6H_5) \cdot N$ $C_6H_5 \cdot C \cdot N(C_6H_5) \cdot N$	168,23 234,12	26-7 63		262 335750 mm	II. A., Ä.; nl. W. nl. W.	5,588 23,187
3566	Diphenyl-a- naphthylcarbinol	$(C_6H_5)_2C(OH) \cdot C_{10}H_7$	310,37	137-8		zers.	II. Ä.; I. Bzl., h. A.; nl. W. A.	6,729
3567	Diphenyl-nitrosamin	$(C_6H_5)_2N \cdot NO$	198,22	66-7			II. h. Bzl.; I. h. A.	12,580
3568	9,10-Diphenyl- phenanthren	$C_{14}H_9(C_6H_5)_2$	330,40	249-50		subl.	I. A., Bzl.; wl. A.	5,747
3569	Diphenylphosphat	$(C_6H_5 \cdot O)_2PO \cdot OH$	250,19	70	60° $\frac{1,242}{25}$		3 W.; I. A., Bzl., Ä., Chlf.	6,178
3570	Diphenylphosphat, Hydrat	$(C_6H_5 \cdot O)_2PO \cdot OH \cdot 2 H_2O$	286,22	51		-2 H ₂ O, 100	$325^\circ W.$, $425^\circ CCl_4$, 100^{25°Ä.	6(95)
3571	Diphenyl-phosphin	$(C_6H_5)_2PH$	186,11		$1,0716^\circ$	280		16,758
3572	3,3-Diphenyl-phthalid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO \cdot O$ $C(C_6H_5)_2$	286,31	115		419-28 (schw. Zers.)	I. A., H ₂ SO ₄ ; nl. k. Alkali; zers. h. W.	17,391
3573	N, N'-Diphenyl- piperazin	$C_6H_5 \cdot N \begin{matrix} CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} \cdot N \cdot C_6H_5$	238,32	164		230-5 ¹² mm	$725^\circ Bzl.$, 425° Aceton, 225°Ä. ; nl. W.	23,8
3574	β, β -Diphenyl- propionsäure	$(C_6H_5)_2CH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	226,26	154-5			I. A.; swl. W.	9,680
3575	β, β -Diphenyl- propionphenon	$(C_6H_5)_2CH \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5$	286,35	96			I. Bzl., h. A., Aceton, Chlf.; wl. Ä.; swl. Lg.	7,524
3576	Diphenylselenid	$(C_6H_5)_2Se$	233,16	2,5	16° $\frac{1,338}{4}$	301-2	$\infty A., \text{Ä.}$	6,345

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3577	Diphenylselenid- dichlorid	(C ₆ H ₅) ₂ SeCl ₂	304,07		182-5		nl. W., A., Ä.	6,346
3578	1,1-Diphenyl- semicarbazid	(C ₆ H ₅) ₂ N · NH · CO · NH ₂	227,26		195		I. A., Bzl.	15,304
3579	1,4-Diphenyl- semicarbazid	C ₆ H ₅ · NH · NH · CO · NH · C ₆ H ₅	227,26		179-80		I. A., Bzl.; swl. h. W.; nl. Ä.	15,288
3580	2,4-Diphenyl- semicarbazid	C ₆ H ₅ · N(NH ₂) · CO · NH · C ₆ H ₅	227,26		165,5		II. Eg.; I. A., Bzl., Ä., Chlf.	15,277
3581	4,4-Diphenyl- semicarbazid	(C ₆ H ₅) ₂ N · CO · NH · NH ₂	227,26	^{15°} 1,119	154		I. h. W., Bzl., A., Chlf.; swl. Ä.	12(257)
3582 ²⁵³⁷	Diphenylsulfid	(C ₆ H ₅) ₂ S	186,26	¹⁵ 1,119	< -40	296-7	∞ Bzl., Ä., CS ₂ ; I. h. A.; nl. W.	6,299
3583	Diphenylsulfon	(C ₆ H ₅) ₂ SO ₂	218,26		128-9	379	I. h. A., Bzl.; wl. h. W.	6,300
3584	Diphenyl- sulfonsäure-(4), Na-Salz	(C ₆ H ₅ · C ₆ H ₄ · SO ₃ Na	256,25				1,525° W., 0,0325° CCl ₄ , 0,0325° Ä.	11(43)
3585	Diphenylsulfoxyd	(C ₆ H ₅) ₂ SO	202,26		70,5	340 (schw. Zers.)	I. A., Bzl.; wl. PA.	6,300
3586	Diphenylthiocarbazon (Dithizon)	C ₆ H ₅ N : N · CS · NH · NH · C ₆ H ₅	256,32		169		I. Alkali, H ₂ SO ₄ ; wl. Chlf.; swl. A., Ä., nl. W.	16,26
3587	1,5-Diphenyl-thio- carbohydrazid	(C ₆ H ₅ NH · NH) ₂ CS	258,33		150	zers.	swl. Bzl., A., Eg.	15,299
3588	N,N'-Diphenyl- thioharnstoff	C ₆ H ₅ · NH · CO · NH · C ₆ H ₅	228,30	1,324°	154-5	zers.	II. A., Ä.; nl. W.	12,394
3589	Diphenyl-m- folylmethan	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CH(C ₆ H ₅) ₂	258,34	1,0716°	60,5	353-4 ⁷⁷⁴ mm	II. Bzl., Ä.; wl. A.	5,710
3590	Diphenyl-p- folylmethan	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CH(C ₆ H ₅) ₂	258,34		72	> 360	II. h. A., Bzl.; wl. PA.	5,710
3591	Diphenyl-triketon	(C ₆ H ₅ · CO) ₂ CO	238,23		69-70	289 ¹⁷⁵ mm	I. Ä.; wl. A.; nl. W.	7,871
3592	N,N-Diphenylurethan	(C ₆ H ₅) ₂ N · CO ₂ · C ₆ H ₅	241,28	^{60°} 1,20	72	> 360	II. Bzl., Ä.; I. PA., Bzl., W.	12,427
3593	Diphenyl-o- xenyphosphat	C ₆ H ₅ · C ₆ H ₄ · O · PO(O · C ₆ H ₅) ₂	402,37	⁴ 1,20	< 0	250-85 ⁵ mm	∞ Bzl., CCl ₄ ; II. A.; nl. W.	—

3593a	Diphenyl- acetaldehyd	$C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot CH_3 \cdot CHO$	196,09	$\frac{20^\circ}{1,100}$		193,27 mm	—
3594	p-Diphenyl-hydrazin	$C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot NH_2$	184,23		135-6 (Zers.)	283 (Zers.)	15,576
3595	p-Diphenylisocyanat	$C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot N : CO$	195,21		56		12,1319
3596	p-Diphenyl- isothiocyanat	$C_6H_5 \cdot C_6H_4 \cdot N : CS$	211,27		58		12,1319
3597	Dipikrylamin	$[(O_2N)_2C_6H_4]_2NH$	439,22		249 (Zers.)		12,766
3598	Dipikrylsulfid	$[(O_2N)_2C_6H_4]_2S$	456,26		226-30	expl. 290	6,344
3599	Dipiperonalacetone	$\left(CH_2 \begin{array}{c} \diagup O \\ \diagdown O \end{array} C_6H_5 \cdot CH : CH \cdot \right)_2 CO$	322,30		185		19(829)
3600	Diplosal, s. Nr. 6766						
3601	Dipropäsin, s. Nr. 1668						
3602	Dipropyläther	$(C_2H_5 \cdot CH_2)_2O$	102,17	$\frac{21,2^\circ}{0,744}$	-122	91	1,354
3603	Dipropylamin	$(C_2H_5 \cdot CH_2)_2NH$	101,19	$\frac{20^\circ}{0,739}$	-63	110-1	4,138
3604	p-[Dipropyl- amino]-benzaldehyd	$(C_2H_5 \cdot CH_2)_2N \cdot C_6H_4 \cdot CHO$	205,29			204-6 ²⁰ mm	—
3605	N, N-Dipropyl-anilin	$(C_2H_5 \cdot CH_2)_2N \cdot C_6H_5$	177,28			245,4	12,167
3606	5,5-Dipropyl- barbitursäure	$OC \begin{array}{c} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown NH \cdot CO \end{array} C(C_2H_5)_2$	212,24	$\frac{20^\circ}{0,910}$	145		24,492
3607	Dipropyl-disulfid	$(C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot S)_2$	150,29	$\frac{20^\circ}{0,814}$	-102	192-3	1,360
3608	Dipropylenglykol	$[CH_2 \cdot CH(OH)CH_2]_2O$	134,17	$\frac{20^\circ}{1,025}$		231,8	2 E 1,537
3609	Dipropylsäure	$(C_2H_5 \cdot CH_2)_2CH \cdot CO_2H$	144,21	$\frac{20^\circ}{0,9215}$	76	221-2	2,350
3610	N, N-Dipropyl- harnstoff	$(C_2H_5 \cdot CH_2)_2N \cdot CO \cdot NH_2$	144,21				4,143
3611	N, N-Dipropyl- harnstoff	$(C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot NH)_2CO$	144,21	$\frac{14,4^\circ}{0,765}$	105	255	4,142
3612	Diisopropyl- hexylmethan	$(C_3H_7)_2CH \cdot C_6H_{13}$	184,22			221-2	—

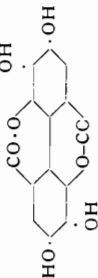
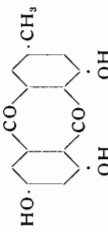
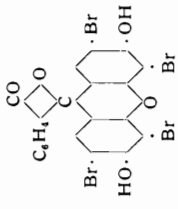
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3613 218	Dipropyl-keton	(C ₃ H ₇ · CH ₂) ₂ CO	114,18	$\frac{20^\circ}{0,822}$	-32,6	144,2	∞ A., Ä.; 0,43 W.	1,699
3614 805	Dipropylnitrosamin	(C ₃ H ₇ · CH ₂) ₂ N · NO	130,19	$\frac{20^\circ}{0,916}$		205,9	swl. W.	4,146
3615	Dipropyl-sulfat	(C ₃ H ₇ · CH ₂ · O) ₂ SO ₃	182,23	$\frac{20^\circ}{1,106}$		120 ²⁰ mm zers. 140–70	II. PÄ.; nl. W.	1,354
3616	Dipropyl-sulfid	(C ₃ H ₇ · CH ₂) ₂ S	118,23	$\frac{20^\circ}{0,839}$		142–3773 mm	I. A., Ä.; nl. W.	1,359
3617	Dipropyl-sulfit	(C ₃ H ₇ · CH ₂ · O) ₂ SO	166,23	$\frac{20^\circ}{1,030}$		194	I. A., Ä.; nl. W.	1,354
3618	Dipropyl-sulfon	(C ₃ H ₇ · CH ₂) ₂ SO ₃	150,23	$\frac{20^\circ}{1,028}$	29–30			1,359
3619	Dipyridin	C ₁₀ H ₈ N ₄	158,20			280–1	I. A., Ä.; swl. h. W.	20,210
3620	2,2'-Dipyridyl	(C ₅ H ₄ N) ₂	156,18	1,124 ^{13°}	69,5	272,5	0,5 W.; I. A., Bzl., Ä., Chlf.	23,199
3621	2,3'-Dipyridyl	(C ₅ H ₄ N) ₂	156,18			296	I. Ä.; swl. W.	23,200
3622	3,3'-Dipyridyl	(C ₅ H ₄ N) ₂	156,18		68	295,5–6,5	∞ W.; A.; wl. Ä.	23,200
3623	4,4'-Dipyridyl	(C ₅ H ₄ N) ₂	156,18	1,164 ^{20°}	111–2	304,8	II. A., Ä.; I. h. W.	23,200
3624	Di-α-pyrryl-keton	HC—CH HC—CH HC=NH.C.CO.C=NH.C=CH	160,08		160			24,167
3625	Disalicylid	C ₆ H ₄ O.CO CO.O C ₆ H ₄	240,20		200–1	zers.	I. h. A.; nl. W.	19,171
3626	1,4-Dithian	S CH ₂ .CH ₂ CH ₂ .CH ₂ S	120,2		111–2	200	II. A., Ä.; wl. W.	19,3
3627	Dithio-carbamidsäure	H ₂ N · CS · SH	93,16				II. zers. W.; zers. h. A.; I. Ä.	3,216
3628	Dithioessigsäure	CH ₃ · CS · SH	92,17	1,24 ^{20°}		37 ¹⁵ mm	II. A., Ä.; I. Bzl.; nl. k. W.	2,233

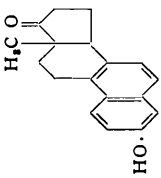
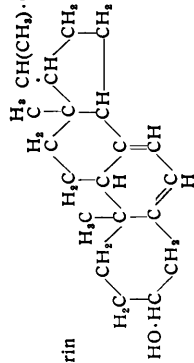
3629	1,2-Dithio-glycerin	HS · CH ₂ · CH(SH) · CH ₂ · OH	124,19	1,342 ¹⁴ , 1°	130 (Zers.) 98	—
3630	Dithiohydrochinon	HS · C ₆ H ₄ · SH	142,23			6,867
3631	Dithiohohlensäure- diäthylester	C ₂ H ₅ O · CS · S · C ₂ H ₅	150,25	1,085 ¹⁹ °	198,6–200,1	3,210
3632	Dithiooxalsäure-di- äthylester	C ₂ H ₅ · S · CO · CO · S · C ₂ H ₅	178,26		238–40 ⁷⁵⁷ mm	2,565
3633	Dithiooxamid (Rubeanwasserstoff)	H ₄ N · CS · CS · NH ₂	120,19		subl.	2,565
3634	Dithioresorcin	HS · C ₆ H ₄ · SH	142,23		243	6,834
3635	Dithioisalicylsäure	HO · C ₆ H ₄ · CS · SH	170,24		27 48–50	10,134
3636	Dithizon s. Nr. 3586		182,25	0,955 ¹⁰ °	17,8	5,608
3637	2,2'-Ditolyl	(CH ₃ · C ₆ H ₄ —) ₂	182,25	0,998 ²² °	273–4 273–6	5,609
3638	2,3'-Ditolyl	(CH ₃ · C ₆ H ₄ —) ₂	182,25	16°		5,609
3639	2,4'-Ditolyl	(CH ₃ · C ₆ H ₄ —) ₂	182,25	0,999 ⁴	5–7	5,609
3640	3,3'-Ditolyl	(CH ₃ · C ₆ H ₄ —) ₂	182,25		121–2	5,610
3641	4,4'-Ditolyl	(CH ₃ · C ₆ H ₄ ·) ₂	182,25	1,047 ²⁴ , 3°	278 288	6,353 6,377
3642	Di-o-tolyl-äther	CH ₃ · C ₆ H ₄ · O · C ₆ H ₄ · CH ₃	198,14		295	12,787
3643	Di-m-tolyl-äther	CH ₃ · C ₆ H ₄ · O · C ₆ H ₄ · CH ₃	198,14		320–4 330,5	12,858 12,907
3644	2,2'-Ditolyl-amin	(CH ₃ · C ₆ H ₄ ·) ₂ NH	197,27		46	6,425
3645	3,3'-Ditolyl-amin	(CH ₃ · C ₆ H ₄ ·) ₂ NH	197,27		178–9	12,803
3646	4,4'-Ditolyl-amin	(CH ₃ · C ₆ H ₄ ·) ₂ NH	197,27		217	12,863
3647	Di-p-tolyl-disulfid	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · S) ₂	246,37	20°	255–6	12,801
3648	Di-o-tolyl-guanidin	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · NH) ₂ C · NH	239,31	1,10 ⁴	266–8	12,941
3649	N,N'-Di-m-tolyl- harnstoff	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · NH) ₂ CO	240,29		138–9	13,42
3650	N,N'-Di-o-tolyl- harnstoff	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · NH) ₂ CO	240,29		182	13,81
3651	N,N'-Di-p-tolyl- harnstoff	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · NH) ₂ CO	240,29		56–7	6,419
3652	N,N'-Di-p-tolyl-m- phenylendiamin	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · NH) ₂ C ₆ H ₄	288,38			
3653	N,N'-Di-p-tolyl-p- phenylendiamin	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · NH) ₂ C ₆ H ₄	288,38			
3654	Di-p-tolyl-sulfid	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · S) ₂	214,31			

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3655	Di-p-tolyl-sulfon	(CH ₃ ·C ₆ H ₄) ₂ SO ₂	246,31		158–9	405,7 ¹⁴ mm	I. h. A., Chlf., CS ₂	6,419
3656	N,N'-Di-o-tolyl- thioharnstoff	(CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·NH) ₂ CS	256,35		158	216–8	II. h. A.; nl. W., Ä.	12,807
3657	N,N'-Di-m-tolyl- thioharnstoff	(CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·NH) ₂ CS	256,35		122		I. Bzl. A.; swl. h. W.	12,864
3658	N,N'-Di-p-tolyl- thioharnstoff	(CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·NH) ₂ CS	256,35	^{69°} —	178		swl. h. A.; nl. W., Ä.	12,948
3659	Diundecylketon	CH ₃ ·[CH ₂] ₁₀ ·CO·[CH ₂] ₁₀ ·CH ₃	338,60	0,809 ⁴ ^{20°}	69–70		nl. k. A.	1,719
3660	Divinyläther	(CH ₂ ·CH) ₂ O	70,09	0,773 ²⁰ ^{15°}		34–5	∞ A., Ä.; swl. W.	1,433
3661	Divinyl-sulfid	(CH ₂ ·CH) ₂ S	86,15	0,917 ⁴ ^{20°}		85,6	∞ A., Ä.; swl. W.	1,434
3662 391	Dodecan	CH ₃ ·[CH ₂] ₁₀ ·CH ₃	170,33	0,751 ⁴ ^{24°}	–9,6	214,5	II. A., Ä.; nl. W.	1,171
3663	Dodecanol-(1)	CH ₃ ·[CH ₂] ₁₀ ·CH ₂ ·OH	186,33	0,831 ⁴ ^{15°}	24	255–9	I. A., Ä.; nl. W.	1,428
3664	Dodecen-(1)	CH ₃ ·[CH ₂] ₉ ·CH·CH ₂	168,31	0,762 ⁴ ^{15°}	–31,5	96 ¹⁵ mm	II. A., Ä.; nl. W.	1,225
3665	Dodecin-(2)	CH ₃ ·[CH ₂] ₉ ·C·C·CH ₃	166,30	0,792 ⁴	–9	105 ¹³ mm	I. A., Ä.; wl. W.	1,261
3666	Dodecylamin	CH ₃ ·[CH ₂] ₁₁ ·NH ₂	185,35		28	259,1		4,200
3667	Dodecylbromid	CH ₃ ·[CH ₂] ₁₀ ·CH ₂ Br	249,24			145 ¹⁵ mm	I. A., Ä.; nl. W.	2 E 1,133
3668	Dodecylchlorid	CH ₃ ·[CH ₂] ₁₀ ·CH ₂ Cl	204,78			243–4	I. Ä.; nl. W.	2 E 1,133
3669	Dodecylcyanid	CH ₃ ·[CH ₂] ₁₀ ·CH ₂ ·CN	195,34	44° —		275	II. A., Ä.	2,364
3670	Dokosan	CH ₃ ·[CH ₂] ₁₈ ·CH ₃	310,59	0,778 ⁴ ^{44,4°}	44,5	224,5 ¹⁵ mm	II. Ä.; 4 h. A.; nl. W.	1,174
3671	Dokosylalkohol	CH ₃ ·[CH ₂] ₁₈ ·CH ₂ ·OH	326,38	0,778 ⁴	70,8		2 A., 100 W.; nl. Ä.	1,431
3672	Doryl(Carbaminoyl- cholinchlorid	H ₂ N·CO ₂ ·CH ₂ ·CH ₂ ·N(CH ₃) ₃ Cl	182,65		203–4 (Zers.)			—
3673 541	Dotriakonlan (Dicetyl)	CH ₃ ·[CH ₂] ₃₀ ·CH ₃	450,85	0,780 ^{70,1°}	70–1	310 ¹⁵ mm	I. h. Eg. h. Ä.; swl. k. A.	1,177

3674 3675	Dulcin, s. Nr. 203 a Dulcit	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	182,17	1,466 15° $\frac{86,7^\circ}{4}$	189	290–5 ^{3} mm	3,2 15° W.; ll. h. W.; swl. A.; nl. A.	1,544
3676 3677	Duotal, s. Nr. 4062 Durol, s. Nr. 7081	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CH}_3$ $\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{COOH}$	282,54 326,32	0,778 74	36,5	205 15 mm	∞ A.; nl. W.	1,174 2(179)
3678 618	Eikosan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CH}_3$	282,54	0,778	36,5	205 15 mm	∞ A.; nl. W.	1,174
3679	Eikosan-	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{COOH}$	326,32		74			2(179)
3680	carbonsäure-(1)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	298,54		66–7	220 ^{3} mm	ll. k. A.; l. h. Bzl., h. PA.	1,431
3681	Eikosen-(9)-säure-(20)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_9 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	310,29		50	267 15 mm		2,472
3682	Eikosinsäure	$\text{C}_{18}\text{H}_{33} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	308,28		69	270 15 mm		2,497
3683	Eläostearinsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH}_2$ $\text{HO}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CH} : \text{CH}$	280,44		α : 48–9 β : 72	235 12 mm; schw. Zers.	α : ll. A.; β : l. h. Eg., CS $_2$	2,497
3684	Ellagsäure		338,22	1,667 18° $\frac{79,4^\circ}{4}$	zers.	-2H $_2$ O, < 120	wl. A.; swl. h. W.; nl. A.	19,261
3685 722	Elaidinsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	282,45	0,851	51–2	288 100 mm	ll. A., A.; nl. W.	2,469
3686	Emodin		270,23		255–7		l. Eg., Alkali, A., Bzl., Cnlf., A.; nl. W.	8,520
3687	Eosin		647,93				l. A.; wl. h. Eg.; nl. W.	19,228
3688	Eosin, Na-Salz	$\text{C}_{20}\text{H}_3\text{O}_3\text{Br}_4\text{Na}_2$	691,91				l. W., A.	19,230

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3689	<i>l</i> -Ephedrin	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CH(CH_3) \cdot NH \cdot CH_3$	165,23		40	255	5 W.; 500 A.; l. Chlf., Ä.	13,636
3690	Epicarlin, s. Nr. 6119							
3691 707	Epichlorhydrin	$H_2C-CH \cdot CH_2Cl$ 	92,53	^{25°} 1,183	-25 bis -26	117758 mm	∞ A., Ä.; < 5 W.	17,6
3692	Epicyanhydrin	$H_2C-CH \cdot CH_2 \cdot CN$ 	83,09		162		l. h. W., Ä.; zers. S.	18,261
3693	Epiljodhydrin	$H_2C-CH \cdot CH_2 \cdot J$ 	183,99	2,03 ^{13°}		167	nl. W.	17,10
3694	<i>dl</i> -Equilenin		266,32		288 (278)		swl. W.	—
3695	<i>d</i> -Equilenin		266,32					
3696	Equileninbenzoat	$C_{32}H_{40}O \cdot O_2C \cdot C_6H_5$	370,43					
3697	Ergosterin		396,63	1,04	251 (i. v.) 223 (i. v.)		l. A., Ä.; swl. W.	—
					160-3		l. Ä., Bzl., Chlf., Ä.; nl. W.	—

3698	Ergothionein	$\bar{O} \cdot OC \cdot CH[N^+(CH_3)_2] \cdot CH_2 \cdot C \cdot NH$ $\begin{array}{c} HC \\ \parallel \\ N \end{array} \cdot C \cdot SH$	265,33		290 (Zers.)		11,620° W.; swl. A.; nl. A., Chlf.	25,521
3699	d-Ergotinin	$C_{28}H_{48}O_4N_6$	609,69		239		II. Chlf., Bzl.; wl. A.; swl. A.; nl. W.	—
3700	Eriodictyol (12,4,6-Trioxo- phenyl)-[3,4-dioxy- styryl]-keton	$(HO)_2C_6H_2 \cdot CO \cdot CH : CH \cdot C_6H_3(OH)_2$	244,19		267		I. Alkal.; wl. h. W., fl. A.	8,543
3701 970	Erucassäure	$CH_3 \cdot [CH_2]_7 \cdot CH : CH \cdot [CH_2]_{11} \cdot CO_2H$	338,56	55° $\frac{4}{0,860}$	33-4	281,30 mm	II. A., A.; nl. W.	2,472
3702 1008	Erucasäure- äthylester	$CH_3 \cdot [CH_2]_7 \cdot CH : CH \cdot [CH_2]_{11} \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	366,35	20° $\frac{4}{0,870}$	30,5	230,5 mm		2,473
3703 1036	Erucasäure- methylester	$CH_3 \cdot [CH_2]_7 \cdot CH : CH \cdot [CH_2]_{11} \cdot CO_2 \cdot CH_3$	352,34			222,5 mm		2 E 2,446
3704	Erucylalkohol	$CH_3 \cdot [CH_2]_7 \cdot CH : CH \cdot [CH_2]_{11} \cdot CH_2 \cdot OH$	324,57	20° $\frac{4}{1,451}$	34,5	241-210 mm	II. Eg., A., Bzl.	1,453
3705	Erythrit	$\begin{array}{c} H & H \\ & \\ HO \cdot CH_2 \cdot \dot{C} & - & \dot{C} \cdot CH_2 \cdot OH \\ & \\ OH & OH \end{array}$	122,12		126		60 W.; wl. k. A.; nl. A.	1,525
3706	Erythrittetranitrat	$C_4H_4(ONO_2)_4$	302,12		61	expl.	I. A., Glycerin, A.; nl. k. W.	1,527
3707	Erythrosin (2,4,5,7-Tetraiod- fluorescein)	$\begin{array}{c} CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ C_6H_4 \quad \diamond \quad C \\ \diagdown \quad \diagup \\ HO \cdot C_6H_4 \cdot \diamond \quad C_6H_4 \cdot OH \end{array}$	835,94				wl. A.; nl. W., Chlf., abs. A., Bzl.	19,231
3708 3709	Erythrosin, Na-Salz Esmodil, s. Nr. 7612	$C_{28}H_{40}O_4J_4Na_2$	879,92	20° $\frac{4}{1,049}$			I. W., A.	19,232
3710 3711	Essigsäure Essigsäure, Al-Salz	$CH_3 \cdot COOH$ $Al(C_2H_3O_2)_3$	60,05 204,10		16,7 zers. 200	118,1	∞ W., A., A. II. W.	2,96 2,114
3712	Essigsäure, Ca-Salz	$Ca(C_2H_3O_2)_2$	158,17				37,40° 29,6100° W.; nl. A.	2,111

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3713	Essigsäure, Cu-Salz	Cu(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ · H ₂ O	199,67	1,882			7,4 k. W.; 20100° W.; l. sd. A.	2,109
3714	Essigsäure, Hg-Salz	Hg(C ₂ H ₃ O ₂) ₂	318,70	3,286 ²³			36,419° W., 5,6519° A., 100100° W.	2,113
3715	Essigsäure, K-Salz	KC ₂ H ₃ O ₂	98,14		295		22814° W., 33 k. A., 50 h. A.; nl. A.	2,108
3716	Essigsäure, Na-Salz	NaC ₂ H ₃ O ₂	82,06	1,529	320		123,520° W., 2,319° A., 170100° W.	2,107
3717	Essigsäure, Na-Salz	NaC ₂ H ₃ O ₂ (+ 3 H ₂ O)	136,09	1,4425°	58-9	123 (im Kristall- wasser)	ll. W.; l. A.	2,107
3718	Essigsäure, NH ₄ -Salz	NH ₄ C ₂ H ₃ O ₂	77,08	1,171 ²⁵	113		ll. h. A.; zers. W., A.	2,117
3719	Essigsäure, Pb-(IV)-Salz	Pb(C ₂ H ₃ O ₂) ₄	325,30	2,2281°	175		56 ²³ ° W.	2,115
3720	Essigsäure, Pb-Salz	Pb(C ₂ H ₃ O ₂) (+ 3 H ₂ O)	379,35	2,54 ²⁰	75		∞ A., A.; 8,515° W.	—
3721 42	Essigsäureäthylester	CH ₃ · CO ₂ · C ₂ H ₅	88,10	0,901 ⁴ 20°	-82,4	77,1	∞ A., A.; 8,515° W.	2,125
3722 379	Essigsäure- [β-äthylhexylester]	CH ₃ · CO ₂ · CH ₂ · CH(C ₂ H ₅) · [CH ₂] ₄ · CH ₃	172,26	0,873 ²⁰ 20°	-93	199	∞ A., A.; < 0,0320° W.	—
3723 202	Essigsäureallylester	CH ₃ · CO ₂ · CH ₂ · CH · CH ₂	100,11	0,928 ⁴ 20°		104 ⁷⁶² mm	∞ A., A.; nl. W.	2,136
3724 176	Essigsäureamylester	CH ₃ · CO ₂ · [CH ₂] ₄ · CH ₃	130,18	0,879 ²⁰ 20°	-70,8	148,4 ⁷³⁷ mm	∞ A., A.; swl. W.	2,131
3724a 175	Essigsäure- akt.-amylester	CH ₃ · CO ₂ · CH ₂ · CH(CH ₃) · C ₂ H ₅	130,18	0,880 ^{12,5}		141-2	∞ A., A.; swl. W.	2,131

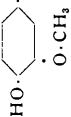
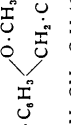
3724b	Essigsäure- sek.-amylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	130,18	$0,922^{0^\circ}$		133-5	$\infty \text{ A.}, \tilde{\text{A.}}; \text{wl. W.}$	2,131
3725	Essigsäure- tert.-amylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	130,18	$0,874^{10^\circ}$ 20°		124,5 ⁷⁴⁹ mm	$\infty \text{ A.}, \tilde{\text{A.}}; \text{swl. W.}$	—
3726 109	Essigsäureanhydrid	$(\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O}$	102,09	$1,082^4$	-73	139,6	$\infty \text{ A.}, \tilde{\text{A.}}; 12 \text{ k. W.};$ zers. h. W., h. A.	2,166
3727 1840	Essigsäurebenzylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	150,17	$1,057^{17^\circ}$ 20°	-51,5	213,5	$\infty \text{ A.}; \text{nl. A.}$	6,435
3728 923	Essigsäure- [α -bromäthylester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3$	167,01	$1,4620^4$ 20°		633 ⁹⁸ mm		2,153
3729 773	Essigsäure- [β -bromäthylester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	167,01	$1,514^4$	-13,8	162-3	$\infty \text{ A.}, \tilde{\text{A.}}; \text{nl. W.}$	2,128
3730	Essigsäure- brommethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	152,99	$1,195^{14^\circ}$		130-3 ⁷⁵⁰ mm	$\text{l. A.}, \tilde{\text{A.}}; \text{nl. W.};$ schw. zers. W.	2,152
3731	Essigsäure- [β -brompropylester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3$	181,04			51-3 ⁹ mm		—
3732	Essigsäure- [γ -brompropylester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	181,04	20°		88-90 ²² mm		2 E 2,139
3733	Essigsäure- β -butenylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	114,14	$0,919^4$		128,5-9,5	$\text{l. A.}, \tilde{\text{A.}}; 2,3 \text{ W.}$	2,137
3734	Essigsäurebutylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	116,16	$0,882^{20^\circ}$ 15°	-76,3	126,5	$\infty \text{ A.}, \tilde{\text{A.}}; 0,7 \text{ W.}$	2,130
3735 94	Essigsäure- sec.-butylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	116,16	$0,865^4$ 20°		112-3	$\infty \text{ A.}, \tilde{\text{A.}}; \text{nl. W.}$	2,131
3736 131	Essigsäure- tert.-butylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_3$	116,16	$0,866^4$		95 ⁷⁵⁰ mm	$\infty \text{ A.}, \tilde{\text{A.}}; \text{nl. W.}$	2,131
3737 646	Essigsäurecetyler	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CH}_3$	284,47	$0,858^{20^\circ}$ 20°	22,7	200-1 ¹⁵ mm	swl. k. A.	2,136
3738 260	Essigsäure- [α -chloräthylester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_3$	122,55	$1,1124^4$ 20°		46 ³⁵ mm		2,152
3739 455	Essigsäure- [β -chloräthylester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	122,55	$1,152^{25}$	< -20	145	$\infty \text{ A.}, \tilde{\text{A.}}; 325^\circ \text{ W.}$	2,128
3740	Essigsäure- [β -chloris- propylester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	136,58			149-50		2,130
3741	Essigsäure- chlormethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	108,53	$1,195^{14^\circ}$		115-6 ⁵⁵ mm	zers. A.	2,152
3742	Essigsäure- [β -chlorpropylester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_3$	136,58	$1,098^{20^\circ}$		152-3 ⁷⁵⁰ mm	$\text{l. A.}, \tilde{\text{A.}}; \text{nl. W.}$	2,129
3743	Essigsäure- [γ -chlorpropylester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	136,58	$1,250^{19^\circ}$		163-5 ⁷⁴⁷ mm		2(58)

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3744	Essigsäure- cyclohexylester	CH ₃ · CO ₂ · C ₆ H ₁₁	142,19	$\frac{0^{\circ}}{0,985^{\frac{4}{20}}}$		174 ⁷⁵⁰ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	6,7
3745 496	Essigsäuredecylester	CH ₃ · CO ₂ · [CH ₂] ₉ · CH ₃	200,31			187–90 ⁷²⁰ mm	I. A., Bzl., Ä.; nl. W.	2,135
3746	Essigsäure-[β,γ-dichlor- propylester]	CH ₃ · CO ₂ · CH ₂ · CHCl · CH ₂ Cl	171,03	$\frac{1,168^{15^{\circ}}}{20^{\circ}}$		191–2 ⁷⁵⁵ mm		2,129
3747	Essigsäure-[1,3-di- methyl-butylester]	CH ₃ · CO ₂ · CH(CH ₃) · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	144,21	$\frac{0,860^{20}}{20^{\circ}}$		146–7	0,1320° W.	2,133
3748	Essigsäuredodecylester	CH ₃ · CO ₂ · [CH ₂] ₁₁ · CH ₃	228,36	$\frac{16^{\circ}}{0,874^{\frac{16}{20}}}$		151–2 ⁷¹⁵ mm		2,136
3749 311	Essigsäureheptylester	CH ₃ · CO ₂ · [CH ₂] ₆ · CH ₃	158,23	$\frac{0}{0,890^{\frac{0}{15^{\circ}}}}$		191,5 ⁷⁵⁹ mm	I. A., Ä.; nl. W.	2,134
3750 170	Essigsäurehexylester	CH ₃ · CO ₂ · [CH ₂] ₅ · CH ₃	144,21			169,2	II. A., Ä.; nl. W.	2,132
3751	Essigsäure- isoamylester	CH ₃ · CO ₂ · CH ₂ · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	130,18	$\frac{0,876^{\frac{4}{20}}}{20^{\circ}}$	-78,5	142 ⁷⁵⁷ mm	∞ A., Ä.; 0,2515° W.	2,132
3752 113	Essigsäure- isobutylester	CH ₃ · CO ₂ · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	116,16	$\frac{0,871^{\frac{4}{20}}}{20^{\circ}}$	-98,9	118	∞ A., Ä.; 0,625° W.	2,131
3753	Essigsäure- isohexylester	CH ₃ · CO ₂ · [CH ₂] ₄ · CH(CH ₃) ₂	144,21	$\frac{20^{\circ}}{0,874^{\frac{20}{20}}}$		159 ⁷⁵⁵ mm	II. A., Ä.; nl. W.	2,133
3754 54	Essigsäure- isopropylester	CH ₃ · CO ₂ · CH(CH ₃) ₂	102,13	$\frac{0,874^{\frac{20}{20}}}{20^{\circ}}$	-73,4	88,4	∞ A., Ä.; 320° W.	2,130
3755	Essigsäure- [β-jodäthylester]	CH ₃ · CO ₂ · CH ₂ · CH ₂ · J	214,02	$\frac{2,441^{20^{\circ}}}{20^{\circ}}$		184 ⁷⁴³ mm		2,129
3756	Essigsäure-[β-methoxy- äthylester]	CH ₃ · CO ₂ · CH ₂ · CH ₂ · OCH ₃	118,13	$\frac{1,007^{20}}{20^{\circ}}$	erstarrt -70	144,5–5,0	∞ W.	2,141
3759 23	Essigsäure- methylester	CH ₃ CO ₂ · CH ₃	74,08	$\frac{0,924^{\frac{4}{20}}}{20^{\circ}}$	-98,7	57,1	∞ A., Ä.; 3322° W.	2,124
3760	Essigsäure-[γ-methyl- propargylester]	CH ₃ · CO ₂ · CH ₂ · C ≡ C · CH ₃	112,12	$\frac{0,995^{20^{\circ}}}{20^{\circ}}$		156–8		2 E 2,153

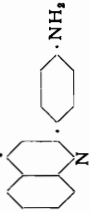
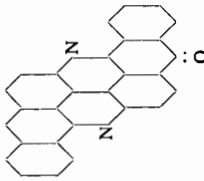
3761	Essigsäure- myricyl-ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_{41}\text{H}_{84}$	494,86		73-5	311-3 ⁸ mm		2,136
3762	Essigsäure- acaphthyl-ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_{39}\text{H}_{78}$	186,20		49		I. A., Ä.	6,608
3763	Essigsäure- β -naphthyl-ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_{20}\text{H}_{14}$	186,20		70		I. A., Chlf., Ä.	6,644
3764	Essigsäure- [4-nitrobenzyl-ester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	195,17		78		I. h. A.	6,451
3765	Essigsäure- [2-nitrophenyl-ester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	181,14	0°	40-1	253 (Zers.)	II. A., Bzl., Ä.	6,219
3766 378	Essigsäure-octyl-ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CH}_3$	172,26	$0,886 \frac{4}{14^\circ}$	-38,5	210	I. A., Ä.; nl. W.	2,134
3767	Essigsäure- octyl-(2)-ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}_3$	172,26	$0,863 \frac{4}{14^\circ}$		194-5 ⁷⁴⁴ mm	I. A., Ä.; nl. W.	2,134
3768	Essigsäure- penta-decyl-ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_{13} \cdot \text{CH}_3$	270,44	$20^\circ \frac{4}{25^\circ}$	10-1	230 ⁷⁰ mm		2,136
3769	Essigsäure- pentyl-(3)-ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	130,18	$0,871 \frac{4}{25^\circ}$		133	∞ A., Ä.; wl. W.	2,131
3770	Essigsäure- phenyl-ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	136,14	$1,073 \frac{25}{20^\circ}$		195,8 ⁷⁵⁶ mm	∞ A., Chlf., Ä.; swl. W.	6,152
3771	Essigsäure- propargyl-ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$	98,10	$1,005 \frac{4}{20^\circ}$		124-5	I. A., Ä.	2,140
3772 75	Essigsäure- propyl-ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	102,13	$0,886 \frac{4}{20^\circ}$	-92,5	101,3	∞ A., Ä.; 1,6 ¹⁶ W.	2,129
3773	Essigsäure- tetradecyl-ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_{12} \cdot \text{CH}_3$	256,42		12-3	176-7 ¹⁵ mm	II. A., Ä.; swl. W.	2,136
3774	Essigsäure-o-tolyl-ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	150,17			208		6,355
3775	Essigsäure- m-tolyl-ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	150,17	$20^\circ \frac{4}{14^\circ}$		212	II. A., Ä.; I. h. W.	6,379
3776 1537	Essigsäure-p-tolyl-ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	150,17	$1,050 \frac{4}{14^\circ}$		212,5		6,397
3777	Essigsäure- [2,4,6-tribrom- phenyl-ester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_2\text{Br}_3$	372,87		83	290-300		6,205
3778	Essigsäure- [β , β , β -trichlor- äthyl-ester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CCl}_3$	191,45	$1,189^{15^\circ}$		170 ⁷⁴⁷ mm	II. A., Chlf., Ä., Aceton, Bzl.; nl. W.	2,128
3779	Essigsäure- [β , β , β -trichlor-tert.- butyl-ester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \text{C}(\text{CH}_3)_3 \cdot \text{CCl}_3$	219,50			191	II. A., Chlf., Aceton, Bzl., Ä.; nl. W.	2,131

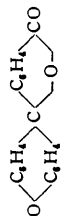
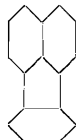
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3780 3781 1822	Essigsäure-vinylester Estragol, s. Nr. 4839	CH ₃ · CO ₂ · CH : CH ₂	86,09	$\frac{20^{\circ}}{0,932}$	< -60	72-3	∞ A., Ä.; 220° W.	2(63)
3782 2023	Eugenol	HO ·  · CH ₂ · CH : CH ₂	164,20	$\frac{15^{\circ}}{1,070}$		253,5	∞ A., Chlf., Ä.; swl. W.	6,961
3783 1803	Eugenolacetat	CH ₃ · CO ₂ · C ₁₀ H ₁₁ O	206,23	$\frac{15^{\circ}}{1,087}$	29-30	281-275,2 mm	I. A., Ä.; nl. W.	6,965
3783a	Eugenolbenzoat	CH ₃ · CH : CH ₂ ·  · O · CO · C ₆ H ₅	268,30		70,5	360	I. h. A., Aceton, Ä., Chlf.; nl. W.	9,135
3784	Eugenol- cinnamat	C ₆ H ₅ · CH : CH · CO ₂ · C ₆ H ₅ (O · CH ₃) · CH ₂ · CH : CH ₂	294,33		90-1		I. h. A., Chlf., Ä., Aceton; nl. W.	9,586
3785	Eugenolformiat	HCO ₂ · C ₆ H ₅ ·  · CH ₂ · CH : CH ₂	192,09			150 ²⁰ mm	I. A.; nl. W.	6,965
3786 1981	Eugenolmethyläther	CH ₃ · CH : CH ₂ · C ₆ H ₄ (O · CH ₃) ₂ CO ₂ H	178,22	1,055 ^{15°}		248-9	∞ Ä.; 25 60% ig. Ä.; nl. W.	6,963
3787	Eugentinsäure	HO ·  · CH ₂ · CH : CH ₂	208,21		124	zers.	I. A., Ä., wss., (NH ₄) ₂ CO ₃ ; swl. k. W.	10,441
3788	Eupittonsäure	[(CH ₃ · O) ₂ (HO)C ₆ H ₂] ₂ · C : C  · CO	470,46		200 (Zers.)		I. Alkali, Eg.; wl. abs. A.	8,574

3789	Euxanthon		228,19		240	subl. schw. Zers.	I. Alkali, h. A.; wl. Ä.; nl. W.	18,113
3790	Everninsäure		182,17		170-1 (Zers.)		I. verd. NaOH, h. A., Essigester swl. h. W., Ä.	10,413
3791	Evernsäure		332,30		168-9 (Zers.)		I. h. A.; swl. h. W., Ä.	10,416
3792	Evipan, s. Nr. 5167		136,23	0,868 ^{19°}		155-6		5,162
3793 1243	<i>l</i> -α-Fenchon		152,23	0,948 ^{18°}	5-6	193-5	II. A., Ä.; nl. W.	7,96
3794 1173	<i>d</i> -Fenchon		199,14		165	240		7,98
3795	[<i>d</i> -Fenchon]-oxim		154,24	0,935 ^{40°}	33-5	201	wl. W.	6,71
3796	<i>d</i> -Fenchylalkohol		154,24	0,964 ^{20°} 4	45-7	201-2	I. A., Ä., PÄ.; wl. W.	6,71
3797	<i>dl</i> -Fenchylalkohol							

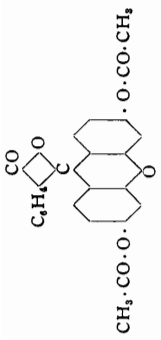
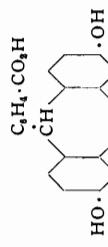
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3798	l-Fenchylamin	$ \begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_3\text{C} - \text{CH} - \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \\ \text{CH}_2\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H} \end{array} $	153,15	0,910 ^{22°}		195		12,44
3799	Ferulasäure (4-Oxy-3-methoxy- zimtsäure)	$ \begin{array}{c} \text{C}_{15}\text{H}_{18} \\ \text{CH}_3 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ \\ \text{N} \end{array} $	194,18	20° 0,870 ⁴	169–70	zers.	l. h. W., Ä.; wl. Bzl., Ä.	10,436
3800 3801	Ferulen Fisetin, s. Nr. 7129		206,20			128,7 ⁷ mm		5(93)
3802	Flavanilin		234,29		97		l. Ä., Bzl., Ä.; nl. W.	22,469
3803	Flavanthren		408,39				nl. W., Ä., Alkali	24,446
3804 3805	Flaviansäure, s. Nr. 3356 Flavon	$ \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \\ \text{CO} \cdot \text{CH} \\ \\ \text{O} = \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} $	222,23		97		l. Ä., Ä.; nl. W.	17,373

3806 32	β -Fluor-äthylalkohol	$\text{CH}_3\text{F} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	64,04	1,114	-26,5	103,4	1(170)
3807	Fluoran		300,30		184		1. H_2SO_4 , HNO_3 19,146
3808 2010	2-Fluor-anilin	$\text{FC}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	111,12	1,151	-28,9	68,5 ¹⁴ mm	12(296)
3809 2066	3-Fluor-anilin	$\text{FC}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	111,12	1,160 ^{20°}		186,3	12,597
3810 1953	4-Fluor-anilin	$\text{FC}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	111,12	1,173 ⁴	-0,8	187 ⁵³ mm	12,597
3811	4-Fluor-anisol	$\text{F} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	126,13		-43,5	156-7	6(98)
3812	Fluoranthren		202,24	1,252 ⁴	109-10	250-1 ⁶⁰ mm	5,685
3813	2-Fluor-benzamid	$\text{FC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	139,06		116		9(136)
3814	3-Fluor-benzamid	$\text{FC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	139,06		130		9(137)
3815	4-Fluor-benzamid	$\text{FC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	139,06		154-5		9(137)
3816	2-Fluor-benzoesäure	$\text{F} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	140,11		120-2		1. h. W., A., Ä. 9,333
3817	3-Fluor-benzoesäure	$\text{F} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	140,11		124		wl. h. W. 9,333
3818	4-Fluor-benzoesäure	$\text{F} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	140,11		182-4		l. A., Ä.; 9,333
3819 1212	Fluorbenzol	$\text{C}_6\text{H}_5\text{F}$	96,10	1,024 ⁴ 20°	-41,2	85-6	5,198
3820	p-Fluor-brombenzol	$\text{F} \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{Br}$	175,01	1,597 ⁴	-8	152 ⁵⁵ mm	5,209
3821	o-Fluor-chlorbenzol	$\text{FC}_6\text{H}_4\text{Cl}$	130,55		-42,5	138,5 ⁷⁴ mm	5(110)
3822	m-Fluor-chlorbenzol	$\text{FC}_6\text{H}_4\text{Cl}$	130,55			123-5	—
3823	p-Fluor-chlorbenzol	$\text{FC}_6\text{H}_4\text{Cl}$	130,55	20,5° 1,226 ⁴	-26,9	130 ⁵⁶ mm	5,201
3824	Fluorchlorbrommethan	FCHClBr	147,39	1,906 ^{16°}	-65	38	1,67 1,60
3825	Fluorchlormethan	CH_3ClF	68,48				zers. W.
3826 1564	1-Fluor-1,2-dibromäthan	$\text{FCHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	205,88	2,257 ^{17°}	-54	122,5 ⁷⁶ mm	1,92
3827	2-Fluor-1,1-dibromäthan	$\text{FCH}_2 \cdot \text{CHBr}_2$	205,88			117,5	1,92
3828	2-Fluor-1,1-dichlor-1,2-dibromäthan	$\text{Cl}_2\text{CBr} \cdot \text{CHFBr}$	274,77	2,130 ^{23°}		163,5	1,93
3829	Fluordichlormethan (Freon-21)	FCHCl_2	102,93	1,426 ^{0°}	-127	14,5	1,61 1. A., Ä.; nl. W.

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3830	Fluoren		166,21	$\frac{0^\circ}{1,203}$	115-6	293-5	l. h. A., Ä., SO ₂ ; nl. NH ₃ , W.	5,625
3831	Fluorenol		182,21		153		l. A., Ä.	6,691
3832	Fluorenon		180,19		83-4	341,5	ll. A., Ä.; nl. W.	7,465
3833	Fluorennoxim		195,21		192-3		l. Chlf.; nl. PÄ.	7,467
3834	Fluorescein		332,30		zers. > 290		l. Alkali, h. Eg., h. A.; wl. h. W.	19,222
3835	Fluorescein, Na-Salz		376,27				l. W.; wl. A.	19,225
3836	Fluoresceinchlorid (3,6-Dichlor-fluoran)		369,19		252		l. Chlf., h. Bzl.; swl. A.; nl. W.	19,147

3837	Fluoresceindiacetat		416,37		201-5		I. Eg.; swl. A.; nl. k. Alkali	19,227
3838	Fluorescin							
3839	Fluoressäure	$\text{FC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	334,31		125-7		I. Alkali, A., Ä.; nl. W.	18,358
3840	p-Fluorjodbenzol	$\text{FC}_6\text{H}_4\text{J}$	78,04		33	165		2,193
3841	1-Fluor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{F}$	222,01		-18 (-27)	183,2	I. A., Ä.; nl. W.	5,220
3842	2-Fluor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{F}$	146,16		-8	212-6	I. Eg., A., Chlf., Bzl.	5,540
3843	3-Fluor-4-nitro- benzoesäure	$\text{FC}_6\text{H}_3(\text{NO}_2) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	146,16 185,04		61 122	216	I. Bzl., Chlf., Ä.	5,541
3844	4-Fluor-2-nitro- benzoesäure	$\text{FC}_6\text{H}_3(\text{NO}_2) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	185,04		130			—
3845	4-Fluor-3-nitro- benzoesäure	$\text{FC}_6\text{H}_3(\text{NO}_2) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	185,04		121,5			2 E 9,274
3846	5-Fluor-2-nitro- benzoesäure	$\text{FC}_6\text{H}_3(\text{NO}_2) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	185,04		134,5			9(165)
3847	6-Fluor-3-nitro- benzoesäure	$\text{FC}_6\text{H}_3(\text{NO}_2) \cdot \text{COOH}$	185,04		139			9(164)
3848	2-Fluor-1-nitrobenzol	$\text{FC}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	141,10		-5,9	214,6		5,241
3849	3-Fluor-1-nitrobenzol	$\text{FC}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	141,10		4,1 (stabil) 3,1 (labil)	197,5		5,241
3850	4-Fluor-1-nitrobenzol	$\text{FC}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	141,10		27 (21,6)	205		5,241
3851	1-Fluor-octan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}_2\text{F}$	132,22		0,80421°	142,5754 mm	nl. W.	1,159

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3852	Fluoroform	CHF ₃	70,02			20 ⁴⁰ at.	75 ml. W., 500 ml. A., wl. Chlf., l. Bzl., Chlf., Ä., wl. k. W., nl. W.	1,59
3853	Fluorpentabromäthan	Br ₅ C · CBr ₅ F	442,60		176 (Zers.)	subl. 120		1,95
3854	Fluorpentachloräthan	Cl ₅ C · CCl ₅ F	220,31	1,74 ²⁵	100	136,8		6(97)
3855	2-Fluor-phenol	FC ₆ H ₄ · OH	112,04	1,222 ⁴ 1,189 ⁴	16,1 48 (28,5)	151-2		
3856	3-Fluor-phenol	FC ₆ H ₄ · OH	112,04	1,222 ⁴ 1,189 ⁴	13,8 48 (28,5)	183		6(97)
3857	4-Fluor-phenol	FC ₆ H ₄ · OH	112,04	1,189 ⁴	48 (28,5)	188		6,183
3858	2-Fluor-1,1,1,2-tetrabrom-äthan	Br ₅ C · CHBrF	363,69	1,939 ¹⁶		103,5 ²³ mm		1,95
3859	2-Fluor-1,1,1,2-tetrachlor-äthan	Cl ₅ C · CHClF	185,86	1,631 ^{16,7}		116,5		1,86
3860	2-Fluor-toluol	FC ₆ H ₄ · CH ₃	110,13	1,004 ^{13,2}	-80	114-5	l. A., Ä.; nl. W.	5,290
3861	3-Fluor-toluol	FC ₆ H ₄ · CH ₃	110,13	0,997 ^{13,4} 1,001 ⁴	-110,8 16 ^o	115,6	l. A., Ä.; nl. W.	5,290
3862	4-Fluor-toluol	FC ₆ H ₄ · CH ₃	110,13	1,001 ⁴		116,7	l. A., Ä.; nl. W.	5,290
3863	1-Fluor-1,1,2-tribrom-äthan	BrCH ₂ · CBr ₂ Br	284,78	2,605 ^{17,7}		162,7 ¹³⁷ mm		1,93
3864	2-Fluor-1,1,2-tribrom-äthan	Br ₂ CH · CHBrF	284,78	2,674 ¹⁸		178		1,93
3865	2-Fluor-1,1,2-trichlor-äthan	Cl ₂ CH · CHClF	151,41	1,550		103	∞ A., Ä.; nl. W.	1,85
3866	Fluortrichloräthylen	FCIC · CCl ₂	149,89	1,530 ²⁵	-82	71,0	zers. W.	—
3867	Fluortrichlormethan (Freon-11)	Cl ₃ CF	137,38	1,494 ^{17,2}		24,9	∞ A., Ä.; nl. W.	1,64
3868	Formaldehyd	HCHO	30,03	0,815 ⁻²⁰ 20 ^o	-92	-21	ll. A., Ä., W.	1,558
3869	Formaldehyd- äthylacetal	H ₂ C · O — CH ₂ H ₃ C · O —	74,08	1,060 ⁴		75-6	∞ W.	19,2

3870	Formaldehyd- diäthylacetat	$\text{CH}_3(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	104,15	$\frac{25^\circ}{0,824}$	-66,5	89	∞ A., Ä.; 918° W., 730° W.	1,574
3872	Formaldehyd- dipropylacetal	$\text{CH}_3(\text{O} \cdot \text{C}_3\text{H}_7)_2$	132,20	$0,834 \frac{20^\circ}{20}$	-97	137-8	I. W.	1,575
3873	Formaldehyd- hydrosulfit (Hyraldit)	$(\text{CH}_2\text{O})_2 + \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4 + \text{H}_2\text{O}$	222,16					1,578
3874	Formaloxim	$\text{H}_3\text{C} \cdot \text{NOH}$	45,04			84	10-20 W.	1,590
3875	Formamid	$\text{HCO} \cdot \text{NH}_2$	45,04	1,139	2	193	∞ W., A.; swl. Ä.	2,26
3876	Formamidin	$\text{HN} \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2$	44,06		81			2,90
3877	Formamidoxim	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CH} \cdot \text{NOH}$	60,06		114-5		II. W.; swl. A., Ä.; nl. Bzl.	2,91
3878	2-Formamino-1,3- dimethylbenzol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CHO}$	149,19	$\frac{15^\circ}{1,147}$	164,5		I. A.	12,1109
3879	Formanilid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CHO}$	121,13	$\frac{15^\circ}{1,147}$	47	216 ¹²⁰ mm	II. A.; I. Ä.; swl. W.	12,230
3880	Formanilid, Na-Salz	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{Na}) \cdot \text{CHO}$	143,12				swl. A.; zers. W.	12,233
3881	Form-p-phenetidid	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CHO}$	165,1		70			13,460
3882	1-Formyl- cyclohexen-(3)	$\text{HC} \begin{array}{c} \text{CH} - \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$	110,08	$\frac{15^\circ}{0,9524}$		163,5-4,5		7(48)
3883	3-Formyl-furan	$\text{HC} - \text{C} \cdot \text{CHO}$ $\text{HC} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}$	96,08	$\frac{20^\circ}{1,111}$		144 ⁷³² mm		—
3884	3-Formyl-furanoxim	$\text{HC} - \text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{NOH}$ $\text{HC} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}$	111,10		74,5		II. A., Ä.; I. Bzl.; swl. W.	—
3885	Formylhydrazin	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{CHO}$	60,06		54		II. A., Chlf., Ä.; I. Bzl.	2,93
3886	β -Formyl- phenylhydrazin	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CHO}$ $\text{H} \quad \text{H} \quad \text{OH}$	136,15		145-6		I. h. W., A.; swl. Bzl.	15,233
3887	d-Fructosamin	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 - \text{C} \begin{array}{c} \text{H} \\ \text{OH} \end{array} - \text{C} \begin{array}{c} \text{H} \\ \text{OH} \end{array} - \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	179,17				I. A.; nl. Ä.	4,332

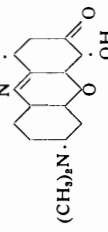
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3888	d-Fruktose	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} & \text{OH} \\ & & \\ \text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} - \text{C} - \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{OH} \\ & & \\ \text{OH} & \text{OH} & \text{H} \end{array}$	180,16	1,669 ^{17,3°}	95–105		II. W.; 8,5 ^{18°} abs. A.; I. Aceton	31(321)
3889	Fuchsin	$\text{C}_{20}\text{H}_{22}\text{N}_4\text{Cl}(\text{+ H}_2\text{O})$	337,84	1,22	> 200 (Zers.)		I. A., HCl; 0,3 W.; nl. Ä.	13,765
3889a	Carbinolbase (4,4',4''-Triamino-3- methyl-triphenyl- carbinol)	$(\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2) \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot (\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2)_2$	319,39		186 (Zers.)		I. S.; wl. A.; swl. W.; nl. Ä.	13,763
3890	Fuchson, s. Nr. 3545							
3892	d-Fucose (Rhodose)	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{OH} & \text{OH} & \text{H} \\ & & & \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} \cdot \text{CHO} \\ & & & \\ \text{OH} & \text{H} & \text{H} & \text{OH} \end{array}$	164,16		144		II. W.; I. h. W.; swl. A.	31,76
3893	Fulminursäure	NC · CH(NO ₂) · CO · NH ₂	129,08	20° 1,635	145 (Zers.)		II. W., A.; swl. Ä.; nl. Bzl.	2,598
3894	Fumarsäure	HO ₂ C · CH : CH · CO ₂ H	116,07		286–7 (im ge- schlos- senen Rohr)		0,17° W.; 9,8 ^{100°} W.; 5,75 ^{29,7°} A.; 0,725° Ä.	2,737
3895	Fumarsäureamid	H ₂ N · CO · CH : CH · CO · NH ₂	114,10	20° 1,415	zers. 265–70		I. h. W.; wl. h. A.; nl. Eg., Chlf.	2,743
3896 1553	Fumarsäurechlorid	ClCO · CH : CH · COCl	152,97	20° 1,054		161–4	zers. W., A.	2,743
3897	Fumarsäure- diäthylester	C ₄ H ₅ · O ₂ C · CH : CH · CO ₂ · C ₄ H ₉	172,18		0,6	218,5		2,742
3898	Fumarsäure- dibenzylester	C ₆ H ₅ · CH ₂ · O ₂ C · CH : CH · CO ₂ · CH ₂ · C ₆ H ₅	296,31		64	239 ¹⁴ mm	I. A.; swl. k. Ä.; nl. W.	6,437

3899	Fumarsäure- dimethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	144,12	$\frac{20^\circ}{0,937 \frac{4}{}}$	102	192	I. k. Chlf.; wl. A., Ä.	2,741
3900 398	Furan	$\begin{array}{c} \text{HC} \text{---} \text{CH} \\ \parallel \\ \text{HC} \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \end{array}$	68,07			31–2 ⁷⁵⁶ mm	I. A., Ä.; nl. W.	17,27
3901	Furan-carbonsäure-(3)	$\begin{array}{c} \text{HC} \text{---} \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H} \\ \parallel \\ \text{HC} \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \end{array}$	112,08	$\frac{20^\circ}{1,038 \frac{20}{}}$	121–2	105–10 ¹² mm	II. Ä.; I. A., h. W.	18(439)
3902	Furan-carbonsäure-(3)- äthylester	$\text{OC}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	140,13			65–7 ¹⁴ mm	—	—
3903	Furan-carbonsäure-(3)- amid	$\begin{array}{c} \text{HC} \text{---} \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \\ \parallel \\ \text{HC} \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \end{array}$	111,10		169		—	—
3904	Furfuramid	$\text{OC}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{N} : \text{CH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5\text{O})_2$	286,26	$\frac{20^\circ}{1,159 \frac{4}{}}$	117–21	250 (Zers.)	I. A., Ä.; nl. W.; zers. S.	17,281
3905 1859	Furfurof	$\begin{array}{c} \text{HC} \text{---} \text{CH} \\ \parallel \\ \text{HC} \cdot \text{O} \cdot \text{C} \cdot \text{CHO} \end{array}$	96,08		–38,7	161,7	∞ A., Ä.; 9,113° W.	17,272
3906	Furfuroloxim	$\begin{array}{c} \text{HC} \text{---} \text{CH} \\ \parallel \\ \text{HC} \cdot \text{O} \cdot \text{C} \cdot \text{CH} : \text{NOH} \end{array}$	111,10		90–1	201–8 (schw. Zers.)	I. Eg., A., Bzl., Ä.; swl. k. W.	17,281
3907	Furfurol- phenylhydrazon	$\begin{array}{c} \text{HC} \text{---} \text{CH} \\ \parallel \\ \text{HC} \cdot \text{O} \cdot \text{C} \cdot \text{CH} : \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	186,21		97–8		I. A., Ä.; nl. W., Lg.	17,282
3908	Furfurolessigsäure- äthylester	$\text{OC}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	182,17	$\frac{1,165^{17^\circ}}{}$		143–5 ¹⁰ mm	II. NH_2OH ; I. A., Ä.; nl. W.	18,408
3909	Furfurolessigsäure- methylester	$\text{OC}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	168,14	$\frac{20^\circ}{1,118 \frac{4}{}}$		148–5 ¹³ mm	I. A., Ä.; nl. W.	2E18,327
3910	Furfurylacetat	$\text{OC}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH}_3$	140,13			175–7	I. A., Ä.; nl. W.	17,112
3911	Furfurylamin	$\begin{array}{c} \text{HC} \text{---} \text{CH} \\ \parallel \\ \text{HC} \cdot \text{O} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \end{array}$	97,11	$\frac{20^\circ}{< 1}$		145 ⁷⁵⁴ mm	∞ W.; I. A., Ä.	18,584
3912	Furfurylbutyrat	$\text{OC}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	168,19	$\frac{20^\circ}{1,053 \frac{4}{}}$		212–3	∞ Ä.; I. A.; swl. W.	2E17,115
3913 1467	Furfurylchlorid	$\begin{array}{c} \text{HC} \text{---} \text{CH} \\ \parallel \\ \text{HC} \cdot \text{O} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2\text{Cl} \end{array}$	116,55	$\frac{20^\circ}{1,178 \frac{4}{}}$		49 ²⁶ mm	I. A., Ä.; nl. W.	2E17,39

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3914	Furfurylidiacetat	OC ₄ H ₇ ·CH(O·CO·CH ₃) ₂	198,17		52-3	220	ll. Ä.; l. A., Bzl.; nl. W.	17,278
3915	Furfurylidenacetone	HC—CH HC·O·C·CH:CH·CO·CH ₃	136,14		39-40	135-7 ³³ mm	l. A., Chlf., Ä.; nl. W.	17,306
3916	Furfurylidenacetophenon	HC—CH HC·O·C·CH:CH·CO·C ₆ H ₅	198,21	1,114 ²⁰		317		17,353
3916a	5-Furfuryliden-2-thiohydantoin	OC·NH OC ₄ H ₇ ·CH:C·NH>CS	194,20		250-2		wl. A.; nl. Ä., W.	—
3917	Furfurylmercaptopan	HC—CH HC·O·C·CH ₂ ·SH	114,16	1,132 ⁴ 20°		84 ⁶⁵ mm	nl. W.	2E17,116
3918	Furfurylpropionat	C ₄ H ₇ ·CO ₂ ·CH ₂ ·C ₄ H ₉ O	154,16	1,109 ⁴ 20°		195-6	∞ Ä.; l. A.; swl. W.	2E17,115
3919	Furil	HC—CH HC—CH HC·O·C·CO·C·O·CH	190,15		165-6		l. Chlf.; wl. A., Ä.; nl. W.	19,166
3920	α-Furil-dioxim	OC ₄ H ₇ ·C(N·OH)·C(N·OH)·C ₄ H ₉ O+1 H ₂ O	238,20		166,6		ll. A., Ä.; swl. Bzl.	19,166
3921	β-Furil-dioxim	OC ₄ H ₇ ·C(N·OH)·C(N·OH)·C ₄ H ₉ O	220,18		188-90 (Zers.)		swl. Ä.	19,167
3922	Furoin	HC—CH HC—CH HC·O·C·CO·CH(OH)·C·O·CH	192,16			zers.	l. h. Toluol; wl. h. Ä., Ä.; swl. h. W.	19,204
3923	Furylacrolein	HC—CH HC·O·C·CH:CH·CHO	122,12		54	> 200 (Zers.)	l. A., Ä.; nl. W.	17,305
3924	Furylacrolein-oxim	OC ₄ H ₇ ·CH:CH·CH:N·OH	137,13		123		l. A., Ä.; nl. W.	2E17,326
3925	Furylacrylamid	HC—CH HC·O·C·CH:CH ₂ ·CO·NH ₂	137,13		168		swl. k. W.	18,300

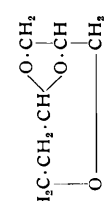
3926	β -[Furyl-(2)]-acrylsäure	$\text{HC}=\text{CH}$ $\text{HC}=\text{O} \cdot \text{C} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	labil: 138,12 stabil: 138,12	$\frac{20^\circ}{1,09}^4$ $\frac{20^\circ}{1,032}^4$ $\frac{20^\circ}{1,048}^4$ $\frac{20^\circ}{1,074}^4$	103-4 141	286 zers. subl.	l. h. W.; 7,519° Bzl.; 0,2 k. W.; 1,519° Bzl.; il. Ä.; l. h. W.; Ä. Eg.; nl. Lg., CS ₂	18,301
3928 1878	β -[Furyl-(2)]-acrylsäureäthylester	$\text{OC}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	166,17	$\frac{20^\circ}{1,09}^4$	24,5	232-3	∞ A., Ä.; nl. W.	18,300
3929 1666	β -Furyl-(2)-acrylsäuremylester	$\text{OC}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	208,25	$\frac{20^\circ}{1,032}^4$	—	119 ⁴ mm	nl. W.	—
3930	β -[Furyl-(2)]-acrylsäurebutylester	$\text{OC}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CH}_3$	194,22	$\frac{20^\circ}{1,048}^4$	—	121 ⁵ mm	l. A.; nl. W.	—
3931 1818	β -[Furyl-(2)]-acrylsäuremethylester	$\text{OC}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	152,14	$\frac{20^\circ}{1,074}^4$	27,5	227-872 mm	l. A., Bzl., Ä., Lg.; nl. W.	18,300
3932	β -[Furyl-(2)]-acrylsäurepropylester	$\text{OC}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	180,20	$\frac{20^\circ}{1,074}^4$	—	119 ⁷ mm	l. A.; nl. W.	—
3934	d-Galaktonsäure	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{OH} \quad \text{OH} \quad \text{H} \\ \quad \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} \\ \quad \quad \quad \\ \text{OH} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{OH} \end{array}$	196,16		147,5		l. W.	3,549
3935	d-Galaktose	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{OH} \end{array} - \text{C} \begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{OH} \end{array} - \text{C} \begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{OH} \end{array} - \text{CHO}$ $\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{HO} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{OH} \end{array} - \text{C} \begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{OH} \end{array} - \text{C} \begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{OH} \end{array} - \text{C} \begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{OH} \end{array} \end{array}$	180,16		165,5 (wt.)		Il. h. W.; l. Pyridin; 0,638,5° 85 %ig. A.	31,295
3936	Gallamid	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \cdot 1/2 \text{H}_2\text{O}$	196,16		244-5		l. h. W., A.	10,487
3937	Galocyanin	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_2(\text{OH})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2 \cdot \text{COOH}$ 	300,26				l. A., Aceton, Alkali; swt. h. W.	27,438
3938 3939	Gallussäure, s. Nr. 3732 Gallussäureäthylester	$(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	198,17		160			10,484

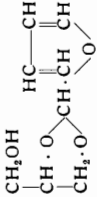
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3940	Gallussäure- methylester	(HO) ₃ C ₆ H ₃ · CO ₂ · CH ₃	184,14		202		II. A.; I. A.; 1,0728° W.	10,483
3941	Gallussäure- propylester	(HO) ₃ C ₆ H ₃ · CO ₂ · CH ₂ · C ₂ H ₅	212,20	20° 4	147-8	subl.	II. A.; h. W.; Ä.; wl. k. W.; h. Chlf.	2E10,343
3942	Geraniol	CH ₃ · C(CH ₃) : CH · CH ₂ · OH CH ₂ · CH : C(CH ₃) ₂	154,24	0,881 20° 4	< -15	229	∞ A.; Ä.; nl. W.	1,457
3943 1396	Geraniumsäure	(CH ₃) ₂ C : CH · [CH ₂] ₄ · C(CH ₃) : CH · COOH	168,12	0,952 4		158 ¹⁴ mm		2,491
3944 1160	Geranylacetat	C ₁₀ H ₁₇ · O · CO · CH ₃	196,28	0,917 ¹⁵ 17° 4		242-576 ⁴ mm (Zers.)	∞ Ä.; I. A.; swl. W.	2,140
3945	Geranylbutyrat	C ₁₀ H ₁₇ · O · CO · CH ₂ · C ₂ H ₅	224,33	0,901 20° 4		151-3 ¹⁸ mm	I. A.; Ä.; nl. W.	2,272
3946 1198	Geranylformiat	C ₁₀ H ₁₇ · O · CHO	182,25	0,927 ^{24,5} 24,5° 4		113-4 ¹⁵ mm	I. A.; Ä.; nl. W.	2,23
3948 163	Germanium- tetraäthyl	(C ₂ H ₅) ₄ Ge	188,4	0,991 ^{24,5}	-90	163,5	I. A.; Ä.; nl. W.	4,631
3949	d-Glucoheptose	HO · CH ₂ [CH(OH)] ₅ · CHO	210,18		180-90 (Zers.)		10 ¹⁴ ° W.; II. h. W.; swl. abs. A.	31,359
3950	Gluconsäure	HO · CH ₂ [CH(OH)] ₄ · CO ₂ H	196,16		130-2; er- weicht 110		I. W.; nl. abs. A., Ä.	3,542
3951	Gluconsäure, Ca-Salz	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ Ca · H ₂ O	448,39				3,8 ^{16,5} ° W.; 20 h. W.; nl. A. zers. W.	3,544
3952	d-Gluconsäure- δ-lacton	HO · CH ₂ · CH ₂ · [CHOH] ₃ · CO O	178,14		153			18,203
3953	d-Glucosazon	C ₆ H ₁₀ O ₄ (: N · NH · C ₆ H ₃) ₂	358,20		208 (Zers.)		I. h. A.; swl. W.	31,350
3954	l-Glucosazon	C ₆ H ₁₀ O ₄ (: N · NH · C ₆ H ₃) ₂	358,20		205 (Zers.)			31,354

3955	<i>d</i> -Glucose	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} & \text{OH} & \text{H} \\ & & & \\ \text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} \cdot \text{CHO} \\ & & & \\ \text{OH} & \text{OH} & \text{H} & \text{OH} \end{array}$	180,16	1,544 ²⁵ °	146 (wt.)		wt. A.; 8217,5° W.; nl. A.	31,83
3956	<i>d</i> -Glucose-phenylhydrazon, α	$\text{C}_6\text{H}_{13}\text{O}_3 \cdot \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	270,28		159-60		I. W.; wt. k. A., k. A.	31,173
3957	<i>d</i> -Glucose-phenylhydrazon, β	$\text{C}_6\text{H}_{13}\text{O}_3 \cdot \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	270,28		140-1		wt. W., k. A.; swl. k. A.	31,174
3958	<i>d</i> -Glucoson	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} & \text{OH} \\ & & \\ \text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} - \text{C} - \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CHO} \\ & & \\ \text{OH} & \text{OH} & \text{H} \end{array}$	178,14				I. W., h. A.; nl. A.	31,350
3959	<i>d</i> -Glucosoxim	$\text{C}_6\text{H}_{13}\text{O}_3 \cdot \text{NOH}$	195,17		137-8		II. W.; swl. A.; nl. A.	31,172
3960	trans-Glutaconsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	130,10		137-8		II. W., A., A.	2,758
3961	Glutaconsäure-anhydrid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH} \\ \\ \text{CO} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \end{array}$	112,03		87	152 ¹⁵ mm		17,439
3962	Glutaconsäure-di- äthylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	186,20	1,050		236-8	I. A., A.; nl. W.	—
3963	Glutaconsäure-di-nitril	$\text{NC} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CN}$	92,05		31,5	129-30 ¹² mm		2 E 2,649
3964	<i>L</i> -Glutamin	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	146,15		178-86		3,6 ¹⁸ ° W.; 0,0005 ²⁵ ° A.; swl. A.	4,491
3965	<i>dl</i> -Glutaminsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	147,13	1,460 ²⁰	199 (Zers.)		1,5 ²⁰ ° W.; swl. A., A.	4,493
3966	<i>l</i> (+)-Glutaminsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	147,13	1,538 ⁴	224-5 (Zers.)		0,7 ²⁰ ° W.; nl. A., abs. A.	4,488
3967	<i>dl</i> -Glutaminsäure-amid	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{C}_2\text{H}_4\text{NH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	146,15		256		3,6 ¹⁸ ° W.; swl. A.	—
3968	<i>L</i> -Glutaminsäure-hydrochlorid	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CO}_2\text{H} \cdot \text{HCl}$	183,60		202-4		33,3 k. W.; nl. HCl	4,491
3969	Glutarsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	132,11	1,429 ¹⁵ °	98-9		II. abs. A., A.; 63,9 ²⁰ ° W.; I. Bzl.	2,631
3970	Glutarsäure-anhydrid	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \\ \text{CO} - \text{O} - \text{CO} \end{array}$	114,05		56-7	286-7 (schw. Zers.)		17,411

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
3971 441	Glutarsäure- diäthylester	CH ₃ (CH ₂ · CO ₂ C ₄ H ₉) ₂	188,22	1,025 ²¹ ₀	-24	237	ll. A.; l. Ä.; swl. W.	2,633
3972 660	Glutarsäuredinitril	NC · (CH ₂) ₃ · CN	94,11	0,989 ²⁵ ₀	-29	285-7	l. W., A.; nl. Ä.	2,635
3973	Glutathion	HOOC · CH(NH ₂) · CH ₂ · CH ₂ · CO NH	307,32		190-2 (Zers.)		l. W.; nl. abs. A., Ä.; Eg.; zers. h. W.	2 E 4,931
3974 1268	Glycerin	HO ₂ C · CH ₂ · NH · CO · CH · CH ₂ · SH HO · CH ₂ · CH(OH) · CH ₂ · OH	92,09	²⁰ ₀ 1,260 ⁴	17,9	290	∞ W, A., Ä.; nl. Bzl., Ä., Chlf., PÄ.	1,503
3975	Glycerinäther		166,17	1,091 ¹⁸ ₀		171-2	∞ W, A., Ä.	19,393
3976	Glycerinaldehyd	HO · CH ₂ · CH(OH) · CHO	90,08	¹⁸ ₀ 1,455 ¹⁸ ²⁵ ₀	142	145-50 ^{0,3} _{mm}	318° W.; wl. A., Ä.; nl. Bzl.	1,845
3977	Glycerin-α-butyäther	HO · CH ₂ · CH(OH) · CH ₂ · O · [CH ₂] ₃ · CH ₃	148,20	0,945 ²⁵ ₀		133-7 ¹⁸ _{mm}	∞ A., Ä.; l. W.	—
3978	Glycerin-α,α'-di- butyäther	CH ₃ [CH ₂] ₃ · O · CH ₂ · CH(OH) · CH ₂ · O · [CH ₂] ₃ · CH ₃	204,30	²⁵ ₀ 1,318 ²⁵ ²⁰ ₀		121-5 ¹³ _{mm}	∞ A., Ä.; nl. W.	—
3979	Glycerin-α-chlorhydrin	CH ₂ Cl · CH(OH) · CH ₂ · OH	110,54	1,321 ⁴ ¹⁵ ₀		116 ¹¹ _{mm}	∞ W., A.; l. Ä.	1,473
3980	Glycerin-β-chlorhydrin	CHCl(CH ₂ · OH) ₂	110,54			146 ¹⁸ _{mm}	∞ A., Aceton, Ä.; l. W., Bzl.	1,476
3981	Glycerin-α,α'-diacetat	HO · CH(CH ₃ · O · CO · CH ₃) ₂	176,17	1,178 ¹⁵ ⁰ ₀	40	149 ¹² _{mm}	l. W., A.; wl. Ä.	2(69)
3982	Glycerin-α,α'- diformiat	HCO · O · CH ₂ · CH(OH) · CH ₂ · O · CHO	148,11	1,3218 ⁰ ₀		144-6 ¹¹ _{mm}	nl. CS ₂	2 E 2,33

3983	Glycerin- α , α' -di-isoamyläther	$C_6H_{11} \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot O \cdot C_6H_{11}$	232,35	$\frac{25^\circ}{0,903} \frac{25^\circ}{1,004} \frac{25^\circ}{1,4715^\circ}$	270-4	∞ A., $\tilde{A}$.; nl. W.	1,513
3984	Glycerin- α , α' -dimethyläther	$CH_3 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot O \cdot CH_3$	120,15		169	∞ W., A., $\tilde{A}$.	1,512
3985	Glycerin- α , α' -dinitrat	$HO \cdot CH(CH_2 \cdot O \cdot NO_2)_2$	182,09		expl.; 146-8 $\frac{15}{15}$ mm schw. Zers.	II. A., $\tilde{A}$.; zers. S., Alkali	1,515
3986	Glycerin- α , β -dinitrat	$HO \cdot CH_2 \cdot CH(O \cdot NO_2) \cdot CH_2 \cdot ONO_2$	182,09		expl.	zers. S., Alkali	1,515
3987	Glycerin- α , α' -diphenyläther	$C_6H_5 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot O \cdot C_6H_5$	244,28	$\frac{24^\circ}{1,179} \frac{4}{1,267} \frac{35}{1,267}$	200-10 $\frac{10}{10}$ mm	I. h. A., Bzl. $\tilde{A}$, Chlf.; nl. W.	6,149
3988	Glycerin-furfurylidenäther		170,16	$\frac{25^\circ}{0,987} \frac{25^\circ}{2,0313^\circ}$	163-7 $\frac{22}{22}$ mm	∞ A.; I. W.; wl. $\tilde{A}$.	—
3989	Glycerin- α -isoamyläther	$HO \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot O \cdot C_6H_{11}$	162,22		260-2	∞ A., $\tilde{A}$.; I. W.	1,513
3990	Glycerin- α -jodhydrin	$CH_2J \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot OH$	202,01		~ 49	II. W., A.	1(246)
3991	Glycerin- α -[2-methoxyphenyläther]	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot OH$	198,21	$\frac{25^\circ}{1,111} \frac{4}{2,220} \frac{25^\circ}{1,220}$	220	I. A., Chlf., $\tilde{A}$.; 5 W.	6,773
3992	Glycerin- α -methyläther	$HO \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot O \cdot CH_3$	106,12		192-5	∞ W., A.; I. $\tilde{A}$.	1,512
3993	Glycerin- α , β -methyläther	$CH_2 - CH \cdot CH_2OH$ $O \cdot CH_3 \cdot O$	104,10			∞ W., A., $\tilde{A}$.	19,63
3994	Glycerin- β -monoacetat	$CH_3 \cdot CO_2 \cdot CH(CH_2OH)_2$	134,13	$\frac{20^\circ}{1,20} \frac{4}{1,12918^\circ}$	158 $\frac{165}{165}$ mm	II. W., A.; wl. $\tilde{A}$.; nl. Bzl. ∞ W.	2,146
3995	Glycerin- α -monobutyrat	$HO \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot O \cdot CO \cdot CH_2 \cdot C_2H_5$	162,18		269-71		2,273
3996	Glycerin- α -monoformiat	$HO \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot O \cdot CHO$	120,10		154-7 $\frac{10}{10}$ mm		2,24
3997	Glycerin- α -mononitrat	$HO \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot O \cdot NO_2$	137,09		155-60	II. A.; 70 $\frac{15}{15}$ ° W.; swl. $\tilde{A}$.	1,514
3998	Glycerin- β -mononitrat	$HO \cdot CH_2 \cdot CH(O \cdot NO_2) \cdot CH_2 \cdot OH$	137,09	$\frac{20^\circ}{1,40} \frac{4}{1,154}$	155-60	II. A.; wl. $\tilde{A}$.	1,515
3999	Glycerin- α -monopropionat	$HO \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot O \cdot CO \cdot C_2H_5$	148,16		141-4 $\frac{0}{0}$ mm		2(107)

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4000	Glycerinmonosalicylat	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_2$	212,20	$\frac{20^\circ}{0,984}$	76		∞ Glycerin ll. h. W.; l. A., h. Bzl.; l. k. W.; wl. Ä.	10,82
4001	Glycerin- α - monostearat	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CH}_3$	358,55	$\frac{20^\circ}{0,984}$	82		l. h. A., Ä.; nl. W. nl. W.	2,380
4002	Glycerin- β - monostearat	$\text{CH}_3[\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_2 \cdot \text{OH})_2$	358,55	$\frac{36^\circ}{1,225}$	69-70	200 ²² mm	l. h. A.; l. Ä.; nl. W.	-
4003	Glycerin- α - phenyläther	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	168,19	$\frac{36^\circ}{1,225}$	69-70	200 ²² mm	∞ A., Ä.; ll. Bzl.; swl. Lg.	6,149
4004	Glycerin- β - phosphorsäure	$(\text{HO} \cdot \text{CH}_2)_2\text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{PO}(\text{OH})_2$	172,08	$\frac{15^\circ}{1,591}$	-20		∞ W., abs. A.	1,517
4005	Glycerin- phosphorsäure, Na-Salz	$(\text{HO} \cdot \text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{PO}(\text{ONa})_2 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$	306,14		98-100	zers. > 130°	66 k. W.	1(275)
4006	dl-Glycerinsäure	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	106,08	$\frac{15^\circ}{1,191}$			∞ W., A.; nl. Ä.	3,395
4007	Glycerinsäure- äthylester	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	134,13	$\frac{15^\circ}{1,191}$		120-114 mm	l. W., A.	3,397
4008	Glycerinsäure- methylester	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	120,10	$\frac{15^\circ}{1,281}$		119-20 ¹⁴ mm	∞ W., A.; swl. Ä.	2,397
4009 559	Glycerin-triacetat	$\text{C}_3\text{H}_7(\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2)_3$	218,20	$\frac{17^\circ}{1,161}$	-78	258-9	∞ A., Chlf. Ä., Bzl.; 7 W.	2,147
4010	Glycerin-triacetinat	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{O} \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CH}_3)_3$	975,61		72,2		l. h. A., Ä.; nl. W.	2,390
4011	Glycerin-tribenzoat	$\text{C}_6\text{H}_5(\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_3$	404,40	$\frac{12^\circ}{1,228}$	75-6	zers.	l. h. A., Chlf., Ä., Bzl.; nl. W.	9,140
4012 647	Glycerin-tributyrat	$\text{C}_3\text{H}_7(\text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_3$	302,36	$\frac{40^\circ}{1,032}$	< -75	305-9	l. A., Ä.; nl. W.	2,273
4013 807	Glycerin-tricaprinat	$\text{C}_{15}\text{H}_{31}(\text{O}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_{12} \cdot \text{CH}_3)_3$	554,83	$\frac{4^\circ}{0,921}$	31(25)		ll. Ä.; l. h. A., Bzl.; nl. W.	2,356
4014 765	Glycerin-tricapronat	$\text{C}_{13}\text{H}_{27}(\text{O}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CH}_3)_3$	386,51	$\frac{20^\circ}{0,987}$	-25		l. Ä., 85% Ä.; nl. W.	2,324
4015 880	Glycerin-tricaprylat	$\text{C}_{17}\text{H}_{35}(\text{O}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_{14} \cdot \text{CH}_3)_3$	470,67	$\frac{20^\circ}{0,954}$	8		l. Ä., 85% Ä.; nl. W.	2,348

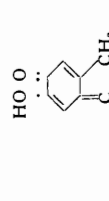
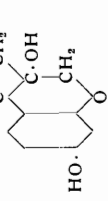
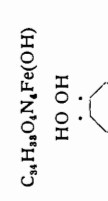
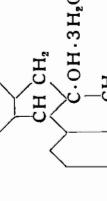
4016 739	Glycerin-triformiat	$\text{HCO}_2\cdot\text{CH}(\text{CH}_2\cdot\text{O}\cdot\text{CHO})_2$	176	$1,320^{18^\circ}$	18	266 ⁷⁶² mm	nl. k. W.	2(19)
4017	Glycerin-trisovalerianat	$\text{C}_3\text{H}_5[\text{O}\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{CH}_2)_3]_3$	344,44	$0,998^{20^\circ}$ 60°		194 ¹⁵ mm		2,314
4018	Glycerin-trilaurinat	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{O}_2\text{C}\cdot[\text{CH}_2]_{10}\cdot\text{CH}_3)_3$	638,98	$0,894^{\frac{4}{60^\circ}}$	46,5 (36)		II. Bzl., Ä.; wl. k. A.	2,362
4019 770	Glycerin-trimyristinat	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{O}_2\text{C}[\text{CH}_2]_{18}\cdot\text{CH}_3)_3$	723,14	$0,885^{\frac{4}{60^\circ}}$	56,5 (49)		II. A., Chlf., Bzl.; nl. W.	2,367
4020	Glycerin-trinitrat	$\text{O}_2\text{N}\cdot\text{O}\cdot\text{CH}(\text{CH}_2\cdot\text{O}\cdot\text{NO}_2)_2$	227,09	$1,601^{15^\circ}$ 10°	13,3 (2,0)	160 ¹⁵ mm expl. 218	∞ Ä.; $0,18^{20^\circ}$ W.; 54^{20° abs. A.	1,516
4021	Glycerintrinitrit	$(\text{ON}\cdot\text{O})_2\text{C}_2\text{H}_5$	179,09	$1,291^{\frac{16}{80^\circ}}$		150 (schw. Zers.)	I. Ä., Bzl.; nl. CS ₂ , Chlf.; zers. W., A.	1,514
4022	Glycerintrioäthanat	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{O}\cdot\text{CO}\cdot[\text{CH}_2]_3\cdot\text{CH}_3)_3$	428,59	$0,969^{20^\circ}$	—4	223–53 mm	I. A., Ä.; nl. W.	2 E 2,295
4023 1044	Glycerin-trioleat	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{O}\cdot\text{CO}\cdot[\text{CH}_2]_7\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot[\text{CH}_2]_7\cdot\text{CH}_3)_3$	885,40	$0,915^{15^\circ}$ 80°		240 ¹⁸ mm (schw. Zers.)	II. Ä.; wl. A.; nl. W.	2,468
4024	Glycerin-tripalmitat	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{O}\cdot\text{CO}\cdot[\text{CH}_2]_{14}\cdot\text{CH}_3)_3$	807,29	$0,866^{\frac{4}{80^\circ}}$	65,5 (56,0; 45)	310–20 ⁶¹ mm	II. Ä.; $0,004^{21^\circ}$ abs. A.; nl. W.	2,373
4025	Glycerin-tripropionat	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{O}\cdot\text{CO}\cdot\text{C}_2\text{H}_5)_3$	260,23	$1,100^{\frac{18}{80^\circ}}$		177–82 ²⁰ mm		2(107)
4026	Glycerin-tristearat	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{O}\cdot\text{CO}\cdot[\text{CH}_2]_{18}\cdot\text{CH}_3)_3$	891,45	$0,862^{\frac{4}{16^\circ}}$	71,5 (65,0; 54,5)		I. h. A., Bzl., h. Ä.; wl. PÄ.; nl. W.	2,383
4027	Glycid	$\text{CH}_2\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{OH}$ 	74,08	$1,114^{\frac{16}{16^\circ}}$		166–7 (schw. Zers.)	∞ W., Ä., A.; I. Bzl.; wl. Xylol, PÄ.	17,104
4028	Glycin	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	75,07	$1,161^{20^\circ}$	232–6 (Zers.)		23 k. W.; 0,1 k. A.; nl. Ä.	4,333
4029 442	Glycinäthylester	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	103,12	$1,028^{\frac{4}{60^\circ}}$	—20	148–9 ⁷⁴⁸ mm (schw. Zers.)	∞ W., A., Ä.	4,340
4030	Glycinäthylester-hydrochlorid	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\cdot\text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{HCl}$	139,59		144	subl.	II. W., A.; zers. Alkali	4,342
4031	Glycinamid	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}_2$	74,08		65–7		II. W., A.; swl. Ä.	4,343
4032	Glycin-methylester	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\cdot\text{CH}_3$	89,09			130 (Zers.); 54^{50} mm		4,340

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4033	Glycylglycin	H ₂ N · CH ₂ · CO · NH · CH ₂ · COOH	132,12		zers. 215–20		II. h. W.; wl. A.; nl. Ä.	4,371
4034	Glycyl-p- phenetidin	C ₆ H ₅ · O · C ₆ H ₄ · NH · CO · CH ₂ · NH ₂ · H ₂ O	212,24		~ 95; 100,5 (wf.)		I. A.; wl. W.	13,506
4035	Glykokolessäure	C ₃₄ H ₃₈ O ₈ · NH · CH ₂ · CO ₂ H	465,61		154–5 (Zers.)		II. A.; 3,320° W., 8,5100° W., 0,0920° Ä.; swl. Bzl., Chlf. I. W.; nl. A., Ä.	—
4036 4037	Glykogen Glykokoll (Glycin), s. Nr. 4028	(C ₄ H ₁₀ O ₂) _n	(162,14) _n	^{19°} 1,113 ⁴ _{15°}	240		—	—
4038 583	Glykol	HO · CH ₂ · CH ₂ · OH	62,07	1,113 ⁴ _{15°}	-11,2	197,4	∞ A., W.; 1,0 Ä.	1,465
4039 162	Glykol-äthylidenäther	CH ₃ · CH $\begin{smallmatrix} \text{OCH}_2 \\ \text{OCH}_2 \end{smallmatrix}$	88,10	0,987 ⁴		82,5 ⁷⁶⁶ mm	∞ A., Ä.; 66,6 W.; nl. wss. CaCl ₂	19,7
4040 7357	Glykolaldehyd	HO · CH ₂ · CHO	60,05	1,366 ^{100°}	95–7		II. W., h. A.; swl. Ä.	1,817
4041	Glykolaldehyd- diäthylacetal	HO · CH ₂ · CH(OC ₂ H ₅) ₂	134,17	0,888 ^{24°} _{21°}		167	zers. h. W.	1,818
4042	Glykoldinitrat	O ₂ N · O · CH ₂ · CH ₂ · O · NO ₂	152,07	1,482 ²	-20	expl. 114	∞ Bzl., Ä., Acet.; I. A.; nl. W., zers. Alkali	1,469
4043	Glykoldinitrit	ON · O · CH ₂ · CH ₂ · O · NO	120,07	1,216 ^{0°}	< -15	96–8	I. Ä.; zers. A., Alkali; nl. W.	1,469
4044	Glykolid	$\text{O} \begin{smallmatrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{smallmatrix} \text{O}$	116,07		86–7		I. h. W., Eg. h. A., h. Chlf., wl. k. Ä.	19,153
4045	Glykokolessäure	HO · CH ₂ · CO ₂ H	76,05		79	zers.	II. W., Ä.; 90 ^{25°} A.	3,228
4046	Glykokolessäure, Ca-Salz	(HO · CH ₂ · CO ₂) ₂ · Ca · 4 H ₂ O	262,23		-4 H ₂ O, 110		1,315° W.; 5100° wss. A.	3,232
4047	Glykokolessäure- [β-äthoxy-äthylester]	H · OCH ₂ · CO ₂ · [CH ₂] ₂ · O · C ₂ H ₅	148,16			98–100 ⁷ mm	—	—

4048	Glykolsäureäthylester	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	104,10	$\frac{15^\circ}{1,087}$	160	II. A., Ä.	3,236
4049	Glykolsäure-amid	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	75,07			II. W.; swl. A.	3,240
4050	Glykolsäure-anhydrid	$(\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO})_2\text{O}$	134,09		120 128-30	nl. k. W.; Ä.; zers. h. W.	3,239
4051	Glykolsäure-methylester	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	90,08	$1,168^{18^\circ}$	151,2		3,236
4052 259	Glykolsäure-nitril	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$	57,05	$1,104^{16^\circ}$	183 (schw. Zers.)	II. W., Ä.; nl. Bzl.	3,242
4053	Glykolsäure-propylester	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	118,13	$1,043$	170,5	I. W., Ä.	3,239
4054 70	Glyoxal	$\text{OCH} \cdot \text{CHO}$	58,04	$1,14^{20^\circ}$	51778 mm	II. A., Ä.	1,759
4055	Glyoxim	$\text{HON} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{NOH}$	88,07			II. h. W., Ä., Ä.	1,761
4056	Glyoxylsäure	$\text{OHC} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	74,04		178	II. W.	3,594
4057	Glyoxylsäure-hydrat	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CHO} \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$	81,04		98 70-5	II. W.; swl. A., Ä.	3,594
4058 1999	Guajacol	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH}_3$	166,17	$1,156^{60^\circ}$	240-1	∞ Ä., Ä.	6,774
4059	Guajacolacetat	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	228,24			swl. W.	9,130
4060	Guajacolbenzolat	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}_3$	222,27			I. A., Ä.; nl. W.	—
4061	Guajacolcapronat	$(\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O})_2\text{CO}$	274,26		168-70 ¹⁵ mm	2 Ä., 7 Ä.; I. h. Ä., Bzl.; nl. W.	6,777
4062	Guajacolcarbonat	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	254,27			I. A., Bzl., Chlf., Ä.; nl. W.	9,585
4063	Guajacolcinnamat	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	244,24			I. A., Chlf., Ä.; nl. W.	10,81
4064	Guajacolsalicylat	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}_3$	208,25	1,05	265	I. A., Bzl., Chlf., Ä.; nl. W.	—
4065	Guajacolvalerianat	$(\text{H}_2\text{N})_2\text{C} : \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	59,07			II. W.; I. A.	3,82
4067	Guanidin	$(\text{H}_2\text{N})_2\text{C} : \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	119,13		~50 229-30	II. W., Ä.; nl. Ä.	3,86
4068	Guanidin-acetat	$(\text{H}_2\text{N})_2\text{C} : \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{CH}_3$	180,17	1,25	197 (Zers.)	50^{24° W.; $0,224^\circ$ Ä.	3,86
4069	Guanidin-carbonat	$(\text{H}_2\text{N})_2\text{C} : \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{CH}_3$	95,54			II. W.; I. A.	3,86
4070	Guanidin-hydrochlorid	$(\text{H}_2\text{N})_2\text{C} : \text{N} \cdot \text{HCl}$	122,09		214	14^{25° W.; $1,6^{25^\circ}$ Ä.; $0,6^{25^\circ}$ Aceton	4,359
4071	Guanidin-nitrat	$(\text{H}_2\text{N})_2\text{C} : \text{NH} \cdot \text{HNO}_3$	117,11		270-80	$0,45^{15^\circ}$ W.; swl. A., Ä.	—
4072	Guanidinoessigsäure (Glykocyanin)	$\text{HN} : \text{C}(\text{NH}_2) \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	117,11				—

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4073	Guanidin-rhodanid	$(\text{H}_2\text{N})_2\text{C}:\text{NH} \cdot \text{HCNS}$	118,16		118		730° W.; 13515° wss. A.	3,169
4074	Guanidin-sulfat	$[(\text{H}_2\text{N})_2\text{C}:\text{NH}] \cdot \text{H}_2\text{SO}_4 \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$	225,23				II. W.; nl. A.	3,86
4074a	Guanin	$\begin{array}{c} \text{N} = \text{C} \cdot \text{OH} \\ \\ \text{H}_2\text{N} \cdot \text{C} - \text{NH} \backslash \text{CH} \\ \quad \quad \quad // \\ \text{N} \quad \quad \quad \text{N} \end{array}$ 	151,13				I. wss. KOH; wl. A., Ä.; nl. W.	26,449
4075	Hämatein		300,26		250 (Zers.)		0,0620° W., 0,01320° Ä.; I. NH ₄ ·OH; wl. A.; nl. Chlf., Bzl.	18,227
4076	Hämatin	$\text{C}_{34}\text{H}_{36}\text{O}_4\text{N}_4\text{Fe}(\text{OH})$ 	633,49		> 200		I. Alkali; nl. W., A., Chlf., Ä.	—
4077	Hämatoxilin (Oxybrasilin)		356,32		140 (wf.)		I. h. W., A., Ä., wss. Borax	17,219
4078	Hämin	$\text{C}_{34}\text{H}_{32}\text{O}_4\text{N}_4\text{FeCl}$	651,94				I. Eg.; nl. W., A., Ä., Chlf.	—

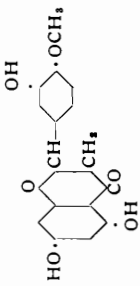
4079	Hämopyrrol	$C_4H_5 \cdot C \begin{array}{c} \text{---} C \cdot CH_3 \\ \text{---} HC \cdot NH \cdot \dot{C} \cdot CH_3 \end{array}$	123,19	0,915 ²⁰ ₀	16-7	198 ⁷²⁵ mm	II. A., Ä.; wl. h. W.	20(46)
4080	Harnsäure	$HN-CO \begin{array}{c} \text{---} C \cdot NH \\ \text{---} OC \end{array} \begin{array}{c} \text{---} CO \\ \text{---} NH \end{array}$	168,11	1,893 ²⁰ ₀	zers. >400		0,06 h. W.; I. wss. LiOH; nl. A., Ä.	26,513
4081	Harnstoff	$H_2N \cdot CO \cdot NH_2$	60,06	1,335 ⁴ ₂₀	132,7	zers.	∞ h. W.; 100 ¹⁰ W.; 20 ²⁰ A.; wl. Ä.	3,42
4082	Harnstoff-calciumchlorid	$4 CO(NH_2)_2 \cdot CaCl_2$	351,23		158-60		nl. W.; wl. A.; nl. M.	3(26)
4083	Harnstoff-hydrochlorid	$CO(NH_2)_2 \cdot HCl$	96,52		zers. 145		I. W.	3,54
4084	Harnstoff-nitrat	$CO(NH_2)_2 \cdot HNO_3$	123,07		152 (Zers.)		II. h. W.; I. A.; nl. HNO ₃	3,54
4085	Harnstoff-oxalat	$2 CO(NH_2)_2 \cdot C_2H_2O_4$	210,15		170,1	zers.	4,4 ¹⁰ W.; 1,6 ¹⁰ A.; nl. Ä.	3,55
4086	Harnstoff-oxalat	$2 CO(NH_2)_2 \cdot C_2H_2O_4 \cdot 2 H_2O$	246,18		zers. >120	-H ₂ O, 120		3,55
4087	Hedonal (Carbamidsäure-pentyl-(2)-ester)	$H_2N \cdot CO_2 \cdot CH(CH_3) \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_3$	131,17		74-76	~ 215	I. A., Ä., Chlf.; 0,8 ³⁵ W.	3,29
4088	Hellanthin	$NaO_2S \cdot \begin{array}{c} \text{---} \text{C} \text{---} \text{C} \text{---} \\ \text{---} \text{N} \text{---} \text{N} \text{---} \end{array} \cdot \begin{array}{c} \text{---} \text{C} \text{---} \text{C} \text{---} \\ \text{---} \text{N} \text{---} \text{N} \text{---} \end{array} \cdot N(CH_3)_2$	327,33				0,2 k. W.; nl. A.	16,331
4089	Hemimellitrol, s. Nr. 7582	$C_6H_4(COOH)_3$ (1,2,3)	210,05	40,4 ⁰ ₄	190			9,967
4090	Hemimellitsäure	$CH_3 \cdot [CH_2]_{10} \cdot CH_3$	296,56	0,778 ⁴ ₄	40,4	215 ¹⁵ mm	nl. W.	1,174
4091	Hemipinsäure, s. Nr. 3004	$CH_3 \cdot [CH_2]_{10} \cdot CH_3$	328,56		95		I. A.	2 E 1,566
4092 644	Heneikosanol-(3,6)	$CH_3 \cdot [CH_2]_{11} \cdot CH(OH) \cdot [CH_2]_6 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot CH_3$	294,55	0,802 ²⁰ ₀	3	201-211 mm	nl. W.	1,227
4093	Heneikosen-(9)	$CH_3[CH_2]_9CH:CH:[CH_2]_{10}CH_3$	436,82	0,781 ⁰ ₄	68,1	302 ¹⁵ mm	0,715 ⁰ Chlf.; wl. Ä.; nl. W.	1,177
4094	Hentriakontan	$CH_3[CH_2]_{19}CH_3$						

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4096	Heptachlorpropan	Cl ₃ C · CCl ₂ · CHCl ₂	285,24	$\frac{34^{\circ}}{1,805^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$	11–11,5	247–8		1,108
4096a 730	Heptadecan	CH ₃ · [CH ₂] ₁₃ · CH ₃	240,46	0,775 $\frac{4}{}$	22,5	303	l. A.; wl. Ä.; nl. W.	1,173
4097	Heptadecanol-(9)	CH ₃ · [CH ₂] ₇ · CH(OH) · [CH ₂] ₇ · CH ₃	256,46		61		wl. wss. A.	1,430
4098	Heptadecen-(8)	C ₇ H ₁₃ CH:CHC ₆ H ₁₃	238,26	0,798 $\frac{10^{\circ}}{}$	49	160 ^{9,5} mm 335–40		1,226
4099	Heptadecylamin	CH ₃ · [CH ₂] ₁₄ · NH ₂	255,29					4,202
4100	Heptadecylbromid	CH ₃ · [CH ₂] ₁₄ · CH ₂ Br	319,37		32	193–200 $\frac{10$ mm		—
4101	Heptadecylchlorid	CH ₃ · [CH ₂] ₁₄ · CH ₂ Cl	274,5		24	192–5 $\frac{10$ mm		1(69)
4102	Heptadecyliodid	CH ₃ · [CH ₂] ₁₄ · CH ₂ I	366,37	$\frac{21,5^{\circ}}{}$	33,6	158 ^{0,5} mm	l. Aceton	1(69)
4104 888	Heptadien-(2, 4)	CH ₃ [CH:CH] ₂ · C ₂ H ₅	96,17	0,733 $\frac{4}{}$		107		1,257
4105	Heptadiin-(1, 5)	CH ₃ · C:C · CH ₂ · CH ₂ · C:CH	92,13	0,8100 $\frac{21^{\circ}}{}$		26–7 $\frac{30$ mm		2 E 1,247
4106	Heptadiin-(1, 6)	HC:C[CH ₂] ₄ C:CH	92,13	0,8164 $\frac{17^{\circ}}{59,5^{\circ}}$		112		2 E 1,247
4107 628	Heptakosan	CH ₃ · [CH ₂] ₁₈ · CH ₃	380,72	0,780 $\frac{4}{}$	59,5	270 $\frac{15$ mm	nl. W.	1,176
4108 s. Nr. 2180	Heptamethylen, s. Nr. 2180			$\frac{20^{\circ}}{}$				
4109 93	Heptan	CH ₃ · [CH ₂] ₅ · CH ₃	100,20	0,684 $\frac{4}{}$	-90,6	98,4	∞ Ä., Chlf.; wl. A.; nl. W.	1,154
4110	Heptandiol-(1, 7)	HO · [CH ₂] ₅ · OH	132,20	$\frac{20^{\circ}}{}$	22,5	262	ll. W.; Ä.; nl. Ä.	1,489
4111 430	Heptanol-(1)	CH ₃ · [CH ₂] ₅ · CH ₂ · OH	116,20	0,824 $\frac{4}{20^{\circ}}$	-34,6	175 $\frac{56$ mm	∞ A., Ä.; swl. W.	1,414
4112 389	Heptanol-(2)	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CH(OH) · CH ₃	116,20	0,819 $\frac{4}{}$		160,4	0,42 $\frac{0^{\circ}}{}$ W.; l. A., Ä.	1,415

4113 382	Heptanol-(3)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	116,20	$\frac{20^\circ}{0,819 \frac{4}{20^\circ}}$		152,7-4,0 ⁷⁴⁵ mm		1(205)
4114 328	Heptanol-(4)	$(\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2)_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{OH}$	116,20	$\frac{20^\circ}{0,820 \frac{4}{20^\circ}}$	-37	156	I. A., Ä.; nl. W.	1,415
4115 838	Heptanthiol-(2)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{SH}) \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	132,26	$\frac{20^\circ}{0,835^{20^\circ}}$		174-5 ⁷⁶⁵ mm	nl. W.	1,415
4116	Heptatrien-(1,3,5)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} : \text{CH} : \text{CH} : \text{CH} : \text{CH}_3$	94,08	$\frac{20^\circ}{0,764 \frac{4}{20^\circ}}$	-14,5	77-8,5		1,263
4117 1750	Hepten-(1)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	98,18	$\frac{20^\circ}{0,703^{19^\circ}}$		95-100	I. A., Ä.; nl. W.	1,219
4118	Hepten-(2)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	98,18			98,5		1,219
4119	Hepten-(3)	$\text{CH}_3[\text{CH}_2]\text{CH} : \text{CH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	98,18	$\frac{20^\circ}{0,7016^{20^\circ}}$		95,8	I. A., Ä.	1(91)
4120	Hepten-(1)-on-(4)	$\text{C}_4\text{H}_7 \cdot \text{COCH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_3$	112,09	$\frac{18^\circ}{0,8487 \frac{4}{18^\circ}}$		146-7		1,740
4121	Hepten-(1)-on-(5)	$\text{C}_4\text{H}_7 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_3$	112,09			46-7 ¹² mm	I. A., Ä.; swl. W.	1(384)
4122	Hepten-(1)-on-(6)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}[\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH} : \text{CH}_3$	112,09	$\frac{20^\circ}{0,8673 \frac{4}{20^\circ}}$		41-43 ¹⁰ mm	I. A., Ä.; swl. W.	2 E 1,795
4123	Hepten-(2)-on-(4)	$\text{C}_4\text{H}_7 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	112,09			156-7; 74-5 ¹² mm		1,740
4124 288	Heptin-(1)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{C} : \text{CH}$	96,17	$\frac{20^\circ}{0,732 \frac{4}{20^\circ}}$	-81	99	∞ A., Ä.; nl. W.	1,256
4125	Heptin-(2)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} : \text{C}[\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	96,17	$\frac{20^\circ}{0,745^{25^\circ}}$		112; 39,5 ⁵⁰ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	1,257
4126	Heptin-(3)	$\text{C}_4\text{H}_5 \cdot \text{C} : \text{C}[\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CH}_3$	96,17	$\frac{20^\circ}{0,733^{25^\circ}}$		106-7	∞ A., Ä.; nl. W.	1,257
4127 430 s. Nr. 4111	Heptylalkohol,							
4128 368	Heptylamin	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{NH}_2$	115,21	$\frac{20^\circ}{0,777^{20^\circ}}$	-23	155	∞ A., Ä.; swl. W.	4,193
4129	Heptylbenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}_3$	176,29	$\frac{20^\circ}{0,8595 \frac{4}{20^\circ}}$		240	II. Aceton;	1,451
4130	Heptyl-malonsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}(\text{COOH})_2$	202,24		95 (Zers.)	144-6 ⁸ mm	I. A., Ä.; nl. W.	2,721
4131	Heptylmalonsäure- diäthylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	258,35	$\frac{20^\circ}{0,951^{20^\circ}}$				2 E 2,610
4132	Heptylnitrit	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{O} \cdot \text{NO}$	145,20	$\frac{20^\circ}{0,894^{10^\circ}}$		155	I. Ä.; nl. W.	1,415
4133	Heroin (Diacetylmorphin)	$\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{O}_5\text{N}$	369,40		171-3	272-4 ¹² mm	I. h. A., Bzl., Chlf.; nl. W.	2 E 27,151

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4134	Hesperetin (6,7,3'-Trioxy- 4'-methoxyflavanon)		302,27		226-7 (Zers.)		I. A., Ä.; w. Bzl., Chlf.; swl. Alkali; nl. W.	8,544
4135	Hesperitinsäure, s. Nr. 4424							
4136 1343	Hexaäthylbenzol	(C ₂ H ₅) ₆ C ₆	246,42	0,831 ⁴ 130°	130	298,3	II. Bzl.; 0,7525° A., 8,25 Ä.; nl. W.	5,471
4137	Hexaäthylidisiloxan	[(C ₂ H ₅) ₂ Si] ₂ O	246,48	0,8590°		231	I. H ₂ SO ₄ ; nl. W.	4,627
4138 1969	Hexaäthylidistannan	(C ₂ H ₅) ₆ Sn · Sn(C ₂ H ₅) ₆	411,76	1,4120° 20°		265-70	I. Bzl.; nl. W., A.	4,638
4139	Hexabromäthan	Br ₂ C · CBr ₂	503,52	3,823 ⁴		zers. 210	II. CS ₂ ; swl. h. Ä., Ä.	1,96
4140	Hexabrombenzol	C ₆ Br ₆	551,56		316	subl.	0,0120° A.; swl. Ä.; nl. h. W.	5,215
4141	α-Hexabrom- cyclohexan	C ₆ H ₄ Br ₂	557,60		212		wl. Ä., Ä.	5,25
4142	β-Hexabrom- cyclohexan	C ₆ H ₄ Br ₂	557,60		253			5,25
4143	Hexabromphenol		567,5	20°	128			7,147
4144	Hexachloräthan	Cl ₂ C · CCl ₂	236,76	2,091 ⁴	186,9 bis 7,4 338	185,5777 mm	0,00522° W.; II. Ä., Ä.	1,87
4145	Hexachloranthracen	C ₁₄ H ₂ Cl ₆	384,78				nl. A., Ä., k. Bzl.; I. h. Bzl.	5,664
4146	Hexachlorbenzol	C ₆ Cl ₆	284,80	2,04424°	231	309742 mm	I. Bzl., h. Ä.; swl. h. Ä.; nl. W.	5,205
4147	α-Hexachlor- cyclohexan	C ₆ H ₄ Cl ₄	290,85	1,8720°	157-8	zers. >158	4,415° Chlf.; 6,518° Bzl.; I. A.	5,23

4148	β -Hexachlor- cyclohexan	$C_6H_6Cl_6$	290,85	1,89 ¹⁹ ₀	310–2	0,13 ²⁰ Chlf.; 1 ²² ₀ Bzl.; swl. A., Eg.	5,23
4149	γ -Hexachlor- cyclohexan (Gammexan)	$C_6H_6Cl_6$	290,85		112		5(8)
4150	δ -Hexachlor- cyclohexan	$C_6H_6Cl_6$	290,85		129		5(8)
4151	Hexachlornaphthalin	$C_{10}H_6Cl_6$	334,76		143		—
4152	Hexachlorphenol, niedrig schmelzend	$Cl_3C \begin{array}{c} \diagup CCl \\ \diagdown CCl \end{array} CO$	300,80		46		7,144
4153	Hexachlorphenol, höher schmelzend	$Cl_3C \begin{array}{c} \diagup CCl \\ \diagdown CCl \end{array} CO$	300,80	20 ⁰ — 15 ⁰	106	zers. 210	7,144
4154	Hexadecan	$CH_3 \cdot [CH_2]_{14} \cdot CH_3$	226,43	0,774 ⁴ — 15 ⁰	18,5	287,5	1,172
4154a 755	Hexadecen-(1)	$CH_3 \cdot [CH_2]_{13} \cdot CH : CH_3$	224,42	0,784 ⁴	4	274	1,226
4155	Hexadecin-(1)	$CH_3 \cdot [CH_2]_{13} : CH$	222,40	0,797 ²⁰ 20 ⁰	15	155 ¹⁵ mm	1,262
4156	Hexadecin-(2)	$CH_3 \cdot [CH_2]_{12} : C : C \cdot CH_3$	222,40	0,804 ⁴	20	160 ¹⁵ mm	1,262
4157	Hexadecin-(7)-säure-(1)	$CH_3 \cdot [CH_2]_5 : C : C \cdot [CH_2]_7 \cdot CO_2H$	252,38	20 ⁰ — 20 ⁰	47	240 ¹⁵ mm	2,494
4159 175	Hexadien-(1,5) (Diallyl)	$CH_2 : CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH : CH_2$	82,14	0,688 ⁴ 20 ⁰	–141	59,5	1,253
4160 816	Hexadien-(2,4)	$CH_3 \cdot CH : CH \cdot CH : CH \cdot CH_3$	82,14	0,718 ⁴ 20 ⁰		82	1,254
4161 741	Hexadiin-(1,5)	$(CH : C \cdot CH_2 -)_n$	78,11	0,805 ⁴	–6	85,4	1,266
4162	Hexafluoräthan	C_2F_6	138,02		–106,3	–79	—
4163	γ -Hexahydroanthracen	$C_{14}H_{16} \begin{array}{c} CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_2 \end{array} \begin{array}{c} CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_2 \end{array} C_6H_6$	184,27		63	290	5,573
4164	Hexahydro- benzaldehyd	$CH_2 \begin{array}{c} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2 \end{array} CH_2 \begin{array}{c} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2 \end{array} CHO$	112,09	20 ⁰ — 15 ⁰		159–62	7,19

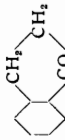
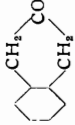
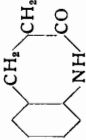
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4165 <i>1111</i>	Hexahydro- benzoesäure	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{---CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_2 \end{array} \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H} \\ \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H} \end{array}$	128,17	$\frac{22^\circ}{1,034}$	30-1	232-4	II. A., Ä.; I. Chlf., PA.; wl. W.; II. A., W.; wl. Ä.	9,7
4166	Hexahydromellitsäure	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_4$	348,22		zers. -H ₂ O			9,1007
4167 <i>1920</i>	Hexahydro-naphthalin	$\text{H}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	134,21	$\frac{23^\circ}{0,934}$		200		5,433
4168	cis-Hexahydro- phthalsäure	$\text{C}_6\text{H}_{10}(\text{CO}_2\text{H})_2$	172,18		192	zers. -H ₂ O, > 192	~0,220° W.; I. A.	9,730
4169	dl-trans-Hexahydro- phthalsäure	$\text{C}_6\text{H}_{10}(\text{CO}_2\text{H})_2$	172,18		219-21		I. Aceton; 0,220° W.	9,731
4170	Hexahydrosalicylsäure	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	144,17		111		I. W., A., Ä.; wl. Bzl.	10,5
4171 <i>955</i> <i>956</i>	cis-Hexahydro- terephthalsäure	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_2$	172,18		161-2		~0,0817° W.; I. A., Ä., Chlf.	9,733
4172	trans-Hexahydro- terephthalsäure	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_2$	172,18		300	subl.	0,0817° W., 1,3 fl. W.; I. A., Aceton; wl. Ä.; nl. Chlf.	9,734
4173	Hexajodbenzol	C_6J_6	833,58		340-50 (Zers.)		nl. W., A., Ä.	5,230
4174 <i>609</i>	Hexakosan	$\text{CH}_3[\text{CH}_2]_{14} \cdot \text{CH}_3$	366,69	$\frac{50^\circ}{0,779}$	56,6	262/15mm	3,515° Chlf.; I. Bzl.; swl. Ä.	1,175
4175	Hexamethylacetone (Pivalon)	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_3$	142,23	0,819925°		149-51	I. A., Ä.; nl. W.	1(367)
4176	Hexamethylbenzol	$\text{C}_6(\text{CH}_3)_6$	162,26		166	265	0,20° A., 4,6 h. A.; II. Ä., Bzl.; nl. W.	5,450
4177	Hexamethylen-diamin	$\text{H}_2\text{N} \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{NH}_2$	116,20		42	204-5	II. W.; I. A.	4,269

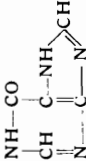
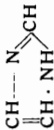
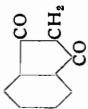
4212	Histamin-hydrochlorid	$C_6H_5N_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH_2 \cdot 2HCl$	184,08	239-46 (Zers.)		I. W.; wl. A.; nl. A.	25,315
4213	l-Histidin (β-[imidazolyl- (4 bzw. 5)]-alanin	$\begin{array}{c} NH-CH \\ \\ CH=N-C \\ \\ C_6H_5N_3 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot NH_2 \cdot 2HCl \end{array}$	155,16	Zers. 287-8	209 ¹⁸ mm (Zers.)	I. W.; swl. A.; nl. A.	25,513
4214	Histidin- dihydrochlorid	$C_6H_5N_3 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot NH_2 \cdot 2HCl$ COOH	228,09	245 (Zers.)		I. W. (Zers.); nl. A., A.	25,515
4215	Histidin-hydrochlorid	$C_6H_5N_3 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot NH_2 \cdot HCl \cdot H_2O$ COOH	209,64	250-5	-H ₂ O, 100	I. W.; nl. A., A.	25,515
4216	Holocain, s. Nr. 1177						
4217	Homogentisinsäure, s. Nr. 3476						
4218	Homophthalsäure	$HO_2C \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	180,15	181		II. A.; I. h. W.; wl. A.	9,857
4219	Homopinol, s. Nr. 6513						
4220	Homovanillin	$HO \cdot (CH_2 \cdot O) \cdot C_6H_3 \cdot CH_2 \cdot CHO$	166,17	50	111-14 ^{0,45} mm	I. W., A., A.	8,275
4221	Hordenin ([4-Oxyphenäthyl]- dimethylamin)	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot N(CH_3)_2$	165,23	117,8; subl. > 140	173,4 ¹¹ mm	II. A., A.; I. W., Chif., S., A., PA. Alkali; nl. A.	13,626
4222	Hordenin-sulfat	$(C_{18}H_{15}ON)_2 \cdot H_2SO_4 \cdot H_2O$	446,55	205 (wf.)		I. W.; swl. A.; nl. A.	13,626
4223	Hordenin-sulfat	$(C_{18}H_{15}ON)_2 \cdot H_2SO_4 \cdot 2H_2O$	464,56	197		I. W.; swl. k. A.	13(236) 2,394
4224	Hyänsäure	$C_{18}H_{15}O \cdot CO_2H$	382,65	77-8			
4225	Hydantoin	$\begin{array}{c} CH_2 \cdot NH \\ \quad \\ CO \cdot NH \end{array} > CO$	100,08	220-1		1,7 h. A.; I. h. W., Alkali; nl. A.	24,242
4226	Hydantoininsäure	$H_2N \cdot CO \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	118,09	160-1		320° W., 0,520° A.; I. h. W., h. A.	4,359
4227	Hydrocarpussäure	$\begin{array}{c} CH=CH \\ \quad \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array} > CH[CH_2]_{10} \cdot CO_2H$	252,38	59-60		swl. A., A.; nl. W.	9,79
4228	Hydracetamid	$(CH_3 \cdot CH)_2N_2$	112,17			II. W. (Zers.); II. A.	1,608
4229	Hydracrylsäure	$HO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	90,08		zers. 185-90	∞ W., A., A.	3,295
4230	Hydracrylsäure- äthylester	$HO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	118,13			∞ W., A., A.	3,297
4231	Hydracrylsäurenitril	$HO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CN$	71,08		220-272 ^{2,5} mm	∞ W., A., A.	3,298
4232	Hydratropasäure	$C_6H_5 \cdot CH(CH_3) \cdot CO_2H$	150,17	<-20		swl. W.	9,525
4233	4-Hydrozino- benzoesäure	$H_2N \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	152,15	220-5 (Zers.)	266-7	swl. h. W.	15,691

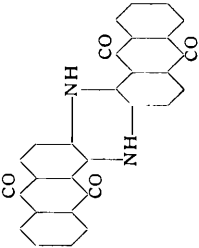
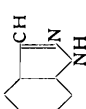
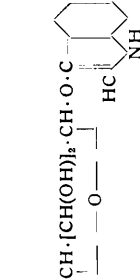
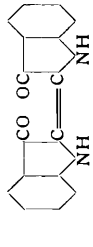
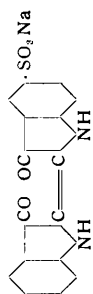
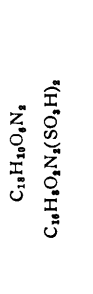
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4234	2-Hydrazino- benzothiazol		165,21		197-8		l. h. A.; nl. W., Ä.	—
4235	2-Hydrazino-p-xylo	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ · NH · NH ₂	136,19		78		I. A., Ä.; nl. W.	15,552
4236	2-Hydrazino-m-xylo	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ · NH · NH ₂	136,19		~46		II. A.; I. Ä.;	15,548
4237	4-Hydrazino-m-xylo	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ · NH · NH ₂	136,19		85	zers.	swl. W.	15,549
4238	o,o'-Hydrazo- benzoesäure	(HO ₂ C · C ₆ H ₄ · NH —) ₂	272,25		205		I. h. A.; Alkali; nl. W.	15,626
4239	m,m'-Hydrazo- benzoesäure	(HO ₂ C · C ₆ H ₄ · NH —) ₂	272,25				wl. h. A.; nl. W.	15,629
4240	p,p'-Hydrazo- benzoesäure	(HO ₂ C · C ₆ H ₄ · NH —) ₂	272,25				wl. h. A.; swl. W.	15,632
4241	Hydrazobenzol (Diphenylhydrazin)	C ₆ H ₅ · NH · NH · C ₆ H ₅	184,23	1,158 ^{16°}	131	zers.	5 ^{16°} A.; swl. W.; nl. Eg.	15,123
4242	Hydrazo-dicarbonamid	H ₂ N · CO · NH · NH · CO · NH ₂	118,10		254-9		0,02 ^{16°} W.; I. 30%ig. NaOH; swl. h. W.; nl. A., Ä.	3,116
4243	α,α'-Hydrazo- naphthalin	C ₁₀ H ₇ · NH · NH · C ₁₀ H ₇	284,34		277		I. A., Ä., Bzl.	15,562
4244	β,β'-Hydrazo- naphthalin	C ₁₀ H ₇ · NH · NH · C ₁₀ H ₇	284,34		(271) 140-1		II. A., Ä.; nl. W.	15,569
4245	o,o'-Hydrazo- toluol	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · NH —) ₂	212,28		165		I. Bzl., Ä.; swl. wss. Ä.	15,497
4246	m,m'-Hydrazo- toluol	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · NH —) ₂	212,28				II. A.	15,506
4247	p,p'-Hydrazo- toluol	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · NH —) ₂	212,28	0,957 ^{16°}	133-4	zers.	II. Bzl., A., Ä.	15,511
4248 1942	Hydrinden		118,17	0,963 ^{16°}		177	∞ A., Ä.; nl. W.	1,486
4249	Hydrinden- dicarbonsäure-(1,2)	C ₈ H ₆ (CO ₂ H) ₂	206,19		222		I. A., Aceton; wl. Ä.; swl. Bzl.	9(391)
4250	Hydrinden- dicarbonsäure-(2,2)	C ₈ H ₆ (CO ₂ H) ₂	206,19		199	-CO ₂ > 200		9,904

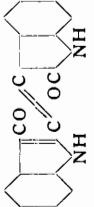
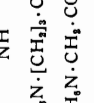
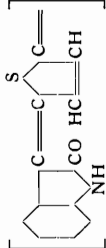
4251 2225	Hydrindon-(1)		132,15	1,0994 ²⁰	41-2	243-5	II. A., Ä.; wl. W.	7,360
4252 1976	Hydrindon-(2)		132,15	1,071 ⁶⁷	61	220-5 (schw. Zers.)	II. A., Ä.; nl. W.	7,363
4253	Hydrobenzamid	$C_6H_5 \cdot CH_2(N:CH \cdot C_6H_5)_2$	298,37		101-2		II. A., Ä.; nl. W.	7,215
4254	Hydrobenzoin	$C_6H_5 \cdot \overset{OH}{\underset{H}{C}} - \overset{OH}{\underset{H}{C}} \cdot C_6H_5$	214,25	0,927 ¹³⁴	138-9	> 300	II. h. A.; 0,25 ¹⁵ W.	6,1003
4255	Hydrocarbostyryl		147,17		163		I. h. HCl, A., Ä.; nl. W.	21,288
4256	Hydrochinon,							
4257	s. Nr. 3431							
4258	Hydrochinon- dibenzyläther	$C_6H_4(O \cdot CO \cdot CH_2)_2$	194,18		123-4		I. A., Chlf., Ä.; wl. h. W. 2,5 h. A.; swl. Ä., Eg.	6,846 6,845
4259	Hydrochinon- dimethyläther	$C_6H_4(O \cdot CH_3 \cdot C_6H_5)_2$	290,34	100 ⁰	130		II. A., Ä.; I. Bzl.; nl. W.	6,843
4260	Hydrochinon- monobenzyläther	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot OH$	138,16	1,0386 ¹⁰⁰	56	212,6	I. h. W., Ä., A., Bzl., Ä.	6,845
4261	Hydrochinonphthalein		200,23		122-3		I. A., Alkali, Ä.; swl. h. W.; nl. Lg.	19,219
4262	Hydrocumarsäure,							
4263	s. Nr. 6065							
4264 1950	Hydrozimtaldehyd	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CHO$	134,17	20 ⁰		221-4 ⁷⁴⁴ mm	16,7 A.; nl. W.	7,304
4265 1544	Hydrozimtsäure	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	136,19	1,008 ⁴ 48,7 ⁰	< -18	235-7	∞ A., Ä.; I. W.	6,503
		$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	150,17	1,071 ⁴	48,5	279,8	0,6 ²⁰ W.; I. A., Chlf., Ä., Bzl.	9,508

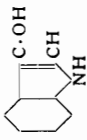
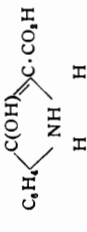
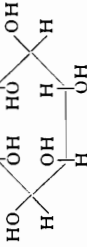
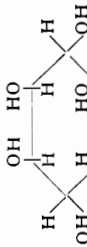
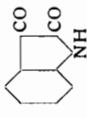
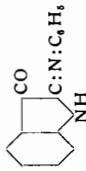
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4266	Hydrozimsäure- äthylester	$C_4H_9 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	178,22	$1,015 \frac{20^\circ}{4}$		249	I. A., Ä.; nl. W.	9,511
4267	Hydrozimsäure-amid	$C_4H_9 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot NH_2$	149,19		104-5		I. A., Ä.	9,511
4268	Hydrozimsäure- chlorid	$C_4H_9 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot COCl$	168,62	$1,135 \frac{21^\circ}{10}$	< -60	225 (Zers.)		9,511
4269	Hydrozimsäurenitril	$C_4H_9 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CN$	131,17	$1,001 \frac{18^\circ}{10}$		261		9,512
4270	Hygrinsäure	$CH_2 \text{---} CH_2 \text{---} CH_2 \text{---} CH_2 \text{---} N(CH_3) \cdot CH \cdot CO_2H$	129,09		169-70		II. A., W.; nl. Ä.	22,5
4271	Hypnal, s. Nr. 818							
4272	Hypnacetin (α-[4-Acetamino- phenoxy]- acetophenon)	$CH_3 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5$	269,29		~ 160		$0,33^\circ A$; nl. W., Ä.	13,464
4273	Hypoxantin		136,11		zers.		$0,0717^\circ W$; $1,4 h. W$; I. Alkali, Ä.; H_2SO_4 ; vl. Ä.; II. A.; nl. W.	26,416
4274	Hypogäsaure	$CH_3 \cdot [CH_2]_7 \cdot CH : CH \cdot [CH_2]_8 \cdot CO_2H$	254,40		33-4	236 ¹⁵ mm		2,460
4275	Imidazol		68,08		89-90	255-6	II. A.; I. W.; vl. Ä.	23,45
4276	Imidazolidon-(2), s. Nr. 302	$HN(CH_2 \cdot CN)_2$	95,10		78		I. W., A.; vl. Ä.	4,367
4277	Iminodiacetonitril	$HN(CH_2 \cdot CO_2H)_2$	133,10		zers. 225-36		$2,45^\circ W$; nl. A., Ä.	4,365
4278	Iminodessigsäure		146,14		129-31 (Zers.)		I. h. A., Bzl.; swl. k. W.	7,694
4279	Indandion-(1,3) (α,γ- Diketonydrinden)							

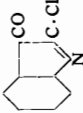
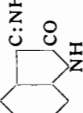
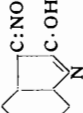
4280	Indanthren-blau		442,41		zers. ~470	subl.	nl. A., Ä., W.	24,522
4281	Indazol		118,13		148	270 ⁷⁴³ mm	ll. h. W., A., Ä.; wl. k. W.	23,122
4282 2325	Inden		116,15	^{25°} 0,991 ²⁵	-2	181-2	∞ Ä.; l. A.; nl. W.	5,515
4283	Indican (Indoxyl-β-glucosid)	 $\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{HC} \\ \text{NH} \end{array}$ + 3H ₂ O	349,33		57; 176-8 (wf.)		ll. W., A.; wl. Ä., Bzl.	31,258
4284	Indigo (Indigotin)		262,26	1,35	390-2	subl.	l. h. Aceton; nl. W., A., Ä.	24,417
4285	Indigocarmin	 NaO ₃ S	466,35				wl. k. W.; nl. A., wss. NaCl	25,304
4286	Indigo-		350,28				l. H ₂ SO ₄ ; nl. A., Ä., Chlf. nl. W., A.	25,274
4287	Indigo-		422,38					25,304

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4288	Indigo- monosulfonsäure-(5)		342,32		zers. 200		ll. W., A.	25,303
4289	Indigweiß		264,27				I. Alkali, A., Ä.; nl. W.	25,538
4290	Indirubin		262,26			subl.	I. Eg.; wl. A.; nl. W.	24,430
4291	Indiumtrimethyl	(CH ₃) ₃ In	159,86	¹⁹ 1,568	89 bis 89,8		I. Ä.; zers. W., A.	—
4292	Indol		117,14		52	253-4	I. h. W., h. A., Ä., Bzl.	20,304
4293	γ-[Indolyl-(3)]- buttersäure	C ₈ H ₆ N · [CH ₂] ₃ · CO ₂ H	203,23		124-5		I. A., Aceton, Ä.; nl. W., Chlf.	2 E 22,54
4294	Indolyl-3-essigsäure	C ₈ H ₆ N · CH ₂ · CO ₂ H	175,18		164-5		I. A., Aceton, Ä.; swl. k. W.; nl. Chlf.	22,66
4295	β-[Indolyl-(3)]- propionsäure	C ₈ H ₆ N · [CH ₂] ₂ · CO ₂ H	189,21		133-4		I. Eg., A., Ä.; swl. k. W.	22,69
4296	Indophenin		426,49		zers.		I. H ₂ SO ₄ ; swl. A., Ä.; nl. W., Bzl.	21,438
4297	Indophenol	HO · C ₈ H ₆ · N : C ₈ H ₆ : O	199,20		160		I. W., A., Bzl., Ä., Chlf.	13,456

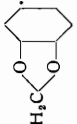
4298	Indoxyl		133,14	85	110 (Zers.)	I. W., Aceton, A., Ä.; swl. PÄ.	21,69
4299	Indoxylsäure		177,15	122-3	zers.	swl. W.; zers. h. W.	22,226
4300	d-Inosit		180,16	247-8	319 i. V.	4,515° W.; swl. A.; nl. Ä.	6,1192
4301	dl-Inosit		180,16	253		2215° W.; nl. abs. A., Ä.	6,1193
4302	Inulin	$(C_6H_{10}O_5)_x$	(162,14) _x	zers. 160		0,010° W., 37100° W.; 0,0216° A.	—
4303 1762	β-Iron	$HC \cdot C(CH_3)_2 \cdot CH \cdot CH \cdot CH \cdot CO \cdot CH_3$ $HC-CH_2-CH \cdot CH_3$	206,32		144 ¹⁶ mm	II. A., Ä.; swl. W.	7,769
4304	Isathionsäure	$HO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot SO_3H$	126,13	zers.		II. W.	4,13
4305	Isatin		147,13	200-1		II. h. A.; I. h. W.; Alkali; wl. Ä.	21,432
4306	Isatin-α-anil		222,23	126		II. A., Bzl., CS ₂ ; nl. W.	21,439

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4307	Isatinchlorid		165,58		180 (Zers.)		II. A., Ä.; nl. W.	21,302
4308	Isatin-β-Imid		146,14		175-6		I. h. A.; wl. Ä.; nl. W.	21,440
4309	Isatinsäure	H ₂ N · C ₆ H ₄ · CO · CO ₂ H	165,14		zers.		I. W.	14,648
4310	β-Isatoxim		162,14		202 (Zers.)		I. S., wss. KOH; wl. A.; swl. W., nl. Bzl.	21,443
4312	Isoamylacetone	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CH ₂ · CH ₂ · CO · CH ₃	128,21	0,8151 ^{20°} 15°		170-1	∞ A., Ä.	1,706
4313	Isoamylalkohol	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CH ₂ · OH	88,15	0,813 ⁴	-117,2	132,0	∞ A., Ä.; 21,4° W.	1,392
4314	sec. Isoamylalkohol	(CH ₃) ₂ CH · CH(OH) · CH ₃	88,15	0,8191 ^{10°}		113-4	∞ A., Ä.; 2,880° W.	1,391
4314a	Isoamylallylather	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CH ₂ · O · CH ₂ · CH · CH ₃	128,21	18° 15°		120	∞ A., Ä.; nl. W.	1,438
4315 241	Isoamylamin (4-Amino-2-methyl- butan)	(CH ₃) ₂ CH · [CH ₂] ₃ · NH ₂	87,16	0,751 ⁴		95	∞ A., Ä., W.	4,180
4316	sec. Isoamylamin (3-Amino-2-methyl- butan)	(CH ₃) ₂ CH · CH(CH ₃) · NH ₂	87,16	0,7571 ^{18,5°} 15°		83-4	∞ W., A., Ä.	4,179
4317	N-Isoamyl-anilin	C ₆ H ₅ · NH · CH ₂ · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	163,25	0,928 ⁴ 20°		254,5 ^{760 mm}		12,169
4318 1391	Isoamyl-benzol	C ₆ H ₅ · CH ₂ · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	148,24	0,859 ⁴		198-9 ^{757 mm}	∞ A., Ä.; nl. W.	5,435

4319 738	Isoamylbenzyläther	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	178,26 190	$\frac{17^\circ}{1,220}$ $\frac{15}{20^\circ}$	-112	237,748 mm 267	I. Ä.; nl. W., A.	6,431 7,337
4320	Isoamyl-benzylketon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$						
4321 738	Isoamylbromid (4-Brom-2-methyl- butan)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_2\text{Br}$	151,05	$\frac{17^\circ}{1,220}$ $\frac{15}{20^\circ}$	-112	120,4745 mm	I. A., Ä.; nl. W.	1,136
4322 254	Isoamylchlorid (4-Chlor-2-methyl- butan)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_2\text{Cl}$	106,60	0,893 $\frac{4}{20^\circ}$		99,15	∞ Ä.; I. A.; nl. W.	1,135
4323	sec-Isoamylchlorid (3-Chlor-2-methyl- butan)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_3$	106,60	0,8830 $^\circ$		91753 mm	I. A., Ä.; nl. W.	1,135
4325	β -Isoamylen s. Nr. 4981							
4326 388	Isoamyllessigsäure	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	130,18	$\frac{19^\circ}{0,912}$ $\frac{19}{20^\circ}$		216762 mm	∞ A., Ä.; wl. h. W.	3,342
4327 4328	Isoamylharnstoff Isoamyl-isocyanid	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ $(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{NC}$	130,19 97,16		92,3	137-9	swl. W. I. A., Ä.; nl. W.	4,185 4,184
4329	Isoamylisothiocyanat	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{N} : \text{CS}$	129,22	$\frac{0,94217^\circ}{18^\circ}$		183-4	II. A., Ä.; swl. W.	4,186
4330	Isoamyl-jodid (4-Jod-2-methyl- butan)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J}$	198,06	1,515 $\frac{4}{20^\circ}$		147765 mm	∞ A., Ä.; nl. W.	1,138
4331	Isoamylmalonsäure	$\text{C}_6\text{H}_{11} \cdot \text{CH}(\text{CO}_2\text{H})_2$	174,19	$\frac{30^\circ}{0,835}$ $\frac{4}{20^\circ}$	95 (Zers.)	zers.	II. W., A., Ä.	2,700
4332 739	Isoamylmercaptan	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{SH}$	104,21	0,835 $\frac{4}{20^\circ}$		129,5	∞ A., Ä.; nl. W.	1,405
4333	2-Isoamyl-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	198,29	0,9730 $^\circ$ $\frac{19^\circ}{1,016}$ $\frac{4}{20^\circ}$	<-21	288-92	I. A., Ä.; nl. W.	5,574
4334	Isoamyl- β -naphthyläther	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	214,29	1,016 $\frac{4}{20^\circ}$	26,5	323-6	I. A., Ä.; nl. W.	6,642
4335 266	Isoamylnitrat	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{ONO}_2$	133,15	0,996217 $^\circ$ $\frac{20^\circ}{0,872}$ $\frac{4}{21,1^\circ}$		147-8	swl. W.; nl. A., Ä.	1,403
4336 90	Isoamylnitrit	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{NO}$	117,15	0,872 $\frac{4}{21,1^\circ}$		99	∞ A., Ä.; wl. W.	1,402
4337	p-Isoamyl-phenol	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	164,12		125	267		-
4338 1424	Isoamyl-phenyläther	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	164,24	0,9198 $\frac{4}{21,1^\circ}$		224-5	I. A., Ä.; nl. W.	6,143

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4339	Isoamyl- phenyl-carbinol	(CH ₃) ₂ CH · [(CH ₂) ₃ · CH(OH) · C ₆ H ₅	178,26	$\frac{19^{\circ}}{0,9536^{\frac{4}{1}}}$		132 ⁸ mm		6,551
4339a	α-Isoamyl- phenylhydrazin	C ₈ H ₉ · N(NH ₂) · CH ₂ · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	178,27	$\frac{25^{\circ}}{0,96815^{\circ}}$		260–2		15,121
4340	Isoamylphenylketon	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CH ₂ · CO · C ₆ H ₅	176,25	$\frac{4}{0,958^{\frac{4}{1}}}$		240–2720 mm	ll. A., Ä.; nl. W.	7,334
4341	Isoamylthiocyanat	(CH ₃) ₂ CH · [CH ₂] ₃ · SCN	129,22	0,905		197	l. A., Ä.; nl. W.	3,177
4342	Isoamylvinyläther	CH ₃ · CH · O · CH ₂ · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂ O · CH ₃	114,18	0,7833	–2	109–11		—
4343 2297	Isoapiol		222,11	1,1971 ²⁰	56	304		19,85
4344	d-Isoascorbinsäure	O · CH ₃ C ₆ H ₈ O ₆	176,12		168–71		ll. W.; l. A.; swl. Ä.; nl. Aceton	—
4345	Isobenzamaron	C ₈ H ₉ · CH[CH(C ₆ H ₅) · CO · C ₆ H ₅] ₂	480,57		179–80		4,1 ¹² ° Bzl.	7,851
4346	d-Isoborneol	CH ₃ · C(CH ₃) · CH · OH C(CH ₃) ₂ CH ₂ · CH — CH ₂	154,24		212	subl.	ll. A., Ä., Chlf.; nl. W.	6,86
4347	dl-Isoborneol		154,24	$\frac{20^{\circ}}{0,981^{\frac{4}{1}}}$	216			6,86
4348	dl-Isobornyl-acetat	C ₁₀ H ₁₇ · O · CO · CH ₃	196,28			88–9 ⁸ mm		6,89
4349	Isobornylbromid	C ₁₀ H ₁₇ Br	217,15		133	94 ¹² mm	l. h. A., Ä.	5,99
4350	Isobornylchlorid	C ₁₀ H ₁₇ · Cl	172,69		161,5		ll. Ä.; swl. k. A.; nl. W.	5,97

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4367 153	Isobutylamin	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · NH ₂	73,14	$\frac{20^\circ}{0,732}$ $\frac{20^\circ}{0,732}$	-85	68-69	∞ W., A., Ä.	4,163
4368	N-Isobutyl-anilin	C ₆ H ₅ · NH · CH · CH(CH ₃) ₂	149,23	$\frac{20^\circ}{0,940}$ $\frac{4^\circ}{0,940}$		231-2	ll. A., Ä.; 0,01 ^{15°} W.	12,168
4369 1491	Isobutylbenzol	C ₆ H ₅ · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	134,21	$\frac{20^\circ}{0,867}$ $\frac{4^\circ}{0,867}$		170,5	l. A., Ä.; nl. W.	5,414
4370	Isobutyl-benzyl-keton	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CO · CH ₂ · C ₆ H ₅	176,25	$\frac{20^\circ}{0,967}$ $\frac{4^\circ}{0,967}$		250,5		7(178)
4371 648	Isobutylbromid	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · Br	137,03	$\frac{25^\circ}{1,258}$ $\frac{4^\circ}{1,258}$	-118,5	91,5	∞ A., Ä.; nl. W.	1,126
4372 142	Isobutylchlorid	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · Cl	92,57	$\frac{20^\circ}{0,884}$ $\frac{15^\circ}{0,884}$	-131,2	68,9	∞ A., Ä.; nl. W.	1,124
4373 4374	Isobutyl- acetonechlorhydrin, s. Nr. 1950-50a	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · C(CH ₃) ₂ · OH	56,10	$\frac{20^\circ}{0,611}$ $\frac{0^\circ}{0,611}$ (fl.)	-139	-6	l. H ₂ SO ₄	1,507
4375	Isobutylenglykol	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · OH	90,08	$\frac{20^\circ}{0,994}$ $\frac{4^\circ}{0,994}$		178,6	∞ W.	1,480
4376	Isobutylenoxyd	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · 	72,10	$\frac{20^\circ}{0,805}$ $\frac{4^\circ}{0,805}$		52,4	l. A., Ä.; 5,8 W.	17,11
4377	Isobutylfluorid	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · F	76,11		140,5	~ 16	wl. Aceton, Bzl.; swl. Ä.	1,124
4378	Isobutylharnstoff	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · NH · CO · NH ₂	116,16		bis 1,5	157,750 mm		4,168
4379	trans-Isobutyliden- acetone	CH ₃ · CO · CH : CH · CH(CH ₃) ₂	112	$\frac{20^\circ}{0,8407}$ $\frac{22^\circ}{0,8407}$				1,740
4380	Isobutylisocyanid	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · N : C	83,13	$\frac{20^\circ}{0,787}$ $\frac{4^\circ}{0,787}$	< -60	114-7	l. A., Ä.; wl. W.	4,167
4381	Isobutylisothiocyanat	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · N : CS	115,19	$\frac{20^\circ}{0,964}$ $\frac{4^\circ}{0,964}$		162	l. A., Ä.; nl. W.	4,171

4382	Isobutylyl-jodid	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{J}$	184,03	$\frac{20^\circ}{1,606}^4$	-90,7	120	∞ A., $\bar{A}$.; nl. W.	1,128
4383	Isobutylylmalonsäure-diäthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{CO}_2\cdot\text{C}_2\text{H}_5)_2$	216,27	$\frac{20^\circ}{0,9831}^{1,0}$		225	II. A., $\bar{A}$.; swl. W.	2,683
4384	Isobutylmercaptan	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{SH}$	90,18	$\frac{4}{0,836}$	<-79	88	I. A., $\bar{A}$.; swl. W.	1,378
4385	Isobutylnitrat	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{O}\cdot\text{NO}_2$	119,12	$\frac{20^\circ}{1,015}$		122,9	∞ A., $\bar{A}$.; nl. W.	1,377
4386	Isobutylnitrit	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{ONO}$	103,12	$\frac{20^\circ}{0,870}^{20}$		67-8	∞ A.; wl. W.; zers. W.	1,377
4387	Isobutylylphenyläther	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{O}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	150,21	0,9240		199,9		6,143
4388	Isobutylylphenylketon	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	162,22	$\frac{0}{0,9931}^{7,0}$		227-8720 mm	∞ A., $\bar{A}$.; nl. W.	7,329
4389	Isobutylylthiocyanat	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{S}\cdot\text{CN}$	115,19		-59	175,4	∞ A.; nl. W.	3,177
4390	p-Isobutylyl-toluol	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	148	$\frac{0}{0,8641}^{19,0}$		196-7		—
4391	Isobutylyl-o-tolyliketon	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	176,25	$\frac{4}{0,9744}^{40}$		247,5758 mm		7(178)
4392	Isobutylyl-m-tolyliketon	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	176,25	$\frac{4}{0,9712}^{40}$		254,758 mm		7(178)
4392a	Isobutylyl-p-tolyliketon	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	176,25	$\frac{4}{0,9707}^{40}$		259,758 mm		7,335
4393	Isobutylylurethan	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{NH}\cdot\text{CO}_2\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	145,20	$\frac{4}{0,943}$	<-65	95-615 mm	I. A.; nl. W.	4,168
4394	Isobutylylvinyläther	$\text{CH}_2\cdot\text{CH}\cdot\text{O}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	100,16			81-2		—
4395	Isobutyraldehyd (trimer)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{OCH}\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2\cdot\text{OCH}\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	216,31	$\frac{20^\circ}{0,794}^{40}$	63-4	195,2752,3 mm (schw. Zers.)	II. $\bar{A}$., I. A.; nl. W.	19,390
4395a	Isobutyraldehyd	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CHO}$	72,10		-65,9	63-4757 mm	$\frac{1120^\circ}{\infty}^0$ W.; $\bar{A}$., Bzl., Chlf. I. Bzl., $\bar{A}$.; nl. PA.	1,671
4396	Isobutyraldehyd-semicarbon	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{N}\cdot\text{NH}\cdot\text{CO}\cdot\text{NH}_2$	129,16		125,5			3,103
4397	Isobutyronitril	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CH}(\text{OH})\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	144,21	$\frac{25^\circ}{0,8990}^{40}$		152-4	II. A., $\bar{A}$.; wl. W.	1,841
4399	Isobutyronitril	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	69,10	$\frac{20^\circ}{0,985}^{40}$		107-8		2,294
4400	Isobutyrophenon	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}\cdot\text{CO}\cdot\text{C}_6\text{H}_5$	148,20			220,746 mm	I. A., $\bar{A}$.; nl. W.	7,316

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4401 223	Isobutyrylchlorid	(CH ₃) ₂ CH · CO · Cl	106,55	$\frac{20^\circ}{1,017^4}$	-90	92	I. Ä.; zers. W., A.	2,293
4402	Isocamphan	$ \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \qquad \qquad \\ \text{CH}_3 \qquad \qquad \text{CH}_3 \\ \qquad \qquad \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \\ \qquad \qquad \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2\text{H} \end{array} $	138,24	0,8276 ^{87°}	65-7	164 ⁷¹³ mm	I. A., Bzl.; nl. W.	5,103
4403	<i>l</i> -Iso-camphersäure	$ \begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2\text{H} \\ \qquad \qquad \\ \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H} \end{array} $	200,23	1,243	172		0,34 ^{20°} W.; 47,5 ^{20°} A.	9,762
4404	Iso-camphoronsäure	HO ₂ C · C(CH ₃) ₂ · CH(CH ₂ · CO ₂ H) ₂	218,20		170	169,6	I. W., A., Ä.	2,835
4405	Isocaprinlaldehyd	(CH ₃) ₂ CH · [CH ₂] ₆ · CHO	156,26	$\frac{20^\circ}{0,8280^0}$	-43	155,5	∞ A., Ä.; nl. W.	2,329
4406	Isocapronitril	(CH ₃) ₂ CH · [CH ₂] ₆ · CN	97,16	$\frac{20^\circ}{0,804^4}$	-35	207,7	I. A., Ä.; swl. W.	2,327
4407 308	Isocaproonsäure	(CH ₃) ₂ CH · [CH ₂] ₄ · CO ₂ H	116,16	$\frac{21^\circ}{1,099^4}$	24,6	243,3	I. S.; wl. W.	20,380
4408	Isocarbostyryl, s. Nr. 6074		129,15		zers. 100		I. W.	3,555
4409	Isochavibetol, s. Nr. 6086							
4410 2597	Isochinolin							
4411	Iso-citronensäure	HO ₂ C · CH(OH) · CH(CO ₂ H) · CH ₂ · CO ₂ H	192,12	$\frac{15^\circ}{1,031^4}$	15,5	170-1 (Zers.) 170-2	∞ ^{25°} W. I. A.	2,412
4412	Iso-crotonsäure (cis)	CH ₃ · CH : CH · CO ₂ H	86,09					—
4413	Isocrotonsäure- butylester	CH ₃ · CH : CH · CO ₂ · [CH ₂] ₃ · CH ₃	142,19					

4414	Isocrotonsäure- dibromid, s. Nr. 2559						
4415	Isocumarin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH:CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \cdot \text{O} \end{array}$	146,14	47	285–6719 mm (schw. Zers.)	II. A., Bzl. Ä.; I. CS ₂ ; nl. W.	17,333
4416	Isocyanursäure- tribenzylester	$\text{OC} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{N}(\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CO} \cdot \text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N}(\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CO} \cdot \text{N} \end{array}$	399,43	157	>320	I. A.; wl. Ä.; nl. k. W.	26,255
4417	Isocyanursäure- trimethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{N} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \cdot \text{N}(\text{CH}_3) \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \cdot \text{N}(\text{CH}_3) \end{array} \text{CO}$	171,16	175–6	274	I. A.; wl. h. W.	26,249
4418	Isodurol, s. Nr. 7080			$\frac{15^\circ}{1,091}$		∞ A., Ä.; swl. W.	6,955
4421	cis-Isoeugenol	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH:CH} \cdot \text{CH}_3$ OCH_3	164,20	–10	267,5		
4422	trans-Isoeugenol	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH:CH} \cdot \text{CH}_3$ OCH_3	164,20	33–4	14113 mm	I. A., Ä.; nl. W.	2 E 6,917
4423 1348	<i>l</i> -Isosofenchylalkohol	$\text{HO} \cdot \text{HC} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_3$ CH_3 $\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH} - \text{C}(\text{CH}_3)_3$	154,14	62	202		6,72
4424	Iso-ferulasäure (3-Oxy-4-methoxy- zimtsäure)	$\text{CH}_3\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CH:CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	194,18	225–8		I. A., Ä.; wl. h. W.; nl. Lg.	10,437
4425	α,β-Isoneptensäure	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{CH:CH} \cdot \text{COOH}$	128,09	16,5	227 (Zers.)		2,445
4426	Isosheptylalkohol, s. Nr. 5110	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_{12} \cdot \text{CH}_3$	366,69	61	2070,7 mm	I. A., Ä.; nl. W.	1(70)
4427	Iso-hexan	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	86,17	–153,7	60,2	I. Ä.; nl. W.	1,148
4428 44	(2-Methylpentan)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH:CH} \cdot \text{COOH}$	114,08	33	10812 mm	I. A., Ä.	2,438
4429 924	α,β-Isohexensäure						

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ	
4430	Isohydrobenzoin	$\begin{array}{c} \text{OH} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} - \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{OH} \end{array}$	214,25		121–2	133 ^{0,02} mm	0,1915° W., 1,25 fl. W.; I. A., Ä.	6,1004	
4431	Isoleucin, s. Nr. 635								
4432	d-Isoleucin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot (\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	131,17		280 (Zers.)		2,6 ²⁰ ° W.; I. h. Eg.; nl. k. Ä.	4,456	
4433	Isomannid	$\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_4$	146,14		87	176 ³⁰ mm	II. W.; wl. Chlf.; I. A.; nl. Ä., Bzl.	1,540	
4434	d/-Isomenthol	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_2 \\ \quad \\ (\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH} \quad \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \end{array}$	156,24		53–4	218,3 ⁷¹⁵ mm		2 E 6,51	
4435	d/-Isomenthon	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \\ \quad \\ (\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH} \quad \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \end{array}$	154,24	^{15°} 0,9057 ¹⁵	~–35	212		7(36)	
4436	Isonaphthazarin, s. Nr. 3472								
4437	Isonitrosoacetone	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{NOH}$	87,08		69	subl.	II. W., Ä.; swl. PÄ.	1,763	
4438	Isonitrosoacetophenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{NOH}$	149,14		126–8		I. h. W., Alkali	7,671	
4439	Isonitrosoäthyl- amylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{N} \cdot \text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	157,21		39	139 ¹⁶ mm		1,797	
4440	Isonitroso- methyläthylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{N} \cdot \text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	101,10		76	185–6	II. A., Ä.; I. Alkali, Chlf.; wl. W.	1,772	
4441	Isonitroso- methylhexylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{N} \cdot \text{OH}) \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	157,21		58–9	133 ¹¹ mm	II. Ä.	1,795	
4442	Isonitroso- methylpropylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{N} \cdot \text{OH}) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	115,13		58–9	183,7 (schw. Zers.)	II. A., Chlf., Ä.; wl. k. W.	1,776	
4443	Isonitroso- propionphenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{N} \cdot \text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	163,17		113–4		I. Alkali	7,677	
4444	Isopentan, s. Nr. 4978								
4445	Isophoron	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \quad \\ \text{HC} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	138,20	^{20°} 0,923 ²⁰		215–6		I. A., Ä.; nl. W.	7,65
4445a	Isophthalaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CHO})_2$	134,13		89–90		II. A.; wl. W.; nl. PÄ.	7,675	

4446	Isophthalonitril	$C_6H_4(CN)_2$	128,13		161,5 bis 2,0	subl.	II. h. A., h. Ä.; I. h. W.; nl. Lg.	9,836
4447	Isophthalsäure	$C_6H_4(CO_2H)_2$	166,13	$\frac{25^\circ}{25}$	347-8	subl.	0,0125° W., 0,2 h. W.; I. Eg., A.; nl. Bzl., P. Ä.	9,832
4448 7663	Isophthalsäure- diäthylester	$C_6H_4(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	222,23	1,123 $\frac{25}{25}$	11,5	302	∞ A., Ä.; nl. W.	9,834
4449	Isophthalsäure- dimethylester	$C_6H_4(CO_2 \cdot CH_3)_2$	194,18		67-8		nl. W.	9,834
4450 2294	Isophthalylchlorid	$C_6H_4(COCl)_2$	203,03		41	276	zers. W., A.	9,834
4451	Iso-pimelinsäure	$HO_2C \cdot CH_2 \cdot C(CH_3)(C_2H_5) \cdot CO_2H$	160,17	$\frac{20^\circ}{4}$	103-4	zers. 135	II. A., h. Ä.; 15,415° W.	2,685
4452	Isopren	$CH_2 \cdot CH \cdot C(CH_3) \cdot CH_3$	68,11	0,681 $\frac{4}{25^\circ}$	-120	33,5-4,0	∞ A., Ä.; nl. W.	1,252
4453	Isopropanolamin	$H_2N \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_3$	75,11	0,97318° $\frac{25^\circ}{25}$		160-1750 mm	II. W.; I. A.; nl. Ä.	4,289
4454	Isopropyl- acetessigsäure- äthylester	$(CH_3)_2CH \cdot CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$ $CO \cdot CH_3$	172,22	0,960 $\frac{25}{25}$		205 (Zers.)	∞ A., Ä.; swl. W.	3,702
4455	Isopropyl-acetylen	$(CH_3)_2CH \cdot C \equiv CH$	68,11	0,68540° $\frac{20^\circ}{20^\circ}$		28-9751 mm		1,251
4456 56	Isopropylalkohol	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_3$	60,09	0,789 $\frac{4}{20^\circ}$	-85,8	82,5		1,360
4457	Iso-propyl- allylbarbitursäure	$OC \begin{array}{c} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown NH \cdot CO \end{array} C \begin{array}{c} \diagup CH(CH_3)_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH \cdot CH \end{array}$	210,23	$\frac{15^\circ}{4}$	137-8		I. A., Ä.; swl. W.	E 24,290
4458 52	Isopropyl-amin	$(CH_3)_2CH \cdot NH_2$	59,11	0,694 $\frac{4}{20^\circ}$	-101	33-4		4,152
4459	Isopropylamy/keton	$CH_3 \cdot [CH_2]_n \cdot CO \cdot CH(CH_3)_2$	142,23	0,8212 $\frac{4}{20^\circ}$		182-4	nl. W.	1(365)
4460	4-Isopropyl-anilin	$(CH_3)_2CH \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	135,20	0,953 $\frac{20^\circ}{4}$	< -20	225761 mm		12,1147
4461	4-Isopropyl- benzaldehyd	$(CH_3)_2CH \cdot C_6H_4 \cdot CHO$	148,20	0,978 $\frac{4}{20^\circ}$		236,7	I. A., Ä.; nl. W.	7,318
4462	4-Isopropyl-benzamid	$(CH_3)_2CH \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot NH_2$	163,21		155		∞ A.; swl. h. W., Ä.	9,547
4463	2-Isopropyl- benzoesäure	$(CH_3)_2CH \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	164,20		51		I. A., Ä., Bzl.; swl. h. W.	9,546
4464	4-Isopropyl- benzoesäure	$(CH_3)_2CH \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	164,20	1,162	116-7	subl.	I. konz. H ₂ SO ₄ , A., Ä.; swl. k. W.	9,546

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4465 1464	Isopropylbenzol	C ₆ H ₅ · CH(CH ₃) ₂	120,19	$\frac{20^{\circ}}{0^{\circ}} \frac{0,862}{0,862}$	-96,9	152,5	∞ A., Ä.; nl. W.	5,393
4466	Isopropyl-benzylketon	C ₆ H ₅ · CH ₂ · CO · CH(CH ₃) ₂	162,22	$\frac{20^{\circ}}{0^{\circ}} \frac{0,985}{0,985}$		238-40		7,330
4467 461	Isopropyl-bromid	CH ₃ · CH · Br · CH ₃	123,00	$\frac{20^{\circ}}{0^{\circ}} \frac{1,310}{1,310}$	-89	60	∞ A., Chlf., Ä., Bzl.; 0,32 ²⁰ ° W.	1,108
4468	Isopropyl-butylketon	(CH ₃) ₂ CH · CO · [CH ₂] ₃ · CH ₃	128,21	$\frac{20^{\circ}}{0^{\circ}} \frac{0,8175}{0,8175}$		159-60	l. A., Ä.	1(362)
4469	Isopropyl- tert.-butylketon	(CH ₃) ₂ CH · CO · C(CH ₃) ₃	128,21	$\frac{20^{\circ}}{0^{\circ}} \frac{0,8054}{0,8054}$		134-5		1,708
4470	Isopropyl-chlorid	CH ₃ · CHCl · CH ₃	78,54	$\frac{20^{\circ}}{0^{\circ}} \frac{0,859}{0,859}$	-117	36,5	∞ A., Ä.; 0,31 ²⁰ ° W.	1,105
4471 4472	Isopropylcyclohexan Isopropyl-fluorid	C ₆ H ₁₁ · C ₃ H ₇ CH ₃ · CHF · CH ₃	126,23 62,09	$\frac{20^{\circ}}{0^{\circ}} \frac{0,790}{0,790}$	-90,6	154,7 -11	ll. A., Ä.; nl. W.	5,41 —
4473	Isopropyl-hexylketon	(CH ₃) ₂ CH · CO · [CH ₂] ₄ · CH ₃	156,26	$\frac{20^{\circ}}{0^{\circ}} \frac{0,843}{0,843}$		200-2700 mm	l. A., Ä.	1,711
4474	Isopropyl-isocyanid	(CH ₃) ₂ CH · N : C	69,10	$\frac{25^{\circ}}{0^{\circ}} \frac{0,760}{0,760}$		87	∞ A., Ä.; nl. W.	4,154
4475 1538	Isopropyl-jodid	CH ₃ · CHJ · CH ₃	169,99	$\frac{25^{\circ}}{0^{\circ}} \frac{1,705}{1,705}$	~ -90	89,5	∞ A., Chlf., Ä., Bzl.; 0,14 ²⁰ ° W.	1,114
4476	Isopropylmalonsäure	(CH ₃) ₂ CH · CH(CO ₂ H) ₂	146,14	$\frac{15^{\circ}}{0^{\circ}} \frac{1,05}{1,05}$	87	zers. 180	ll. A., Ä.	2,669
4477	Isopropylmalonsäure- diäthylester	(CH ₃) ₂ CH(CO ₂ · C ₂ H ₅) ₂	202,24	$\frac{15^{\circ}}{0^{\circ}} \frac{0,993}{0,993}$		215-7748 mm	l. A., Ä.; nl. W.	2,669
4478	Isopropylmercaptan	(CH ₃) ₂ CH · SH	76,15	> 1		58-60	∞ A., Ä.; wl. W.	1,367
4479	Isopropyl- α-naphthylketon	(CH ₃) ₂ CH · CO · C ₁₀ H ₇	198,17	$\frac{10^{\circ}}{0^{\circ}} \frac{1,0761}{1,0761}$		308-10	l. A., Ä.	7,404
4480	o-Isopropyl-phenol	HO · C ₆ H ₄ · CH(CH ₃) ₂	136,19	$\frac{20^{\circ}}{0^{\circ}} \frac{1,012}{1,012}$	15-6	214,5	∞ A., Ä.; swl. W.	6,504

4481	m-Isopropyl-phenol	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	136,19	$\frac{13,7^\circ}{0,990^{20^\circ}}$	26	228	swl. W.	6,505
4482	p-Isopropyl-phenol	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	136,19	$\frac{13,7^\circ}{0,990^{20^\circ}}$	61	233-5	$316^{25^\circ} \text{ A.},$ $350^{25^\circ} \text{ A.}; \text{ swl. W.}$	6,505
4485	Isopropyl-phenylcarbinol	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	150,21	$\frac{13,7^\circ}{0,987^4}$		218-21		6,523
4486	2-Isopropyl-pyridin	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{C}_5\text{H}_4\text{N}$	121,18	$0,934^{0^\circ}$		158-9	wl. W.	20,247
4487	4-Isopropyl-pyridin	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_5\text{H}_4\text{N}$	121,18	$0,944^{0^\circ}$		177-8	wl. A.	20,248
4488	Isopropylthiocyanat	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{S} \cdot \text{CN}$	101,16	$\frac{0^\circ}{0,963^{20^\circ}}$		152-3 ⁷⁵⁴ mm	$\infty \text{ A.}; \text{ nl. W.}$	3,177
4489	Isopropyl-m-tolylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	162,22	$\frac{20^\circ}{0,9841^4}$		238 ⁷⁵⁸ mm		7(175)
4490	Isopropyl-p-tolylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	162,22	$\frac{21^\circ}{0,9681^4}$		243 ⁷⁵⁸ mm		7,331
4491	Isopropylvinyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	80,0			54-6		—
4492	L-Isopulegol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \end{array} \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH}_3$	154,24	$\frac{20^\circ}{0,911^4}$		86-9 ¹⁰ mm	swl. W.	6,65
4493	Isopulegol-acetat	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{17}$	196,28	$\frac{20^\circ}{0,935^{18^\circ}}$		103 ¹⁴ mm		6,65
4494	L-Isopulegon	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	152,23	$\frac{20^\circ}{0,9198^4}$		100 ¹⁸ mm		7,85
4495	Isosafrol	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{O} \diagdown \\ \diagdown \text{O} \diagup \end{array} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	162,18	$\frac{20^\circ}{1,122^4}$	6-7	252-3	$\infty \text{ A.}, \text{ Bzl.};$ nl. W.	19,35
4496	dL-Isoserin	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	105,09		248		$1, \text{ h. W.}; 1,5^{20^\circ} \text{ W.};$ $\text{swl. A.}, \text{ A.},$ 25° W.	4,503
4497	L-Isoserin	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	105,09		199-200 (Zers.)			4,503
4498	Isostilben	$\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	180,23			136-7 ¹⁰ mm	$1, \text{ A.}, \text{ A.}; \text{ nl. W.}$	5,633

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4499 4500 4501	Isotetrakosan Isothecbain Isothiocyanäureester, s. Alkyl- bzw. Aryl- isothiocyanate und -senföle	(CH ₃) ₂ CH · [CH ₂] ₃₀ · CH ₃ C ₃₃ H ₆₈ O ₂ N ₂	338,4 311,17	$\frac{51,1^{\circ}}{0,779}$	51 204	222–5 ⁹ mm	l. A.	— 21(250)
4502	Isotriakontan (Melissan)	C ₃₀ H ₆₂	422,80		73–4	222 ^{0,3} mm	l. Ä.; nl. W.	1(72)
4503 111	Isovaleraldehyd (2-Methylbutanal-4)	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CHO	86,13	0,803 ^{1,0} 20°	–51	88,5–9,5 ⁶⁴ mm	l. A., Ä.; wl. W.	1,684
4504 664	Isovaleraldoxim	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CH · NOH	101,15	0,893 ⁴ 20°	48,5	161,3		1,686
4505 201	Isovaleriansäure	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CO ₂ H	102,13	0,931 ²⁰ 20°	–37,6	176	∞ A., Chlf., Ä.; 4,2 ²⁰ ° W.	2,309
4506 146	Isovaleriansäure- äthylester	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CO ₂ · C ₂ H ₅	130,18	0,867 ⁴	–99,3	135	∞ A., Bzl., Ä.; 0,3 W.	2,312
4507	Isovaleriansäure- allylester	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CO ₂ · CH ₂ · CH · CH ₃	142,19	$\frac{20^{\circ}}{0,867}$		154–5 ⁶⁷ ,4 mm	∞ A., Ä.	2,313
4508	Isovaleriansäureamid	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CO · NH ₂	101,15	0,965 ⁴ 14°	135–7	232	l. W., A., Ä.	2,315
4509	Isovaleriansäure- tert.-amylester	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CO ₂ · C(CH ₃) ₂ · C ₂ H ₅	172,26	0,861 ⁰ 27°		173–4	∞ Ölen; l. A.; wl. W.	2,312
4510 306	Isovaleriansäure- anhydrid	[(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CO] ₂ O	186,24	0,929 ⁴		215		2,314
4511	Isovaleriansäure- anilid	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CO · NH · C ₆ H ₅	177,24	1,078	114		l. A., Ä.; wl. h. W.	12,254
4512	Isovaleriansäure- d-bornylester	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CO ₂ · C ₁₀ H ₁₇	238,36	0,951 ²⁰		255–60	l. A., Ä.; nl. W.	6,79
4513	Isovaleriansäure- butylester	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CO ₂ · [CH ₂] ₃ · CH ₃	158,23	$\frac{20^{\circ}}{0,848}$		137–71		2 E 2,275
4514	Isovaleriansäure- sec.-butylester	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CO ₂ · CH(CH ₃) · C ₂ H ₅	158,23	0,848 ⁴		163–4 ⁷² mm	∞ A., Ä.; nl. W.	2,312

4515	Isovaleriansäure- diäthylamid	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	157,25	20°		210	1. A., Ä.; 4 W.	4,111
4516 277	Isovaleriansäure- isoamylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	172,26	$0,858 \frac{15}{0^\circ}$		192,7	∞ A., Ä.; swl. W.	2,312
4517	Isovaleriansäure- isobutyryl-ester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	158,23	$0,874 \frac{4}{1^\circ}$		168,7	∞ A., Ä.; nl. W.	2,312
4518 141	Isovaleriansäure- isopropylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	144,21	$0,854 \frac{17}{15^\circ}$		142,56 mm		2,312
4519 386	Isovaleriansäure- l-menthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{18}$	240,37	$0,907 \frac{4}{20^\circ}$		129,9 mm	1. A., Chlf., Ä.; nl. W.	6,33
4520	Isovaleriansäure- methylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	116,16	$0,881 \frac{4}{20^\circ}$		116-7 ⁶⁴ mm	∞ A., Ä.; swl. W.	2,311
4521 200	Isovaleriansäure- propylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	144,21	$0,863 \frac{4}{19^\circ}$		155,9	∞ A., Chlf., Ä.; nl. W.	2,312
4522 204	Isovaleronitril	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$	83,13	$0,793 \frac{4}{20^\circ}$		126-8 ⁷¹⁴ mm		2,315
4523 316	Isovalerylchlorid	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COCl}$	120,53	$0,989 \frac{4}{20^\circ}$		114-5 ⁷²⁰ mm	1. Ä.; zers. W., A.	2,315
4524	Isovalerylglykol- säure-Bornylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{17}$	296,39	$1,027 \frac{20}{20^\circ}$		181 ¹² mm	11. A., Ä., Bzl.; 1. Öl; nl. W.	6(51)
4524a 4525	Isovalin, s. Nr. 631 Iso-vanillin (3-Oxy-4- methoxybenzaldehyd)	$(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CHO}$ OH	152,14			116-7	1. h. W., A., Ä.	8,254
4526	Isovanillininsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	168,14			250	11. A., Ä.; $0,0614^\circ$ W., $0,6100^\circ$ W.	10,393
4527 505	Isoxazol	$\text{HC}=\text{CH}$ $\text{HC}=\text{O} \cdot \text{N}$	69,06	20° $1,078 \frac{4}{20^\circ}$		95		27,14
4528	Isozimtsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	148,15			58-9 (42)	1. A., Ä.; 16,6 k. P. Ä.	9,591
4529	Isozimtsäureamid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	147,17			145-6	1. A., Ä.; wl. h. W.	—
4530	Isozimtsäureanhydrid	$(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO})_2\text{O}$	278,29			135-6	1. h. Bzl.; swl. k. A.; nl. W.	9,594
4531 2487	Isozimtsäure-chlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{COCl}$	166,60			35-6	1. CCl ₄ , P. Ä.; 1. zers. W.	9,594
4532	Iso-zuckersäure	$\text{HO} \cdot \text{HC}=\text{CH} \cdot \text{OH}$ $\text{HO} \cdot \text{C} \cdot \text{HC} \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	192,12			251-3 (schw. Zers.)	1. W., Ä.; swl. A.	18,364

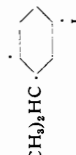
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4534	Itaconsäure	$\text{CH}_2\text{·C}(\text{CO}_2\text{H})\text{·CH}_2\text{·CO}_2\text{H}$	130,10	1,63	161 (Zers.)	zers.	8,320° W., 2015° 88% ig. A.; wl. Ä.; Bzl. swl. Chlf., Ä.	2,760
4535	Itaconsäure-anhydrid	$\text{CH}_2\text{·C}(\text{CO}_2\text{O})\text{·CH}_2\text{·CO}_2\text{O}$	112,03	1,63	68	139–40 ³⁰ mm		17,442
4536	Itaconsäure- diäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5\text{·O}_2\text{C·C}(\text{CH}_2\text{·C}_2\text{H}_5)_2\text{·CO}_2\text{·C}_2\text{H}_5$	186,20	$\frac{15^\circ}{1,050}$ $\frac{18^\circ}{1,124}$		228–9		2,762
4537 794	Itaconsäure- dimethylester	$\text{CH}_3\text{·O}_2\text{C·C}(\text{CH}_2\text{·CH}_3)_2\text{·CO}_2\text{·CH}_3$	158,15	1,124 ⁴	38	208		2,762
4538	Jodacetal	$\text{JC}_2\text{H}_4\text{·CH}(\text{O·C}_2\text{H}_5)_2$	244,2	1,494 ¹⁵		132 ⁹⁰ mm		1,627
4539	Jodacetaldehyd	$\text{CH}_2\text{·J·CHO}$	169,96	2,14 ²⁰	< –20	zers, 80°	I. A., Ä.; nl. W.	1,626
4540	4-Jod-acetanilid	$\text{JC}_6\text{H}_4\text{·NH·CO·CH}_3$	261,07	1,989 ^{15–20}	183–4		6,421° A.; II. Eg.; I. h. W.	12,671
4541	Jodaceton	$\text{JC}_2\text{H}_4\text{·CO·CH}_3$	184,1	2,170 ¹⁵		58,4 ¹¹ mm		1,660
4542	Jodacetoneitril	$\text{JC}_2\text{H}_4\text{·CN}$	166,97	2,307 ²⁰		182–4 ²⁰ mm (Zers.)	I. W. (Zers.)	2,223
4543	4-Jod-acetophenon	$\text{JC}_6\text{H}_4\text{·CO·CH}_3$	246,04	1,746 ⁴	85	153 ¹⁸ mm	I. A.; wl. Ä.; nl. W.	7,286
4544	4-Jod-2-acetoxy- benzoesäure	$\text{CH}_3\text{·CO}_2\text{·C}_6\text{H}_4(\text{J})\text{·CO}_2\text{H}$	306,07		156		I. A., Ä.; nl. W.	2 E 10,65
4545	5-Jod-2-acetoxy- benzoesäure	$\text{CH}_3\text{·CO}_2\text{·C}_6\text{H}_4(\text{J})\text{·CO}_2\text{H}$	306,07		166		I. A., Ä.; nl. W.	2 E 10,65
4546	Jodacetylen	$\text{JC}\equiv\text{CH}$	151,94			32		2 E 1,222
4547	β-Jod-äthylalkohol	$\text{JC}_2\text{H}_4\text{·CH}_2\text{·OH}$	171,98	$\frac{20^\circ}{2,197}$		85 ⁵⁵ mm	I. W., A.	1,339
4549	2-Jod-anilin	$\text{JC}_6\text{H}_4\text{·NH}_2$	219,04		60–1		II. A., Ä.; swl. W.	12,669
4550	3-Jod-anilin	$\text{JC}_6\text{H}_4\text{·NH}_2$	219,04		33		I. A.; nl. W.	12,670
4551	4-Jod-anilin	$\text{JC}_6\text{H}_4\text{·NH}_2$	219,04		67–8		I. A., Chlf., Ä.; wl. W.	12,670
4552	2-Jod-anisol	$\text{CH}_3\text{·O·C}_6\text{H}_4\text{J}$	234,05	1,8 ²⁰		240–1	∞ A., Chlf., Ä.; I. Bzl.; nl. W.	6,207

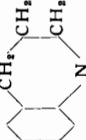
4553	2-Jod-benzaldehyd	$\text{JC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	232,01	37		mit Wasserdampf flüchtig	7,240
4554	3-Jod-benzaldehyd	$\text{JC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	232,01	57		I. h. A.	7,240
4555	4-Jod-benzaldehyd	$\text{JC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	232,01	77-8		II. h. A.	7,241
4556	2-Jod-benzoesäure	$\text{J} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	248,03	162	2,25	II. h. A.	9,363
4557	3-Jod-benzoesäure	$\text{J} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	248,03	187-8		wt. h. W.	9,365
4558	4-Jod-benzoesäure	$\text{J} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	248,03	269-70		I. A.; wt. h. W.	9,366
4559	2-Jod-benzoesäure- methylester	$\text{JC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	262,06			I. A.; wt. h. W.	9,364
4560	3-Jod-benzoesäure- methylester	$\text{JC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	262,06	50		I. h. A.; h. A.; nl. W., Lg.	9,365
4561	4-Jod-benzoesäure- methylester	$\text{JC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	262,06	114			9,367
4562	Jodbenzol	JC_6H_5	204,02	-28,5	$1,824 \frac{4}{250}$	∞ A., Chlf.; I. A.; nl. W.	5,215
4563	2-Jodbenzoylchlorid	$\text{J} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COCl}$	266,48	35-40		zers. W., A.	9,364
4564	2-Jod-benzylbromid	$\text{JC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	297,93	52-3		I. h. A., Bzl., Chlf.	5,315
4565	3-Jod-benzylbromid	$\text{JC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	297,93	50-50,5		I. h. Lg.	2 E 5,242
4566	4-Jod-benzylbromid	$\text{JC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	297,93	78,8		I. A.; wt. A.	5,316
4567	2-Jod-benzylchlorid	$\text{JC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	252,5	28,5		II. A., A.; nl. W.	2 E 5,242
4568	3-Jod-benzylchlorid	$\text{JC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	252,5	bis 9,5			2 E 5,242
4569	4-Jod-benzylchlorid	$\text{JC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	252,5	bis 7,5		II. A., A.; nl. W.	5,315
4570	1-Jod-buten-(2)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{J}$	182,02	146,5	$1,6820 \frac{0}{150}$	II. A., A.; I. h. W.	1,206
4571	Jodcyan	JC_6H_5	152,94				3,41
4572	Jodcyclohexan	$\text{C}_6\text{H}_{11}\text{J}$	210,07			∞ A., A.; nl. W.; mit Wasserdampf flüchtig	5,25
4573	cis-2-Jod-cyclo- hexanol-(1)	$\text{HOCH}_2\text{H}_{10}\text{J}$	226,07	42			6,7
4574	2-Jod-1,3-dimethyl- benzol	$\text{JC}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2$	232,07				5,375
4575	2-Jod-2,3-dimethyl- butan	$(\text{CH}_3)_2\text{CJ} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	212,08		$20 \frac{0}{250}$		1,153
4576	2-Jod-diphenyl	$\text{JC}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	280,11	112-3	$1,604 \frac{25}{250}$	I. Bzl., h. A., Eg., A.; nl. W.	2 E 5,486
4577	4-Jod-diphenyl	$\text{JC}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	280,11	82-3		I. W., A.; wt. A.	5,481
4578	Jodessigsäure	$\text{J} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	185,96				2,222

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4579 1657	Jodessigsäure- äthylester	JCH ₂ · CO ₂ · C ₂ H ₅	214,02	$\frac{12,1^{\circ}}{1,817^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$		178–80		2,222
4580 1450	1-Jodhexan	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CH ₂ J CH ₃	212,08	$\frac{1,439^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$		180 ⁷⁶³ mm		1,146
4581	2-Jod-lepidin	 · J	269,09		90		l. A., Ä., Lg.	20,397
4582 1412 4583 2559	1-Jod-2-methylhexan 1-Jod-naphthalin	JCH ₂ · CH(CH ₃) · [CH ₂] ₃ · CH ₃ C ₁₀ H ₇ J	226,11 254,08	$\frac{21^{\circ}}{1,366^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$ $\frac{1,734^{15^{\circ}}}{99^{\circ}}$		78–9 ⁹ mm 305	l. A., Ä.; nl. W. ∞ A., Ä.; nl. W.	1,157 5,550
4584 2550 4585	2-Jod-naphthalin 1-Jod-naphthol-(2)	C ₁₀ H ₇ J JC ₁₀ H ₆ · OH	254,08 270,06	$\frac{1,632^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$ $\frac{100^{\circ}}{1,883^{\frac{4}{100^{\circ}}}}$	54,5 94,5	308–10	ll. A., Ä.; nl. W. l. Ä.	5,552 6,653
4586	2-Jod-1-nitro-benzol	JC ₆ H ₄ · NO ₂	249,02	$\frac{1,883^{\frac{4}{100^{\circ}}}}$	54	288–9 ⁷²⁹ mm	ll. Ä.; l. h. A.; nl. W.	5,252
4587	3-Jod-1-nitro-benzol	JC ₆ H ₄ · NO ₂	249,02	$\frac{1,878^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$	38,5	~280		5,253
4588	4-Jod-1-nitro-benzol	JC ₆ H ₄ · NO ₂	249,02	$\frac{2,273^{\text{(fest)}}}{16^{\circ}}$	171,5	287 ⁷²⁶ mm		5,253
4589 4590	1-Jod-nonan Jodobenzol	CH ₃ · [CH ₂] ₇ · CHJ C ₆ H ₅ · JO ₂	254,16 236,02	$\frac{1,287^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$	expl. 236–7	117 ¹⁵ mm	l. h. W., h. Eg.; nl. A., Bzl.	1,166 5,218
4591	1-Jod-octadecan, s. Nr. 5866							
4592 1410	1-Jod-octan	CH ₃ · [CH ₂] ₆ · CH ₂ J	240,14	$\frac{16^{\circ}}{1,337^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$	–45,9	225,5		1,160

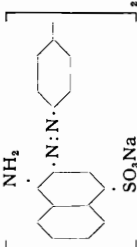
4593	Jodoform	HCJ ₃	393,78	4,008 ^{17°}	119	subl.	0,0125° W.; 1,5 ^{17°} A., 11 h. A.; 13,6 ^{25°} A.	1,73
4594	Jodol. s. Nr. 7065	C ₆ H ₅ · JO	220,02		expl. 210		1. h. W., h. A.; swl. A.	5,217
4595	Jodosobenzol	OJ · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	264,03		>200 (Zers.)		1. h. W., h. A.; swl. A.	9,363
4596	2-Jodoso-benzoesäure	J · C ₆ H ₄ N(OH) · SO ₃ H	351,13		200		0,2 k. W., 0,6 h. W.; 1. H ₂ SO ₄ ; swl. A.; nl. Bzl., Chlf., A.	22,408
4597	7-Jod-8-oxychinolin- sulfonsäure-(5)	JC ₆ H ₄ · O · C ₆ H ₅	248,07			245 ⁷³⁶ mm	1. A., A.; nl. W.	6,207
4598	2-Jod-phenetol	JC ₆ H ₄ · O · C ₂ H ₅	248,07		29	249 ⁷²⁹ mm	1. A., A., Chlf.;	6,208
4599	4-Jod-phenetol	JC ₆ H ₄ · O · C ₂ H ₅	220,02	1,876 ^{80°}	40,4	186–7 ¹⁶⁰ mm	nl. W. 11. A., A.; 1. h. W.	6,207
4600	2-Jod-phenol	J · C ₆ H ₄ · OH	220,02		40	zers.	1. A.	6,207
4601	3-Jod-phenol	JC ₆ H ₄ · OH	220,02		93–4	zers.	11. A., A.; swl. W.	6,208
4602	4-Jod-phenol	JC ₆ H ₄ · OH	220,02	1,857 ^{112°}		105 ⁶⁰ mm		1,366
4603	1-Jod-propanol-(2)	CH ₂ J · CH(OH) · CH ₃	186,01	^{20°} 1,998 ⁴		225 ⁷⁴⁸ mm	1. A., A.; swl. W.	1,358
4604	3-Jod-propanol-(1)	JCH ₂ · CH ₂ · CH ₂ · OH	186,01	2,08 ^{22°}		110,2 ⁷⁵⁷ mm		1,248
4605	1-Jod-propin-(1)	CH ₃ · C : CJ	165,97			115	1. A.	1,248
4606	3-Jod-propin-(1)	HC : C · CH ₂ J	165,97	2,018 ^{0°}		105 ^{0,3} mm	1. A., A.; swl. W.	2,261
4607	dl-α-Jod-propionsäure	CH ₃ · CHJ · CO ₂ H	199,99		44,5 bis 5,5 82		11. A., A.; 1. h. W.	2,261
4608	β-Jod-propionsäure	J · CH ₂ · CH ₂ · CO ₂ H	199,99	^{20°} 1,835 ⁴		93–103		1,202
4609	β-Jod-propylen	CH ₃ · CJ : CH ₂	167,98	^{12°} 1,848 ¹²		102,0	1. h. W., A., Alkali	1,202 10,122
4610	γ-Jod-propylen	CH ₂ J · CH : CH ₂	167,98		–99,3 199			
4611	3-Jod-salicylsäure	J · C ₆ H ₃ (OH) · CO ₂ H	264,03					
4612	4-Jod-thymol	OH (CH ₃) ₂ HC ·  · CH ₃	276,12		68–9		1. A., Chlf.; swl. h. W., A.	6,541

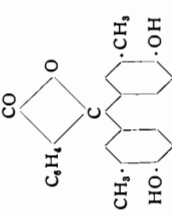
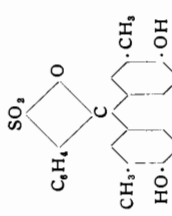
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4613 2474	2-Jod-toluol	JC ₆ H ₄ · CH ₃	218,05	1,698 ^{20°}		211–2	∞ A., Ä.; nl. W.	5,310
4614	3-Jod-toluol	JC ₆ H ₄ · CH ₃	218,05	1,698 ^{20°}		213	∞ A., Ä.; nl. W.	5,311
4615	4-Jod-toluol	JC ₆ H ₄ · CH ₃	218,05	1,678 ^{40°}	35–6	211–5	II. A., Ä.; nl. W.	5,312
4616	Jodtrinitromethan	JC(NO ₂) ₃	276,95		55–6	4813 mm	I. h. A., Bzl., Lg.; nl. W.	1,79
4617 1522	α-Jonon	H ₂ C · C(CH ₃) · CH · CH · CO · CH ₃ H ₂ C = CH = C · CH ₃	192,29	0,930 ^{20°}		136,1 ¹⁷ mm	∞ A., Ä.; wl. W.	7,168
4618 1790	β-Jonon	H ₃ C · C(CH ₃) · C · CH · CO · CH ₃ H ₃ C – CH ₂ – C · CH ₃	192,29	0,944 ^{20°}		14018 mm	∞ A., Ä.; wl. W.	7,167
4619	α-Jonon-semicarbazon	C ₁₀ H ₁₆ · N · NH · CO · NH ₂	249,35		107–8 (137–8)		I. A.	7,169
4620	β-Jonon-semicarbazon	C ₁₀ H ₁₆ · N · NH · CO · NH ₂	249,35	20°	148–9		I. A., Ä., Bzl.; nl. W.	7,168
4621 2363	Kairolin		147,21	1,022 ⁴		247–50 ⁷⁵⁸ mm	II. A.; wl. Ä.	20,264
4622	Kakodyl	(CH ₃) ₂ As · As(CH ₃) ₃	209,96	1,447 ^{15°} 15°	–5	163	I. A., Ä.; swl. W.	4,615
4623	Kakodylchlorid	(CH ₃) ₂ AsCl	140,44	1,505 ⁴	<–45	106,5	∞ A.; nl. W., Ä.	4,607
4624	Kakodyloxid	[(CH ₃) ₂ As] ₂ O	225,96	1,486 ^{15°}	–57	150	I. A., Ä.; wl. W.	4,608
4624a	Kakodylsäure	(CH ₃) ₂ AsO · OH	137,99		200		I. abs. Ä.; 82,9 ^{22°} W.; nl. abs. Ä.	4,610
4625	Kakodylsulfid	[(CH ₃) ₂ As] ₂ S	242,02		<–40 zers.	211	I. A., Ä.; swl. W.	4,608
4626	Kakodyltrichlorid	(CH ₃) ₂ AsCl ₃	211,35		40–50 –151		I. Ä.	4,612
4629	Keten	H ₂ C : C : O	42,04			–56	I. Ä., Aceton; zers. W. Ä.	1,724
4630	α-Keto-buttersäure	CH ₃ · CH ₂ · CO · CO ₂ H	102,09		31,5 bis 2,0 97	85 ²¹ mm	II. W., Ä.; swl. Ä.	3,629
4631	γ-Keto- stearinsäure	CH ₃ · [CH ₂] ₁₃ · CO · CH ₂ · CH ₂ · CO ₂ H	298,26				II. h. A., h. Ä.; nl. W.	3,724

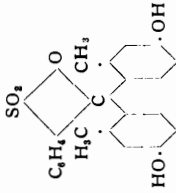
4632	φ-Keto-stearinsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	298,26	83	unbeständig expl.	II. h. A.; nl. W. II. sd. A.; wl. k. A. II. Eg., A., A. I. A., Eg.; wl. W. I. A.; 0,0230° W.; nl. HNO ₃	3,724 3,724 3,725 1,720 1,722
4633	ζ-Keto-stearinsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	298,26	75	expl.	0,1749° W.; I. NH ₄ OH, A.	1,722
4634	η-Keto-stearinsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	298,26	76	-207	-192	1,720
4635	κ-Keto-stearinsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	298,26	-138	-50,2	0,0044° W., 0,002820° W., I. wss. Cu ₂ Cl ₂ , A.	3,131
4636	Knaallsäure	$\text{C}_8\text{H}_{17}\text{NO}_2$	43,03	gasf. 2,721 g/l fl. 1,24-87°	124-715 mm	100 ml W., 80022° ml A., 4,13° ml Pyr. 150022° ml Toluol	—
4637	Knaallsäure, Ag-Salz	AgCNO	149,90	—	—	—	—
4638	Knaallsäure, Hg-Salz	$(\text{ONC})_2\text{Hg} \cdot \frac{1}{2} \cdot \text{H}_2\text{O}$	293,65	—	—	—	2 E 3,5
4640	Kohlenoxyd	CO	28,01	—	—	—	—
4641	Kohlenoxysulfid	COS	60,07	—	—	—	—
4642	Kohlensäure-bis- [β-äthoxy-äthyl]- ester	$\text{CO}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	206,23	—	—	—	—
4643	Kohlensäure-bis- [γ-chlor-propyl]- ester	$\text{CO}(\text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2)_2$	215,08	—	—	—	—
4644	Kohlensäure-bis- [β-methoxy-äthyl]- ester	$\text{CO}(\text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3)_2$	178,18	—	—	—	—
4645	Kohlensäure- diäthylester	$\text{CO}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$	118,13	—	—	—	—
4646	Kohlensäure- diamylester	$\text{CO}(\text{O} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3)_2$	202,29	—	—	—	—
4647	Kohlensäure- dibutylester	$\text{CO}(\text{O} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3)_2$	174,23	—	—	—	—
4648	Kohlensäure-di-sec- butylester	$\text{CO}[\text{O} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5]_2$	174,23	—	—	—	—
4649	Kohlensäure- disoamylester	$\text{CO}[\text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2]_2$	202,29	—	—	—	—
4650	Kohlensäure- diisobutylester	$\text{CO}[\text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2]_2$	174,23	—	—	—	—
4651	Kohlensäure- dimethylester	$\text{CO}(\text{O} \cdot \text{CH}_3)_2$	90,08	—	—	—	—
4652	Kohlensäure- diphenylester	$\text{CO}(\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$	214,21	—	—	—	—
4653	Kohlensäure- dipropylester	$\text{CO}(\text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	146,18	—	—	—	—

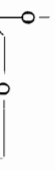
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4654	Kohlensäure- di-o-tolylester	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · O) ₂ CO	242,26		60		I. Eg.	6,356
4655	Kohlensäure- di-m-tolylester	(CH ₃ · C ₆ H ₄ O) ₂ CO	242,26		111		I. h. A., Ä.; nl. W.	6,379
4656	Kohlensäure- di-p-tolylester	(CH ₃ · C ₆ H ₄ O) ₂ CO	242,26		115		wl. k. A.; swl. W.	6,398
4657	Kohlensäure- methyläthylester	CH ₃ · O · CO · O · C ₂ H ₅	104,10	1,002 ₂₇ ^o	-14,5	109,2	∞ A., Ä.; nl. W.	3,4
4658	Kohlensäureoxyd 992	O : C : C : O	68,03	1,114 ₀ ^o	-107	7781 mm	I. Ä.; zers. W.	1,805
4659	Kohlensäure	HO · C · CO · CH HC — O — C · CH ₂ · OH	142,11		154	subl. i. v.	II. W., A.; wl. Ä.	18(343)
4660	Kollidin, s. Nr. 7633							
4661	Komansäure	HC · CO · CH HC — O — C · CO ₂ H NH ₂	140,03		250		wl. W.	18,405
4662	Kongorot		696,66				wl. h. W., nl. Ä.	16,410
4663	Korkaldehyd	OHC · [CH ₂] ₆ · CHO	142,19	25 ₂ ^o 1,266 ₄		230–40 (schw. Zers.)	II. W.	1,795
4664	Korksäure	HO ₂ C · [CH ₂] ₆ · CO ₂ H	174,19		140	279/100 mm	0,416 ^o W., 0,815 ^o Ä.; I. A.; nl. Chlf.	2,691
4665	Korksäuredinitril	NC · [CH ₂] ₆ · CN	136,19	0,954 ₁₈ ^o	-3,5	185 ₁₅ mm	1,418 ^o W., 0,0117 ^o Ä.; nl. Ä.	2,694
4666	Kreatin	NH · C(NH ₂) · N(CH ₂) · CH ₂ · CO ₂ H · H ₂ O	149,15		295 (wf.)	-H ₂ O, 100		4,363

4667	Kreatinin	$\text{OC}-\text{NH}-\text{CH}_2\text{NH}$ $\text{H}_2\text{C}\cdot\text{N}(\text{CH}_2)_2$	113,12		260 (Zers.)		8,716° W., 116° abs. A.; l. h. A.	24,245
4668	Kreatininpikrat	$\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_6\text{N}_3\cdot\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_6\text{N}_3$	342,23		220			24,248
4669	Kreatininpikrat	$\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_6\text{N}_3\cdot 2\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_6\text{N}_3$ O·CH ₃	571,34		161-6			24,248
4670	Kreosol	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{OH}$	138,16	$\frac{20^\circ}{1,092}$	5,5	221-2,765 mm	∞ A., CHlf., Ä., Bzl.; swl. W.	6,878
4671	Kresidin, s. Nr. 628							
4672	o-Kresol	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{OH}$	108,13	$\frac{20^\circ}{1,048}$	30,8	190,8	∞ 30° A., Ä.; 2,5 W.	6,349
4673	m-Kresol	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{OH}$	108,13	$\frac{20^\circ}{1,034}$	10,9	202,8	∞ A., Ä., 0,5 W.	6,373
4674	p-Kresol	$\text{CH}_3\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{OH}$	108,13	$\frac{20^\circ}{1,035}$	35-6	202	∞ 36° A., ∞ 28° Ä.; 1,8 W.	6,389
4675	o-Kresolphthalein		346,36		213-4		l. alkoh., KOH, NH ₃ , A., Ä.; wl. h. W.; swl. Bzl.	18,153
4676	o-Kresolphthalin	$\text{HO}_2\text{C}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CH}(\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}_3\cdot\text{OH})_2$	348,38		217-8			10,456
4677	Kresolpurpur, s. Nr. 4680							
4678	Kresolrot, s. Nr. 4679		382,41				l. Alkali, A.; wl. W.	19,91
4679	o-Kresol-sulfonphthalein							

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4680	m-Kresol- sulfonphthalein		382,41				wl. W., A.; nl. Ä.	2E19,107
4681	Kristallviolett, Base (4,4',4''-Tris- [dimethylamino]- triphenylcarbinol)	$[(CH_3)_2N \cdot C_6H_4]_3C \cdot OH$	389,52		219		I. CS ₂ , Ä., Chlf., Bzl.; wl. A.; nl. W.	13,455
4682	Kristallviolett, Chlorid	$[(CH_3)_2N \cdot C_6H_4]_3CCl + 9 H_2O$	570,12		-8 H ₂ O, 70-80		II. Chlf.; I. W., A.	13,456
4683	Kristallviolett, Leukobase	$[(CH_3)_2N \cdot C_6H_4]_3CH$	373,52		178-9		I. Bzl., h. A., Eg., Ä., Chlf.; nl. k. W.	13,315
4684	Krokonsäure	$OC \equiv C \cdot OH$ $OC \cdot CO \cdot C \cdot OH$	193,11		-3 H ₂ O, 100		I. W., A.	8,488
4685	Kryogenin, s. Nr. 6828		123,19	0,91320°		197710 mm	I. A., Ä.; wl. W.	20(47)
4686	Kryptopyrrol	$CH_3 \cdot C \equiv C \cdot C_6H_5$ $HC \cdot NH \cdot C \cdot CH_3$ $C_{60}H_{50}O$	552,85		168-9		I. CS ₂ , Chlf., Ä.; nl. W.	30,93
4687	Kryptoxanthin		144,12	$\frac{10^0}{0,862 \frac{4}{4}}$	124,5	255757 mm	swl. k. W., k. abs. A.; Ä.; zers. h. W.	19,154
4688	Kynurensäure, s. Nr. 6043							
4689	dL-Lactid							
4690	Lactophenin, s. Nr. 5315							

4691	Lactose (4-β-Galactosidoglucose)	HO·CH ₂ ·CH·[CH(OH)] ₄ ·CH 	360,31	1,525 ^{20°}	202 (wt.)	zers.	17 k. W., 40 h. W.; nl. A., Ä.	31,410
4692	Lävulin	C ₄ H ₈ O ₃	162,14		zers. 140-5		II. W.; swl. A.; nl. Ä.	1,925
4693 470	Lävulinaledehyd	CH ₃ ·CO·[CH ₂] ₃ ·CHO	100,11	1,018 ^{20°}	<-21	186-8 (schw. Zers.)	∞ W., Ä.; l. Ä.	1,774
4694 708	Lävulinsäure	CH ₃ ·CO·[CH ₂] ₃ ·CO ₂ H	116,11	1,140 ^{20°} 20°	33,5	245-6	II. W., A., Ä.	3,671
4695 443	Lävulinsäure- äthylester	CH ₃ ·CO·[CH ₂] ₃ ·CO ₂ ·C ₂ H ₅	144,17	1,016 ^{20°} 20°		205,2 ⁷⁵⁶ mm	∞ A.; II. W.	3,675
4696	Lävulinsäure- butylester	CH ₃ ·CO·[CH ₂] ₃ ·CO ₂ ·[CH ₂] ₃ ·CH ₃	172,22	0,974 ^{20°} 20°		237,8	—	—
4697	Lävulinsäure- methylester	CH ₃ ·CO·[CH ₂] ₃ ·CO ₂ ·CH ₃	130,14	1,047 ^{20°} 20°		196		3,675
4698	Lävulinsäure- propylester	CH ₃ ·CO·[CH ₂] ₃ ·CO ₂ ·CH ₂ ·C ₂ H ₅	158,19	0,990 ^{20°} 20°		221		3,675
4699	Laurinaldehyd	CH ₃ [CH ₂] ₁₀ ·CHO	184,31	50° 50°	44,5	184-5 ¹⁰⁰ mm	I. A., Ä.; nl. W.	1,714
4700 465	Laurinsäure	CH ₃ ·[CH ₂] ₁₀ ·CO ₂ H	200,31	0,869 ^{50°} 50°	44	225 ¹⁰⁰ mm	I. A., Bzl. Ä., PÄ.; nl. W.	2,359
4701	Laurinsäure, NH ₄ -Salz	CH ₃ ·[CH ₂] ₁₀ ·CO·NH ₄	217,34	0,88 ^{13°} 13°	48-55	-NH ₄ > 50	I. h. W., A.; nl. A., Ä., Chlif.	2(156)
4702 721	Laurinsäure- äthylester	CH ₃ ·[CH ₂] ₁₀ ·CO ₂ ·C ₂ H ₅	228,36	0,868 ^{4°} 4°	-10,7	269	I. A.; nl. W.	2,361
4703	Laurinsäure- amid	CH ₃ ·[CH ₂] ₁₀ ·CO·NH ₂	199,33	70° 70°	102	200 ^{12,5} mm	II. A.; nl. W.	2,363
4704	Laurinsäure- anhydrid	(CH ₃ ·[CH ₂] ₁₀ ·CO) ₂ O	382,61	0,855 ^{25°} 25°	41	166 ^{0,1} mm		2,362
4705 1372	Laurinsäure- benzylester	CH ₃ ·[CH ₂] ₁₀ ·CO ₂ ·CH ₂ ·C ₆ H ₅	290,23	0,946 ^{25°} 25°	8,5	209-11 ¹² mm		2 E 6,417

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4706	Laurinsäurechlorid	CH ₃ · [CH ₂] ₁₀ · CO · Cl	218,76		-17	145 ¹⁸ mm	l. Ä.; zers. W., A.	2,363
4707	Laurinsäure- methylester	CH ₃ · [CH ₂] ₁₀ · CO ₂ · CH ₃	214,34		5	148 ¹⁸ mm	nl. W.	2,361
4708	Laurinsäure-nitril	CH ₃ · [CH ₂] ₁₀ · CN	181,31	0,827 ¹⁵	4	198 ¹⁰⁰ mm		2,363
4709	Laurophenon, s. Nr. 7782							
4710	Lecithin	C ₄₅ H ₉₄ O ₈ NP	778,08		150-200 (Zers.)		l. h. A., Chlf., h. Ä.; nl. W.	—
4711	Lepidin, s. Nr. 4998							
4712	Lepidon, s. Nr. 6092							
4713	<i>dl</i> -Leucin, s. Nr. 615			18 ⁰ 1,293 ⁴				
4714	<i>l</i> -Leucin	(CH ₃) ₂ · CH · CH ₂ · CH(NH ₂) · CO ₂ H	131,17		293-5 (Zers.)	subl.	2,43 ²⁵ W.; wl. A.; nl. Ä.	4,437
4715	<i>dl</i> - Leucylglycin	(CH ₃) ₂ · CH · CH ₂ · CH(NH ₂) · CO · NH · CH ₂ · CO ₂ H	188,22		243 (Zers.)		6,8 h. W.; swl. A., Ä.	4,448
4716	Leukanilin (4,4'- Triamino-3-methyl- triphenylmethan)	CH ₃ · C ₆ H ₄ (NH ₂) · CH(C ₆ H ₄ · NH ₂) ₂	303,39		100		ll. A.; wl. h. W., Ä.	13,321
4717	Leukoaurin	(HO · C ₆ H ₄) ₃ CH	292,32				l. Eg., Alkali, A.; wl. W.	6,1143
4718	Leukomalachitgrün	[(CH ₃) ₂ N · C ₆ H ₄] ₂ CH · C ₆ H ₅	330,45		102 (94)	zers.	l. A., Bzl., Ä.; wl. Lg.; nl. W.	13,275
4719	Lignocerinsäure	C ₂₃ H ₄₆ · CO ₂ H	368,62		81-2		l. Eg., CS ₂ , A., Bzl., Ä.	2,393
4720	Limettin (5,7- Dimethoxycumarin)	(CH ₃ · O) ₂ C ₆ H ₃ O ₂	206,19	20 ⁰ 0,842 ⁴	147,5	200 (schw. Zers.)	l. h. A., Chlf.; swl. Ä.; nl. W.	18,97
4721	<i>d</i> -Limonen	CH ₃ · C $\begin{smallmatrix} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \end{smallmatrix}$ · CH ₂	136,23		-96,9	177	∞ A., Ä.; nl. W.	5,133
4722 <i>1264</i>	<i>dl</i> -Limonen	CH ₃ · C $\begin{smallmatrix} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \end{smallmatrix}$ · CH · C(CH ₃) ₂ · CH ₃	136,23	0,844 ²⁰		178	∞ A., Ä.; nl. W.	5,137
4723	<i>dl</i> -Linalool	CH ₃ · C(CH ₃) ₂ · [CH ₂] ₃ · C(CH ₃) (OH) · CH · CH ₃	154,24	0,866 ¹⁵		197		1,462

4724	<i>l</i> -Linalool	$\text{CH}_2\text{:C}(\text{CH}_3)\cdot[\text{CH}_2]_3\cdot\text{C}(\text{CH}_3)(\text{OH})\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2$	154,24	0,862 ^{20°}	198–200	∞ A., $\tilde{\text{A}}$.; swl. W.	1,460
4725 1009	<i>l</i> -Linalylacetat	$\text{C}_{10}\text{H}_{17}\cdot\text{O}\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_3$	196,28	0,895 ^{20°} 18°	220 ⁷⁶² mm (Zers.)	∞ A., $\tilde{\text{A}}$.; swl. W.	2,141
4726	Linolensäure	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2$	278,42	0,914 ⁴	230–217 mm	II. $\tilde{\text{A}}$.; I. A.; nl. W.	2,500
4727	Linolsäure	$\text{HO}_2\text{C}\cdot[\text{CH}_2]_7\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2$ $\text{CH}_3\cdot[\text{CH}_2]_8\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2$ $\text{HO}_2\text{C}\cdot[\text{CH}_2]_9\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}$	280,44	18° ⁴ 0,903 ⁴	229–30 ¹⁶ mm	∞ A., $\tilde{\text{A}}$.; nl. W.	2,496
4728	Lophin, s. Nr. 7721	$\text{C}_{28}\text{H}_{44}\text{O}$	396,63	118		II. $\tilde{\text{A}}$.; I. A., Chlf., Aceton; nl. W.	—
4729	Loretin, s. Nr. 4597						
4730	Luminal, s. Nr. 366						
4731	Lumisterin						
4732	Lutein, 7863 s. Nr.	$\text{C}_{40}\text{H}_{56}$	536,85	174–5		0,03 h. $\tilde{\text{A}}$.; I. h. Bzl.; swl. h. $\tilde{\text{A}}$.; nl. W. I. W.; nl. $\tilde{\text{A}}$. II. W.; nl. A.	30,81 4,436 4,435
4733	Lutidinsäure, s. Nr. 6671						
4734	Lycopin						
4735	<i>d,l</i> -Lysin						
4736	<i>l</i> (+)-Lysin	$\text{H}_2\text{N}\cdot[\text{CH}_2]_4\cdot\text{CH}(\text{NH}_2)\cdot\text{CO}_2\text{H}$ $\text{H}_2\text{N}\cdot[\text{CH}_2]_4\cdot\text{CH}(\text{NH}_2)\cdot\text{CO}_2\text{H}$	146,19 146,19	224–5 (Zers.)		I. W.; nl. $\tilde{\text{A}}$.	—
4737	Lysin-hydrochlorid	$\text{H}_2\text{N}\cdot[\text{CH}_2]_4\cdot\text{CH}(\text{NH}_2)\cdot\text{CO}_2\text{H}\cdot\text{HCl}$	182,6	235–6		I. W.; nl. A., $\tilde{\text{A}}$.	4,437
4738	<i>d,l</i> -Lysin-hydrochlorid	$\text{H}_2\text{N}\cdot[\text{CH}_2]_4\cdot\text{CH}(\text{NH}_2)\cdot\text{CO}_2\text{H}\cdot 2\text{HCl}$	219,12	192–3		II. W.	4,430
4739	<i>l</i> -Lysin-hydrochlorid	$\text{H}_2\text{N}\cdot[\text{CH}_2]_4\cdot\text{CH}(\text{NH}_2)\cdot\text{CO}_2\text{H}\cdot 2\text{HCl}$	219,12	200–1			
4740	α - <i>d</i> -Lyxose	$\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & \text{OH} & \text{OH} & \text{H} & & \\ & & & & & & \\ \text{H}_2\text{C} & \cdot \text{C} & - & \text{C} & - & \text{C} & \\ & & & & & & \\ & \text{OH} & \text{H} & \text{H} & \text{OH} & & \end{array}$	150,13	106–7	2,517° A.; II. W.	31,56	
4741	β - <i>d</i> -Lyxose	$\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & \text{OH} & \text{OH} & \text{OH} & & \\ & & & & & & \\ \text{H}_2\text{C} & \cdot \text{C} & - & \text{C} & - & \text{C} & \\ & & & & & & \\ & \text{OH} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & & \end{array}$	150,13	117–8	II. W.; wl. A.	31,56	

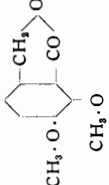
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4742	Malachitgrün, Zinksalz	3 C ₂₁ H ₁₉ N ₃ Cl · 2 ZnCl ₂ · 2 H ₂ O	1403,33		130 (Zers.)		Il. W., A.	13,745
4743	Maleindialdehyd	OHC · CH : CH · CHO	84			56–9 ⁰ mm	I. W., A.; wl. Ä.	1(410)
4744	Maleinsäure	HO ₂ C · CH : CH · CO ₂ H	116,07	1,609	130,5		79 ²⁵ ° W., 393 ⁹⁸ ° W.; 70 ³⁰ ° A., 8 ²⁵ ° Ä.	2,748
4745	Maleinsäure-anhydrid		98,06	1,5	57–60	202 (Subl.)	16,3 ³⁰ ° W.; swl. CCl ₄	17,432
4746	Maleinsäure- bis-tetra-hydro- furfuryl-ester	OC ₄ H ₇ · CH ₂ · O ₂ C · CH : CH · CO ₂ · CH ₂ · C ₄ H ₇ O	284,30	^{20°} 1,070 ²⁰		190–3 ² mm	I. A., Ä.; wl. W.	—
4747	Maleinsäure- diäthyl-ester	C ₂ H ₅ · O ₂ C · CH : CH · CO ₂ · C ₂ H ₅	172,18		–10,5	225	I. A., Ä.; nl. W.	2,751
4748	Maleinsäure- dibenzyl-ester	C ₆ H ₅ · CH ₂ · O ₂ C · CH : CH · CO ₂ · CH ₂ · C ₆ H ₅	296,31			241 ¹⁴ mm		6,437
4749	Maleinsäure- dibutyl-ester	CH ₃ · [CH ₂] ₃ · O ₂ C · CH : CH · CO ₂ · [CH ₂] ₃ · CH ₃	228,28			141–2 ⁹ mm		—
4750	Maleinsäure- dicyclohexyl-ester	C ₆ H ₁₁ · O ₂ C · CH : CH · CO ₂ · C ₆ H ₁₁	280,35		82–3		Il. Ä.; wl. A.; nl. W.	—
4751	Maleinsäure- dimethyl-ester	CH ₃ · O ₂ C · CH : CH · CO ₂ · CH ₃	144,12	1,151 ^{21°} ^{18,4°} ⁴	7,6	205		2,751
4752	Maleinsäure- dipropyl-ester	C ₄ H ₉ · CH ₂ · O ₂ C · CH : CH · CO ₂ · CH ₂ · C ₂ H ₅	200,23	1,030	170	114–7 ⁶ mm		2,752
4753	Malonamid	CH ₃ (CO · NH ₂) ₂	102,09				8,3 ^{8°} W.; nl. abs. Ä., Ä.	2,582
4754	Malonsäure	CH ₃ (CO ₂ H) ₂	104,06	1,631 ^{15°}	135 (Zers.)		138 ^{16°} W.; 42 ^{25°} A.; 8 ^{15°} abs. Ä.	2,566
4755	Malonsäure, Ca-Salz	CH ₃ (CO ₂) ₂ Ca · 4 H ₂ O	214,19	^{25°} ²⁵		–3H ₂ O, 100	0,40 ⁰ W.; 0,7 ^{100°} W.	2,570
4756	Malonsäure-äthyl-ester- butyl-ester	C ₄ H ₉ · O ₂ C · CH ₂ · CO ₂ · [CH ₂] ₃ · CH ₃	188,12	0,976		222		2 E 2,528

4757 456	Malonsäure-äthylester- isobutylester.	$C_4H_8 \cdot O_2C \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	188,12	$\frac{25^\circ}{25}$ 0,968	225-6	120 ⁸ mm	—
4758	Malonsäure-anilid	$CH_3(CO \cdot NH \cdot C_6H_5)_2$	254,28				II. h. A.; l. Eg.; nl. A., W.
4759 297	Malonsäure- diäthylester	$CH_3(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	160,17	$\frac{20^\circ}{20}$ 1,055 ⁴	-49,8	198,9 (Zers.)	∞ A., Ä.; swl. W.
4760	Malonsäure- dibutylester	$CH_3(CO_2 \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3)$	216,27	$\frac{76^\circ}{20}$ 0,981 ⁴		251,5	I. A., Ä.; nl. W.
4761	Malonsäure- di-(l)-menthylester	$CH_3(CO_2 \cdot C_{10}H_{19})_2$	380,31	$\frac{20^\circ}{20}$ 0,944 ⁴	62	170 ¹ mm	6,35
4762 292	Malonsäure- dimethylester	$CH_3(CO_2 \cdot CH_3)_2$	132,11	$\frac{34^\circ}{20}$ 1,154 ⁴	-62	180-1	∞ A., Ä.; nl. W.
4763 302	Malonsäure-dinitril	$CH_2(CN)_2$	66,06	$\frac{34^\circ}{20}$ 1,049 ⁴	30-2	223-4	2,589
4764	Malonsäure- diphenylester	$CH_3(CO_2 \cdot C_6H_5)_2$	256,09	$\frac{20^\circ}{20}$ 1,099 ⁴	50	210 ¹⁵ mm	6,155
4765	Malonsäure- dipropylester	$CH_3(CO_2 \cdot CH_2 \cdot C_2H_5)_2$	188,22	$\frac{20^\circ}{20}$ 1,176 ⁴		228,3	2,581
4766 491	Malonsäure- monoäthylester	$HO_2C \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	132,06			147 ²¹ mm	2,572
4767	Maltose (4- α -d- Glucosidoglucose)	$HO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot [CH(OH)]_4 \cdot CH$ 	360,31	1,540 ¹⁷	160		II. W.; swl. k. A.; nl. Ä.
$HO \cdot CH_2 \cdot [CH(OH)]_4 \cdot CH$ 							
4768	dl-Mandelsäure	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO_2H$	152,14	$\frac{20^\circ}{20}$ 1,300 ⁴	118-9	zers.	16 ²⁰ W.; l. A., Ä. 99 W., 2 A.
4769	dl-Mandelsäure, Na-Salz	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO_2Na$	174,13				10,197 10(87)
4770	dl-Mandelsäure- äthylester	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	180,09		34	255	10,202
4771	dl-Mandelsäure- methylester	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CO_2 \cdot CH_3$	166,08		58	144 ²⁰ mm	10,202
4772	dl-Mandelsäure-nitril	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CN$	133,14	1,124	21,5 bis 22	zers. 170	I. A., Ä., Chlf.; nl. W.

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4773	d-Mannit	HO·CH ₂ ·[CH(OH)] ₄ ·CH ₂ ·OH	182,17	^{20°} 1,489 ⁴	166	290–53 mm	134° W.; 0,014° abs. A.; nl. Ä.	1,534
4773a	d-Mannit-hexaacetat	CH ₃ ·CO·O·CH ₂ ·[CH(O·CO·CH ₃)] ₄ ·CH ₂ ·O·CO·CH ₃	434,39		119–20		l. Eg.; wl. h. A.; nl. Ä., W.	2 E 2,163
4774	Mannit-hexanitrat	O ₃ N·O·CH ₂ ·[CH(O·NO ₂)] ₄ ·CH ₂ ·O·NO ₂	452,17	1,604 ^{0°}	112–3	expl.	2,913° A.; 4 ^{0°} Ä.; nl. W.	1,543
4775	d-Manno- α-heptit	HO·CH ₂ · $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{OH} \quad \text{OH} \quad \text{H} \\ \vdots \quad \vdots \quad \vdots \quad \vdots \quad \vdots \\ \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} \\ \vdots \quad \vdots \quad \vdots \quad \vdots \quad \vdots \\ \text{OH} \quad \text{OH} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{OH} \end{array}$	212,20	1,485	188		6,918° W.; 447° W. l. h. A.	1,548
4776	Mannoheptose	HO·CH ₂ ·[CH(OH)] ₅ ·CHO	210,18		134–5		ll. W.; wl. abs. A.	31,361
4777	d-Mannose	HO·CH ₂ · $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{OH} \quad \text{OH} \\ \vdots \quad \vdots \quad \vdots \quad \vdots \\ \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} \\ \vdots \quad \vdots \quad \vdots \quad \vdots \\ \text{OH} \quad \text{OH} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array}$ ·CHO	180,16	^{20°} 1,539 ⁴	132		24817° W.; swl. abs. A.; nl. Ä.	31,284
4778	d-Mannose- phenylhydrazon	C ₆ H ₅ O ₂ ·N·NH·C ₆ H ₅	270,28		197 bis 201		wl. W.; swl. Ä.; nl. Ä. ll. h. A.; wl. Ä., k. A.	15,223
4779	Marginaldehyd	CH ₃ [CH ₂] ₁₃ ·CHO	254,44		36	203–426 mm		1,717
4780	Margarinsäure	CH ₃ ·[CH ₂] ₁₃ ·CO ₂ H	270,44	0,853 ^{60°}	60–1	227100 mm	3228° A.; ll. Ä.; nl. W.	2,376
4781	Margarinsäure- äthylester	CH ₃ ·[CH ₂] ₁₃ ·CO ₂ ·C ₂ H ₅	298,29		27		l., Ä.; nl. W.	2,377
4782	Margarinsäure- methylester	CH ₃ ·[CH ₂] ₁₃ ·CO ₂ ·CH ₃	284,47		29		l. Bzl., Ä.	2,377
4783	Martiusgelb s. Nr. 3357							

4784	Mekonin		194,18		102,5	subl.	1,14 ^{15°} W.; 4,5100° W.; l. h. H ₂ SO ₄ , A., Ä.	18,89
4785	Mekonsäure	$\text{HC} \cdot \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{OH} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ $\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{C} \cdot \text{O} \cdot \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	254,15		-3H ₂ O, 100°	zers.	l. h. Säure, A.; wl. Ä.; zers. h. W.	18,503
4786	Melam	$\text{C}_6\text{H}_8\text{N}_{10}$	235,22		zers.		l. h. KOH; wl. Säure; nl. W.	3,169
4787	Melamin	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C} \begin{smallmatrix} \text{N} : \text{C} \text{ NH}_2 \\ \text{N} : \text{C} (\text{NH}_2) \end{smallmatrix} \text{N}$	126,13		250	subl.	l. h. W.; wl. h. Ä.; nl. Ä.	26,245
4788	Melamin-hydrochlorid	$\text{C}_6\text{H}_8\text{N}_6 \cdot \text{HCl} \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	171,67		62-3		nl. A.	26,246
4789	Melen	$\text{C}_{50}\text{H}_{60}$	420,78		90-1		3,6 h. abs. A.; swl. Ä., Bzl.; nl. W.	1,227
4791	Melissinsäure	$\text{C}_{59}\text{H}_{78} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	452,48				l. h. A.; swl. Ä.; nl. W.	2,185
4792	Mellissylalkohol, s. Nr. 5332			$\frac{20^\circ}{0}$				
4793	Mellitsäure, s. Nr. 1005			$\frac{20^\circ}{0}$				
4794	Menthan (Hexahydro- p-cymol)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_8\text{H}_{18} \cdot \text{C}_3\text{H}_7$	140,26			169-70	l. A., Ä.; nl. W.	5,47
4795	o-Menthan	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_8\text{H}_{18} \cdot \text{C}_3\text{H}_7$	140,26	$\frac{20^\circ}{0}$		171		5,46
4796	m-Menthan	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_8\text{H}_{18} \cdot \text{C}_3\text{H}_7$	140,26	$\frac{20^\circ}{0}$		168		5,46
4797	p-Menthan, s. Nr. 4794			$\frac{20^\circ}{0}$				
4798	o-Menthan-ol-(2)	$\text{H}_3\text{C} \begin{smallmatrix} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH} (\text{CH}_2) \end{smallmatrix} \text{C} (\text{OH}) \cdot \text{CH} (\text{CH}_3)_2$	156,15			95 ²⁵ mm		6,25
4799	p-Menthan-ol-(8)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{smallmatrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{smallmatrix} \text{CH} \cdot \text{C} (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{OH}$	156,15		36	207,4		6,43
4800	m-Menthan-(3)	$\text{H}_3\text{C} \begin{smallmatrix} \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \\ \text{CH} (\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \end{smallmatrix} \text{C} \cdot \text{C} (\text{CH}_3)_2$	138,24	$\frac{18^\circ}{4}$		168-9		5,84

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4801	<i>dl</i> -Menthol	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \\ \\ \text{CH}_3 \cdot \text{HC} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{OH} \end{array}$	156,26	$\frac{20^\circ}{0,908 \frac{4}{15^\circ}}$	34	216	I. A., Ä.; nl. W.	6,42
4802	<i>l</i> -Menthol	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \\ \\ \text{CH}_3 \cdot \text{HC} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{OH} \end{array}$	156,26	$\frac{15^\circ}{0,890 \frac{15}{15^\circ}}$	42-3	212	0,04 k. W.; II. Ä., I. A., Chf.; I. Eg., PÄ.	6,28
4803 959	<i>dl</i> -Menthon	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \\ \\ \text{CH}_3 \cdot \text{HC} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{OH} \end{array}$	154,24	0,911 ^{0°}		205	I. A., Ä.; swl. W.	7(36)
4804 960	<i>l</i> -Menthon	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \\ \\ \text{CH}_3 \cdot \text{HC} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \end{array}$	154,24	$\frac{20^\circ}{0,896 \frac{20}{20^\circ}}$	-6,6	207	∞ A., Ä.; wl. W.	7,38
4804a 853	<i>l</i> -Menthylacetat	$\text{C}_9\text{H}_{18} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	198,30	$\frac{20^\circ}{0,919 \frac{4}{15^\circ}}$		227	∞ A., Ä.; wl. W.	6,32
4804b 4805	<i>dl</i> -Menthylacetat 3-Mercapto- benzoesäure	$\begin{array}{c} \text{C}_9\text{H}_{18} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{HS} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COOH} \end{array}$	198,30 154,18	0,931 ^{15°}	146-7	228-9	II. Ä.; I. A.; nl. W. II. W.; I. A.	2 E 6,50 10,148
4806	2-Mercapto- benzothiazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{N} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \cdot \text{SH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{S} \end{array}$	167,24	$\frac{20^\circ}{1,42 \frac{4}{20^\circ}}$	179	zers.	I. Eg., I. in Karbonaten, A.; wl. Ä.; nl. W.	27,185
4807	2-Mercapto-benzoxazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{N} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \cdot \text{SH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \end{array}$	151,11		196	zers. 196	swl. A., Ä.	27,181
4808	α-Mercapto- buttersäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{SH}) \cdot \text{COOH}$	120,16			118-22 ¹⁹ mm	I. W., A., Ä.	3,306
4809	Mercapto-essigsäure (Thioglykolsäure), s. Nr. 7180							
4810	4-Mercapto- phthalsäure	$\text{HS} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{COOH})_2$	198,24		160-70		I. h. W., A., Ä.	10,501
4811	5-Mercapto- salicylsäure	$(\text{HS})(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{COOH}$	170,18		150-2			2 E 10,259

4812	Mesaconsäure, s. Nr. 5066								
4813 895	Mesaconsäure- diäthylester	$C_2H_5 \cdot O_2C \cdot C \cdot CH_3$ $\parallel$ $HC \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	186,20	$\frac{20^\circ}{1,047}$				229	2,766
4814 1034	Mesaconsäure-di- methylester	$CH_3 \cdot O_2C \cdot C \cdot CH_3$ $\parallel$ $HC \cdot CO_2 \cdot CH_3$	158,15	$\frac{20^\circ}{1,121}$				205,5–6,5	2,765
4815	Mesidin, s. Nr. 7573								
4816	Mesitol, s. Nr. 7624								
4817 1898	ω -Mesitylamin	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot CH_2 \cdot NH_2$ $\parallel$ CH_3	135,11	$\frac{20^\circ}{0,950}$				218,2	12,1163
4818	Mesitylen	$H_3C \cdot \text{Benzolring} \cdot CH_3$	120,18	$\frac{20^\circ}{0,864}$				164,1	5,406
4819 797 4820	Mesityloxyd Mesorcin, s. Nr. 3490	$(CH_3)_2C \cdot CH \cdot CO \cdot CH_3$	98,14	0,858				129–30 ⁷⁵⁰ mm	1,736
4821	Mesoweißsäure	$[-CH(OH) \cdot CO_2H]_n$	150,09	1,666					
4822	Mesoweißsäure, Ca-Salz	$[-CH(OH) \cdot CO_2]Ca \cdot 3H_2O$	242,20						
4823	Mesoxalsäure	$(HO)_2C(CO_2H)_2$	136,06						
4824 347	Mesoxalsäure- diäthylester	$CO(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	174,15	$\frac{20^\circ}{1,119}$				220	3,769
4825	Metacrolein	$(CH_2O)_2$	168,19					dissoziiert schwach	1,727
4826	Metalddehyd	$(C_2H_4O)_n$	176,21					246,2	1,602
4827 4828	α -Methacrylsäure Methacrylsäure- äthylester	$CH_2=C(CH_3) \cdot CO_2H$ $CH_2=C(CH_3) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	86,09 114,14	$\frac{20^\circ}{1,015}$				161–3 118	2,422 2,423

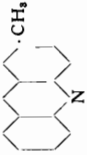
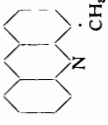
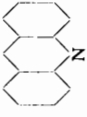
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4829	Methacrylsäure- butylester	CH ₂ :C(CH ₃) · CO ₂ · [CH ₂] ₃ · CH ₃	142,19	$\frac{20^{\circ}}{0,895 \frac{4}{20^{\circ}}}$		163	∞ A., Ä.; nl. W.	—
4830	Methacrylsäure- methylester	CH ₂ :C(CH ₃) · CO ₂ · CH ₃	100,11	$\frac{20^{\circ}}{0,936 \frac{4}{20^{\circ}}}$		100	∞ A., Ä.; swl. W.	2 E 2,398
4831	Methan	CH ₄	16,04	fl. $\frac{0,415-164^{\circ}}{0,7168 \text{ g/l}}$ $\frac{18^{\circ}}{18^{\circ}}$	-184	-161,5	920° ml W.; 60 ml A.; 9120° ml Ä.	1,56
4832	Methansulfonsäure	CH ₃ · SO ₃ H	96,10	$\frac{20^{\circ}}{1,481 \frac{4}{20^{\circ}}}$	20	167 ¹⁰ mm	∞ W.; ll. Ä.; l. A.	4,4
4833	Methansulfonsäure- chlorid	CH ₃ · SO ₂ Cl	114,55	1,51		161,57 ³⁰ mm	l. A., Ä.; nl. k. W.; zers. h. W.	4,5
4834	Methantricarbonsäure- trinitril	CH(CN) ₃	91,04		93,5			2,812
4835	l-Methionin	CH ₃ · S · [CH ₂] ₂ · CH(NH ₂) · CO ₂ H	149,21		283 (Zers.)		l. k. W. A.; nl. abs. Ä., Ä., Bzl., Aceton	2 E 4,938
4836	Methionsäure	CH ₃ (SO ₂ · OH) ₂	176,16	$\frac{41^{\circ}}{1,082 \frac{4}{41^{\circ}}}$			245,825° W.; l. A.	1,579
4837 2073	4-Methoxy- acetopienon	CH ₃ · O · C ₆ H ₄ · CO · CH ₃	150,17		38-9	258	ll. A., Ä.; swl. W.	8,87
4838	3-Methoxy-4-äthoxy- benzaldehyd	(C ₂ H ₅ · O)(CH ₃ · O)C ₆ H ₄ · CHO	180,20		64-5	subl.	l. A., Ä.; swl. h. W.	8,256
4839	4-Methoxy-allylbenzol	CH ₂ :CH · CH ₂ · C ₆ H ₄ · O · CH ₃	148,20	$\frac{20^{\circ}}{0,96521^{\circ}}$		214-676 ⁴ mm		6,571
4840	3-Methoxy-4-amino- azobenzol	C ₆ H ₅ · N : N · C ₆ H ₄ (NH ₂) · OCH ₃	227,26		110 bis 1,5		l. Eg. A., Bzl., Ä.	14,396
4841	4-Methoxy-1-tert.- amylbenzol	CH ₃ · O · C ₄ H ₉ · C(CH ₃) ₂ · C ₆ H ₅	178,26	$\frac{20^{\circ}}{1,133 \frac{4}{20^{\circ}}}$	35	113-413 mm	ll. Ä.; swl. A., Bzl.; nl. W.	6,549
4842 2202	2-Methoxy- benzaldehyd	CH ₃ · O · C ₆ H ₄ · CHO	136,14			242		8,43
4843 2141	3-Methoxy- benzaldehyd	CH ₃ · O · C ₆ H ₄ · CHO	136,14	$\frac{20^{\circ}}{1,118 \frac{4}{20^{\circ}}}$		230		8,59

4844	4-Methoxy- benzaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	136,14	$\frac{20^\circ}{1,123}$	2,5	247	∞ A., $\tilde{\text{A}}$.; swl. W.	8,67
4848	4-Methoxy- benzaldehyd- phenylhydrazon	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	226,27		120-1		l. h. Bzl., h. A., $\tilde{\text{A}}$.	15,192
4849	2-Methoxy- benzoesäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,14	1,180	101,5		ll. A., $\tilde{\text{A}}$; 0,5 ³⁰ ° W.	10,64
4850	3-Methoxy- benzoesäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,14		107-9	170-2 ¹⁰ mm	l. h. W., A., $\tilde{\text{A}}$.	10,137
4851	4-Methoxy- benzoesäure (Anilissäure)	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,14	1,3854°	184,2	275-80	ll. A., $\tilde{\text{A}}$; 0,03 ¹⁹ ° W.	10,154
4852 1766	4-Methoxy- benzoesäure- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	180,20	$\frac{25^\circ}{1,103}$	7-8	269-70	l. A., $\tilde{\text{A}}$.; nl. W.	10,159
4853	2-Methoxy- benzoesäure- butylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	208,25	19°		185-6 ²⁰ mm		—
4854 1932	2-Methoxy- benzoesäure- methylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	166,17	$\frac{19^\circ}{1,157}$		245-6	l. A.	10,71
4855	3-Methoxy- benzoesäure- methylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	166,17	1,131 ²⁰		252		10,139
4856	4-Methoxy- benzoesäure- methylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	166,17		48-9	255-6	l. A., $\tilde{\text{A}}$.; nl. W.	10,159
4857	4-Methoxy- benzophenon	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	212,24		61-2	354-5 ⁷²⁹ mm	ll. A., $\tilde{\text{A}}$.	8,159
4858	4-Methoxy- benzoylchlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{COCl}$	170,59	$\frac{25^\circ}{1,043}$	22,3	263 (schw. Zers.)	l. Bzl.; zers. A., zers. W.	10,163
4859	2-Methoxy- benzylalkohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	138,16	$\frac{25^\circ}{1,043}$ $\frac{15^\circ}{1,113}$		248-50	∞ $\tilde{\text{A}}$; l. A.; swl. W.	6,893
4860	4-Methoxy- benzylalkohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	138,16	1,113 ¹⁵	25	258,8	l. A., $\tilde{\text{A}}$.; nl. W.	6,897
4861	4-Methoxy- chinolin	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}$	159,18		39-40	245	l. A., $\tilde{\text{A}}$.; nl. W.	21,83
4862	2-Methoxy- diphenyl	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	184,23		29-30	274	l. h. A.	6,672
4863	4-Methoxy- diphenyl	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	184,23	$\frac{20^\circ}{1,177}$	90			6,674
4864 329	Methoxyessigsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	90,08			203-4	∞ W., A., $\tilde{\text{A}}$.	3,232
4865	Methoxyessigsäure- p-phenetidd	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OCH}_3$	209,24		98-9		0,17 k. W., 2 h. W.; l. A., $\tilde{\text{A}}$.	13,489

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4866	2-Methoxy-phenol (Guajacol)	CH ₃ · O · C ₆ H ₄ · OH	124,13	$\frac{15^{\circ}}{1,140}$	28,3	205	II. A., Ä.; 1,7 ¹⁵ ° W.	6,768
4867	3-Methoxy-phenol	CH ₃ · O · C ₆ H ₄ · OH	124,13	> 1	< -17,5	243,3-4,3	∞ A., Ä.; I. Alkali; wl. W. II. Bzl.	6,813
4868	4-Methoxy-phenol	CH ₃ · O · C ₆ H ₄ · OH	124,13		53	243	∞ W.	6,843
4869	4-Methoxy-pyridin	CH ₃ · O · C ₅ H ₄ N	109,12	$\frac{17,2^{\circ}}{1,140}$		190-1738 mm		21,49
4870	2-Methoxy-styrol	CH ₃ · CH · C ₆ H ₄ · O · CH ₃	134,17	$\frac{4}{1,005}$		195-200	I. A., Ä.; nl. W.	6,560
4871	3-Methoxystyrol	CH ₃ · CH · C ₆ H ₄ · O · CH ₃	134,17	$\frac{13^{\circ}}{1,000}$		89-90 ¹⁴ mm	I. A., Ä.; nl. W.	6,561
4872	4-Methoxystyrol	CH ₃ · CH · C ₆ H ₄ · O · CH ₃	134,17			204-5758 mm	I. A., Ä.; nl. W.	6,561
4873	6-Methoxy-1,2,3,4- tetrahydrochinolin (Thallin)	CH ₃ · O · C ₈ H ₉ N	163,21		42-3	283735 mm	II. A., Bzl., Ä.; wl. k. W.	21,61
4874	2-Methoxy-zimtsäure	CH ₃ · O · C ₆ H ₄ · CH · CH · CO ₂ H	178,18		185-6		I. A.	10,289
4875	4-Methoxy-zimtsäure	CH ₃ · O · C ₆ H ₄ · CH · CH · CO ₂ H	178,18		188		I. h. Eg., h. W., A.; swl. k. W.	10,298
4876	N-Methyl-acetamid	CH ₃ · CO · NH · CH ₃	73,09	$\frac{105^{\circ}}{1,004}$	28	206	II. W., A., Ä.; nl. Lg.	4,58
4877	N-Methyl-acetanilid	CH ₃ · CO · N(CH ₃) · C ₆ H ₅	149,19	$\frac{20^{\circ}}{1,004}$	102,4	253712 mm	2 A.; 14 Ä.; 1,7 k. W.	12,245
4880	Methylacetessigsäure- äthylester	CH ₃ · CO · CH(CH ₃) · CO ₂ · C ₂ H ₅	144,17			186,8	I. A., Ä.; nl. W.	3,679
4881	4-Methyl-acetophenon	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CO · CH ₃	134,17	0,989 ²²	28	228759 mm	II. A., Ä.; nl. W.	7,307
4882	N-Methyl- [acet-p-phenetidil]	CH ₃ · CO · N(CH ₃) · C ₆ H ₄ · O · C ₆ H ₅	193,14		40	300		13,466
4883	Methylacetylen	CH ₃ · C · CH	40,06		-104,7	-27	II. A., Ä.; I. W.	1,246
4884	N-Methyl-N- N-acetylharnstoff	CH ₃ · NH · CO · NH · CO · CH ₃	116,12	0,7128-55°	180		II. h. W.; I. h. A.; swl. h. A.	4,66

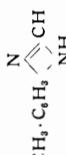
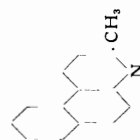
4885	2-Methylacridin		193,24		134		20,470	I. A., Bzl., Ä.	20,470
4886	4-Methylacridin		193,24		88		20,470	I. A.; swl. h. W.	20,470
4887	9-Methylacridin		193,24		114,7	360,740 mm	20,470		20,470
4888	α-Methylacrolein	$\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)\cdot\text{CHO}$	70,09	$\frac{20^\circ}{0,837\frac{4}{0}}$	117-9	68,4	1,731	6,4 W.	1,731
4889	dl-α-Methylacroleinsäure	$\text{HO}_2\text{C}\cdot\text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3)\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H}$	148,11				3,444	II. abs. Ä.; Aceton; I. W.; nl. W.	3,444
4890	Methyl- äthylacetaldehyd	$\text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)\cdot\text{CHO}$	86,13	$\frac{20^\circ}{0,807\frac{20^\circ}{0}}$		90-2	1,682	nl. W.	1,682
4891	Methyläthyläther	$\text{CH}_3\cdot\text{O}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	60,09	$\frac{0}{0,725}$		6,4724 mm	1,314	∞ A., Ä.; I. W.	1,314
4892	Methyläthylallylamin	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{N}(\text{CH}_3)\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	99,11			88-9762 mm	2 E 4,663	II. W., A.; I. Chif.; nl. Ä.	4,94
4893	Methyläthylamin	$\text{CH}_3\cdot\text{NH}\cdot\text{C}_2\text{H}_5$	59,11			34-5	4,94	∞ A., Ä.; nl. W.	12,162
4894	Methyläthylamin- hydrochlorid	$\text{CH}_3\cdot\text{NH}\cdot\text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{HCl}$	95,58		126 -9,5	201			
4895	Methyläthylamin	$\text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{N}(\text{CH}_3)\text{C}_2\text{H}_5$	135,20	$\frac{20^\circ}{0,938\frac{20^\circ}{0}}$		177	2,305	∞ A., Ä.; wl. W.	2,305
4896	dl-Methyl- äthyllessigsäure	$\text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)\cdot\text{CO}_2\text{H}$	102,13	$\frac{19^\circ}{0,9565\frac{4}{0}}$	<-80			I. W., A., Ä.	1,776
4897	Methyl-äthyl-glyoxal	$\text{CH}_3\cdot\text{CO}\cdot\text{CO}\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_3$	100,11			108			1,224
4898	2-Methyl- 5-äthylhepten-(5)	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)\cdot[\text{CH}_2]_3\cdot\text{C}(\text{C}_2\text{H}_5)\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}_3$	140,26	$\frac{0}{0,7610^\circ}$		158,4			
4899	2-Methyl- 4-äthylhexanol-(4)	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{C}(\text{OH})\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	144,25	$\frac{0}{0,840\frac{22^\circ}{0}}$		172		I. A., Ä.; nl. W.	1,425

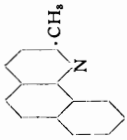
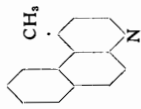
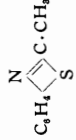
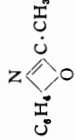
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4900 62	Methyläthylketon	CH ₃ · CO · C ₂ H ₅	72,10	$\frac{20}{0,805}$	-85,9	79,6	∞ A., Bzl., Ä.; 37 W.	1,666
4901 766	Methyläthylketonoxim	CH ₃ · C(=NOH) · C ₂ H ₅	87,12	$\frac{20}{0,923}$	-29,5	152-3	∞ A., Ä.; 10 W.	1,668
4902	Methyläthylketon- semicarbazon	CH ₃ · (C ₂ H ₅)C · NH · NH · CO · NH ₂	129,16		143		II. h. W., A.	3,102
4903	Methyl- äthylmalonsäure	C ₂ H ₅ · C(CH ₃)(CO ₂ H) ₂	146,14	$\frac{15}{0,994}$	122	zers. 180	II. W., A., Ä.	2,664
4904 349	Methyl- äthylmalonsäure- diäthylester	C ₂ H ₅ · C(CH ₃)(CO ₂ · C ₂ H ₅) ₂	202,24	$\frac{20}{0,994}$		207-8		2,664
4905 156	2-Methyl- 3-äthylpentan	(C ₂ H ₅) ₂ CH · CH(CH ₃) ₂	114,22	$\frac{4}{0,703}$		114	I. Ä.; wl. A.; nl. W.	1,164
4906	2-Methyl- 3-äthylpentanol-(3)	(C ₂ H ₅) ₂ CH(OH)CH(CH ₃) ₂	130,22	$\frac{20}{0,830}$		160-1750 mm	I. A., Ä.	1,423
4907	I-Methyl- äthylphenylcarbinol	C ₂ H ₅ · C(OH)(CH ₃) · C ₆ H ₅	150,11	$\frac{4}{0,9767}$		132,4 mm		6(258)
4908	Methyl-äthyl-n-propyl- benzyl-monosilan	(CH ₃)(C ₂ H ₅)(C ₃ H ₇) · (C ₆ H ₅ · CH ₂)Si	206,24			250		16,603
4909	Methyl-äthyl-propyl- phenyl-monosilan	(CH ₃)(C ₂ H ₅)(C ₃ H ₇)(C ₆ H ₅)Si	192,22			229		16,901
4910	2-Methyl- 4-äthylpyridin	NC ₂ H ₄ (CH ₃) · C ₂ H ₅	121,12	0,92317°		177-751 mm	II. A., Ä.; wl. W.	20,248
4911	2-Methyl- 5-äthylpyridin	CH ₃ · C ₂ H ₄ N · C ₂ H ₅	121,12	0,9350°		177-8759 mm	I. A., Bzl., Ä.; wl. k. W.; swl. h. W.	20,248
4912	2-Methyl- 6-äthylpyridin	CH ₃ · C ₂ H ₄ N · C ₂ H ₅	121,12	0,922913°		160-1780 mm	II. A.; wl. h. W.	20,249
4913	4-Methyl- 3-äthylpyridin	CH ₃ · C ₂ H ₄ N · C ₂ H ₅	121,12	0,9660°		195-6753 mm	II. Ä.; I. A.; nl. W.	20,250
4914 4915	Methyläthylsulfid Methyläthylsulfon	CH ₃ · S · C ₂ H ₅ CH ₃ · SO ₂ · C ₂ H ₅	76,15 108,15	0,83720°	-104,8 36	66,9	∞ A., Ä.; nl. W. II. W., A.; swl. k. Ä.	1,343 1,343
4916	α-Methyl-adipinsäure	HO ₂ C · CH(CH ₃)[CH ₂] ₃ · CO ₂ H	160,17		64	209,3 mm	II. W., A., Ä.	2,672
4917	d-β-Methyl-adipinsäure	HO ₂ C · [CH ₂] ₃ · CH(CH ₃) · CH ₂ · CO ₂ H	160,17		93-4,5	210-214,5 mm	II. W., A., Ä.	2,673

4918 17	Methylal	$\text{CH}_3(\text{O} \cdot \text{CH}_2)_2$	76,09	$\frac{18^\circ}{0,888 \frac{4}{}}$	-104,8	42-3	$\infty \text{ A., } \ddot{\text{A.}}; 33 \text{ W.}$	1,574
4919 8	Methylalkohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{OH}$	32,04	0,792	-97,8	64,7	$\infty \text{ W., } \text{A., } \ddot{\text{A.}}$	1,273
4920	Methylaloxan	$\text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{N} \cdot \text{CH}_3$ $\text{OC} \cdot \text{CO} \cdot \text{CO}$	156,1	$\frac{11^\circ}{0,77 \frac{4}{}}$	156 (Zers.)		1. W.	24,510
4921 60	Methylallyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	72,10			46	$\infty \text{ A., } \ddot{\text{A.}}; \text{swl. W.}$	1,437
4922	Methylallylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	71,12			64-6	1. W.	4,206
4923 458	Methylallylcarbinol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	86,14	$\frac{20^\circ}{0,834 \frac{0}{}}$		115-6 ⁷⁵⁰ mm	$\infty \text{ A., } \ddot{\text{A.}};$ 12,5 W.	1,443
4924	Methylallylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	84,11	$\frac{-70^\circ}{0,7691 \frac{4}{}}$		107-8		1,732
4925	Methylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2$	31,06		-92,5	-6,5	$\infty \ddot{\text{A.}}; 1. \text{ A.};$ 959 ²⁵ ml W.	4,32
4927	Methylamin- hydrochlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$	67,52	1,23	226-8	225-30 ¹⁵ mm	23 h. abs. A.; 11. W.; nl. $\ddot{\text{A.}}$, Chlf.	4,36
4928 693	2-Methylamino- äthanol-(1)	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	75,11	0,937 ²⁰		159 ⁷⁴⁷ mm	$\infty \text{ W., } \text{A., } \ddot{\text{A.}}$	4,276
4929	2-Methylamino- benzoesäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	151,16		179	subl.	0,2 k. W., 0,4 h. W.; 1. A., $\ddot{\text{A.}}$	14,323
4930	3-Methylamino-4- oxybenzoesäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH}(\text{HO}) \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	167,16		190		1. h. W., A., $\ddot{\text{A.}}$	14,595
4931	2-Methylamino-phenol	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	123,15		96-7		1. A.; nl. W.	13,362
4932	2-Methylamino- phenolsulfat	$(\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH})_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$	344,38				1. W.; nl. A., $\ddot{\text{A.}}$	13,362
4933	4-Methylamino- phenolsulfat	$(\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH})_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$	344,38		250-60 (Zers.)		425° W.; wt. A.; nl. $\ddot{\text{A.}}$	13,442
4934	α -Methylamino- propionsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{NH} \cdot \text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	103,12		307-17 (Zers.)		10 h. A.; 1. W.; nl. k. abs. A.	4,391
4935	Methylamylacetilen	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}::[\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	110,11			subl. 292		1,258
4936	Methylamyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	102,17	0,75		134 (schw. Zers.)		1(193)
4937	1-Methyl-3-amyl- benzol (Amyltoluol)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	162,26			99-100		2 E 5,337
4938	Methyl-n-amyl-glyoxal	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO}[\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	142			220-2,5		
4939 230	Methyl-act-amylketon	$\text{CH}_3 \cdot (\text{C}_4\text{H}_9)\text{CH} : \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	114,18	$\frac{20^\circ}{0,817 \frac{20}{}}$		172-3 ⁷³³ mm 146-7	$\infty \text{ A., } \ddot{\text{A.}}; \text{nl. W.}$	1,795 1,702
4940	Methyl-amyl-keton (Heptanon-2)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	114,18		-35,5	151,5	0,420° W.; 1. A., $\ddot{\text{A.}}$	1,699

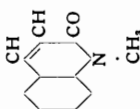
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4941 2226	N-Methylanilin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CH_3$	107,15	20° 0,989 $\frac{4}{0}$	-57	195,5	∞ Ä.; 0,0125° W.; I. A. I. A., Bzl., Ä.	12,135 5(331)
4942 2553	1-Methyl-anthracen	$CH_3 \cdot C_{14}H_9$	192,25	1,04799,4° 0°	85-6			
4943	2-Methyl-anthracen	$CH_3 \cdot C_{14}H_9$	192,25	1,181 $\frac{4}{0}$	207		I. Bzl.; swl. A., Ä.; nl. W.	5,674
4944	2-Methyl-anthrachinon	$CH_3 \cdot C_{14}H_7(CO)_2 \cdot C_6H_4$	222,23		177-9	subl.	II. Bzl.; I. A., Ä., H ₂ SO ₄ I. A., Ä.; nl. W.	7,809 14,324
4945	N-Methyl-anthranilsäure- methylester	$CH_3 \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	165,19	1,12015°	18-19	256	II. A., Ä.; swl. W.	4,599 4,610 4,613 14,93
4946	Methylarsin	$CH_3 \cdot AsH_2$	91,96		95	2760 mm ~275 (Zers.)		
4947	Methylarsinoxid	$CH_3 \cdot As \cdot O$	105,94		161		II. W.; I. A.	
4948	Methylarsonsäure	$CH_3 \cdot AsO(OH)_2$	139,96		133		II. Eg.; I. A.; swl. W.	
4949	Methylauramin	$[CH_3]_2N \cdot C_6H_4 \cdot C \cdot N \cdot CH_3$	281,39	8°				
4950	Methylazid	$CH_3 \cdot N(N)_2$	57,06	15° 0,869	expl. >500 82	20-1 291,775 mm	I. W.; swl. Lg.; nl. Alkali	1,80 9,201
4951	N-Methyl-benzamid	$C_6H_5 \cdot CO \cdot NH \cdot CH_3$	135,16					
4952	2-Methyl-benzimidazol		132,16		175-6		I. h. W.; wss. NaOH; wl. A., Ä.	23,145
4953	5-Methyl-benzimidazol		132,16		114			23,151
4954	2-Methyl- 5,6-benzochinolin		193,24		82	> 300	I. A., Ä.; swl. W.	20,471

4955	2-Methyl-7,8-benzochinolin		193,24			> 300		20,471
4956	4-Methyl-5,6-benzochinolin		193,24	91-2				20,472
4957	2-Methyl-benzophenon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	196,24	< -18		312-5 ⁷³⁵ mm	ll. 80% ig. A., Ä.; nl. W.	7,439
4958	3-Methyl-benzophenon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	196,24	1,088 ^{17,5°}		321 ⁷⁶¹ mm	∞ A., Chlf., Ä.	7,440
4959	4-Methyl-benzophenon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	196,24	59-60 (55)		326,5	l. A., Bzl., Ä.; nl. W.	7,440
4960	4-Methyl-benzophenon-carbonsäure-(2')	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	240,24	139-40		zers.	ll. A., Ä.; l. Aceton; swl. h. W.	10,759
4961	2-Methyl-benzothiazol		149,20	12,4		238	l. HCl, A.; nl. W.	27,46
4962	2-Methyl-benzoxazol		133,14	1,137 ^{0°}		200-1	∞ Ä.; l. A.; nl. W.	27,46
4963	1-Methyl-benzoylenharnstoff	$C_6H_5 \cdot N(CH_3) \cdot CO \cdot NH_2$	176,17	264-5			l. h. W.; wss. NaOH; wl. A.	24,375
4964	3-Methyl-benzoylenharnstoff	$C_6H_5 \cdot N(CH_3) \cdot CO \cdot NH_2$	176,17	242			l. A.; nl. W.	24,375
4965	4-Methyl-benzylacetat	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot O_2C \cdot CH_3$	164,20			227		6,498
4966	Methylbenzyläther	$CH_3 \cdot O \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	122,16	0,971 ^{15°}		170,5	l. A., Ä.; nl. W.	6,431
4967	2-Methyl-benzylalkohol	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot OH$	122,16	1,023 ^{40°}		223 ⁷⁵⁰ mm	ll. abs. A., Ä.; l. k. W.	6,484

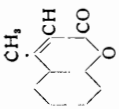
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
4968	3-Methyl- benzylalkohol	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CH ₂ · OH	122,16	0,916 ¹⁷ °	< -20	217	5 k. W.; l. A., Ä.	6,494
4969	4-Methyl- benzylalkohol	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CH ₂ · OH	122,16	18° 0,9450 ¹⁵	60	217	l. A., Ä.; w. l. W.	6,498
4970	Methylbenzylamin	CH ₃ · NH · CH ₂ · C ₆ H ₅	121	16° 0,9450 ¹⁵	9,2	180-1 305-6	l. W.	12,1019
4971	N-Methyl- N-benzylanilin	C ₆ H ₅ CH ₂ · N(CH ₃) · C ₆ H ₅	197,27	16° 0,9450 ¹⁵	9,2	305-6	l. A., Ä.; n. l. W.	12,1024
4972	dl-Methyl- Benzylcarbinol	CH ₃ · CH(OH) · CH ₂ · C ₆ H ₅	136,09	1,1091 ⁴	219-21	219-21	l. A., Ä.; n. l. W.	6,503
4973	Methylbenzylketon	CH ₃ · CO · CH ₂ · C ₆ H ₅	134,17	1,0032 ²⁰ °	27	214-5	l. A., Ä.; n. l. W.	7,303
4974	4-Methyl- brenzcatechin, s. Nr. 3488			0° 1,732 ⁰ 20°	-93	4,5758 mm	l. A., Ä., CS ₂ , Chlf.; sw. l. W.	1,66
4976	Methylbromid	CH ₃ Br	94,95	0° 1,732 ⁰ 20°	-93	4,5758 mm	l. A., Ä., CS ₂ , Chlf.; sw. l. W.	1,66
4977	2-Methyl- butadien-(2,3)	(CH ₃) ₂ C : C : CH ₂	68,11	0,683 ⁴	-120	40,5-1,5	∞ A., Ä.; n. l. W.	1,252
4978	2-Methyl-butan	(CH ₃) ₂ CH · C ₂ H ₅	72,15	0,621 ¹⁹ °	-160,0	27,95	∞ A., Ä.; n. l. W.	1,134
4979	2-Methylbutanal-(1), s. Nr. 4890			0° 0,667 ⁰ 19°	-135	32,758 mm	∞ A., Ä.; II. im Gemisch 2 H ₂ SO ₄ + 1 H ₂ O	1,211
4980	2-Methyl-buten-(1)	C ₂ H ₅ · C(CH ₃) : CH ₂	70,13	0,667 ⁰ 19°	-124	37-8	∞ A., Ä.; II. im Gemisch 2 H ₂ SO ₄ + 1 H ₂ O	1,211
4981	2-Methylbuten-(2) (β-Isomerylen)	(CH ₃) ₂ C : CH · CH ₃	70,13	0,663 ⁴	-135	20,5771 mm	∞ A., Ä.; n. l. im Gemisch 2 H ₂ SO ₄ + H ₂ O	1,213
4982	2-Methylbuten-(3)	(CH ₃) ₂ CH · CH : CH ₂	70,13	0,632 ¹⁹ °	-135	32-2,5	∞ A., Ä.; n. l. im Gemisch 2 H ₂ SO ₄ + H ₂ O	1(126)
4982a	2-Methyl- buten-(1)-in-(3)	CH ₃ · C(CH ₃) · C : CH	66,10	0,685 ⁰ 20°	-115,5	71	∞ A., Ä.; n. l. W.	1,251
4983	2-Methyl-butin-(3) (Isopropylacetylen)	(CH ₃) ₂ CH · C : CH	68,11	0,685 ⁰ 20°	-115,5	71	∞ A., Ä.; n. l. W.	1,369
4984	Methyl-butyläther	CH ₃ · O · [CH ₂] ₃ · CH ₃	88,15	0,744 ⁴	-115,5	71	∞ A., Ä.; n. l. W.	1,369

4985 183	Methyl-butylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	87,16	$\frac{18^\circ}{0,736 \frac{4}{18^\circ}}$	-75	91-2	4,157
4986 1501	1-Methyl-2-butylbenzol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	148,24	$\frac{18^\circ}{0,870 \frac{4}{20^\circ}}$		200-1	5,437
4987 1455	1-Methyl-3-butylbenzol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	148,24	$\frac{18^\circ}{0,861 \frac{4}{20^\circ}}$		197-8	5,437
4988 1438	1-Methyl-4-butylbenzol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	148,24	$\frac{18^\circ}{0,864 \frac{4}{20^\circ}}$		261-6	5,437
4989	Methyl-butyl-carbinol	$\text{CH}_3[\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	102,17	$\frac{18^\circ}{0,8044 \frac{25^\circ}{20^\circ}}$		140	1,408
4990	Methyl-butylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	100,16	$\frac{18^\circ}{0,830 \frac{0^\circ}{18^\circ}}$	-56,9	127,5755 mm swl. W.	1,689
4991 165	Methyl-sec-butylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	100,16	$\frac{18^\circ}{0,815 \frac{4}{18^\circ}}$		117-8	1,693
4992	Methyl-tert-butylketon (Pinakolin), s. Nr. 6504						
4993 4994	Methyl-butylsulfid N-Methyl-carbanilid	$\text{CH}_3 \cdot \text{S} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$ $\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}[\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	104,21 226,27		104	122-4 203-5	12,418
4995	N-Methylcarbostyryl		159,18		74	324,728 mm (schw. Zers.)	21,304
4996 2476	2-Methyl-chinolin (Chinaldin)	$\text{NC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	143,18	$\frac{20^\circ}{1,059 \frac{4}{20^\circ}}$		247	20,387
4997 2496	3-Methyl-chinolin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{N}$	143,18	$\frac{20^\circ}{1,067 \frac{4}{20^\circ}}$	16-7	259,6	20,394
4998 2503	4-Methyl-chinolin	$\text{NC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	143,18	$\frac{20^\circ}{1,0095 \frac{0^\circ}{20^\circ}}$	9-10	264,2	20,395
4999 2492	6-Methyl-chinolin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{N}$	143,18	$\frac{20^\circ}{1,068 \frac{20^\circ}{20^\circ}}$	-22	258,6	20,397
5000 2489	7-Methyl-chinolin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{N}$	143,18	$\frac{20^\circ}{1,061 \frac{4}{20^\circ}}$	39	257,6	20,400

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5001 2495	8-Methyl-chinolin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_9\text{H}_6\text{N}$	143,18	1,073 ^{20°}		247,8	∞ A., Ä.; swl. W.	20,401
5002	2-Methyl-chinolin- carbonsäure-(3)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_9\text{H}_6\text{N} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	187,19		235–8 (Zers.)		swl. A., Ä.; nl. W.	22,83
5003	2-Methyl-chinolin- carbonsäure-(4)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_9\text{H}_6\text{N} \cdot \text{CO}_2\text{H}(\text{+H}_2\text{O})$	187,19		244–6 (Zers.)	subl.; Zers.	I. S., h. Eg.; swl. W., Ä.; nl. h. Chlf., PÄ.	22,85
5004	2-Methyl-chinolin- carbonsäure-(5)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_9\text{H}_6\text{N} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	187,19		285 (Zers.)	subl.; Zers.	I. h. S., Ä.; Bzl.	22,86
5005	2-Methyl-chinolin- carbonsäure-(6)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_9\text{H}_6\text{N} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	187,19		259–61 (Zers.)	subl.; Zers.	I. h. A.; swl. h. W.	22,87
5006	2-Methyl-chinolin- carbonsäure-(8)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_9\text{H}_6\text{N} \cdot \text{CO}_2\text{H} \cdot 1\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$	214,21		151		II. h. W.; I. S., Alkali, A.	22,87
5007	2-Methylchinolin- jodäthylat	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_9\text{H}_6\text{N}(\text{J})\text{C}_2\text{H}_5$	299,16		233–4		I. W.; swl. Chlf.; nl. Ä.	20,391
5008	4-Methylchinolin- jodäthylat	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_9\text{H}_6\text{N}(\text{J})\text{C}_2\text{H}_5$	299,16		142–3		I. W., A.; nl. Ä.	20,396
5009	6-Methylchinolin- jodäthylat	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_9\text{H}_6\text{N}(\text{J})\text{C}_2\text{H}_5$	299,16	^{20°} —	171–3			20,398
5010 253	Methyl- β -chloräthyl- äther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	94,54	1,031		90,5	∞ A., Ä.; 8 k. W.	1,337
5011	Methylchlorid	CH_3Cl	50,49	fl. 0,991–25° gasf., 0° g/l	–97,7	–24	400 ml W., 3500 ²⁰ ml A.; I. Eg., Chlf., Ä.	1,59
5014	Methylcholanthren		268,34		176,5 bis 7,5			—
5015	6-Methyl-chromon	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_9\text{H}_6\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}$	160,16	^{21°} —	88–9		I. A., Ä., h. W.	17,337
5016 637	β -Methyl-crotonsäure- äthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	128,17	0,922 ²¹		154–5	II. CS ₂ , A., Bzl., Ä., Lg., Chlf.	2,433

5017	4-Methyl-cumarin		160,16	$\frac{20^\circ}{0,694 \frac{4}{}}$	82	I. A., Bzl.	17,336
5018	Methylcyclobutan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH}_2$	70,13	$\frac{21^\circ}{0,9392 \frac{4}{}}$	39-42	I. A., ml. W.	5,20
5019	1-Methyl-cycloheptanol-(1)	$\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$ $\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	128,12		183,5		6,16
5020	Methylcyclohexadien, s. Nr. 2936						
5021 455	Methylcyclohexan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH}_2$	98,18	$\frac{20^\circ}{0,769 \frac{4}{}}$	-126,3	I. A., A., ml. W.	5,29
5022	dl-cis-1-Methyl-cyclohexanol-(2)	$\text{H}_2\text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} \cdot \text{OH}$	114,18	$\frac{20^\circ}{0,934 \frac{4}{}}$	-9,5	∞ A., A., swl. W.	2 E 6,17
5023	dl-trans-1-Methyl-cyclohexanol-(2)	$\text{H}_2\text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} \cdot \text{OH}$	114,18	$\frac{20^\circ}{0,924 \frac{4}{}}$	-21		2 E 6,18
5024	cis-1-Methyl-cyclohexanol-(4)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{OH}$	114,18	$\frac{21^\circ}{0,913 \frac{4}{}}$	173-4 ⁷⁵⁰ mm	∞ A., A., swl. W.	2 E 6,32
5025	trans-1-Methyl-cyclohexanol-(4)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{OH}$	114,18	$\frac{21^\circ}{0,912 \frac{4}{}}$	173-4 ⁷⁴⁵ mm		2 E 6,32
5026 894	1-Methyl-cyclohexanon-(2)	$\text{H}_3\text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO}$	112,17	$\frac{18^\circ}{0,925 \frac{4}{}}$	162-5	I. A., A., ml. W.	7,14
5027 871	dl-1-Methyl-cyclohexanon-(3)	$\text{H}_3\text{C} \begin{matrix} \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO}$	112,17	$\frac{19^\circ}{0,921 \frac{4}{}}$	168-9 ⁷³⁸ mm	I. A., A., ml. W.	7,17
5028 832	1-Methyl-cyclohexanon-(4)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CO}$	112,17	$\frac{20^\circ}{0,913 \frac{4}{}}$	170	I. A., A., ml. W.	7,18
5029 896	1-Methyl-cyclohexen-(1)	$\text{H}_2\text{C} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \\ \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{C} = \text{CH}_2$	96,17	$\frac{20^\circ}{0,809 \frac{4}{}}$	110-1	I. A., A., ml. W.	5,66

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5030 799	1-Methyl- cyclohexen-(3)	$\text{HC} \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	96,17	$\frac{20^\circ}{0,800}$ $\frac{20}{20}$		103	l. A., Ä.; nl. W.	5,67
5031	N-Methyl- cyclohexylamin	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3$	113,12			145-7		12,6
5032	1-Methyl- cyclohexylamin	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	113,12	$\frac{0^\circ}{0,8729}$ $\frac{4}{4}$	-96	142-2,5 $\frac{750}{mm}$		12,9
5033	cis-2-Methyl- cyclohexylamin	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{NH}_2$	113,12	$\frac{20^\circ}{0,8778}$ $\frac{4}{4}$		153,5-4,0		12(116)
5034	cis-3-Methyl- cyclohexylamin	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{NH}_2$	113,12	$\frac{20^\circ}{0,8552}$ $\frac{4}{4}$		153		12(116)
5035	cis-4-Methyl- cyclohexylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{NH}_2$	113,12	$\frac{20^\circ}{0,8567}$ $\frac{4}{4}$		153,5		12(117)
5036	dl-Methyl- cyclohexyl-carbinol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH}_3$	128,12	$\frac{0^\circ}{0,942}$ $\frac{4}{4}$		189 $\frac{755}{mm}$		6,17
5037	trans-2-Methyl- cyclohexyl-carbinol	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	128,12	$\frac{20^\circ}{0,9342}$ $\frac{4}{4}$		192-2,5		2 E 6,28
5038	3-Methyl- cyclohexyl-carbinol	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	128,12	$\frac{20^\circ}{0,9222}$ $\frac{4}{4}$		198-9		2 E 6,30
5039	trans-4-Methyl- cyclohexyl-carbinol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	128,12			197,5-8,5		6,19

5040 246	Methylcyclopentan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	84,16	$\frac{20^\circ}{0,749} \frac{4}{4}$	-140,5	72742 mm	I. Ä.; nl. W.	5,27
5041	1-Methyl- cyclopentanol(1)	$\text{CH}_3 \cdot (\text{HO})\text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	100,09	$\frac{25^\circ}{0,9041} \frac{4}{4}$	35-7	135-6749 mm	I. A., Ä.	6,8
5042	1-Methyl- cyclopentanone(3)	$\text{OC} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	98,08	$\frac{19^\circ}{0,9140} \frac{4}{4}$		143; 42,5-4413 mm	I. A., Ä.	7,11
5043	Methylcyclopropan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \end{array}$	56,10	$\frac{-20^\circ}{0,691} \frac{0}{0}$		4-5	I. Ä.; nl. W.	5,18
5044	Methyldiäthylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	87,16			65-7	II. W.; I. A., Ä.	4,99
5045	4-Methyl- diazaminobenzol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{N} : \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	211,26		90-1	zers.	nl. W.	16,705
5046	Methyldiodarsin	$\text{CH}_3 \cdot \text{AsI}_2$	344		30	12816 mm	I. A., Ä.; wl. W.	4,601
5047	N-Methyl-3,4-dioxy- β-phenäthylamin	$(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3$	167,20		188-9		wl. W., Ä.	8(325)
5048	2-Methyl-diphenyl	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	168,23	$\frac{20^\circ}{1,010} \frac{4}{4}$		261-4	I. abs. A., Ä.; nl. W.	5,596
5049	3-Methyl-diphenyl	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	168,23	$\frac{1,0310^\circ}{1,01527^\circ}$		272-4	I. abs. A., Ä.; nl. W.	5,596
5050	4-Methyl-diphenyl	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	168,23	$\frac{20^\circ}{1,01527^\circ}$	49-50	267-8	I. abs. A., Ä.; nl. W.	5,597
5051	N-Methyldiphenylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$	183,24	$\frac{1,048}{4}$	-7,6	295-6	I. A.; nl. W.	12,180
5052	4-Methyldiphenylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	183,24		88-9	317-8728 mm	I. A., Ä.; nl. W.	12,905
5053	Methyldiphenyl- carbinol	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	198,25		80-1	175-8020 mm	II. Bzl., Ä.	6,685
5053a	3-Methyl- 1,5-diphenylpyrazol	$\text{HC} \begin{array}{c} \diagup \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{C} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$ $\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{N}$	234,12		63	335750 mm	nl. W.	23,187
5054	4-Methyl- diphenylsulfon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	232,29		124,5		1,6220° A.; wl. Eg., Bzl.	6,418
5055	Methyldipropylamin	$(\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2)_2\text{N} \cdot \text{CH}_3$	115			117		4,139
5056	Methylenblau		373,89		-2H ₂ O, 100	-3H ₂ O, 150	4 W., 2 A.; I. Chlf.; nl. Ä.	27,395

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5057	Methylenbromid	CH ₂ Br ₂	173,86	$\frac{20^\circ}{2,495 \frac{4}{}}$	-52,8	98,5756 mm	∞ A., Aceton, Ä.; 1,173 ^{0°} W.; 1,153 ^{0°} W.	1,67
5058 434	Methylenchlorid	CH ₂ Cl ₂	84,94	$\frac{20^\circ}{1,336 \frac{4}{}}$	-96,7	41,6	∞ A., Ä.; 2,2 ^{0°} W.	1,60
5059	Methylen-dianilin	(C ₆ H ₅ · NH) ₂ CH ₂	198,26	$\frac{20^\circ}{3,325 \frac{4}{}}$	65	208-9 (Zers.)	l. A.; Ä.; nl. PÄ., W.	12,184
5061 2563	Methylenjodid	CH ₂ I ₂	267,84	$\frac{20^\circ}{3,325 \frac{4}{}}$	5,7 (5,2)	180 (Zers.)	∞ Ä., A.; 1,6 ^{0°} W.; 1,42 ^{0°} W.	1,71
5062	β-Methyl- epichlorhydrin	CH ₃ · C(CH ₂) · CH ₂ Cl 	106,55	$\frac{20^\circ}{1,103 \frac{4}{}}$		122-3	3,1 W.	17,11
5063	Methylfluorid	CH ₃ F	34,03	$\frac{-78,6^\circ}{0,8774 \frac{4}{}}$	-141,8	-78,2	ll. A., Ä.; 16615 ^{0°} ml W.	1,59
5064	N-Methyl-formanilid	C ₆ H ₅ · N(CH ₃) · CHO	135,16	$\frac{20^\circ}{1,095 \frac{4}{}}$	13	253716 mm	ll. A.; swl. W.	12,234
5066	Methylfumarsäure	HO ₂ C · C(CH ₃) · CH · CO ₂ H	130,10	1,466	202	250 (Zers.)	2,718 ^{0°} W.; 118100 ^{0°} W.; 30,617-90% ig. A.; swl. Chlf.	2,763
5067 623	2-Methyl-furan	HC — CH HC · O · C · CH ₃	82,10	0,916		65750 mm		17,36
5068	5-Methyl-furfural	HC — CH HC · C · O · C · CHO	110,11	1,10918 ⁰		187	ll. A.; 3,3 W.	17,289
5069	3-Methyl- <i>d</i> -glucose (α)	C ₆ H ₁₄ O ₆	194,11		161			1(453)

5070	3-Methyl-d-glucose (β)	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{OH} \quad \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \quad \quad \quad \\ \text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} \\ \quad \quad \quad \quad \\ \text{OH} \quad \text{H} \quad \text{OH} \quad \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{O} \end{array}$	194,11	135			1(453)
5071	α -Methyl-d-glucosid	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{OH} \quad \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \quad \quad \quad \\ \text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} \\ \quad \quad \quad \quad \\ \text{OH} \quad \text{H} \quad \text{OH} \quad \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{O} \end{array}$	194,11	165-6		63 W., 1,6 A.; nl. A.	1,898
5072	β -Methyl-d-glucosid	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{OH} \quad \text{H} \quad \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \quad \quad \quad \quad \\ \text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} \\ \quad \quad \quad \quad \\ \text{OH} \quad \text{H} \quad \text{OH} \quad \text{H} \\ \text{O} \end{array}$	194,11	104			1,899
5073	α -Methyl-glutarsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	146,14	78-80	214-522 mm	II. W., A., A.	2,655
5074	β -Methyl-glutarsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H})_2$	146,14	86-7	72	II. W., A., A.	2,659
5075	Methylglyoxal	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHO}$	72,06	153		II. A., A.; I. W.	1,762
5076	Methylglyoxim	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{N} \cdot \text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{N} \cdot \text{OH})$	102,06	zers.		I. A., A.	1,764
5077	Methylguanidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}(\text{NH}) \cdot \text{NH}_2$	73,10			II. W., I. A.	4,68
5078	Methylguanidin-nitrat	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{N}_3 \cdot \text{HNO}_2$	138,12	149-50		I. W.	4,69
5079	Methylguanidin-sulfat	$(\text{C}_2\text{H}_5\text{N}_3) \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$	244,28	239-40		swl. A.; 0,05 h. W.	2 E, 4,571
5080	1-Methyl-harnsäure	$\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_3\text{N}_4$	182,14	>360			26,524
5081	3-Methyl-harnsäure	$\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_3\text{N}_4 \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$	191,15	>360 (Zers.)		0,2 h. W.; I. Alkali	26,524
5082	7-Methyl-harnsäure	$\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_3\text{N}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	200,16	>370 (Zers.)		1,3100° W.; I. Alkali	26,525
5083	Methyl-harnstoff	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	74,08	101-2	Zers.	II. W., A.; nl. A.	4,64
5084	Methyl-harnstoff, Nitrat	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HNO}_3$	137,10	128-32			4,65
5085	Methyl-heptadecylketon	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{16} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	282,49	55-6	266,5 ¹¹⁰ mm	II. A., Chlf., A.	1,718
5086	2-Methyl-heptan	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	114,22	-111,3	117,2	I. A.; wl. A.; nl. W.	1,161
5087	3-Methyl-heptan	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	114,22	0,698 $\frac{4}{20^\circ}$	119,0	I. A.; wl. A.; nl. W.	1,162
5088	4-Methyl-heptan	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	114,22	0,705 $\frac{4}{20^\circ}$	118	I. A.; wl. A.; nl. W.	1,162
5089	2-Methyl-heptanol-(2)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	130,22	0,879 ^{20^\circ}	162		1,420

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5090 375	2-Methyl-heptanol-(4)	C ₈ H ₁₈ · CH ₂ · CH(OH) · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	130,22	$\frac{20^\circ}{0,821 \frac{4}{20^\circ}}$		164		1,421
5091 435	2-Methyl-heptanol-(6)	CH ₃ · CH(OH) · [CH ₂] ₃ · CH(CH ₃) ₂	130,22	$\frac{20^\circ}{0,813 \frac{4}{20^\circ}}$		174		1,421
5092 497	3-Methyl-heptanol-(3)	C ₈ H ₁₈ · C(OH)(CH ₃) · [CH ₂] ₃ · CH ₃	130,22	$\frac{20^\circ}{0,820 \frac{21}{20^\circ}}$		162	nl. W.	1,421
5093	4-Methyl-heptanol-(4)	(C ₄ H ₉ · CH ₂) ₂ · C(OH) · CH ₃	130,22	$\frac{20^\circ}{0,825 \frac{20}{22^\circ}}$		161,5	nl. W.	1,421
5094	2-Methyl-heptanon-(4)	C ₈ H ₁₆ · CH ₂ · CO · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	128,21	$\frac{20^\circ}{0,813 \frac{0}{20^\circ}}$		155 ⁷⁵⁰ mm	l. A., Aceton, Ä., Alkali; wl. Chlf. nl. W.	1,706
5095 330	2-Methyl-hepten-(2)	(CH ₃) ₂ C:CH · CH ₂ · CH ₂ · C ₃ H ₅	112,21	$\frac{20^\circ}{0,725 \frac{0}{20^\circ}}$		122,4 ⁷⁵⁶ mm		1,222
5096 334	4-Methyl-hepten-(3)	C ₈ H ₁₆ · CH:C(CH ₃) · CH ₂ · C ₃ H ₅	112,21	$\frac{20^\circ}{0,724 \frac{4}{20^\circ}}$		120,4		1,222
5097 992	2-Methyl- hepten-(2)-ol-(6)	(CH ₃) ₂ C:CH · [CH ₂] ₂ · CH(OH) · CH ₃	128,12	$\frac{20^\circ}{0,854 \frac{4}{20^\circ}}$		176		1,448
5098 726	2-Methyl- hepten-(2)-on-(6)	(CH ₃) ₂ C:CH · [CH ₂] ₂ · CO · CH ₃	126,19	$\frac{20^\circ}{0,860 \frac{20}{0^\circ}}$	-67,1	173-4	∞ A., Ä.; nl. W.	1,741
5099	Methyl-heptyläther	CH ₃ · O · [CH ₂] ₆ · CH ₃	130,22	$\frac{20^\circ}{0,795 \frac{0}{20^\circ}}$		149,8	∞ A., Ä.; nl. W.	1,414
5100 504	Methylheptylketon	CH ₃ · CO · [CH ₂] ₆ · CH ₃	142,23	$\frac{20^\circ}{0,832 \frac{20}{20^\circ}}$	-19	194-6	l. A., Ä.; nl. W.	1,709
5102	Methylhexadecylketon	CH ₃ · [CH ₂] ₁₄ · CO · CH ₃	268,47	$\frac{20^\circ}{0,832 \frac{20}{20^\circ}}$	52	251-2 ¹⁰⁰ mm		1,718
5103	2-Methyl-hexan	(CH ₃) ₂ CH · [CH ₂] ₄ · CH ₃	100,20	$\frac{20^\circ}{0,679 \frac{4}{20^\circ}}$	-118,2	90,0	∞ Ä.; l. A.; nl. W.	1,156
5104	3-Methyl-hexan	C ₂ H ₅ · CH(CH ₃) · CH ₂ · C ₄ H ₉	100,20	$\frac{20^\circ}{0,687 \frac{4}{13^\circ}}$	-119,4	91,8	∞ Ä.; l. A.; nl. W.	1,157
5105 413	2-Methylhexanol-(1)	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CH(CH ₃) · CH ₂ · OH	116,20	$\frac{20^\circ}{0,831 \frac{4}{13^\circ}}$		162-4 ⁷⁵⁰ mm	∞ A., Ä.	1,415

5106 320	2-Methylhexanol-(2)	$(CH_3)_2C(OH)[CH_2]_3 \cdot CH_3$	116,20	$\begin{smallmatrix} 20^\circ \\ 0,815 \\ 20 \end{smallmatrix}$	141–2755 mm	∞ A., $\tilde{A}$., nl. W.	1,415
5107 397	2-Methylhexanol-(3)	$(CH_3)_2CH \cdot CH(OH) \cdot [CH_2]_2 \cdot CH_3$	116,20	$\begin{smallmatrix} 16,7^\circ \\ 0,827 \\ 4 \end{smallmatrix}$	145–6	∞ A., $\tilde{A}$.; nl. W.	1,416
5108	2-Methylhexanol-(4)	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot C_2H_5$	116,20		147–8756 mm	∞ A., $\tilde{A}$.	1,416
5109	2-Methyl-hexanol-(5)	$(CH_3)_2CH \cdot [CH_2]_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_3$	116,20	$\begin{smallmatrix} 0,819 \\ 17,5^\circ \end{smallmatrix}$	148–50	∞ A., $\tilde{A}$.	1,416
5110 466	2-Methyl-hexanol-(6)	$(CH_3)_2 \cdot CH \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_2 \cdot OH$	116,20	$\begin{smallmatrix} 0,825 \\ 4 \end{smallmatrix}$	170,5755 mm	∞ A., $\tilde{A}$.; swl. W.	1,416
5111 420	3-Methyl-hexanol-(3)	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot C(CH_3) \cdot (OH) \cdot C_2H_5$	116,20	$\begin{smallmatrix} 0,828 \\ 4 \end{smallmatrix}$	140,3745 mm	∞ A., $\tilde{A}$;	1,416
5112	3-Methyl-hexanol-(4)	$C_2H_5 \cdot CH(CH_3) \cdot CH(OH) \cdot C_2H_5$	116,20	$\begin{smallmatrix} 0,852 \\ 20^\circ \end{smallmatrix}$	149–50	1. A., $\tilde{A}$.; nl. W.	1,416
5113 322	Methylhexylketon	$CH_3 \cdot CO \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3$	128,21	$\begin{smallmatrix} 0,819 \\ 4 \end{smallmatrix}$	172,9	∞ A., $\tilde{A}$.; nl. W.	1,704
5114	1-Methyl-hydantoin	$\begin{array}{c} OC-NH \\ \quad \diagup \\ H_3C \cdot N(CH_3) \cdot CO \end{array}$	114,10		subl.	1. W., A.; 3 $\tilde{A}$.	24,244
5115	5-Methyl-hydantoin	$\begin{array}{c} OC-NH \\ \quad \diagup \\ CH_3 \cdot HC \cdot NH \cdot CO \end{array}$	132,12	145 (wf.)		1. W., A.; wl. $\tilde{A}$.	24,279
5116	Methylhydrazin	$CH_3 \cdot NH \cdot NH_2$	46,07	<–80	87745 mm	∞ A., $\tilde{A}$;	4,546
5117	Methylhydrazin-sulfat	$CH_3 \cdot NH \cdot NH_2 \cdot H_2SO_4$	144,15	142		1. W.; nl. Lg.	4,547
5118	2-Methyl-hydrazobenzol	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot NH \cdot C_6H_5$	198,26	101–2		1. $\tilde{A}$.; wl. k. A.; nl. W.	15,497
5119	3-Methyl-hydrazobenzol	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot NH \cdot C_6H_5$	198,26	59–61		11. A.; 1. Bzl.; wl. $\tilde{A}$.; nl. W.	15,506
5120	4-Methyl-hydrazobenzol	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot NH \cdot C_6H_5$	198,26	86–7		11. A.; Bzl., $\tilde{A}$.	15,511
5121	2-Methyl-hydrochinon	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot (OH)_2$	124,13	124–5	16311 mm	11. W., A., $\tilde{A}$.	6,874
5122	α -Methyl-hydroxyamin	$CH_3 \cdot O \cdot NH_2$	47,06	49–50			1,288
5123	β -Methyl-hydroxyamin	$CH_3 \cdot NH \cdot OH$	47,06	42	62,515 mm	11. W., A.; wl. $\tilde{A}$.	4,534
5124	α -Methyl-hydroxyamin-hydrochlorid	$CH_3 \cdot O \cdot NH_2 \cdot HCl$	83,52	151		1. W., A.; nl. $\tilde{A}$.	1,288

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5125	Methylhypochlorit	CH ₃ · O · Cl	66,49			12726 mm		1,282
5126	1-Methyl-l-imidazol	$\begin{array}{c} \text{HC} \text{---} \text{N} \text{---} \text{CH} \\ \parallel \quad \diagup \\ \text{HC} \cdot \text{N}(\text{CH}_3) \end{array}$	82,10	1,036 ^{10°}	-6	197-9	∞ W.	23,46
5127	4-Methyl-imidazol	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C} \text{---} \text{N} \text{---} \text{CH} \\ \parallel \quad \diagup \\ \text{HC} \cdot \text{NH} \end{array}$	82,10	1,008 ^{20°}	56	262,9		23,69
5128	2-Methyl-l-4 ¹ -imidazolin	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \text{---} \text{N} \text{---} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \parallel \quad \diagup \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{NH} \end{array}$	84,12		105	195-8	I. W., A. Chlf.; nl. Ä.	23,31
5129	2-Methyl-l-inden	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \quad \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH} \end{array}$	130,08	0,9897 ^{14°}		184-5741 mm		5(250)
5130	1-Methyl-l-indol	$\begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \quad \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{N}(\text{CH}_3) \end{array}$	131,17	1,071 ^{0°}	<-20	242,4	II. A., Ä.; nl. W.	20,308
5131	2-Methyl-l-indol	$\begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \quad \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \end{array}$	131,17	1,07	59-60	272 ⁷⁵⁰ mm	II. A., Ä.; I. h. W., HCl	20,311
5132	3-Methyl-l-indol (Skatol)	$\begin{array}{c} \text{C}(\text{CH}_3) \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{C}_6\text{H}_4 \quad \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \end{array}$	131,17		95	265-6755 mm	0,05 k. W.; I. A., Ä., Bzl., Chlf.	20,315
5133	5-Methyl-l-indol	$\begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \quad \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{NH} \end{array}$	131,17		58,5	267	I. h. W., A., Bzl., Ä.	20,317
5134	Methylinosit	(HO) ₅ C ₆ H ₄ · O · CH ₃	194,18	1,52	186-7		II. W.; nl. abs. A., Ä., Chlf.	6,1193

5135	N-Methyl-isatin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N} \end{array} \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	161,15		134		I. wss. NaOH	21,446
5136	O-Methyl-isatin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N} \end{array} \text{C} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	161,15		101-2		I. Alkali, h. HCl; wl. k. W.	21,583
5137	5-Methyl-isatin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{NH} \end{array}$	161,15	$\frac{91^\circ}{4}$ $\frac{20^\circ}{4}$	187		I. A., h. HCl; wl. Ä.; swl. n. Alkali	21,509
5138	Methylisoamyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	102,17	0,687		91 765 mm		1,400
5139	Methylisoamylamin	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3$	101,19	0,7428		108-107,58,5 mm	I. A.; nl. Ä.	4,181
5140	Methylisoamylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	114,18	0,81320 ²⁰		144	∞ A., Ä.; swl. W.	1,701
5141 817	Methylisoamylketoxim	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{NOH}) \cdot \text{C}_3\text{H}_7$	129,20	0,888		195-6761 mm		1,701
5142	Methylisobutyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	88,15	0,731		59741 mm	∞ A., Ä.; nl. W.	1,376
5143	Methylisobutylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	87,16	0,72218 ²⁰		76-8		4,164
5144	Methyl- isobutyl-glyoxal	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	128,17	0,908		138	I. A., Ä.	1,793
5145 135	Methylisobutylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	100,16	0,8101 ⁴ $\frac{16^\circ}{4}$	-84,7	117-9	∞ A., Bzl., Ä.; 220° W.	1,691
5146 1843	Methylisocyanat	$\text{CH}_3 \cdot \text{N} \cdot \text{CO}$	57,05	0,967 ⁴ $\frac{16^\circ}{4}$		43-5		4,77
5147	Methylisocyanid	$\text{CH}_3 \cdot \text{NC}$	41,06	0,734 ⁴	-45	59,6	∞ A., Ä.; 1015° W.	4,56
5148 5149	Methylisohexylketon 5-Methyl- isophthalensäure	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}[\text{CH}_2]_3\text{CO} \cdot \text{CH}_3$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_2$	128,20 180,15	0,816519 ¹⁰	290-1	165 subl.	∞ A., Ä.; nl. W. II. A., Ä.; swl. sd. W.	1,706 9,864
5150	Methyl- isopropylacetylen	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_3$	82,14	0,73210 ²⁰		71-2		1,255
5151 20	Methylisopropyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	74,12	0,735 ²⁰		32,5777 mm	∞ A., Ä.; swl. W.	1,362

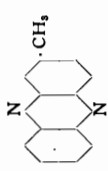
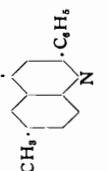
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5152	Methyl- isopropyl-glyoxal	CH ₃ · CO · CO · CH(CH ₃) ₂	114,14	$\frac{11^{\circ}}{0,9215}$		115-6	I. A., Ä.; swl. W.	1,790
5153	2-Methyl-5- isopropyl-hexanol-(6)	(CH ₃) ₂ CH · [CH ₂] ₃ · CH · CH(CH ₃) ₂ CH ₂ · OH	158,28	0,849 ^{0°}		210-2		1,427
5154	Methylisopropylketon	CH ₃ · CO · CH(CH ₃) ₂	86,13	$\frac{20^{\circ}}{0,803}$	-92	95	∞ A., Ä.; swl. W.	1,682
5155	Methylisopropylketon- semicarbazon	C ₃ H ₇ (CH ₃)C · N · NH · CO · NH ₂	143,19		114		II. A., Ä.; l. W.	3,103
5156	Methyl- isopropylketoxim	CH ₃ · C(=NOH) · C ₂ H ₅	101,15			157-8	∞ A., Ä.; l. W.	1,683
5157	Methylisothiocyant	CH ₃ · N · C · S	73,11	$\frac{37^{\circ}}{1,069}$	35-6	119 ⁷⁵⁹ mm	∞ A., Ä.; swl. W.	4,77
5158	Methylisothio- harnstoff-sulfat	(C ₂ H ₄ N ₂ S) ₂ · H ₂ SO ₄	278,36	$\frac{20^{\circ}}{2,279}$	241-2 (Zers.)		I. h. W.; nl. A.	3(78)
5159 1886	Methyljodid	CH ₃ J	141,95		-64,4	42,3	∞ A., Ä.; 1,815° W.	1,69
5160	Methylkohlenensäure	HO · CO · O · CH ₃	76,03		-57			3,4
5161	Methylmalonsäure	CH ₃ · CH(CO ₂ H) ₂	118,09	$\frac{15^{\circ}}{1,455}$	zers. 120-35		II. A., Ä.; 66 ²⁰ ° W.	2,627
5162 280	Methylmalonsäure- diäthylester	CH ₃ · CH(CO ₂ · C ₂ H ₅) ₂	174,19	$\frac{15^{\circ}}{1,021}$		201,2-1,4	∞ A., Ä.; nl. W.	2,629
5163	Methylmalonsäure- dimethylester	CH ₃ · CH(CO ₂ · CH ₃) ₂	146,14	$\frac{25^{\circ}}{1,028}$		179	∞ A., Ä.; nl. W.	2,628
5164	α-Methyl- <i>d</i> - mannosid	$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{OH} \quad \text{OH} \quad \text{H} \\ \quad \quad \quad \quad \\ \text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \cdots \text{C} \cdots \text{C} \cdots \text{C} \cdots \text{C} \\ \quad \quad \quad \quad \\ \text{OH} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \quad \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array} $	194,18	$\frac{20^{\circ}}{1,473}$	193-4		30,715° W.; nl. Ä.	31,292
5165	Methylmercaptan	CH ₃ · SH	48,10	0,896 ^{0°}	-121	5,8 ⁷⁵² mm	II. A., Ä.; l. W.	1,288

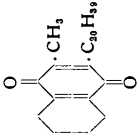
5166	2-Methylmercapto- benzthiazol		181,26	52				I. konz. S.	27,109
5167	N-Methyl-5-methyl-5- cyclohexenyl- barbitursäure (Na-Salz = Evipan)	$\text{OC} \begin{array}{c} \diagup \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{NH} \text{---} \text{CO} \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{C}_6\text{H}_9 \end{array}$	236,26	143-5				I. h. A.; wl. Ä., W.	2 E 34,294
5168	Methylmonosilan	$\text{CH}_3 \cdot \text{SiH}_3$	46,12	-156,7	0,62-57° 14°			nl. W.	4(579)
5169 2497	1-Methyl-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CH}_3$	142,19	-19	1,025 $\frac{4}{30^\circ}$			II. A., Ä.; nl. W.	5,566
5170	2-Methyl-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CH}_3$	142,19	35-6	0,994 $\frac{4}{30^\circ}$			II. A., Ä.; nl. W.	5,567
5171	2-Methyl- naphthochinon-(1,4)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6\text{O}_2$	172,17	106				I. A., Bzl., Ä.; wl. PÄ.; nl. W.	2 E 7,656
5172	Methylnaphtochinon- monoxim	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6\text{O} \cdot \text{NOH}$	187,19	166-8				I. A., Pyridin; nl. W.	—
5173	1-Methyl-naphthol-(2)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{OH}$	158,19	112				I. A., Ä.; wl. h. W.	6,664
5174	2-Methyl-naphthol-(1)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{OH}$	158,19	64-5				I. A., Ä.;	6(320)
5175	N-Methyl- α -naphthylamin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3$	157,21					I. CS ₂ , A., Ä.	12,1221
5176	N-Methyl- β -naphthylamin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3$	157,21						12,1273
5177	dl-Methyl- α -naphthylcarbinol	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{OH}$	172,09	66					6(321)
5178	Methyl- β -naphthylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	170,20	55-6	49°				7,402
5179	Methylnitramin	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{NO}_2$	76,06	38	1,243 $\frac{4}{49^\circ}$			II. W., A.; wl. Ä.	4,567
5180	Methylnitrat	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{NO}_2$	77,04	expl.	1,20325° fl.			I. A., Ä.	1,284
5181	Methylnitrit	$\text{CH}_3 \cdot \text{ONO}$	61,04	-12	0,99115°			I. A., Ä.	1,284
5182	Methylnitrolsäure	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{CH} \cdot \text{N} \cdot \text{OH}$	90,04	64,8 (Zers.)	20°			I. W., A., Ä.	2,92
5183 225	2-Methyl-nonan	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}_3$	142,28	-74,7	0,728 $\frac{4}{20^\circ}$				1,168
5184 273	3-Methyl-nonan	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}_3$	142,28	166,9	0,735 $\frac{4}{20^\circ}$				2 E 1,130
5185 258	5-Methyl-nonan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	142,28	166,2	0,732 $\frac{4}{20^\circ}$				1(65)

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5187 <i>545</i>	Methylnonylketon	CH ₃ · [CH ₂] ₈ · CO · CH ₃	170,29	$\frac{20^{\circ}}{0,828}$ $\frac{20}{18^{\circ}}$	15–6	230–1 ⁷⁴⁰ mm	I. A., Ä.; nl. W.	1,713
5188 <i>1007</i>	2-Methyl- octadien-(4, 6)	CH ₃ · CH : [CH] ₃ · CH · CH ₂ · CH · (CH ₃) ₂	124,22	$\frac{20^{\circ}}{0,759}$ $\frac{4}{20^{\circ}}$	149	149	nl. W.	1,260
5189	2-Methyl-octan	(CH ₃) ₂ CH · [CH ₂] ₆ · CH ₃	128,25	$\frac{20^{\circ}}{0,713}$ $\frac{4}{20^{\circ}}$	-80,5	143		—
5190	3-Methyl-octan	C ₂ H ₅ · CH(CH ₃) · [CH ₂] ₄ · CH ₃	128,25	$\frac{20^{\circ}}{0,721}$ $\frac{17^{\circ}}{20^{\circ}}$	-108	144,2	I. Ä.; nl. W.	1,166
5191 <i>188</i>	4-Methyl-octan	CH ₃ · [CH ₂] ₃ · CH(CH ₃) · [CH ₂] ₃ · CH ₃	128,25	$\frac{20^{\circ}}{0,725}$ $\frac{4}{19^{\circ}}$	-119,3	142 ⁷⁷¹ mm	nl. W.	1(63)
5192	2-Methyl-octanol-(2)	(CH ₃) ₂ C(OH) · [CH ₂] ₆ · CH ₃	144,25	$\frac{19^{\circ}}{0,823}$ $\frac{19}{20^{\circ}}$		178	I. A., Ä.; nl. W.	1,424
5193	Methyloctylketon	CH ₃ · CO · [CH ₂] ₇ · CH ₃	156,26	$\frac{20^{\circ}}{0,825}$ $\frac{20^{\circ}}{111}$	14	209 ⁷⁵⁰ mm	I. A., Ä.; nl. W.	1,711
5194	Methylolharstoff	H ₂ N · CO · NH · CH ₂ · OH	90,06		111		II. W., I. Ä.; nl. Ä.	3,59
5195	Methylorange, s. Nr. 4088			$\frac{48^{\circ}}{0,8140}$ $\frac{48}{20^{\circ}}$	48	319–20	I. Ä., Bzl.; wl. Ä.; nl. W.	1,718
5196	Methyl- pentadecylketon	CH ₃ · [CH ₂] ₁₃ · CO · CH ₃	254,44	$\frac{17^{\circ}}{0,664}$ $\frac{4}{20^{\circ}}$	-118	63,2	I. Ä.; nl. W.	1,149
5197 <i>61</i>	3-Methyl-pentan	(C ₂ H ₅) ₂ CH · CH ₃	86,17	$\frac{17^{\circ}}{0,924}$ $\frac{4}{20^{\circ}}$		196	I. W., A., Ä.	1,486
5198	2-Methyl- pentandiol-(2, 4)	(CH ₃) ₂ C(OH) · CH ₂ · CH(OH) · CH ₃	118,17	$\frac{20^{\circ}}{0,826}$ $\frac{4}{18^{\circ}}$		148 ⁶² mm	∞ A., Ä.; swl. W.	1,409
5199 <i>339</i>	2-Methyl-pentanol-(1)	C ₂ H ₅ · CH ₂ · CH(CH ₃) · CH ₂ · OH	102,17	$\frac{20^{\circ}}{0,809}$ $\frac{4}{18^{\circ}}$	-107	122,5–3,5 ⁷⁶² mm	∞ A., Ä.; swl. W.	1,409
5200	2-Methyl-pentanol-(2)	(CH ₃) ₂ C(OH) · CH ₂ · C ₂ H ₅	102,17	$\frac{18^{\circ}}{0,826}$ $\frac{4}{20^{\circ}}$		127,5 ⁷²¹ mm	∞ A., Ä.; swl. W.	1,410
5201 <i>285</i>	2-Methyl-pentanol-(3)	(CH ₃) ₂ CH · CH(OH) · C ₂ H ₅	102,17					

5202 234	2-Methyl-pentanol-(4)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	102,17	$\frac{20^\circ}{0,813 \frac{4}{20^\circ}}$	<-38	131,8	$\infty \text{ A., } \tilde{\text{A.}}; 1,620^\circ \text{ W.}$	1,410
5203 296	2-Methyl-pentanol-(5)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	102,17	$\frac{4}{0,816}$		151-274,7 mm	$\infty \text{ A., } \tilde{\text{A.}}; \text{ swl. W.}$	1,411
5204	3-Methyl-pentanol-(1)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	102,17	$\frac{20^\circ}{0,826 \frac{20^\circ}{18^\circ}}$		152-3	$\text{I. A., } \tilde{\text{A.}}; \text{ nl. W.}$	1,411
5205 381	3-Methyl-pentanol-(2)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	102,17	$\frac{4}{0,831 \frac{4}{20^\circ}}$		135762 mm		1,411
5206 368 5207	3-Methyl-pentanol-(3) 3-Methylpentanon-(2), s. Nr. 4991	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)(\text{OH}) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	102,17	$\frac{0}{0,824}$		122,5758 mm	nl. W.	1,411
5208	2-Methyl-penten-(2)	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	84,16	$\frac{20^\circ}{0,690 \frac{4}{20^\circ}}$		67,2-7,5	$\text{I. } 2 \text{ H}_2\text{SO}_4 + 1 \text{ H}_2\text{O}$	1,217
5209	3-Methyl-penten-(2), niedrig siedend	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot (\text{CH}_3)\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	84,16	$\frac{20^\circ}{0,722 \frac{15^\circ}{20^\circ}}$		65,1-5,7		2 E 1,194
5210 173	3-Methyl-penten-(2), höher siedend	$\text{C}_3\text{H}_7 \cdot (\text{CH}_3)\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	84,16	$\frac{20^\circ}{0,693 \frac{20^\circ}{25^\circ}}$		70,1		2 E 1,194
5211	2-Methyl-penten-(2)-al-(1)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CHO}$	98,14	$\frac{4}{0,854 \frac{4}{18^\circ}}$		137,3759 mm	nl. W.	1,735
5212	2-Methyl-penten-(4)-ol-(2)	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{OH}$	100,16	$\frac{0}{0,831}$	-73	119,5	$\text{I. A., } \tilde{\text{A.}}$	1,445
5213	p-Methyl-phenacyl-alkohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	150,17	89-90				8,113
5214	2-Methyl-phenazin		194,23		117	350 (schw. Zers.)	$\text{I. H}_2\text{SO}_4 \text{ A.,}$ $\text{Chlf., } \tilde{\text{A.}};$ wl. h. W.	23,237
5215	6-Methyl-2-phenyl-cinchoninsäure-äthylester		291,33		75-6		I. S., h. A., $\text{Chlf., } \tilde{\text{A.}};$ nl. W.	22(520)
5216	N-Methyl-p-phenylendiamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	122,17		35,5	257-9,5	$\text{I. W., A., } \tilde{\text{A.}}$	13,71

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5217	Methyl- p-phenyldiamin- hydrochlorid	CH ₃ · NH · C ₆ H ₄ · NH ₂ · 2HCl	195,10	20° 1,101 ⁴			II. W.; wl. A.; nl. A.	—
5218	Methyl-phenyl-glyoxal	CH ₃ · CO · CO · C ₆ H ₅	148,15		82	216–8	0,330° W. I. A., Ä.	7,677 12,418
5219	N-Methyl- N-phenylharnstoff	H ₂ N · CO · N(C ₆ H ₅) · CH ₃	150,09	21,6° 1,038 ⁴ 13° 1,04 ¹⁵			∞ Ä., A., Chlf., Bzl.; wl. h. W. I. A., Ä.	15,117
5220	α-Methyl-phenyl- hydrazin	C ₆ H ₅ · N(CH ₃) · NH ₂	122,17			131 ³⁵ mm		15,118
5221	β-Methyl-phenyl- hydrazin	C ₆ H ₅ · NH · NH · CH ₃	122,17		182	110–212–15 mm	II. W.; swl. k. A.	15,118
5222	α-Methyl-phenyl- hydrazin-sulfat	(C ₆ H ₅) ₂ NH · NH · CH ₃ · H ₂ SO ₄	342,41					6,590
5223	3-Methyl-1-phenyl- pentin-(1)-ol-(3)	C ₃ H ₅ · C(OH)(CH ₃)C : C · C ₆ H ₅	174,09	0,9906		129–30 ⁹ mm	7000 ⁰ ml Ä.; wl. A.; nl. W.	4,580
5224	Methylphosphin	CH ₃ · PH ₂	48,03			–14 ⁷⁵⁹ mm		—
5225	2-Methyl-3-phytyl- naphthochinon-(1,4) (Phyllochinon)		450,68				I. abs. Ä. Aceton, PÄ.; nl. W.	—
5226	dl-2-Methyl-piperidin (α-Pipecolin)	CH ₃ · C ₅ H ₁₀ N	99,17	0,862 ⁰ 0° 0° ⁴		118–9 ⁷⁵³ mm	I. W.; nl. wss. KOH	20,95
5227	dl-3-Methyl-piperidin (α-Pipecolin)	CH ₃ · C ₅ H ₁₀ N	99,17	0,864 ⁴		125–6	I. W.	20,100
5228	4-Methyl-piperidin	CH ₃ · C ₅ H ₁₀ N	99,17	0,867 ⁰		127–9	I. W.	20,101
5229	N-Methyl-piperidin	CH ₃ · NC ₅ H ₁₀	99,17	0,821 ¹⁵		107		20,16
846								
5230	Methylpropargyläther	HC : C · CH ₃ · O · CH ₃	70,09	0,83 ^{12,5}		63	∞ A., Ä.; swl. W.	1,454
5231	2-Methyl- propen-(1)-ol-(3)	CH ₂ : C(CH ₃) · CH ₂ · OH	72,10	0,852		114,5	25 W.	1,443
5232	Methylpropenylketon	CH ₃ · CH : CH · CO · CH ₃	84,11	0,856 ²⁰		122–4 ⁷⁴⁵ mm	I. W.	1,732

701

5233	4-Methyl- propiphenon	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	148,09	$\frac{20^\circ}{4}$ 0,993	239 ⁷⁶³ mm	7,317
5234	Methylpropylacetylen	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	82,08	$0,749^{90}$	83-4	1,253
5235	Methyl-propyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	74,12	$0,738^{200}$	39-40	1,354
5236	Methylpropylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	73,14	$0,720^{170}$ $\frac{40}{4}$	62-4	4,137
5237	Methylpropylglyoxal	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	114,14	$0,934^0$ $\frac{150}{15}$	128	1,787
5238	Methylpropylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	86,13	$0,812^{15}$ $\frac{200}{20}$	102	1,676
5239	Methylpropylketoxim	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{:NOH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	101,15	$0,910^4$ $\frac{200}{140}$	168 ⁷⁴⁸ mm	1,677
5240	2-Methyl-pyrazin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_4\text{H}_4\text{N}_2$	94,11	$1,0290^4$ $\frac{140}{140}$	136-7	23,94
5241	1-Methyl-pyrazol	$\text{HC} \text{---} \text{CH} \text{---} \text{N} \text{---} \text{CH} \text{---} \text{N}$ $\text{HC} \text{---} \text{N}(\text{CH}_3) \text{---} \text{N}$	82,06	0,993	127	23,40
5242	5-Methyl-pyrazol	$\text{HC} \text{---} \text{CH} \text{---} \text{N} \text{---} \text{CH} \text{---} \text{N}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C} \text{---} \text{NH} \cdot \text{N}$	82,06	1,022	204	23,50
5243	3-Methyl-pyrazolon-(5)	$\text{H}_2\text{C} \text{---} \text{C} \text{---} \text{CH}_3$ $\text{OC} \cdot \text{NH} \cdot \text{N}$	98,10		subl.	24,19
5244	2-Methyl-pyridin (Pikolin), s. Nr. 6489	$\text{HC} \text{---} \text{CH} \text{---} \text{N}$ $\text{HC} \cdot \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3$	81,11	0,945	147-8 ⁷⁵⁰ mm	20,170
5245	3-Methyl-pyridin, s. Nr. 6490	$\text{HC} \text{---} \text{C} \text{---} \text{CH}_3$ $\text{HC} \cdot \text{NH} \cdot \text{C} \text{---} \text{CH}_3$	81,11		142-3 ⁷⁴³ mm	20,171
5246	4-Methyl-pyridin, s. Nr. 6491					
5247	2-Methyl-pyrrol					
5248	3-Methyl-pyrrol					

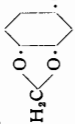
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5249 1408	N-Methyl-pyrrol	$\text{HC} \begin{array}{c} \text{---} \text{CH} \\ \parallel \\ \text{HC} \cdot \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} \end{array}$	81,11	0,920 ^{10°}		114–5748 mm	∞ A., Ä.; nl. W.	20,163
5250	N-Methyl-pyrrolin	$\text{HC} \begin{array}{c} \text{---} \text{CH} \\ \parallel \\ \text{HC} \text{---} \text{CH} \end{array}$	83,13			79–80	∞ W.; I. A., Chlf., Ä.	20,133
5251	Methyl- quecksilberbromid	$\text{HC} \begin{array}{c} \text{---} \text{CH} \\ \parallel \\ \text{HC} \text{---} \text{CH} \end{array}$	295,5		172		I. A.	2E4,1050
5252	Methyl- quecksilberchlorid	$\text{H}_3\text{C} \cdot \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_3$	251,5	4,0	170		I. A.; mit Dampf flüchtig	4,681
5253	Methyl- quecksilberjodid	$\text{CH}_3 \cdot \text{HgBr}$	342,5		152		I. A., Ä.; nl. W.	4,681
5254	5-Methyl-resorcin, s. Nr. 3489	$\text{CH}_3 \cdot \text{HgJ}$						
5255	Methylrot	CO_2H 	269,29		183		I. A., Eg.; swl. W.	16,329
5256 2072	3-Methyl- salicylaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CHO}$	136,14		17	208–9	I. A., Ä., Chlf.; swl. W.	8,98
5257	Methylschwefelsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{OSO}_3\text{H}$	112,10		<–30	zers. 149–51	0,571 ^{1°} W.	1,283 4,629
5258	Methylislanorthosäure- triäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{Si}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_3$	178,20	0,9283 ^{0°}				
5259 2533	3-Methyl-stilben	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	194		52,5 bis 53	206–7 ³⁰ mm	II. Ä.; I. A.; nl. W.	2E5,553
5260	4-Methyl-stilben	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	194		119–20		I. A.; wl. A.	5,664
5262	Methyltartronsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OH})(\text{CO}_2\text{H})_2$	134,09		142 (Zers.)	zers. ~170	II. W., A., Ä.	3,440
5263 1217	Methylthiocyanat	$\text{CH}_3 \cdot \text{S} \cdot \text{CN}$	73,11	1,069 ⁴	–52	130–3	∞ A., Ä.; swl. W.	3,175
5264	Methylthioharnstoff	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CS} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3$	90,14		118–9		II. W., A.; wl. Ä.	4,70
5265 1831	3-Methyl-thiophen	$\text{HC} \text{---} \text{C} \cdot \text{CH}_3$ $\parallel$ $\text{HC} \cdot \text{S} \cdot \text{CH}$	98,16	1,0247 ^{16°}		1147 ³⁸ mm	nl. W.	17,38

5266	Methyl-o-toluidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3$	121,18	0,973 ^{15°}		206-7	∞ A., Å.; nl. W.	12,784
5267	Methyl-m-toluidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3$	121,18	55° 0,935 ⁴		206-7	∞ A., Å.; nl. W.	12,856
5268	Methyl-p-toluidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3$	121,18	20° 0,981 ⁴		209-11 ⁷⁶¹ mm	∞ A., Å.; nl. W.	12,902
5269	Methyl-o-tolyl-äther	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	122,08	13° 0,978 ⁴		171,3	II. A., Å.; nl. W.	6,352
5270	Methyl-m-tolyl-äther	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	122,08	20° 0,970 ⁴		177,2	I. A.	6,376
5271	Methyl-p-tolyl-äther	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	122,08	0,970 ⁴		176,5	I. A.	6,392
5272	Methyl-o-tolyl-keton	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	134,17	1,0201 ^{13°} 0° 1,0165 ⁴		216		7,306
5273	Methyl-m-tolyl-keton	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	134,17	20° 1,0051 ⁴		220		7,307
5274	Methyl-p-tolyl-keton	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	134,17	16° 1,030 ⁴ 0,7437	28	225 ⁷³⁶ mm	I. A., Å.	7,307
5275	Methyl-p-tolylsulfid	$\text{CH}_3 \cdot \text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	138,22	20° 0,8390 ⁴		209 ⁷⁴⁷ mm		6,417
5276	Methyl-triäthylmonosilan	$\text{CH}_3\text{Si}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$	130,2	20° 0,8406 ^{10°}		127		—
5277	2-Methyl-tridecanol-(3)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	214,24		20	164 ²⁹ mm	I. A.	1(219)
5278	4-Methyl-tridecanol-(4)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	214,24			140-2 ¹³ mm		2 E 1,465
5279	2-Methyl-tridecanon-(3)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	212,22		47	266-8 ⁷⁴⁵ mm		1(372)
5280	Methyl-triphenyl-methyl-äther	$(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{C} \cdot \text{OCH}_3$	274,34		83-4			6,716
5281	N-Methyltyrosin	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{NH} \cdot \text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	195,21		< 250	zers. 280	0,14 ^{20°} W., 0,5100° W., 0,07 abs. A.; I. HN_4OH ; nl. Å.	14,612
5282	Methylumbelliferon, s. Nr. 6097	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CH}_3$	198,34		28-9	260-5	II. A., Å.; nl. W.	1,715
5283	Methylundecylketon [Tridecanon-(2)]	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2) \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CH}_3$	255,40	0,823 ^{28°}	126			1,106
5284	Methylundecyl-keton-Semicarbazon							

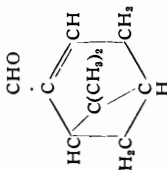
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5285	1-Methyl-uracil	$\begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{HC} \quad \text{CH} \quad \text{NH} \end{array}$	126,11		174–5		II. W., A.; nl. Bzl.	24,316
5286	3-Methyl-uracil	$\begin{array}{c} \text{CO} \quad \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \quad \diagup \quad \diagdown \\ \text{HC} \quad \text{CH} \quad \text{NH}(\text{CH}_3) \quad \text{CH} \end{array}$	126,11		232		I. W., wss. NaOH, h. A.; nl. verd. HCl	24,316
5287	4-Methyl-uracil	$\begin{array}{c} \text{CO} \quad \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \quad \diagup \quad \diagdown \\ \text{HC} \quad \text{CO} \quad \text{NH} \quad \text{CH} \\ \quad \quad \quad \diagup \quad \diagdown \\ \quad \quad \quad \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{NH} \end{array}$	126,11		zers. 270–80		0,722° W.; I. H ₂ SO ₄ , Alkali, NH ₄ OH; wl. A.; swl. A.	24,342
5288	5-Methyl-uracil	$\begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH} \quad \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} \quad \text{CH} \cdot \text{NH} \end{array}$	126,11	$\frac{19^\circ}{1,009 \frac{4}{18^\circ}}$	325 (Zers.)		0,425° W.; I. H ₂ SO ₄ , Alkali; wl. A.; swl. A.	24,553
5289 371	Methylurethan	CH ₃ · NH · CO ₂ · C ₂ H ₅	103,12	$\frac{18^\circ}{1,009 \frac{4}{18^\circ}}$		170	I. A.; 6916° W.	4,64
5290	α-Methyl- valeriansäure	C ₆ H ₅ · CH ₂ · CH(CH ₃) · CO ₂ H	116,16	$\frac{0}{0,928}$		193 ⁷⁴⁸ mm	∞ abs. A.; II. W.; I. A.	2,326
5291	β-Methyl- valeriansäure	C ₆ H ₅ · CH(CH ₃) · CH ₂ · CO ₂ H	116,16	$\frac{0}{0,92419^\circ}$ $\frac{25^\circ}{25^\circ}$		197–8		2,331
5293	Methyl- xanthogensäure- äthylester	CH ₃ · O · C · S · S · C ₂ H ₅ $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{OH} \quad \text{H} \quad \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \quad \quad \quad \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} \quad \text{C} \quad \text{C} \quad \text{C} \\ \quad \quad \quad \\ \text{OH} \quad \text{H} \quad \text{OH} \quad \text{H} \end{array}$	136,22	$\frac{4}{1,119}$		183–4	I. A., A.; nl. W.	3,210
5294	β-Methyl-L-xylosid	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{OH} \quad \text{H} \quad \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \quad \quad \quad \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} \quad \text{C} \quad \text{C} \quad \text{C} \\ \quad \quad \quad \\ \text{OH} \quad \text{H} \quad \text{OH} \quad \text{H} \end{array}$	164,16		90–2		I. h. Essigester, A.; wl. A.	31,54
5295	α-Methyl- cis-zimtsäure	C ₆ H ₅ · CH : C(CH ₃) · CO ₂ H	162,18		91–2		I. H ₂ SO ₄ , P ₂ O ₅ .	9(255)
5296	α-Methyl- trans-zimtsäure	C ₆ H ₅ · CH : C(CH ₃) · CO ₂ H	162,18		74(82)	288	II. A., Bzl., A.; 0,12100° W.	9,615

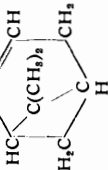
5297	β -Methyl- cis-zimtsäure	$C_6H_5 \cdot C(CH_3) : CH \cdot CO_2H$	162,18		131,15	170–2 ¹⁴ mm	7,85 ⁹⁰ Bzl.; 0,8921 ⁹ PÄ.	9,614
5298	β -Methyl- trans-zimtsäure	$C_6H_5 \cdot C(CH_3) : CH \cdot CO_2H$	162,18		98,5	171–4 ¹⁵ mm	ll. A., Ä.; ml. W.	9,614
5299	Methylsticin		230,25		138–9	195–7 ^{0,1} mm	l. A., Ä., Aceton; nl. W.	19,418
5300	Michlens Keton, s. Nr. 1190			$\frac{13^{\circ}}{1,249 \pm}$				
5301	dl-Milchsäure	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CO_2H$	90,08		18	122 ¹⁴ mm	∞ A., W., Ä.	3,268
5302	l(+)-Milchsäure	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CO_2H$	90,08		26		∞ W., A., Ä.	3,261
5303	dl-Milchsäure, Ca-Salz	$[CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CO_2]_2Ca \cdot 5H_2O$	308,30		-5 H ₂ O, 100		∞ h. W.; 10 k. W., 3 A.	3,277
5304	dl-Milchsäure, Zn-Salz	$[CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CO_2]_2Zn \cdot 3 \cdot H_2O$	297,56			99–101 ¹⁰ mm	1,7910 ⁹ W.; wl. A.	3,277
5305	Milchsäure- [β -athoxy- äthylester]	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OC_2H_5$	162,18					—
5306	dl-Milchsäure- äthylester	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	118,13	$\frac{25^{\circ}}{1,030 \pm}$ $\frac{80^{\circ}}{1,138 \pm}$ $\frac{20^{\circ}}{0,971 \pm}$	74	155	∞ W., A., Ä.	3,280
5307	dl-Milchsäure-amid	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CO \cdot NH_2$	89,09				ll. W., A.	3,283
5308	l-Milchsäure- di-amylolester	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3) \cdot C_4H_9$	160,21			114–5 ³² mm	l. A., Ä.; swl. W.	3,265
5309	Milchsäurebenzylester	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	180,20			136–8 ¹⁰ mm		2 E 6,420
5310	l-Milchsäurebutylester	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CO_2 \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3$	146,18			70,5–73 ¹⁰⁻¹¹ mm	∞ A., Ä.; wl. W.	3,265
5311	l-Milchsäure- isobutylester	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	146,18			72–5 ¹³ mm		3,265
5312	dl-Milchsäure- isopropylester	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CO_2 \cdot CH(CH_3)_2$	132,16			167,5	l. W., A., Ä.	3,282
5313	dl-Milchsäure- methylester	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CO_2 \cdot CH_3$	104,10	$\frac{1,090^{19,0}}{18^{\circ}}$		144,8	∞ W.; l. A., Ä.; zers. W.	3,280
5314	dl-Milchsäure-nitril	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CN$	71,08	$\frac{0,992 \pm}{18^{\circ}}$	-40	182–4	∞ W., A.; ml. PÄ.	3,284
5315	Milchsäure- p-phenetidid	$C_6H_5 \cdot O \cdot C_2H_4 \cdot NH \cdot CO \cdot CH(OH) \cdot CH_3$	209,24		118	(schw. Zers.)	0,3 k. W.; 1,8 h. W., 13 A.; l. h. Bzl.; wl. Lg., Ä.	13,491
5316	l-Milchsäure- propylester	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot C_2H_5$	132,16			122–3 ¹⁵⁰ mm	l. W., A., Ä.	3,265

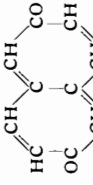
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5317	Monoacetin, s. Nr. 293			$\frac{15^{\circ}}{0,9283 \frac{4}{15^{\circ}}}$		134,7		1,334
5318	Monosilanorthosäure- triäthylester	(C ₃ H ₇ ·O) ₃ SiH	164,25					
5319	Monosilanorthosäure- tripropylester	(C ₃ H ₇ O) ₃ SiH	206,33	$\frac{15^{\circ}}{0,885 \frac{4}{15^{\circ}}}$		191–2		1,355
5320	Montanol	(C ₂₇ H ₅₅) ₃ CH·OH	789,45		101			1(224)
5321	Montanylalkohol	C ₂₉ H ₆₀ O	424,77		84,5		Il. h. Bzl., Chlf.;	2 E 1,471
5322	Morlin, s. Nr. 7128			$\frac{20^{\circ}}{1,002 \frac{20}{20^{\circ}}}$		128–9	∞ W., A.; l. Ä.	27,5
5323	Morpholin	O < CH ₂ ·CH ₂ > NH CH ₂ ·CH ₂	87,12					
5324	Mucobromsäure	HO ₂ C·CBr·CHO	257,89		125		Il. h. W., A., Ä.	3,728
5325	Mucochloresäure	HO ₂ C·CCl·CHO	168,97		127		l. h. W., A., Ä.;	3,727
5326	Muonsäure	(HO ₂ C·CH·CH—) ₂	142,11	$\frac{20^{\circ}}{0,983 \frac{20}{20^{\circ}}}$	298 (Zers.)		0,02 k. W.;	2,803
5327 1216	Muonsäure- diäthylester	C ₃ H ₇ ·O ₂ C·CH·CH·CH·CO ₂ ·C ₃ H ₇	198,21		68 (trans- trans) 13 (cis-cis)	200,12 mm	l. h. Eg., h. Ä.	2,804
5328	Murexid	OC < NH·CO > C:N·C < CO > NH NH·CO	302,21	$\frac{17,4^{\circ}}{0,922 \frac{4}{17,4^{\circ}}}$			swl. k. W.;	25,499
5329	l-Muscon	CH ₃ ·CH—CH ₃ [CH ₂] ₁₂ ·CO	238,40	$\frac{20^{\circ}}{0,802 \frac{4}{20^{\circ}}}$	Oxim 45	328	∞ A.; swl. W.	2 E 7,51
5330 1244	Myrcen	CH ₂ ·CH·C(:CH ₂)·[CH ₂] ₃ ·CH C(CH ₃) ₂	136,12			167		1,264
5331	Myrcenol	(CH ₃) ₂ ·C·CH·[CH ₂] ₁₂ ·C(CH ₃)(OH) CH·CH ₃	154,13	$\frac{14,5^{\circ}}{0,901 \frac{14,5^{\circ}}{14,5^{\circ}}}$		101 ¹⁰ mm		1,462

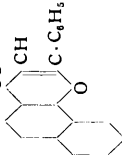
5332	Myricylalkohol	$C_{51}H_{103} \cdot OH$	452,82	0,777 ^{95°}	88		11, Bzl., Ä.; swl. k. Ä., P.Ä.; nl. W.	1(222)
5333	Myristicinsäure	$O \cdot CH_3$ 	196,06		210	> 300		19,294
5334	Myristinaldehyd	$CH_3[CH_2]_{12} \cdot CHO$	212,36	70° — 20°	23,5	166 ²⁴ mm		1,716
5335 563	Myristinsäure	$CH_3 \cdot [CH_2]_{12} \cdot CO_2H$	228,36	0,853 $\frac{4}{20^\circ}$	57–8	250,5 ¹⁰⁰ mm	11, abs. Ä.; Ä., Bzl.; nl. W.	2,365
5336	Myristinsäure- äthylester	$CH_3 \cdot [CH_2]_{12} \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	256,42	0,856 $\frac{4}{20^\circ}$	10,5 bis 1,5 102	295	wl. Ä., Ä.; nl. W.	2,365
5337	Myristinsäureamid	$CH_3 \cdot [CH_2]_{12} \cdot CO \cdot NH_2$	227,38	20° — 4		217 ¹² mm	1. Ä.; wl. Ä.; nl. W.	2,368
5338	Myristinsäure- anhydrid	$(CH_3 \cdot [CH_2]_{12} \cdot CO)_2O$	438,71	0,850 $\frac{4}{20^\circ}$	53,5	198 ^{0,1} mm		2,367
5339	Myristinsäure-anilid	$CH_3 \cdot [CH_2]_{12} \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5$	303,47		84	113 ¹⁰ mm	11, Bzl., Ä.; 1. Chlf. nl. W.	12,257
5340	Myristinsäure-chlorid	$CH_3 \cdot [CH_2]_{12} \cdot COCl$	246,81		–1	168 ¹⁵ mm	1. Ä.; zers. W., Ä.	2,368
5341	Myristinsäure- methylester	$CH_3 \cdot [CH_2]_{12} \cdot CO_2 \cdot CH_3$	242,39	19° — 90,9°	18–9	295 ⁷³¹ mm	nl. W.	2,365
5342	Myristinsäure-nitril	$CH_3 \cdot [CH_2]_{12} \cdot CN$	209,36	0,828 $\frac{4}{90,9^\circ}$	19	226,5 ¹⁰⁰ mm	1. Ä.	2,368
5343	Myriston	$(CH_3 \cdot [CH_2]_{12})_2CO$	394,4	0,792 $\frac{4}{20^\circ}$	76			1,719
5344	Myrtanal		150,11	20° — 0,988 $\frac{4}{20^\circ}$		87–90 ¹⁰ mm		7,161

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5345	Myrtenol		152,12	$\frac{20^\circ}{0,976 \frac{4}{}}$		224		6,99
5346	Myrtenylchlorid	C ₁₀ H ₁₈ Cl	170,57	$\frac{20^\circ}{1,015 \frac{4}{}}$		90 ¹² mm		5,154
5347 <i>2645</i>	α -Naphthaldehyd	C ₁₀ H ₇ · CHO	156,17	$\frac{20^\circ}{1,148 \frac{4}{}}$		291,6		7,400
5348 <i>2605</i>	β -Naphthaldehyd	C ₁₀ H ₇ · CHO	156,17	$\frac{20^\circ}{1,078^{99,4^\circ}}$	60,5 bis 1,0		II. A., Ä.; l. h. W.	7,401
5349 <i>2369</i>	Naphthalin		128,16	$\frac{20^\circ}{1,145 \frac{4}{}}$	80,8	217,9	II. CCl ₄ , CS ₂ , Ä.; 0,00325° W., 46 ¹⁶ ° Bzl., 9,519,5° A.	5,531
5349a	4[α -Naphthalinazo]- N,N-dimethylanilin	(CH ₃) ₂ N · C ₆ H ₄ · N : N · C ₁₀ H ₇	275,34				I. Chlf., konz. H ₂ SO ₄ l. Aceton; wl. A., Ä.	16,321
5349b	4[β -Naphthalinazo]- N,N-dimethylanilin	(CH ₃) ₂ N · C ₆ H ₄ · N : N · C ₁₀ H ₇	275,34		174		wl. Bzl., A., Ä.	16,321
5350	4-[α -Naphthalinazo]- naphthylamin-(1)	H ₂ N · C ₁₀ H ₆ · N · C ₁₀ H ₇	297,34		175		I. A.; nl. h. W.	16,365
5351	Naphthalin- dicarbonsäure-(1, 4)	C ₁₀ H ₆ (CO ₂ H) ₂	216,18		309		I. h. A.; wl. Ä.; swl. W.	9,917
5352	Naphthalin- dicarbonsäure-(1, 8)	C ₁₀ H ₆ (CO ₂ H) ₂	216,18		→ An- hydrid 140 bis 50 zers.			9,918
5353	Naphthalin- disulfonsäure-(1, 5)	C ₁₀ H ₄ (SO ₃ H) ₂	288,28				II. W.; l. A.; nl. Ä.	11,212
5354	Naphthalin- disulfonsäure-(1, 6)	C ₁₀ H ₄ (SO ₃ H) ₂	288,28			zers. 125	II. W.; l. A.; nl. Ä.	11,213

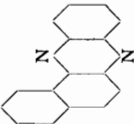
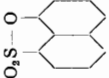
5355	Naphthalin- disulfonsäure-(2, 6)	$C_{10}H_4(SO_3H)_2$	288,28			I. W.	11,215
5356	Naphthalin- disulfonsäure-(2, 7)	$C_{10}H_4(SO_3H)_2$	288,28			I. W.; wl. HCl	11,216
5357	Naphthalin- sulfonsäure-(1)	$C_{10}H_7 \cdot SO_3H$	192,22	98-9		I. W., A.; wl. Ä.	11,15
5358	Naphthalin- sulfonsäure-(2)	$C_{10}H_7 \cdot SO_3H$	192,22	105		I. W., A., Ä.	11,16
5359	α -Naphthalin- sulfochlorid	$C_{10}H_7 \cdot SO_2Cl$	226,67	68	195 ¹³ mm	II. A., Ä.; nl. W.	11,157
5360	β -Naphthalin- sulfochlorid	$C_{10}H_7 \cdot SO_2Cl$	226,67	79	201 ¹³ mm	I. Bzl.; wl. PÄ.; nl. W.	11,173
5361	Naphthalin- sulfonsäure-(1)	$C_{10}H_7 \cdot SO_3H \cdot 2H_2O$	244,26	90		II. W., A.; wl. Ä.	11,155
5362	Naphthalin- sulfonsäure-(1)-amid	$C_{10}H_7 \cdot SO_2 \cdot NH_2$	207,24	150		II. A., Ä.	11,157
5363	Naphthalin- sulfonsäure-(2)	$C_{10}H_7 \cdot SO_3H \cdot H_2O$	226,24	125		7730° W.; 0,2 h. Bzl.	11,171
5364	Naphthalin- sulfonsäure, Na-Salz	$C_{10}H_7 \cdot SO_3Na$	230,21		zers.	6 ^{23,9°} W.	11,173
5365	Naphthalsäure, s. Nr. 5352						
5366	Naphthalsäure- anhydrid	OC·O·CO 	198,17	274		wl. Eg.; swl. A., Ä.	17,521
5367	Naphthazarin, s. Nr. 3443						
5368	Naphthochinon-(1, 2)	$C_4H_4 \begin{matrix} \diagup CO \cdot CO \\ \diagdown CH : CH \end{matrix}$	158,15	zers. 115-20		I. W., H ₂ SO ₄ , Bzl., Ä.	7,709
5369	Naphthochinon-(1, 4)	$C_4H_4 \begin{matrix} \diagup CO \cdot CH \\ \diagdown CO \cdot CH \end{matrix}$	158,15	126	subl. 100	II. h. A.; I. Ä.; swl. k. W.	7,724
5370	Naphthochinon-(2, 6)		158,15			I. A. (zers.); swl. Ä.; nl. PÄ.	7,733
5371	Naphthochinon-(1, 2)- sulfonsäure-(4), Na-Salz	$C_4H_4 \begin{matrix} \diagup CO \cdot CO \\ \diagdown C : CH \end{matrix} \cdot SO_3Na$	260,20			II. W.; nl. A.	11,331

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5372	α -Naphthoesäure	$C_{10}H_7 \cdot CO_2H$	172,17		160–1	300	I. h. A., Ä.; swl. h. W.	9,647
5373	β -Naphthoesäure	$C_{10}H_7 \cdot CO_2H$	172,17		184	> 300	I. A., Ä.; wtl. h. W.	9,656
5374	α -Naphthoesäureamid	$C_{10}H_7 \cdot CO \cdot NH_2$	171,19		202		I. h. A., Ä.; swl. A.	9,648
5375	β -Naphthoesäureamid	$C_{10}H_7 \cdot CO \cdot NH_2$	171,19		192		I. h. A., Ä.; Bzl., Ä., Chlf.	9,657
5376	β -Naphthoesäure- chlorid	$C_{10}H_7 \cdot COCl$	190,62		43	304–6	I. h. Bzl., n. Ä.; zers. W.	9,657
5377	α -Naphthoflavin (7,8-Benzoflavin)		272,29		155–6			17,390
5378 2502	α -Naphthol	$C_{10}H_7 \cdot OH$	144,16	1,224 ⁴⁰	96	278–80	II. A., Ä.; I. Bzl., Alkali, Chlf.; wtl. h. W.	6,596
5379	β -Naphthol	$C_{10}H_7 \cdot OH$	144,16	1,217 ⁴⁰	122–3	285–6	II. A., Ä.; 0,1 k. W.; 1,25 h. W.; I. Chlf.	6,627
5380 2443	α -Naphtholäthyläther	$C_{10}H_7 \cdot O \cdot C_2H_5$	172,22	1,061 ²⁰ 20°	5,5	276,4	I. A., Ä.; nl. W.	6,606
5381 2432 5382	β -Naphtholäthyläther	$C_{10}H_7 \cdot O \cdot C_2H_5$	172,22	1,064 ²⁰ 20°	37,5	282	I. A., Bzl., Chlf., Ä., pA.; nl. W. II. W.; Ä.; nl. Ä.	6,641 11,288
5383	Napthol-(2)- disulfonsäure-(3, 6) (R-Säure)	$HO \cdot C_{10}H_4(SO_3H)_2$	304,28					—
5383	Napthol-(2)- disulfonsäure-(3, 6), Ca-Salz	$HO \cdot C_{10}H_4(SO_3)_2Ca$	342,35				30,625° W.; 61,90° wss. A.	—
5384	Napthol-(2)- disulfonsäure-(3, 6), K-Salz	$HO \cdot C_{10}H_4(SO_3)_2K_2$	380,46				29,525° W.; 58,100° wss. A.	—
5385	Napthol-(2)- disulfonsäure-(6, 8), (O-Säure) K-Salz	$HO \cdot C_{10}H_4(SO_3K)_2$	380,46				8,0125° W.; 32,90° W.	—

5386	Naphthol-(2)-disulfonsäure-(3, 6), Na-Salz	HO · C ₁₀ H ₆ (SO ₂ Na) ₂	348,26	14° 1,096	< -10	269 ⁷⁵³ mm	25,225° W., 41 ⁹⁰ ° W.; swl. A.	11,289
5387	Naphthol-(2)-disulfonsäure-(6, 8), Na-Salz	HO · C ₁₀ H ₆ (SO ₂ Na) ₂	348,26				34,220° W.; 63 ⁹⁰ ° W.	11,291
5388	α-Naphthol-methyläther	C ₁₀ H ₇ · O · CH ₃	158,19			274	I. A., Bzl., Ä.; nl. W.	6,606
5389	β-Naphthol-methyläther	C ₁₀ H ₇ · O · CH ₃	158,19		72		I. Bzl., Ä.; wl. CS ₂ , A.	6,640
5390	α-Naphthol-phthalein	C ₁₀ H ₆ — CO — C(C ₁₀ H ₆ · OH) ₂ — O	418,24		253-5		I. Alkali, A.; nl. W.	18,157
5391	Naphthol-(1)-sulfonsäure-(2)	HO · C ₁₀ H ₆ · SO ₃ H	224,22				II. h. W.; nl. Ä.	11,269
5392	Naphthol-(1)-sulfonsäure-(4)	HO · C ₁₀ H ₆ · SO ₃ H	224,22		170 (Zers.)		II. W.	11,271
5393	Naphthol-(1)-sulfonsäure-(6)	HO · C ₁₀ H ₆ · SO ₃ H	224,22		110-20		II. W.	11,273
5394	Naphthol-(1)-sulfonsäure-(8)	HO · C ₁₀ H ₆ SO ₃ H · H ₂ O	242,24		106-7		II. W.	11,275
5395	Naphthol-(2)-sulfonsäure-(1)	HO · C ₁₀ H ₆ · SO ₃ H	224,22				II. W.	11,281
5396	Naphthol-(2)-sulfonsäure-(6)	HO · C ₁₀ H ₆ · SO ₃ H	224,22		125		II. W., A.	11,282
5397	Naphthol-(2)-sulfonsäure-(7)	HO · C ₁₀ H ₆ · SO ₃ H	224,22		89	zers. 150	I. W., Ä.; nl. Bzl., Ä. swl. W.	11,285
5398	Naphthol-(1)-sulfonsäure-(2), Ca-Salz	(HO · C ₁₀ H ₆ · SO ₃) ₂ Ca · H ₂ O	504,53				6,6 W.; 4 A.	11,270
5399	Naphthol-(2)-sulfonsäure-(1), Ca-Salz	(HO · C ₁₀ H ₆ · SO ₃) ₂ Ca · 3H ₂ O	540,56		~50			—
5400	Naphthol-(2)-sulfonsäure-(6), Ca-Salz	(HO · C ₁₀ H ₆ · SO ₃) ₂ Ca · 5H ₂ O	576,59				4,76 ²⁰ ° W.; 16 ⁹⁰ ° W.; I. A.	11,283
5401	Naphthol-(1)-sulfonsäure-(2), K-Salz	HO · C ₁₀ H ₆ · SO ₃ K · 1/2 H ₂ O	271,32				2,818° W.; swl. A.; nl. KCl	11,270
5402	Naphthol-(2)-sulfonsäure-(6), K-Salz	HO · C ₁₀ H ₆ · SO ₃ K · xH ₂ O	(262,31)				II. h. W.; nl. A., Ä.	11,283
5403	Naphthol-(1)-sulfonsäure-(2), Na-Salz	HO · C ₁₀ H ₆ · SO ₃ Na	246,21				6,29 ²⁵ ° W.; 23 ⁹⁰ ° wss. A.	11,270
5404	Naphthol-(2)-sulfonsäure-(7), Na-Salz	HO · C ₁₀ H ₆ · SO ₃ Na · 2 1/2 H ₂ O	291,25				815° W.	11,286

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5405	Naphthol-(2)- sulfonsäure-(8), Na-Salz	HO · C ₁₀ H ₇ · SO ₃ Na	246,21	$\frac{25^\circ}{1,111}$			II. W.; swl. A.	11,287
5406 2522	α-Naphthonitril	C ₁₀ H ₇ · CN	153,17	$\frac{25^\circ}{1,111}$	36-7	299	II. A.	9,649
5407	β-Naphthonitril	C ₁₀ H ₇ · CN	153,17	$\frac{60^\circ}{1,094}$	66	305-6	I. A., Ä.; swl. W.	9,659
5408	Naphthophenazin		230,26		142,5	> 360	wl. Bzl. swl. A., Ä.	23,276
5409	β-Naphthoyl- acetonitril	C ₁₀ H ₇ · CO · CH ₃ · CN	195,21		118-20		I. A.; wl. Ä.; nl. W.	—
5410	Naphthosulton		206,21		154	> 360 (schw. Zers.)	II. Chlf.; I. h. Bzl.; wl. CS ₂ , A.	19,43
5411 2551	α-Naphthylamin	C ₁₀ H ₇ · NH ₂	143,18	$\frac{25^\circ}{1,123}$	50	300,8	II. A., Ä.; 0,17 k. W.	12,1212
5411a	α-Naphthylamin- hydrochlorid	C ₁₀ H ₇ · NH ₂ · HCl	179,65	$\frac{98^\circ}{1,061}$		subl.	3,820° W.; I. A., Ä.	12,1220
5412	β-Naphthylamin	C ₁₀ H ₇ · NH ₂	143,18		111-2	306,1	II. h. W.; I. A., Ä.	12,1265
5412a	β-Naphthylamin- hydrochlorid	C ₁₀ H ₇ · NH ₂ · HCl	179,65				II. W., A.	12,1272
5413	Naphthylamin-(1)- disulfonsäure-(4,8)	H ₂ N · C ₁₀ H ₅ · (SO ₃ H) ₂	303,30				I. Alkali	14,787
5414	Naphthylamin-(2)- disulfonsäure-(4,8)	H ₂ N · C ₁₀ H ₅ · (SO ₃ H) ₂	303,30				I. Alkali; swl. H ₂ SO ₄	14,786

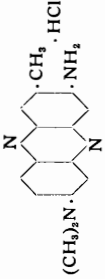
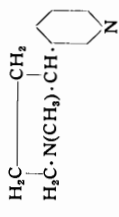
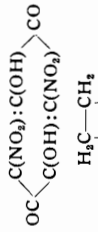
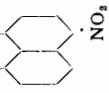
5415	Naphthylamin-(2)-disulfonsäure-(5, 7)	$H_2N \cdot C_{10}H_6(SO_3H)_2 \cdot 5H_2O$	393,38				2320° W.; 1020° wss. A.	14,683
5416	Naphthylamin-(2)-disulfonsäure-(5, 7), K-Salz	$H_2N \cdot C_{10}H_6(SO_3H) \cdot SO_3K$	341,39				3,418° W.; 671° wss. A.	2E14,472
5417	Naphthylamin-(2)-disulfonsäure-(6, 8)	$H_2N \cdot C_{10}H_6(SO_3H)_2 \cdot 4H_2O$	375,36				920° W.; wl. A.	14,784
5418	Naphthylamin-(2)-disulfonsäure-(6, 8), K-Salz	$H_2N \cdot C_{10}H_6(SO_3H) \cdot SO_3K$	341,39				12,820° W.; 3478° wss. A.	2E14,473
5419	Naphthylamin-(2)-disulfonsäure-(6, 8), Na-Salz	$H_2N \cdot C_{10}H_6(SO_3H) \cdot SO_3Na$	325,29				2,718° W.; 1278° wss. A.	2E14,473
5422	Naphthylamin-(1)-sulfonsäure-(2)	$H_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot SO_3H$	223,24	262-5 (Zers.)			0,240° W.; 3,1100° W.; nl. A., Bzl.	14,757
5423	Naphthylamin-(1)-sulfonsäure-(3)	$H_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot SO_3H$	223,24	zers.			wl. W.	14,757
5424	Naphthylamin-(1)-sulfonsäure-(4)	$H_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot SO_3H$	223,24				0,0310° W.; 0,2100° W.; I. Alkali, nl. A., Ä.	14,739
5424a	Naphthylamin-(1)-sulfonsäure-(4), Na-Salz	$H_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot SO_3Na \cdot 4H_2O$	317,23	-3 1/2 H ₂ O, 80		-4H ₂ O, 130	I. W.; wl. A.; swl. wss. Alkali, nl. A.	14,741
5425	Naphthylamin-(1)-sulfonsäure-(5)	$H_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot SO_3H$	223,24	zers.		-H ₂ O, 110	0,1 k. W.; nl. A., Ä.	14,744
5426	Naphthylamin-(1)-sulfonsäure-(6)	$H_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot SO_3H$	223,24				0,118° W.; nl. A., Ä.	14,758
5427	Naphthylamin-(1)-sulfonsäure-(7)	$H_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot SO_3H$	223,24				0,4625° W.; swl. A., Ä.	14,765
5428	Naphthylamin-(1)-sulfonsäure-(8)	$H_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot SO_3H$	223,24	zers.			0,0221° W.; 0,4100° W.; I. Eg.	14,752
5429	Naphthylamin-(2)-sulfonsäure-(1)	$H_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot SO_3H$	223,24				zers. h. W.	14,738
5430	Naphthylamin-(2)-sulfonsäure-(5)	$H_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot SO_3H$	223,24				0,0320° W.; nl. A., Ä.	14,748
5431	Naphthylamin-(2)-sulfonsäure-(6)	$H_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot SO_3H$	223,24				0,0120° W.; 0,16100° W.	14,760

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt- [°C]	Löslichkeit	BZ
5432	Naphthylamin-(2)- sulfonsäure(8)	H ₂ N · C ₁₀ H ₆ · SO ₃ H	223,24				0,06 ²⁰ W.; nl. A.	14,750
5434	Naphthylamin-(1)- trisulfonsäure-(3,6,8)	H ₂ N · C ₁₀ H ₄ (SO ₃ H) ₃ · 6H ₂ O	491,46				200 ¹⁸ W.; 12,5 ¹⁸ A.	14,801
5435	Naphthylamin-(1)- trisulfonsäure, Na-Salz	H ₂ N · C ₁₀ H ₄ (SO ₃ Na) ₃	449,33				7,21 ²⁰ W.; 16 ⁵⁴ wss. A.	14,801
5436	N-α-Naphthyl- benzamidin	C ₆ H ₅ · C(:NH) · NH · C ₁₀ H ₇	246,30		141		l. A., Ä.; nl. W.	12,1233
5437	Naphthylendiamin- (1,2)	C ₁₀ H ₆ (NH ₂) ₂	158,20		96-8	150-1 ^{0,5} mm	l. A., Ä.; nl. h. W.	13,196
5438	Naphthylendiamin- (1,4)	C ₁₀ H ₆ (NH ₂) ₂	158,20		120		ll. A., Ä.; wl. h. W.	13,201
5439	Naphthylendiamin- (1,5)	C ₁₀ H ₆ (NH ₂) ₂	158,20	99,4 ⁰	189,5		l. h. W., h. A., Ä.	13,203
5440	Naphthylendiamin- (1,6)	C ₁₀ H ₆ (NH ₂) ₂	158,20	1,147 ⁴	77,5		l. h. W.; h. A., h. Ä.	13,204
5441	Naphthylendiamin- (1,7)	C ₁₀ H ₆ (NH ₂) ₂	158,20	99,4 ⁰	117,5		l. A.; wl. W.; swl. Ä.	13,204
5442	Naphthylendiamin- (1,8)	C ₁₀ H ₆ (NH ₂) ₂	158,20	1,127 ⁴	66,5	205 ¹² mm	∞ A., Ä.; wl. h. W.	13,205
5443	Naphthylendiamin- (2,3)	C ₁₀ H ₆ (NH ₂) ₂	158,20		191-3		l. A., Ä.	13,207
5444	Naphthylendiamin- (2,6)	C ₁₀ H ₆ (NH ₂) ₂	158,20		216-8		wl. A., Ä.; swl. h. W.	13,208
5445	Naphthylendiamin- (2,7)	C ₁₀ H ₆ (NH ₂) ₂	158,20		159			13,208
5446	α-Naphthyllessigsäure	C ₁₀ H ₇ · CH ₂ · CO ₂ H	186,20		133		3,3 A.; l. h. W., Bzl., Ä.	9,666
5447	β-Naphthyllessigsäure	C ₁₀ H ₇ · CH ₂ · CO ₂ H	186,20		142	203 ²⁰ mm	l. h. W., A., Ä.	9,667
5448	α-Naphthylhydrazin	C ₁₀ H ₇ · NH · NH ₂	158,20		116-7		wl. Ä.; swl. k. W.	15,561
5449	β-Naphthylhydrazin	C ₁₀ H ₇ · NH · NH ₂	158,20		124-5		l. h. A.; wl. h. W., Ä.	15,568
5450	α-Naphthylhydrazin- hydrochlorid	C ₁₀ H ₇ · NH · NH ₂ · HCl	194,66				l. k. W.	15,562
5451	β-Naphthylhydrazin- hydrochlorid	C ₁₀ H ₇ · NH · NH ₂ · HCl	194,66				l. h. W.	15,568

5452	α -Naphthyl- hydroxylamin	$C_{10}H_7 \cdot NH \cdot OH$	159,18	79		15,32
5453	α -Naphthyl-isocyanat	$C_{10}H_7 \cdot N : CO$	169,17	1,18	269-70	12,1244
5454	β -Naphthyl-isocyanat	$C_{10}H_7 \cdot N : CO$	169,17	55-6		12,1297
5455	α -Naphthyl- isothiocyanat	$C_{10}H_7 \cdot N : C : S$	185,23	58		12,1244
5456	α -Naphthyl-nitroso- hydroxylamin,	$C_{10}H_7N(NO)ONH_4$	205,21	125-6		16(396)
5457	α -Naphthyl- silanorthosäure- triäthylester	$C_{10}H_7Si(OC_2H_5)_3$	290,24		270-3	16,913
5458	β -Naphthyl- silanorthosäure- triäthylester	$C_{10}H_7Si(OC_2H_5)_3$	290,24		268-71	16,913
5459	Natriumacetanilid	$CH_3 \cdot CO \cdot N(Na) \cdot C_6H_5$	157,15	Entz. bei Luft- zutritt zers. 245		12,242
5460	Natriumäthyl	C_2H_5Na	52,06			4(618)
5461	Natriumglycerat	$HO \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot ONa$	114,08			1,511
5462	Natriummercaptopid	$C_2H_5 \cdot S \cdot Na$	84,12			1,341
5463	Neobornylal, s. Nr. 4524					
5464	Neodorn, s. Nr. 336					
5465	L-Neomentol	$CH_3 \cdot CH \begin{matrix} \nearrow CH_2 \cdot CH(OH) \\ \searrow CH_2 - CH_2 \end{matrix} \cdot CH \cdot CH(CH_3)_3$	156,15	$\frac{20^\circ}{0,8995}$	105,21 mm	6(29)
5466	Neosalvarsan $H_2N(OH) \cdot C_6H_4As : AsC_6H_4(OH) \cdot NH \cdot CH_3 \cdot OSO_3Na$		466,13			16(508)
5467	Nerol	$(CH_3)_2C : CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C(CH_3) : CH \cdot CH_2OH$	154,24	$\frac{20^\circ}{0,88115}$	224-5 ⁷⁴⁵ mm	1,459
5468	Nerolidol	$(CH_3)_2C : CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C \cdot CH_3$ $(CH_3)(HO)C \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH$ $CH_2 : CH$	222,20	$\frac{20^\circ}{0,949}$	220	1,464

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5469	Neurin	CH ₂ :CH · N(CH ₃) ₂ · OH	103,16				I. W., wss. NH ₄ Cl	4,203
5470	Neutralrot		288,78				I. A.; zers. HCl	25,401
5471 1879	Nicotin		162,23	1,009330°	<-10	246730 mm	∞ W.; II. A., Ä.	23,110
5472	Nicotinsäure [Pyridin- carbonsäure-(3)]	NC ₅ H ₄ · CO ₂ H	123,11		235,2	subl.	I. h. W., h. A.; swl. Ä.	22,38
5473	Nicotinsäure- äthylester	NC ₅ H ₄ · CO ₂ · C ₂ H ₅	151,16		8-9	225	I. A., Bzl., Ä.; wl. W.	22,39
5474	Nicotinsäure-amid	NC ₅ H ₄ · CO · NH ₂	122,12		122		66,6 A.; swl. Ä. I. A.	22,40
5475	Nicotinsäure- hydrochlorid	NC ₅ H ₄ · CO ₂ H · HCl	159,57		273-4		I. h. W.; wl. abs. A.; nl. Ä.	22,39
5476	Nicotinsäure-Pikrat	NC ₅ H ₄ · CO ₂ H · C ₆ H ₃ O ₇ N ₃	352,22		225-7 (Zers.)		22(503)	
5477	Ninhydrin, s. Nr. 6018							
5478	Nitranilsäure		230,09			expl. 170	II. W., A., nl. Ä.	8,384
5479	5-Nitroacenaphthen		199,20		101-2		I. h. W., A., Ä.	5,588

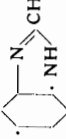
5480	3-Nitro-4-acetaminoisol	$O_2N \cdot C_6H_4(OCH_3) \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$	210,19			117,8		I. h. W., Eg., A., Bzl.; A., I. Eg., A., Bzl.; wl. h. W.; swl. Lg., A. I. abs. A., A., Chlf.	13,522
5481	1-Nitro-2-acetaminonaphthalin	$O_2N \cdot C_{10}H_7 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$	230,22			123,5			12,1313
5482	3-Nitro-4-acetaminophenetol	$O_2N \cdot C_6H_4(OCH_3) \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$	224,21			103-4			13,522
5483	[3-Nitro-4-acetaminophenyl]-acetat	$CH_3 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_4(NO_2) \cdot O_2C \cdot CH_3$	238,20			147-8			13,522
5484	3-Nitro-4-acetaminotoluol	$O_2N \cdot C_6H_4(CH_3) \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$	194,19			95 (93,5) 172-3		I. A.; wl. h. W.	12,1002
5485	5-Nitro-4-acetamino-m-xylol	$O_2N \cdot C_6H_4(CH_3) \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$	208,21			93-4		II. 10%ig. KOH; I. A., Chlf., A., W. I. A., Chlf., A., W. wl. h. W., nl. A. I. h. W., wss. KOH, A., A. II. A., A.; nl. k. W.; I. A.	12,691
5486	2-Nitro-acetanilid	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$	180,16		1,41915°	154-6			12,703
5487	3-Nitro-acetanilid	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$	180,16			215-6			12,719
5488	4-Nitro-acetanilid	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$	180,16			106-8			7,289
5489	ω-Nitro-acetophenon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot NO_2$	165,14			80-1			7,288
5490	3-Nitro-acetophenon	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot CH_3$	165,14				202		
5491 107	Nitroäthan	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot NO_2$	75,07		20° 1,052 20	-90		∞ A., Chlf., A.; 4,520° W.; I. Alkali, S.	1,99
5492	4-Nitro-N-äthylacetanilid	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot N(C_2H_5) \cdot CO \cdot CH_3$	208,21			118-9		I. CS ₂ , A., Bzl.; swl. W., A.; nl. Lg.	12,720
5493	β-Nitro-äthylalkohol	$O_2N \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	91,07			<-80		II. W., A., A.	1,339
5494	2-Nitro-1-äthyl-benzol	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot C_2H_5$	151,16		1,27015°	-23		II. A.; I. A.; nl. W.	5,358
5495	4-Nitro-1-äthyl-benzol	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot C_2H_5$	151,16		1,12624,5° 1,12425°	-32		II. A., A.; nl. W.	5,358
5496	Nitroäthylen	$CH_2 \cdot CH \cdot NO_2$	73,03		1,07313,8°				1,81
5497	3-Nitro-3-äthylpentan	$(C_2H_5)_3C \cdot NO_2$	145,20		0,9550°	57-8		II. W.; I. A., A.	1,157
5498	2-Nitro-2-äthylpropandiol-(1,3)	$C_6H_5 \cdot C(NO_2) \cdot (CH_2OH)_2$	149,15						—
5499	3-Nitro-alizarin	$C_6H_4(CO)_2C_6H(OH)_2 \cdot NO_2$	285,20			244 (Zers.)		I. wss. Alkali, Chlf., Bzl.; wl. W. I. H ₂ SO ₄ , wss. Alkali, Chlf., Bzl.; swl. W.	8,447
5500	4-Nitro-alizarin	$C_6H_4(CO)_2C_6H(OH) \cdot NO_2$	285,20			(Zers.)			8,447
5501	3-Nitro-4-amino-anisol	$O_2N \cdot C_6H_4(OCH_3) \cdot NH_2$	168,15			123		I. A., A.; wl. W.	13,521

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5502	4-Nitro-2-amino-anisol	O ₂ N · C ₆ H ₄ (OCH ₃) · NH ₂	168,15	1,207 ^{156°}	118		I. Eg., A., h. Bzl.; swl. Lg.	13,389
5503	5-Nitro-2-amino-anisol	O ₂ N · C ₆ H ₄ (OCH ₃) · NH ₂	168,15	1,211 ^{156°}	139–40			13,390
5504	2-Nitro-4- aminobenzoessäure	O ₂ N · C ₆ H ₄ (CO ₂ H) · NH ₂	182,13		240		II. A., Eg.; I. h. W.	14,439
5505	3-Nitro-2- aminobenzoessäure	O ₂ N · C ₆ H ₄ (CO ₂ H) · NH ₂	182,13	1,558 ^{15°}	204		II. A., Ä.; nl. W.	14,373
5506	4-Nitro-2- aminobenzoessäure	O ₂ N · C ₆ H ₄ (CO ₂ H) · NH ₂	182,13		269,5		I. Xylol; swl. h. W.	14,374
3507	5-Nitro-2- aminobenzoessäure	O ₂ N · C ₆ H ₄ (CO ₂ H) · NH ₂	182,13		278 (Zers.)		I. h. W., A., Ä.	14,375
3508	5-Nitro-3- amino-Benzoessäure	O ₂ N · C ₆ H ₄ (CO ₂ H) · NH ₂	182,13		208		II. h. Eg.;	14,415
5509	6-Nitro-2- amino-Benzoessäure	O ₂ N · C ₆ H ₄ (CO ₂ H) · NH ₂	182,13		183–4 (Zers.)		I. h. A.; swl. W., Ä.	14,378
5510	3-Nitro-4- amino-phenetol	O ₂ N · C ₆ H ₄ (NH ₂) · OC ₂ H ₅	182,18		113		II. A., Ä.; I. h. W.	13,521
5511	2-Nitro-4- amino-phenol	O ₂ N · C ₆ H ₄ (NH ₂) · OH	154,12		131		I. h. A., Chlf., Ä.	13,520
5512	3-Nitro-2- amino-phenol	O ₂ N · C ₆ H ₄ (NH ₂) · OH	154,12		212		I. W., A., Ä.	2E13,191
5513	3-Nitro-4- amino-phenol	O ₂ N · C ₆ H ₄ (NH ₂) · OH	154,12		154		II. A., Ä.	13,521
5514	4-Nitro-2- amino-phenol	O ₂ N · C ₆ H ₄ (NH ₂) · OH	154,12		142–3		swl. k. W.	13,388
5515	5-Nitro-2- amino-phenol	O ₂ N · C ₆ H ₄ (NH ₂) · OH	154,12		201–2		I. h. A.	13,390
5516	5-Nitro-3- amino-phenol	O ₂ N · C ₆ H ₄ (NH ₂) · OH	154,12		165		II. A., Ä.	13,422
5517	6-Nitro-2- amino-phenol	O ₂ N · C ₆ H ₄ (NH ₂) · OH	154,12		110–1		swl. Chlf., Bzl.	13,391
5518	2-Nitro-3-amino-toluol	CH ₃ · C ₆ H ₄ (NO ₂) · NH ₂	152,15		53		I. Bzl., Chlf., Ä.	12,876
5519	2-Nitro-4-amino-toluol	CH ₃ · C ₆ H ₄ (NO ₂) · NH ₂	152,15		81,5		I. A.; swl. k. W.	12,996
5520	4-Nitro-3-amino-toluol	CH ₃ · C ₆ H ₄ (NO ₂) · NH ₂	152,15		109			12,876
5521	5-Nitro-3-amino-toluol	CH ₃ · C ₆ H ₄ (NO ₂) · NH ₂	152,15		98,4			12,877
5522	6-Nitro-3-amino-toluol	CH ₃ · C ₆ H ₄ (NO ₂) · NH ₂	152,15		138			12,877
5523	2-Nitro-anilin	O ₂ N · C ₆ H ₄ · NH ₂	138,12	1,442 ^{15°}	71,5		II. A., Ä.; I. h. W.	12,687

5524	3-Nitro-anilin	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	138,12	1,43	114	> 285	0,11 ^{20°} W.; 7,120° A.; 7,920° A.; 0,08 ^{18,5°} W.; 2,2 h. W.; 5,820° A.; 6,120° A.	12,698
5525	4-Nitro-anilin	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	138,12	1,437 ^{14°}	146-7		II. W.; I. wss. H ₂ SO ₄ , konz. HCl; wl. A.	12,711
5526	2-Nitro-anilin-sulfonsäure-(4)	$O_2N \cdot C_6H_3(NH_2)SO_3H$	218,18				∞ A., Ä.; nl. W.	14,708
5528	2-Nitro-anisol	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	153,13	1,254	9,4	272-3	I. A.; nl. W.	6,217
5529	3-Nitro-anisol	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	153,13	1,373 ^{18°}	38	258	II. A., Ä.; swl. W.	6,224
5530	4-Nitro-anisol	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	153,13	1,233 ^{20°}	54	274		6,230
5531	9-Nitro-anthracen		223,22		146	> 360 (i. v.)	II. Bzl., wl. A.; nl. wss. Alkali	5,666
5532	1-Nitro-anthrachinon	$C_6H_4(CO)_2C_6H_3 \cdot NO_2$	253,20		228	subl.	wl. A.; swl. Ä.; nl. W.	7,791
5533	2-Nitro-anthrachinon	$C_6H_4(CO)_2C_6H_3 \cdot NO_2$	253,20		184,5 bis 5,0	270-17 mm	II. Chlf.; I. H ₂ SO ₄ ; wl. Ä.; swl. k. A.	7,792
5534	5-Nitro-anthrachinon-sulfonsäure-(I)	$O_2N \cdot C_6H_3(CO)_2C_6H_3 \cdot SO_3H$	333,26				I. W.; nl. A., Ä.	11,336
5535	8-Nitro-anthrachinon-sulfonsäure-(I)	$O_2N \cdot C_6H_3(CO)_2C_6H_3 \cdot SO_3H$	333,26				wl. W.; nl. A., Ä.	11,337
5536	4-Nitro-azobenzol	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot N:N \cdot C_6H_5$	227,09		134-5		I. A.	16,54
5537	Nitrobarbitursäure	$OC \begin{matrix} NH \cdot CO \\ NH \cdot CO \end{matrix} CH \cdot NO_2$	227,14		176 (Zers.)		0,09 ^{25°} W.; I. Alkali, Ä.; nl. A.	24,476
5538	ω-[3-Nitro-benzal]-acetophenon	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH:CH:CO \cdot C_6H_5$	253,25		144-5		II. Bzl.; I. Eg., A., Chlf.; nl. Lg., Ä.	7,482
5539	3-Nitro-benzanilid	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot NH \cdot C_6H_5$	242,23		153-4	subl.	I. A., Bzl., Ä.; wl. W.	12,267
5540	3-Nitro-benzalanilin	$C_6H_5 \cdot CH:NC_6H_4 \cdot NO_2$	212,21		66		I. h. A.	12,198
5541	4-Nitro-benzalanilin	$C_6H_5 \cdot CH:N \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	212,21		93		Bzl., Acet.; nl. W.	12,198

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5542	4-Nitro-benzaldehyd	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CHBr ₂	294,95		82,0 bis 2,5		I. A., Ä.; nl. W.	5,336
5543	3-Nitro-benzaldehyd	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CH · Cl ₂	206,03		65		II. h. W. Ä.; nl. W.	5,332
5544	4-Nitro-benzaldehyd	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CH · Cl ₂	206,03		46		II. A., Ä.; nl. W.	5,332
5545	2-Nitro-benzaldehyd	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CHO	151,12		43,5 (stabil) 40	153 ²³ mm	I. Bzl.; swl. W.	7,243
5546	3-Nitro-benzaldehyd	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CHO	151,12		58 (labil)	164 ²³ mm	II. h. A.; I. Chlf., Ä.; swl. h. W.	7,250
5547	4-Nitro-benzaldehyd	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CHO	151,12		106,5		II. A.; swl. Ä.; swl. W.	7,256
5551	2-Nitro-benzaldehyd- phenylhydrazon	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CH : N · NH · C ₆ H ₅	241,24		154,5		II. Aceton; swl. W.	15,136
5552	3-Nitrobenzal- furfuryliden- acetone	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CH : CO · CH : CH · C ₄ H ₃ O	269,25	32°	120,4		swl. h. A.; nl. W., Ä.	—
5553	2-Nitro-benzamid	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CO · NH ₂	166,13	1,462 *	176,6	317	I. h. W., h. A., Ä.	9,373
5554	3-Nitro-benzamid	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CO · NH ₂	166,13		142-3	310-5	I. A., Ä.; swl. W.	9,381
5555	4-Nitro-benzamid	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CO · NH ₂	166,13		200-1		I. A., Ä.; swl. W.	9,394
5556	2-Nitro-benzhydrazid	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CO · NH · NH ₂	181,15		123		I. W., Ä.; nl. Chlf., Bzl., Ä.	9,375
5557	3-Nitro-benzhydrazid	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CO · NH · NH ₂	181,15		152		swl. W., Ä.; nl. Bzl., Ä.	9,388
5558	4-Nitro-benzhydrazid	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CO · NH · NH ₂	181,15		210		swl. W., Ä.; nl. Bzl., Ä.	9,399
5559	2-Nitro-benzidin	O ₂ N(H ₂)C ₆ H ₃ · C ₆ H ₄ · NH ₂	229,23		143		swl. h. W.	13,235
5560	5-Nitro-benzimidazol		163,13		204		I. Alkalicarbonat, S., Ä.; swl. W., Ä., Bzl., Chlf.	23,135
5561	2-Nitro-benzoesäure	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	167,12	20° 1,575	147,5		0,6520° W.; 221° Ä., 281° 90° ig. A.	9,370
5562	3-Nitro-benzoesäure	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	167,12	20° 1,494	140-1		0,2416,5° W.; 311,7° A.; 2510,2° Ä.	9,376

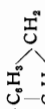
5563	4-Nitro-benzoesäure	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	167,12	$\frac{32^\circ}{1,550}$	240-2	subl.	$0,02^{15^\circ}W$; $2,2^{12,5^\circ}A$; $0,9^{10^\circ}90\%ig.A$; I. h. W.	9,389
5564	3-Nitro-benzoesäure, Na-Salz	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2Na \cdot 3H_2O$	243,16					
5565	2-Nitro-benzoesäure- äthylester	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	195,17		30	$149^{10}mm$	I. A., $\bar{A}$.; nl. W.	9,377
5566	3-Nitro-benzoesäure- äthylester	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	195,17		47	298	I. A., $\bar{A}$.; nl. W.	9,372
5567	4-Nitro-benzoesäure- äthylester	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	195,17		57		I. A., $\bar{A}$.; nl. W.	9,378
5568	2-Nitro-benzoesäure- methylester	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	181,14	$1,286^{20^\circ}$	-8	275	I. A., $\bar{A}$.; nl. P $\bar{A}$.	9,372
5569	3-Nitro-benzoesäure- methylester	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	181,14		78,5	279	wl. A., $\bar{A}$.	9,378
5570	4-Nitro-benzoesäure- methylester	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	181,14	$\frac{18^\circ}{1,205}$	96		I. A., $\bar{A}$.; nl. W.	9,390
5571	Nitrobenzol	$C_6H_5 \cdot NO_2$	123,11	$\frac{18^\circ}{1,205}$	5,6 bis 5,7	210,9	∞ Bzl., $\bar{A}$.; II. A.; $0,2 W$; I. h. A.; nl. W.;	5,233
5572	3-Nitro- benzolsulfonchlorid	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot SO_2Cl$	221,62		63-4		zers. h. W.	11,69
5573	2-Nitro- benzolsulfonsäure	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H$	203,17		70	zers.	II. W.;	11,67
5574	3-Nitro- benzolsulfonsäure	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H$	203,17				I. Alkali, A.; nl. $\bar{A}$; I. h. A.	11,68
5575	4-Nitro- benzolsulfonsäure	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H$	203,17		95			11,71
5576	3-Nitro- benzolsulfonsäure, Na-Salz	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot SO_3Na$	225,16				II. W.	11,68
5577	2-Nitro-benzonitril	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CN$	148,12		109-10		I. h. W., Eg. A.	9,374
5578	3-Nitro-benzonitril	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CN$	148,12		117-8	subl.	II. $\bar{A}$;	9,385
5579	4-Nitro-benzonitril	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CN$	148,12		147-9		I. h. W., A.	9,397
5580	2-Nitro-benzophenon	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot C_6H_5$	227,21		105		I. h. A.; Eg.; wl. W.	7,425
5581	3-Nitro-benzophenon	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot C_6H_5$	227,21		94-5	$234^{18}mm$	wl. abs. A.	7,425
5582	4-Nitro-benzophenon	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot C_6H_5$	227,21		138		I. h. A.	7,426
5583	2-Nitro-benzoylchlorid	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot COCl$	185,57		75	$205^{105}mm$	I. h. A.; wl. CS $\bar{A}$;	9,373
5584	3-Nitro-benzoylchlorid	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot COCl$	185,57		34-5	$275-8$ (schw. Zers.)	I. $\bar{A}$.; zers. W., A.	9,381
5585	4-Nitro-benzoylchlorid	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot COCl$	185,57		75	$154^{15}mm$	I. $\bar{A}$.; zers. W., A.	9,394
5586	3-Nitro-benzoyl-glycin	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	244,17		165-7		I. A., $\bar{A}$.; $0,4^{23^\circ}W$.	9,383

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5587	2-Nitro-benzylalkohol	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CH ₂ · OH	153,13		74	270 (schw. Zers.)	II. A., Ä.; wl. W.	6,447
5588	3-Nitro-benzylalkohol	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CH ₂ · OH	153,13		27	175–80 ³ mm		6,449
5589	4-Nitro-benzylalkohol	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CH ₂ · OH	153,13		93	185 ¹² mm	II. A., Ä.; I. h. W.	6,450
5590	2-Nitrobenzylamin	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CH ₂ · NH ₂ · C ₆ H ₅	228,11		57(44)		II. Ä.;	12,1076
5591	4-Nitro-benzylbromid	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CH ₂ · Br	216,04		99–100		219° A.; nl. W.	5,334
5592 2159	2-Nitro-benzylchlorid	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CH ₂ · Cl	171,58		48–9		II. h. Ä.;	5,327
5593 2183	3-Nitro-benzylchlorid	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CH ₂ · Cl	171,58		45–7	173–83 ³⁰ –5 mm	26,330° A.; nl. W.	5,329
5594 2259	4-Nitro-benzylchlorid	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CH ₂ · Cl	171,58		71		30,430° A., nl. W.	5,329
5595	2-Nitrobenzylcyanid	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CH ₂ · CN	162,14		84		I. Ä.; 8,230° A.; nl. W.	9,455
5596	3-Nitro-benzylcyanid	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CH ₂ · CN	162,14		61–2		II. h. W.; I. A., Ä.	9,455
5598	4-Nitro-benzylcyanid	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CH ₂ · CN	162,14		116		I. A., Ä.; swl. W.	9,456
5599	3'-Nitro-4,4'-bis- dimethylamino- triphenylmethan	[(CH ₃) ₂ N · C ₆ H ₄] ₂ CH · C ₆ H ₄ · NO ₂	375,45		152		I. A., Ä.; Bzl.; wl. Lg., Ä.; nl. W.	13,279
5599a	3-Nitro-benzazetechin- 1-methyläther	O ₂ N · C ₆ H ₃ (O · CH ₃) · OH	169,13		62			6,788
5600	4-Nitro-benzazetechin- 1-methyläther	O ₂ N · C ₆ H ₃ (O · CH ₃) · OH	169,13		104–5			6,788
5600a	4-Nitro-benzazetechin- 2-methyläther	O ₂ N · C ₆ H ₃ (O · CH ₃) · OH	169,13		103			6,788
5601	5-Nitro- brenzschleimsäure	HC = CH O ₂ N · C · O · C · O ₂ H	157,08		185	subl.	I. A., Ä.; swl. W.	18,287
5602	tert. Nitrobutan	(CH ₃) ₃ C · NO ₂	103,12		24	126 ⁷⁴⁸ mm	∞ A.; I. Bzl.; nl. Alkali	1,129
5603	1-Nitro-butan	C ₂ H ₅ · CH ₂ · CH ₂ · NO ₂	103,12			151–2		1,123
5604	2-Nitro-butan	C ₂ H ₅ · CH(NO ₂) · CH ₃	103,12	0,988 ⁰		138–9 ⁷⁴⁷ mm		1,123

5605	2-Nitro-butanol-(1)	$C_2H_5 \cdot CH(NO_2) \cdot CH_2 \cdot OH$	119,12	$\frac{20^\circ}{1,134}$	-47	105 ¹⁰ mm	$\infty 20^\circ A.; \infty 20^\circ \ddot{A};$ 20 ³⁰ W.	1,370
5606	3-Nitro-d-campher	$C_9H_{14} \begin{array}{c} CO \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH \cdot NO_2 \end{array}$	197,23		102-3		II. Bzl.; I. A., $\ddot{A}.$; nl. W.	7,128
5607	5-Nitro-chinolin	$O_2N \cdot C_6H_4N$	174,15		72	subl.	I. h. A., Bzl.; swl. h. W.	20,371
5608	6-Nitro-chinolin	$O_2N \cdot C_6H_4N$	174,15		149-50	subl.	I. Bzl.; wl. k. A., $\ddot{A}.$, k. W.	20,372
5609	7-Nitro-chinolin	$O_2N \cdot C_6H_4N$	174,15		132-3		I. $\ddot{A}.$; swl., k. A.	20,372
5610	8-Nitro-chinolin	$O_2N \cdot C_6H_4N$	174,15		88-9		I. h. W., A., Bzl., $\ddot{A}.$	20,373
5611	Nitrochloroform	O_2NCCl_3	164,39	$\frac{22,8^\circ}{1,651}$	-64	111,9	I. $\ddot{A}.$; 0,17 ¹⁸ W.; 30 ml 80%ig. A.	1,76
5612	4-Nitro-cumol	$O_2N \cdot C_6H_4CH(CH_3)_2$	165,19	$\frac{20^\circ}{1,096}$		124-5 ¹¹ mm		2 E 5,308
5613	Nitrocyclohexan	$H_3C \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array} \cdot CH \cdot NO_2$	129,09	$\frac{20^\circ}{1,068}$	-34	205,5		5,26
5614	2-Nitro-p-cymol	$O_2N \cdot C_6H_4(CH_3) \cdot C_3H_7$	179,21	$\frac{20^\circ}{1,067}$		130-35 ¹⁴ mm		5,424
5615	2-Nitro-diäthylanilin	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot N(C_2H_5)_2$	194,23			153-5 ²⁰ mm	I. A., $\ddot{A}.$; wl. W.	12(341)
5616	3-Nitro-diäthylanilin	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot N(C_2H_5)_2$	194,23			288-90	II. h. A.; wl. Lg.	12,702
5617	4-Nitro-diäthylanilin	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot N(C_2H_5)_2$	194,23	$\frac{20^\circ}{1,225}$	77-8			12,715
5618	2-Nitro-dimethylanilin	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2$	166,18	$\frac{1^\circ}{1,179}$		151-3 ³⁰ mm	II. A., $\ddot{A}.$; wl. W.	12,690
5619	3-Nitro-dimethylanilin	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2$	166,18	$\frac{1^\circ}{1,313}$	60-1	280-5	I. A., $\ddot{A}.$; nl. W.	12,701
5620	4-Nitro-dimethylanilin	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2$	166,18		163-4		I. h. Eg., h. A.; nl. W.	12,714
5621	3-Nitro-2,2-dimethylbutan	$(CH_3)_3C \cdot CH(NO_2) \cdot CH_3$	131,17	$\frac{18^\circ}{1,179}$	40	167,5	II. A., $\ddot{A}.$, P $\ddot{A}.$	1,151
5622	2-Nitro-2,6-dimethylheptan	$(CH_3)_2C(NO_2) \cdot [CH_2]_3 \cdot CH(CH_3)_2$	173,25	$\frac{0^\circ}{0,915}$		113-4 ²⁵ mm		1,167
5623	1-Nitro-2,5-dimethylhexan	$(CH_3)_2CH \cdot [CH_2]_2 \cdot CH(CH_3) \cdot CH_2 \cdot NO_2$	159,22	$\frac{20^\circ}{0,921}$		100-5 ²⁰ mm		1,163
5624	2-Nitro-2,5-dimethylhexan	$(CH_3)_2C(NO_2) \cdot [CH_2]_3 \cdot CH(CH_3)_2$	159,22	$\frac{0^\circ}{0,921}$	-18	201-2 ⁷⁵⁵ mm	I. Alkali	1,163
5625	1-Nitro-2,7-dimethyloctan	$(CH_3)_2CH \cdot [CH_2]_4 \cdot CH(CH_3) \cdot CH_2 \cdot NO_2$	187,28	$\frac{21^\circ}{0,925}$		235-7 (Zers.)		1,169

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5626 645	2-Nitro-2,7- dimethyloctan	(CH ₃) ₂ C(NO ₂) · (CH ₂) ₄ · CH(CH ₃) ₂	187,28	$\frac{20^\circ}{0,909 \frac{4}{0^\circ}}$		235–774,9 mm (Zers.)		1,169
5327 431	2-Nitro-2,4- dimethylpentan	(CH ₃) ₂ C(NO ₂) · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	145,20	$\frac{0}{0,956 \frac{0}{20^\circ}}$		181–274,2 mm		1,158
5628	3-Nitro-2,2- dimethylpentan	(CH ₃) ₂ C · CH(NO ₂) · C ₂ H ₅	145,20	$\frac{20^\circ}{0,940 \frac{20}{20^\circ}}$		89–904,0 mm		1,157
5629	4-Nitro-2,4- dioxyazobenzol	O ₂ N · C ₆ H ₄ · N : N · C ₆ H ₄ (OH) ₂	259,22		zers. 199 bis 200		I. Alkali; swl. h. A. Eg., Toluol II. Ä.; I. A.; nl. W.	16,181
5630	2-Nitro-diphenyl	C ₆ H ₅ · C ₆ H ₄ · NO ₂	199,20	1,44	37	320		5,582
5631	3-Nitro-diphenyl	C ₆ H ₅ · C ₆ H ₄ · NO ₂	199,20		61	340	II. A., Eg.; nl. W.	5,582
5632	4-Nitro-diphenyl	C ₆ H ₅ · C ₆ H ₄ · NO ₂	199,20		113–4		II. Ä.; swl. k. A.; nl. W.	5,583
5633	2-Nitro-diphenyläther	C ₆ H ₅ · O · C ₆ H ₄ · NO ₂	215,20	1,258 ^{15°}	< –20	235 ⁶⁰ mm	I. abs. A., Bzl.; nl. W.	6,218
5634	3-Nitro-diphenyläther	C ₆ H ₅ · O · C ₆ H ₄ · NO ₂	215,20	1,245 ^{15°}	56–7	202–414 mm	II. Ä.; swl. k. A.; nl. W.	6,224
5635	4-Nitro-diphenyläther	C ₆ H ₅ · O · C ₆ H ₄ · NO ₂	215,20		75–6 133	320	I. Eg., verd. S., A.; nl. W.	6,232
5636	2-Nitro-diphenylamin	C ₆ H ₅ · NH · C ₆ H ₄ · NO ₂	214,22					12,690
5637	4-Nitro-diphenylamin	C ₆ H ₅ · NH · C ₆ H ₄ · NO ₂	214,22					12,715
5638	4-Nitro-diphenylamin- sulfonsäure-(2)	C ₆ H ₅ · NH · C ₆ H ₄ (NO ₂) · SO ₃ H	294,28				II. W., A.	14,686
5639	2-Nitrodiphenylenoxyd	O ₂ N · C ₁₂ H ₉ O	213,18		181–2		I. h. Eg.; swl. h. A.; II. A., Bzl., Ä.	17,72
5640	4-Nitro- diphenylmethan	C ₆ H ₅ · CH ₂ · C ₆ H ₄ · NO ₂	213,09		31	202 ¹¹ mm		5,594
5641	Nitroessigsäure	O ₂ N · CH ₂ · CO ₂ H	105,05		87–9 (Zers.)		II. A., Ä.; nl. PÄ.; zers. W.	2,225
5642	Nitroessigsäure- äthylester	O ₂ N · CH ₂ · CO ₂ · C ₂ H ₅	133,10	$\frac{20^\circ}{1,199 \frac{4}{20^\circ}}$		105–725 mm	∞ A.; swl. W.	2,225
5643	2-Nitrofluoren	O ₂ N · C ₆ H ₃ · 	211,21		156–7			5,628
5644	Nitroform	CH(NO ₂) ₃	151,04	1,5967 ^{24°}	22–3	45–722 mm	I. W., Alkali	1,79

5645	Nitroformaldehyd-phenylhydrazon	$C_6H_5 \cdot NH \cdot N : CH \cdot NO_2$	165,15	85-6 (75-6) 28	I. Chlf., Bzl., Lg.	15,235
5646	2-Nitro-furan	$HC \text{---} CH$ $HC \cdot O \cdot CH \cdot NO_2$	113,07		I. Ä., Alkali; swl. W.	17,28
5647	Nitroglycerin, s. Nr. 4020	$O_2N \cdot NH \cdot C : (NH) \cdot NH_2$	104,07	246,7	9100° W.; wl. A.; swl. Ä.	3,126
5648	4-Nitro-guaiacol, s. Nr. 5600	$O_2N \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$	105,06	158-9 (Zers.)	I. h. W., Ä.; wl. Bzl.; swl. Ä.	3,125
5649	Nitroguanidin	$CH_3 \cdot [CH_2]_4 \cdot NO_2$	145,20	0,94817°	II. A., Ä.; nl. W.	1,155
5650	Nitroharnstoff	$CH_3 \cdot [CH_2]_4 \cdot CH(NO_2) \cdot CH_3$	145,20	0,9470°	I. konz. Alkali	1,156
5651	1-Nitro-heptan					
5652	2-Nitro-heptan				194-8 (schw. Zers.)	
5653	1-Nitro-hexan	$CH_3 \cdot [CH_2]_4 \cdot CH_3 \cdot NO_2$	131,17	0,94920°	II. alkoh. Alkali, Ä.; nl. W.	1,147
5654	5-Nitro-isatin	$O_2N \cdot C_6H_3 \begin{smallmatrix} CO \\ NH \end{smallmatrix}$	192,13	248-50	I. Alkali, Ä.; wl. W.	21,456
5655	α -Nitro-isobutan	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot NO_2$	103,12	0,9877°	I. A., Ä.; nl. W.	1,129
5656	5-Nitroisochinolin	$O_2N \cdot C_6H_3 : C_3H_5N$	174,15	110	I. h. W., Ä.; Bzl., Ä.	20,386
5657	5-Nitro-isophthalsäure	$O_2N \cdot C_6H_4(CO_2H)_2$	211,13	255 (schw. Zers.)	II. A., Ä.; 0,1515° W.; 8199° W.	9,840
5658	2-Nitro-p-kresol	$O_2N \cdot C_6H_4(CH_3) \cdot OH$	153,13	38,6° 1,240	II. A., Ä.; swl. W.	6,412
5659	3-Nitro-o-kresol	$O_2N \cdot C_6H_3(CH_3) \cdot OH$	153,13	145	II. A., Ä.; swl. k. W.	6,366
5660	4-Nitro-m-kresol	$O_2N \cdot C_6H_4(CH_3) \cdot OH$	153,13	129	II. A., Ä.; swl. k. W.	6,386
5661	4-Nitro-o-kresol	$O_2N \cdot C_6H_3(CH_3) \cdot OH$	153,13	94,6	II. A., Ä.; swl. W.	6,366
5662	5-Nitro-m-kresol	$O_2N \cdot C_6H_4(CH_3) \cdot OH$	153,13	91	II. A., Ä.; swl. W.	6,385
5663	5-Nitro-o-kresol	$O_2N \cdot C_6H_3(CH_3) \cdot OH$	153,13	118	II. A., Ä.; swl. k. W.	6,365
5664	6-Nitro-m-kresol	$O_2N \cdot C_6H_4(CH_3) \cdot OH$	153,13	56	II. A., Ä.; swl. W.	6,385
5665	6-Nitro-o-kresol	$O_2N \cdot C_6H_3(CH_3) \cdot OH$	153,13	69,5	II. A., Ä.; nl. W.	6,365
5666	Nitromalonsäure-diäthylester	$O_2N \cdot CH(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	205,17	20° 1,199	nl. W.	2,596

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5667 124	Nitromethan	CH ₃ · NO ₂	61,04	$\frac{20,0}{1,138}$	-28,5	101,5 ⁷⁶⁵ mm	I. Alkali, A., Ä.; 9,5 ²⁰ W.	1,74
5670	4-Nitro-N- methylacetanilid	O ₂ N · C ₆ H ₄ · N(CH ₃)CO · CH ₃	194,19		152-3		I. A., Ä.	12,719
5671	2-Nitro-N- methylanilin	O ₂ N · C ₆ H ₄ · NH · CH ₃	152,15		37		I. A., Ä.; swl. k. W.	12,689
5672	3-Nitro-N- methylanilin	O ₂ N · C ₆ H ₄ · NH · CH ₃	152,15		67-8		I. h. W., Ä., A.	12,700
5673	4-Nitro-N- methylanilin	O ₂ N · C ₆ H ₄ · NH · CH ₃	152,15		151-2		I. Bzl., A.; swl. l. g. w.	12,714
5674	1-Nitro-2-methyl- anthrachinon	O ₂ N · (CH ₃)C ₁₄ H ₉ O ₂	267,23		269 bis 70	subl., zers. 330-2	I. Nitro- Bzl., Chlf.; swl. A., Ä.	7,811
5675	2-Nitro-2- methylbutan	(CH ₃) ₂ C(NO ₂)C ₃ H ₇	117,15	$\frac{20,0}{0,970}$		149-51 ⁷⁴⁸ mm		1,140
5676 343	4-Nitro-2- methylbutan	(CH ₃) ₂ CH · (CH ₂) ₂ · NO ₂	117,15	$\frac{4}{0,960}$		164 ⁷⁵⁶ mm		1,140
5677	6-Nitro-2-methyl- chinolin	O ₂ N · C ₈ H ₆ N · CH ₃	188,18		173-4		I. A.; swl. W.; nl. Ä.	20,394
5678	4'-Nitro-4-methyl- diphenylamin	O ₂ N · C ₆ H ₄ · NH · C ₆ H ₄ · CH ₃	228,24	$\frac{0}{0,949}$	138-9		II. Eg., h. A.; swl. Bzl., Ä.	12,906
5679	2-Nitro-2-methyl- pentan	(CH ₃) ₂ C(NO ₂) · CH ₂ · C ₂ H ₅	131,17			172-6 ⁷⁵⁶ mm	nl. Alkali	1,149
5681	2-Nitro-2-methyl- propanol-(1,3)	CH ₃ · C(NO ₂)(CH ₂ OH) ₂	135,12		139-40	zers.	80 ²⁰ W.; 45 ²⁰ A.; 4 ²⁰ Ä.	1,480
5682	2-Nitro-2-methyl- propanol-(1)	(CH ₃)C(NO ₂) · CH ₂ · OH	119,12		90,5	95,5 ¹⁰ mm	350 ²⁰ W.; 490 ²⁰ A.; 120 ²⁰ Ä.	1,378
5683	Nitron		312,36		189-90		I. h. A., Bzl., Aceton, Chlf.; swl. Ä.; nl. W.	26,349

5684	1-Nitro-naphthalin	$O_2N \cdot C_{10}H_7$	173,16	1,223 ^{61,5°}	61,5	304	I. CS., A., Chlf., Ä.; nl. W. II. A., Ä.; nl. W. 0,04 W.; 4,7 A.; wl. Ä.	5,553
5685	2-Nitro-naphthalin	$O_2N \cdot C_{10}H_7$	173,16		79			5,555
5686	8-Nitro-naphthalin	$O_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot CO_2H$	217,17		215			9,653
5687	1-Nitro-naphthol-(1)	$O_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot OH$	189,16		103		II. Ä.; I. Alkali, Eg., A.; nl. W. I. A.; swl. W.	6,653
5688	2-Nitro-naphthol-(1)	$O_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot OH$	189,16		128		II. A., Eg.; I. h. W.	6,615
5689	3-Nitro-naphthol-(1)	$O_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot OH$	189,16		167-8			2 E 6,584
5690	4-Nitro-naphthol-(1)	$O_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot OH$	189,16		164			6,615
5691	5-Nitro-naphthol-(1)	$O_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot OH$	189,16		171			6,616
5692	5-Nitro-naphthol-(2)	$O_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot OH$	189,16		147		II. h. W., A., Ä.	6,654
5693	6-Nitro-naphthol-(2)	$O_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot OH$	189,16		158		I. A., Bzl., Chlf., Ä.	6,654
5694	8-Nitro-naphthol-(2)	$O_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot OH$	189,16		144-5		I. h. W., Eg., A.	6,655
5695	1-Nitro-naphthylamin-(2)	$O_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot NH_2$	188,16		126-7			12,1313
5696	2-Nitro-naphthylamin-(2)	$O_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot NH_2$	188,16		144		I. A.	12,1258
5697	4-Nitro-naphthylamin-(1)	$O_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot NH_2$	188,16		191			12,1259
5698	5-Nitro-naphthylamin-(1)	$O_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot NH_2$	188,16		143,5		I. A., Bzl.; nl. Lg.	12,1314
5699	8-Nitro-naphthylamin-(2)	$O_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot NH_2$	188,16		96-7			12,1261
5700	8-Nitro-naphthylamin-(1)	$O_2N \cdot C_{10}H_6 \cdot NH_2$	188,16		104-5		I. A., Ä.; nl. Lg.	12,1315
5701	1-Nitrononan	$CH_3 \cdot [CH_2]_8 \cdot CH_2 \cdot NO_2$	173,25	0,923 ^{17°}		215-8 (Zers.)		1,166
5702	1-Nitro-octan	$CH_3 \cdot [CH_2]_7 \cdot CH_2 \cdot NO_2$	159,22	0,935 ^{20°}		206-10 (schw. Zers.)		1,161
5703	4-Nitro-4-oxycarbonsäure-(3)	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot N:N \cdot C_6H_4(OH) \cdot CO_2H$	287,23		254-7 (Zers.)		I. Eg., A.; wl. h. Toluol	16,247
5704	4-Nitro-4-oxycarbonsäure-(3), Na-Salz	$C_{18}H_{13}O_8N_3Na$	309,22				I. W.	—
5705	2-Nitro-3-oxycarbonsäure (Alizarin-gelb R)	$O_2N \cdot C_6H_3(OH) \cdot CO_2H \cdot H_2O$	201,13		178		I. A., Ä.; swl. W.	10,146
5706	3-Nitro-4-oxycarbonsäure	$O_2N \cdot C_6H_4(OH) \cdot CO_2H$	183,12		185-6		II. h. W., A.; I. Ä.	10,181
5707	4-Nitro-3-oxycarbonsäure	$O_2N \cdot C_6H_4(OH) \cdot CO_2H$	183,12		230		swl. W.	10,146
5708	6-Nitro-3-oxycarbonsäure	$O_2N \cdot C_6H_3(OH) \cdot CO_2H \cdot H_2O$	201,13		169		II. W., A., Ä.	10,147

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5709	2-Nitro-2-oxymethyl- propandiol-(1,3)	O ₂ N · C(CH ₂ OH) ₃	151,12		158-9		220 ²⁰ ° W.; 45 ²⁰ ° A.; 1 ²⁰ ° Ä.	1,520
5710	1-Nitro-pentan	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CH ₂ · NO ₂	117,15	0,948 ²⁰ °		172-3		1,133
5711	3-Nitro-pentan	(C ₂ H ₅) ₂ CH · CH ₂ · NO ₂	117,15	0,958 ⁰		152-5 ⁷⁴⁶ mm		1,133
5712	2-Nitro-phenanthren	O ₂ N · C ₁₀ H ₇	223,09		99		I. A., Ä.; nl. W.	5(330)
5713	3-Nitro-phenanthren	O ₂ N · C ₁₀ H ₇	223,09		170-1			5,672
5714	4-Nitro-phenanthren	O ₂ N · C ₁₀ H ₇	223,09		80-2			5(330)
5715	9-Nitro-phenanthren	O ₂ N · C ₁₀ H ₇	223,09		116-7		wl. Eg.; swl. A.	5,672
5716	2-Nitro-phenanthren- chinon	O ₂ N · C ₁₀ H ₆ (CO) ₂ C ₆ H ₄	253,20		257-8			7,806
5717	2-Nitro-phenetol	C ₆ H ₅ · O · C ₂ H ₄ · NO ₂	167,16	1,190 ¹⁵ °	5-6	275	II. A., Ä.; swl. W.	6,218
5718	3-Nitro-phenetol	C ₆ H ₅ · O · C ₂ H ₄ · NO ₂	167,16		34	169 ⁷⁰ mm	II. h. A., Ä.; swl. W.	6,224
5719	4-Nitro-phenetol	C ₆ H ₅ · O · C ₂ H ₄ · NO ₂	167,16	1,18 ¹⁵ °	59-60	283 ⁷⁵⁸ mm	II. h. A., Ä.; swl. W.	6,231
5720	2-Nitro-phenol	O ₂ N · C ₆ H ₄ · OH	139,11	1,295 ⁴⁵ °	44-5	214,5 (schw. Zers.)	II. A., Ä.; I. h. W., Bzl.	6,213
5721	3-Nitro-phenol	O ₂ N · C ₆ H ₄ · OH	139,11	1,485 ²⁰ °	96-7	194 ⁷⁰ mm	II. A.; I. Ä.; 1,35 ²⁰ ° W.; nl. PÄ.	6,222
5722	4-Nitro-phenol	O ₂ N · C ₆ H ₄ · OH	139,11	1,48 ²⁰ °	113,4	subl.	II. A., Ä.; 1,6 ²⁵ ° W.	6,226
5723	2-Nitro-phenol, K-Salz	O ₂ N · C ₆ H ₄ · OK · 1/2 H ₂ O	186,20	1,682 ²⁰ °			16 ⁶⁰ ° W.; 21 ¹⁵ ° wss. A.	6,217
5724	2-Nitro-phenol, Na-Salz	O ₂ N · C ₆ H ₄ · ONa	161,10				II. W.; swl. Alkali	6,217
5725	4-Nitro-phenol, Na-Salz	O ₂ N · C ₆ H ₄ · ONa · 2 H ₂ O	197,13				I. W.; 0,5 k. W.	6,230
5726	2-Nitro-phenol- sulfonsäure-(4)	O ₂ N · C ₆ H ₄ · ONa · 4 H ₂ O	233,16				I. W.	
5727	4-Nitro-phenol- sulfonsäure-(2)	HO · C ₆ H ₄ (NO ₂) · SO ₃ H · 3 H ₂ O	273,22		-2 H ₂ O, 110		II. W., A., Chlf.	11,245
		HO · C ₆ H ₄ (NO ₂) · SO ₃ H · 3 H ₂ O	273,22		51,5 141-2 (wf.) zers. 100		II. W., A.; I. Ä.	11,237

5728	3-Nitrophenyl- aronsäure	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot AsO(OH)_2$	247,03	zers.		$218^\circ W.$; wl. Chlf.; ml. Lg.	16,869
5729	2-Nitro-p-phenylen- diamin	$O_2N \cdot C_6H_4(NH_2)_2$	153,08	135			13,120
5730	4-Nitro-m-phenylen- diamin	$O_2N \cdot C_6H_4(NH_2)_2$	153,08	161			13,57
5731	4-Nitro-o-phenylen- diamin	$O_2N \cdot C_6H_4(NH_2)_2$	153,08	198			13,29
5732	2-Nitro- phenyllessigsäure	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	181,14	141			9,464
5733	3-Nitro- phenyllessigsäure	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	181,14	120		I. A., Ä., Chlf.; swl. k. W.	9,455
5734	4-Nitro- phenyllessigsäure	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	181,14	152-3		II. h. A.; wl. Ä. swl. W.	12,725
5735	4-Nitro-phenylglycin	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	196,16	225-30 (Zers.)		∞ h. W.	10,664
5736	2-Nitro- phenylglyoxylsäure	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot CO_2H$	195,13	122 (wf.)			
5737	3-Nitro- phenylhydrazin	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot NH_2$	153,14	93		I. Eg.; swl. h. W.; Bzl.	15,460
5738	4-Nitro- phenylhydrazin	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot NH_2$	153,14	157		II. A.; I. h. W., Ä.	15,468
5739	3-Nitro- phenylhydrazin- hydrochlorid	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot NH_2 \cdot HCl$	189,61			wl. HCl; swl. k. W., k. A.	15,461
5740	4-Nitro- phenylhydrazin- hydrochlorid	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot NH_2 \cdot HCl$	189,61	214,5 (Zers.)		I. W.; ml. A., Ä.	15,468
5741	4-Nitro- phenylisocyanat	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot N \cdot CO$	164,12	56-7		I. h. Lg.; Chlf., Ä., Bzl.	12,725
5742	2-Nitro- phenylpropolsäure	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot C \cdot C \cdot CO_2H$	191,14	157 (Zers.)	expl. 155-6	I. h. W., A., Ä.; ml. CS, PÄ.	9,636
5743	4-Nitro- phenylpropolsäure	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot C \cdot C \cdot CO_2H$	191,14	181-93 (Zers.)		I. h. A., Ä.; wl. W.; ml. PÄ.	9,637
5744	6-Nitrophthalid	$O_2N \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} CH_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ CO \quad CO \end{array} O$	179,13	141		wl. k. A., Ä.; nl. Alkalicarbonat, k. W.	17,313
5745	3-Nitro-phthalimid	$O_2N \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} CO \quad NH \\ \diagup \quad \diagdown \\ CO \quad CO \end{array}$	192,13	215-6	subl.	I. Eg., h. A.; ml. A., W., Lg.	21,505
5746	4-Nitro-phthalimid	$O_2N \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} CO \quad NH \\ \diagup \quad \diagdown \\ CO \quad CO \end{array}$	192,13	195-7	subl.	I. A., Aceton, Eg.; swl. h. W.	21,506
5747	3-Nitro-phthalsäure	$O_2N \cdot C_6H_3(CO_2H)_2$	211,13	222		II. h. A.; $225^\circ W.$; wl. Ä.	9,823

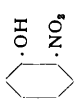
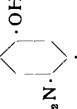
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5748	4-Nitro-phthalsäure	O ₂ N · C ₆ H ₄ (CO ₂ H) ₂	211,13		164-5		ll. W., A.; l. Ä.	9,828
5749	3-Nitro-phthalsäure- anhydrid	O ₂ N · C ₆ H ₄ 	193,11		162-3		l. h. A., Aceton; swl. Bzl.	17,486
5750	4-Nitro-phthalsäure- diäthylester	O ₂ N · C ₆ H ₄ (CO ₂ · C ₂ H ₅) ₂	267,23		33-4	208-10 ¹⁵ mm	l. A., Ä.; nl. W.	9,831
5751	4-Nitro-phthalsäure- dimethylester	O ₂ N · C ₆ H ₄ (CO ₂ · CH ₃) ₂	239,18		69-71			9,830
5752 166	1-Nitro-propan	CH ₃ · CH ₂ · CH ₂ · NO ₂	89,09	^{20°} 1,003 ²⁰	-108	131,6	∞ A., Ä.; 1,4 ^{20°} W.	1,115
5753	2-Nitro-propan	CH ₃ CH · (NO ₂) · CH ₃	89,09	1,024 ^{0°}	-93	120,3	∞ ^{20°} A., ^{20°} Ä.; 1,7 ^{20°} W.	1,116
5754	2-Nitro-propandial- (1,3)	O ₂ N · CH(CH ₂ CHO) ₂	117,06		50-1		ll. A., Ä., Chlf.; l. W. (Zers.)	1,766
5755	3-Nitro-propen-(1)	CH ₂ :CH · CH ₂ · NO ₂	87,08	1,051 ^{21°}	83-5	125-30 zers. > 180	l. A., Ä., Chlf.; l. A., Ä.; nl. W.	1,203 6,823 10,114
5756	2-Nitro-resorcin	O ₂ N · C ₆ H ₃ (OH) ₂	155,11		115		l. A., Ä., Chlf.; l. Bzl. 0,13 ^{15,5°} W.	10,116
5757	4-Nitro-resorcin	O ₂ N · C ₆ H ₃ (OH) ₂	155,11		123-5		l. h. W., A., Chlf.; wl. Bzl.; nl. Lg.	10,116
5758	3-Nitro-salicylsäure	O ₂ N · C ₆ H ₃ (OH) · CO ₂ H · H ₂ O	201,13		148-9 (wfl.)		ll. A., Ä.; l. Aceton	10,116
5759	4-Nitro-salicylsäure	O ₂ N · C ₆ H ₃ (OH) · CO ₂ H	183,12		226-35		l. h. W., A., Chlf.; wl. Bzl.; nl. Lg.	10,116
5760	5-Nitro-salicylsäure	O ₂ N · C ₆ H ₃ (OH) · CO ₂ H	183,12	1,650 ^{20°}	228-30		l. A., Ä.; 0,1822° W.	10,116
5761	6-Nitro-salicylsäure	O ₂ N · C ₆ H ₃ (OH) · CO ₂ H	183,12		130		ll. Ä.; l. Aceton; wl. A.	—
5762	5-Nitro-salicylsäure- phenylester	O ₂ N · C ₆ H ₃ (OH)(CO ₂ · C ₆ H ₅)	259,21		151-2		l. Eg., A.	10,118
5763	α-Nitrosalol, s. Nr. 5762							
5764	N-Nitroso-N- äthylanilin (Äthyl- phenylnitrosamin)	C ₆ H ₅ · N(NO)C ₂ H ₅	150,18	^{20°} 1,087 [±]		119-20 ¹⁵ mm	nl. W.	12,580

5765 593	N-Nitroso-N-äthylurethan	$C_2H_5 \cdot N(NO) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	146,15	20° 1,071 $\frac{4}{4}$	150-2	86 ⁵⁶ mm	II. h. A.; I. h. Ä.; wl. h. W.	4,129
5766	1-Nitroso-2-aminonaphthalin	$ON \cdot C_{10}H_8 \cdot NH_2$	172,18		173-4		I. W.; Bzl.	7,717
5767	4-Nitroso-anilin	$ON \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$ oder $HN \cdot C_6H_4 \cdot NOH$	122,12				I. Eg.; h. A.; swl. Ä.	7,625
5768	2-Nitroso-benzoesäure	$ON \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	151,12		210			9,368
5769	3-Nitroso-benzoesäure	$ON \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	151,12		zers. 230			9,369
5770	4-Nitroso-benzoesäure	$ON \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	151,12		zers. 250		wl. Eg.; Bzl.; swl. h. A.	9,369
5771	Nitrosobenzol	$C_6H_5 \cdot NO$	107,11		67,5 bis 8,0	57-9 ¹⁸ mm	I. A.; wl. Lg.; nl. W.; NH_3	5,230
5772	α -Nitroso-buttersäure	$C_3H_5 \cdot C(OH) \cdot CO_2H$	117,10	20° 1,24 ¹⁵	169-70		I. A.; wl. W.; Ä.	—
5773	4-Nitroso-diäthylanilin	$ON \cdot C_6H_4 \cdot N(C_2H_5)_2$	178,23	20° 1,006 $\frac{4}{4}$	84		I. A., Ä.; swl. W.	12,684
5774 674	N-Nitroso-dimethylamin	$(CH_3)_2N \cdot NO$	74,08			153 ⁷⁴ mm	I. W., A., Ä.	4,84
5775	4-Nitroso-dimethylanilin	$ON \cdot C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2$	150,18		87,8		I. A., Ä.; nl. W.	12,677
5776	4-Nitroso-diphenylamin	$ON \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot C_6H_5$	198,22		144,6		II. A., Chlf., Ä.; I. Bzl.; wl. W.; Lg.	12,207
5777	4-Nitroso-m-kresol	$ON \cdot C_6H_3(CH_3)OH$	137,13	20° 1,124 $\frac{4}{4}$	158-60		I. A.; Bzl.; wl. h. W.; swl. Ä.	7,648
5778 2345	4-Nitroso-N-methylanilin	$ON \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot CH_3$	136,15	20° 1,122 $\frac{4}{4}$	118		I. A., Ä.;	7,626
5779 657	N-Nitroso-N-methylurethan	$CH_3 \cdot N(NO) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	132,12		<-20	65 ¹³ mm	∞ A., Bzl., Ä.; wl. h. W.	4,85
5780	1-Nitroso-naphthol-(2)	$ON \cdot C_{10}H_7 \cdot OH$	173,16		109,5		0,1 ²⁰ W.; 2,4 ¹³ A.; swl. PÄ.	7,712
5781	2-Nitroso-naphthol-(1)	$ON \cdot C_{10}H_7 \cdot OH$	173,16		162-4 (Zers.) 193-4		II. A.; I. h. W.; wl. Ä.	7,715
5782	4-Nitroso-naphthol-(1)	$HO \cdot C_{10}H_7NO$ oder $O \cdot C_{10}H_7 \cdot NOH$	173,16				II. A., Ä.; nl. W.	7,727
5783	1-Nitroso-naphthol-(2)-disulfonsäure-(3,6), Na-Salz	$ON \cdot C_{10}H_4(SO_3Na)_2OH$	377,26				2,5 W.; wl. A.	2E11,190
5784	2-Nitroso-1-nitrobenzol	$ON \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	152,11		126		II. Chlf., I. h. A.; nl. W., PÄ.	5,256
5785	4-Nitroso-phenol	$HO \cdot C_6H_4 \cdot NO$	123,11		133	zers. 144	II. A., Ä.; I. h. W.	7,622

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5786 1466	4-Nitroso-phenol, Na-Salz α Nitroso- phenylhydrazin	NaO · C ₆ H ₄ · NO + 2 H ₂ O C ₆ H ₅ · N(NO) · NH ₂	145,10 137,14	18,5° 1,063 ⁴	-2H ₂ O, 100 51		ll. W.; l. A.; Aceton; nl. Ä. l. W., Ä.	7,624 15,416
5788 1466	N-Nitroso-piperidin	C ₅ H ₁₀ N · NO	114,15		-H ₂ O, 105°; zers. 148	217-8	ll. wss. S.; l. W. ll. A. Chlf.; l. W., Äg., CS ₂ , Ä., Chlf.; nl. Bzl.	20,83 8,235
5789	4-Nitroso-resorcin	ON · C ₆ H ₃ (OH) ₂ oder O · C ₆ H ₃ (:NOH)OH	139,11					
5790	Nitroso-R-Säure, s. Nr. 5783				160-4 (schw. Zers.)		l. Alkali, A., Chlf., Ä.; swl. h. W.	7,664
5791	4-Nitrosothymol	ON · C ₁₀ H ₁₂ · OH oder O · C ₁₀ H ₁₂ : NOH	179,21				ll. A., Chlf., Ä. swl. h. W. l. Ä.; nl. W. ll. M., Bzl.; swl. W. ll. A., Ä.	5,317 5,318 5,318 21,251
5792	2-Nitroso-toluol	ON · C ₆ H ₄ · CH ₃	121,13		72,5			
5793	3-Nitroso-toluol	ON · C ₆ H ₄ · CH ₃	121,13		53,5			
5794	4-Nitroso-toluol	ON · C ₆ H ₄ · CH ₃	121,13		48,5			
5795	N-Nitroso- triacetanamin	H ₃ C — CO — CH ₃ (CH ₃) ₂ · C · N(NO) · C(CH ₃) ₂	184,23	1,14	72-3	subl.		
5796	ω-Nitro-styrol	C ₆ H ₅ · CH : CH · NO ₂	149,14		58	250-60 (Zers.)	ll. Ä., l. A.; swl. h. W. l. H ₂ SO ₄	5,478 5,478
5797	2-Nitro-styrol	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CH : CH ₂	149,14		12-3,5		ll. Lg., abs. A., Ä. ll. h. Ä.; l. h. A.; swl. k. Lg. l. h. W., h. A.	5,478 5,478 9,851
5798	3-Nitro-styrol	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CH : CH ₂	149,14		-5	zers.		
5799	4-Nitro-styrol	O ₂ N · C ₆ H ₄ · CH : CH ₂	149,14		29			
5800	Nitroterephthalsäure	O ₂ N · C ₆ H ₃ (CO ₂ H) ₂	211,13		263-70			
5801	2-Nitro-thiophen	HC — CH HC · S · C · NO ₂	129,13		46	224-5	l. A., Ä.; nl. Alkali	17,35

5802	2-Nitrothymol	$\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ 	195,11	119			6,542
5803	4-Nitrothymol	$\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ 	195,11	142			6,542
5804	2-Nitro-m-toluidin	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	152,15	53			12,876
5805	2-Nitro-p-toluidin	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	152,15	116-7			12,1000
5806	3-Nitro-o-toluidin	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	152,15	91-2	305 (Zers.)		12,848
5807	3-Nitro-p-toluidin	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	152,15	81,5			12,996
5808	4-Nitro-m-toluidin	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	152,15	138			12,877
5809	4-Nitro-o-toluidin	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	152,15	129-30			12,846
5810	5-Nitro-m-toluidin	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	152,15	98-8,4			12,877
5811	5-Nitro-o-toluidin	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	152,15	105-7			12,844
5812	6-Nitro-m-toluidin	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	152,15	109-10			12,876
5813	6-Nitro-o-toluidin	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	152,15	97			12,843
5814	ω -Nitrotoluol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{NO}_2$	137,13	20°	141-2 ³⁵ mm (schw. Zers.)		5,325
5815 2083	2-Nitro-toluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	137,13	$1,160 \frac{0}{20^\circ}$ $1,163 \frac{4}{18^\circ}$	222,3 (α)-10,6 (β)-4,1	∞ A., Bzl., Ä.; I. SO ₂ , PA.; wl. NH ₃ ; swl. W.	5,318
5816 2076	3-Nitro-toluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	137,13	$1,160 \frac{18^\circ}{4}$	230-1	∞ Ä.; 8,6 ¹⁵ ° A.; swl. W.	5,321

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5817 1936	4-Nitro-toluol	CH ₃ · C ₆ H ₄ · NO ₂	137,13	$\frac{55^\circ}{1,139}$	54	237,7	0,00415° W.; 80,815° Ä.; l. Bzl., A.	5,323
5818	4-Nitro-toluol- sulfonsäure-(2)	CH ₃ · C ₆ H ₄ (NO ₂)SO ₃ H · 2 H ₂ O	253,23		130 (wf.)		l. A., Ä.; l. Chlf.; 47,723° W.	11,90
5819	4-Nitro-toluol- sulfonsäure-(2)- chlorid	CH ₃ · C ₆ H ₄ (NO ₂) · SO ₂ Cl	235,64		43–4,5		zers. W., A.	11,92
5820	2-Nitro-1,3,5- trimethylbenzol	(CH ₃) ₃ C ₆ H ₂ · NO ₂	165,19		44	255	l. h. A.	5,410
5821	5-Nitro-1,2,4- trimethylbenzol	O ₂ N · C ₆ H ₂ (CH ₃) ₃	165,19		70	265	l. h. A., Ä.	5,404
5822	6-Nitro-1,2,4- trimethylbenzol	O ₂ N · C ₆ H ₂ (CH ₃) ₃	165,19		20			5,404
5823	l-3-Nitro-tyrosin	O ₂ N · C ₆ H ₄ (OH) · CH ₂ CH(NH ₂) · CO ₂ H	226,19		237		l. Alkali, wss. S.; swl. h. W.; nl. A., Ä.; l. A., Ä.	14,620
5824	1-Nitroundecan	CH ₃ · [CH ₂] ₉ · CH ₂ · NO ₂	201,30	0,900 ^{15°}		zers.		1,170
5825	5-Nitrouracil	O ₂ N · C $\begin{matrix} \text{CO} \cdot \text{NH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \cdot \text{NH} \end{matrix}$	157,09		expl. 130–70		l. A.; wl. k. W.	24,320
5826	Nitrourethan	O ₂ N · NH · CO ₂ · C ₂ H ₅	134,09		64		l. A., Ä.; l. W.	3,125
5827	2-Nitro-m-xylol	O ₂ N · C ₆ H ₃ (CH ₃) ₂	151,16	1,112 ^{15°}		225 ⁷⁴⁴ mm	nl. W.	5,378
5828	2-Nitro-p-xylol	O ₂ N · C ₆ H ₃ (CH ₃) ₂	151,16	1,132 ^{15°} $\frac{15^\circ}{1,147}$		238,5–9,0 ⁷³⁹ mm	l. A., Ä.; nl. W.	5,387
5829	3-Nitro-o-xylol	O ₂ N · C ₆ H ₃ (CH ₃) ₂	151,16		15	245–6		5,367
5830	4-Nitro-m-xylol	O ₂ N · C ₆ H ₃ (CH ₃) ₂	151,16	1,135 ^{15°} $\frac{30^\circ}{1,139}$	2	244	l. A., Ä.; nl. W.	5,378
5831	4-Nitro-o-xylol	O ₂ N · C ₆ H ₃ (CH ₃) ₂	151,16		29–30	258 (schw. Zers.)	∞ ^{30°} A.; l. Ä.; nl. W.	5,368

5832	5-Nitro-m-xylol	$O_2N \cdot C_6H_3(CH_3)_2$	151,16		74-5	273 ⁷³⁹ mm	I. A., Ä.; nl. W.	5,378
5833	2-Nitro-zimtsäure	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH:CH \cdot CO_2H$	193,15		243-5	subl.	0,25 ²⁵ abs. A.; nl. W.	9,604
5834	3-Nitro-zimtsäure	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH:CH \cdot CO_2H$	193,15		200-1		1 ²⁵ ° abs. A.	9,605
5835	4-Nitro-zimtsäure	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH:CH \cdot CO_2H$	193,15		286-8		0,01 ²⁵ ° A.; swl. Ä.; h. W.; nl. CS ₂	9,606
5836	2-Nitro-zimtsäure- äthylester	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH:CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	221,21		44		II. h. A., Ä., Bzl.	9,605
5837	3-Nitro-zimtsäure- äthylester	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH:CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	221,21		78-9		wl. A., Ä.; nl. W.	9,606
5838	4-Nitro-zimtsäure- äthylester	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH:CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	221,21		141-2		I. Eg.; swl. k. A.; nl. W.	9,607
5839	2-Nitro-zimtsäure- methylester	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH:CH \cdot CO_2 \cdot CH_3$	207,18		73	187-9 ¹⁵ mm	I. h. A.; swl. h. W.	9,605
5840	3-Nitro-zimtsäure- methylester (trans)	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH:CH \cdot CO_2 \cdot CH_3$	207,18		123-4	zers.	I. Chlf., Bzl.; swl. CS ₂ , Ä.; nl. W.	9,606
5841	4-Nitro-zimtsäure- methylester (trans)	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH:CH \cdot CO_2 \cdot CH_3$	207,18		160-1	281-6	wl. Ä.; nl. Ä.	9,607
5842	Nonadecan	$CH_3 \cdot [CH_2]_{17} \cdot CH_3$	268,51	$\frac{32^\circ}{4}$	32	330	I. Ä.; wl. A.; nl. W.	1,174
5843	Nonadecansäure	$CH_3 \cdot [CH_2]_{17} \cdot CO_2H$	298,49	$\frac{100^\circ}{4}$	66,5	297-8 ¹⁰⁰ mm	nl. W.	2,389
5844	Nonakosan	$CH_3 \cdot [CH_2]_{17} \cdot CH_3$	408,77	$\frac{30^\circ}{20^\circ}$	63-4	295 ¹⁵ mm	II. h. A., Ä.; 1,1 ¹⁵ ° Chlf.	2 E 1,144
5845	Nonan	$CH_3 \cdot [CH_2]_7 \cdot CH_3$	128,25	$\frac{20^\circ}{20^\circ}$	-51	150,5 ⁷⁵⁹ mm	I. abs. A., Ä.; nl. W.	1,165
5846	Nonanol-(1)	$CH_3 \cdot [CH_2]_7 \cdot CH_2 \cdot OH$	144,25	$\frac{20^\circ}{20^\circ}$	-5	213,5	∞ A., Ä.; nl. W.	1,423
5847	Nonanol-(2)	$CH_3 \cdot [CH_2]_6 \cdot CH(OH) \cdot CH_3$	144,25	$\frac{20^\circ}{20^\circ}$	-35	193-4	I. A., Ä.; nl. W.	1,423
5848	Nonanol-(3)	$CH_3 \cdot [CH_2]_5 \cdot CH(OH) \cdot C_2H_5$	144,25	$\frac{20^\circ}{15^\circ}$	-22	194,5 ⁷⁵⁰ mm	II. A., Ä.; nl. W.	1,424
5849	Nonanol-(5)	$CH_3 \cdot [CH_2]_3 \cdot CH(OH) \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3$	144,25	$\frac{15^\circ}{15^\circ}$		193 ⁷⁶⁶ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	1,424
5850	Nonen-(2)	$C_6H_{13} \cdot CH:CH \cdot CH_3$	126,23	$\frac{15^\circ}{15^\circ}$		148-9	nl. W.	1,223

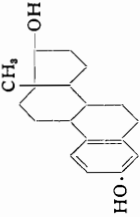
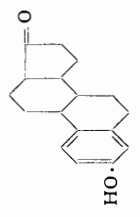
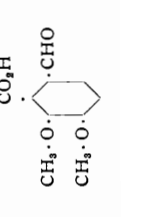
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit-zahl	Name	Formel	Mol.-Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelzpunkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5851 <i>570</i>	Nonylalkohol, s. Nr. 5846							
5852 <i>1176</i>	Nopinan		124,12	$\frac{22^{\circ}}{0,861}$	149,5		5(42)	
5853	α -Nopinol		140,12		102	205		6,52
5854	Norbixin (cis)		380,46		254-5		l. Alkali, Pyridin; nl. W., Ä.	30,110
5855	Norbixin (trans)		380,46		>300		l. h. Pyridin; wl. W.; nl. Ä.	30,109
5856	dL-Norieucin, s. Nr. 572							
5857	L-Norieucin, s. Nr. 573							
5858	Novatophan, s. Nr. 5215							
5859	Novocain, s. Nr. 549							
5860	Octachlorpropan	C ₃ Cl ₈	319,69	$\frac{28^{\circ}}{0,775}$	160	268-9 ⁷³⁴ mm	l. Lg., Ä., Ä.	1,108
5861	Octadecan	CH ₃ · [CH ₂] ₁₆ · CH ₃	254,48	$\frac{18^{\circ}}{0,775}$	28	317	l. Ä., Aceton; wl. Ä.; nl. W.	1,173
5862	Octadecen-(1)	CH ₃ · [CH ₂] ₁₅ · CH : CH ₂	252,47	$\frac{18^{\circ}}{0,791}$	18	179 ¹⁵ mm		1,226
5863	Octadecin-(1)	CH ₃ · [CH ₂] ₁₅ · C : CH	250,45	$\frac{30^{\circ}}{0,796}$	26	180 ¹⁵ mm		1,262

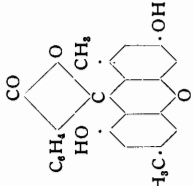
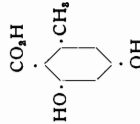
5864	Octadecin-(2)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} : \text{C} \cdot [\text{CH}_2]_{14} \cdot \text{CH}_3$	250,45	$\frac{20^\circ}{4}$ 0,802	30	184 ¹⁵ mm	1,262
5865	Octadecylalkohol	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{16} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	270,78	$\frac{19^\circ}{4}$ 0,812	58,5	210,5 ¹⁵ mm	1,431
5866	Octadecyljodid	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{16} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{J}$	380,40		33,5 bis 4,0	170 ^{0,5} mm	1(69)
5867	Octadien	C_8H_{14}	110,19	$\frac{15^\circ}{14,3^\circ}$ 0,761		126 ⁷³⁸ mm	1,258
5868	4 ¹ -Octa- hydronaphthalin, cis-Form	$\text{H}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} =$ $\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}$	136,25	$\frac{4}{14,3^\circ}$ 0,919		72–3 ¹⁵ mm	5,142
5869	4 ¹ -Octa- hydronaphthalin, trans-Form	$\text{H}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} =$ $\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}$	136,25	$\frac{0^\circ}{14,3^\circ}$ 0,910		190–2	5,142
5870 642	Octakosan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{16} \cdot \text{CH}_3$	394,74	$\frac{20^\circ}{4}$ 0,703	64–5	224 ^{1,1} mm	1(71)
5871 164	Octan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}_3$	114,22	$\frac{4}{164}$ 0,703	–56,5	125,7	1,159
5872	Octandiol-(1,8)	$\text{HO} \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{OH}$	146,22		63	172 ²⁰ mm	1,490
5874	Octandion-(2,3)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	142,19			172–3 ⁷³³ mm	1,795
5875 553	Octanol-(1)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	130,22	$\frac{20^\circ}{4}$ 0,827	–16	194–5	1,418
5876 467 449	Octanol-(2)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	130,22	$\frac{20^\circ}{4}$ 0,822	–38,6	179–80	1,419
5877 553 5878	Octanol-(4) Octanon-(2) s. Nr. 5113	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	130,22	$\frac{0^\circ}{4}$ 0,838		71 ¹⁰ mm	1,420
5879 282	Octen-(1)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	112,21	$\frac{18^\circ}{4}$ 0,721		126	1,221
5880 386 5881 553 5882	Octin-(1) Octylalkohol, s. Nr. 5875 Octylamin (1-Amino-2- äthyl-hexan)	$\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{C} \cdot \text{CH}$	110,19	$\frac{25^\circ}{4}$ 0,743	–79	131–2 ⁷⁶² mm	1,258
		$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	129,25	$\frac{20^\circ}{20}$ 0,792		167–8	—

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5883	Octylnitrat	CH ₃ ·[CH ₂] ₇ ·O·NO ₂	175,22	$\frac{0^{\circ}}{0,975^4}$		110–2 ²⁰ mm		1,419
5884	Octylnitrit	CH ₃ ·[CH ₂] ₇ ·ONO	159,22	0,862 ^{17,0}		175–7		1,419
5885 <i>1113</i>	Ölsäure	CH ₃ ·[CH ₂] ₇ ·CH:CH[CH ₂] ₇ ·CO ₂ H	282,45	0,900 ^{12,0}	14	285–6 ¹⁰⁰ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	2,463
5886	Ölsäure, K-Salz	CH ₃ ·[CH ₂] ₇ ·CH:CH·[CH ₂] ₇ ·CO ₂ K	320,53				25 k. W.; 46,5 ¹⁰ ° A.; 100 ³⁰ ° A.; 3,44 sd. Ä.	2,465
5887	Ölsäure, Mg-Salz	(CH ₃ ·[CH ₂] ₇ ·CH:CH·[CH ₂] ₇ ·CO ₂) ₂ Mg	587,20				nl. W.	2,465
5888	Ölsäure, Na-Salz	CH ₃ ·[CH ₂] ₇ ·CH:CH·[CH ₂] ₇ ·CO ₂ Na	304,43		232–5		10 ¹² ° W.; 4,8 ¹³ ° A.; 10 ³² ° A.; 1 sd. Ä.	2,465
5889	Ölsäureäthylester	CH ₃ ·[CH ₂] ₇ ·CH:CH·[CH ₂] ₇ ·CO ₂ ·C ₂ H ₅	310,50	0,867 ^{25,0}	< –15	216–8 ¹⁵ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	2,467
5890 <i>861</i>	Ölsäurebutylester	C ₁₇ H ₃₃ ·CO ₂ ·[CH ₂] ₃ ·CH ₃	338,56	0,868 ^{25,0}		227–8 ¹⁵ mm	I. A., Ä.; nl. W.	2 E 2,439
5891	Ölsäureisoamylester	CH ₃ ·[CH ₂] ₇ ·CH:CH·[CH ₂] ₇ ·CO ₂ ·[CH(CH ₃) ₂ ·CH(CH ₃) ₂] ₂	352,58	0,897 ^{15,0}		223–4 ¹⁰ mm	II. Ä.; I. A.; nl. W.	2,467
5892	Ölsäuremethylester	CH ₃ ·[CH ₂] ₇ ·CH:CH·[CH ₂] ₇ ·CO ₂ ·CH ₃	296,48	0,879 ^{18,0} _{20,0}		190–1 ¹⁰ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	2,467
5893 <i>271</i>	Önanthaldehyd	CH ₃ ·[CH ₂] ₈ ·CHO	114,18	0,850 ⁴	–42	155	∞ A., Ä.; 0,02 ²⁰ ° W.	1,696
5894 <i>392</i>	Önanthaldoxim	CH ₃ ·[CH ₂] ₈ ·CH:NOH	129,20	0,858 ^{54,7,0}	56	195	I. A., Ä.; wl. k. W.	1,698
5895 <i>400</i>	Önanthensäure	CH ₃ ·[CH ₂] ₈ ·CO ₂ H	130,18	0,918 ^{20,0} _{20,0}	–10	223–3,5	I. A., Ä.; 0,25 ¹⁵ ° W.	2,338
5896 <i>239</i>	Önanthensäureäthylester	CH ₃ ·[CH ₂] ₈ ·CO ₂ ·C ₂ H ₅	158,23	0,872 ²⁰	–66,1	187,8	∞ A., Chlf., Ä.; 0,029 ³⁰ ° W.	2,340

5897	Önanthensäureamid	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	129,20	$\frac{112^\circ}{0,849 \frac{4}{19^\circ}}$	95-6	250-8	II. W., A., Ä.	2,340
5898 611	Önanthensäureanhydrid	$(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CO})_2\text{O}$	242,35	$\frac{0,93221^\circ}{19^\circ}$	17	268-71		2,340
5899 387	Önanthensäure-heptylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CH}_3$	228,36	$\frac{0,865 \frac{4}{15^\circ}}{15^\circ}$		276-8	I. A., Ä.; nl. W.	2,340
5900 257	Önanthensäure-methylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	144,21	$\frac{0,881 \frac{4}{20^\circ}}{20^\circ}$		172-3	I. A.; nl. W.	2,339
5901 355	Önanthensäurenitril	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CN}$	111,18	$\frac{0,811 \frac{0}{0}}{0}$	-64	183-4 ⁷⁶⁵ mm	nl. W.	2,341
5902	Östradiol		272,37		232 (175)	zers.	I. Dioxan, A., Ä.	—
5903	Östriol(Östronhydrat)		288,37		283 (275)		I. A.; 0,003 W.; wl. Ä.	—
5904	Östron		270,36		259-61		I. Alkali, A., Bzl., Chlf., Ä.; nl. W.	—
5905	Opiansäure		210,18		150		I. A., Ä.; 1,7 h. W.; 0,25 k. W.	10,990

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5906	Orange I, [Benzol-sulfonsäure- (1)]-<4 azo 4>- naphthol-(1), Na-Salz	$\text{NaO}_3\text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{N} \cdot \text{C}_8\text{H}_6 \cdot \text{OH}$	350,32				I. W.	16,275
5907	Orange II, [Benzol-sulfonsäure- (1)]-<4 azo 1>- naphthol-(2), Na-Salz	$\text{NaO}_3\text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{N} \cdot \text{C}_8\text{H}_6 \cdot \text{OH}$	350,32				I. W.	16,274
5908	Orange IV, [Benzol-sulfonsäure- (1)]-<4 azo 4>- diphenylamin, Na-Salz	$\text{NaO}_3\text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	375,37				I. W.	16,332
5909	Orcein	$\text{C}_{18}\text{H}_{14}\text{O}_7\text{N}_2$	500,49				I. Eg., A.; nl. CS ₂ , Chl ^t , Bzl., Ä.	6,885
5910	Orcin, s. Nr. 3489							
5911	β-Orcinphthalein		360,35		zers. >230		I. h. Eg., Alkali, Ä.; nl. W., Bzl., Ä.	19,236
5912	Ornithin	$\text{H}_3\text{N} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	132,16				II. W., A.; wl. Ä.	4,424
5913	Orsellensäure		168,14		176 (Zers.) (wt.)	-H ₂ O, 100	II. A.; I. Glycerin; 2220° Ä.	10,412

5914 116	Orthoameisensäure- triäthylester	$\text{HC}(\text{OC}_2\text{H}_5)_3$	148,20	$\frac{25^\circ}{0,939}$ $\frac{20^\circ}{0,939}$	-76	145-6	swl. W.	2,20
5915	Orthoameisensäure- tributylester	$\text{HC}(\text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_3$	232,35	$\frac{25^\circ}{0,869}$ $\frac{20^\circ}{0,869}$		245-7		—
5916	Orthoameisensäure- trisoamylester	$\text{HC}(\text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_3)_3$	274,43	$\frac{25^\circ}{0,864}$ $\frac{20^\circ}{0,864}$		265-7		2,22
5917	Orthoameisensäure- triphenylester	$\text{HC}(\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_3$	292,12	$\frac{20^\circ}{0,881}$ $\frac{25^\circ}{0,881}$	77	260-70 ⁵⁵ mm		6,152
5918	Orthoameisensäure- tripropylester	$\text{HC}(\text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_3$	190,28	$\frac{25^\circ}{0,881}$ $\frac{20^\circ}{0,881}$		196-8	2,1 ²² W.	2,21
5919	Orthochrom T		482,40				I. h. A.; wl. h. W.	23,310
5920	Orthoessigsäure- triäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OC}_2\text{H}_5)_3$	162,22	$\frac{25^\circ}{0,885}$ $\frac{20^\circ}{0,885}$		144-6	∞ A., Chlf., Aceton; nl. k. W.	2,129
5921	Orthokieselsäure- tetraäthylester	$(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_4\text{Si}$	208,22	$\frac{25^\circ}{0,9676}$ $\frac{20^\circ}{0,9676}$		166		1,354
5922	Orthokieselsäure- tetraäthylester	$(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_4\text{Si}$	256,32	$\frac{25^\circ}{0,4842}$ $\frac{20^\circ}{0,4842}$		115-6		2 E 1,478
5923	Orthokieselsäure- tetraheptylester	$(\text{C}_7\text{H}_{15} \cdot \text{O})_4\text{Si}$	488,54	$\frac{25^\circ}{0,9117}$ $\frac{20^\circ}{0,9117}$		200-15 ³ mm		2 E 1,443
5924	Orthokieselsäure- tetraisoamylester	$(\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{O})_4\text{Si}$	376,41	$\frac{25^\circ}{0,868}$ $\frac{20^\circ}{0,868}$		322-25 ¹² mm		1,404
5925	Orthokieselsäure- tetraisoamylester	$(\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{O})_4\text{Si}$	320,35	$\frac{25^\circ}{0,953}$ $\frac{20^\circ}{0,953}$		256-60		1,377
5926 34	Orthokieselsäure- tetramethylester	$(\text{CH}_3 \cdot \text{O})_4\text{Si}$	152,16	$\frac{25^\circ}{1,0589}$ $\frac{20^\circ}{1,0589}$		121-2		2 E 1,274
5927	Orthokieselsäure- tetraphenylester	$(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O})_4\text{Si}$	400,22	$\frac{25^\circ}{0,918}$ $\frac{20^\circ}{0,918}$	47-48	415-20		6,182
5928	Orthokieselsäure- tetrapropylester	$(\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{O})_4\text{Si}$	284,28	$\frac{25^\circ}{0,918}$ $\frac{20^\circ}{0,918}$		225-7		1,355
5929	Orthokieselsäure- tetra-p-tolyester	$(\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O})_4\text{Si}$	456,28	$\frac{25^\circ}{0,911}$ $\frac{20^\circ}{0,911}$	69-70	450		6,402
5930 126	Orthokohlensäure- tetraäthylester	$\text{C}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_4$	192,25	$\frac{25^\circ}{0,919}$ $\frac{20^\circ}{0,919}$		158-9		3,5
5931	Orthokohlensäure- tetrapropylester	$\text{C}(\text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_4$	248,35	$\frac{25^\circ}{0,911}$ $\frac{20^\circ}{0,911}$		224,2		3,6

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5932	Orthopropionsäure- triäthylester	$C_3H_5 \cdot C(O \cdot C_2H_5)_3$	176,25	0,887 ^{20°}		161,768 mm		2,240
5933	Oxalan, s. Nr. 5965							
5934	Oxalsäure	$HO_2C \cdot CO_2H$	90,04	1,90	186–7 (Zers.)	subl. >100	10 ^{20°} W., 120 ^{100°} W.; 24 ^{15°} abs. A.; 1,3 ^{15°} abs. A.	2,502
5935	Oxalsäure	$(CO_2H)_2 \cdot 2H_2O$	126,07	1,653 ^{19°}			0,009 ^{18°} W.; 0,02 ^{100°} W.	2,502
5936	Oxalsäure, Ba-Salz	$BaC_2O_4 \cdot 2H_2O$	261,41		101,5	-2 H ₂ O, 100	0,0006 ^{18°} W.; 0,0014 ^{95°} W.	2,515
5937	Oxalsäure, Ca-Salz	CaC_2O_4	128,10				0,00004 ^{25°} W.	2,518
5938	Oxalsäure, Ce-Salz	$Ce_2(C_2O_4)_3 \cdot 10 H_2O$	724,48				0,0035 ^{18°} W.; 0,0078 ^{25°} W.	2,526
5939	Oxalsäure, Fe(II)-Salz	$Fe \cdot C_2O_4 \cdot 2H_2O$	179,89				36,4 ^{20°} W.; 49 ^{50°} W.	2,513
5940	Oxalsäure, K-Salz	$K_2C_2O_4 \cdot H_2O$	184,23	2,08			2,9 ^{0°} W.; 51,5 ^{100°} W.	2,513
5941	Oxalsäure, saures K-Salz	KHC_2O_4	128,12				0,00008 ^{25°} W.	2,518
5942	Oxalsäure, La-Salz	$La_2(C_2O_4)_3 \cdot 9 H_2O$	704,04				0,03 ^{18°} W.	2,514
5943	Oxalsäure, Mg-Salz	$MgC_2O_4 \cdot 2H_2O$	148,37				0,031 ^{25°} W.; 0,08 h. W.	2,526
5944	Oxalsäure, Mn-Salz	$MnC_2O_4 \cdot 2H_2O$	178,98	2,4			3,7 ^{25°} W.; 6,3 ^{100°} W.; nl. A., A.	2,513
5945	Oxalsäure, Na-Salz	$Na_2C_2O_4$	134,01	2,34			1,6 ^{15°} W.; wl. A.; nl. A.	2,513
5946	Oxalsäure, saures Na-Salz	$NaHC_2O_4 \cdot H_2O$	130,04					

5947	Oxalsäure, NH_4 -Salz	$(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	142,11	1,475			2,220° W.; 10,750° W.	2,512
5948	Oxalsäure, Sr-Salz	$\text{SrC}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	193,67		zers. >200		0,004618° W.; 0,006237° W.	2,515
5949	Oxalsäure, Zn-Salz	$\text{ZnC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	189,43	2,6			0,00618° W.	2,516
5950	Oxalsäure- diäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	146,14	1,079 ⁴	-40,6	186	∞ A., Ä.; swl. W.	2,535
5951	Oxalsäure- diäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	170,16	1,05515,5°		217 ⁷⁵⁹ mm	I. A.; nl. W.	2,540
5952	Oxalsäure- dibenzylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	270,11	20° ⁴	81	235 ¹⁴ mm		6,436
5953	Oxalsäure- dibutylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	202,24	0,986 ⁴	-29,6	245,5	I. A., Ä.; nl. W.	2,540
5954	Oxalsäure- dicyclohexylester	$\text{C}_6\text{H}_{11} \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}$	254,32	11°	45	190-173 mm	II. A., Ä.	6(6)
5955	Oxalsäure- diisomylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	230,30	0,968 ¹¹		265-7	I. A., Ä.; nl. W.	2,540
5956	Oxalsäure- diisobutylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	202,24	1,00214°		228-9	I. A., Ä.; nl. W.	2,540
5957	Oxalsäure- diisopropylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	174,19			190		2,539
5958	Oxalsäure- dimethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	118,09	1,14854° ⁰	54	163,3	I. A., Ä.; 6 W.	2,534
5959	Oxalsäure- dipropylester	$\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_3\text{H}_7$	174,19	1,038 ⁰	-51,7	213,5	zers. h. W.	2,539
5960	Oxalsäure- diureidoxim	$[\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}(\text{O})\text{NH}]_2$	204,15		191-2		I. S., Alkali, A.; nl. k. W., Lg., Bzl., Chlf., Ä.	2,544
5961	Oxalsäure- methyl-äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	132,11	1,156 ⁰ 20° ⁴		173,7	II. A., Ä.; nl. W.	2,535
5962	Oxalsäure- monoäthylester	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	118,09			117 ¹⁵ mm		2,535
5963	Oxalsäure- monomethylester	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	104,06		37	108-9 ¹² mm		2,535
5964	Oxalursäure	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	132,08		zers. 208-10		wl. A., Ä.; swl. W.; zers. h. W. I. H ₂ SO ₄ wss. KOH; nl. k. W.	3,64
5965	Oxalursäureamid	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	131,09		zers.			3,65

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5966 <i>619</i> 5967	Oxalylchlorid Oxamid	Cl · CO · CO · Cl H ₂ N · CO · CO · NH ₂	126,93 88,07	$\frac{13^\circ}{1,488}$ 1,667	-12 417-9 (Zers.)	63-4763 mm	l. A.; zers. W., A. 0,047·3° W.; 0,6100° W.; nl. A., A.	2,542 2,545
5968	Oxamidsäure	H ₂ N · CO · CO ₂ H	89,05		214 (Zers.)		swl. W.; nl. abs. A., A.	2,543
5969	Oxamidsäure- äthylester	H ₂ N · CO · CO ₂ · C ₂ H ₅	117,10		114-5		l. W., A.; swl. Bzl.	2,544
5970	Oxamidsäure- butylester	H ₂ N · CO · CO ₂ · [CH ₂] ₃ · CH ₃	145,16		87-8		l. h. A.; wl. A.; nl. W.	—
5971	Oxamidsäure- hydrazid	H ₂ N · CO · CO · NH · NH ₂	103,08		221-3 (Zers.)		0,320° W.; l. Alkali, Xylol;	2,559
5972	Oxanilid	C ₆ H ₅ · NH · CO · CO · NH · C ₆ H ₅	240,26		247-50	>320	nl. A., A. wl. h. A., h. A.; nl. h. W.	12,284
5973	Oxanilsäure	C ₆ H ₅ · NH · CO · CO ₂ H	165,14		150		ll. A., A.; wl. h. W.	12,281
5974	Oxanilsäure- äthylester	C ₆ H ₅ · NH · CO · CO ₂ · C ₂ H ₅	193,20		66-7	260-300 (schw. Zers.)	l. A., A.; wl. h. W.	12,282
5975	Oxanthron (Enolform = Anthra- hydrochinon)	C ₆ H ₄ — CO — CH(OH) — CO — C ₆ H ₄	210,22		167 (Zers.)		l. A.; nl. Alkali	8(578)
5976	Oximid		71,04				wl. NH ₄ OH; swl. W.; zers. h. W.	—
5977	Oxindol	C ₈ H ₇ — CH ₂ — CO — NH	133,14	$\frac{21^\circ}{1,131}$	126	22773 mm	l. h. W.; Alkali, A., A.	21,282
5978 <i>2154</i> 5979 <i>2000</i>	2-Oxy-acetophenon 3-Oxy-acetophenon	HO · C ₆ H ₄ · CO · CH ₃ HO · C ₆ H ₄ · CO · CH ₃	136,14 136,14	1,131 1,099109°	95-6	213717 mm 296756 mm	∞ Eg. A., A.; wl. W. l. h. W. A., Bzl., A.	8,85 8,86

5980 2208	4-Oxy-acetophenon	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	136,14	1,109	109	147–8 ³ mm	$1^{225} \text{ W.};$ $7,1^{100} \text{ W.};$ I. A., Ä.	8,87
5981	4-Oxy-3-äthoxy-benzaldehyd	$\text{HO} \cdot (\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O}) \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	166,17		77–8		I. A., Ä.; swl. W.	8,256
5982	3-Oxy-4-äthoxy-1-propenyl-benzol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})(\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4)$	178,22		86		I. A., Ä.; nl. W.	2 E 6,918
5983	N-[β-Oxyäthyl]-äthylendiamin	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	104,15	$\frac{20^\circ}{20}$		238–40	II. W., A.; nl. Ä.	4,286
5984	β-Oxyäthyl-anilin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	137,18	$\frac{20^\circ}{20}$	35	286	I. A., Ä., Chlf.; $4,6^{20} \text{ W.}$	12,182
5986	2-Oxy-äthylanilin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	137,18		108–9		II. A.; I. h. Bzl.; wl. CS; Ä.; nl. W.	13,364
5987	3-Oxy-äthylanilin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	137,18		62	176 ¹² mm	II. Chlf.; I. h. W., A., Ä.; wl. Lg.	13,408
5988	4-Oxy-äthylanilin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_2\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	137,18		100		I. h. W., A., Ä.	13,443
5989	4-[β-Oxyäthyl]-morpholin	$\text{O} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	131,17	$\frac{20^\circ}{1,072} \frac{20}{15^\circ}$		226	∞ W.	27,7
5990	N-[β-Oxy-äthyl]-piperidin	$\text{C}_4\text{H}_{10}\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	129,20	$\frac{15^\circ}{1,006} \frac{4}{4}$		227–8	∞ W., A.	20,25
5991	Oxyanthracen (Anthrol α), s. Nr. 5992							
5992	1-Oxyanthracen	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH})_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	194,22		150–3		II. A., Ä.; nl. W.	6,702
5993	2-Oxyanthracen	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH})_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	194,22		zers. 200		II. A., Ä.; nl. W.	6,702
5994	1-Oxy-anthrachloun	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	224,20		194–5	subl.	II. Ä.; I. A.	8,338
5995	2-Oxy-anthrachloun	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	224,20		306–8	subl.	I. A., Ä.; swl. k. W.	8,342
5996	2-Oxy-anthrachloun (1,4)	$\text{C}_{10}\text{H}_6 \begin{array}{c} \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \cdot \text{C} \cdot \text{OH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \cdot \text{CH} \end{array}$	224,20		235 (Zers.)	subl.	I. Alkali, Alkalicarbonat	8,337
5997	2-Oxy-azobenzol	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	198,22		82,5–3,0		I. A., Ä.; swl. W.	16,90
5998	3-Oxy-azobenzol	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	198,22		114–6		I. A., Ä.; 0,08 h. W.	16,94
5999	4-Oxy-azobenzol	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	198,22		155–6	220–30 ²⁰ mm (schw. Zers.)	0,002 ²⁵ W.; 0,08 h. W.; $31^{25} \text{ A.};$ $0,6^{25} \text{ CCl}_4;$ $2^{25} \text{ Bzl.};$ II. Ä.	16,96

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6000	4-Oxy-azobenzol- sulfonsäure-(4')	HO · C ₆ H ₄ · N · N · C ₆ H ₄ · SO ₃ H	278,28		zers. >200		I. A.; wl. W.; nl. Ä, HCl;	16,272
6001	4-Oxy-azobenzol- sulfonsäure-(4'), Na-Salz	HO · C ₆ H ₄ · N · N · C ₆ H ₄ · SO ₃ Na · 2 H ₂ O	336,30				II. h. W.; 0,1715° W.	16,273
6002	2-Oxy- benzalacetophenon	C ₆ H ₅ · CO · CH : CH · C ₆ H ₄ · OH	224,25		154-5 (Zers.)		II. A., wl. Chlf.; swl. CS ₂	8,191
6003	2-Oxybenzaldehyd (Salicylaldehyd)	HO · C ₆ H ₄ · CHO	122,12	1,153 ⁴ 25°	-7	196,5	∞ A., Ä.; wl. W.	8,31
6004	3-Oxy-benzaldehyd	HO · C ₆ H ₄ · CHO	122,12		106-8	160-120 mm	I. h. W., A., Ä.	8,58
6005	4-Oxy-benzaldehyd	HO · C ₆ H ₄ · CHO	122,12	1,129 ^{130°}	116-7	subl.	7025° Aceton; 425° Bzl.; I. h. W.	8,64
6006	2-Oxy- benzaldehydoxim	HO · C ₆ H ₄ · CH : NOH	137,13		57-9	zers.	I. verd. HCl. A.; Bzl., Ä.; swl. k. W.; nl. Lg.	8,49
6007	2-Oxybenzaldehyd- phenylhydrazon	HO · C ₆ H ₄ · CH : N · NH · C ₆ H ₅	212,24		143-4	234 ²⁸ mm	I. h. A., Ä.; wl. h. W., A.	15,188
6008	3-Oxy-Benzamid	HO · C ₆ H ₄ · CO · NH ₂	137,13		170,5		I. h. W., A., Ä.; nl. CS ₂ , Chlf.	10,140
6009	4-Oxy-benzamid	HO · C ₆ H ₄ · CO · NH ₂ · H ₂ O	155,15		162 (wf.)	-H ₂ O, 100	I. h. W., A., Ä.; nl. CS ₂ , Chlf.	10,164
6010	2-Oxy-benzoesäure, s. Nr. 6775							
6011	3-Oxy-benzoesäure	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	138,12	1,473	202		0,819° W., 1010° Ä.; I. h. W., h. A.	10,134
6012	4-Oxy-benzoesäure	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	138,12	1,468 ^{4°}	214,5 bis 5,5		II. A.; 0,170° W., 2,735° W.; 2325° Ä.; nl. CS ₂	10,149
6013	4-Oxy-benzoesäure- äthylester	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · C ₂ H ₅	166,17		115-6	297-8	180° W.; 7225° Aceton; 4525° Ä.	10,159
6014	4-Oxy-benzoesäure- benzylester	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · CH ₂ · C ₆ H ₅	228,24		110-2		II. A.; I. Ä.; nl. W.	—

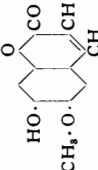
6015	4-Oxy-benzoesäure-butylester	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	194,22	68,9			I. A., Chlf., Ä.; 0,02 W.	—
6016	4-Oxy-benzoesäure-methylester	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	152,14	131			I. A., Aceton, Ä.; 0,25 W.	10,158
6017	4-Oxy-benzoesäure-propylester	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	180,20	96,2			0,250° W.; 100 ²⁵ ° M.; 50 ³⁵ ° Ä.	10,160
6018	2-Oxy-benzol-tricarbonsäure-(1,3,5)	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CO}_2\text{H})_3 \cdot \text{nH}_2\text{O}$	(226,14)	-H ₂ O, 120	99,6°		0,5 ¹⁰ ° W.; I. h. A.; wt. Ä.; nl. Chlf.	10,580
6019	2-Oxy-benzonitril	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CN}$	119,12	97-8	1,1052	4	II. A., Ä.; swl. W.	10,96
6020	2-Oxy-benzophenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	198,21	40			I. A., Ä.	8,155
6021	3-Oxy-benzophenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})$	198,21	116			25 ²⁵ ° Aceton;	8,157
6022	4-Oxy-benzophenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	198,21	135			83 ³⁵ ° Ä.; I. h. W.	8,158
6023	2-Oxy-benzylalkohol (Salicylalkohol)	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	124,13	86-7	1,161 ²⁵		II. A., Ä.; I. Bzl.; 6,615° W.	6,891
6024	3-Oxy-benzylalkohol	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	124,13	73			II. h. W., A., Ä.	6,896
6025	4-Oxy-benzylalkohol	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	124,13	125			II. W., A., Ä.	6,897
6026	α-Oxy-brenzweinsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	148,11	123			I. W., A., Ä.	3,445
6027	dl-α-Oxy-buttersäure	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	104,10	43-4	1,125 ²⁰			3,302
6028	dl-β-Oxy-buttersäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	104,10					3,308
6029	l-β-Oxy-buttersäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	104,10	48-50			II. W., A., Ä.; nl. Bzl.	3,307
6030	γ-Oxy-buttersäure	$\text{HO} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	104,10	<-17				3,311
6031	dl-α-Oxy-buttersäure-äthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	132,16		0,995 ¹⁰			3,304
6033	γ-Oxy-butyronitril	$\text{HO} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CN}$	85,10	60-2	1,029 ³⁰		I. W., A., Ä., Chlf.; nl. CS ₂ , W.	3,311
6034	dl-α-Oxy-capronsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	132,16	69,5			II. A., Ä.; swl. Bzl., W.	3,332
6035	α-Oxy-caprylsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	160,21	283-4 (Zers.)			wt. A., Essigester; nl. W., Lg.	3,348
6036	2-[4-Oxy-3-carboxyphenyl]-cinchoninsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \cdot \text{C}_9\text{H}_7(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2$	309,27	199 bis 200			II. A., Ä.; I. h. W.	22(567)
6037	2-Oxy-chinolin	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}$	145,15	201			II. h. A.; 0,47 ¹⁵ ° W.; swl. Ä.	21,77
6038	4-Oxy-chinolin	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	199,20	(wf.)				21,83

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6039	5-Oxy-chinolin	HO · C ₆ H ₄ N	145,15		224 (Zers.)	subl.	II. h. Na ₂ CO ₃ ; I. A.; wl. A.; nl. Lg.	21,84
6040	6-Oxy-chinolin	HO · C ₆ H ₄ N	145,15		193	> 360	I. Alkali S.; wl. A.; II. A.	21,85
6041	7-Oxy-chinolin	HO · C ₆ H ₄ N	145,15		235-8 (Zers.)		swl. k. W.; A.	21,91
6042	8-Oxy-chinolin	HO · C ₆ H ₄ N	145,15		75-6	266,6 ⁷⁵² mm	I. Alkali; swl. W. I. verd. Alkali, A.; wl. A.; swl. k. W.	21,91
6043	4-Oxy-chinolin- carbonsäure-(2)	NC ₆ H ₄ (OH) · CO ₂ H	189,16		290		II. wss. NaOH; 0,09100° W.; wl. A., A.	22,230
6044	8-Oxychinolin-sulfat	(HO · C ₆ H ₄ N) ₂ · H ₂ SO ₄	388,38		177-8		II. W.; I. Glycerin; wl. A.; nl. A.	21,92
6045	8-Oxychinolin- sulfonsäure-(5)	HO · C ₆ H ₄ N · SO ₃ H · 2H ₂ O	261,25		~275 (Zers.)		wl. h. W.; A.; swl. A.	22,236
6046	dl-α-Oxy-β, β-dimethyl- γ-butyrolacton	CH ₃ · C(CH ₃) ₂ · CH(OH) · CO O	130,14		56,8	119-21 ¹⁵ mm	I. W., CS ₂ , A.; Chlf., A., Bzl.; wl. P ₂ O ₅ .	18,3
6047	l-α-Oxy-β, β-dimethyl- γ-butyrolacton	CH ₃ · C(CH ₃) ₂ · CH(OH) · CO O	130,14		91-2		I. W., A., A.; wl. P ₂ O ₅ .	--
6048	2-Oxy-diphenyl	C ₆ H ₅ · C ₆ H ₄ · OH	170,20		56-7	275	I. Alkali, A. Lg., A.; nl. W.	6,672
6049	3-Oxy-diphenyl	C ₆ H ₅ · C ₆ H ₄ · OH	170,20		78	> 300	II. A.; I. wss. KOH; wl. W.	6,673
6050	4-Oxy-diphenyl	C ₆ H ₅ · C ₆ H ₄ · OH	170,20		164-5	305-8	II. A., A.; I. Alkali; nl. W.	6,674
6051	2-Oxy-diphenyläther	HO · C ₆ H ₄ · O · C ₆ H ₅	186,20		106-7	151-5 ¹¹ mm	II. h. A., h. A.; I. A., A.	6,772
6052	2-Oxy-diphenylamin	HO · C ₆ H ₄ · NH · C ₆ H ₅	185,22		69-70	180-9 ²⁰ mm	wl. h. W. I. A., A.	13,365
6053	3-Oxy-diphenylamin	HO · C ₆ H ₄ · NH · C ₆ H ₅	185,22		81,5 bis 2,0	340	wt. Bzl.; h. W. I. verd. S., Alkali, A., A.; wl. h. W., Lg.	13,410

6054	4-Oxy-diphenylamin	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	185,22	70	330	I. verd. S., Alkali, A., Chlf., Ä.; swl. k. W.	13,444
6055	2-Oxy-3-formyl- benzoesäure	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CHO}) \cdot \text{CO}_2\text{H} \cdot \text{H}_2\text{O}$	184,14	$-\text{H}_2\text{O},$ 100 179 (wf.) 234		$0,06^{25^\circ}\text{W},$ $6100^\circ\text{W};$ I. Alkali, Ä.	10,952
6056	3-Oxy-4-formyl- benzoesäure	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CHO}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	166,13			I. A., Ä.; wtl. h. W.	10,954
6057	4-Oxy-3-formyl- benzoesäure	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CHO}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	166,13	243-4	subl.	I. A., Ä.; wtl. W.	10,953
6058	6-Oxy-3-formyl- benzoesäure	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CHO}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	166,13	248-9		I. Alkali, h. A., Ä.; $0,04^{25^\circ}\text{W},$ $0,7100^\circ\text{W};$ nl. Chlf.	10,953
6059	l-β-Oxy- glutaminsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	163,13	erw. 100	zers. > 100	II. W., Eg.; nl. A., Ä.	4(550)
6060	dl-α-Oxy-glutarsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	148,11	72		I. W.	3,442
6061	β-Oxy-glutarsäure	$\text{HO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H})_2$	148,11	95	zers.	II. W., Ä.; wtl. Ä.	3,443
6062	Oxyharnstoff	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{OH}$	76,06	139-40		II. W.; I. h. A.	3,95
6063	Oxyhydrochinon	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_3$	126,11	141		II. W., Ä., Ä.; wtl. Bzl., Chlf.	6,1087
6064	Oxyhydrochinon- triacetat	$(\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_3$	252,22	96-7	> 300 (schw. Zers.)	zers. S., Alkali	6,1089
6065	2-Oxy-hydrozimtsäure	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	166,17	82-3		II. A., Ä.; $518^\circ\text{W},$ $10840^\circ\text{W}.$	10,241
6066	3-Oxy-hydrozimtsäure	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	166,17	111		I. A., Ä., Bzl.; nl. Lg.	10,244
6067	4-Oxy-hydrozimtsäure	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	166,17	128-30		II. h. W., Ä., Ä.; nl. Lg.	10,244
6068	α-Oxy-isobuttersäure	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	104,10	79, subl. 50	212	II. W., Ä., Ä.	3,313
6069	α-Oxy- isobuttersäure-[β- äthoxy-äthylester]	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	176,21		204-6		—
6070	α-Oxy- isobuttersäure- äthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	132,16		149-50	zers. h. W.	3,315
6071	α-Oxy- isobuttersäure- butylester	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	160,21		64-5 ⁵ mm		—
6072	α-Oxy-isocaproonsäure	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	132,16	76-7		I. W., Ä., Ä.	3,336
6073	α-Oxy-isocaproonsäure	$(\text{CH}_3)_2[\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	160,21	152-3	192-3 (Zers.)	II. W., Ä., Ä.	—
6074	1-Oxy-isochinolin	$\text{HO} \cdot \text{C}_9\text{H}_7\text{N}$	145,15	208-9	subl.	I. A., Chlf.; wtl. W., Bzl., Ä.	21,100

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6075	2-Oxy-isophthalsäure	HO · C ₆ H ₄ (CO ₂ H) ₂ · H ₂ O	200,14		243–4 (wf.)	-H ₂ O, 100	0,142 ⁴⁰ W., 2,5100 ⁰ W.; I. A., Ä.; wl. Chlf.	10,501
6076	4-Oxy-isophthalsäure	HO · C ₆ H ₄ (CO ₂ H) ₂	182,13		310		0,0210 ⁰ W., 0,7100 ⁰ W.; I. h. Eg., Ä., Ä.; nl. Chlf.	10,502
6077	5-Oxy-isophthalsäure	HO · C ₆ H ₄ (CO ₂ H) ₂ · 2H ₂ O	218,16		288 (wf.)	-2H ₂ O, 100	0,035 ⁰ , 1899 ⁰ W.; I. A., Bzl., Ä.; II. W., A., Ä.	10,504
6078	dl-α-Oxy- isovaleriansäure	(CH ₃) ₂ CH · CH(OH) · CO ₂ H	118,13		86		II. W., A., Ä.	3,328
6079	β-Oxy- isovaleriansäure	(CH ₃) ₂ C(OH) · CH ₂ · CO ₂ H	118,13				II. W., A., Ä.	3,327
6080	Oxymethan- sulfinsäure, Na-Salz (Rongalit C)	HO · CH ₃ · SO ₂ Na + 2H ₂ O	154,12		63–4	zers. > 125	50–60 W.; nl. abs. A., Ä., Bzl.	1,575
6081	4-Oxy-3-methoxy- acetophenon	CH ₃ · CO · C ₆ H ₄ (OH) · O · CH ₃	166,17		115	295–300	II. h. W.; I. Bzl., Ä.; 7,79 ⁰ A.; nl. PÄ.	8,272
6082	3-Oxy-4-methoxy- benzaldehyd, s. Nr. 4525							
6083	4-Oxy-3-methoxy- benzylacetone (Zingeron)	HO(CH ₃ · O)C ₆ H ₃ · CH ₂ · CH ₂ · CO · CH ₃	194,22		40–1		I. verd. Alkali, A.; wl. W., PÄ.	8(623)
6084	4-Oxy-3-methoxy- benzylalkohol	CH ₃ · O · C ₆ H ₄ (OH) · CH ₂ · OH	154,16		115	zers.	II. h. W., A., Ä.	6,1113
6085	7-Oxy-6-methoxy- cumarin (Scopoletin)		192,16		204	subl.	I. h. Eg., A.; swl. W.; nl. Bzl.	18,99

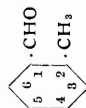
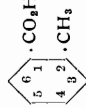
6086	3-Oxy-4-methoxy-1-propenylbenzol (isochavibetol)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	164,20	95-6	147 ¹⁹ mm	6,956
6087	3-Oxy-4-methoxy-styrol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot (\text{O} \cdot \text{CH}_3)$	150,17	57		6,954
6088	N-Oxymethylacetamid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	89,09	50-2	zers.	2,178
6089	4-Oxy-2-methylazobenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	212,24	109		16,134
6090	4-Oxy-3-methylazobenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	212,24	129-30		16,130
6091	2-Oxymethylbenzoesäure	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,14	128 (Zers.)		10,218
6092	2-Oxy-4-methylchinolin	$\text{NC}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	159,18	223,7	270 ¹⁷ mm	21,107
6093	3-Oxy-2-methylchinolin	$\text{NC}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	159,18	265 (Zers.)		21,103
6094	4-Oxy-2-methylchinolin	$\text{NC}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	159,18	230-1	> 360 (Zers.)	21,104
6095	5-Oxy-2-methylchinolin	$\text{NC}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	159,18	232-4	schw. Zers.	21,106
6096	6-Oxy-3-methylchinolin	$\text{NC}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	159,18	213	schw. Zers.	21,106
6097	7-Oxy-4-methylcumarin	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{O} \quad \text{CO} \end{array}$	176,16	185-6	zers.	18,31
6098	5-Oxymethyl-furfural	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \equiv \text{CH} \cdot \text{CHO}$	126,11	31,5	114-6 ¹ mm	18,14
6099	2-Oxy-1-methyl-3-isopropylbenzol	$\text{CH}_3 \cdot (\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	150,11		226	6,526
6100	4-Oxy-1-methyl-3-isopropylbenzol	$\text{CH}_3(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	150,11	0,987 ^{15,2^\circ}	229	6(260)
6101	3-Oxy-2-methyl-naphthochinon-(1,4)	$\text{CH}_3 \cdot (\text{HO})\text{C}_{10}\text{H}_6\text{O}_2$	188,17	0,982 ^{17,8^\circ}	mit Wasser-dampf flüchtig	—
6102	α-Oxy-N-methylphenazin	$\text{C}_{13}\text{H}_{10}\text{ON}_2$	210,23	172-3		—
6103	2-Oxy-methylthiophen	$\text{HC} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \parallel \\ \text{S} \end{array}$	114,16	133	207	17,113
6104	2-Oxy-naphthaldehyd-(1)	$\text{HC} \cdot \text{S} \cdot \text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$ $\text{C}_{10}\text{H}_7(\text{OH}) \cdot \text{CHO}$	172,08	82	192 ⁹⁷ mm	8,143

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt- [°C]	Löslichkeit	BZ
6105	4-Oxy- naphthaldehyd-(1)	$C_{10}H_7(OH) \cdot CHO$	172,08		181			8,146
6106	2-Oxy- naphthochinon-(1,4)	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \cdot C \cdot OH \\ \diagdown CO \cdot CH \end{matrix}$	174,15		190 (Zers.)	subl.	I. A., Ä.; wl. h. W.	8,300
6107	5-Oxy- naphthochinon-(1,4)	$HO \cdot C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CO \cdot CH \\ \diagdown CO \cdot CH \end{matrix}$	174,15		153-4	zers.	I. h. Eg.; wl. k. A., Ä.; nl. W.	8,308
6108	6-Oxy- naphthochinon-(1,2)	$HO \cdot C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CO \cdot CO \\ \diagdown CH = CH \end{matrix}$	174,15		> 200	zers. 220	I. h. W., A.	8,299
6109	7-Oxy- naphthochinon-(1,2)	$HO \cdot C_6H_3 \begin{matrix} \diagup CO \cdot CO \\ \diagdown CH = CH \end{matrix}$	174,15		194		I. Eg., A.; nl. Bzl., Ä.	8,299
6110	1-Oxy- naphthoesäure-(2)	$HO \cdot C_{10}H_7 \cdot CO_2H$	188,17		188 bis 191		I. Alkali, A., Bzl., Ä.; swl. h. W.	10,331
6111	2-Oxy- naphthoesäure-(1)	$HO \cdot C_{10}H_7 \cdot CO_2H$	188,17		156-7 (Zers.)		II. abs. A., I. Bzl., Ä.; swl. W.	10,328
6112	3-Oxy- naphthoesäure-(2)	$HO \cdot C_{10}H_7 \cdot CO_2H$	188,17		216		I. A., Bzl., Chlf., Ä.; wl. h. W.	10,333
6113	5-Oxy- naphthoesäure-(1)	$HO \cdot C_{10}H_7 \cdot CO_2H$	188,17		234-7	subl.	II. A., I. Ä., h. W., Eg.	10,330
6114	5-Oxy- naphthoesäure-(2)	$HO \cdot C_{10}H_7 \cdot CO_2H$	188,17		211-2		I. A.; wl. h. W.	10,337
6115	6-Oxy- naphthoesäure-(1)	$HO \cdot C_{10}H_7 \cdot CO_2H$	188,17		208-9		II. A.; wl. h. W.	10,330
6116	7-Oxy- naphthoesäure-(1)	$HO \cdot C_{10}H_7 \cdot CO_2H$	188,17		253-4		I. h. W., A.	10,330
6117	7-Oxy- naphthoesäure-(2)	$HO \cdot C_{10}H_7 \cdot CO_2H$	188,17		262		I. W., A., Ä.	10,337
6118	α-Oxy- naphthalin	$CH_3 \cdot [CH_2]_4 \cdot CH(OH) \cdot CO_2H$	146,18		65	zers.	swl. k. W.	3,342
6119	2-Oxy-1-[4-oxy-3- carboxy-benzyl]- naphthalin	$HO \cdot C_{10}H_7 \cdot CH_2 \cdot C_6H_3(OH) \cdot CO_2H$	294,29		~90 (Zers.)		I. A., Aceton, Ä.; nl. W., Chlf.	2E10,321

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

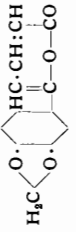
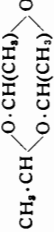
Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6139	6-Oxy-pyridin- carbonsäure-(3)	HO · C ₅ H ₃ N · CO ₂ H	139,11		301-2 (Zers.)	subl.	wl. h. W.; swl. A., Ä.	22,215
6140	dl-4-Oxy-pyrrolidin- carbonsäure-(2)	HO · HC — CH ₂ H ₂ C · NH · CH · CO ₂ H	131,13		261-2 (Zers.)		II. W.; swl. A.	22,190
6141	l-4-Oxy-pyrrolidin- carbonsäure-(2)	HO · HC — CH ₂ H ₂ C · NH · CH · CO ₂ H	131,13		270		II. W.; swl. A.	22,191
6142	α-Oxy-stearinsäure	CH ₃ · [CH ₂] ₁₃ · CH(OH) · CO ₂ H	300,47		92-3		II. h. Bzl.; I. Ä.; 0,6 ²⁰ A.	3,364
6143	λ-Oxy-stearinsäure	CH ₃ · [CH ₂] ₁₃ · CH(OH) · [CH ₂] ₁₀ · CO ₂ H	300,47		78		13 ²⁰ A.; 5,4 ¹⁹ Ä.; I. Chlf.; nl. Lg.	3,366
6144	l-Oxy-stearinsäure	CH ₃ · [CH ₂] ₇ · CH(OH) · [CH ₂] ₈ · CO ₂ H	300,47	19,2 ⁰	83-5		9,7 ²⁰ A.; 2,4 ²⁰ Ä.	3,365
6145	2-Oxy-styrol	CH ₂ · CH · C ₆ H ₄ · OH	120,14	1,061 ⁴	29	108 ¹⁵ mm	I. Alkali, A., Ä.	6,560
6146	3-Oxy-styrol	CH ₂ · CH · C ₆ H ₄ · OH	120,14			114-6 ¹⁷ mm	I. A., M.; wl. Ä.; swl. W.	6,561
6147	Oxy-terephthalsäure	HO · C ₆ H ₄ (CO ₂ H) ₂	182,13		> 330	subl. (schw. Zers.)		10,505
6148	3-Oxy-thionaphthen	C ₆ H ₄ — S — CH C(OH)	150,19		71	zers.	II. A., Ä.; wl. k. W.	17,119
6149	2-Oxy-p- tolylaldehyd ¹⁾	HO · C ₆ H ₄ (CH ₃) · CHO	136,06		61	223		8,101
6150	4-Oxy-o- tolylaldehyd	HO · C ₆ H ₄ (CH ₃) · CHO	136,06		109			8,95
6151	4-Oxy-m- tolylaldehyd	HO · C ₆ H ₄ (CH ₃) · CHO	136,06		117,4			8,98

¹⁾ Bezifferung der Toluylaldehyde:  · CHO = o-Tolylaldehyd, der Tolylsäuren:  · CO₂H = o-Tolylsäure

6152	6-Oxy-m-tolylaldehyd	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \cdot \text{CHO}$	136,06	55,1	218	8,100
6153	2-Oxy-m-tolylsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,14	163-4		10,220
6154	2-Oxy-p-tolylsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,14	177-8	subl.	10,233
6155	3-Oxy-o-tolylsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,14	142,5	subl.	10,214
6156	3-Oxy-p-tolylsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,14	206-7		10,237
6157	4-Oxy-m-tolylsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H} \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$	161,15	173 bis 174	-H ₂ O, 100	10,225
				(wf.)		
6158	4-Oxy-o-tolylsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H} \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$	161,15	178	-H ₂ O, 100	10,214
6159	5-Oxy-m-tolylsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,14	208-10	subl.	10,227
6160	5-Oxy-o-tolylsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,14	180-2	subl.	10,215
6161	6-Oxy-m-tolylsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,14	152-3	subl.	10,227
6162	6-Oxy-o-tolylsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	152,14	167-8	(schw. Zers.)	10,217
6163	Oxytrimesinsäure, s. Nr. 6018					
6164	γ -Oxy- γ , δ , δ -trimethyl- α -phenyl- α -pentin	$\text{C}(\text{CH}_3)_3 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)(\text{OH}) \cdot \text{C} : \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	202,28	20 ⁰ 0,9906	129-30 ⁰ mm	6,591
6165	α -Oxy-valeriansäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	118,13	34	subl.	3,320
6166	cis-2-Oxy-zimtsäure	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	164,15	In freiem Zustand nicht bekannt		10,291
6167	trans-2-Oxy-zimtsäure	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	164,15	207-8	subl.	10,287
6168	3-Oxy-zimtsäure	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	164,15	191		10,294
6169	4-Oxy-zimtsäure	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	164,15	206-7 (Zers.)		10,297
6170	Palmitinaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{14} \cdot \text{CHO}$	240,42	34	200-229 mm	1,717
6171	Palmitinaldehyd-oxim	$\text{C}_{15}\text{H}_{31} \cdot \text{CH} : \text{NOH}$	255,43	88		1,717
6172	Palmitinsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{14} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	256,24	70 ⁰ 0,849	271,5 ¹⁰⁰ mm	2,370
6173	Palmitinsäure, K-Salz	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{14} \cdot \text{CO}_2\text{K}$	294,50	63-4		3,372
6174	Palmitinsäure, Mg-Salz	$(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{14} \cdot \text{CO}_2)_2 \cdot \text{Mg}$	535,11	121-2		2,372
6175	Palmitinsäure, Na-Salz	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{14} \cdot \text{CO}_2\text{Na}$	278,40	~270		2,372
6176	Palmitinsäure-äthylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{14} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	284,47	24-5		2,372

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6177	Palmitinsäureamid	CH ₃ · [CH ₂] ₁₄ · CO · NH ₂	255,43	$\frac{70^{\circ}}{4}$	106–7	235–6 ¹² mm	II. A.; swl. Ä.; nl. W.	2,374
6178	Palmitinsäure- anhydrid	(CH ₃ · [CH ₂] ₁₄ · CO) ₂ O	494,82	$\frac{0,847}{50^{\circ}}$	64		0,220° A.; I. Ä.	2,374
6179	Palmitinsäure- cetyltester	CH ₃ · [CH ₂] ₁₄ · CO ₂ · [CH ₂] ₁₆ · CH ₃	480,83	0,832	53–4		0,0522° A.; 21 ²² ° Ä.; II. Bzl.; nl. W.	2,373
6180	Palmitinsäurechlorid	CH ₃ · [CH ₂] ₁₄ · COCl	274,87		12	194–5 ¹⁷ mm	wl. Ä.; zers. W., A.	2,374
6181 337	Palmitinsäure- methylester	CH ₃ · [CH ₂] ₁₄ · CO ₂ · CH ₃	270,44	$\frac{31^{\circ}}{4}$	30,5	196 ¹⁵ mm	I. A., Ä.; nl. W.	2,372
6182	Palmitinsäurenitril	CH ₃ · [CH ₂] ₁₄ · CN	237,42	$\frac{0,822}{83^{\circ}}$	31	251,5 ¹⁰⁰ mm	I. A., Ä.; nl. W.	2,375
6183 530	Palmiton	(CH ₃ · [CH ₂] ₁₄) ₂ CO	450,81	0,800	82–3		nl. W.	1,719
6184	Panthesin	N(C ₂ H ₅) ₂ H ₂ N ·  · CO ₂ CH ₂ · CH · CH ₂ · (HO ₂ S) ₂ CH ₂ CH(CH ₂) ₈	368,58		157,9		33 W.; I. A.	—
6185	Pantocain	C ₈ H ₉ · NH ·  · CO ₂ · CH ₂ · CH ₂ · N(CH ₃) ₂ · HCl	300,82		148–50		14 W.; I. A.; nl. Ä.	—
6186	d-Pantothenensäure	HO · CH ₂ · C(CH ₃) ₂ · CH(OH) · CO · NH · [CH ₂] ₄ · CO ₂ H	219,23				I. W., A., Aceton	—
6187	dl-Pantothenensäure	HO · CH ₂ · C(CH ₃) ₂ CH(OH) · CO · NH · [CH ₂] ₄ · CO ₂ H	219,23				I. W., A., Aceton	—
6188	Pantothenensäure, Ca-Salz	(C ₈ H ₉ O ₄ N) ₂ Ca	476,53				I. W., A., M.; wl. Aceton	—
6189	Parabansäure		114,06		243 (Zers.)	subl. 100	4,78° W.; I. A.; nl. Ä.	24,449

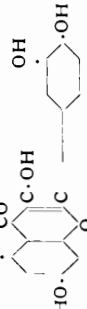
6190	Paracotoin		216,18		150-1		I. A., Chlf., Ä.	19,411
6191	Paracyan	(CN) _n	(26,02) _n		→(CN) _n 860		wl. Alkali; nl. W., Ä.	2,553
6192	Paraformaldehyd	(CH ₂ O) _n +xH ₂ O			150-60	subl. 120	20-3018° W.; nl. A., Ä.	1,566
6193	Parafuchin, s. Nr. 6198							
6194 205	Paraldehyd		132,16	0,994	12,55	124,4 ⁷⁵² mm	∞ A., Chlf., Ä.; 1213° W.	19,385
6195	Paraldol	(C ₄ H ₈ O) _n	176,21		89-91	subl. ~731-2 mm	II. W.; 523° Ä.; 2525° in 99% Ä.	1,825
6196	Paraleukanilin, s. Nr. 7380							
6197	Pararosanilin, Carbinolbase	HO·C(C ₄ H ₄ ·NH ₂) ₃	305,37		205 (Zers.)		I. A.; swl. W.; nl. Ä.	13,750
6198	Pararosanilin- hydrochlorid	[(H ₂ N·C ₆ H ₄) ₃ ·C·C ₆ H ₄ ·NH ₂][Cl·H ₂ O]	341,83		zers. 250		0,3122° W.	13,552
6199	Parvolin, s. Nr. 5111 bis 5112							
6202	Patschulialkohol	C ₁₅ H ₂₄ ·OH	222,36	19° 19	59	271 (Zers.)	II. A., Ä.; nl. W.	6,106
6203 445	Pelargonaldehyd	CH ₃ [CH ₂] ₇ ·CHO	142,23	0,827		185		1,708
6204	Pelargonaldehyd-oxim	C ₈ H ₁₇ ·CH·NOH	157,25	20° 4	64		I. A., Ä.; nl. W.	1,708
6205	Pelargonsäure	CH ₃ ·[CH ₂] ₇ ·CO ₂ H	158,23	0,906	12,5	253-4	I. A., Chlf., Ä.; swl. W.	2,352
6206	Pelargonsäure- äthylester	CH ₃ ·[CH ₂] ₇ ·CO ₂ ·C ₂ H ₅	186,29	0,866 ^{17,5°}	-44,5	227-8 ⁷⁵⁷ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	2,353
6207	Pelargonsäureamid	CH ₃ ·[CH ₂] ₇ ·CO·NH ₂	157,25		99-100		wl. A., Ä.; nl. k. W.	2,353
6208	Pelargonsäure- amylester	CH ₃ ·[CH ₂] ₇ ·CO ₂ ·[CH ₂] ₅ ·CH ₃	228,36	25° 4	-27	130-2 ²⁰ mm		—
6209	Pelargonsäure- butylester	CH ₃ ·[CH ₂] ₇ ·CO ₂ ·[CH ₂] ₄ ·CH ₃	214,34	25° 4	-38	122-4 ²⁰ mm		—

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6210	Pelargonsäurechlorid	CH ₃ ·[CH ₂] ₇ ·COCl	176,68	$\frac{15^{\circ}}{0,946 \frac{4}{}}$	< -60	215,4	I. Ä.; zers. W., A.	2,353
6211	Pelargonsäure- methylester	CH ₃ ·[CH ₂] ₇ ·CO·CH ₃	172,26	$\frac{15^{\circ}}{0,8771 \frac{10}{}}$	-36	213-4 ⁷⁵⁷ mm	I. A., Ä.; nl. W.	2,353
6212	Pelargonsäure-nitril	CH ₃ ·[CH ₂] ₇ ·CN	139,23	$\frac{25^{\circ}}{0,7861 \frac{16}{}}$		214-6(224)	I. A., Ä.; nl. W.	2,354
6213	Pelargonsäure- propylester	CH ₃ ·[CH ₂] ₇ ·CO·CH ₂ ·C ₂ H ₅	200,31	$\frac{4}{0,8540}$		120-22 ²⁰ mm		—
6214	Penicillinsäure	CH ₃ ·O·C $\equiv$ CH CH ₂ :C(CH ₃)·C(OH)·O·CO ·2 H ₂ O	206,19		64-5 87(wf.)		II. A., Ä.; I. k. W.; 2 h. W.; nl. Bzl.	2 E 3,519
6215	Pentaacetyl- α -d- glucose	C ₄ H ₇ O(O·CO·CH ₃) ₅	390,33		113	subl.	0,15 ^{18,5°} W.; 1,3 ^{18°} A., 2,7 ^{15°} Ä.	2,159 31,119
6216	Pentaacetyl- β -d- glucose	C ₄ H ₇ O(O·CO·CH ₃) ₅	390,33		134	subl.	0,09 ^{18,5°} W.; 0,82 ^{19°} A.; 2,1 ^{15°} Ä.	2,160 31,120
6217 1793	Pentaäthylbenzol	C ₆ H(C ₂ H ₅) ₅	218,37	$\frac{20^{\circ}}{0,896 \frac{4}{}}$	< -20	277	nl. W.	5,471
6218	Pentaaminobenzol	C ₆ H(NH ₂) ₅	153,19		228 (Zers.) unter H ₂		I. W.; nl. org. Lösungsm.	13,346
6219	Pentabromacetone	Br ₃ C·CO·CHBr ₂	452,61		73	subl.	II. A., Ä.; nl. k. W.	1,659
6220	Pentabromäthan	CHBr ₃ ·CBr ₄	424,61	3,312	56-7	210 ³⁰⁰ mm (Zers.)	II. Ä.; I. A.; nl. W.	1,95
6221	Pentabromanilin	C ₆ Br ₅ ·NH ₂	487,60		261-2		I. Bzl.; wl. A., Ä.; nl. W.	12,669 5,215
6222	Pentabrombenzol	C ₆ HBr ₅	472,65		160		wt. A., Ä.; nl. W.	6,206
6223	Pentabromphenol	Br ₅ C ₆ ·OH	488,65		225-6	subl.	I. A., Ä.; Chlf.; nl. W.	—
6224	Pentabutyl- β -d- glucose	C ₃ H ₇ O ₆ (CO·C ₃ H ₇) ₅	530,60	$\frac{25^{\circ}}{1,094 \frac{25}{}}$		228 ^{1,5} mm		—

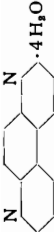
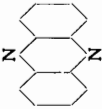
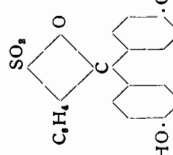
6225 1584	Pentachloräthan	$\text{CHCl}_2 \cdot \text{CCl}_3$	202,31	$\frac{25^\circ}{4}$ 1,671	-22	162	∞ A., Ä.; 0,0520° W.	1,87
6226	Pentachloräthylbenzol	$\text{Cl}_5\text{C}_6 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	278,41	$\frac{25^\circ}{4}$ 1,720510°	53	~305	II. Bzl.; 225° M.; 16625° Ä.; nl. W.	5,355
6227	Pentachloranilin	$\text{Cl}_5\text{C}_6 \cdot \text{NH}_2$	265,37		232		I. A., Ä.; wl. Lg.	12,631
6228	Pentachlorbenzol	$\text{Cl}_5\text{C}_6\text{H}$	250,35	$\frac{25^\circ}{4}$ 1,83411°	85-6	275-7	II. Ä.; I. h. A.; nl. W.	5,205
6229	2, 2, 3, 4-Pentachlor- 1-oxo-naphthalin- tetrahydrid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{CCl}_3 \\ \\ \text{CCl}_3 \cdot \text{CHCl} \end{array}$	318,43		156-7	zers. > 200 -HCl	II. A.; I. h. Bzl.; nl. Ä.	7,370
6230	Pentachlorphenol	$\text{Cl}_5\text{C}_6 \cdot \text{OH}$	266,35	$\frac{25^\circ}{20^\circ}$ 1,97822°	190-1	309-10754 mm	II. A.; 0,00350° W.; 14825° Ä.	6,194
6231	Pentadecan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{13} \cdot \text{CH}_3$	212,41	$\frac{25^\circ}{4}$ 0,770	10	270,5760 mm	II. A., Ä.; nl. W.	1,172
6232	Pentadecanal-oxim	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{13} \cdot \text{CH} : \text{NOH}$	241,41		86		II. Ä.; wl. k. A., Bzl., k. P. Ä.	1,716
6233	Pentadecanol-(1), s. Nr. 6235	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{13} \cdot \text{COOH}$	242,23					
6234	Pentadecansäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{13} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	228,41					
6235	Pentadecylalkohol			$\frac{25^\circ}{20^\circ}$ 0,679	54 45-6	267,100 mm	I. A., Bzl., Ä. I. Ä.	2,369 1,429
6236	Pentadien-(1, 3)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	68,11	$\frac{25^\circ}{20^\circ}$ 0,702		42748 mm		1,251
6237	Pentadien-(2, 3)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{C} : \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	68,11			49-51		1,251
6238	Pentaerythrit	$\text{C}(\text{CH}_2 \cdot \text{OH})_4$	136,15	$\frac{18^\circ}{4}$ 1,273	262	27630 mm	swl. A.; 5,615° W.; nl. Ä.	1,528
6239	Pentaerythrit- tetraacetat	$\text{C}(\text{CH}_2 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH}_3)_4$	304,29		84-6			2,150
6240	Pentajodäthan	$\text{CH}_2\text{I}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_4$	659,63		182-4		I. Eg. A., Bzl.	1,31
6241	Pentajodbenzol	$\text{C}_6\text{H}_4\text{I}_2$	707,67		172		wl. h. Eg., k. A., Ä.	5,229
6242 477	Pentakosan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{32} \cdot \text{CH}_3$	352,67	$\frac{18^\circ}{4}$ 55,5-56		169-700,05 mm	I. abs. A., 5,418° Chlf.	1(70)
6243	Pentaldol [2, 2-Dimethyl- propanol-(3)-al-(1)]	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{CHO}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	102,13		96-7	172-3747 mm (Zers.)	5 k. W.; 2,5 k. A.; I. Ä.	1,833
6244	Pentamethylanilin	$(\text{CH}_3)_5\text{C} \cdot \text{NH}_2$	163,25		151-2	278-80	I. A., Ä.; nl. h. W.	12,1182

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

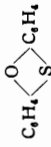
Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6245	Pentamethyl- benzoesäure	(CH ₃) ₅ C ₆ ·CO ₂ H	192,25	1070	210,5	subl.	ll. h. A.; swl. W.	9,569
6246	Pentamethylbenzol	(CH ₃) ₅ C ₆ H	148,24	0,847 ⁴	53	231	ll. A., Bzl.; nl. W.	5,443
6247	2,3,4,5,6-Penta- methyl- benzylalkohol	(CH ₃) ₅ C ₆ ·CH ₂ ·OH	178,14	130 ⁵	160,5			6,552
6248	Pentamethylendiamin	H ₂ N·[CH ₂] ₅ ·NH ₂	102,12	0,885 ⁵	9	178-80,5	l. A., Chlf.; swl. W., Ä.	4,266
1110 6249	β-Pentamethylglucose	CH ₂ ·O·CH ₂ ·CH·[CH·O·CH ₂] ₃ ·CH·O·CH ₂ O	250,29	1,108 ²⁰		145-50 ¹³ mm		31,183
6250	Pentamethylphenol	(CH ₃) ₅ C ₆ ·OH	164,24	180	125	267	0,15 h. W.; l. h. wss. NaOH	6,551
6251	Pentan	CH ₃ ·[CH ₂] ₃ ·CH ₃	72,15	0,630 ⁴ 170	-129,7	36,3	∞ A., Ä.; nl. W.	1,130
6251a 787	Pentandiol-(1,4)	CH ₃ ·CH(OH)·[CH ₂] ₃ ·CH ₂ ·OH	104,15	0,996 ⁴ 200		219-20 ⁷¹³ mm	∞ A., Chlf., W.; nl. Lg.	1,480
6251b 901	Pentandiol-(1,5)	HO·[CH ₂] ₅ ·OH	104,15	0,994 ²⁰		239,4		1,481
6252	Pentanitrophenol	(O ₂ N) ₅ C ₆ ·OH	319,05	250 ⁴	190 (Zers.)			6,293
6253 268	Pentanol-(3)	C ₆ H ₅ ·CH(OH)·C ₂ H ₅	88,15	0,815 ⁴		115-6	∞ A., Ä.; 5,530° W.	1,385
6254	2,4,6,3',4'-Pentaoxy- benzophenon	(HO) ₂ C ₆ H ₃ ·CO·C ₆ H ₃ (OH) ₂ ·H ₂ O OH CO C OH C HO	280,23		200 (wf.)	-H ₂ O, 130-40	l. A., Ä.; 0,515° W.	8,538
6255	3,5,7,3',4'- Pentaoxy-flavon (Quercetin)		338,26		313-4 (wf.) (Zers.)		0,4 k. A.; 5,5 h. A.; l. Alkali; swl. h. W., Ä.; nl. k. W.	18,242

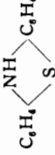
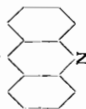
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6273 1377	d-α-Phellandren		136,23	0,845 ^{20°}		175	I. Ä.; nl. A.	5,129
6274 1329	β-Phellandren		136,23	0,852 ^{20°}		171–2	I. Ä.; nl. W.; A.	5,131
6275	Phenacetin	CH ₃ · CO · NH · C ₆ H ₅ · O · C ₂ H ₅	179,12		135	zers.	I. Pyridin; wl. Ä.	13,461
6276	Phenacylacetone	C ₆ H ₅ · CO · CH ₂ · CH ₂ · CO · CH ₃	176,21	> 1		162 ¹² mm (schw. Zers.)	wl. W.; nl. Alkali	7,687
6277 2546	Phenanthren		178,22	1,179 ^{25°}	99–100	340	2 ¹⁴ ° A.; 10 h. Ä.; II. Ä.; I. Bzl., CS ₂ ; nl. W.	5,667
6278	Phenanthrenchinon		208,20	1,405 ^{1°}	206,5 bis 7,5	subl. > 300	I. h. A., Bzl.; wl. Ä.; swl. W.	7,796
6279	Phenanthren- hydrochinon		210,22		147–8		II. A., Bzl., Ä.; I. h. W.	6,1035
6280	Phenanthrol-(2)	C ₁₄ H ₉ · OH	194,22		168–9		II. A., Ä.	6,704
6281	Phenanthrol-(3)	C ₁₄ H ₉ · OH	194,22		119–22		II. A., Ä.; wl. h. W.	6,705
6282	Phenanthrol-(9)	C ₁₄ H ₉ · OH	194,22		152–3		II. A., Ä.; swl. W.	6,706
6283	o-Phenanthrolin		180,20		98–100	> 300	I. A., Ä.; 0,3 W.	23,227
6284	m-Phenanthrolin		216,23		66,78 (wl.)	> 360	II. A.; I. h. W.; swl. Ä.; nl. Bzl.	23,227

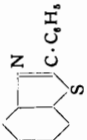
6285	p-Phenanthrolin		252,26		173 (wf.)	subl. > 100	l. h. W., A.; wl. Ä.	23,228
6286	Phenazin		180,20		170-1	> 360	2 k. A.; l. h. A., Ä.; swl. W.	23,223
6287	o-Phenetidin	$C_6H_5 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	137,18		< -21	228-9	l. A., Ä.; nl. W.	13,359
6288	m-Phenetidin	$C_6H_5 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	137,18			180-205 ¹⁰⁰ mm	l. A., Ä.; nl. W.	13,404
6289	p-Phenetidin	$C_6H_5 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	137,18	1,061 ^{15°}	3-4	254-5	l. A., Ä.; nl. W.	13,436
6290	p-Phenetidin-citrat	$C_6H_5 \cdot ON \cdot C_6H_4 \cdot O_7$	329,30		186-8		2,5 W.; wl. A.	13,437
6291	p-Phenetidin- (Citrophien)	$C_6H_5 \cdot ON \cdot HCl$	173,64		233-4	subl.	ll. W.	13,437
6292	hydrochlorid p-Phenetidin-tartrat (Vinopirin)	$C_6H_5 \cdot ON \cdot C_6H_4 \cdot C_6$	287,26	20°	168	zers. 150-5	ll. W.; wl. A.; nl. Ä.	13,437
6293	Phenetol	$C_6H_5 \cdot O \cdot C_6H_5$	122,16	0,967 ⁴	-30,2	172	∞ A., Ä.; nl. W.	6,140
6295	Phenol	$C_6H_5 \cdot OH$	94,11	1,071 ⁴	42-3	181,4	∞ 63° W.; ∞ A., Ä.; 8,215° W.	6,110
6296	Phenol, Na-Salz	$C_6H_5 \cdot ONa \cdot 3H_2O$	170,15			zers.	23,8 k. W.; 7,4 h. A.; 0,525° Ä.	6,136
6297	Phenolphthalein	$C_6H_4 \cdot \dots \begin{matrix} O \\ \diagup \end{matrix} \begin{matrix} CO \\ \diagdown \end{matrix} \begin{matrix} O \\ \diagup \end{matrix} C(C_6H_4 \cdot OH)_2$	318,31	1,299 ⁴	261-2		0,220° W.; 1025° A.; 5,9 k. Ä.; l. Alkali, h. W.; swl. Chlf.	18,143
6298	Phenolphthalin	$(HO \cdot C_6H_4)_2CH \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	320,33		229-32		0,0220° W.	10,455
6299	Phenolrot, s. Nr. 6300		354,36				0,03 h. W.; 0,3 A.; l. Alkali; nl. Ä.	19,91
6300	Phenolsulfonphthalein							

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6301	Phenol-sulfonsäure-(2)	HO · C ₆ H ₄ · SO ₃ H · ³ / ₄ H ₂ O	187,68		50 (Zers.)		ll. W., A.	11,234
6302	Phenol-sulfonsäure-(3)	HO · C ₆ H ₃ · SO ₃ H · 2 H ₂ O	210,20		115 H ₂ O, 100	-2 H ₂ O, 140		11,239
6303	Phenol-sulfonsäure-(4)	HO · C ₆ H ₄ · SO ₃ H	174,17				I. W., A.	11,241
6304	Phenol-sulfonsäure-(4), Na-Salz	HO · C ₆ H ₄ · SO ₃ Na · 2 H ₂ O	239,19				24 k. W., 125 h. W.; 0,8 k. A., 8 h. A.	11,242
6305	Phenoxthin		200,24	60° 1,226 ²⁵	60-1	183-4 ¹² mm	725° M., 200 ²⁵ ° Aceton; 165 ²⁵ ° Bzl.; 165 ²⁵ ° Ä.; nl. W.	19,45
6306	Phenoxy-acetamid	C ₆ H ₅ · O · CH ₂ · CO · NH ₂	151,16		101-2		I. h. A.; swl. h. W.	6,162
6307	Phenoxyacetone	C ₆ H ₅ · O · CH ₂ · CO · CH ₃	150,17			229-30		6,151
6308	Phenoxyäthylalkohol	C ₆ H ₅ · O · CH ₂ · CH ₂ · OH	138,16	1,109 60°	12,5	244,7	∞ KOH, A., Ä.; Bzl. 225° W.	6,146
6309	[β-Phenoxy-äthyl]- anilin	C ₆ H ₅ · O · CH ₂ · CH ₂ · NH · C ₆ H ₅	213,27	1,070 ²⁵	49-50	202 ¹⁰ mm	ll. CCl ₄ , A., Aceton, Ä., Bzl.; nl. W.	2E12,107
6310	2-Phenoxy- benzoesäure	C ₆ H ₅ · O · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	214,21	23° 25	113 bis 4,5	355 (schw. Zers.)	ll. A., Ä.; wl. h. W.	10,65
6311	γ-Phenoxy- buttersäure- äthylester	C ₆ H ₅ · O · [CH ₂] ₃ · CO ₂ · C ₂ H ₅	208,25	1,048 ²⁵		156-62 ²⁰ mm		2E6,159
6312	γ-Phenoxy- butyronitril	C ₆ H ₅ · O · [CH ₂] ₃ · CN	161,20		45-6	287-9 ⁸⁵ mm	ll. h. W.; I. A., Eg.; 1,2 ¹⁰ ° W., 325° Bzl.; 292 ²⁵ ° Ä.	6,164
6313	Phenoxyessigsäure	C ₆ H ₅ · O · CH ₂ · CO ₂ H	152,14		98-9	285 (schw. Zers.)	I. h. W., Eg. A., Aceton, Ä.	6,161
6314	Phenoxyessigsäure-o- carbonsäure	HO · C · C ₆ H ₄ · O · CH ₂ · CO ₂ H	196,15		191-2			10,69

6315	Phenthiazin		199,26		184-5	subl. 371	225° A.; 325° Bzl.; 2725° Aceton; 725° Ä.; nl. W. ∞ A., Ä.; swl. W. I. A.; swl. k. W., Ä. I. A., Aceton	27,63
6316 1854	Phenylacetaldehyd	C ₆ H ₅ ·CH ₂ ·CHO	120,14	1,025 ^{20°}		193-4		7,292
6317	Phenylacetamid	C ₆ H ₅ ·CH ₂ ·CO·NH ₂	135,16		156-7	zers. 280-90		9,437
6318	4-Phenyl-acetophenon	C ₆ H ₅ ·C ₆ H ₄ ·CO·CH ₃	196,24		121	325-7		7,443
6319	Phenylacetylchlorid	C ₆ H ₅ ·CH ₂ ·CO·Cl	154,59	20° 1,168 ⁴		170 ²⁵⁰ mm	zers. W., A.	9,436
6320 2111	Phenylacetylen	C ₆ H ₅ ·C≡CH	102,13	20° 0,930 ⁴	-43	142-3	∞ A., Ä.; nl. W.	5,511
6321	9-Phenyl-acridin		255,30		182-3	403-4	I. h. A., Bzl., Ä.; nl. W.	9,514
6322	β-Phenyläthyl-acetat	C ₆ H ₅ ·CH ₂ ·CH ₂ ·O·CO·CH ₃	164,20	1,051 ^{22,5°} 13° 1,019 ⁴		232		6,479
6323 1805	α-Phenyl-äthylalkohol	C ₆ H ₅ ·CH(OH)·CH ₃	122,16	13° 1,023 ⁴		203,6 ⁷⁴⁵ mm	∞ A.; Ä.; nl. W.	6,475
6324 1864	β-Phenyl-äthylalkohol	C ₆ H ₅ ·CH ₂ ·CH ₂ ·OH	122,16			219-21 ⁷⁵⁰ mm	∞ Ä.; I. wss. A.; 1,6 ^{20°} W.	6,478
6325	dL-α-Phenyl-äthylamin	C ₆ H ₅ ·CH(NH ₂)·CH ₃	121,18	0,940 ^{15°} 24° 0,958 ⁴		187,5 ⁷⁴¹ mm	∞ A., Ä.; 4,2 ^{20°} W.	12,1094
6326 4891	β-Phenyl-äthylamin	C ₆ H ₅ ·CH ₂ ·CH ₂ ·NH ₂	121,18	25° 1,069 ⁴		198	∞ A., Ä.; I. W.	12,1096
6327	β-Phenyläthylchlorid	C ₆ H ₅ ·CH ₂ ·CH ₂ ·Cl	140,61			190-200 (schw. Zers.)		5,354
6328	dL-β-Phenyl-α-alanin	C ₆ H ₅ ·CH ₂ ·CH(NH ₂)·CO ₂ H	165,19		271-3 (Zers.)		wl. k. W.; swl. h. A.; nl. Ä.	14,498
6329	L-β-Phenyl-α-alanin	C ₆ H ₅ ·CH ₂ ·CH(NH ₂)·CO ₂ H	165,19		zers. (278 bis 83)		3,1 ^{25°} W.; swl. A., Ä.	14,495

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6330	β-Phenyl-β-alanin	$C_6H_5 \cdot CH(NH_2) \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	165,19		231 (Zers.)	185	l. h. W., Alkali, h. A., wss. S.; wl. Ä.	14,493
6331 6332	α-Phenylallylen Phenylanilin(o)(m)(p) (Aminodiphenyl), s. Nr. 597—9	$C_6H_5 \cdot C : C \cdot CH_3$	116,06					5,514
6333	9-Phenyl-anthracen	$C_6H_5 \cdot \left\{ \begin{array}{c} C(C_6H_5) \\ CH \end{array} \right\} C_6H_5$	254,31		152–3	417	l. h. A., h. Bzl., h. Ä.	5,725
6334 6335	Phenylarsin Phenylarsonsäure	$C_6H_5 \cdot AsH_2$ $C_6H_5 \cdot AsO(OH)_2$	153,96 202,03	1,760	157–8	148 -H ₂ O, > 158	3,328° W.; 15,520° A.; nl. Chlf.	16,826 16,868
6336 223 #	Phenylazid	$C_6H_5 \cdot N_3$	119,12	1,088 ²⁰	expl.	59 ¹⁴ mm	wl. A., Ä.; nl. W.	5,276
6337	2-Phenyl-benzothiazol		211,27		115	~ 360 (schw. Zers.)	l. HCl, Ä., CS ₂ ; wl. A.; nl. W.	27,74
6338	Phenylbenzylcarbinol	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	198,25		67–8	167–70 ¹⁰ mm	0,06 h. W., 420 ⁷ ° A.; ll. Ä.	6,683
6339	N-Phenyl-N'- benzylhydrazin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	198,12		35	290		15,533
6340 6341	Phenylbenzylurethan Phenylbernsteinsäure	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot (C_6H_5)N \cdot CO_2 \cdot C_6H_5$ $HO_2C \cdot CH(C_6H_5) \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	255,30 194,18		168	180–2 ¹² mm -H ₂ O > 168	l. h. W., Eg.; A., Ä., nl. Lg., Bzl. I., Ä., Bzl.; zers. W.	2E12,565 9,865
6342	Phenyl-bor-difluorid	$C_6H_5 \cdot BF_2$	125,92	20° 4		70–5		2E16,638
6343	dl-Phenyl- bromessigsäure- äthylester	$C_6H_5 \cdot CHBr \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	243,10	1,415 ⁴		145 ¹⁵ mm		9,452
6344	1-Phenyl-butan-(1)	$C_6H_5 \cdot C : C \cdot C_2H_5$	130,18	0,923 ²¹		201–3	l. A., Ä.; nl. W.	5,517
6345	1-Phenyl-butan-(2)	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C : C \cdot CH_3$	130,18	0,939 ¹⁰		189–91		5(248)

6346	γ -Phenylbuttersäure	$C_6H_5 \cdot [CH_2]_3 \cdot COOH$	164,09		52	290	I. A., Ä.	9,539
6347	α -Phenylbuttersäure	$C_6H_5 \cdot CH(C_6H_5) \cdot CO_2H$	164,09		42	270		9,541
6348	β -Phenyl- β -butylen	$C_6H_5 \cdot C(CH_3) \cdot CH \cdot CH_3$	132,11	0,901 ^{21°}		189		5,488
6349	Phenylcarbamat	$H_2N \cdot CO \cdot C_6H_5$	137,13	1,078 ^{82,8°}	141-3		I. A.; wl. W.	6,159
6350	2-Phenyl-chinolin	$C_6H_5 \cdot C_6H_4N$	205,25		86	363	I. h. A., Ä.; wl. W.	20,481
6351	4-Phenyl-chinolin	$C_6H_5 \cdot C_6H_4N$	205,25		61-2		II. A., Ä.; nl. W.	20,483
6352	6-Phenyl-chinolin	$C_6H_5 \cdot C_6H_4N$	205,25	1,195 ^{20°}	110-1	260 ⁷⁷ mm	I. A., Ä.; swl. W.	20,483
6353	8-Phenyl-chinolin	$C_6H_5 \cdot C_6H_4N$	205,25		217-9	283 ¹⁸⁷ mm	I. A., Bzl., Ä.	20,484
6354	carbonsäure-(4)	$C_6H_5 \cdot C_6H_3N \cdot CO_2H$	249,26				5 h. abs. A., 3 h. Aceton, 0,4 h. Bzl., 4 h. M., I. Alkali, S., Ä.; nl. W.	22,103
6355	N-Phenyl-N'-[chinolyl-(2)]-hydrazin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH \cdot C_6H_4N$	235,28		191		I. Eg., Chlf.; wl. Ä.; nl. Ä.	22,564
6356	Phenylcinchonoyl-urethan	$NC_6H_4(C_6H_5) \cdot CO \cdot NH \cdot CO_2 \cdot C_6H_5$	320,32		168		I. h. HCl	—
6357	Phenylcrotonsäure	$C_6H_5 \cdot CH \cdot CH \cdot C_6H_5 \cdot CO_2H$	162,18		88	302 (schw. Zers.)	II. A., Ä.; wl. h. W.	9,612
6358	Phenylcyanamid	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CN \cdot H_2O$	127,14	^{20°}	47		II. A., Ä.; wl. W.	12,368
6359	Phenylcyclohexan	$H_2C \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_3 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_3 \end{matrix} \cdot CH \cdot C_6H_5$	160,25	0,944 ⁰	7-8	239 ⁷⁴⁵ mm		5,503
6360	Phenylchlorarsin	$C_6H_5 \cdot AsCl_2$	222,92			253		16,830
6361	Phenylchlorphosphin	$C_6H_5 \cdot PCl_2$	178,99	1,319 ^{20°}		224,6	∞ Bzl., CS ₂ ; zers. W.	16,763
6362	3-Phenyl-3,4-dihydro-chinazolin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot N \cdot C_6H_5 \\ \diagdown N = CH \end{matrix}$	208,25	1,290 ^{4°}	95	zers.	I. A., Ä.; nl. W.	23,137
6363	3-Phenyl-2,4-dioxo-tetrahydrochinazolin	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO \cdot N \cdot C_6H_5 \\ \diagdown NH \cdot CO \end{matrix}$	238,24		282		I. wss. NaOH; wl. A.; nl. W.	24,376
6364	Phenyl-di-p-tolylmethan	$C_6H_5 \cdot CH(C_6H_4 \cdot CH_3)_2$	272,37	^{60°}	55-6		II. Ä., Bzl.; wl. k. Ä.	5,712
6365	Phenyl-di-o-xenylphosphat (Phosphor-6)	$(C_{12}H_9O)_2PO \cdot OC_6H_5$	478,46	1,20 ⁴		285-330 ⁵ mm	∞ CCl ₄ ; Bzl.; II. A.; nl. W.	—
6366	o-Phenylen-diamin	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot NH$	108,14		103-4	256-8	II. A., Ä.; I. h. W.	13,6

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6367 9590	m-Phenylen-diamin	H ₂ N · C ₆ H ₄ · NH ₂	108,14	$\frac{15^{\circ}}{1,139}$	62,8	287	II. W., A.; I. Ä.	13,33
6368	p-Phenylen-diamin	H ₂ N · C ₆ H ₄ · NH ₂	108,14		140	267	I k. W.; I. A., Chlf., Ä. II. W.	13,61
6369	o-Phenylendiamin- hydrochlorid	H ₂ N · C ₆ H ₄ · NH ₂ · 2 HCl	181,07				II. W.; I. A.	13,14
6370	m-Phenylen-diamin- hydrochlorid	C ₆ H ₄ (NH ₂) ₂ · 2 HCl	181,07				II. W.; I. A.	13,38
6371	p-Phenylendiamin- hydrochlorid	C ₆ H ₄ (NH ₂) ₂ · 2 HCl	181,07				II. W.; w. A.; nl. HCl	13,70
6372	p-Phenylendiamin- sulfonsäure	(H ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · SO ₃ H · 2 H ₂ O	224,23				I. W.; nl. A., Bzl. Ä.	14,713
6373	p-Phenylendiamin- sulfonsäure- hydrochlorid	(H ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · SO ₃ H · 2 HCl	261,13				I. W.; w. A.; nl. Ä.	—
6374	o-Phenylen- diessigsäure	C ₆ H ₄ (CH ₂ · COOH) ₂	194,08		150		I. A., Ä.	9,874
6375	m-Phenylen- diessigsäure	C ₆ H ₄ (CH ₂ · COOH) ₂	194,08		170			9,874
6376	p-Phenylen- diessigsäure	C ₆ H ₄ (CH ₂ · COOH) ₂	194,08		241		I. W., A., Ä.	9,875
6377	o-Phenylen- diessigsäure-dinitril	C ₆ H ₄ (CH ₂ · CN) ₂	156,18		59–60		I. A., Ä.	9,874
6378	m-Phenylen- diessigsäure-dinitril	C ₆ H ₄ (CH ₂ · CN) ₂	156,18		28–9	305–10 ³⁰⁰ mm (schw. Zers.)	I. A., Chlf., Ä.; nl. W.	9,875
6379	p-Phenylen- diessigsäure-dinitril	C ₆ H ₄ (CH ₂ · CN) ₂	156,18	$\frac{80^{\circ}}{1,081}$	98		I. A., Chlf., Ä.; w. h. W.	9,875
6380 1690	Phenyllessigsäure	C ₆ H ₅ · CH ₂ · CO ₂ H	136,14	$\frac{20^{\circ}}{1,033}$	76–7	265,5	II. A., Ä.; I. h. W.	9,431
6381 1533	Phenyllessigsäure- äthylester	C ₆ H ₅ · CH ₂ · CO ₂ · C ₂ H ₅	164,20			227	∞ A., Ä.; nl. W.	9,434
6382	Phenyllessigsäure- anhydrid	(C ₆ H ₅ · CH ₂ · CO) ₂ O	254,11		75			9,435
6383	Phenyllessigsäure- amid	C ₆ H ₅ · CH ₂ · CO · NH · C ₆ H ₅	211,25				I. A., Ä.; nl. wss. KOH, H ₂ SO ₄	12,275
6384	Phenyllessigsäure- isobutylester	C ₆ H ₅ · CH ₂ · CO ₂ · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	192,25		117–8	247		9,435

6385 1655	Phenyllessigsäure- methylester	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot CH_3$ ($C_6H_5 \cdot NH \cdot N \cdot C_6H_5 \cdot O_4$)	150,17 358,39	1,044 ¹⁰⁰	205 (Zers.)	220	∞ A., $\bar{A}$., nl. W. 0,66 abs. A.; 25 k. Pyridin; nl. W. I. W., A.; wl. $\bar{A}$.	9,434 15,225
6387	N-Phenyl-glycin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	151,16		126,5 bis 7,0 57-8	273 (schw. Zers.)	II. h. A., $\bar{A}$.; swl. h. W. I. A., $\bar{A}$.; wl. W.; nl. Bzl.	12,468 12,470 14,348
6388	N-Phenyl- glycinäthylester	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	179,21		218-20			
6389	Phenylglycin-o- carbonsäure	$HO_2C \cdot C_6H_4 \cdot NH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	195,17	25,1 ^c				
6390	Phenylglyoxylsäure- äthylester	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CO_2C_2H_5$	178,18	1,122 ⁴		265,766 mm		10,657
6391	Phenylarnstoff	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CO \cdot NH_2$	136,15	1,302 ^{22,70}	147	zers. 160	I. h. W., A.; wl. $\bar{A}$.	12,346
6392 2471	Phenylhydrazin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2$	108,14	1,097 ⁴	19,6	243,5	∞ A., Chlf., $\bar{A}$., Bzl.; wl. h. W. II. W.; I. A.; nl. $\bar{A}$.	15,67 15,108
6393	Phenylhydrazin- hydrochlorid	$C_6H_5 \cdot NH \cdot NH_2 \cdot HCl$	144,61		240-3			
6394	Phenylhydrazin- sulfonsäure-(4)	$H_2N \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H$	188,20		286		0,612° W., 3 h. W.; wl. $\bar{A}$.	15,339
6395	β -Phenyl- hydroxylamin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot OH$	109,12		81-2		2 k. W.; 10 h. W.; II. A., $\bar{A}$.; swl. Lg. I. A.; wl. W.; nl. $\bar{A}$.	15,2 —
6396	Phenyl- hydroxylaminoxalat	$2C_6H_5 \cdot NH \cdot OH \cdot H_2C_2O_4$	308,28	20 ⁰	120-2 Zers.			
6397 1923	Phenylisocyanat	$C_6H_5 \cdot N : CO$	119,12	1,096 ⁴		166,769 mm	II. $\bar{A}$.; zers. W., A.	12,437
6398	Phenylisocyanididi- chlorid	$C_6H_5 \cdot N : CCl_2$	174,03			209-10	schw. Zers. h. W., zers. A.	12,447
6399	Phenyl- isocrotonsäure	$C_6H_5 \cdot CH : CH \cdot CH_2 \cdot COOH$	162,08		86	302		9,612
6400	Phenylisopropylketon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH(CH_3)_2$	148,1	20 ⁰ 4 15 ⁰ 15		217		7,316
6401 2541	Phenylisothiocyanat	$C_6H_5 \cdot N : CS$	135,18	1,188 ¹⁵	-21	219-20	I. A., $\bar{A}$.; nl. W.	12,453
6402	1-Phenyl-3-methyl- pyrazolon-(5)	$H_2C \text{---} C \cdot CH_3$ $OC \cdot N(C_6H_5) \cdot N$	174,20		128	191,17 mm	II. h. A.; 120° W.; swl. $\bar{A}$.	24,20
6403	Phenylmorpholin	$O \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array} N \cdot C_6H_5$	163,21		57	270	I. A., $\bar{A}$.; 1,020° W.	27,6
6404	1-Phenyl-naphthalin	$C_{10}H_7 \cdot C_6H_5$	204,26		45	336-7	II. A., Bzl., $\bar{A}$.	5,687

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6405	2-Phenyl-naphthalin	C ₁₈ H ₁₂ · C ₆ H ₅	204,26		102,5	345–6	II. Bzl.; wl. A., Ä.	5,687
6406	Phenyl- α-naphthylamin	C ₁₀ H ₇ · NH · C ₆ H ₅	219,27		62	335 ⁵²³ mm	I. Eg., A., Bzl., Chlf., Ä.	12,1224
6407	Phenyl- β-naphthylamin	C ₁₀ H ₇ · NH · C ₆ H ₅	219,27		107–8	395–5,5	II. h. A., h. Ä.; I. h. Bzl.; nl. W.	12,1275
6408	N-Phenyl- naphthylamin-(1)- sulfonsäure-(8)	C ₆ H ₅ · NH · C ₁₀ H ₆ · SO ₃ H	299,33				swl. W.	14,753
6409	Phenyl- α-naphthylcarbinol	C ₆ H ₅ · CH(OH) · C ₁₀ H ₇	234,28		88	> 360	II. A., Ä.; nl. W.	6,710
6410	Phenyl- α-naphthylketon	C ₆ H ₅ · CO · C ₁₀ H ₇	232,27		75,5	385	2,44 ^{12°} abs. A.; nl. W.	7,510
6411	Phenyl- β-naphthylketon	C ₆ H ₅ · CO · C ₁₀ H ₇	232,27		82	398 ⁷⁵⁴ mm	21 ² abs. A.; nl. W.	7,511
6412	Phenylintramin	C ₆ H ₅ · NH · NO ₂	138,12		46	expl. 98	II. A.; wl. Lg., k. W.	16,661
6413	Phenylphosphin	C ₆ H ₅ · PH ₃	110,10	1,001 ^{15°} 20°		160–1		16,757
6414	Phenylphosphonsäure	C ₆ H ₅ · PO(OH) ₂	158,08	1,475 ⁴ 20°	158	250 (Zers.)		16,803
6415	Phenylphosphonsäure- dichlorid	C ₆ H ₅ · POCl ₂	194,28	1,375 ⁴ 20°		258		16,804
6416	1-Phenyl-propen-(2)	C ₆ H ₅ · CH ₂ · CH · CH ₂	118,08	0,909 ⁴		156–7	II. ▲., Ä.; swl. W.	5,484
6417	Phenylpropionsäure	C ₆ H ₅ · C · C · CO ₂ H	146,14	1,063 ⁴ 20°	136–7	subl.		9,633
6418	Phenyl-propionsäure- äthylester	C ₆ H ₅ · C · C · CO ₂ · C ₂ H ₅	174,19	1,063 ⁴ 20°		145 ¹² mm		9,634
6419	β-Phenyl-α-propylen	C ₆ H ₅ · C(CH ₃) · CH ₂	118,17	0,914 ⁴ 20°	< –20	165 ⁷⁶⁴ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	5,484
6420	γ-Phenyl-α-propylen	C ₆ H ₅ · CH ₂ · CH · CH ₂	118,17	0,893 ⁰	185–90	156–7	I. A., Ä.; nl. W.	5,484
6421	N-Phenyl-pseudothio- hydantoinsäure	C ₆ H ₅ · N · C(NH ₂) · S · CH ₂ · CO ₂ H	210,25				I. Alkali, S.; wl. CS ₂ ; swl. W., A., Ä., Bzl.	12,411

6422	3-Phenyl-pyrazolon-(5)	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} - \text{C} - \text{C}_6\text{H}_5 \\ \\ \text{OC} \cdot \text{NH} \cdot \text{N} \end{array}$	144,08		240				24,148
6423	2-Phenyl-pyridin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_5\text{H}_4\text{N}$	155,19	> 1		269–70 ⁷⁴⁹ mm	I. A., Ä.; nl. W.	20,424	
6424	3-Phenyl-pyridin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_5\text{H}_4\text{N}$	155,19	> 1		269–70 ⁷⁴⁹ mm	I. A., Ä.; nl. W.	20,424	
6425	4-Phenyl-pyridin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_5\text{H}_4\text{N}$	155,19		77–8	274–5	I. h. W., Ä., Ä.	20,424	
6426	N-Phenylpyrrol	$\text{C}_6\text{H}_4\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	143,18		62	234	I. A., Bzl., Chlf., Ä., PÄ.; nl. W.	20,164	
6426a	Phenyl- quacksilberbromid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{HgBr}$	357,5		276	subl.	I. h. Bzl.; nl. W.	16,953	
6427	Phenyl- quacksilberchlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{HgCl}$	313,17		251		wl. h. A.; nl. W., k. Bzl.	16,953	
6427a	Phenyl- quacksilberjodid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{HgJ}$	404,5		266		I. h. Chlf. h. Bzl.; nl. W.	16,953	
6428	1-Phenyl-semicarbazid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	151,17		172		I. h. W., Ä.	15,287	
6429	4-Phenyl-semicarbazid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2$	151,17		122	zers. 140–70	Aceton; wl. Ä.	12,378	
6430	Phenylthioacetamid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CS} \cdot \text{NH}_2$	151,22		97–8	zers.	I. A., Ä.; swl. h. W.	9,460	
6431	Phenylthioharnstoff	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{NH}_2$	152,21	1,3	154		0,26 ^{18°} W.; 5,9 ^{100°} W.; I. A.	12,388	
6432	Phenyl- thiosemicarbazid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{NH}_2$	167,23		200–1 (Zers.)		I. h. A.; wl. W., Ä.	15,294	
6433	2-Phenyl-toluol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	168,1			260		5,596	
6434	3-Phenyl-toluol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	168,1	1,031 ^{10°}		277		5,596	
6435	4-Phenyl-toluol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	168,1	1,015 ^{27°} 30°	49–50	267–8		5,597	
6436 1970	N-Phenyl-urethan	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	165,19	1,106 ⁴	52–3	237 (schw. Zers.)	I. A., Ä.; nl. k. W.	12,320	
6437	9-Phenyl-xanthidrol	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \\ \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)(\text{OH}) \\ \\ \text{O} \end{array} \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	274,30		159–60	subl.	I. h. A., Bzl., Ä.; wl. Eg.; nl. Lg.	17,138	
6438	α-Phenyl- trans-zimtsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	224,25		172	subl.	I. h. W., Ä., Ä.	9,691	
6439	α-Phenyl-cis-zimtsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	224,25		137–8		I. h. W.	9,693	
6440	β-Phenyl-zimtsäure	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{C} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	224,25		162		I. A., Ä.; wl. h. W.	9,699	
6441	Phloracetophenon, s. Nr. 7680								

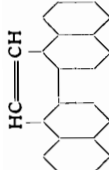
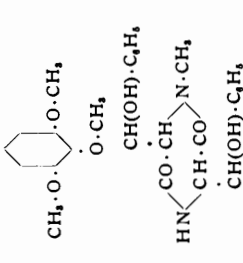
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6442	Phloretin		274,26		262-4 (Zers.)		∞ A.; 0,35 ¹⁰ abs. Ä.; swl. h. W.	8,498
6443	Phloroglucin, s. Nr. 7693—94							
6444	Phloroglucin- triäthyläther	C ₆ H ₃ (O·C ₂ H ₅) ₃	210,26		43	175 ²⁴ mm	II. A., Ä.; nl. W.	6,1103
6445	Phloroglucin- trimethyläther	C ₆ H ₃ (O·CH ₃) ₃	168,19		52,5	255,5	II. A., Ä.; nl. W.	6,1101
6446	Phloroglucintrioxim	C ₆ H ₃ (·NOH) ₃	171,10		155 expl.	290—3 ²⁰ mm	I. Bzl., Chlf., Ä.	15,34 6,1103
6447	Phloroglucin- triphenyläther	C ₆ H ₃ (O·C ₆ H ₅) ₃	354,38		184-5			6,1068
6448	Phloroglucit		132,1	20° 0,885 ⁴				
6449 1477	Phoron	[(CH ₃) ₂ C:CH] ₂ CO	138,20	19° 1,392 ⁴	28	197,2 ⁷⁴³ mm	I. A., Ä.; 0,1 ⁵⁰ W.	1,751
6450	Phosgen	O:CCl ₂	98,92		-104	8,2 ⁷⁵⁶ mm	II. W., Eg., Bzl.; schw. Zers. W. I. h. Bzl.; nl. h. W., A., Ä.	3,13 16,824
6451	Phosphobenzol	C ₆ H ₅ ·P·C ₆ H ₅	216,16					
6452	Phosphorsäure- trimethylester, s. Nr. 7627				56			
6454	Phthalaldehyd	C ₆ H ₄ (CHO) ₂	134,13		219-20 (Zers.)		II. A., Ä.; 1,4 h. W.	7,674
6456	Phthalamid	C ₆ H ₄ (CO·NH ₂) ₂	164,16		148-9		swl. k. W., A.; nl. Ä.	9,814
6457	Phthalamidsäure	H ₂ N·CO·C ₆ H ₄ ·CO·H	165,14			155 (Zers.)	I. W., Ä.; wl. Ä.	9,809
6458	Phthalanil		223,22		205	subl.	I. A.; nl. W.	21,464

6459	Phthalazin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CH:N} \\ \diagdown \text{CH:N} \end{array}$	130,06		91	315-7	23,174
6460 1948	Phthalid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \text{O}$	134,13	$\frac{99^\circ}{1,164 \pm}$	73	290	17,310
6461	Phthalimid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \text{NH}$	147,13		238	subl.	21,458
6462	Phthalonsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	194,14		144,5 (wf.)		10,857
6463	Phthalsäure	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_2$	166,13	$\frac{20^\circ}{1,593 \pm}$	191		9,791
6464	Phthalsäure, Na-Salz	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{Na} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	224,15		$-\text{H}_2\text{O},$ 100		9,796
6465	Phthalsäure-anhydrid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \text{O}$	148,11	$1,527^{+0}$	130,8	284,5	17,469
6466	Phthalsäure-bis- [β-athoxy-äthyl]- ester	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	310,34		34	345	2 E 9,597
6467	Phthalsäure-bis- [β-methoxy-äthyl]- ester	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3)_2$	282,28	$\frac{25^\circ}{1,121 \pm}$		178-80 ¹ mm	2 E 9,597
6468 1590	Phthalsäure- diäthylester	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	222,23		42-3	298-9	9,798
6469	Phthalsäure- dibenzylester	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$	346,36			274 ¹² mm	9,802
6470	Phthalsäure- dibutylester	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3)_2$	278,34	$1,045^{21^\circ}$		340	2 E 9,586
6471	Phthalsäure- dicyclonexylester	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_{11})_2$	330,41	$\frac{15^\circ}{1,0220 \pm}$	66		9,799
6472	Phthalsäure- disoamylester	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2)_2$	306,39			330-8 (Zers.)	2 E 9,587
6473	Phthalsäure- disopropylester	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2)_2$	250,28			160-1 ⁹ mm	9,798

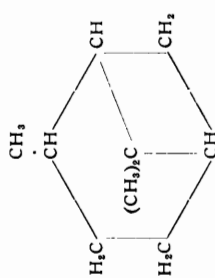
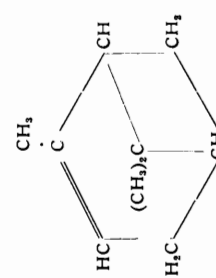
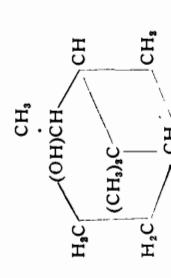
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6474	Phthalsäure- dimethylester	$C_6H_4(CO_2 \cdot CH_3)_2$	194,18	$\frac{25^\circ}{1,189}$		280 ⁷³⁴ mm	0,43 W.	9,798
6475	Phthalsäure- diphenylester	$C_6H_4(CO_2 \cdot C_6H_5)_2$	318,31	$\frac{25^\circ}{1,572}$	73	405 ⁷⁵⁹ mm	I. Aceton; wl. A., Ä.; nl. W.	9,801
6476	Phthalsäure- dipropylester	$C_6H_4(CO_2 \cdot CH_2 \cdot C_2H_5)_2$	250,28			304–5; 129–32 ¹ mm	I. A., Ä.; nl. W.	2 E 9,586
6477	Phthalsäure-di-o- tolyester	$C_6H_4(CO_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_3)_2$	346,36		110–2		I. h. A.; nl. W., Ä.	—
6478 1678	Phthalsäure- monoäthylester	$HO_2C \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	194,18		2	zers.	I. A., Ä.; wl. W.	9,797
6479	Phthalsäure- monobutylester	$HO_2C \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3$	222,23	$\frac{25^\circ}{1,414}$	73–4		II. Ä.; I. A., h. W.	2 E 9,586
6480 2290	Phthalylchlorid	$C_6H_4(COCl)_2$	203,03		16	281,1	I. Ä.; zers. W., A.	9,805
6481	Phthalylchlorid, asymm.	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{array}$	203,03		88–9	275,2 ⁷²⁰ mm		17(162)
6482	Phyllochinon, s. Nr. 5225		278,50	$\frac{0^\circ}{0,826}$		185–8 ²² mm	∞ Eg., M., PÄ.	1,263
6483	Phytadien	$C_{20}H_{38}$	282,54	$\frac{0^\circ}{0,803}$		169,5 ^{9,5} mm	swl. Eg., A.	1,174
6484	Phytan	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot [CH(CH_3) \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2]_3 \cdot CH(CH_3)_3$	298,54	$\frac{20^\circ}{0,840}$		202 ¹⁰ mm	I. A., Ä.; nl. W.	1,431
6485	Phytanol	$HO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot [CH(CH_3) \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2]_3 \cdot CH(CH_3)_3$	280,52	$\frac{0^\circ}{0,817}$		177–8 ^{10,5} mm	II. PÄ.; wl. h. A., Ä.	1,227
6486	Phyten	$C_{30}H_{60}$	296,52	$\frac{20^\circ}{0,852}$		204 ¹⁰ mm	∞ M., Ä.; nl. W.	1,453
6487 1175	Phytol	$CH_3 \cdot CH \cdot [CH_2]_3 \cdot C(CH_3)_2 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot OH$ [CH ₂] ₃ · CH(CH ₃) · [CH ₂] ₃ · CH(CH ₃) ₃						

6488	Picen		278,33	$\frac{15^\circ}{0,950 \pm}$ $\frac{15^\circ}{0,6 \pm}$ $\frac{15^\circ}{0,957 \pm}$	364	518-20	swl. A., Ä.; nl. W.	5,735
6489 1561	α -Picolin (2-Methylpyridin)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_4\text{H}_4\text{N}$	93,12		-70	128,8	∞ A., Ä.; ll. W.	20,234
6490 1607	β -Picolin (3-Methylpyridin)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_4\text{H}_4\text{N}$	93,12			143,5	∞ W., A., Ä.	20,239
6491	γ -Picolin (4-Methylpyridin)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_4\text{H}_4\text{N}$	93,12			143,1	∞ W., A., Ä.	20,240
6492	α -Picolin- γ , α' -di-carbonsäure (Uvitorinsäure)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_4\text{H}_4\text{N}(\text{CO}_2\text{H})_2$	181,14		274-82 (Zers.)		l. S., h. Anilin; swl. h. Bzl.; nl. k. W.	22,161
6493	Picolinsäure; s. Nr. 6666							
6494	Pikraminsäure, s. Nr. 3294							
6495	Pikrinsäure, s. Nr. 7662							
6496	Pikrolonsäure	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{HC} - \text{OC} \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2) \cdot \text{N} = \text{C} \cdot \text{CH}_3$	264,20		116,5	zers. 125	0,1217° W.; wl. A.	24,51
6497	Pikropodophyllin		414,40		228		l. A., Chlf.; Alkali; nl. W.	19,424
6498	Pikrorocellin		354,39		190 bis 220		l. h. A., Chlf.; wl. Ä.; nl. W.	25,93

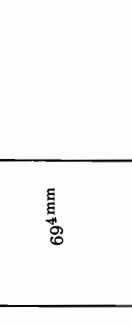
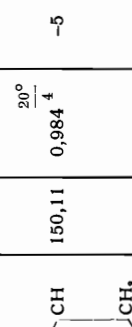
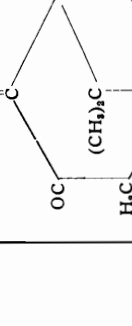
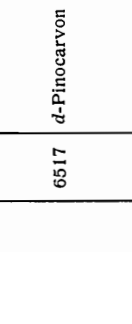
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6499	Pikrylchlorid	$\text{Cl} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_3$	247,56	1,797 ^{20°}	83		4,817° A., 717° A.; l. h. Chlf.; wl. P.A.; nl. W.; zers. wss. Alkali	5,273
6500	Pimelinsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	160,17	^{25°} 1,291 ⁴ / _{15°}	103–5	212 ¹⁰ mm	2,514° W.; ll. A., Ä.	2,670
6501 556	Pimelinsäure- diäthylester	$\text{C}_8\text{H}_8 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	216,17	0,999 ¹⁵	-23,8	252–574 ⁹ mm	l. A., Ä.; nl. W.	2,671
6502	Pimelinsäure-dinitril	$\text{NC} \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CN}$	122,17	0,949 ^{18°}		175–614 mm	∞ A., Ä.; nl. W.	2,671
6503	Pinacyanol	 C_8H_5	480,39		276–8		l. A., Pyridin; wl. W.	23,320
6504	Pinakolin	$(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	100,16	0,800 ^{16°}	-52,5	106,2	ll. Aceton; l. Ä., A.; 2,515° W.	1,694
6505	Pinakolinalkohol, s. Nr. 3101	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_3$	144,21			1437 ⁵⁹ mm	ll. Ä.; l. A.; wl. k. W.	2,133
6506	Pinakolinalkohol- acetat	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_3$	157,21		157		ll. A., Ä., h. W.; l. k. W.; wl. CS ₂	3,104
6507	Pinakolin- semicarbazon	$(\text{CH}_3)_3\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3)_2$	118,17	0,937 ^{15°}	41,1	172,8	l. k. W.; wl. CS ₂	1,487
6508	Pinakon	$\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	226,27		46–7	zers.	l. A., Ä.; wl. k. W.	1,488
6509	Pinakonhydrat							

6510 1154	<i>d</i> -Pinen		138,24	$\frac{20^{\circ}}{d}$ 0,839	-45	169,4	5,93
6511 1193	<i>dl</i> - α -Pinen		136,23	$\frac{20^{\circ}}{d}$ 0,878	-55	154-6	∞ abs. A., $\bar{A}$. ; swl. W.
6512	Pinendichlorid (2,6-Dichlor-camphan)	$C_{10}H_{16}Cl_2$	207,14		183		5(50) II. h. A., $\bar{A}$. ; wl. h. W.
6513	Pinenhydrat (Homopinol)		154,14		59		6,69

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6514	d-Pinenhydrobromid		217,05		94–5			5,98
6515	d-Pinenhydrochlorid		172,69		131–2	207–8	33 A.-l. Ä.; ml. W.	5,94
6516 1132	Pinocamphan		138,24	$\frac{20^\circ}{4}$ 0,839		169,4		5(48)

6517	<i>d</i> -Pinocarvon		150,11	$\frac{20^\circ}{d}$ 0,984	-5	694mm	7,161
6518	<i>d</i> <i>L</i> -Pinol		152,23	$\frac{20^\circ}{d}$ 0,953	131	183-4	17,45
6519	Pinolhydrat		170,24	1,131	129	270-1	6,752
6520	trans-Pinoglykol, inakt.		186,14			281-2	17,155
6521	<i>d</i> -Pinononsäure		170,20		131-2		10,617
6522 879	<i>d</i> <i>L</i> -Pinonsäure		184,22	1,093109,4°	102,5	21610mm	10,623
6523	Pipecolin, s. Nr. 5226—28						
6524	Piperazin, s. Nr. 2330						
6525 979	Piperidin		85,15	$\frac{20^\circ}{d}$ 0,860	-9	106	20,6

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6526	Piperidon-(2)	$ \begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \cdot \text{O} \\ \\ \text{O} \\ \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} $	99,08		40	256		21,238
6527	Piperinsäure	$ \begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \cdot \text{O} \\ \\ \text{O} \\ \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H} \end{array} $	218,20		216–7	subl. (schw. Zers.)		19,281
6528	Piperonal (Heliotropin)	$ \begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \cdot \text{O} \\ \\ \text{O} \\ \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CHO} \end{array} $	150,13		37	263	∞ Ä.; 0,10° W., 0,6678° W.; 150° A.; 55078° A.	19,115
6529	2-Piperonyl- phloroglucin- 1,5-dimethyläther (Protocotoin)	$ \begin{array}{c} \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{O} \quad \text{OH} \end{array} $	302,27		141–2		l. Alkali, S., Ä., Bzl., CHCl ₃ , Ä., nl. W., Alkalikarbonat	19,242
6530	Piperonylalkohol	$ \begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \cdot \text{O} \\ \\ \text{O} \\ \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \end{array} $	152,14		52–3	zers.	∞ A., Ä.; l. h. W.	19,67
6531	Piperonylidenaceto- phenon	$ \begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \cdot \text{O} \\ \\ \text{O} \\ \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} $	252,26		122		l. konz. H ₂ SO ₄	19,141
6532	Piperonylsäure	$ \begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \cdot \text{O} \\ \\ \text{O} \\ \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H} \end{array} $	166,13		228	subl.	nl. A., Ä.	19,269
6533	Piperylen, s. Nr. 6236						l. W., NaOH; nl. A., Ä.	1,566
6534	Polyoxymethylen	(CH ₂ O) _n	(30,03) _n					

6535	Pregnandiol- (3 α , 20 α)		320,50	237-9	l. A., Ä.; wl. W.	—
6536	Pregnandiol- (3 β , 20 α)		320,50	182,4	l. A., Ä.; wl. W.	—
6537	Pregnandiol- (3 β , 20 β)		320,50	174,6	l. A., Ä.; wl. W.	—
6538	Progesteron(α)		314,15	128,5	l. A., Ä.; nl. W.	—
6539	Progesteron(β) (Progestin)		314,15	121	l. A., Ä.; nl. W.	—
6540	<i>L</i> -Prolin		115,13	220-2	1,6 ¹⁹ A.; ll. W.; nl. Ä.	22,2
6541	Prominal		246,26	176	l. h. W., A.	—
6542	Prontosil s. Nr. 2399					
6543	Propan		44,09	-187,1	6,5 ¹⁸ ml W.; 790 ¹⁷ ml A.; 926 ¹⁷ ml Ä.	1,103
6544	Propandiol-(1,2)		76,09	188-9	∞ W., A., Ä.	1,472
6545	Propandiol-(1,3)		76,09	215	∞ W., A.; l. Ä.	1,475
6546	Propandithiol-(1,3)		108,21	169-70	∞ A., Chlf., Ä., Bzl.; swl. W.	1,476
6547	Propan- α , α , β , γ - tetracarbonsäure- tetraäthylester		332,34	200-1 ¹⁴ mm		2,859

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6549 <i>558</i>	Propargylalkohol	CH ₃ :C·CH ₂ ·OH	56,06	$\frac{20^\circ}{0,972 \frac{2}{2}}$	-17 (mit H ₂ O) 22,5	114-5	∞ A., Ä.; l. W.	1,454
6550	4-Propenyl-anisol	CH ₃ CH:CH·C ₆ H ₄ ·O·CH ₃	148,19	$\frac{20^\circ}{0,9875 \frac{25^\circ}{20^\circ}}$	225,3	235,3	∞ A., Ä.; swl. W.	6,566
6551	Propenylbenzol	C ₆ H ₅ ·CH:CH·CH ₃	118,17	$\frac{4}{0,914}$	93	176-7	I. A., Ä.; nl. W.	5,481
6552	4-Propenyl-phenol	CH ₃ ·CH:CH·C ₆ H ₄ ·OH	134,17		145-6	250 Zers.	II. A., Ä.; wl. W.	6,566
6553 6554	Propindicarbonsäure Propin-(1)-ol-(3), s. Nr. 6549	HOOC·C:C·CH ₃ COOH	128,03					2,803
6555	Propionaldehyd (Propargylaldehyd)	HC:C·CHO	54,05	$\frac{15^\circ}{1,139 \frac{15}{15^\circ}}$		59-61	II. W.	1,750
6556 <i>767</i>	Propionsäure	HC:C·CO ₂ H	70,05	$\frac{15^\circ}{1,139 \frac{15}{15^\circ}}$	18	102 ²⁰⁰ mm	I. W., A., Ä.	2,477
6557 <i>366</i>	Propiol- säureäthylester	CH ₃ :C·CO ₂ ·C ₂ H ₅	98,10	$\frac{15^\circ}{0,968 \frac{15}{20^\circ}}$		119 ⁷⁷⁵ mm	II. A., Ä.; l. Chlf.; nl. W.	2,477
6558 <i>31</i>	Propionaldehyd	CH ₃ ·CH ₂ ·CHO	58,08	$\frac{20^\circ}{0,807 \frac{4}{20^\circ}}$	-81	49,5 ⁴⁰ mm	∞ A., Ä.; 20 ²⁰ ° W.	1,629
6559 <i>516</i>	Propionaldehyd-oxim	C ₃ H ₇ ·CH:N·OH	73,09	$\frac{4}{0,926}$	21(40?)	130-2		1,631
6560	Propionaldehyd- semicarbazon(α)	C ₃ H ₇ CH:N·NH·CO·NH ₂	115,4		88-90		II. W., h. Bzl.	3,101
6561	Propionaldehyd- semicarbazon(β)	C ₃ H ₇ ·CH:N·NH·CO·NH ₂	115,4	$\frac{25^\circ}{20^\circ}$	154		I. A., Ä.; wl. W.	3,101
6562	Propionaldol	C ₃ H ₇ ·CH(OH)·CH(CH ₃)·CHO	116,16	$\frac{4}{0,986 \frac{20^\circ}{20^\circ}}$		84,6 ¹¹ mm	I. W.	1,836
6563 <i>533</i>	Propionamid	C ₃ H ₇ ·CO·NH ₂	73,09	$\frac{4}{1,042}$	79-80	213	II. W., A., Ä.	2,243
6564	Propionanilid	C ₆ H ₅ ·CO·NH·C ₂ H ₅	149,19	1,175	104-5		I. A., h. wss. A., Ä.; 0,04 ²⁴ ° W.	12,250

6565 35	Propionitril	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$	55,08	$\frac{21^\circ}{0,783 \frac{4}{20^\circ}}$	-91,9	97,1	1. W.	2,245
6566 92	Propionsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	74,08	$\frac{20^\circ}{0,992 \frac{4}{20^\circ}}$	-22	141,1	∞ W., A., Chlf., Ä.	2,234
6567 72	Propionsäure-äthylester	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	102,13	$\frac{20^\circ}{0,891 \frac{4}{20^\circ}}$	-72,6	99,1	∞ A., Ä.; 2,420° W.	2,240
6568	Propionsäure-allylester	$\text{C}_3\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	114,14	$\frac{15^\circ}{0,876 \frac{4}{20^\circ}}$	-73,1	124,5 ⁷⁷⁴ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	2,241
6569	Propionsäure-amylester	$\text{C}_5\text{H}_{11} \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	144,21	$\frac{20^\circ}{0,866 \frac{4}{20^\circ}}$	-45	167	∞ A., Ä.; swl. W.	2(106)
6570	Propionsäure-d-sec.-amylester	$\text{C}_5\text{H}_9 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	144,21	$\frac{20^\circ}{1,012 \frac{4}{5^\circ}}$	-45	167	zers. W., A.	2,242
6571 196	Propionsäure-anhydrid	$(\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO})_2\text{O}$	130,14	$\frac{5^\circ}{1,036 \frac{5}{20^\circ}}$	-45	220-2	nl. W.	6,436
6572	Propionsäure-benzylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	164,20	$\frac{20^\circ}{0,883 \frac{15^\circ}{20^\circ}}$	-45	146	∞ A., Ä.; nl. W.	2,241
6573	Propionsäure-butylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	130,18	$\frac{20^\circ}{0,885 \frac{0^\circ}{20^\circ}}$	-45	132-2,5	∞ A., Ä.; nl. W.	2,241
6574 132	Propionsäure-sec.-butylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	130,18	$\frac{20^\circ}{0,870 \frac{4}{0^\circ}}$	-45	208	l. A., Ä.; nl. W.	2,241
6575	Propionsäure-heptylester	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}_3$	172,26	$\frac{20^\circ}{0,888 \frac{4}{0^\circ}}$	-71	160,2	∞ A., Ä.; nl. W.	2,241
6576 214	Propionsäure-isoamylester	$\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	144,21	$\frac{20^\circ}{0,893 \frac{0^\circ}{20^\circ}}$	-71	136,8	∞ A., Ä.; 0,125° W.	2,241
6577 147	Propionsäure-isobutylester	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	130,18	$\frac{20^\circ}{0,915 \frac{4}{25^\circ}}$	-71	109-11 ⁷⁵⁰ mm	∞ A., Ä.; 0,520° W.	2,241
6578	Propionsäure-isopropylester	$\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	116,16	$\frac{20^\circ}{0,915 \frac{4}{25^\circ}}$	-71	79,7	∞ A., Ä.; 0,520° W.	2,239
6579 53	Propionsäure-methylester	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	88,10	$\frac{25^\circ}{1,047 \frac{25}{20^\circ}}$	-71	211	∞ A., Ä.; 0,520° W.	6,154
6580	Propionsäure-phenylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	150,17	$\frac{20^\circ}{0,883 \frac{4}{20^\circ}}$	-76	122-3	∞ A., Ä.; 0,5 W.	2,240
6581 123	Propionsäure-propylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	116,16	$\frac{20^\circ}{0,883 \frac{4}{20^\circ}}$	-76	122-3	∞ A., Ä.; 0,5 W.	2,240

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
5582 1071	Propionylbromid	C ₂ H ₅ · COBr	136,99	$\frac{16,4^{\circ}}{1,521^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$		103-4	l. Ä.; zers. W., A.	2,243
5583 207	Propionylchlorid	C ₂ H ₅ · COCl	92,53	$\frac{1,065^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$	-94	80	l. Ä.; zers. W., A.	2,243
5584	Propionyljodid	C ₂ H ₅ · COJ	183,99			127-8	zers. W., A.	2,243
5585	Propionylfluorid	C ₂ H ₅ · COF	76,07	$\frac{0,972^{15^{\circ}}}{1,065^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$		44	zers. W., A.	2,243
5586	N-Propyl-acetanilid	C ₆ H ₅ · N(CO · CH ₃) · CH ₂ · C ₂ H ₅	177,24	$\frac{25^{\circ}}{0,948^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$	47-8	266 ⁷¹² mm	l. A., Ä.; nl. W.	12,246
5587	Propylacetessigsäure- äthylester	C ₂ H ₅ · CH ₂ · CH · CO ₂ · C ₂ H ₅ CO · CH ₃	172,22	$\frac{25^{\circ}}{0,948^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$		223,6		3,700
5588	Propylacetylen (Pentin-1), s. Nr. 6265			$\frac{20^{\circ}}{0,804^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$	-127	97,8	∞ W., A., Ä.	1,350
5589 81	Propylalkohol	CH ₃ · CH ₂ · CH ₂ · OH	60,09	$\frac{20^{\circ}}{0,804^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$	-83	49-50 ⁷⁸¹ mm		4,136
5590 108	Propylamin	CH ₃ · CH ₂ · CH ₂ · NH ₂	59,11	$\frac{20^{\circ}}{1,718^{\frac{20}{20^{\circ}}}}$		222	ll. A., Ä.; nl. W.	12,166
5591	N-Propyl-anilin	C ₆ H ₅ · NH · CH ₂ · C ₂ H ₅	133,20	$\frac{20^{\circ}}{0,949^{18^{\circ}}}$			ll. W., A.; nl. Ä.	4,615
5592	Propylarsonsäure	C ₂ H ₅ · CH ₂ · AsO(OH) ₂	168,01		126-7		l. A.; wl. h. W.	9,544
5593	2-Propyl-benzoesäure	C ₂ H ₅ · CH ₂ · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	164,20		58	272 ⁷³⁹ mm	l. A., Bzl., Ä.; wl. h. W.	9,545
5594	4-Propyl-benzoesäure	C ₂ H ₅ · CH ₂ · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	164,20	$\frac{20^{\circ}}{0,862^{\frac{4}{0^{\circ}}}}$	140-1			5,390
5595 1447	Propylbenzol	C ₆ H ₅ · CH ₂ · C ₂ H ₅	120,19	$\frac{0^{\circ}}{0,862^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$	-99,2	159	l. SO ₂ ; nl. W., NH ₃	7,328
5596	Propylbenzylketon	C ₂ H ₅ · CH ₂ · CO · CH ₂ · C ₆ H ₅	162,11	$\frac{0^{\circ}}{0,984^{\frac{4}{20^{\circ}}}}$		243-4 ⁷⁵⁵ mm		2,675
5597	Propylbernsteinsäure	HO ₂ C · CH(C ₂ H ₅) · CH ₂ · CO ₂ H	160,17		92-3		l. W.; 2,8 k. Chlf.	

6598 620	Propylbromid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Br}$	123,00	$\frac{20^\circ}{1,353}^4$	-109,9	70,8	$\infty \text{ A., } \bar{\text{A}}.;$ 0,25 ²⁰ ° W.	1,08
6599	Propyl-brompropenyl- barbitursäure	$\text{OC} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CH} \cdot \text{CBr} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	289,14		178		l. A.; wl. $\bar{\text{A}}., \text{W.}$	—
6600	Propylbutyläther	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	116,12	$\frac{20^\circ}{0,777}^4$		117,1		1,369
6601 99	Propylchlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Cl}$	78,54	$\frac{29^\circ}{0,890}^4$	-122,8	46,4	$\infty \text{ A., } \bar{\text{A}}.;$ 0,27 ²⁰ ° W.	1,104
6602	Propylcyclohexan	$\text{H}_3\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}$	126,14	$\frac{29^\circ}{0,767}^4$		149,5		5,41
6603	Propylen	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	42,08	gasf. $\frac{1,9370^\circ \text{ g/l}}{1,470}^4$ fl. $\frac{0,609}{0,609}^4$ $\frac{20^\circ}{20^\circ}$	-185,2	-47	44,6 ml W.; 524,5 ml Eg.; 1250 ml $\bar{\text{A}}.$	1,196
6604	Propylen- glykoldiacetat	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	160,17	$\frac{20^\circ}{1,059}^4$	-31	190,2	10 W.	2,142
6605	Propylenoxyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ 	58,08	$\frac{20^\circ}{0,831}^4$		35	$\infty \text{ A., } \bar{\text{A}}.;$ 3330° W.	17,6
6607	Propylfluorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{F}$	62,09			-3		1,104
6608	Propylharnstoff	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	102,14	$\frac{21^\circ}{0,834}^4$	107		l. W.	4,142
6609 643	4-Propyl-heptanol-(4)	$(\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2)_3 \cdot \text{C} \cdot \text{OH}$	158,28			190-2		1,426
6610	N-Propyl- hydroxylamin	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NHOH}$	75,11		~46		ll. W., A.; l. Lg.	4,537
6611	Propylisonitril	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N} \cdot \text{C}$	69,10	$\frac{12,5^\circ}{0,747}^4$ $\frac{16^\circ}{0,978}^4$		99,5	$\infty \text{ A., } \bar{\text{A}}.; \text{nl. W.}$	4,141
6612	Propylisopropyläther	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	102,17			82-3	0,5 ²⁰ ° W.	1,362
6613 1669	Propylisothiocyanat	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N} \cdot \text{CS}$	101,16			152,7 ⁴³ mm		4,145

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6614 1624	Propyljodid	CH ₃ · CH ₂ · CH ₂ · J	169,99	$\frac{20^\circ}{1,743}$	-97,8	102,5 ⁷⁶⁰ mm	∞ A., Ä.; 0,1120° W.	1,113
6615	Propylmalonsäure	C ₄ H ₅ · CH ₂ · CH(CO ₂ H) ₂	146,14	$\frac{15^\circ}{0,993}$	96	zers.	II. W., A.	2,657
6616	Propylmalonsäure- diäthylester	C ₂ H ₅ · CH(CO ₂ · C ₂ H ₅) ₂	202,24			225-6771 mm	I. A., Ä.; nl. W.	2,657
6617	Propylmercaptan	CH ₃ · CH ₂ · CH ₂ · SH	76,15		-112	67-8	I. A., Ä.; swl. W.	1,359
6618	Propylurethan	C ₃ H ₇ · CH ₂ · NH · CO ₂ · C ₂ H ₅	131,17			192-3		4,142
6619	N-Propyl-α- naphthylamin	C ₁₀ H ₇ · NH · CH ₂ · C ₆ H ₅	185,26			316-8771 mm	nl. W.	12,1224
6620	Propylnitramin	C ₃ H ₇ · CH ₂ · NH · NO ₂	104,11	$\frac{15^\circ}{1,104}$	-22	128-940 mm	∞ A., Ä.; wl. W.	4,570
6621 143	Propylnitrat	CH ₃ · CH ₂ · CH ₂ · O · NO ₂	105,09	$\frac{20^\circ}{1,058}$		110,5	I. A., Ä.	1,355
6622 30	Propylnitrit	CH ₃ · CH ₂ · CH ₂ · O · NO	89,09	$\frac{4^\circ}{0,935}$		57	I. A., Ä.	1,355
6623 416	5-Propyl-nonan	CH ₃ · [CH ₂] ₅ · CH(C ₂ H ₅) · [CH ₂] ₃ · CH ₃	170,33	0,756		205		2 E 1,134
6624	2-Propyl-phenol	C ₂ H ₅ · CH ₂ · C ₆ H ₄ · OH	136,19	$\frac{15^\circ}{1,015}$		224,6 bis 6,678,5 mm	I. A., Ä.; swl. W.	6,499
6625	3-Propyl-phenol	C ₂ H ₅ · CH ₂ · C ₆ H ₄ · OH	136,19		26	228	I. A.; swl. W.	6,499
6626	4-Propyl-phenol	C ₂ H ₅ · CH ₂ · C ₆ H ₄ · OH	136,19	$\frac{9^\circ}{1,009}$	21-2	230-2,6	I. A.; swl. W.	6,500
6627	Propylphenyläther	C ₂ H ₅ · CH ₂ · O · C ₆ H ₅	136,19	$\frac{15^\circ}{0,953}$		189-90		6,142
6628	Propylphenylcarbinol	C ₂ H ₅ · CH ₂ · CH(OH) · C ₆ H ₅	150,21	$\frac{18^\circ}{1,021}$		168-70 ¹⁰⁰ mm		6,522
6629	Propylphosphin	C ₂ H ₅ · CH ₂ · PH ₂	76,09			53,5		4,587
6630	2-Propyl-pyridin	C ₂ H ₅ · CH ₂ · C ₅ H ₄ N	121,18	<-1		166-9		20,247

6631	Propylquecksilberbromid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{HgBr}$	323,5	140	I. A.	4,682
6632	Propylquecksilberchlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{HgCl}$	279,0	147	I. wss. A.	4,682
6633	Propylquecksilberjodid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{HgJ}$	370,5	113	I. wss. A.	4,682
6634 1293	Propylselenomercaptan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SeH}$	123,05	$\frac{20^\circ}{1,302}$		1,360
6635	Propylsilanorthosäure-triäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5\text{Si}(\text{OC}_2\text{H}_5)_3$	206,24	0,9318		4,630
6636	Propylthioharnstoff	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{NH}_2$	118,16	110	I. A.	4,142
6637	m-Propyl-toluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	134,21	$0,863 \frac{10^\circ}{15,4^\circ}$	$\infty \text{ Ä.};$ I. abs. A.; nl. W.	5,418
6638 1306	p-Propyl-toluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	134,21	$0,864 \frac{4^\circ}{15,4^\circ}$	$\infty \text{ Ä.};$ I. abs. A.; nl. W.	5,419
6639	2-Propyl-p-xylool	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2)_2(\text{C}_6\text{H}_5)_2$	148,12	< -20	$\infty \text{ Ä.};$ I. abs. A.; nl. W.	5,440
6640	4-Propyl-o-xylool	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2)_2(\text{C}_6\text{H}_5)_2$	148,12	< -20		5,440
6641	4-Propyl-m-xylool	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2)_2(\text{C}_6\text{H}_5)_2$	148,12	< -20		5,440
6643	Protocotoin, s. Nr. 6529					
6644	Propylenglykol- α -monoacetat	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	118,13	$1,055 \frac{20^\circ}{15,4^\circ}$	I. W.	2,142
6645	Pseudocumenol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	136,18	71-2	II. A., Ä.; nl. k. W.	6,509
6646	Pseudocuminidin, s. Nr. 7572					
6647	Pseudocumol	$\text{H}_3\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	120,18	-57,4	I. A., Ä.; nl. W.	5,400
6648	d-Pseudo-ephedrin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3$	165,23	117	I. A., Ä.; wL k. W.	13,637
6649 1903	Pseudojonon	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) : \text{CH} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	192,29	$0,898 \frac{20^\circ}{20}$		1,757
6650 1405	Pulegon	$\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2$ $\text{CH}_3 \cdot \text{HC} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}$	152,23	$0,932 \frac{20^\circ}{20}$	$\infty \text{ A., Ä.};$ nl. W.	7,81

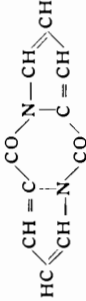
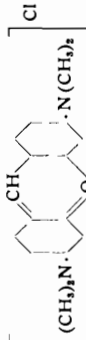
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6651	Purin	$ \begin{array}{c} \text{N}=\text{CH} \\ \\ \text{HC} \quad \text{C} \quad \text{NH} \\ \quad \quad / \\ \text{N} \quad \text{C} \quad \text{N} \end{array} $	120,11		216–7	zers.	I. W., h. A., Toluol	26,354
6652	Purpurin, s. Nr. 7684	$ \begin{array}{c} (\text{CH}_2)_2\text{N} \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \\ \text{OC} \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{N} \cdot \text{CH}_3 \\ \\ \text{C}_{13}\text{H}_7\text{ON}_3 \quad \text{C}_6\text{H}_7\text{O}_2\text{Cl}_3 \end{array} $	231,29		108		II. A.; 515° W.; wl. Ä.	25,452
6653	Putrescin, s. Nr. 7086		424,76		82–4		1,5 W., 50 A., 10 Ä.; I. Bzl.	25,453
6654	Pyrimidon			$\frac{61,0}{4}$	54	118 ⁷⁶⁸ mm	∞ W.; I. HCl, A., Ä.	23,91
6655	Pyrimidon- butyrylchloral-hydrat			1,031	70	186–8	I. W., A., Bzl., Ä.	23,39
6656	Pyranthin, s. Nr. 204	$ \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N} \quad \text{CH} : \text{CH} : \text{N} \end{array} $	80,09			144	∞ W., A.; wl. Ä.	23,28
6657	Pyrazin	$ \begin{array}{c} \text{HC} \text{---} \text{CH} \\ \quad \\ \text{HC} \cdot \text{HN} \cdot \text{N} \end{array} $	68,08				II. A.; I. W.; swl. Ä.	24,13
6658	Pyrazol	$ \begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \text{---} \text{CH} \\ \quad \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{NH} \cdot \text{N} \end{array} $	70,09					
6659	4'-Pyrazolin	$ \begin{array}{c} \text{HC} \text{---} \text{CO} \quad \text{H}_2\text{C} \text{---} \text{CO} \\ \quad \quad \text{bzw.} \quad \quad \\ \text{HC} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \quad \text{HC} \cdot \text{N} \cdot \text{NH} \end{array} $	84,08		165	subl. (Zers.)		
6660	Pyrazolon-(3 bzw. 5)			$\frac{10}{4}$	149–50	> 360	II. Ä.; 3 I h. abs. A.; nl. W.	5,693
6661	Pyren		202,24	1,277 [*]				

6662 1823	Pyridazin		80,09	$\frac{20^\circ}{1,107 \frac{4}{}}$	-8	208	∞ W.; l. HCl, A., Bzl., Ä.; nl. lg.	23,89
6663 1682	Pyridin	C_5H_5N	79,10	$\frac{20^\circ}{0,982 \frac{4}{}}$	-42	115,6	l. Ä.	20,181
6664 1983	Pyridinaldehyd-(2)	$NC_5H_4 \cdot CHO$	107,05	$\frac{20^\circ}{1,126 \frac{4}{}}$		181		21(287)
6665	Pyridinaldehyd-(3)	$NC_5H_4 \cdot CHO$	107,05					21(288)
6666	Pyridin-carbonsäure-(2)	$C_5H_4N \cdot CO_2H$	123,11			zers. -CO ₂	II. W., A.; swl. Ä.	22,33
6667	Pyridin-carbonsäure-(3), s. Nr. 5472							
6668	Pyridin-carbonsäure-(4) (isonicotinsäure)	$C_5H_4N \cdot CO_2H$	123,11		317	zers.	l. h. W.; wl. h. A.; swl. Ä.	22,45
6669	Pyridin-carbonsäure-(4)- hydrochlorid	$C_5H_4N \cdot CO_2H \cdot HCl$	159,57		210-25 (Zers.)			22,45
6670	Pyridin-dicarbonsäure-(2,3) (Chinolinsäure)	$C_8H_6N(CO_2H)_2$	167,12		zers. > 190		0,67 ¹⁰ W., 0,02 Ä.; l. h. W., Alkali; wl. A.; nl. Bzl.	22,150
6671	Pyridin-dicarbonsäure-(2,4) (Lutidinsäure)	$C_8H_6N(CO_2H)_2 \cdot H_2O$	185,13	0,942	248-50		II. h. W.; l. h. A.; nl. Ä.	22,153
6672	Pyridin-dicarbonsäure-(2,5) (isocinchomeronsäure)	$C_8H_6N(CO_2H)_2 \cdot H_2O$	185,13		254 (wf.)	subl.; (Zers.)	l. h. HCl; wl. h. W.; swl. A., Ä.	22,153
6673	Pyridin-dicarbonsäure (2,6) (Dipicolinsäure)	$C_8H_6N(CO_2H)_2 \cdot 1\frac{1}{2} H_2O$	194,14		237 (Zers.)		wl. k. W.; swl. A., Ä.	22,154
6674	Pyridin-dicarbonsäure-(3,4) (Cinchomeronsäure)	$C_8H_6N(CO_2H)_2$	167,12		258-9 (Zers.)	subl.; (Zers.)	wl. h. W., A.; nl. Ä., Chlf.	22,154
6675	Pyridin-dicarbonsäure-(3,5) (Dimicotinsäure)	$C_8H_6N(CO_2H)_2$	167,12		323 (Zers.)	subl. (schw. Zers.)	l. HCl; swl. W., A., Ä.	22,160

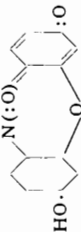
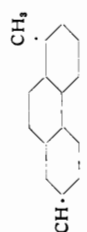
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6677	Pyridin-hydrochlorid	C ₅ H ₅ N · HCl	115,56		82	218-9	I. W., A., Chlf.; nl. A.	20,189
6678	Pyridin-hydrochlorid	C ₅ H ₅ N · 2 HCl	152,03		46,7	zers. > 55	nl. A.	20,190
6679	Pyridin- pentacarbonsäure	C ₅ N(CO ₂ H) ₅ · 2 H ₂ O	335,18		-H ₂ O, 100	zers.	I. W.; swl. A.	22,190
6680	Pyridin- pentacarbonsäure	C ₅ N(CO ₂ H) ₅ · 3 H ₂ O	353,20		zers. 220 (wf.)		I. W.; swl. A.	22,190
6681	Pyridin-sulfonsäure-(3)	C ₅ H ₄ N · SO ₃ H	159,16		zers.		II. W.; swl. A.; nl. A.	22,387
6682	Pyridin-tricarbonsäure- (2,3,4) (α-Carbochin- chomronsäure)	C ₅ H ₂ N(CO ₂ H) ₃ · 1 1/2 H ₂ O	238,15		249-50 (Zers.) (wf.)	-H ₂ O, 115-20	I ⁸⁰ W.; I. h. W.; wl. A.; nl. Bzl., A.	22,182
6683	Pyridin-tricarbonsäure- (2,4,5) (Berberonsäure)	C ₅ H ₂ N(CO ₂ H) ₃ · 2 H ₂ O	247,16		243		I. wss. S.; wl. h. A.; nl. Bzl., A.	22,185
6684	Pyridin-tricarbonsäure- (2,4,6) (Trimesitinsäure)	C ₅ H ₂ N(CO ₂ H) ₃ · 2 H ₂ O	247,16		227 (Zers.) (wf.)	subl.; (Zers.)	wl. A., A.; swl. W.	22,185
6685	Pyridin-tricarbonsäure- (3,4,5) (β-Carbochin- chomronsäure)	C ₅ H ₂ N(CO ₂ H) ₃ · 3 H ₂ O	265,18		zers. 261 (wf.)	-H ₂ O, 115	I. h. W.	22,186
6686	Pyridoxin-3- methyläther	CH ₃ · OH HO · H ₂ C · 	183,20		103-5		I. W., A., A.	—
6687	Pyridoxin (Vitamin B ₆)	CH ₃ · OH HO · H ₂ C · 	169,18		160 (Zers.)	subl. i. v.	I. W., A., Aceton, A.; wl. Chlf.	—

6688	Pyridoxin- hydrochlorid	$C_8H_{11}O_3N \cdot HCl$		205,64		209-10 (Zers.)	subl. i. v.	22 W.; l. l. A.; wl. Aceton; swl. Ä. ∞ W.; l. A., Ä.	— 23,89
6689	Pyrimidin			80,09		20-2	123-4		
6690	Pyrogallol, s. Nr. 7691			170,12		220	subl.	0,13 ¹²⁰ W.; l. A.; wl. Ä.	10,464
6691	Pyrogallol- carbonsäure-(4)	$(HO)_2C_6H_3 \cdot CO_2H$		154,16		55-6	262,7	1,8 ¹³⁰ W.; l. A., Ä.	6,1081
6692	Pyrogallol- dimethyläther-(1,3)	$(CH_3 \cdot O)_2C_6H_3 \cdot OH$		252,22		16-5		l. A.; nl. W.; zers. wss. Alkali	6,1083
6693	Pyrogallol-triacetat	$C_6H_3(O_2C \cdot CH_3)_3$		168,19	75° 1,099 ⁷⁵	47	241	ll. A., Ä.; l. Bzl.	6,1081
6694	Pyrogallol- trimethyläther	$C_6H_3(O \cdot CH_3)_3$		186,16		268-9	subl.	l. k. H ₂ SO ₄ , Eg.; swl. k. A., Ä.; nl. W.	24,403
6695	Pyrokoll			112,08		117	227-8	ll. W., A.; wl. Ä.	17,435
6696	Pyromeconsäure		$HC \cdot CO \cdot C \cdot OH$ $ $ $HC \cdot O \cdot CH$	96,08	1,190 ^{40,30}	32,5	215-7	ll. Ä.; l. A.; swl. W.	17,271
6697 1826	Pyron-(4)		$HC \cdot CO \cdot CH$ $ $ $HC \cdot O \cdot CH$	140,09		205-10 (Zers.)	218 ¹²⁰ mm	l. A.; wl. k. W.; Ä.; nl. Chlf., Bzl.	18,405
6698	Pyron-(2)- carbonsäure-(5), Cumalinsäure		$HO_2C \cdot C \cdot CH \cdot CH$ $ $ $HC \cdot O \cdot CO$	140,09		227-8 (Zers.)		wl. h. W., A.; nl. Bzl., Chlf.	18,404
6699	Pyron-(2)- carbonsäure-(6)		$HC \cdot CH \cdot CH$ $ $ $HO_2C \cdot C \cdot O \cdot CO$	140,09		250 (Zers.)		wl. W.	18,405
6700	Pyron-(4)- carbonsäure-(2)		$HC \cdot CO \cdot CH$ $ $ $HC \cdot O \cdot C \cdot CO_2H$	302,80				l. W.; wl. A.; nl. Ä.	18,596
6701	Pyronin								

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6702 <i>1597</i>	Pyrrol	$\begin{array}{c} \text{HC} \text{---} \text{CH} \\ \\ \text{HC} \text{---} \text{NH} \cdot \text{CH} \end{array}$	67,09	$\frac{20^\circ}{0,948 \frac{4}{}}$		131	I. A., Bzl., Ä.; nl. W., Alkali	20,159
6703	Pyrrol-aldehyd-(2)	$\begin{array}{c} \text{HC} \text{---} \text{CH} \\ \\ \text{HC} \text{---} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{CHO} \end{array}$	95,08			47		21,270
6704	Pyrrol-carbonsäure-(2)	$\begin{array}{c} \text{HC} \text{---} \text{CH} \\ \\ \text{HC} \text{---} \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H} \end{array}$	111,10		192 (schw. Zers.)	zers. 208,5	I. W., A., Ä.	22,22
6705	Pyrrolidin	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \text{---} \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{C} \text{---} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{C} \text{---} \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{C} \text{---} \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array}$	71,12	$\frac{20^\circ}{0,85222,6^\circ}$		87,5–8,5	∞ W., A., Chlf., Ä.	20,4
6706	Pyrrolidon-(2)	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \text{---} \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{C} \text{---} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{C} \text{---} \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{C} \text{---} \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array}$	85,10	$\frac{20^\circ}{1,116 \frac{4}{}}$	25	251	II. W., A., Ä.	21,236
6707	Pyrrolin	$\begin{array}{c} \text{HC} \text{---} \text{CH} \\ \\ \text{H}_2\text{C} \text{---} \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \\ \\ (\text{C}_4\text{H}_8)_2\text{Hg} \end{array}$	69,10	$\frac{20^\circ}{0,910 \frac{1}{}}$		90–1	∞ A., Ä.; II. W.	20,133
6708 <i>1997</i>	Quecksilberdiäthyl	(C ₂ H ₅) ₂ Hg	258,73	2,4660 ^{20°}		159; 57 ¹⁶ mm	I. Ä.; wl. A.; nl. W.	4,679
6709	Quecksilber-dibenzyl	(C ₆ H ₅ · CH ₂) ₂ Hg	382,86	$\frac{22,0^\circ}{2,954 \frac{4}{}}$	111		II. Eg., A., Ä.	16(559)
6710 <i>1915</i>	Quecksilber-dimethyl	(CH ₃) ₂ Hg	230,68	$\frac{22,0^\circ}{2,954 \frac{4}{}}$		95	I. A., Ä.; nl. W.	4,678
6711	Quecksilberdi-α-naphthyl	(C ₁₀ H ₇) ₂ Hg	454,92	1,944	243	zers.	wl. h. A., Ä.; nl. W., Ä.	16,949
6712	Quecksilber-diphenyl	(C ₆ H ₅) ₂ Hg	354,81	2,318	121,8	204 ¹⁰ mm	wl. h. A., Ä.; nl. W., Ä.	16,946
6713	Quecksilber-dipropyl	(C ₃ H ₇ · CH ₂) ₂ Hg	286,78	2,124 ^{16°}		189–91	II. Ä.; wl. A.; nl. W.	4,679
6714	Quecksilber-diisobutyl	[(CH ₃) ₂ CH · CH ₂] ₂ Hg	314,84	1,833 ^{15°}		205–7	I. A., Ä.; swl. W.	4,680

6715	Quecksilber-di-o-tolyl	$(\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2\text{Hg}$	382,86	102(89)	219 ¹⁴ mm	l. h. Ä.	16,947
6716	Quecksilber-di-m-tolyl	$(\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2\text{Hg}$	382,86	102		wl. A., Chlf., Ä.	16,947
6717	Quecksilber-di-p-tolyl	$(\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4)_2\text{Hg}$	382,86	238		l. CS ₂ , h. Bzl.; wl. h. A.	16,947
6718	Quecksilber-mercaptopid	$(\text{C}_2\text{H}_5\text{S})_2\text{Hg}$	322,85	76	zers.	6,736° Ä., 5,29 h. A.; swl. W.	1,342
6721	Quercetin, s. Nr. 6255						
6722	Quercit	$\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH} \cdot \text{OH}$ $\text{HO} \cdot \text{HC} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH} \cdot \text{OH}$	164,16	234-5	1,585 ¹³ °	l. W., h. A.; nl. Ä.	6,1186
6723	Raffinose	$\text{C}_{18}\text{H}_{32}\text{O}_{16} \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$	594,52	87 118-19 (wf.)	1,465 ⁰ °	∞ h. W.; 14,320° W.; 0,120° A.	31,462
6724	Resacetophenon, s. Nr. 3405						
6725	Resazurin (Azoresorcin)		229,18	zers.		wl. A.; nl. W., Ä., Alkali	27,128
6726	Resorcin, s. Nr. 3430		194,18				6,816
6728	Resorcinacetat	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3)_2$	318,31	117	278 (schw. Zers.)	5 ¹⁸ ° abs. A.	9,131
6729	Resorcinbenzoat	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{O}_2\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5)_2$					
6730	Resorcindimethyläther	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{O} \cdot \text{CH}_3)_2$	138,16	15°		ll. A., Ä.; l. H ₂ SO ₄ ; wl. W.	6,813
6731	Resorcin- monomethyläther	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	124,13	-52	217	∞ A., Ä.; l. W., wss. NaOH	6,813
6732	Resurfin, s. Nr. 6120			<-17	243-4		
6733	Reten	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot$ 	234,32	98-9	1,1316°	ll. h. Ä.; l. CS ₂ , Bzl.; 69 h. A.; nl. W.	5,683

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6734	Rhamnetin		316,26		> 300		l. Alkali, h. A.; swl. h. W.	18,245
6735	Rhamniti		166,17		121		ll. W., A.; wl. Chlf., Aceton; swl. Ä.	1,532
6736	L-Rhamnose (Isodulciti)		182,17	$\frac{20^\circ}{1,471}$	126		608 ^{21°} W.; 54 M.; nl. Ä.	1,870
6737	Rhamnose- phenylhydrazon		254,28		159		1,25 ^{15°} W.; nl. Ä.	15,216
6738	Rhodanin		133,18		168-70 (Zers.)		0,2 ^{25°} W.; ll. A., Ä.; l. NH ₄ OH, Alkali; h. W.	27,242
6739	Rhodan- wasserstoffsäure (Thiocyansäure)		59,09		5	zers.	∞ W. ll. A., Ä.; zers. W.	3,140
6740	Riboflavin (Vitamin B ₂)		376,36		286 (Zers.)		0,3 ^{25°} W.; l. Pyridin; nl. abs. A., Ä.	—

6741	<i>d</i> -Ribose	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} & \text{H} \\ & & \\ \text{HO} \cdot \text{H}_2\text{C} \cdot \text{C} - \text{C} - \text{C} \cdot \text{CHO} \\ & & \\ \text{OH} & \text{OH} & \text{OH} \end{array}$	150,13	87		I. W.; wl. A.	1,859 31,21
6742	<i>d</i> -Ribose-phenylhydrazon	$\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	240,25	124-7		II. W.	15,215
6743	Ricinelaidsäure	$\text{CH}_3[\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	298,45	53		II. A.; swl. PÄ.	3,388
6744	Ricinelaidsäure, Na-Salz	$\text{C}_{17}\text{H}_{32}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{Na}$	320,14			I. W., A.	—
6745	Ricinin	$\text{HC} \cdot \text{C}(\text{O} \cdot \text{CH}_2) \cdot \text{C} \cdot \text{CN}$ $\text{HC} - \text{N}(\text{CH}_2) - \text{CO}$	164,16	201,5	subl.	0,27 ^{10°} W.; 0,61 ^{10°} A.; II. h. Chlf.	22,371
6746	Ricinolsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	298,45	4-5	226-8 ¹⁰ mm	∞ A., Chlf., Ä.; nl. W.	3,385
6747 1143	Ricinolsäure-äthylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	326,50		258 ¹³ mm		3,387
6748 1056	Ricinolsäure-butylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	354,56		275 ¹³ mm	I. Ä.; nl. W.	3,388
6749 993	Ricinolsäure-isobutylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	354,56		282 ⁹ mm	I. A., Ä.; nl. W.	3,388
6750 1094	Ricinolsäure-methylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	312,48		225-7 ¹⁵ mm		3,387
6751	Ricinstearolsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	296,44	53	260 ¹⁰ mm	I. A., Ä.	3,391
6752	Rongalit C ₂ s. Nr. 6080						

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6753	Rosindulin		321,36		198-9		I. A., Bzl., Ä.; nl. W.	25,348
6754	Rosolsäure (4,4'-Dioxy-3''- methylnaphthol)		304,33		308-10 (Zers.)		II. h. A.; I. Alkali; 0,1225° W.; wl. Ä.	8,365
6755	Rotenon		394,41		163		II. pÄ.; I. Aceton, Chlf.; wl. Ä., A.; nl. W.	2E19,438
6756	Rubeanwasserstoff, s. Nr. 3633			^{15°} 0,848				
6757	Rufgallussäure, s. Nr. 4188							
6758 1213	Sabinen		136,23			164-5	∞ A., Ä.; nl. W.	5,143
6759 1403	Sabinol		152,12			208-9	I. A.	6,98
6760	Saccharin		183,18		228-9 (schw. Zers.)	subl. 300 i. v.	3,1 k. A.; 1,05 k. Ä.; 0,425° W.; I. Alkalicarbonat; wl. Chlf.	27,168
6761	Saccharin, Na-Salz		241,20				83 W.; 22 A.	27,170

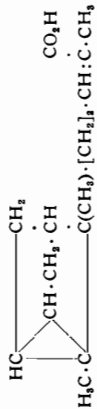
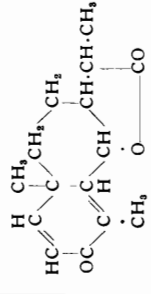
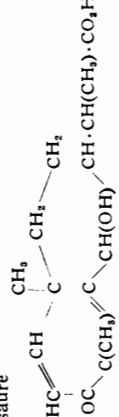
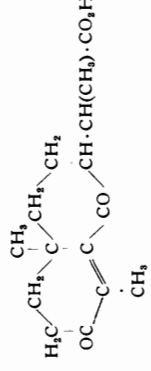
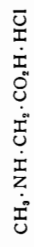
6762	Saccharose (Rohrzucker)	$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{OH} \quad \text{H} \\ \quad \quad \quad \\ \text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{CH} \cdot \text{O} - \text{C} - \text{C} - \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\ \quad \quad \quad \quad \quad \\ \text{OH} \quad \text{H} \quad \text{OH} \quad \text{OH} \quad \text{OH} \quad \text{H} \\ \text{O} \quad \text{HO} \cdot \text{CH}_2 \end{array} $	342,30	1,588 ^{15°}	170-86	1790° W.; 487100° W.; 0,9 Å.; nl. Å.	31,424
6763	Saccharose, Ca-Salz	3CaO · C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	510,53			0,5 h. W.	31,450
6764	Saccharose, Sr-Salz	SrO · C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁	445,92			3,7510° W., 12,1950° W.	31,451
6765 1988	Safrol		162,18	20° 1,100 ⁴	11,2	∞ Chlf.; l. A.; nl. W.	19,39
6766	Salicylsalicylsäure (Diplosal)	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	258,22		148-9	425° A.; 125° Bzl.; 2825° Å.;	10,84
6767	Salicylalacetamid	HO · C ₆ H ₄ · CH : N · CO · CH ₃	163,17		zers. >150	6635° Aceton; II. CCl ₄ ; nl. W.	8,47
6768	Salicylalbenzamid	HO · C ₆ H ₄ · CH : N · CO · C ₆ H ₅	225,24		zers. 190	I. konz. H ₂ SO ₄ ; nl. W.; Alkali II. Aceton; l. Al- kali, A.; swl. Bzl.; nl. Å.	9,212
6769 2323	Salicylaldehyd (Oxybenzaldehyd), s. Nr. 6003	CH ₃ · CO ₂ · C ₆ H ₄ · CH(O ₂ C · CH ₃) ₂	266,24		103-4	I. h. A.; CCl ₄ , Å., Bzl.; nl. W.	8,45
6770	Salicylaldehyd- triacetat	HO · C ₆ H ₄ · CH : N · C ₆ H ₄ · OC ₂ H ₅	241,28		94	I. h. A., Bzl.; nl. W.	13,458
6771	Salicylal-p-phenetidin	HO · C ₆ H ₄ · CH : C · NH ₂ < CS	220,24		251,3		25(502)
6772	5-Salicylal-2- thiohydantoin	HO · C ₆ H ₄ · CO · NH ₂	137,13		140	I. A., Chlf., Å.; nl. W.	10,87
6773	Salicylamid	HO · C ₆ H ₄ · CO · NH ₂	213,23		135	I. A., Bzl., Chlf., Å.; wl. CS ₂ ; swl. h. W.	12,500
6774	Salicylanilid	HO · C ₆ H ₄ · CO · NH · C ₆ H ₅					

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6775	Salicylsäure	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	138,12	$\frac{20^\circ}{1,443}$	159; subl. 76	211 ²⁰ mm	0,164 ⁰ W., 2,6 ¹⁵ ° W.; 49,6 ¹⁵ abs. A.; 50,5 ¹⁵ ° A.; 1,4 k. W., 4 h. W.; l. A., Ä.	10,43
6776	Salicylsäure, Ca-Salz	(HO · C ₆ H ₄ · CO ₂) ₂ Ca · H ₂ O	233,32					10,60
6777	Salicylsäure, Na-Salz	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ Na	160,11				125 ²⁵ W.; 17 ¹⁵ ° A.; 25 Glycerin	10,59
6778 1852	Salicylsäure- äthylester	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · C ₂ H ₅	166,17	1,525 ^{14,4}	1,3	233–4	∞ A., Ä.; nl. W.	10,73
6779	Salicylsäure- amylester	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · [CH ₂] ₄ · CH ₃	208,25	1,065 ¹⁵ $\frac{19,5^\circ}{15}$		265	∞ A., Ä.; nl. W.	—
6780	Salicylsäure- benzylester	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · CH ₂ · C ₆ H ₅	228,24	1,176 ¹⁵		208 ²⁶ mm	∞ A., Ä.; swl. W.	10,80
6781	Salicylsäure-d- bornylester	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · C ₁₀ H ₁₇	274,35	$\frac{25^\circ}{1,077}$	44–5	230–5 ⁵⁰ mm	∞ Öl, Chlf., Ä., A.; nl. W.	10,76
6782	Salicylsäure- [β-butoxy- äthyl]ester	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · CH ₂ · O · [CH ₂] ₃ · CH ₃	238,27		<–20	186–93 ²³ mm	∞ A., Chlf., Ä., Bzl.; nl. W.	—
6783	Salicylsäure- butylester	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · [CH ₂] ₃ · CH ₃	194,22	$\frac{25^\circ}{25}$	–5,9	259–60		2 E 10,49
6784 1634	Salicylsäure- isoamylester	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · CH ₂ · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	208,25	1,045 ²⁵		276–7 ¹⁴³ mm	∞ A., Chlf., Ä.; 0,004 ²² W.	10,76
6785	Salicylsäure- isopropylester	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · CH · (CH ₃) ₂	180,20	$\frac{1,010^{25}}{25^\circ}$		120–2 ¹⁸ mm		—
6786	Salicylsäure-l- menthylester (Salmenthol)	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · C ₁₀ H ₁₉	276,36	$\frac{1,045}{25^\circ}$		203–5 ²⁰ mm	l. A., Ä.; nl. W.	10,76
6787	Salicylsäure-methoxy- methylester	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · CH ₂ · O · CH ₃	182,17	1,2 ¹⁵		162 ⁴² mm	∞ A., Bzl., Chlf., Ä.; swl. W.	10,83

6788 1971	Salicylsäure- methylester	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · CH ₃	152,14	$\frac{25^\circ}{1,182}$ 25	-8,3	222,2	∞ A., Ä.; l. Chlf.; 0,0730° W.	10,70
6789	Salicylsäure- α-naphthylester (Alphol)	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · C ₁₀ H ₇	264,27		83		l. A., Öl. Ä.; nl. W.	10,80
6790	Salicylsäure- β-naphthylester (Betol)	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · C ₁₀ H ₇	264,27		95		l. h. A., Bzl., Ä.; nl. W.	10,80
6791	Salicylsäure- phenylester (Salol)	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · C ₆ H ₅	214,21	1,250	42-3	172-3 ¹² mm	80 Bzl., 0,015 W.; ll. h. Ä.; l. Ä.	10,76
6792	Salicylsäure- propylester	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · CH ₂ · C ₂ H ₅	180,20	1,099 ¹⁵ °		238-40	∞ A., Ä.; swl. W.	10,75
6793	Salicylsäure- santalyester	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · C ₁₅ H ₂₃	340,44	1,07		250-60 ²⁰ mm	l. A., Ä.; nl. W.	10,80
6794	Salicylsäure- o-tolyester	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · C ₆ H ₄ · CH ₃	228,24		35		l. A., Ä.; nl. W.	10,80
6795	Salicylsäure- m-tolyester	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · C ₆ H ₄ · CH ₃	228,24		74		l. A., Ä.; nl. W.	10,80
6796	Salicylsäure- p-tolyester	HO · C ₆ H ₄ · CO ₂ · C ₆ H ₄ · CH ₃	228,24		39		l. A., Ä.; nl. W.	10,80
6797	Salmenthol, s. Nr. 6786							
6798	Salipyrin, s. Nr. 817							
6800	Salol, s. Nr. 6791							
6801	Salvarsan	As · C ₆ H ₄ (OH) · NH ₂ · 2HCl · 2H ₂ O .. As · C ₆ H ₄ (OH) · NH ₂	475,01				l. W.; wl. A.; swl. Ä.	16(507)
6802 1443	α-Santalol	C ₁₅ H ₂₄	204,38	$\frac{0,91315^\circ}{20^\circ}$		252		5,462
6803 1472	β-Santalol	C ₁₅ H ₂₄	204,38	$\frac{0,894^\circ}{20^\circ}$		126 ⁹ mm		5,463
6804 1605	γ-Santalol	C ₁₅ H ₂₄	204,38	$\frac{0,936^\circ}{25^\circ}$		120 ⁹ mm		5,463
6805	α-Santalol	C ₁₅ H ₂₂ · OH	220,34	$\frac{0,977^\circ}{25^\circ}$		300	nl. W.	6,558
6806 1637	β-Santalol	C ₁₅ H ₂₂ · OH	220,34	$\frac{0,97315^\circ}{25^\circ}$		309		6,558

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6807	Santalsäure	 $\text{H}_3\text{C} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{HC} \diagdown \\ \diagup \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \end{array} \cdot \text{C}(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CH} : \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	274,26		104		∞ abs. A.; l. Ä., Alkali; nl. W.	9,571
6808	Santonin	 $\text{H}_3\text{C} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{HC} \diagdown \\ \diagup \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \end{array} \cdot \text{C}(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CH} : \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	246,29	1,187	169–70	subl.	l. Chlf., Aceton; 0,02 ^{17,6} W.; 0,4100 ⁶ W.; 37 ⁸⁰ A.; 2,322 ⁵⁶ A.; wl. Ä.	17,499
6809	Santoninsäure	 $\text{H}_3\text{C} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{HC} \diagdown \\ \diagup \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \end{array} \cdot \text{C}(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CH} : \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	264,31		-H ₂ O, 120		l. h. W., A., Chlf.; wl. Ä.	10,962
6810	Santonsäure	 $\text{H}_3\text{C} \cdot \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{HC} \diagdown \\ \diagup \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \end{array} \cdot \text{C}(\text{CH}_2)_8 \cdot \text{CH} : \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	264,31	^{26°} 1,251	170–2	285 ¹⁵ mm	0,56 ^{17°} W.; l. A., Chlf., Ä.	10,804
6811	Sarkosin	 $\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	89,09		210–5 (Zers.)		ll. W.; wl. A.	4,345
6812	Sarkosin-hydrochlorid	 $\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H} \cdot \text{HCl}$	125,56		170,2		ll. W.; swl. A., Ä.	4,345

6813	Schleimsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_k \cdot \text{CO}_2\text{H}$	210,14	$\frac{20^\circ}{1,263}^4$	213 (Zers.)		0,3314° W., 1,6100° W.; l. Alkali; nl. A., Ä.	3,581
6814 2517	Schwefelkohlenstoff	CS_2	76,13		-108,6	46,3	∞ A., Ä.; 0,20° W., 0,01450° W.	3,197
6815	Schweinfurter Grün	$\text{Cu}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 3\text{CuOAs}_2\text{O}_5$	1013,83	$\frac{25^\circ}{1,207}^4$	134,5	294,5 ¹⁰⁰ mm 224-68 mm	nl. W., A.; zers. Alkali	2,110
6816 369 6817	Sebacinsäure Sebacinsäure-bis- [β -äthoxy-äthylester]	$\text{HO}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $(-[\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_4\text{H}_9)_2$	202,24 346,45		-1		0,1 k. W., 2 h. W.; ll. A., Ä.	2,718
6818	Sebacinsäure- diäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	258,35	$\frac{20^\circ}{0,965}^4$	1,3	306773 mm		2,719
6819	Sebacinsäure- dibutylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	314,45	$\frac{28^\circ}{0,93315^\circ}$		344-5		2,719
6820	Sebacinsäure- dimethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	230,30	$\frac{20^\circ}{0,988}^4$	27-8	293754 mm		2,719
6821	Sebacinsäure-dinitril	$\text{NC} \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CN}$	164,24			199-200 ¹⁵ mm		2,720
6822	Seignettesalz, s. Nr. 7838				200 (Zers.)		1019° W.; 318° A.; 0,618° Ä.	3,227
6824	Selenarnstoff	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CSe} \cdot \text{NH}_2$	123,02				ll. CCl_4 , Ä.; swl. W.	6,345
6825	Selenophenol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SeH}$	157,07	$1,48715^\circ$	96	183,6	ll. W., A.; nl. Ä.	3,98
6826	Semicarbazid	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	75,07				ll. W.; nl. abs. A., Ä.	3,100
6827	hydrochlorid	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$	111,54		173 (Zers.)		1 W.; l. Ä.; Aceton, Ä., Chlf.	15,629
6828	3-Semicarbazino- benzamid	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	194,19		172			
6829	dl-Serin	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	105,09		246 (Zers.)		420° W.; nl. A., Ä.	4,511
6830	l(-)-Serin	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	105,09		228 (Zers.)		3325° W.; nl. A.	4,505
6832	Silicobenzoesäure	$(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{SiO} \cdot \text{OH})_n$	138,17		92		l. wss. KOH , Ä.; nl. W.	16,911
6833	Silicocessigsäure	$(\text{CH}_3 \cdot \text{SiO} \cdot \text{OH})_n$	76,10				l. konz. KOH ; nl. W., fl. wss. Na_2CO_3	4,629

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6834	<i>d</i> -Silvestren	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_2\text{C} \diagup \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \diagdown \text{CH} \diagup \text{CH} \diagdown \text{CH}_2 \\ \quad \quad \quad \quad \quad \quad \\ \text{C}(\text{CH}_3) : \text{CH} \quad \quad \quad \text{CH} \quad \quad \quad \text{C} \equiv \text{CH}_2 \end{array}$	136,23	^{20°} 0,863 ⁴		176,7		5,125
6836	Skatol, s. Nr. 5132							
6837	Skopoletin, s. Nr. 6085							
6838	Sorbinsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH} : \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	112,12		134,5	228 (Zers.)	II. A., Ä.; I. h. W.	2,483
6839	<i>d</i> -Sorbit	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	182,17		110-2 (wf.)		II. W., h. A.	1,533
6840	Sorbit- hexaacetat	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot [\text{CH}(\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3)]_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{O}$	434,39		99-100		wl. W., A.; nl. Ä.	2 E 2,163
6841	<i>l</i> -Sorbitose	$\begin{array}{c} \text{OH} \quad \text{H} \quad \text{OH} \\ \quad \quad \\ \text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} - \text{C} - \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{OH} \quad \text{H} \end{array}$	180,16	1,654 ^{15°}	165		55 ^{17°} W.; swl. abs. Ä., wf. M.	31,346
6842	Sozodololsäure	$\text{J}_4(\text{OH})\text{C}_4\text{H}_8 \cdot \text{SO}_3\text{H} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	480,04		120 (wf.); zers. 190	-3H ₂ O, 100	I. W., A., Ä.	11,245
6843	Sozodololsäure, Hg-Salz	$\text{J}_4(\text{OH})\text{C}_4\text{H}_8 \cdot \text{SO}_3\text{Hg}$	624,59				0,05 ^{20°} W.; 13,3 wss. 15%lg. NaCl; I. wss. KJ; nl. Ä., Ä.	11(56)
6844	Sozodololsäure, Na-Salz (Sozodolol)	$\text{J}_4(\text{OH})\text{C}_4\text{H}_8 \cdot \text{SO}_3\text{Na} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	484,01				16 W., 6 A.; nl. Ä.	11,245
6845	Sozodololsäure, Zn-Salz	$[\text{J}_4(\text{OH})\text{C}_4\text{H}_8 \cdot \text{SO}_3]_2\text{Zn} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	1023,44	^{20°} 0,862 ²⁰			5 W., 30 A.; nl. Ä.	11,245
6846	Spinacen	$\text{C}_{18}\text{H}_{18}$	396,66			280 ¹⁷ mm		1(129)
6848	Stearinaldehyd	$\text{CH}_3[\text{CH}_2]_{16} \cdot \text{CHO}$	268,47		38	259-61 ¹⁰⁰ mm	I. Ä.	1,718

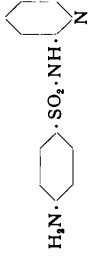
6849 612	Stearinsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	284,47	0,84789,3°	70,1	291 ¹⁰⁰ mm	0,0325° W.; 2,20° A., 100 ¹⁵ A.; 615° A.; I. Bzl., CCl ₄ , Aceton	2,377
6850	Stearinsäure, K-Salz	$(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CO}_2\text{K})$	322,55		132		10100° W.; 0,43 k. A., 106° 93 %lg. A.	2,379
6851	Stearinsäure, Mg-Salz	$(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CO}_2)_2\text{Mg}$	591,23				0,007820° W.; II. h. A.; wl. k. A.	2,379
6852	Stearinsäure, Na-Salz	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CO}_2\text{Na}$	306,55				10100° W.; 0,2 k. A.; 1078° A.	2,379
6853	Stearinsäure, NH ₄ -Salz	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CO}_2\text{NH}_4$	301,50	0,89	73-5	zers.	I. h. A.; swl. W.; nl. Bzl., A.	2(171)
6854	Stearinsäure- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	312,52	0,84836,3°	34,7 bis 5,0	199-201 ¹⁰ mm	I. A., A.; nl. W.	2,379
6855	Stearinsäure- amid	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	283,48	$\frac{20^\circ}{80^\circ}$	108-9	250-1 ¹² mm (schw. Zers.)	I. h. A., h. A.; nl. W.	2,384
6856	Stearinsäure-d- amylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	354,60	0,855 $\frac{4}{80^\circ}$	21-2		I. A., A.; nl. W.	2,380
6857	Stearinsäure- anhydrid	$(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CO})_2\text{O}$	550,92	0,855 $\frac{4}{80^\circ}$	72		0,0220° abs. A.; 0,215° A.; I. Chif.; nl. W.	2,384
6858	Stearinsäure- anilid	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	359,58	$\frac{25^\circ}{25^\circ}$	94-5	153,5 ¹⁰ mm	II. A. I. A.; Aceton, Chif., Bzl.; nl. W.	12,257
6859	Stearinsäure- butylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	340,57	0,855-8 $\frac{25^\circ}{25^\circ}$	27,5	220-5 ²⁵ mm	0,325° W.; I. A., A.	2 E 2,352
6860	Stearinsäure- chlorid	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{COCl}$	302,92	$\frac{20^\circ}{29^\circ}$	23	215 ¹⁵ mm (schw. Zers.)		2,384
6861	Stearinsäure- isoamylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	354,60	0,855 $\frac{4}{29^\circ}$	23	185-90 ¹ mm	I. A.; wl. A.; nl. W.	2,380
6862	Stearinsäure- isobutylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	340,57	0,8498 $\frac{4}{29^\circ}$	25,0	199 ⁵ mm	nl. W.	2(173)
6863	Stearinsäure- methylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	298,49		38-9	214-5 ¹⁵ mm	I. A., A.; nl. W.	2,379

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6864	Stearinsäure- [d-α- methylheptylester]	CH ₃ · [CH ₂] ₁₆ · CO ₂ · CH(CH ₃) ₂ · [CH ₂] ₁₆ · CH ₃	396,68	$\frac{38^{\circ}}{0,841 \frac{4}{41^{\circ}}}$	34	235 ⁶ mm		2(173)
6865	Stearinsäure- nitril	CH ₃ · [CH ₂] ₁₆ · CN	265,47	0,818 $\frac{4}{41^{\circ}}$	41	274,5 ¹⁰⁰ mm	nl. W.	2,384
6866	Stearinsäure- phenylester	CH ₃ · [CH ₂] ₁₆ · CO ₂ · C ₆ H ₅	360,56		59	267 ¹⁵ mm	nl. W.	6,155
6867	Stearolsäure	CH ₃ · [CH ₂] ₇ · C::C · [CH ₂] ₇ · CO ₂ H	280,44	$\frac{89^{\circ}}{0,798 \frac{4}{41^{\circ}}}$	48	zers. 260	I. h. A., Ä.; nl. W.	2,495
6868	Stearon	(CH ₃ · [CH ₂] ₁₆) ₂ CO	506,91	0,798 $\frac{4}{41^{\circ}}$	88,4	345 ¹² mm	nl. W.; wtl. h. A., h. Ä.	1,720
6869	α-Stilbazol	NC ₆ H ₄ · CH:CH · C ₆ H ₅	181,22		91	325	II. Ä.; I. A.; nl. W.	20,441
6870	γ-Stilbazol	NC ₆ H ₄ · CH:CH · C ₆ H ₅	181,22		127		I. A., Ä.; nl. W.	20,442
6871	Stilböstrol	$\begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}::\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH} \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{matrix}$	314,41		169–71		I. Alkali, A., Ä.; nl. W.	—
6872	cis-Stilben	C ₆ H ₅ · CH:CH · C ₆ H ₅	180,24	$\frac{125^{\circ}}{0,970 \frac{13}{41^{\circ}}}$		145 ¹³ mm		5,633
6873	trans-Stilben	C ₆ H ₅ · CH:CH · C ₆ H ₅	180,24		124	306–7	0,917° abs. A.; 7,914° Ä.; nl. W.	5,630
6874	Stovain	C ₆ H ₅ · CO ₂ · C(C ₆ H ₅) ₂ · (CH ₃) ₂ · CH ₂ · N(CH ₃) ₂ · HCl	271,78		186–7		22 abs. A.; 50,2 Chlf.; nl. Ä., Aceton	9,175
6875	Stovarsol, s. Nr. 29	C ₆ H ₅ · CH:CH ₂	104,14	$\frac{20^{\circ}}{0,903 \frac{4}{41^{\circ}}}$	–31	145–6	∞ A., Ä.; swl. W.	5,474
6876 2060	Styrol	C ₆ H ₅ · CH:CH ₂	263,98		74–5	139–41 ¹⁵ mm	II. Ä.; I. A., Bzl., Lg.; nl. W.	5,356
6877	Styrolidibromid	C ₆ H ₅ · CHBr · CH ₂ Br						

6878	Styrolxyd	$C_6H_5 \cdot CH \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} CH_3 \\ O \end{array}$	120,14	$\frac{16^\circ}{1,052 \frac{4}{}}$	191-2	17,49
6879 2105 6881	Styryl-acetat Suberon (Cycloheptanon), s. Nr. 2181	$C_6H_5 \cdot CH : CH \cdot O \cdot CO \cdot CH_3$	162,08	$1,065^{20^\circ}$	119-21 ^{10 mm}	6,564
6881a	Succinamid	$H_2N \cdot CO \cdot [CH_2]_4 \cdot CO \cdot NH_2$	116,12		242-3	2,614 0,515° W., 11 ¹⁰⁰ ° W.; nl. abs. A., Ä.
6882	Succinamidsäure	$HO_2C \cdot [CH_2]_4 \cdot CO \cdot NH_2$	117,10		157	2,613 wl. W.; swl. abs. A.; nl. Bzl.
6883	Succinchlorimid	$H_2C \text{---} CH_2$ OC \cdot NCl \cdot CO	133,54	1,65	148	21,380 0,9 A.; l. zers. W.; wl. Ä.
6884 475	Succindialdehyd	$OHC \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CHO$	86,09	$\frac{18^\circ}{1,069 \frac{4}{}}$	169-70 (schw. Zers.)	1,767
6885	Succinimid	$H_2C \text{---} CH_2$ OC \cdot NH \cdot CO	99,09	$1,412^{16^\circ}$	287-8 (schw. Zers.)	21,369
6886	Succinperoxyd, saures	$(HO_2C \cdot C_2H_4 \cdot CO)_2O_2$	234,16	$\frac{20^\circ}{1,395 \frac{4}{}}$	128 (Zers.)	2,613
6887 1272 6888	Succinylchlorid Sudan (Benzolazoresorcin), s. Nr. 997	$ClCO \cdot [CH_2]_4 \cdot COCl$	154,99		192-3	2,613 33 W.; l. Ä.; Aceton; wl. Ä.; nl. Bzl.
6889 s. Nr. 995	Sudan III					l. Bzl.; nl. PÄ.; zers. W., Ä.
6890	Sulfaguandin	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot SO_2 \cdot NH \cdot C(:NH) \cdot NH_2$	214,24		189-90	— 0,1937° W.; wl. Ä.; nl. Ä.
6891	Sulfanilsäure	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot SO_3H$	173,18		zers. 280 bis 300	14,695 0,810° W., 6,6100° W.; swl. Ä., Ä.
6892	Sulfanilsäure, Na-Salz	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot SO_3Na \cdot 2H_2O$	231,21			14,698 ll. W.; l. h. Ä.; nl. Ä.
6893	Sulfanilsäure-amid	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot SO_2 \cdot NH_2$	172,20		165-6	14,698 0,8 k. W.; 3 k. Ä.; 20 Aceton; ll. h. W.; l. Ä.

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6894	Sulfapyrazin		250,27		255-7 (Zers.)		0,00517° W.	—
6895	Sulfapyridin		249,28		191-2		>0,03 k. W., 0,03 ^{37°} W.; 25 A.; II. Alkali, wss. HCl; wL. Ä.	—
6896	Sulphapyridinnatrium	$C_{11}H_{10}O_2N_4SNa$	271,27		317 (Zers.)		63 ^{35°} W., 11 A.	—
6897	Sulfapyrimidin		250,27		255-6		0,012 ^{37°} W.; wL. A.; nL. Ä.	—
6898	Sulfarsphenamin	$[NaSO_3 \cdot CH_3 \cdot HN \cdot (HO)C_6H_4 \cdot As:]$	598,20				II. W.; swL. A.	2E16,564
6899	Sulfathiazol		255,31		201-2		0,09 ^{37°} W.	—
6900	o-Sulfo-benzoesäure	$HO_3S \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H \cdot 3H_2O$	256,23		68-9 141 (wf.)	-3 H ₂ O, 105	II. W., A.; nL. Ä.	11,369
6901	m-Sulfo-benzoesäure	$HO_3S \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H \cdot 2H_2O$	238,21		98 141 (wf.)		I. W., A., wf. Ä.; nL. Bzl.	11,384
6902	p-Sulfo-benzoesäure	$HO_3S \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H \cdot 3H_2O$	256,23		94 259-60 (wf.)		I. W., A., Ä.	11,389
6903	o-Sulfo-benzoesäure- anhydrid		184,16		128-9 (wf.)	184-6 ¹⁸ mm	I. h. W., Chlf., Bzl., Ä.	19,110
6904	Sulfoessigsäure	$HO_3S \cdot CH_2 \cdot CO_2H \cdot H_2O$	158,13		84-6	245 (Zers.)	I. W., A.; nL. Chlf., abs. Ä.	4,21

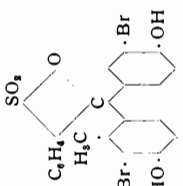
			$\frac{1320^\circ}{1,183}^4$	127-8	300 (schw. Zers.)		
6905	Sulfonal	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{SO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	228,32	127-8		0,215° W.; 1,515° A.; 0,715° A.; I. Bzl., Chlf. 0,520° W.; II. Alkali; swl. abs. A.; nl. A. I. W., A., Ä.	1,662
6906	1-[4-Sulfo-phenyl]-3-methyl-pyrazolon-(5)	$\text{H}_3\text{C}-\text{C}(\text{CH}_3)=\text{N}-\text{N}(\text{SO}_3\text{H})\cdot\text{H}_2\text{O}$	272,27	zers. 320	-H ₂ O, 120		24,44
6907	5-Sulfo-salicylsäure	$\text{HO}_2\text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	218,18	120 (Zers.) (wf.)			11,411
6908	Sulfosalicylsäure, Na-Salz	$\text{NaO}_2\text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	276,20			3,3 W.; nl. A.	11,412
6909	Sympatol (Methylaminomethyl- [4-oxy-phenyl]-car- binol-hydrochlorid)	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{HCl}$	203,67	155-6		I. W., A., Ä.	2E13,491
6910	Syringasäure	$\text{HO}(\text{CH}_2\text{O})_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	198,17	206		I. A., Chlf. Ä.; swl. W.	10,480
6911	dimethyläther-(3.5) [Gallussäure- d-Taloschleimsäure]	$\text{HO}_2\text{C} \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	210,14	158 (Zers.)		II. W., h. A.; nl. Ä.	3,577
6912	Tanacetone, s. Nr. 7214						
6913	Tartrazin	$\text{NaO}_2\text{S} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{N} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3\text{Na}$	534,38			II. W.; nl. A.	25,252
6914	Tartronsäure	$\text{HO} \cdot \text{CH}(\text{CO}_2\text{H})_2$	120,06	zers. 155-8	subl. 110	II. W., A.; wl. Ä.	3,415
6915	Taurin	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{SO}_3\text{H}$	125,14	>240 (Zers.)		6,412° W.; 0,00411° A.; nl. Ä.	4,528
6916	Taurocholsäure	$\text{C}_{26}\text{H}_{46}\text{O}_7\text{NS} \cdot \text{H}_2\text{O}$	533,70	125 (Zers.)		I. A.; swl. Ä.; Zers. h. W.	—
6917	Taurocholsäure, Na-Salz	$\text{C}_{26}\text{H}_{45}\text{O}_7\text{NSNa}$	537,68			II. W., h. A.; wl. Ä.	—
6918	Teraconsäure	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{C}(\text{CO}_2\text{H})\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	158,15	160-1 (Zers.)		II. h. W., A.; wl. Ä., swl. Bzl.	2,786
6919	Terebinsäure	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $\text{OC} \cdot \text{O} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2$	158,15	$\frac{240}{0,815}^4$ 174-5		1,710° A.; I. h. W., Ä.	18,377
6919a	Terephthaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CHO})_2$	134,13	116	245-8 ⁷⁷¹ mm	I, 7 h. W.; II. A.; I. Ä.	7,675

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

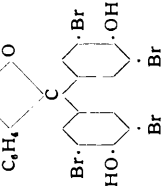
Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6920	Terephthalsäure	$C_6H_4(CO_2H)_2$	166,13	$\frac{45^{\circ}}{1,110}$	subl. >300		0,001 k. W.; l. Alkali; wl. h. A.; nl. A.; nl. W.	9,841
6921	Terephthalsäure- diäthylester	$C_6H_4(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	222,23	$\frac{45}{1,110}$	43-4	302	l. A., A.; nl. W.	9,844
6922	Terephthalsäure- dimethylester	$C_6H_4(CO_2 \cdot CH_3)_2$	194,18		140,8	>300 subl.	0,33 h. W.; l. A.; wl. k. A.	9,843
6923	Terephthalsäure-nitril	$C_6H_4(CN)_2$	128,13		222		l. h. Eg.; wl. h. A.; swl. h. A.; nl. W.	9,846
6924	Terephthalylchlorid	$C_6H_4(COCl)_2$	203,03		83-4	259		9,844
6925	dL-Terpenylsäure	$H_3C \text{---} CH \cdot CH_2 \cdot CO_2H \cdot H_2O$ $OC \cdot O \cdot C(CH_3)_2$	190,19		56; 90 (wf.)	subl. 130	l. h. W.	18,384
6926	cis-Terpin	$CH_3 \cdot C(OH) \text{---} CH_2 \cdot CH_2 \text{---} CH \cdot C(CH_3)_2 \cdot OH$	172,15		104,7	258		6,745
6927	trans-Terpin	$CH_3 \cdot C(OH) \text{---} CH_2 \cdot CH_2 \text{---} CH \cdot C(CH_3)_2 \cdot OH$	172,15		158	265		6,747
6928 1324	α-Terpinen	$CH_3 \cdot C \text{---} CH_2 \cdot CH_2 \text{---} C \cdot CH(CH_3)_2$	136,23	$\frac{20^{\circ}}{0,834}$		181,5	∞ A., A.; nl. W.	5,126
6929 1290	β-Terpinen	$CH_2 = C \text{---} CH_2 \cdot CH_2 \text{---} C \cdot CH(CH_3)_2$	136,23	$\frac{20^{\circ}}{0,838}$		173-4	∞ A., A.; nl. W.	5,132
6930	γ-Terpinen	$CH_3 \cdot C \text{---} CH_2 \cdot CH_2 \text{---} C \cdot CH(CH_3)_2$	136,23	$\frac{20^{\circ}}{0,855}$		182		5,128
6931	dL-Terpineol	$CH_3 \cdot C \text{---} CH_2 \cdot CH_2 \text{---} CH \cdot C(CH_3)_2 \cdot OH$	154,24	$\frac{20^{\circ}}{0,935}$	38-40	219-21	ll. A., A.; nl. W.	6,56

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6945	Tetraäthylammonium- chlorid	(C ₂ H ₅) ₄ NCl · 4H ₂ O	165,71	$\frac{25^{\circ}}{1,112^4}$	37,5		141 ^{25°} W.; 8,2 ^{25°} Chlf.	4,104
6946	Tetraäthylammonium- hydroxyd	(C ₂ H ₅) ₄ N · OH	147,26		+4H ₂ O 49–50; +6H ₂ O 55 >200	zers.	l. W.	4,103
6947	Tetraäthylammonium- jodid	(C ₂ H ₅) ₄ NJ	257,17	1,559 ^{t°}			45 ^{25°} W.; 1,6 ^{25°} Chlf.; l. A.; nl. Ä.	4,104
6948 1671	1,2,3,4-Tetraäthyl- benzol	(C ₂ H ₅) ₄ C ₆ H ₂	190,32	$\frac{20^{\circ}}{0,887^4}$ $\frac{16^{\circ}}{1,112^4}$	11,6	248	ll. Ä.; l. abs. A.; nl. W.	5,455
6949 1603	1,2,4,5-Tetraäthyl- benzol	(C ₂ H ₅) ₄ C ₆ H ₂	190,32	0,888 ⁴ $\frac{20^{\circ}}{1,125^{20}}$	13	250	ll. Ä.; l. abs. A.; nl. W.	5,455
6950	Tetraäthylenglykol	HO · CH ₂ · [CH ₂ · O · CH ₂] ₃ · CH ₂ · OH	194,22	$\frac{20^{\circ}}{1,125^{20}}$		327–8	∞ W.	1,468
6951	Tetraäthylenglykol- dimethyläther	(CH ₃ O · CH ₂ · CH ₂ · O · CH ₂ · CH ₂) ₂ O	222,28	$\frac{20^{\circ}}{1,013^{20}}$ $\frac{20^{\circ}}{0,999^{20}}$		275,8	∞ W.	—
6952	Tetraäthyl- pentamin	H ₂ N · CH ₂ · [CH ₂ · NH · CH ₂] ₃ · CH ₂ · NH ₂	189,30	$\frac{20^{\circ}}{0,999^{20}}$		333	∞ W.	—
6953	Tetraäthyl-harnstoff	(C ₂ H ₅) ₂ N · CO · N(C ₂ H ₅) ₂	172,27	0,886 ⁴		264–6	l. S.; nl. W., Alkali	4,120
6954 454	Tetraäthyl-monosilan	(C ₂ H ₅) ₃ Si	144,3	0,7662 ^{20°}		153		4,625
6955	Tetraäthyl-stannan	(C ₂ H ₅) ₃ Sn	234,94	1,187 ^{23°}	–112	181	l. A., Ä.; nl. W.	4,632
6956	4,6,4',6'-Tetramino- 3,3'-dimethyl-di- phenylmethan	[CH ₂ · (NH ₂) ₂ · C ₆ H ₄] ₂ CH ₃	256,34	$\frac{20^{\circ}}{0,8252^{20}}$	203–4		swl. W., A.	13,342
6957	Tetra-n-amy- monosilan	(C ₄ H ₉) ₃ Si	312,41	0,8252 ^{20°}		318		—
6958	Tetrabenzyl-monosilan	(C ₆ H ₅ · CH ₂) ₃ Si	392,28	1,0776 ^{20°}	127,5	>555		16(903)

6959 2578	1,1,1,2-Tetrabrom- äthan	$\text{Br}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	345,70	$\frac{20^\circ}{2,875} \frac{4}{2,964}$	0	103,5 ^{13,5 mm} ; zers. 175	I. A.	1,94
6960 2535	1,1,2,2-Tetrabrom- äthan	$\text{Br}_2\text{CH} \cdot \text{CHBr}_2$	345,70		-1,0	151 ^{54 mm}	∞ A., Chlf., Ä., Eg., Anilin; nl. W.	1,94
6961	Tetrabromäthylen	$\text{Br}_2\text{C} : \text{CBr}_2$	343,68		56-7	zers. > 190 226-7		1,192
6962	2,3,4,6-Tetrabrom- anilin	$\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	408,76		116-7		II. A., Ä.	12,668
6963	1,2,3,5-Tetrabrom- benzol	$\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3$	393,74		98,5	329	II. Bzl., Ä.; I. h. A.; nl. W.	5,214
6964	1,2,4,5-Tetrabrom- benzol	$\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3$	393,74	$\frac{20^\circ}{3,027} \frac{20^\circ}{2,529}$	180-1		nl. W.	5,214
6965 2466	1,1,3,4-Tetrabrom- butan	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHBr}_2$	373,71			145 ^{10 mm}		1,121
6966	1,2,3,4-Tetrabrom- butan	$\text{CH}_2\text{Br} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	373,71		a) 118 b) 40 bis 41 243	181 ^{60 mm}		1,122
6967	2,2,3,3-Tetrabrom- butan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CBr}_2 \cdot \text{CBr}_2 \cdot \text{CH}_3$	373,71		300	subl.	I. h. A.; wl. Ä.; nl. W.	1,122
6968	Tetrabromchinon	$\text{O} : \text{C}_6\text{Br}_4 : \text{O}$	423,72		94	189,5	I. A., Ä.; nl. W.	7,642
6969	Tetrabromkohlenstoff	CBr_4	331,67	3,42			II. Bzl., Ä.; I. A.; nl. W.	1,68
6970	2,3,5,6-Tetrabrom- p-kresol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{Br}_4 \cdot \text{OH}$	423,77		198-9		I. A.; nl. W.	6,409
6971	2,4,5,6-Tetrabrom- m-kresol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{Br}_4 \cdot \text{OH}$	423,77		194		I. A.; nl. W.	6,383
6972	3,4,5,6-Tetrabrom- o-kresol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{Br}_4 \cdot \text{OH}$	423,77		207-8		I. Alkali, A., Ä.; wl. Eg.	6,362
6973	3',5',3'',5''- Tetrabrom- m-kresolsulfon- phthalein (Bromkresolgrün)		698,05				I. Alkali, A.; wl. W.; nl. Ä.	2E19,108
6974	Tetrabrommethan,	$\text{Br} \quad \text{Br}$						
6975	s. Nr. 6969 2,3,4,6-Tetrabrom- phenol	$\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	409,68		120	subl.	II. A.	6,206

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
6976	4,5,6,7-Tetrabrom- phenolphthalein	 C_6Br_4 $C(C_6H_4 \cdot OH)_2$ $C_{20}H_8O_4Br_4Na_2$	633,94		280-5 (Zers.)		I. Alkali, Ä.; swl. A.; nl. W. II. W.; wl. A.; nl. Ä.	18,149 —
6977	Tetrabrom- phenolphthalein, Na-Salz	 C_6H_4	677,92					
6978	Tetrabrom- phenolsulfon- phthalein (Bromphenolblau)	 C_6H_4 Br Br	659,99		270-1 (Zers.)		0,07 W.; I. Alkali; wl. A.; nl. Ä.	19(649)
6979	Tetrabrom- phthalsäure- anhydrid	 C_6Br_4	463,74		275-80		I. Nitroblz.; swl. Eg., Bzl.	17,485
6980	1,1,2,2-Tetrabrom- propan	$CHBr_3 \cdot CBr_2 \cdot CH_3$	359,69	2,94 ^{0°} 18°	-12,5	225-30 (schw. Zers.)		1,113
6981	1,2,2,3-Tetrabrom- propan	$CH_3Br \cdot CBr_2 \cdot CH_2Br$	359,69	2,653 ⁰	11	215-30 (schw. Zers.)	II. A.; swl. W.	1,113
6982	Tetrabrompyrrol	$BrC \equiv CBr$ $BrC \cdot NH \cdot CBr$	382,68		zers. >120			20,168
6983	Tetrabromthiophen	$BrC \equiv CBr$ $BrC \cdot S \cdot CBr$	399,76		115-6	326	nl. W.	17,34
6984	Tetrabutylammonium- jodid	$(C_4H_9)_4N \cdot J$	369,38		144-5		I. A., Ä.; wl. W.	4,157
6985	Tetrabutyl-monosilan	$(C_4H_9)_4Si$	256,35	0,8008 ^{20°}		157 ²² mm		—

6986	Tetra-n-butylstannan	$(\text{CH}_3)_4\text{Sn}$	347,15	$\frac{20^\circ}{1,0572}$	48-9	145,10 mm	—
6987	$\alpha, \alpha', \alpha'', \alpha'''$ -Tetrachlor- acetone	$\text{CHCl}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHCl}_3$	195,87			180-2 (schw. Zers.)	1,656
6988	$\alpha, \alpha', \alpha'', \alpha'''$ -Tetrachlor- acetone	$\text{CHCl}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHCl}_3 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	267,94				1,656
6989 1359	1,1,1,2-Tetrachlor- äthan	$\text{Cl}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	167,86	$\frac{20^\circ}{1,588}$		135,1	1,86
6990 1442	1,1,2,2-Tetrachlor- äthan	$\text{Cl}_2\text{CH} \cdot \text{CHCl}_2$	167,86	$\frac{20^\circ}{1,600}$	-36	146,3	1,86
6991 1623	Tetrachlor-äthylen	$\text{Cl}_2\text{C} \cdot \text{CCl}_2$	165,85	$\frac{15^\circ}{1,624}$	-19	120,8	1,187
6992	2,3,4,5-Tetrachlor- anilin	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$	230,92		118-20		12,630
6993	2,3,4,6-Tetrachlor- anilin	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$	230,92		88		12,630
6994	2,3,5,6-Tetrachlor- anilin	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$	230,92		110		2E12,340
6995	1,2,3,4-Tetrachlor- anthracen	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2)_2\text{C}_6\text{Cl}_4$	315,88		149		5,664
6996	1,3,9,10-Tetrachlor- anthracen	$\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{matrix} \text{CCl} \\ \text{CCl} \end{matrix} \right\} \text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_2$	315,88		164		5,664
6997	2,3,9,10-Tetrachlor- anthracen	$\text{C}_6\text{H}_4 \left\{ \begin{matrix} \text{CCl} \\ \text{CCl} \end{matrix} \right\} \text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_2$	315,88		240-41		5(326)
6998	1,2,3,4-Tetrachlor- anthrachinon	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2\text{C}_6\text{Cl}_4$	345,86		191		7,789
6999	1,4,5,8-Tetrachlor- anthrachinon	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_3$	345,86		339		7(413)
7000	1,2,3,4-Tetrachlor- benzol	$\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_4$	215,90		46-7	254,761 mm	5,204
7001	1,2,3,5-Tetrachlor- benzol	$\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_4$	215,90		54-5	246	5,204
7002	1,2,4,5-Tetrachlor- benzol	$\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_4$	215,90	$1,8582^{20^\circ}$	138-40	243-6	5,205
7003	Tetrachlorchinon	$\text{O} : \text{C}_6\text{Cl}_4 : \text{O}$	245,89	$\frac{20^\circ}{2,713}$	290	subl.	7,636
7004	1,1,2,2-Tetrachlor- 1,2-dibromäthan	$\text{Cl}_2\text{BrC} \cdot \text{C} \cdot \text{BrCl}_2$	325,68		200-5 (Zers.)		1,93
7005	1,2,2,2-Tetrachlor- 1,1,1-dibromäthan	$\text{Cl}_3\text{C} \cdot \text{CClBr}_2$	325,68	2,794	subl.		1,93

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7006	2,4,2',4'-Tetrachlor- diphenyl	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$	292,00		83		0,29 ²⁰ ° W.; ll. h. A.; wl. Lg.	5,579
7007	Tetrachlorhydro- chinon	$(\text{HO})_2\text{C}_6\text{Cl}_4$	247,90		234-6		20 ²⁵ ° A., 20 ²⁵ ° Ä.; I. Aceton; nl. W.	6,851
7008 1162	Tetrachlorkohlenstoff	CCl_4	153,84	$\frac{20^\circ}{1,595}$	-22,6	76,8	∞ A., Ä.; 0,097 ⁰ ° W., 0,08 ²⁰ ° W.	1,64
7009	1,2,3,4-Tetrachlor- naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_2\text{Cl}_4$	265,96		198		wl. h. Ä.; swl. h. A.; nl. W.	2 E 5,446
7010	2,3,4,5-Tetrachlor- nitrobenzol	$\text{Cl}_4\text{C}_6\text{H} \cdot \text{NO}_2$	260,85		64,5		wl. A.	5,247
7011	2,3,4,6-Tetrachlor- nitrobenzol	$\text{Cl}_4\text{C}_6\text{H} \cdot \text{NO}_2$	260,85		42		ll. h. A., Ä.	5,247
7012	2,3,5,6-Tetrachlor- nitrobenzol	$\text{Cl}_4\text{C}_6\text{H} \cdot \text{NO}_2$	260,85	$\frac{60^\circ}{1,6}$	99	304 (Zers.)	I. Bzl., sd. A.; nl. k. A.	5,247
7013	2,3,4,6-Tetrachlor- phenol	$\text{Cl}_4\text{C}_6\text{H} \cdot \text{OH}$	231,90		69-70	164 ²³ mm	ll. A., Ä.; swl. W.	6,193
7014	4,5,6,7-Tetrachlor- phenol-phthalin	$\text{C}_6\text{Cl}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \diagdown \text{C}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH})_2 \diagup \end{array}$	456,11		> 300		I. A., Ä., Alkali; nl. W., Bzl., Chlf.	18,148
7015	Tetrachlor-phthalsäure	$\text{C}_6\text{Cl}_4(\text{CO}_2\text{H})_2 \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$	312,93		→ An- hydrid 98		0,51 ⁴⁰ ° W., 3,0 ⁹⁰ ° W.; II. Aceton; I. A., Ä.	9,819
7016	Tetrachlor- phthalsäure- monoäthylester	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{C}_6\text{Cl}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	331,98		94-5	zers. 150	I. wss. Na_2CO_3 , A., Ä.; nl. W.	9,820
7017	2,3,4,5-Tetrachlor- pyridin	$\text{Cl}_4\text{C}_5\text{HN}$	216,85		21-2	135-7 ²⁴ mm		20,232
7018	2,3,4,6-Tetrachlor- pyridin	$\text{Cl}_4\text{C}_5\text{HN}$	216,85		75	135 ²⁰ mm		20,232
7019	2,3,5,6-Tetrachlor- pyridin	$\text{Cl}_4\text{C}_5\text{HN}$	216,85		91	130 ²⁰ mm		20,232
7020	Tetracyclohexyl- stannan	$(\text{C}_6\text{H}_{11})_4\text{Sn}$	451,00		263-4		wl. A., Ä.; nl. W.	16(538)

7021 834	Tetradecan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{12} \cdot \text{CH}_3$	198,38	$\frac{20^\circ}{0,765} \frac{4}{15^\circ}$	5,5	252,5	ll. A., $\bar{A}$.; nl. W.	1,171
7022	Tetradecen-(1)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{11} \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	196,36	$\frac{0,775}{15^\circ} \frac{4}{15^\circ}$	-12	127 ¹⁵ mm		1,226
7023	Tetradecin-(2)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{C} : \text{C} \cdot \text{CH}_3$	194,35	$\frac{0,800}{38^\circ} \frac{4}{38^\circ}$	6,5	134 ¹⁵ mm		1,262
7024	Tetradecylalkohol	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{12} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	214,38	$\frac{0,824}{38^\circ} \frac{4}{38^\circ}$	38	170 ¹⁵ mm	<0,02 W.; l. $\bar{A}$;	1,428
7025	Tetradecylamin	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{12} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	213,25		37	162 ¹⁵ mm	wl. A.	4,201
7026	Tetrafluorkohlenstoff	CF_4	88,01			-128	wl. W.	1,59
7027 2420	1,2,3,4-Tetrahydro- chinolin	$\text{C}_6\text{H}_8 \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{OC} \quad \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$	133,19	$\frac{1,070}{21^\circ} \frac{1^\circ}{21^\circ}$	20	251	∞ A., $\bar{A}$.; l. W.	20,262
7028	Tetrahydro-p-chinon	$\text{OC} \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{CO}$	112,12	$\frac{0,888}{21^\circ} \frac{4}{21^\circ}$	78	subl. 100	l. W., A., $\bar{A}$.	7,556
7029	Tetrahydrofuran	$\text{H}_2\text{C} - \text{CH}_2$ $\text{H}_2\text{C} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2$	72,10	$\frac{0,888}{25^\circ} \frac{4}{25^\circ}$	-65	65-6	l. W., A., $\bar{A}$.	17,10
7030	Tetrahydrofurfuryl- acetat	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_7\text{O}$	144,17	$\frac{1,062}{20^\circ} \frac{4}{20^\circ}$		192-4 ⁷⁴⁰ mm	l. A., $\bar{A}$.; wl. W.	2E17,107
7031	Tetrahydrofurfuryl- alkohol	$\text{H}_2\text{C} - \text{CH}_2$ $\text{H}_2\text{C} \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	102,13	$\frac{1,050}{20^\circ} \frac{4}{20^\circ}$		177-8 ⁷⁴³ mm	∞ A., $\bar{A}$., W.	2E17,106
7032	Tetrahydrofurfuryl- benzoat	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_7\text{O}$	206,23	$\frac{1,137}{20^\circ} \frac{0}{20^\circ}$		300-2 ⁷⁵⁰ mm		2E17,107
7033	Tetrahydrofurfuryl- butyrat	$\text{OC}_4\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_9$	172,22	$\frac{1,012}{20^\circ} \frac{5}{20^\circ}$		225-7	l. A., $\bar{A}$.; nl. W.	—
7034	Tetrahydrofurfuryl- capronat	$\text{C}_6\text{H}_{11} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_7\text{O}$	200,27			141,3 ¹⁹ mm	l. W., A., $\bar{A}$.	—
7035	Tetrahydrofurfuryl- lactat	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_7\text{O}$	174,19			146-9 ¹⁸ mm	l. A., $\bar{A}$.; nl. W.	—
7036	Tetrahydrofurfuryl- laurat	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_7\text{O}$	284,43			184-6 ⁶ mm	l. A., $\bar{A}$.; nl. W.	—
7037	Tetrahydrofurfuryl- palmitat	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{14} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_7\text{O}$	340,53			195-8 ¹⁵ mm	l. A., $\bar{A}$.; nl. W.	—

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7038	Tetrahydrofurfuryl- proponat	$C_4H_5 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot C_4H_9O$	158,19	$\frac{20^\circ}{1,044}$		204–756 mm	∞ A., Ä.; nl. W.	2E17,107
7039	Tetrahydrofurfuryl- salicylat	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot C_4H_9O$	222,23			131–32 mm	I. A., Ä.; nl. W.	—
7040	1,2,3,4-Tetrahydro- isochinolin	$C_6H_4 \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \\ \\ CH_2 \cdot NH \end{array}$	133,18	$\frac{1,064^{23^\circ}}{1}$	< -15	232–3	nl. W.	20,275
7041 2006	1,2,3,4-Tetrahydro- naphthalin (Tetralin)	$C_{10}H_8 \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \\ \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array}$	132,20	$\frac{18^\circ}{0,973}$	-31	206–764 mm	∞ Aceton, Bzl.; I. A., Ä.; nl. W.	5,491
7042	1,2,3,4-Tetrahydro- naphthol-(1)	$C_{10}H_9 \begin{array}{c} CH(OH) \cdot CH_2 \\ \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array}$	148,20	1,090		140 ¹⁷ mm		2E6,541
7043 2274	1,2,3,4-Tetrahydro- naphthol-(2)	$C_{10}H_9 \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH \cdot OH \\ \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array}$	148,20		68,5 bis 9,0	264–5705 mm	II. A., Ä.; wl. h. W.	6,578
7044	5,6,7,8-Tetrahydro- naphthol-(1)	$H_2C \cdot CH_2 \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \\ \\ H_3C \cdot CH_2 \end{array}$	148,20	$\frac{20^\circ}{1,071}$		264 ⁷¹⁸ mm	II. A., Ä.; swl. W.	6,579
7045	5,6,7,8-Tetrahydro- naphthol-(2)	$H_3C \cdot CH_2 \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \\ \\ H_2C \cdot CH_2 \end{array}$	148,20		58–9	275 ⁷⁰⁷ mm	II. A., Ä.; swl. W.	6,579
7046	Tetrahydro- β - naphthylacetnitril	$H_2C \cdot CH_2 \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \\ \\ H_3C \cdot CH_2 \end{array} \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CN$	199,24		98–100		I. Ä.; wl. A.; nl. W.	—
7047	1,2,3,4-Tetrahydro- naphthylamin-(1)	$C_{10}H_9 \begin{array}{c} CH(NH_2) \cdot CH_2 \\ \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array}$	147,21	$\frac{15^\circ}{1,034}$		246,5 ⁷¹⁴ mm	I. h. W., A., Ä.	12,1200
7048	1,2,3,4-Tetrahydro- naphthylamin-(2)	$C_{10}H_9 \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH \cdot NH_2 \\ \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array}$	147,21			249,5 ⁷¹⁰ mm (schw. Zers.)	I. A., Ä.; wl. h. W.	12,1200

7049 2407	5, 6, 7, 8-Tetrahydro- naphthylamin-(1)	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$	147,21	$\frac{15^\circ}{1,067}$ $\frac{22^\circ}{1,029}$	233–5250 mm	I. A., Ä.; swl. W.	12,1197
7050	5, 6, 7, 8-Tetrahydro- naphthylamin-(2)	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{c} \diagup \\ \diagdown \end{array} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH}_2 \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$	147,21	38	275–7713 mm	I. A., Ä.	12,1198
7051	Tetrahydropyrrrol (Pyrrolidin), s. Nr. 6705						
7052	Tetrahydrotoluol (Methylcyclohexen), s. Nr. 5029–30				275		4,626
7053	Tetraisoamyl- monosilan	$(\text{C}_4\text{H}_9)_4\text{Si}$	312,41		188 ²⁴ mm		4,633
7054	Tetraisoamylstannan	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2]_4\text{Sn}$	403,26	1,035 ^{196°}	260 ⁷⁷⁵ mm	125° A., 85 ²⁵ ° Ä.; nl. W.	2 E 5,358
7055	1, 2, 4, 5-Tetraiso- propyl-benzol	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH}]_4\text{C}_6\text{H}_5$	246,42				
7056	Tetrajäädäthylen	$\text{J}_2\text{C} \cdot \text{C} \cdot \text{J}_2$	531,70	2,983 ^{20°}	subl. i. v.	II. CS ₂ ; I. Eg., Bzl.; swl. k. Ä. I. A., Chlf., Ä.	1,195
7057	1, 2, 3, 4-Tetrajäod- benzol	$\text{J}_4\text{C}_6\text{H}_2$	581,76		subl.		5,229
7058	1, 2, 3, 5-Tetrajäod- benzol	$\text{J}_4\text{C}_6\text{H}_2$	581,76		subl.	II. h. Eg.; swl. A., Ä.	5,229
7059	1, 2, 4, 5-Tetrajäod- benzol	$\text{J}_4\text{C}_6\text{H}_2$	581,76		subl. i. v.	II. CS ₂ , swl. A., Ä.	5,229
7060	Tetrajäodkohlenstoff	$\text{C} \cdot \text{J}_4$	519,69	432 ^{20,2°}	subl. i. v. 90–100	I. Ä.; nl. W. zers. h. W., h. A.	1,74
7061	3', 5', 3'', 5''-Tetrajäod- phenolphthalein	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \diagdown \text{CO} \text{---} \text{O} \\ \quad \quad \\ \text{C}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH})_3 \end{array}$	821,96		zers. 220	I. Chlf., Ä., Alkali; swl. A.; nl. W.	18,151
7062	3', 5', 3'', 5''-Tetrajäod- phenolphthalein, Na-Salz	$\text{C}_{20}\text{H}_{10}\text{O}_4\text{J}_4\text{Na}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	919,99		zers.	14 W.; swl. A.	18,151
7063	4, 5, 6, 7-Tetrajäod- phenol-sulfon- phthalein	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \diagdown \text{SO}_3 \text{---} \text{O} \\ \quad \quad \\ \text{C}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH})_3 \end{array}$	858,01		zers. 210	nl. W., A., Ä.	2 E 19,107
7064	Tetrajäod-phthalsäure- anhydrid	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \diagdown \text{CO} \text{---} \text{O} \\ \quad \quad \\ \text{C}_6\text{H}_4 \diagup \text{CO} \end{array}$	651,76	320–5	subl.	I. Phenol, Nitro- bzl.; nl. Ä.	17,486

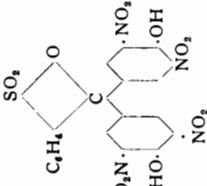
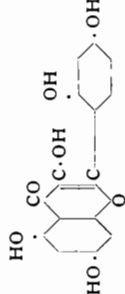
Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7065	2,3,4,5-Tetrajod- pyrrol (Jodol)	$\begin{array}{c} \text{JC} \text{---} \text{CJ} \\ \qquad \qquad \\ \text{JC} \cdot \text{NH} \cdot \text{CJ} \end{array}$	570,74	$\frac{5,1^\circ}{4}$	zers. 140–50		0,02 W.; 5,815° h. A.; 50 Å.	20,168
7066 <i>552</i>	Tetrakosan	CH ₃ ·[CH ₂] ₃₈ ·CH ₃	338,64	0,779 $\frac{4}{4}$	51,1	324	l. Ä.	1,175
7067	Tetralin, s. Nr. 7041							
7068	1,2,3,4,5-Tetramethoxy- benzol	C ₆ H ₂ (O·CH ₃) ₄	198,11		47	271		12,1154
7069	Tetramethyläthylen	(CH ₃) ₂ C·C(CH ₃) ₂	84,15	0,698 $\frac{20^\circ}{4}$		73		1,218
7070	Tetramethyl- ammonium-bromid	(CH ₃) ₄ NBr	154,06	1,56	zers. >230	subl. >360	5515° W.; l. SO ₂ ; wl. abs. Ä.; nl. Ä.	4,51
7071	Tetramethyl- ammonium-chlorid	(CH ₃) ₄ NCl	109,60	1,169	zers. >230	subl. >300	l. W.; h. Ä.; nl. Ä., Chlf.	4,51
7072	Tetramethyl- ammonium- hydroxyd	(CH ₃) ₄ N·OH·5H ₂ O	181,23		63; 59–60 (mit 3H ₂ O); zers. 130 mit 1H ₂ O)	zers.	∞ 63° wss. Ä.; 1510° W.	4,50
7073	Tetramethyl- ammonium-jodid	(CH ₃) ₄ NJ	201,06	1,84				4,51
7074	2,3,4,5-Tetramethyl- anilin	(CH ₃) ₄ C ₆ H·NH ₂	149,23		zers. 230	259–60	0,1 h. Ä.; l. SO ₂ ; wl. k. W.; nl. Ä.	12,1175
7075	2,3,4,6-Tetramethyl- anilin	(CH ₃) ₄ C ₆ H·NH ₂	149,23	0,978 $\frac{24^\circ}{4}$	23–4	253–5	l. Ä., Ä., pÄ.; wl. h. W.	12,1175
7076	1,3,5,7-Tetramethyl- anthracen	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₂ (CH) ₂ C ₆ H ₂ (CH ₃) ₂	234,14		280		l. h. Ä., h. Ä.; wl. k. Ä., k. Ä.	5,683
7077	Tetramethylbenzidin	[(CH ₃) ₂ N·C ₆ H ₄ —] ₂	240,34		193–4	>360	l. h. Bzl.; wl. Ä.; swl. Ä.	13,221
7078	Tetramethylbenzo- chinon	(CH ₃) ₂ C ₆ O ₂	164,20	$\frac{20^\circ}{4}$	111	subl. >100	ll. Ä., Ä.; l. Bzl.; nl. W.	7,669
7079 <i>1801</i>	1,2,3,4-Tetramethyl- benzol	(CH ₃) ₄ C ₆ H ₂	134,21	0,901 $\frac{4}{4}$	–4	204		5,430

7080	1, 2, 3, 5-Tetramethylbenzol	$(\text{CH}_3)_4\text{C}_6\text{H}_2$	134,21	$\frac{20^\circ}{0,8906 \pm}$ $\frac{81^\circ}{0,838 \pm}$	-24,1	195-7	5,430
7081 1423	1, 2, 4, 5-Tetramethylbenzol	$(\text{CH}_3)_4\text{C}_6\text{H}_2$	134,21	0,838 $\pm$	80	193-5	5,431 I. A., Ä., Bzl.; nl. W.; mit Wasserdampf flüchtig
7082	Tetramethylbernsteinsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot [\text{C}(\text{CH}_3)_2]_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	174,19		190 bis 200 (Zers.)		2,706 0,48 ^{3,5°} W.; I. A., Ä., nl. Lg.
7083	2, 2, 3, 3-Tetramethylbutan	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_3$	114,22				1,165 I. Ä.; wl. A.; nl. W.
7084	2, 5, 6, 8-Tetramethylchinolin	$(\text{CH}_3)_4\text{C}_9\text{H}_7\text{N}$	185,12		20	300	20,419
7085	Tetramethylen (Cyclobutan), s. Nr. 2176						
7086	Tetramethylelendiamin (Putrescin)	$\text{H}_2\text{N} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{NH}_2$	88,15	$\frac{25^\circ}{0,877 \pm}$	27-8	158-60	4,264 II. W.
7087	Tetramethylendiaminhydrochlorid	$\text{H}_2\text{N} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{NH}_2 \cdot 2\text{HCl}$	161,08	0,877 $\pm$	> 290		4,264 II. W.; nl. M.
7088	Tetramethylenglykoldiazetat	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{O} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	174,19	1,048 ^{15°}	12	230 ^{751 mm}	2,143
7089	Tetramethylharnstoff	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	116,16	0,972 ^{15°}		177,5	4,74 II. A., Ä.
7090	Tetramethylmonosilan	$(\text{CH}_3)_4\text{Si}$	88,16	0,6510 ^{0°}		26-27 (30-31)	4,625
7091	2, 4, 5, 7-Tetramethyloctan		170,33			208-10	1,171 I. Lg.
	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_3$						
7092	Tetramethylo-phenylen-diamin	$\text{C}_6\text{H}_4[\text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$	164,14			218	13,16
7093	Tetramethylo-phenylen-diamin	$\text{C}_6\text{H}_4[\text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$	164,14	0,988 ^{15,8°}	-2	266,7	13,40
7094	Tetramethylo-phenylen-diamin	$\text{C}_6\text{H}_4[\text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$	164,14		51	260	13,74 II. A., Lg., Chlf., Ä.; wl. h. W.
7095	Tetramethylo-phenylen-diaminhydrochlorid	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{N}_2 \cdot 2\text{HCl}$	237,17				13,74 I. W.
7096	2, 3, 4, 5-Tetramethylpyrrol	$\text{H}_3\text{C} \cdot \text{C} = \text{C} \cdot \text{CH}_3$ $\text{H}_3\text{C} \cdot \text{C} = \text{NH} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3$	123,19		114		20(49) II. A., Ä.

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7097 7797	Tetramethylstannan	(CH ₃) ₄ Sn	178,84	1,314 ^{20°} / ₄		78	I. A., Ä.; nl. W.	4,631
7098	Tetramethylthiuram- disulfid	[(CH ₃) ₂ N · CS · S —] ₂	240,41	1,29 ^{20°} / ₄	146		I. Chlf.; swl. A., Ä.; nl. W.	4,76
7099	2,4,5,6-Tetranitro- anilin	(O ₂ N) ₄ C ₆ H ₃ · NH ₂	273,06	1,89 ⁴ / ₄	216–7 (Zers.)	237 expl.		12,372
7100	2,3,4,5-Tetranitro- anisol	(O ₂ N) ₄ C ₆ H ₃ · O · CH ₃	288,06		154 (112)			6,293
7101	Tetranitrochrysin, s. Nr. 7103							
7102	Tetranitrodiolycerin	(O ₂ N · O) ₂ C ₃ H ₅ · O · C ₃ H ₅ (O · NO ₂) ₂	346,11	1,33 ^{20°} / ₄		250 ⁸ mm		1,515
7103	2,4,5,7-Tetranitro- 1,8-dioxy-anthra- chinon	HO · C ₆ H ₂ (NO ₂) ₄ CO · C ₆ H ₂ (NO ₂) ₄ · OH	420,20		zers.	expl.	I. A., Ä.; swl. h. W.	8,461
7104	3,5,3',5'-Tetranitro- 4,4'-dioxy-diphenyl	[(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ (OH) —] ₂	366,20		223		I. A.; nl. W.	6,992
7105	2,4,2',4'-Tetranitro- diphenyl	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · C ₆ H ₃ (NO ₂) ₂	334,20		165–6	zers.	I. Eg., Bzl.; wl. A., Ä.	5,585
7106	2,6,2',6'-Tetranitro- diphenyl	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · C ₆ H ₃ (NO ₂) ₂	334,20		217–8			5(274)
7107	3,4,3',4'-Tetranitro- diphenyl	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · C ₆ H ₃ (NO ₂) ₂	334,20		186		I. Eg., Bzl.; swl. Lg.	5,585
7108	2,4,2',4'-Tetranitro- diphenyläther	(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · O · C ₆ H ₃ (NO ₂) ₂	350,20		195		I. h. Bzl.; wl. Ä.; swl. A.; nl. W.	6,255
7109	2,4,2',4'-Tetranitro- diphenyldisulfid	[(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃ · S —] ₂	398,32		expl. > 280		I. Nitrochl.; Anilin, Pyridin; nl. A., Ä., W.	6,344
7110	2,4,2',4'-Tetranitro- diphenylmethan	[(O ₂ N) ₂ C ₆ H ₃]CH ₂	348,23	13 ⁰ / ₄	172		nl. Bzl.; nl. A., Ä.	5,596
7111	Tetranitromethan	C(NO ₂) ₄	196,04	1,650 ⁴ / ₄	13	125,7 (schw. Zers.)	II. A., Ä., nl. W.	1,80
7112	1,2,5,8-Tetranitro- naphthalin	C ₁₀ H ₄ (NO ₂) ₄	308,16		zers. > 270	expl.	swl. A.; nl. W.	5,564
7113	1,3,5,8-Tetranitro- naphthalin	C ₁₀ H ₄ (NO ₂) ₄	308,16		194–5		I. HNO ₃ , Aceton; wl. A.	5,564

7114	1,3,6,8-Tetrahydro- naphthalin	$C_{10}H_6(NO_2)_4$	308,16		203	expl.	nl. W.	5,564
7115	2,4,5,7-Tetrahydro- naphthalin	$C_{10}H_6(OH)(NO_2)_4$	324,06		180			6,620
7116	2,3,4,6-Tetrahydro- phenol	$HO \cdot C_6H_4(NO_2)_4$	274,11		140	expl.	swl. Bzl., Lg.; zers. h. W.	6,292
7117	Tetrahydrophenol- sulfonphthalin		534,36		> 200		l. W., A.; nl. A.	19(650)
7118	1,2,5,6-Tetraoxy- anthracinon	$(HO)_2C_6H_4(CO)_2C_6H_4(OH)_2$	272,20			subl.	l. H_2SO_4 , A., h. Eg.; w. h. W.; swl. A.	8,549
7119	1,2,5,8-Tetraoxy- anthracinon	$(HO)_2C_6H_4(CO)_2C_6H_4(OH)_2$	272,20		275	subl.	l. Alkali, H_2SO_4 ; wl. A., A.	8,549
7120	1,3,5,7-Tetraoxy- (Chinalizarin)	$(HO)_2C_6H_4(CO)_2C_6H_4(OH)_2$	272,20		> 360	subl. (Zers.)	wl. Eg.; swl. A.; nl. W., CS ₂	8,551
7121	1,2,3,5-Tetraoxy- anthracinon	$C_6H_4(OH)_4$	142,11		165		l. Bzl.; nl. Chlf.	6,1154
7122	1,2,4,5-Tetraoxy- benzol	$C_6H_4(OH)_4$	142,11		215-20		l. W., A., A.; wl. HCl	6,1155
7123	Tetraoxychinon	$OC \begin{array}{c} C(OH) \\ C(OH) \end{array} CO$	172,09				l. h. W., A.; wl. A.	8,534
7124	2,4,2',4'-Tetraoxy- diphenyl	$[C_6H_4(OH)_2]_2 \cdot 2H_2O$	254,23		222			6,1163
7127	3,5,3',5'-Tetraoxy- diphenyl	$[C_6H_4(OH)_2]_2 \cdot 2H_2O$	254,23		310 (wf.)	-2H ₂ O, 100	l. h. W.; wl. A.; nl. Eg.	6,1165
7128	5,7,2',4'-Tetraoxy- flavonol (Morin)		338,26		285 (wf.)		0,0320° W., 0,1100° W.; l. Alkali, A.; wl. A.; nl. CS ₂	18,239

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7129	3,7,3',4'-Tetraoxy- flavon (Fisetin)		286,23		> 360		I. A., Aceton, Al- kali; wtl. Bzl., Chlf., Ä., PA.; nl. k. W.	18,221
7130	1,4,5,8-Tetraoxy- naphthalin	$C_{10}H_6(OH)_4$	192,06		154			6,1162
7131	1,1',2,2-Tetraphenyl- äthan	$(C_6H_5)_2CH \cdot CH(C_6H_5)_2$	334,44	1,182	209-11	379-83	0,8 h. Ä., 14 h. Bzl., 5 h. Aceton	5,739
7132	Tetraphenyläthylen	$(C_6H_5)_2C:C(C_6H_5)_2$	332,42	1,155 ^{0°}	223,5 bis 4,5	415-25	I. h. Bzl.; wtl. Ä., Ä.	5,743
7133	Tetraphenylfuran	$C_6H_5 \cdot C \equiv C \cdot C_6H_5$ $C_6H_5 \cdot C \equiv O \cdot C \equiv C \cdot C_6H_5$ $HN:ClN(C_6H_5)_2$	372,44		175	220	0,5978° Ä.; 1,9217° Ä.; nl. W.	17,99
7134	Tetraphenylguanidin	$HN:ClN(C_6H_5)_2$	363,44		130-1		II. Ä., Bzl., Ä.; nl. W.	12,430
7135	Tetraphenylharnstoff	$(C_6H_5)_2N \cdot CO \cdot N(C_6H_5)_2$	364,43	1,222	183		I. h. Ä.; nl. W.	12,429
7136	Tetraphenylhydrazin	$(C_6H_5)_2N \cdot N(C_6H_5)_2$	336,42		147-9		I. Aceton, Bzl.; swl. h. Ä.	15,125
7137	Tetraphenylmethan	$(C_6H_5)_4C$	320,41		285	431	I. h. Bzl.; nl. Ä., Ä., Lg., Eg.	5,738
7138	Tetraphenyl- monosilan	$(C_6H_5)_4Si$	336,22	^{0°}	228 (233)	428		16,901
7139	Tetraphenylstannan	$(C_6H_5)_4Sn$	427,10	1,490 ⁴	226	> 420	I. h. Bzl.; wtl. Ä.; nl. W.	16,914
7140	Tetrapropyl- ammoniumjodid	$(C_3H_7 \cdot CH_2)_4NJ$	313,27	1,314 ^{25°} 15°	zers. 280		18,6 ^{25°} W.; 55 ^{25°} Chlf.	4,140
7141	Tetrapropyl-monosilan	$(C_3H_7)_4Si$	200,28	0,7883 ⁴		212-3		4,626
7142	Tetrapropylstannan	$(CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2)_4Sn$	291,05	1,1065 ^{20°}		228	I. org. Lösungs- mitteln; nl. W.	4,632
7143	Tetra-m-tolyl- monosilan	$(CH_3 \cdot C_6H_4)_4Si$	392,28	1,1188	150,8			16,902

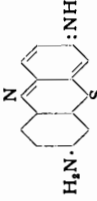
7144	Tetra-p-tolyl-monosilan	$(\text{CH}_3\text{-C}_6\text{H}_4)_3\text{Si}$	392,28	1,0793	228	365	16,902
7145	Tetra-o-tolyl-stannan	$(\text{CH}_3\text{-C}_6\text{H}_4)_4\text{Sn}$	483,21		214-5		16(539)
7146	Tetra-p-tolyl-stannan	$(\text{CH}_3\text{-C}_6\text{H}_4)_4\text{Sn}$	483,21		111,5		16(539)
7147	Tetraliakontan	$\text{CH}_3\text{-[CH]}_{18}\text{-CH}_3$	478,90	fl. 0,78173°	73,2	255 ¹ mm	1,177
7148	1,2,4,5-Tetrazin	$\text{CH} \begin{array}{c} \text{N} \text{---} \text{CH} \\ \text{N} \text{---} \text{N} \end{array}$	82,07		99		26,353
7149	Tetrazol	$\text{N} \text{---} \text{CH} \text{---} \text{N} \text{---} \text{NH} \text{---} \text{N}$	70,06		155	subl.	26,346
7150	Tetrolaldehyd	$\text{CH}_3\text{-C: C-CHO}$	68,03	0,92717°	-26		1(388)
7151	Tetrolsäure	$\text{CH}_3\text{-C: C-CO}_2\text{H}$	84,07		77-8		2,479
7152	Tetronal	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{C}(\text{SO}_2\text{-C}_2\text{H}_5)_2$	256,37		85		1,681
7153	Tetronsäure	HO-C=CH $\text{H}_3\text{C-O-CO}$ NO_2	100,07		141		17,403
7154	Tetryl	$\text{O}_2\text{N-C}_6\text{H}_4\text{-N(NO}_2\text{)-CH}_3$ NO_2	287,15	1,5719°	129	expl. 187	12,770
7155	Thallin, s. Nr. 4873						
7156	Theobromin, s. Nr. 3271						
7157	Theophyllin, s. Nr. 3270						
7158	Thialdin	$\text{HN-CH(CH}_3\text{)-S-CH}_2\text{-CH}_3$	163,29	1,19118°	43	zers.	27,461
7159	Thiamin-hydrochlorid	$\text{N-CH}_2\text{-C(=C-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH)-CH}_2\text{-N=C-NH}_2$ $\text{Cl}^-\text{-H}^+$	337,27		252 (schw. Zers.)		—

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7160	Thianthren	$C_8H_6 \begin{smallmatrix} \diagup S \\ \diagdown S \end{smallmatrix} C_4H_4$	216,13	$\frac{18^\circ}{1,706} \frac{4}{1,7^\circ}$	158–60	364–6	0,25 k. A.; l. h. Ä.; nl. W.	19,45
7161	Thiazol	$HC \begin{smallmatrix} \diagup N \\ \diagdown N \end{smallmatrix} CH \\ \\ HC \cdot S \cdot CH$	85,12	$\frac{1,200}{4}$		116,8	l. A., Ä.; wl. W.	27,15
7162	Thioacetamid	$CH_3 \cdot CS \cdot NH_2$	75,13		116		ll. W.; l. A.; wl. Ä.	2,232
7163	Thioacetanilid	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CS \cdot CH_3$	151,22		75–6	zers.	l. Alkali; nl. W., S.	12,245
7164	Thioäpfelsäure	$HO_2C \cdot CH(SH) \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	150,15		149–50		l. W., Ä., Aceton; wl. Bzl., Ä.	3,439
7165	Thiobarbitursäure	$SC \begin{smallmatrix} \diagup NH \cdot CO \\ \diagdown NH \cdot CO \end{smallmatrix} CH_2$	144,15		235 (Zers.)		l. Alkali; A.; wl. W.	24,476
7166	Thiobenzanilid	$C_6H_5 \cdot CS \cdot NH \cdot C_6H_5$	213,29		101–2		ll. Ä.; l. A.; nl. W.	12,269
7167	Thiobenzoessäure	$C_6H_5 \cdot CO \cdot SH$	138,18		24	zers.	∞ Ä.; ll. A.; nl. W.	9,419
7168	Thiobenzophenon	$(C_6H_5)_2CS$	198,14		53–4	174 ¹⁴ mm		7,429
7169	Thiocarbamidsäure- O-äthylester	$H_2N \cdot CS \cdot O \cdot C_2H_5$	105,15		41	zers.	∞ A., Ä.; wl. W.	3,137
7170	Thiocarbamidsäure- S-äthylester	$H_2N \cdot CO \cdot S \cdot C_2H_5$	105,15		108	subl.	ll. A.; l. Ä.; h. W.; nl. k. W.	3,138
7171	(Thiourethan) O-methylester	$H_2N \cdot CS \cdot O \cdot CH_3$	87,14		43			3,137
7172	Thiocyansäureester s. Thiocyanate							
7173	Thiodiglykol	$(HO \cdot CH_2 \cdot CH_2)_2S$	122,18	$\frac{20^\circ}{1,221} \frac{20}{1,074}$		164–6 ²⁰ mm	∞ W.; l. Chlf.	1,470
7174	Thioessigsäure	$CH_3 \cdot CO \cdot SH$	76,11	$\frac{1,074^{10^\circ}}{28^\circ}$	<–17	93	∞ A., Ä.; l. W.	2,230
7175	Thioessigsäure- äthylester	$CH_3 \cdot CO \cdot S \cdot C_2H_5$	104,16	$\frac{0,976}{4}$		116–7	ll. A., Ä.; nl. W.	2,232

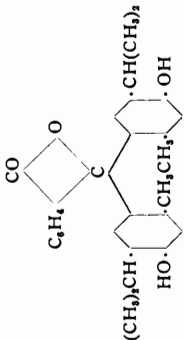
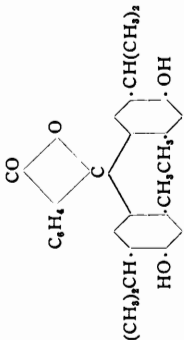
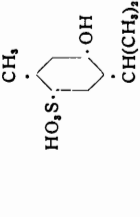
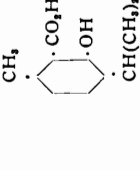
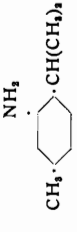
7176	Thioformamid	HCS·NH ₂	61,10	28-9		2,95
7177	Thioformamid	C ₄ H ₉ ·NH·CHS	137,19	138		12,233
7178	Thioglycerin	HO·CH ₂ ·CH(OH)·CH ₂ ·SH	108,15		zers.	1,519
7179	Thioglykol	HO·CH ₂ ·CH ₂ ·SH	78,13		58,8 mm	1,470
7180	Thioglykolsäure	HS·CH ₂ ·CO ₂ H	92,11	-16,5	123,9 mm	3,244
7181	Thioglykolsäure- äthylester	HS·CH ₂ ·CO ₂ ·C ₂ H ₅	120,16		156-8	3,255
7182	Thioglykolsäure- β-aminonaphthalid	C ₁₀ H ₇ NH·CO·CH ₂ ·SH	217,28	112,2		—
7183	Thioharnstoff	H ₂ N·CS·NH ₂	76,12	180		3,180
7184	2-Thio-hydantoin	OC·NH H ₂ C·NH CS	116,14	227 (Zers.)	zers.	24,260
7185	Thiohydracrylsäure	HS·CH ₂ ·CH ₂ ·CO ₂ H	106,14	16,8	111-2,15 mm	3,299
7186	Thiohydrochinon	HS·C ₆ H ₄ ·OH	126,17	32-4	166-8,5 mm	6,859
7187	Thioindigo	C ₈ H ₄ CO C=C CO S	296,34	>280	subl.	19,177
7188	Thio-o-kresol	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·SH	124,19	15	194,3	6,370
7189	Thio-m-kresol	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·SH	124,19	<-20	195,4	6,388
7190	Thio-p-kresol	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·SH	124,19	43-4	195	6,416
7191	α-Thiomilchsäure	CH ₃ ·CH(SH)·CO ₂ H	106,14	10	98,9,4 mm	3,289
7192 2526	Thionaphthen	C ₁₀ H ₇ CH S	134,19	31-2	220-1	17,59
7193	Thio-α-naphthol	C ₁₀ H ₇ ·SH	160,22	81	208,5,500 mm	6,621
7194	Thio-β-naphthol	C ₁₀ H ₇ ·SH	160,22		286-8 (Zers.)	6,657

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7195	Thionin		227,28	$\frac{15^{\circ}}{1,070^4}$				27,391
7196 1380	Thiophen	$\text{HC}-\text{CH}$ $\text{HC}=\text{S}\cdot\text{CH}$	84,13	$\frac{15^{\circ}}{1,070^4}$	-30	84	I. Chlf.; wl. A., A.; nl. k. W., Lg.	17,29
7197	α -Thiophenalddehyd	$\text{C}_4\text{H}_4\text{S}\cdot\text{CHO}$	112,14	$\frac{15^{\circ}}{1,215^{21}}$		198	I. A.	17,285
7198	Thiophen- carbonsäure-(2)	$\text{SC}_4\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	128,14		128,5	260 (schw. Zers.)	II. h. W., A., A.; wl. Lg.	18,289
7199	Thiophen- carbonsäure-(3)	$\text{SC}_4\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	128,14	$\frac{23^{\circ}}{1,074^4}$	136	subl.	0,43 ²⁵ W.	18,292
7200 2388	Thiophenol	$\text{C}_4\text{H}_4\cdot\text{SH}$	110,17	$\frac{23^{\circ}}{1,074^4}$		168,3	∞ Bzl., A.; II. A.; I. CS ₂ ;	6,294
7201	Thiophosgen	Cl_2CS	114,98	$\frac{15^{\circ}}{1,509^{15}}$		73,5	I. A.; zers. W., A.	3,134
7202	Thiophosphorsäure	$\text{C}_4\text{H}_4(\text{SH})(\text{NO}_2)_2$	245,11		114	115 expl.		6,344
7203	Thiopropanamid	$\text{C}_3\text{H}_4\cdot\text{CSNH}_2$	89,15		41-3		I. A., Bzl.; swl. W., A.	2,269
7204	Thiosalicylsäure	$\text{HS}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\text{H}$	154,18		164-5	subl.	I. A., Eg.; wl. h. W.	10,125
7205	Thiosemicarbazid	$\text{H}_2\text{N}\cdot\text{CS}\cdot\text{NH}\cdot\text{NH}_2$	91,13		181-3		I. W., A.	3,195
7206	Thiothiazolidon-(2)	$\text{H}_2\text{C}-\text{NH}$ $\text{H}_2\text{C}\cdot\text{S}\cdot\text{CS}$	119,18		106-7		I. h. W., A., A.; nl. S.	27,140
7207	Thiourethan, s. Nr. 7654	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}(\text{OH})\cdot\text{CH}(\text{NH}_2)\cdot\text{CO}_2\text{H}$	119,12		225-7		I. W.	—
7208	<i>l</i> -Threonin	$\text{CH}_3\cdot\text{CH}(\text{OH})\cdot\text{CH}(\text{NH}_2)\cdot\text{CO}_2\text{H}$	119,12		228-9 (Zers.)		20 ²⁵ W.	4,514
7209	<i>dl</i> -Threonin							

7210 679	Thuja	$\text{H}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$ $\text{H}_3\text{C} \cdot \text{HC} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	138,14	$\frac{20^\circ}{4}$ 0,814	157	5,93
7211 939	α -Thuja	$\text{HC} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$ $\text{H}_3\text{C} \cdot \text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	136,12	$\frac{20^\circ}{4}$ 0,830	152 ⁷⁴⁸ mm	5,142
7212 862	β -Thuja	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$	136,12	$\frac{20^\circ}{4}$ 0,821	147,5–9,5	5,143
7213 982	α -Thuja	$\text{OC} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$ $\text{H}_3\text{C} \cdot \text{HC} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	152,23	0,912	200–1	7,92
7214 960	β -Thuja (Tanacetone)	$\text{OC} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$ $\text{H}_3\text{C} \cdot \text{HC} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	152,23	$\frac{20^\circ}{4}$ 0,916	201–3	7,93
7215	Thymochinon	CH_3 $\text{O} : \text{C}_6\text{H}_4 : \text{O}$ $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	164,20		232	7,662
7216	Thymohydrochinon	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2 \cdot \text{CH}_3$ OH	166,21		290	6,945
7217 1817	Thymol	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	150,21	$\frac{25^\circ}{25}$ 0,972	232 ⁷⁵² mm	6,532
7218	Thymolacetat	$\text{C}_{10}\text{H}_{18} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	192,25	$\frac{0^\circ}{0}$ 1,009	245 ⁷⁵⁷ mm	6,537
7219	Thymoläthyläther	$\text{C}_{10}\text{H}_{18} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	178,14	$\frac{20^\circ}{20}$ 0,933	226,9	6,536
7220 1583	Thymolmethyläther	$\text{C}_{10}\text{H}_{18} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	164,12	$\frac{20^\circ}{4}$ 0,954	215	6,536

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7221	Thymolphenylläther	$C_{10}H_{12} \cdot O \cdot C_6H_5$ 	226,14	$\frac{20^\circ}{1,0114}$		296,8		6,536
7222	Thymol- phthalein		430,52		252-3		I. A., Aceton, H ₂ SO ₄ , verd. Alkali; nl. W.	18(381)
7223	Thymol- sulfonsäure-(4)		248,29		115-6		II. W.	11,267
7224	o-Thymotinsäure		194,22		127	subl.	0,01 k. W.; I. A., Bzl., Ä.	10,280
7225	Thymylamin		149,23			230	I. A., Ä.; swl. W.	12,1171

7226	<i>dl</i> -Thyroxin		776,93		232 (Zers.)	I. Alkali; nl. W., A., Å.	14,671
7227 936	Tiglinaldehyd	CH ₃ ·CH: C(CH ₃) CHO	84,11	$\frac{20^\circ}{4}$ 0,870	116,5		1,733
7228 717	Tiglinsäure, s. Nr. 3020		128,09	$\frac{20^\circ}{4}$ 0,924	152		2,431
7229 649	Tiglinsäure-äthylester	CH ₃ ·CH: C(CH ₃)·CO ₂ ·C ₂ H ₅	178,22	$\frac{100^\circ}{4}$ 0,966	300	II. h. A., Å.; nl. W.	5,656
7230	Tolan	C ₆ H ₅ ·C: C·C ₆ H ₅					
7231	o-Tolidin, s. Nr. 3078		399,43				14,796
7232	m-Tolidin, s. Nr. 3077		122,12				7,645
7233	o-Tolidin- disulfonsäure-(6,6')	[(CH ₃)(NH ₂)C ₆ H ₄ ·(SO ₃ H)-] ₂ ·1/4 H ₂ O				0,218° (wf.); nl. Eg., A., Å. II. A., Å.; wl. k. W.	12,772
7234	Toluchinon	O: C ₆ H ₄ (CH ₃): O	107,15	$\frac{20^\circ}{4}$ 0,999	199,7	∞ A., Å.; 1,525° W.; I. verd. S.	12,853
7235 2318	o-Toluidin	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·NH ₂	107,15	$\frac{20^\circ}{4}$ 0,989	203,3	∞ A., Å.; wl. W.	12,880
7236 2305	m-Toluidin	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·NH ₂	107,15	$\frac{50^\circ}{50}$ 0,973	200,3	0,7421° W., 1,132° W.; II. A., Å.; I. CS ₂ , verd. S.	12,880
7237 2142	p-Toluidin	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·NH ₂	143,62		242	I. W.; wl. A.	12,782
7238	o-Toluidin- hydrochlorid	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·NH ₂ ·HCl	143,62		250	96,312° W.; 61,9° A.	12,856
7239	m-Toluidin- hydrochlorid	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·NH ₂ ·HCl	143,62		243	22,911° W.; 2517° A.; nl. Bzl., Å.	12,896
7240	p-Toluidin- hydrochlorid	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·NH ₂ ·HCl		$\frac{15^\circ}{15}$ 0,998	205,2700 mm	∞ A., Å.; nl. W.	9,466
7241	o-Tolunitril	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·CN	117,14		-13		

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	ZB
7242	m-Tolunitril	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CN	117,14	0,976 ^{15°} 30°	-23	210 ⁷⁷³ mm	0,09 k. W.; 1,7 h. wss. Ä.	9,477
7243	p-Tolunitril	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CN	117,14	0,981 ³⁰ 20°	29,5	217,6	II. A., Ä.; nl. W.	9,489
7244 1484	Toluol	CH ₃ · C ₆ H ₅	92,13	0,866 ⁴	-95	110,8	∞ abs. A., Ä.; I. Aceton; nl. W.	5,280
7245	4-o-Toluolazo- naphthylamin-(1)	CH ₃ · C ₆ H ₄ · N : N · C ₁₀ H ₇ · NH ₂	261,31		99		II. A., Bzl., Ä.; nl. W.	16,365
7246	Toluol-disulfonsäure- (2,4)	CH ₃ · C ₆ H ₄ · (SO ₃ H) ₂	252,25				I. W.	11,204
7247	Toluoldisulfonsäure, Na-Salz	CH ₃ · C ₆ H ₄ · (SO ₃ Na) ₂ · 7 H ₂ O	422,34				I. W.	11,205
7248	p-Toluolsulfinsäure	CH ₃ · C ₆ H ₄ · SO ₃ H	156,19		85-90		II. A., Ä.; I. h. Bzl.; wl. W.	11,9
7249	p-Toluolsulfinsäure, Na-Salz	C ₆ H ₄ O ₂ SNa · 2 H ₂ O	214,22			126 ¹⁰ mm	I. W.	11,11
7250	o-Toluolsulfochlorid	CH ₃ · C ₆ H ₄ · SO ₂ Cl	190,64	1,344 ^{17°}	67,5	134,5 ¹⁰ mm	nl. W.	11,86
7251	p-Toluolsulfochlorid	CH ₃ · C ₆ H ₄ · SO ₂ Cl	190,64		69	128,8 ^{0,1} mm	I. A., Bzl., Ä.; nl. W.	11,103
7252	o-Toluolsulfonsäure	CH ₃ · C ₆ H ₄ · SO ₃ H · 2 H ₂ O	208,23				II. W.; I. A.	11,83
7253	m-Toluolsulfonsäure	CH ₃ · C ₆ H ₄ · SO ₃ H (+ H ₂ O)	172,19				II. W.; I. A.	11,94
7254	p-Toluolsulfonsäure	CH ₃ · C ₆ H ₄ · SO ₃ H · H ₂ O	190,21		104-5	146-7 ^{0,1} mm	II. W.; I. A.	11,97
7255	p-Toluolsulfonsäure, Na-Salz	CH ₃ · C ₆ H ₄ · SO ₃ Na · 2 H ₂ O	230,22				I. W.	11,99
7256	p-Toluolsulfonsäure- äthylamid	CH ₃ · C ₆ H ₄ · SO ₂ · NH · C ₂ H ₅	199,26		61,3			11,105
7257	p-Toluolsulfonsäure- amid	CH ₃ · C ₆ H ₄ · SO ₂ · NH ₂	171,21		137		0,2 ^{9°} W.; 7,4 ^{5°} A.	11,104
7258	o-Toluolsulfonsäure- amid	CH ₃ · C ₆ H ₄ · SO ₂ · NH ₂	171,21		156		0,11 ^{9°} W.; 3,57 ^{5°} A.	11,86
7259	p-Toluolsulfonsäure- anilid	CH ₃ · C ₆ H ₄ · SO ₂ · NH · C ₆ H ₅	247,30		103		II. A.	12,567

7260	p-Toluolsulfonsäure-n-butylamid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_4\text{H}_9$	227,31	$\frac{20^\circ}{1,120}^4$	41–2,5	163–5 ³ mm 210 ²¹ mm	II. $\bar{A}$; I. A.; nl. W.	— 2 E 11,46 2 E 11,45
7261	p-Toluolsulfonsäure-butylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	228,30					
7262	p-Toluolsulfonsäure- $[\beta$ -Chlor-äthylester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	234,70		19–20			
7263	p-Toluolsulfonsäure- $[\beta$ -Chlor-phenylester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}$	282,74		68–70			—
7264	p-Toluolsulfonsäure- $[\beta$ -Chlor-phenylester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}$	282,74	$\frac{20^\circ}{1,2674}^4$	78–80		II. $\bar{A}$; I. h. A.; nl. W.	—
7265	p-Toluolsulfonsäure- $[\beta$ -chlor-propylester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	248,72			150–1 ^{2,5} mm		2 E 11,45
7266	p-Toluolsulfonsäure-di-n-butylamid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{N} \cdot (\text{C}_4\text{H}_9)_2$	283,42			233–4 ²⁰ mm	I. A., $\bar{A}$; nl. W.	—
7267	p-Toluolsulfonsäure- $[\beta$ -4-dichlor-phenylester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{Cl}_2$	317,18		125		I. h. A.; nl. W., $\bar{A}$.	2 E 11,47
7268	p-Toluolsulfonsäure-dimethylamid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	199,26		86–7		II. $\bar{A}$, wl. A.; nl. W.	2 E 11,56
7269	p-Toluolsulfonsäure-methylamid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3$	185,24		77–8		II. A.; swl. W.	11,105
7270	p-Toluolsulfonsäure-methylamid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	261,33		93–4		II. A., $\bar{A}$.	12,575
7271	p-Toluolsulfonsäure-methylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3 \cdot \text{CH}_3$	186,22		28		II. A., $\bar{A}$; I. Bzl.; nl. W.	11,99
7272	p-Toluolsulfonsäure-phenylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	248,29	$\frac{20^\circ}{1,144}^4$	94–5		II. A., Bzl., $\bar{A}$; nl. W.	11,95
7273	p-Toluolsulfonsäure-propylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	214,27			189 ⁶ mm	I. A., $\bar{A}$; nl. W.	2 E 11,45
7274	p-Toluolsulfonsäure-p-tolidid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	261,33		117–8		II. h. A.	12,981
7275	p-Toluolsulfonsäure-o-tolyester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	262,31		54–5			11,100
7276	p-Toluolsulfonsäure- $[\beta$ -4,6-tribrom-phenylester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_2\text{Br}_3$	485,01	$\frac{20^\circ}{1,039}^4$	113–4		I. A., $\bar{A}$; nl. W.	2 E 11,47
7277 2094	o-Toluyaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	120,14	$\frac{20^\circ}{1,019}^4$		197	∞ A., $\bar{A}$; wl. W.	7,295
7278 2011	m-Toluyaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	120,14	$\frac{16,7^\circ}{1,019}^4$		199	∞ A., $\bar{A}$; wl. W.	7,296
7279 2074	p-Toluyaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	120,14	$\frac{115^\circ}{1,019}^4$		204–5	∞ A., $\bar{A}$; wl. W.	7,297
7280 1699	o-Toluylsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	136,14	$\frac{1,062}{1,062}^4$	104–5	259 ⁷⁵¹ mm	II. A.; I. h. W., Chit.	9,462

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7281 1691	m-Toluylsäure	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	136,14	$\frac{112^{\circ}}{1,054}$	110-1	263	II. A., Ä.; 0,09 ¹⁵ W., 1,6 ¹⁰⁰ W.	9,475
7282	p-Toluylsäure	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CO ₂ H	136,14	$\frac{25^{\circ}}{1,032}$	179-80	274-5	II. A., Ä.; swl. h. W.	9,483
7283 1691	o-Toluylsäure- äthylester	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CO ₂ · C ₂ H ₅	164,20	$\frac{20^{\circ}}{1,032}$	<-10	227	∞ A., Ä.; nl. W.	9,463
7284 1621	m-Toluylsäure- äthylester	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CO ₂ · C ₂ H ₅	164,20	$\frac{20^{\circ}}{1,030}$		23 ₁ ⁷⁵⁰ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	9,476
7285 1679	p-Toluylsäure- äthylester	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CO ₂ · C ₂ H ₅	164,20	$\frac{20^{\circ}}{1,024}$		235,5	∞ A., Ä.; nl. W.	9,485
7286	o-Toluylsäure-amid	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CO · NH ₂	135,16		147		II. h. W., A.; I. Ä.	9,465
7287	m-Toluylsäure-amid	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CO · NH ₂	135,16		97		I. A.; swl. Bzl., Ä.	9,477
7288	p-Toluylsäure-amid	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CO · NH ₂	135,16		165		I. h. W., A., Ä.	9,486
7289	o-Toluylsäure- anhydrid	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · CO) ₂ O	254,27		39	> 325		9,464
7290	o-Toluylsäure- methylester	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CO ₂ · CH ₃	150,17	1,073 ¹⁵	<-50	213	∞ A., Ä.; nl. W.	9,463
7291	m-Toluylsäure- methylester	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CO ₂ · CH ₃	150,17	1,066 ¹⁵		215	nl. W.	9,475
7292	p-Toluylsäure- methylester	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CO ₂ · CH ₃	150,17		33-4	217	II. A., Ä.; nl. W.	9,484
7293	p-Tolyl-aceton	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CH ₂ · CO · CH ₃	148,09			233		7,318
7294	p-Tolyl-bor-difluorid	CH ₃ · C ₆ H ₄ · BF ₂	139,95		88-9	95-7	I. A., Bzl.; zers. W.	—
7295	o-Tolyl-essigsäure	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CH ₂ · CO ₂ H	150,17				I. h. W.	9,527
7296	m-Tolyl-essigsäure	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CH ₂ · CO ₂ H	150,17		60,5 bIs 1,5 92-4		I. h. W.	9,528
7297	p-Tolyl-essigsäure	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CH ₂ · CO ₂ H	150,17			265-7	I. h. W., A., Bzl., Ä.	9,530

7298	o-Tolylharnstoff	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	150,18	190-2		0,2545° W.; I. h. W., A., Ä.	12,801
7299	m-Tolylharnstoff	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	150,18	142-3			12,862
7300	p-Tolylharnstoff	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	150,18	180-1		0,345° W.; 0,0623° Ä.; I. A.	12,941
7301	o-Tolylhydrazin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2$	122,17	59		II. A., Ä.; wl. Lg.	15,496
7302	m-Tolylhydrazin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2$	122,17		240-4	I. A., Chlf., Ä.; nl. W.	15,506
7303	p-Tolylhydrazin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2$	122,17	65-6	240-4 (Zers.)	II. A., Ä.; I. Bzl.; wl. W.	15,510
7304	o-Tolylhydrazin- hydrochlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl} \cdot \text{H}_2\text{O}$	176,65			I. W., A.	15,496
7305	m-Tolylhydrazin- hydrochlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$	158,63			I. W., A., Ä.	15,506
7306	p-Tolylhydrazin- hydrochlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$	158,63			I. W.; wl. A.; nl. Ä.	—
7307	o-Tolylhydroxylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{OH}$	123,15	44		I. A., Ä.; wl. Lg.	15,13
7308	m-Tolylhydroxylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{OH}$	123,15	68,5		I. A., Ä.; wl. h. W., Lg.	15,14
7309	p-Tolylhydroxylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH} \cdot \text{OH}$	123,15	93-4		I. k. W., 5 h. W.; II. A.; I. Ä.; wl. Bzl.	15,15
7310	o-Tolyl-isocyanat	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{CO}$	133,14		184-7	I. Ä.; nl. W.; zers. W., h. Ä.	12,812
7311	m-Tolyl-isocyanat	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{CO}$	133,14		195-8	I. A., Ä.; nl. W.	12,864
7312	p-Tolyl-isocyanat	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{CO}$	133,14		187 ⁷⁵¹ mm		12,955
7313	o-Tolylisothiocyanat	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{CS}$	149,20		239	∞ Ä.; II. A.; nl. W.	12,813
7314	m-Tolylisothiocyanat	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{CS}$	149,20	<-20	244 ⁷³² mm		12,865
7315	p-Tolylisothiocyanat	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N} : \text{CS}$	149,20	26	237	I. Ä.; zers. h. W., h. Ä.	12,956
7316	α-naphthylamin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	233,30	94-5		II. A., Bzl., Ä.	12,1225
7317	β-naphthylamin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	233,30	95-6	400-5	II. A., Chlf., Lg., Bzl., Aceton, Ä.	12,1277
7318	p-Tolyl- α-naphthylamin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	233,30	78-9	236 ¹⁵ mm	I. h. Ä., Bzl., Ä.; wl. h. p. Ä.	12,1225
7319	p-Tolyl- β-naphthylamin	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	233,30	102-3		I. Bzl.; wl. Lg., k. Ä.	12,1277

7332	Triäthanolamin- hydrochlorid	$C_6H_5 \cdot O_2N \cdot HCl$	185,65	177	117 ¹⁸ mm	4,285
7333	Triäthyl-äthyl- phenyl-monosilan	$C_6H_5 \cdot C_2H_5Si(C_2H_5)_2$	220,25	0,8950	194	16,901
7334 1344	Triäthyl-aluminium	$Al(C_2H_5)_3$	114,15	$\frac{20}{20}$	—	4,643
7335 167	Triäthylamin	$(C_2H_5)_3N$	101,19	0,729 ²⁰	89,4	4,99
7336	Triäthylamin- hydrobromid	$(C_2H_5)_3N \cdot HBr$	182,11	1,322	subl. >225	4,101
7337	Triäthylamin- hydrochlorid	$(C_2H_5)_3N \cdot HCl$	137,05	$\frac{21}{4}$	248	—
7338	Triäthyl- monosilan	$C_4H_9Si(C_2H_5)_2$	186,4	0,7835	subl. >245	4,101
7339 1205	Triäthylarsin	$(C_2H_5)_3As$	162,09	$\frac{20}{17}$	211	—
7340	1, 2, 4-Triäthylbenzol	$C_9H_8(C_2H_5)_3$	162,26	0,882 ⁴	141 (Zers.)	4,602
7341 1478	1, 3, 5-Triäthylbenzol	$C_9H_8(C_2H_5)_3$	162,26	$\frac{20}{20}$	217–8 ⁷⁵⁵ mm	5,448
7342	Triäthyl- butyl-monosilan	$(C_4H_9)_2Si(C_2H_5)_2$	172,4	0,7786	217	5,449
7343	Triäthyl- decyl-monosilan	$C_{10}H_{21}Si(C_2H_5)_2$	256,5	0,8036 ²⁰	192	4(580)
7344	Triäthylenglykol	$(HO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot O \cdot CH_2)_2$	150,17	1,125 ²⁰	293	—
7345	Triäthylenglykol- diacetat	$(CH_3 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot O \cdot CH_2)_2$	234,24	—	290	1,468
7346	Triäthyl- tetramin	$(H_2N \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CH_2)_2$	146,24	0,98215 ⁰	300	2,141
7347	Triäthyl- essigsäure	$(C_2H_5)_3C \cdot COOH$	144,12	—	266–7	4,255
7348	Triäthyl- heptylmonosilan	$(C_2H_5)_2Si(C_2H_5)_2$	214,4	0,7907	202	2,352
7349	Triäthyl- hexylmonosilan	$C_2H_5Si(C_2H_5)_2$	200,4	0,7880	247	—
7350	Triäthyl- isobutylmonosilan	$(C_2H_5)_2Si(C_2H_5)_2$	328,44	0,785	230	4(580)
7351	Triäthyl- isobutylmonosilan	$C_4H_9Si(C_2H_5)_2$	172,25	0,784	205	4(580)
7352	Triäthyl- monosilan	$(C_2H_5)_3SiH$	116,17	0,7510 ⁰	187	4,625
				39,5	107	

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7353	Triäthyl- phenylmonosilan	$C_4H_9Si(C_6H_5)_3$	199,22	$\frac{15^\circ}{0,906 \frac{5}{20^\circ}}$		239		16,901
7354 215	Triäthylphosphat	$(C_2H_5 \cdot O)_3PO$	182,16	$\frac{15^\circ}{1,068 \frac{4}{20^\circ}}$		215-6	100 ²⁵ ° W.; I. A., Ä.	1,332
7355 1074	Triäthylphosphin	$(C_2H_5)_3P$	118,16	$\frac{15^\circ}{0,800 \frac{4}{20^\circ}}$		127,5 ⁷⁴ mm	∞ A., Ä.; nl. W.	4,582
7356	Triäthylphosphinoxid	$(C_2H_5)_3PO$	134,16		52-3	242,8-3,0	∞ W., A.; wl. Ä.; nl. wss. KOH	4,592
7357	Triäthylphosphinsulfid	$(C_2H_5)_3PS$	150,22		94	bei Luftzutritt leuchtende Dämpfe		4,592
7358 278	Triäthylphosphit	$(C_2H_5 \cdot O)_3P$	166,16	$\frac{20^\circ}{0,969 \frac{4}{20^\circ}}$		155-7	II. A., Ä.; nl. W.	1,330
7359	Triäthyl- propylmonosilan	$C_4H_9Si(C_2H_5)_3$	158,13	0,7724		173	I. A., Ä.; nl. W.	4(580)
7360	Triäthylstibin	$Sb(C_2H_5)_3$	208,94	1,324 ¹⁶ °	-29	159,5	I. A., Ä.; nl. W.	4,618
7361	Triäthylzinchlorid	$(C_2H_5)_3SnCl$	241,34	1,428 ⁸ °	15,5	208-10	I. org. Lösungs- mitteln; nl. k. W. I. Bzl., Ä.; wl. A.; nl. W.	4,633
7362	Triakontan	$CH_3 \cdot [CH_2]_{18} \cdot CH_3$	422,80	fl.	65,9	235 ¹ mm	I. A., Ä.; nl. W.	1,176
7363	2,4,3'-Triamino- azobenzol	$H_2N \cdot C_6H_4N:N \cdot C_6H_5(NH_2)_2$	227,26	0,780 ^{65,9} °	143,5		I. h. W.; swl. h. A.; nl. Ä.	16,386
7364	2,3,5-Triamino- benzoesäure	$(H_2N)_3C_6H_3 \cdot CO_2H$	167,17				I. h. W.; swl. h. A.; nl. Ä.	14,455
7365	3,4,5-Triamino- benzoesäure	$(H_2N)_3C_6H_3 \cdot CO_2H \cdot \frac{1}{2} H_2O$	176,17		-H ₂ O, >100		I. h. W.; nl. A., Ä.	14,455
7366	3,4,5-Triamino- benzoesäure- hydrochlorid	$(H_2N)_3C_6H_3 \cdot CO_2H \cdot 3HCl$	276,56				I. W.; wl. A.; nl. Ä.	14,455
7367	1,2,3-Triamino-benzol	$C_6H_4(NH_2)_3$	123,16		103	336	II. W., A., Ä.	13,294
7368	1,2,4-Triamino-benzol	$C_6H_4(NH_2)_3$	123,16		<100	340	II. W., A.; wl. Ä., Chlf.	13,294
7369	1,2,4-Triamino-benzol- hydrochlorid	$C_6H_4(NH_2)_3 \cdot 2HCl$	196,09		225		I. W.; wl. HCl; swl. A.	13,295

7370	1,3,5-Triamino-benzol- hydrochlorid	$C_6H_4(NH_2)_3 \cdot 3HCl$	232,55		257		13,299
7372	2,4,6-Triamino-phenol	$(H_2N)_3C_6H_2 \cdot OH$	139,16				13,569
7373	1,2,3-Triamino-propan	$H_2N \cdot CH_2 \cdot CH(NH_2) \cdot CH_2 \cdot NH_2$	89,14			I. W.	4,274
7375	2,4,6-Triamino-toluol- hydrochlorid	$(H_2N)_3C_6H_2 \cdot CH_3 \cdot 3HCl$	246,58			I. W.; zers. h. W.	13,303
7376	Triaminotriphenyl- carbinol (Pararosanilin), s. Nr. 6197						
7377	Hexaäthyl-4,4',4''- triaminotriphenyl- carbinol	$[(C_2H_5)_2N \cdot C_6H_4]_3C \cdot OH$	473,68			nl. W.; schw. zers. A.	13,759
7378	2,4',4''-Triamino- triphenylmethan	$(H_2N \cdot C_6H_4)_3CH$	289,37		165		13,311
7379	3,4',4''-Triamino- triphenylmethan	$(H_2N \cdot C_6H_4)_3CH$	289,37		150	I. A.; wl. Ä.; swl. Lg.	13,312
7380	4,4',4''-Triamino- triphenylmethan (Pareleukanilin)	$(H_2N \cdot C_6H_4)_3CH$	289,37		207-8	I. abs. Ä.; Bzl; wl. k. W.	13,313
7381	Triamylamin	$(CH_3 \cdot [CH_2]_4N$	227,42		240-5		4(378)
7382	Tri-d-amyllam	$[C_4H_9 \cdot CH(CH_3) \cdot CH_3]_3N$	227,42	0,796 ^{13°}	230-7	∞ Ä.; II. Ä.; nl. W.	4,179
7383	1,2,4-Triazol	$HC \equiv N$ $HN : N : CH$	69,07		120-1	II. W., Ä.; wl. Ä.	26,13
7384	Tribenzamid	$(C_6H_5 \cdot CO)_3N$	329,34		207-8	I. h. Bzl.; swl. Ä.; nl. k. Ä.	9,214
7385	Tribenzol	$(C_6H_5 \cdot CO)_2CH \cdot O \cdot CO \cdot C_6H_5$	404,40	1,228 ^{12°}	76,5	II. h. Ä., h. Bzl., h. Ä.	9,140
7386	Tribenzoylmethan	$\alpha: (C_6H_5 \cdot CO)_2C : C(OH) \cdot C_6H_5$ $\beta: (C_6H_5 \cdot CO)_3CH$	328,35 328,35		155 228-31	I. Ä., Aceton; II. Chlf. 0,01 k. Ä., 0,2 Chlf., 0,5 k. Aceton, nl. 10 %ig. Na ₂ CO ₃	7,877
7387	Tribenzylamin	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_3N$	287,39	95° 0,991 ⁴	92-3	I. h. Ä., Ä.; swl. W.	12,1038
7388	Tribenzylzinchlorid	$(C_6H_5 \cdot CH_2)_3SnCl$	427,54		142,4	I. Ä.; nl. W., A.	16,915
7389	Tribromacetamid	$Br_2C \cdot CO \cdot NH_2$	295,79		121-2	I. h. Ä., h. Ä.; swl. Bzl.	2,221
7390	2,4,6-Tribrom- acetanilid	$Br_2C_6H_3 \cdot NH \cdot CO \cdot CH_3$	371,88		232		12,665

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7391 2404	1, 1, 2-Tribrom-äthan	Br · CH ₂ · CHBr ₂	266,79	$\frac{20^\circ}{2,579 \frac{4}{}}$	-26	187-8 ¹⁵¹ mm		1,93
7392	β, β -Tribrom- äthylalkohol (Avertin)	Br ₂ C · CH ₂ · OH	282,79		79-80	92-3 ¹⁰ mm	2,54 ¹⁰ W.; l. A., Bzl., Ä.	2 E 1,388
7393 2442	Tribrom-äthylen	Br · CH : CBr ₂	264,78			163-4		1,191
7394	2, 3, 4-Tribrom-anilin	Br ₃ C ₆ H ₃ · NH ₂	329,85		100,6		ll. A., Bzl.; wl. W.	12,662
7395	2, 3, 5-Tribrom-anilin	Br ₃ C ₆ H ₃ · NH ₂	329,85		91			12,662
7396	2, 4, 5-Tribrom-anilin	Br ₃ C ₆ H ₃ · NH ₂	329,85	$\frac{20^\circ}{2,708^{20,5^\circ}}$	85-6		ll. A., Bzl., Ä.	12,662
7397	2, 4, 6-Tribrom-anilin	Br ₃ C ₆ H ₃ · NH ₂	329,85	$\frac{20^\circ}{2,35^{20}}$	119-20	300	ll. h. A., Ä.; l. Chlf.; nl. W.; l. A., Ä.; nl. W.	12,663
7398	3, 4, 5-Tribrom-anilin	Br ₃ C ₆ H ₃ · NH ₂	329,85		118-9		115° A.	12,668
7399	2, 4, 6-Tribrom-anisol	Br ₃ C ₆ H ₃ · O · CH ₃	344,86		87-8			6,205
7400	2, 4, 6-Tribrom- benzoesäure	Br ₃ C ₆ H ₃ · CO ₂ H	358,84		187		0,35 ¹⁵ ° W.; 0,55 ¹⁰⁰ ° wss. A.	9,360
7401	3, 4, 5-Tribrom- benzoesäure	Br ₃ C ₆ H ₃ · CO ₂ H	358,84		234-5		l. A., h. Ä.; swl. h. W.	9,361
7402	1, 2, 3-Tribrom-benzol	C ₆ H ₃ Br ₃	314,83	2,658	87,4			5,213
7403	1, 2, 4-Tribrom-benzol	C ₆ H ₃ Br ₃	314,83		44-5	275-6	ll. h. A., Bzl., Ä.; nl. W.	5,213
7404	1, 3, 5-Tribrom-benzol	C ₆ H ₃ Br ₃	314,83		119-20	271 ⁶⁵ mm	l. A.; wl. h. A.; nl. W.	5,213
7405 2270	1, 2, 3-Tribrom-butan	CH ₃ · [CHBr] ₂ · CH ₂ Br	294,84	$\frac{16^\circ}{2,190 \frac{4}{}}$	-19	110-3 ¹⁹ mm		2,121
7406	Tribromdichloräthan, s. Nr. 2871-72							
7407	Tribromessigsäure	Br ₃ C · CO ₂ H	296,78		135	245 (Zers.)	ll. W., A., Ä.; zers. h. W.	2,220

7408	Tribromessigsäure- äthylester	$\text{Br}_3\text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	324,83	$\frac{20^\circ}{2,230}$	225	∞ A., Ä.; nl. W.	2,221
7409	2,4,6-Tribrom- mesitylen	$\text{Br}_3\text{C}_6(\text{CH}_3)_3$	356,91		223-3	I. Bzl.; swl. h. A.; nl. W.	5,409
7410	2-Tribrommethyl- chinolin	$\text{C}_8\text{H}_6\text{N} \cdot \text{CBr}_3$	379,90	$\frac{14^\circ}{2,211}$	127-8	nl. W., A., Ä.	2E20,243
7411	1,2,3-Tribrom-2- methylpropan	$(\text{CH}_3\text{Br})_2\text{CBr} \cdot \text{CH}_3$	294,84		222-5	nl. W.	1,128
7412	1,1,1-Tribrom-2- methylpropanol-(2)	$(\text{CH}_3)_3\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CBr}_3$	310,84		167-76	I. A., Ä.; wl. W.	1(193)
7413	1,3,6-Tribrom- naphthol-(2)	$\text{Br}_3\text{C}_{10}\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	380,89	$\frac{14^\circ}{2,095}$	155		6,652
7414	1,2,3-Tribrom-pentan	$\text{CH}_3\text{Br} \cdot [\text{CHBr}]_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	308,82		125-8 ²¹ mm		2 E 1,98
2197 7415	2,3,5-Tribrom-phenol	$\text{Br}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	330,83	$\frac{20^\circ}{2,55}$	92,5		6,203
7416	2,4,6-Tribrom-phenol	$\text{Br}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	330,83		96	subl.	
7417	1,1,2-Tribrom-propan	$\text{CHBr}_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3$	280,79	$\frac{20^\circ}{2,356}$	201 (Zers.)	0,0115° W.; 50 ²⁵ ° Bzl.; 12 ³⁰ ° CCl ₄ ; II. A., Aceton; I. Ä.	1,112
7418	1,2,2-Tribrom-propan	$\text{CH}_3\text{Br} \cdot \text{CBr}_2 \cdot \text{CH}_3$	280,79	$\frac{20^\circ}{2,3312}$	190-1		1,112
7419	1,2,3-Tribrom-propan	$\text{CH}_3\text{Br} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	280,79	$\frac{20^\circ}{2,43623}$	219-21	I. A., Ä.; nl. W.	1,112
2444 7420	2,4,6-Tribrom-resorcin	$\text{Br}_3\text{C}_6\text{H}(\text{OH})_2$	346,83		16-7	I. h. A., Ä.; wl. k. W.	6,822
7421	2,3,4-Tribrom-toluol	$\text{Br}_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{CH}_3$	328,80		111		5,309
7422	2,3,5-Tribrom-toluol	$\text{Br}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_3$	328,80		45		5,309
7423	2,3,6-Tribrom-toluol	$\text{Br}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_3$	328,80		54		5,309
7424	2,4,5-Tribrom-toluol	$\text{Br}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_3$	328,80		60,5		5,309
7425	2,4,6-Tribrom-toluol	$\text{Br}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_3$	328,80		113,5		5,309
7426	3,4,5-Tribrom-toluol	$\text{Br}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_3$	328,80		66		5,309
7427 522	Tributylamin	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_4\text{H}_9\text{N}$	185,34	$\frac{20^\circ}{0,778}$	89		5,309
					216,5 ⁷⁶¹ mm	∞ Ä.; I. A.; nl. W.	4,157

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7428	Tributylcarbinol	(CH ₃ ·[CH ₂] ₃) ₃ C·OH	200,35	$\frac{18^{\circ}}{0,804}$	20	120 ¹⁰ mm	I. A., Ä.; nl. W.	2 E 1,464
7429	Tri-(tert.-butyl-phenyl)-phosphat (Phosphien-7)	[(CH ₃) ₃ C·C ₆ H ₄ ·O] ₃ PO	494,59	$\frac{25^{\circ}}{0,976}$	102-5	300 ⁵ mm	∞ CCl ₄ , Bzl.; 2 ²⁵ ° A.; nl. W.	1,524
7430	Tributylphosphat	(CH ₃ ·[CH ₂] ₃ ·O) ₃ PO	266,32		< -80	270 (Zers.)	∞ A., Ä.; 0,6 W.	2 E 1,397
7431	Tricarballdisäure	(HO ₂ C·CH ₂) ₃ CH·CO ₂ H	176,12		165-6	zers.	41 ⁵ ° W., 118° Ä.; II. A.	2,815
7432	Tricarbondisulfid	S:C:C:S	100,15			60-70 i. v.	II. Bzl., A., Ä.	3,207 I(412)
7433	Trichloracetal	Cl ₃ C·CH(O·C ₂ H ₅) ₂	221,52	1,266 ¹⁵ °		197	∞ A., Ä.; 0,5 W.	1,621
7434	Trichloracetamid	Cl ₃ C·CO·NH ₂	162,42		141	238-9 ⁷⁴⁶ mm	II. A., Ä.; swl. W.	2,211
7435	2,3,4-Trichlor- acetanilid	Cl ₃ C ₃ H ₄ ·NH·CO·CH ₃	238,51		122			12,626
7436	2,4,5-Trichlor- acetanilid	Cl ₃ C ₂ H ₃ ·NH·CO·CH ₃	238,51		190			12,627
7437	2,4,6-Trichlor- acetanilid	Cl ₃ C ₂ H ₂ ·NH·CO·CH ₃	238,51		203-4		I. 50 % ig. Eg ₂ A.; swl. CS ₂ , Ä.	12,628
7438	α, α, α'-Trichlor-aceton	CCl ₃ ·CO·CH ₃	161,40			149 ⁷⁶⁴ mm		1,655
7439	α, α, α'-Trichlor-aceton	CHCl ₂ ·CO·CH ₂ Cl	161,40			172		1,655
7439a	4, ω, ω-Trichlor- acetophenon	ClC ₆ H ₄ ·CO·CHCl ₂	232,41		51	178 ⁴⁵ mm		7,283
7440	Trichloracetylchlorid	Cl ₃ C·COCl	181,85	1,629 ^{16,5} °		118	zers. W., A.	2,210
7441	Trichloracrylsäure	Cl ₃ C·CCl·COOH	175,38		72,9	223	I. A., Ä.	2,402
7442	1, 1, 1-Trichlor-äthan	CH ₃ ·CCl ₃	133,42	$\frac{20^{\circ}}{1,325}$		74,1	∞ A., Ä.; nl. W.	1,85
7443	1, 1, 2-Trichlor-äthan	ClCH ₂ ·CHCl ₂	133,42	$\frac{25,5^{\circ}}{1,441}$	-36 bis 37	113,5	∞ A., Ä.; 0,44 ²⁰ ° W.	1,85

7444	β, β -Trichlor- äthylalkohol	$\text{Cl}_3\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	149,42	1,550 ^{23,3°} 20°	17,8	151 ⁷³⁷ mm	∞ A., $\tilde{A}$., swl. W.	1,338
7445 1322	Trichlor-äthylen	$\text{ClCH} \cdot \text{CCl}_2$	131,40	1,466 ²⁰	-73	87,2	∞ A., $\tilde{A}$., 0,125° W.	1,187
7446	Trichloräthyliden- glucose	$\text{CCl}_2 \cdot \text{HC} \begin{array}{c} \diagup \diagdown \\ \diagdown \diagup \end{array} \begin{array}{c} \diagup \diagdown \\ \diagdown \diagup \end{array} \text{O} \begin{array}{c} \diagup \diagdown \\ \diagdown \diagup \end{array} \text{C}_6\text{H}_9\text{O}(\text{OH})_2$	309,54	19,4 ⁰	187		II. $\tilde{A}$., 0,913° W., 6,621° A.	31,151
7447	Trichlor- äthylmonosilan	$\text{C}_6\text{H}_5\text{SiCl}_3$	163,4	1,2388 ⁴	-105,6	97,9		4,630
7448	2, 3, 4-Trichlor-anilin	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$	196,47		67,5	292 ^{77,4} mm	II. A., I. Lg.	12,626
7449	2, 4, 5-Trichlor-anilin	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$	196,47		96	270	I. 50%ig. Eg., A., CS ₂ swl. Lg.	12,627
7450	2, 4, 6-Trichlor-anilin	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$	196,47		77,5 bis 78,5	262 ^{74,6} mm	I. A., $\tilde{A}$., nl. H ₃ PO ₄	12,627
7451	3, 4, 5-Trichlor-anilin	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$	196,47		100			12,630
7452	2, 4, 6-Trichlor-anisol	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	211,45		60	240 ⁷³⁸ mm		6,192
7453	2, 3, 4-Trichlor- benzoesäure	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	225,47		186		I. A., $\tilde{A}$., swl. W.	9,345
7454	2, 3, 5-Trichlor- benzoesäure	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	225,47		163		I. A., $\tilde{A}$., swl. k. W.	9,345
7455	2, 4, 5-Trichlor- benzoesäure	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	225,47		163-4	subl.	I. k. abs. A., swl. k. W.	9,345
7456	2, 4, 6-Trichlor- benzoesäure	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	225,47		164		I. A., $\tilde{A}$., swl. W.	9,345
7457	3, 4, 5-Trichlor- benzoesäure	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	225,47		203	subl.	I. A., $\tilde{A}$., swl. k. W.	9,346
7458 2273	1, 2, 3-Trichlor-benzol	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_3$	181,46		52-3	218-9	wl. A., nl. W.	5,203
7459	1, 2, 4-Trichlor-benzol	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_3$	181,46	1,446 ^{26°}	17	213	nl. W.	5,204
7460	1, 3, 5-Trichlor-benzol	$\text{C}_6\text{H}_3\text{Cl}_3$	181,46		63,5	208,5 ⁷⁶⁴ mm	wl. A., nl. W.	5,204
7461	2, 2, 2-Trichlor-1- brom-äthan	$\text{Cl}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	212,32	1,884 ^{14,5°}		151-3		1,90
7462	1, 2, 2-Trichlor-1- brom-äthan	$\text{CHClBr} \cdot \text{CHCl}_2$	212,32	1,9592 ⁴ 0°	44,6	172		2 E 1,61
7463 1893	Trichlor-brom-methan	CBrCl_3	198,29	2,055 ⁴	-21	104	∞ A., $\tilde{A}$., nl. W.	1,67
7464	α, α, β -Trichlor- buttersäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	191,41		60	238		2,280
7465	α, α, γ -Trichlor- buttersäure	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	191,41		75			2,281

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7466	Trichlor-butyl- monosilan	C ₄ H ₉ SiCl ₃	191,7	$\frac{18,8^\circ}{1,1623} \frac{4}{20^\circ}$		148-9		4(582)
7467 1291	α, α, β -Trichlor-butyr- aldehyd	CH ₃ · CHCl · CCl ₂ · CHO	175,45	1,396 $\frac{4}{20^\circ}$		164-5 ⁷⁵⁰ mm		1,664
7468	α, α, β -Trichlor- butyraldehyd-(1)- hydrat	CH ₃ CHCl · CCl ₂ · CH(OH) ₂	193,47	1,649 ⁴⁰	78 (schw. Zers.) 168-9	zers.	ll. A.; l. h. W.	1,664
7469	Tri-chlorchinon	O · C ₆ HCl ₃ · O	211,44			subl.	ll. h. A., Ä.; nl. k. W.; ∞ A., Ä.; nl. W.	7,634
7470	α, β, β -Trichlor- diäthyläther	CHCl ₂ · CHCl · O · C ₂ H ₅	177,47	1,3303 ¹⁴⁰ 0°	-4,5	167-8		1,615
7471 1389	2,2,2-Trichlor-1,1- dibrom-athan	Br ₂ · CH · CCl ₃	291,23	2,317 $\frac{4}{46^\circ}$		93-5 ¹⁴ mm		1,93
7472	Trichlor-essigsäure	Cl ₃ C · CO ₂ H	163,40	1,617 $\frac{15}{20^\circ}$	58	195,5 ⁷⁵⁴ mm	ll. W.; l. A., Ä.	2,206
7473 926	Trichlor-essigsäure- äthylester	Cl ₃ C · CO ₂ · C ₂ H ₅	191,45	1,383 $\frac{4}{20^\circ}$		167-8	∞ A., Ä.; nl. W.	2,209
7474	Trichlor-essigsäure- methylester	Cl ₃ C · CO ₂ · CH ₃	177,43	1,489 ^{19,2}	-17,5	152-3 ⁷⁶⁵ mm	l. Ä.; zers. W., A.	2,208
7475	Trichlorhydrochinon	Cl ₃ C ₆ H(OH) ₂	213,46		134	subl.	ll. A., Ä.; 0,615° W.	6,850
7476	Trichlorjodmethan	Cl ₃ CJ	245,30	2,361 ¹⁷⁰	-19	42 (Zers.)		1,71
7477	2,3,6-Trichlor-p- kresol	Cl ₃ C ₆ H(OH) · CH ₃	211,48		66-7		l. A., Ä., Alkali; wl. W.	6,404
7478	2,4,6-Trichlor-m- kresol	Cl ₃ C ₆ H(OH) · CH ₃	211,48		47	265	l. Alkali, Ä., Lg., Ä.; wl. W.	6(189)
7479	3,4,6-Trichlor-o- kresol	Cl ₃ · C ₆ H(OH) · CH ₃	211,48		62		l. Alkali, A., Ä.; nl. PÄ.	6,175
7480	4,5,6-Trichlor-o- kresol	Cl ₃ C ₆ H(OH) · CH ₃	211,48		77		l. Alkali, A., Ä.; wl. W.	6,175
7481	Trichlor-methyl- monosilan	CH ₃ SiCl ₃	149,44		77,8	65,7		—

7482	3, 3, 3-Trichlor-2-methyl-propanol-(2)	$(\text{CH}_3)_3 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CCl}_3$	177,47	97	167 140–70 ⁴⁵ mm	I. Ä., Chlf.; 111 Ä., 0,8 k. W. II. W. Ä.; I. Chlf., Ä.	1,382
7283	β , β , β -Trichlor-milchsäure	$\text{Cl}_3\text{C} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	193,43	124 (vfl.)			3,286
7484	1, 2, 3-Trichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_3$	231,51	81			5,544
7485	1, 2, 4-Trichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_3$	231,51	92			5,544
7486	1, 2, 5-Trichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_3$	231,51	78			5,544
7487	1, 2, 6-Trichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_3$	231,51	97			5,544
7488	1, 2, 7-Trichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_3$	231,51	88			5,545
7489	1, 2, 8-Trichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_3$	231,51	83,5			5,545
7490	1, 3, 5-Trichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_3$	231,51	103			5,545
7491	1, 3, 6-Trichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_3$	231,51	80,5			5,545
7492	1, 3, 7-Trichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_3$	231,51	113			5,545
7493	1, 3, 8-Trichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_3$	231,51	89,5		II. h. A.	5,545
7494	1, 4, 5-Trichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_3$	231,51	133		wl. h. A.	5,545
7495	1, 4, 6-Trichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_3$	231,51	65–6			5,546
7496	1, 6, 7-Trichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_3$	231,51	109,5			5,546
7497	2, 3, 6-Trichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_3$	231,51	91			5,546
7498	2, 3, 7-Trichlor-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_3$	231,51	90			—
7499	2, 3, 4-Trichlor-nitrobenzol	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NO}_2$	226,40	56		II. CS_2 ; wl. A.	5,246
7500	2, 3, 6-Trichlor-nitrobenzol	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NO}_2$	226,40	89		II. A.; wl. Lg.	5,246
7501	2, 4, 5-Trichlor-nitrobenzol	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NO}_2$	226,40	57	288	II. Ä.; wl. k. A.	5,246
7502	2, 4, 6-Trichlor-nitrobenzol	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NO}_2$	226,40	68		II. h. A., Lg.; wl. k. A.	5,247
7503	2, 3, 5-Trichlor-phenol	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	197,46	62	249–50	I. Ä., Lg., Ä.; wl. h. W.	6,190
7504	2, 4, 5-Trichlor-phenol	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	197,46	68	252	I. CCl_4 , Ä., Bzl., Ä.; nl. W.	2 E 6,180
7505	2, 4, 6-Trichlor-phenol	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	197,46	68–9	246	0,0925° W.; II. A., Ä.	6,190

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7506	Trichlor-phenyl- monosilan	C ₆ H ₅ SiCl ₃	211,5	$\frac{18,8^{\circ}}{1,3256}$		201,5		16,911
7507	1,1,2-Trichlor-propan	CH ₃ · CHCl · CHCl ₂	147,44	1,372 ^{25°}	< -20	140	∞ A., Ä.; nl. W.	1,106
7508	1,1,3-Trichlor-propan	CH ₃ Cl · CH ₂ · CHCl ₂	147,44	1,362 ^{15°}		146-8		1,106
7509	1,2,2-Trichlor-propan	CH ₃ · CCl ₂ · CH ₂ Cl	147,44	1,318 ^{25° 20°}		123		1,106
7510	1,2,3-Trichlor-propan	CH ₂ Cl · CHCl · CH ₂ Cl	147,44	1,391 $\frac{18,8^{\circ}}{4}$	-14,7	158	∞ A., Ä.; < 0,1 W.	1,106
7511	1,1,1-Trichlor- propanol-(2)	Cl ₃ C · CH(OH) · CH ₃	163,44	$\frac{20^{\circ}}{1,1967}$	50-1	161,8 ^{773 mm}	3 W.; l. wss. KOH, A. Ä.	1,365
7512	Trichlor-propyl- monosilan	C ₃ H ₇ SiCl ₃	177,4			122,7		4,630
7513	2,6,8-Trichlor-purin	$ \begin{array}{c} \text{N} = \text{CCl} \\ \text{Cl} \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{C} \diagdown \\ \diagdown \text{N} \diagup \end{array} \text{N} = \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{NH} \diagdown \\ \diagdown \text{N} \diagup \end{array} \text{CCl} \end{array} $	223,44		187-9 (Zers.)		ll. A.; wl. A., sd. W.	26,356
7514	2,3,5-Trichlor-pyridin	Cl ₃ C ₅ H ₂ N	182,40		49-50	218-9		20,231
7515	2,4,6-Trichlor-resorcin	Cl ₃ C ₆ H ₃ (OH) ₂	213,40		83			6,820
7516	2,3,4-Trichlor-toluol	Cl ₃ C ₆ H ₃ · CH ₃	195,5		41	234		5,298
7517	2,4,5-Trichlor-toluol	Cl ₃ C ₆ H ₃ · CH ₃	195,5		82	232		5,299
7518	3,4,5-Trichlor-toluol	Cl ₃ C ₆ H ₃ · CH ₃	195,5		42,5	247		5,299
7519	1,2,2-Trichlor-1,1,2- tribrom-äthan	Cl ₂ CBr · CClBr ₂	370,14	$\frac{2,44^{18^{\circ}}}{20^{\circ}}$	178-80 (Zers.)			1,94
7520	Tri-[β-chlorvinyl]- arsin	(CHCl:CH ₂) ₃ As	259,4	1,572 $\frac{18,8^{\circ}}{4}$	23	260		2 E 4,984
7521	1,1,1-Tricyan-äthan	CH ₃ · C(CN) ₃	105,08		93,5			2,814

7522 761	Tridecan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{11} \cdot \text{CH}_3$	184,35	$\frac{20^\circ}{0,757} \frac{4}{31^\circ}$	-6,2	234	II. A., Ä.; nl. W.	1,171
7523	Tridecanol-(1)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{11} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	200,35	$\frac{31^\circ}{0,822} \frac{4}{34^\circ}$	30,5	155-6 ¹⁵ mm		1,428
7524	d-Tridecanol-(2)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	200,35	0,8215 ⁴	30	265	I. A., Ä.	1(218)
7525	Tridecansäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{11} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	214,34		41	199-200 ²⁴ mm	II. A., Ä.; nl. W.	2,364
7526	Tridecylaldehyd-oxim	$\text{CH}_3[\text{CH}_2]_{11} \cdot \text{CH}:\text{NOH}$	213,35		80,5		II. Ä.; l. Chlf.; wt. Bzl., A.	1,715
7527	Tridecylalkohol, s. Nr. 7523							
7528	Tridecylamin	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{11} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	199,26		27	265	I. A., Ä.	4,201
7529	1,2,2-Trifluor-1-chlor-äthan	$\text{F}_2\text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{FCl}$	118,49	1,365 ^{0°}		17	II. A.	1,83
7530	1,2,2-Trifluor-1-chlor-äthen	$\text{F}_2\text{C}:\text{CFCl}$	116,48		-157,5	-27,9	zers. W.	—
7531 300	1,1,2-Trifluor-1,2-dibrom-äthan	$\text{F}_2\text{BrC} \cdot \text{CHBrF}$	241,86	2,2541 ^{4°}		76,5		1,92
7532	Trifluoressigsäure	$\text{CF}_3 \cdot \text{COOH}$	114,01	1,535 ^{0°}	-15,6	72,5		2 E 2,186
7533	Trifluoressigsäure-äthylester	$\text{CF}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	142,04	1,1951 ^{8°}		61,7		2 E 2,186
7534	Trifluormethan (Fluorform), s. Nr. 3852	$\text{Br}_2\text{CF} \cdot \text{CBrF}_2$	320,77	2,567 ^{7°}		117, zers. 330		1,94
7535 1204	1,2,2-Trifluor-1,1,2-tribrom-äthan	$\text{Cl}_2\text{CF} \cdot \text{CClF}_2$	187,39	1,4225 ^{0°}	-37	46,5 ⁷⁴⁰ mm	∞ A., Bzl., Ä.; nl. W.	—
7536	1,2,2-Trifluor-1,1,2-trichlor-äthan (Freon-113)	$\text{H}_3\text{N} \cdot [\text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}]_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	246,22		zers. >220		215° W., 4100° W.; swl. A.	4,377
7537	Trigemin, s. Nr. 6655				zers. 270		II. k. W.; swl. A., Ä.	4,377
7538	Triglycylglycin	$(\text{CH}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3)_3\text{N}$	269,50			263-5	II. A., Ä.; swl. W.	4,188
7539	Triglycylglycin-äthylester							
7540	Trihexylamin							

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7541	Trisoamylamin	$[(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CH_2]_3N$	227,42	$1,786 \frac{4}{20^\circ}$		235		4,183
7542	Trisoamyl-zinnchlorid	$[(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CH_2]_3 \cdot SnCl$	367,57	$1,1290 \frac{34,2^\circ}{25^\circ}$	30,2	174 ¹³ mm		4,634
7543	Trisobutylamin	$[(CH_3)_2 \cdot CH \cdot CH_2]_3N$	185,34	$0,764 \frac{4}{20^\circ}$	-22	191,5	$\infty \text{ Ä.}; \text{I. A.}; \text{nl. W.}$	4,166
7544	Trisobutylen	$(CH_3)_2C : C(CH_3)_2$	168,31	0,759	< -30	178-80 ⁷⁵² mm	nl. W.	1,225
7545	Trisopropanolamin	$(CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_2)_3N$	191,27	$1,020 \frac{20^\circ}{20^\circ}$	35		I. W., A., Ä.	—
7546	1, 1, 1-Trijod-äthan	$CH_3 \cdot CJ_3$	407,80		95 (Zers.)		II. CS ₂ , Ä., Bzl.; wl. Lg.; swl. A.	1,99
7547	2, 4, 6-Trijod-anilin	$J_3C_6H_2 \cdot NH_2$	470,84		185,5			12,676
7548	2, 3, 5-Trijod- benzoesäure	$J_3C_6H_2 \cdot CO_2H$	499,85		223-4		I. h. A., Ä.; swl. Bzl.; nl. W.	9(150)
7549	1, 2, 3-Trijod-benzol	$C_6H_3J_3$	455,84		116		II. A., Ä.; nl. W.	5,228
7550	1, 2, 4-Trijod-benzol	$C_6H_3J_3$	455,84		91,4		I. A., Chlf.; nl. W.	5,228
7551	1, 3, 5-Trijod-benzol	$C_6H_3J_3$	455,84		182-4		wl. A., Ä.; nl. W.	5,228
7552	Trijodessigsäure	$J_3C \cdot CO_2H$	437,79		150 (Zers.)		I. W.	2,225
7553	Trijodmethan (Jodoform), s. Nr. 4593							
7554	2, 4, 6-Trijod-phenol	$J_3C_6H_2 \cdot OH$	471,84		157-8	zers.	2 A.; I. Aceton, Ä.	6,211
7555	Triketohydrinden- hydrat	$C_8H_4 \begin{matrix} CO \\ \diagdown \diagup \\ CO \end{matrix} \begin{matrix} CO \\ \diagup \diagdown \\ CO \end{matrix}$	178,14		239-40 (Zers.); schw. Zers. 139		I. h. W., Alkali; swl. Ä.	7,475
7556 433	Trikosan	$CH_3 \cdot [CH_2]_{30} \cdot CH_3$	324,61	$0,779 \frac{4}{47,7^\circ}$	47,7	234 ¹⁵ mm		1,175

7557	Trikosan-carbonsäure- (1)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{32} \cdot \text{COOH}$	368,38	85,5		2(181)
7558	Trikresylphosphat, s. Nr. 7740—42	$\text{C}_3\text{H}_9[\text{O} \cdot \text{CO}(\text{CH}_2)_{10} \cdot \text{CH}_2]_3$	638,97	0,8944 ^{60°}	II. Ä.; w.l. k. A.; nl. W.	2,362
7559	Trilaurin	$(\text{CH}_3 \cdot \text{O})_3\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	212,20	97—9	I. W.	10,465
7560	2,3,4-Trimethoxy- benzoesäure	$(\text{CH}_3 \cdot \text{O})_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	212,20	144	I. h. W., A., Lg., Bzl.	10,468
7561	2,4,5-Trimethoxy- benzoesäure	$(\text{CH}_3 \cdot \text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	212,20	169—70	II. A., Ä.; I. Chlf.; swl. W.	10,481
7562	3,4,5-Trimethoxy- benzoesäure	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{CHO}$	86,13	3		1,688
7563	Trimethylacetaldehyd	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{NOH}$	101,15	0,7931 ^{1°}		1(354)
7564	Trimethylacetaldehyd- oxim	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{CN}$	83,13	41		1,320
7565	Trimethylacetnitril			15—6		
7566	2,4,6-Trimethyl- acetophenon	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	162,22	20° 0,975 ⁴		7,332
7567	Trimethyl-äthyl- mono-silan	$\text{C}_2\text{H}_5\text{Si}(\text{CH}_3)_3$	102,02	0,6849 ⁴		4(579)
7568	Trimethyl-aluminium	$\text{Al}(\text{CH}_3)_3$	72,07	0		4,643
7569	Trimethylamin	$(\text{CH}_3)_3\text{N}$	59,11	-124	4119° W.; I. A., Ä.; I. W., A.; nl. Ä.	4,43
7570	Trimethylamin- hydrochlorid	$(\text{CH}_3)_3\text{N} \cdot \text{HCl}$	95,58	277—8		4,46
7571	Trimethyl-ämyl- mono-silan	$\text{C}_5\text{H}_{11}\text{Si}(\text{CH}_3)_3$	144,3	139		—
7572	2,4,5-Trimethyl-anilin	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$	135,20	68	0,1219° W.; I. A., Ä.; I. A.	12,1150
7573	2,4,6-Trimethyl-anilin (Mesidin)	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{NH}_2$	135,20	<-15		12,1160
7574	Trimethylarsin	$(\text{CH}_3)_3\text{As}$	120,01	22° 1,124 ⁴	∞ Ä.; I. A.; w.l. W.	4,600
7575	3,4,5-Trimethyl- benzaldehyd	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CHO}$	148,12	52		7,326
7576	2,3,4-Trimethyl- benzoesäure	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	164,20	167—5		9,552
7577	2,3,5-Trimethyl- benzoesäure	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	164,20	127		9,552
7578	2,3,6-Trimethyl- benzoesäure	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	164,20	105—6		9,252
7579	2,4,5-Trimethyl- benzoesäure	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	164,20	149—50	II. A., Ä.; I. Bzl.; swl. h. W.	9,554

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7580	2,4,6-Trimethyl- benzoesäure	(CH ₃) ₃ C ₆ H ₂ ·CO ₂ H	164,20		152-5		I. A., Chlf., Ä.	9,553
7581	3,4,5-Trimethyl- benzoesäure	(CH ₃) ₃ C ₆ H ₂ ·CO ₂ H	164,20		215-6		I. A., Ä., swl. h. W.	9,554
7582 1721	1,2,3-Trimethyl- benzol	(CH ₃) ₃ C ₆ H ₃	120,18	$\frac{20^{\circ}}{0,894}$	-25,5	176,1	I. A., Ä.; nl. W.	5,399
7583 1609	1,2,4-Trimethyl- benzol	(CH ₃) ₃ C ₆ H ₃	120,18	$\frac{20^{\circ}}{0,876}$	-44,1	169,3	I. SO ₂ , A., Bzl., Ä.; nl. W.	5,400
7584 1437	1,3,5-Trimethyl- benzol	(CH ₃) ₃ C ₆ H ₃	120,18	$\frac{20^{\circ}}{0,865}$	-44,8	164,6	∞ Bzl., Ä.; I. SO ₂ , A.; nl. W.	5,406
7585	Trimethyl- benzylmonosilan	C ₆ H ₅ ·CH ₂ ·Si(CH ₃) ₃	164,19	0,872		191-3		16,526
7586 100	2,2,3-Trimethylbutan	(CH ₃) ₃ C·CH(CH ₃) ₂	100,20	0,690	-25	80,8	∞ Ä.; I. A.; nl. W.	2 E 1,121
7587	2,2,3-Trimethyl- butanol-(3)	(CH ₃) ₃ ·C·C(CH ₃) ₂ ·OH	116,20		Mono- hydrat: 83 (wf.) 117	131-2	∞ A., Ä.; wl. W.	1,418
7588	2,2,3-Trimethyl- buten-(3)	(CH ₃) ₃ ·C·C(CH ₃) ₂ :CH ₂	98,18	0,705 ^{20°}	-111,4	77,9		1,221
7589	Trimethyl-butyl- monosilan	C ₄ H ₉ ·Si(CH ₃) ₃	130,3	0,7181		115		4(580)
7590	2,3,4-Trimethyl- chinolin	(CH ₃) ₃ C ₈ H ₄ N	171,23		65	285	I. Ä.	20,414
7591	2,3,6-Trimethyl- chinolin	(CH ₃) ₃ C ₈ H ₄ N	171,23		86-7	285	II. Ä.; I. A.; wl. Bzl.	20,414
7592	2,4,6-Trimethyl- chinolin	(CH ₃) ₃ C ₈ H ₄ N(+H ₂ O)	171,23		63-4	277-8	II. Ä.; wl. W., A.	20,414
7593	2,6,8-Trimethyl- chinolin	(CH ₃) ₃ C ₈ H ₄ N	171,23		46	260 ⁷¹⁹ mm	II. A., Ä.; nl. W.	20,415
7594	1,3,5-Trimethyl- cyclohexan	C ₆ H ₄ (CH ₃) ₃	126,23	0,784 ^{4°}		135-8		5,45
7595	Trimethyl-decyl- monosilan	C ₁₀ H ₂₁ Si(CH ₃) ₃	214,4	0,7705		240		—

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7614 325	2, 2, 3-Trimethyl- pentan	(CH ₃) ₃ · C · CH(CH ₃) · C ₃ H ₇	114,22	$\frac{20^\circ}{0,717}$	-112,3	109,8	I. Ä.; wl. A.; nl. W.	1,62
7615	2, 2, 4-Trimethyl- pentan	(CH ₃) ₃ · C · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	114,22	$\frac{20^\circ}{0,692}$	-107,4	99,3	I. Ä.; wl. A.; nl. W.	2 E 1,127
7616	2, 3, 3-Trimethyl- pentan	C ₂ H ₅ · C(CH ₃) ₃ · CH(CH ₃) ₂	114,22	$\frac{20^\circ}{0,726}$	-	113,6	I. Ä.; wl. A.; nl. W.	—
7617	2, 3, 4-Trimethyl- pentan	[(CH ₃) ₂ CH] ₂ CH · CH ₃	114,22	$\frac{20^\circ}{0,720}$	-110	113-4	I. Ä.; wl. A.; nl. W.	—
7618	2, 2, 4-Trimethyl- pentanol-(4)	(CH ₃) ₃ · C · CH ₂ · C(OH)(CH ₃) ₂	130,22	$\frac{20^\circ}{0,842}$	-20	146,5-7,5	I. Ä.; wl. A.; nl. W.	1,423
7619	2, 2, 3-Trimethyl- pentin-(3)	(CH ₃) ₃ · C · C(CH ₃) · CH · CH ₃	112,21	$\frac{20^\circ}{0,740}$	-	111,9	—	—
7620	2, 3, 3-Trimethyl- pentin-(1)	C ₄ H ₉ · C(CH ₃) ₂ · C(CH ₃) · CH ₃	112,21	$\frac{20^\circ}{0,736}$	-	108,2	—	—
7621	2, 3, 4-Trimethyl- pentin-(2)	(CH ₃) ₂ CH · C(CH ₃) · C(CH ₃) ₂	112,21	$\frac{20^\circ}{0,715}$	-	114,3 ⁷³⁹ mm	—	—
7622	2, 4, 4-Trimethyl- pentin-(1)	(CH ₃) ₃ · C · CH ₂ · C(CH ₃) · CH ₃	112,21	$\frac{20^\circ}{0,715}$	-93,6	101,2	—	1,222
7623	2, 4, 5-Trimethyl- phenol	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ · OH	136,19	—	71-2	234-5	II. A., Ä.; swl. k. W.	6,509
7624	2, 4, 6-Trimethyl- phenol	(CH ₃) ₃ C ₆ H ₃ · OH	136,19	—	72	221	II. A., Ä.; swl. W.	6,518
7625	Trimethylphenyl- ammoniumiodid	[(CH ₃) ₃ N · C ₆ H ₅] ₂ I	263,13	—	224	subl.	28° A.; I. W.; nl. Chlf.	12,159
7626	Trimethyl-phenyl- monosilan	C ₆ H ₅ Si(CH ₃) ₃	150,17	0,873	19,5 ⁰	171,6	—	16(525)
6727	Trimethylphosphat	(CH ₃ · O) ₃ PO	140,08	1,197	0	197,2	100 ²⁵ ° W.; I. A., Ä.	1,286
7628	Trimethylphosphin	(CH ₃) ₃ P	76,08	< 1	—	40-2	I. Ä.; nl. W.	4,580

7629 777	2, 4, 6-Trimethyl- piperidin	$\text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2$ $\text{CH}_2 \cdot \text{HC} = \text{NH} - \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	127,14	$\frac{20^\circ}{4}$ 0,831	147	20,126
7630	Trimethyl-propyl- monosilan	$\text{C}_3\text{H}_7\text{Si}(\text{CH}_3)_3$	116,2	$\frac{20^\circ}{20}$ 0,7020	90	4(580)
7631	2, 3, 4-Trimethyl- pyridin	$\text{NC}_4\text{H}_4(\text{CH}_3)_3$	121,12	$\frac{25^\circ}{4}$ 0,913	188	20,250
7632	2, 4, 5-Trimethyl- pyridin	$\text{NC}_4\text{H}_4(\text{CH}_3)_3$	121,12	$\frac{25^\circ}{4}$ 0,933	190	2E20,164
7633	2, 4, 6-Trimethyl- pyridin (Kolidin)	$\text{NC}_4\text{H}_4(\text{CH}_3)_3$	121,12	0,917 ¹⁵	172	20,250
7634 1342	Trimethylstibin	$\text{Sb}(\text{CH}_3)_3$	166,86	1,523 ¹⁵	80,6	4,617
7635	Trimethyl-tetradecyl- monosilan	$(\text{C}_{14}\text{H}_{31})\text{Si}(\text{CH}_3)_3$	270,5	0,7911	300	—
7636	Trimethyl- thioacetamid	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{CS} \cdot \text{NH}_2$	117,21		194-6	—
7637	1, 3, 7-Trimethyl- xanthin (Coffein)	$\text{CH}_3 \cdot \text{N} - \text{CO} \cdot \text{CH}_3$ $\text{OC} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{C} \quad \text{N} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \quad \text{N} \end{array} \text{CH}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{N} - \text{C} = \text{N} - \text{C} = \text{N} - \text{CH}$	212		235 (wf.)	26,461
7638	Trinitroacetnitril	$(\text{O}_2\text{N})_3\text{C} \cdot \text{CN}$	176,05		expl. 220	2,229
7639	1, 1, 1-Trinitroäthan	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{NO}_2)_3$	165,07	41,5	expl. 220	1,103
7640	2, 4, 6-Trinitro-3- aminophenol	$(\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	244,06	56	expl. 220	13,425
7641	2, 4, 6-Trinitro-anilin	$(\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$	228,12	178	expl. 220	12,763
7642	2, 4, 6-Trinitro-anisol	$(\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	243,13	188-9	expl.	6,288
7643	2, 4, 6-Trinitro- benzaldehyd	$(\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CHO}$	241,12	68,4	expl.	7,265
7644	2, 4, 6-Trinitro- benzoesäure	$(\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	257,12	119	expl.	9,427
7645	1, 2, 3-Trinitro-benzol	$(\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_3$	213,11	210-20 (Zers.) 127,5	expl.	5(140)
7646	1, 2, 4-Trinitro-benzol	$(\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_3$	213,11	61-2	expl.	5,271

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7647	1,3,5-Trinitro-benzol	(O ₂ N) ₃ C ₆ H ₃	213,11	$\frac{20^\circ}{1,688}$	122,4	zers.	0,04 k. W.; I, 917,5° A.; I, 517,5° A.	5,271
7648	2,4,6-Trinitro-3-tert.- butyl-toluol	(O ₂ N) ₃ C ₆ H(CH ₃) · C(CH ₃) ₃	283,24		112-3 (105-6)		I. A., Ä., Bzl.; nl. W.	5,438
7649	2,4,6-Trinitro-1,3- dimethyl-5-tert.- butyl-benzol	(O ₂ N) ₃ C ₆ (CH ₃) ₂ · C(CH ₃) ₃	297,26		110		I. Ä., wl. A.; nl. W.	5,448
7650	2,4,6-Trinitro-m-kresol	(O ₂ N) ₃ C ₆ H(CH ₃) · OH	243,13		109,5	expl. 150	0,22 ²⁰ ° W.; 0,81 ¹⁰⁰ ° W.; II. A., Ä.	6,387
7651	2,4,6-Trinitro- mesitylen	(O ₂ N) ₃ C ₆ (CH ₃) ₃	255,18		235		wl. h. A., h. Ä.; nl. W.	5,412
7652	Trinitromethan (Nitroform), s. Nr. 5644							
7653	1,2,5-Trinitro- naphthalin	(O ₂ N) ₃ C ₁₀ H ₅	263,16		112-3		I. A.	5,563
7654	1,3,5-Trinitro- naphthalin	(O ₂ N) ₃ C ₁₀ H ₄	263,16		122-3		I. Eg., A., Chlf. 0,02 ¹⁰⁰ ° W.; 0,05 ²³ ° A.; 0,13 ¹⁵ ° A.	5,563
7655	1,3,8-Trinitro- naphthalin	(O ₂ N) ₃ C ₁₀ H ₅	263,16		218-9		0,11 ¹⁹ ° A.; I, 118° Bzl.; 0,419° Ä.	5,563
7656	1,4,5-Trinitro- naphthalin	(O ₂ N) ₃ C ₁₀ H ₅	263,16		148-9		wl. A., h. W.; 0,3 k. Eg. II. h. Bzl.; I. h. W.; nl. wss. S.	6,619
7657	2,4,5-Trinitro- naphthol-(1)	(O ₂ N) ₃ C ₁₀ H ₄ · OH	279,16		190	expl.		6,890
7658	Trinitrocin	(O ₂ N) ₃ C ₁₀ (OH) ₂ · CH ₃	259,13		162-3	expl.		6,264
7659	2,3,5-Trinitro-phenol	(O ₂ N) ₃ C ₆ H ₃ · OH	229,11		119-20		I. Eg., A., Bzl.	6,265
7660	2,3,6-Trinitro-phenol	(O ₂ N) ₃ C ₆ H ₃ · OH	229,11		117-8		II. A., Ä.; I. h. W.	6,265
7661	2,4,5-Trinitro-phenol	(O ₂ N) ₃ C ₆ H ₃ · OH	229,11		96		II. A., Ä.; I. h. W.	6,265

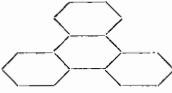
7662	2, 4, 6-Trinitro-phenol (Pikrinsäure)	$(O_2N)_3C_6H_2 \cdot OH$	229,11	$\frac{20^\circ}{1,763}^4$	121,8	expl. 300	1,2320° W.; 6,2320° abs. A.; 1,0813° abs. A.	6,265
7663	2, 4, 6-Trinitro-phenyl- hydrazin	$(O_2N)_3C_6H_2 \cdot NH \cdot NH_2$	243,14		186	zers.	1,0813° abs. A.	15,493
7664	2, 4, 6-Trinitro-resorcin	$(O_2N)_3C_6H_2(OH)_2$	245,11	1,829	180		1,0813° abs. A.; I. Eg., h. A.; II. A., A.; 0,614° W.	6,830
7665	2, 3, 4-Trinitro-toluol	$(O_2N)_3C_6H_2 \cdot CH_3$	227,13	$\frac{20^\circ}{1,620}^4$	112	expl. 290-310	I. A.; w. k. A.; nl. W.	5,349
7666	2, 3, 5-Trinitro-toluol	$(O_2N)_3C_6H_2 \cdot CH_3$	227,13		97,2	zers. 335	I. A.; nl. A.	5(172)
7667	2, 4, 5-Trinitro-toluol	$(O_2N)_3C_6H_2 \cdot CH_3$	227,13	$\frac{20^\circ}{1,620}^4$	104	expl. 290	II. A.; I. h. A.; nl. W.	5,347
7668	2, 4, 6-Trinitro-toluol	$(O_2N)_3C_6H_2 \cdot CH_3$	227,13	1,654	81-2	expl. 280	0,15 h. W.; 1,522° A. 533° A.	5,347
7669	3, 4, 5-Trinitro-toluol	$(O_2N)_3C_6H_2 \cdot CH_3$	227,13		137,5	zers. 313	115° A.	5(173)
7670	2, 4, 6-Trinitro-1, 3, 5- trimethylbenzol	$(O_2N)_3C_6(CH_3)_3$	255,19	1,48	235	expl. 415	w. h. A.; h. A.; Aceton	5,412
7671	3, 5, 6-Trinitro-1, 2, 4- trimethylbenzol	$(O_2N)_3C_6(CH_3)_3$	255,19		185		II. sd. Bzl.; swl. sd. A.	5,405
7672	4, 5, 6-Trinitro-1, 2, 3- trimethylbenzol	$(O_2N)_3C_6(CH_3)_3$	255,19		209			5,400
7673	4, 4', 4''-Trinitro- triphenyl-carbinol	$(O_2N \cdot C_6H_4)_3 \cdot C \cdot OH$	395,32		193 (167)		I. Eg., Bzl.; w. h. A.; A.	6,720
7674	4, 4', 4''-Trinitro- triphenyl-methan	$(O_2N \cdot C_6H_4)_3CH$	379,32		212,5		swl. Eg., Bzl.	5,707
7675	2, 3, 5-Trinitro-p-xylo	$(O_2N)_3C_6H(CH_3)_2$	241,16	1,5919°	139-40	expl. 410		5,389
7676	2, 4, 6-Trinitro-m-xylo	$(O_2N)_3C_6H(CH_3)_2$	241,16	1,60419°	182		0,0420° A.; w. A.; nl. W.	5,381
7677	4, 5, 6-Trinitro-m-xylo	$(O_2N)_3C_6H(CH_3)_2$	241,16	$\frac{1,49419^\circ}{85^\circ}$	125		1,220° A.; w. A.; nl. W.	5,381
7678	Trional	$C_6H_5 \cdot (CH_2)_3C(SO_2 \cdot C_2H_5)_2$	242,34	1,199°	76		0,315° W.; 6,615° A.; 5,86° abs. A.	1,671
7679	2, 3, 4-Trioxo- acetophenon (Alizarin-gelb-C)	$(HO)_3C_6H_2 \cdot CO \cdot CH_3$	168,14		173		0,2 k. W.; 1. h. W. A.; swl. Bzl.	8,393

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7680	2,4,6-Triox- acetophenon (Phloracetophenon)	(HO) ₃ C ₆ H ₃ · CO · CH ₃	168,14		285			8,394
7681	1,8,10-Triox- anthracen	C ₁₄ H ₈ (OH) ₃	226,22		178–80			8,332
7682	1,2,10-Triox- anthracen	C ₁₄ H ₈ (OH) ₃	226,22		208		I. verd. Alkali, h. A., Bzl., Ä., Fette; nl. W.	8,330
7683	1,2,3-Trioxanthra- chinon	C ₁₄ H ₆ (CO) ₂ C ₆ H(OH) ₂	256,20		310 (Zers.)	subl. ~290	I. Alkali, A., Eg. Ä., Aceton; wl. W. I., A., Ä., H ₂ SO ₄ ; swl. W.	8,505
7684	1,2,4-Triox-anthra- chinon (Anthrakallol) (Purpurin)	C ₁₄ H ₆ (CO) ₃ · C ₆ H(OH) ₂	256,20		256–7		I. A., Ä.; wl. h. W.	8,509
7685	1,2,6-Triox-anthra- chinon	HO · C ₆ H ₃ (CO) ₂ C ₆ H ₄ (OH) ₂	256,20		>360	459 (schw. Zers.)	I. A.; wl. Ä.; swl. h. W.	8,513
7686	1,2,7-Triox-anthra- chinon (Flavopurpurin)	HO · C ₆ H ₃ (CO) ₂ C ₆ H ₄ (OH) ₂	256,20		369	462 (schw. Zers.)	II. h. A.; wl. h. W., Ä.	8,516
7687	2,3,4-Triox- purpurin (Anthrappurpurin) benzoesäure	(HO) ₃ C ₆ H ₃ · CO ₂ H · (nH ₂ O)	170,12		206 (Zers.) (wf.)	subl. unter CO ₂	I. A.; 0,1312,5° W.; wl. Ä.	10,464
7688	2,4,5-Triox- benzoesäure	(HO) ₃ C ₆ H ₃ · CO ₂ H · 1/2 H ₂ O	179,13		217–8 (Zers.) (wf.)	-1/2 H ₂ O, 105	I. h. W., A.	10,468
7689	2,4,6-Triox- benzoesäure	(HO) ₃ C ₆ H ₃ · CO ₂ H · H ₂ O	188,13				II. Ä.; I. A.; wl. k. W.	10,468
7690	3,4,5-Triox- benzoesäure	(HO) ₃ C ₆ H ₃ · CO ₂ H · H ₂ O	188,13	1,694	235 (Zers.) (wf.)	-H ₂ O, 100	113° W., 3,3100° W.; 2815° abs. A.; 2,515° Ä.; 20 Aceton	10,470
7691	1,2,3-Triox-benzol (Pyrogallol)	C ₆ H ₃ (OH) ₃	126,11	1,4634°	133–4	309	4013° W.; I. A., Ä.; wl. Bzl.	6,1071
7692	1,2,4-Triox-benzol	C ₆ H ₃ (OH) ₃	126,11		140,5		II. W., A., Ä.; wl. Bzl.	6,1087

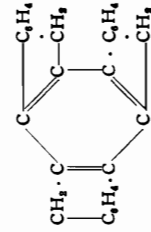
7693	1,3,5-Trioxo-benzol	$C_6H_4(OH)_2$	126,11	217-19	subl.	6,1092
7694	1,3,5-Trioxo-benzol	$C_6H_4(OH)_2 \cdot 2H_2O$	162,14	117 -2H ₂ O, 110	subl.; (schw. Zers.)	6,1092
7695	2,3,4-Trioxo- benzophenon (Alizarin gelb A)	$C_6H_4 \cdot CO \cdot C_6H_4(OH)_2 \cdot H_2O$	248,23	140-1 (wf.)	I. Alkali, H ₂ SO ₄ , A., Ä.; wl. Bzl.; I. A., Ä.; swl. W.	8,417
7696	2,6,2'-Trioxo- benzophenon	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot C_6H_4(OH)_2$	230,21	133-4	I. A., Bzl., Alkali; swl. h. W.	8,422
7697	1,2,3-Trioxo-Butan	$HO \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH(OH) \cdot CH_3$	106,09	1,23217°	162,5-3,5 mm	1,519
7698	2,3,4-Trioxo- butyrophonon	$(HO)_2C_6H_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot H_2O$	214,21	76-80; 100 (wf.)		8,399
7699	2,4,6-Trioxo- butyrophonon	$(HO)_2C_6H_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot H_2O$	214,21	179-80 (wf.)	-H ₂ O, 110	8(691)
7700	d-Trioxoglutarisäure	$HO_2C \cdot [CH(OH)]_2 \cdot CO_2H$	180,11	128	II. W.; I. A., Aceton	3,552
7701	d-Trioxoglutarisäure	$HO_2C \cdot [CH(OH)]_2 \cdot CO_2H$	180,11	154-5 (Zers.)	II. W., A.; I. Aceton	3,553
7702	1,3,6-Trioxo- naphthalin	$C_{10}H_6(OH)_2$	176,1	97	II. W., A., Ä.	6,1133
7703	1,4,5-Trioxo- naphthalin	$C_{10}H_6(OH)_2$	176,1	170	II. A., Ä.; 0,5° W.	6,1134
7704	2,4,6-Trioxo-pyridin	$(HO)_2C_5H_4N$	127,10	zers. 220-30	nl. A., Ä.; wl. W.; zers. h. W.	21,197
7705	2,4,6-Trioxo-toluol	$(HO)_2C_6H_3 \cdot CH_3$	140,13	214	II. W., A., Ä.	6,1109
7706	3,4,5-Trioxo-toluol	$(HO)_2C_6H_3 \cdot CH_3$	140,13	129	zers. Alkali- schmelze	6,1112
7707	Tripalmitin, s. Nr. 4024					
7708	1,1,2-Triphenyläthan	$(C_6H_5)_2CH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	258,20	54	I. Bzl.; zers. W.	5,709
7709	Triphenyl-aluminium	$Al(C_6H_5)_3$	258,27	196 bis 200 -		16(548)
7710	Triphenylamin	$(C_6H_5)_3N$	245,31	0° 0,774 °		
7711	Triphenylarsin	$(C_6H_5)_3As$	306,21	126,5	365	12,181
7712	1,3,5-Triphenylbenzol	$C_6H_4(C_6H_5)_3$	306,38	60,5	>360 unter CO ₂	16,828
7713	Triphenylbrommethan	$(C_6H_5)_3C \cdot Br$	323,23	170-1	II. Bzl.; I. abs. A., Ä.	5,737
7714	Triphenylcarbinol	$(C_6H_5)_3C \cdot OH$	260,32	152	II. CS ₂ , Bzl.; zers. W.	5,704
				1,205 1,55 20°		
				1,188 °	> 360	6,713

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7715	Triphenylchlormethan	(C ₆ H ₅) ₃ C·Cl	278,77		112–3	230–5 ²⁰ mm	II. Bzl., CS ₂ ; zers. W.	5,700
7716	Triphenylen		228,1		198,5			5,720
7717	Triphenyllessigsäure	(C ₆ H ₅) ₃ C·CO ₂ H	288,33		264–5 (schw. Zers.)		I. A.; wl. W.; swl. Bzl.	9,712
7718	N, N, N'-Triphenyl- guanidin	HN:C(NH·C ₆ H ₅)N(C ₆ H ₅) ₂	287,35		131		I. A., Ä.; wl.	12,430
7719	N, N, N'-Triphenyl- guanidin	C ₆ H ₅ N:C(NH·C ₆ H ₅) ₂	287,35		144–5	zers.	4,6° abs. A.; nl. W.	12,451
7720	Triphenylhydrazin	(C ₆ H ₅) ₂ N·NH·C ₆ H ₅	260,32		142		II. Bzl.; I. A.; nl. W.	15,125
7721	2,4,5-Triphenyl- imidazol	C ₆ H ₅ ·C=N C ₆ H ₅ ·C=NH	296,35	99°	275		2,8 h. abs. A.; 0,3 ²⁰ Ä.; nl. W.	23,318
7722 2409	Triphenylmethan	(C ₆ H ₅) ₃ CH	244,32	1,014 ⁴	93,4	358–9 ⁷⁵⁴ mm	II. h. A., Ä.; 4° Bzl.; nl. W.	5,698
7723	Triphenylmethan-o- carbonsäure	(C ₆ H ₅) ₂ CH·C ₆ H ₄ ·CO ₂ H	288,33		162	subl.	I. A., Ä.; nl. W.	9,714
7724	Triphenylmethyl- bzw. Hexaphenyläthan	(C ₆ H ₅) ₃ C bzw. (C ₆ H ₅) ₂ C·C(C ₆ H ₅) ₂	243,31		145–7	zers.	II. Chlf.; wl. h. A.; nl. W.	5,715
7725	Triphenyloxazol	C ₆ H ₅ ·C=N C ₆ H ₅ ·C=O	297,34		115		II. Ä.; I. h. Eg.; wl. K. A.; swl. W.	27,88

7726	Triphenylphosphat	$(C_6H_5 \cdot O)_2PO$	326,28		49–50	245 ¹¹ mm	II. $\bar{A}$; 155 ²⁵ ° A.; nl. W.	6,179
7727 1846	Triphenylphosphin	$(C_6H_5)_3P$	262,28	1,194 ¹⁸	79	> 360	II. $\bar{A}$; I. Bzl., HCl; wl. A.; nl. W.	16,759
7728	Triphenylphosphit	$(C_6H_5 \cdot O)_3P$	310,28	1,184 ¹⁸		360	I. A., Bzl., $\bar{A}$; Chlf.; nl. W.	6,177
7729	Triphenylstibin	$Sb(C_6H_5)_3$	353,06	0,4073 ²⁰	53	290 ¹ mm	II. $\bar{A}$; I. Bzl.; wl. A.	16,891
7730	O, O, O-Triphenyl- thiophosphat	$(C_6H_5O)_3PS$	342,34	1,23 ⁴	52–3	> 360 (Zers.)	I. A., Bzl., Chlf.; Aceton, $\bar{A}$; nl. W.	6,181
7731	S, S, S-Triphenyl- trithiophosphat	$(C_6H_5 \cdot S)_3PO$	374,46		114–5		I. A., Chlf., $\bar{A}$; nl. W.	6,182
7732	Triphenyl-zinnchlorid	$(C_6H_5)_3SnCl$	385,46	20 ⁰	106	240 ^{13,5} mm	I. $\bar{A}$; nl. W.	16,915
7733 338	Tripropylamin	$(C_3H_7 \cdot CH_2)_3N$	143,27	0,757 ⁴	–93,5	156,5	∞ A., $\bar{A}$; swl. W.	4,139
7733a	Tri-[4-diäthylamino- phenyl]-carbinol	$[(C_6H_5)_2N \cdot C_4H_9]_3 \cdot C \cdot OH$	473,68				nl. W.; schw. zers. A.	13,759
7734 796	Tristearin, s. Nr. 4026							
7735	Trithio-acetaldehyd	$CH_3 \cdot CH \begin{matrix} \diagup S \cdot CH(CH_3) \\ \diagdown S \cdot CH(CH_3) \end{matrix} S$	180,34		α : 101	246–7	3,86 ²⁵ ° A.; 15,6 ²⁵ ° $\bar{A}$; I. Bzl.; nl. W.	19,387
					β : 125 bis 126	246–7	3,97 ²⁵ ° A.; 13,7 ²⁵ ° $\bar{A}$; I. Chlf.; nl. W.	
7736	Trithio-benzaldehyd	$C_6H_5 \cdot CH \begin{matrix} \diagup S \cdot CH(C_6H_5) \\ \diagdown S \cdot CH(C_6H_5) \end{matrix} S$	366,53		α : 166 bis 167		0,2 ²⁵ ° A.; 1,1 ²⁵ ° $\bar{A}$; nl. W.	19,396
					β : 225 bis 226 (Zers.)		0,04 ²⁵ ° A.; 0,4 ²⁵ ° $\bar{A}$; I. h. Eg.	
7737	Trithio-cyanursäure	$HS \cdot C \begin{matrix} \diagup N \cdot C(SH) \\ \diagdown N \cdot C(SH) \end{matrix} N$	177,26		zers. 200		wl. A., $\bar{A}$; swl. h. W.	26,259
7738	Trithioglycerin	$HS \cdot CH_2 \cdot CH(SH) \cdot CH_2 \cdot SH$	140,3	1,391 ^{14,4} ⁰ 17 ⁰	zers.			1,519
7739	Trithiokohlensäure	$HS \cdot CS \cdot SH$	110,21	1,47 ⁴	–30	zers. 20–30	wl. A., $\bar{A}$; nl. W. zers. W.	3,221

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7740 2168	Tri-o-tolyl-phosphat	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · O) ₃ PO	368,36			410 (schw. Zers.)	II. A., Ä.; I. Bzl.; nl. W.	6,358
7741	Tri-m-tolyl-phosphat	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · O) ₃ PO	368,36			273–517 mm	I. A., Ä.; nl. W.	—
7742	Tri-p-tolyl-phosphat	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · O) ₃ PO	368,36		77–8	235–87 mm	II. A., Bzl., Ä.	6,401
7743	Tri-m-tolyl-phosphit	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · O) ₃ P	352,36			236,97 mm		6,381
7744	Tri-p-tolyl-phosphit	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · O) ₃ P	352,36					6,401
7745	O, O, O-Tri-o-tolyl- thiophosphat	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · O) ₃ PS	384,42		45–6		II. Ä.; wl. A.; nl. W.	6(173)
7746	O, O, O-Tri-m-tolyl- thiophosphat	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · O) ₃ PS	384,42		40–1	270–212 mm	II. Ä.; wl. A.; nl. W.	2 E 6,354
7747	O, O, O-Tri-p-tolyl- thiophosphat	(CH ₃ · C ₆ H ₄ · O) ₃ PS	384,42		93–4		II. Chlf., Bzl.; wl. Lg.; nl. W.	6(203)
7748	Trisäureäthyl- trinitrat	C ₆ H ₅ · CH(CH ₃ · OH) · CO ₂ H	464,87	fl. 0,78071,8°	71,8 117–8	32815 mm zers.	215° W.; l. h. W., A., Ä.; wl. Bzl.; nl. CS ₂	1,177 10,261
7749	dL-Tropensäure	H ₃ C · CH — CH N · CH ₃ CH	166,17				II. A., Ä.; l. k. W.; wl. h. W.	20,177
7750 1429	Tropidin	H ₃ C · CH — CH ₃ N · CH ₃ CH ₃	123,19	0,9479°		163		
7751	Tropin	H ₃ C · CH — CH ₃ N · CH ₃ CH · OH H ₃ C · CH — CH ₃	141,21	1,03976°	63	233	II. W., A.; wl. Ä.	21,16
7752	Truxen (Tribenzylbenzol)		342,41		365–8		I. Anilin, Nitrobenz.; nl. W., Ä., A.	5,752

7753	α -Truxillin $\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C}\cdot\text{CH}\text{---}\text{CH}\cdot\text{CO}_2\cdot\text{CH}_3 \\ \\ \text{N}\cdot\text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_3\text{C}\cdot\text{CH}\text{---}\text{CH}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{CO}\cdot\text{O}\cdot\text{CH}\cdot\text{N}\cdot\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\cdot\text{O}_2\text{C}\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\text{---}\text{CH}_3 \end{array}$	658,4	80		22,202
7754	β -Truxillin $\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C}\cdot\text{CH}\text{---}\text{CH}\cdot\text{CO}_2\cdot\text{CH}_3 \\ \\ \text{N}(\text{CH}_3)\cdot\text{CH}\cdot\text{O}\cdot\text{OC}\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5 \\ \\ \text{H}_3\text{C}\cdot\text{CH}\text{---}\text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_3\text{C}\cdot\text{CH}\text{---}\text{CH}_3 \\ \\ \text{N}(\text{CH}_3)\cdot\text{CH}\cdot\text{O}\cdot\text{OC}\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5 \\ \\ \text{H}_3\text{C}\cdot\text{CH}\text{---}\text{CH}\cdot\text{CO}_2\cdot\text{CO}_2 \end{array}$	658,4	45		22,201
7755	α -Truxillsäure $\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H} \\ \\ \text{HO}_2\text{C}\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{C}_6\text{H}_5 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H} \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H} \end{array}$	296,31	274	wl. h. W., A.; nl. A., Ä., CS ₂ , Bzl.	9,952
7756	β -Truxinsäure $\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H} \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}\cdot\text{CH}\cdot\text{CO}_2\text{H} \end{array}$	296,31	206	zers. 220	9,951
7757	Tryptamin $\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{NH}_2 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{NH}_2 \end{array}$	160,21	145-6		22(636)
7758	Tryptamin- hydrochlorid $\begin{array}{c} \text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_4\cdot\text{HCl} \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H} \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$	196,68	246	I. W.; wl. A.; nl. Ä.	22(637)
7759	L-Tryptophan $\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CH}_2\cdot\text{CO}_2\text{H} \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$	204,22	289	II. h. W.; wl. k. W.; nl. Alkali, A., Chit., Ä.	22,546
7760	Tutocalin $\text{H}_3\text{N}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{CO}_2\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)\cdot\text{CH}(\text{CH}_3)\cdot\text{CH}_2\cdot\text{N}(\text{CH}_3)_2\cdot\text{HCl}$	286,80	216-7	25 W.; 2,5 A.	2E14,255

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

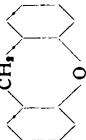
Leit- zahl	Name	Formel	Mol- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7762	<i>L</i> -Tyrosin		181,19	1,456 ^{20°}	>290 (Zers.)		0,041 ^{15°} W.; 0,63 ^{100°} W.; 0,011 ^{17°} A.; I. S., Alkali; nl. A. II. Alkali; I. A., Aceton; nl. W.; I. h. W.; I. A., Eg.; HCl; nl. A.; ∞ A., A.; nl. W.	14,605
7763	Uliron	H ₃ N · C ₆ H ₄ · SO ₃ · NH · C ₆ H ₄ · S · N(CH ₃) ₃	355,42		193-5		—	—
7764	Umbelliferon (7-Oxycoumarin)		162,14	^{20°} 0,741 ⁴	228	subl.	18,27	18,27
7765 379	Undecan	CH ₃ · [CH ₂] ₉ · CH ₃	156,30	^{35°} 0,741 ⁴	-25,6	194-5	1,170	1,170
7766 705	Undecanol-(1)	CH ₃ · [CH ₂] ₉ · CH ₂ · OH	172,30	0,822 ⁴ ^{20°}	19	131 ¹⁵ mm	1,427	1,427
7767 666	Undecanol-(2)	CH ₃ · [CH ₂] ₈ · CH(OH) · CH ₃	172,30	0,827 ⁴	12	228-9	1,427	1,427
7768 527	Undecansäure	CH ₃ · [CH ₂] ₉ · CO ₂ H	186,29	0,891 ^{30°}	29-30	228 ¹⁶⁰ mm	2,358	2,358
7769	Undecansäure- äthylester	CH ₃ · [CH ₂] ₉ · CO ₂ · C ₂ H ₅	214,34		29,5 bis 30,5	280	2,358	2,358
7770	Undecansäure-amid	CH ₃ · [CH ₂] ₉ · CO · NH ₂	185,30		103		2,358	2,358
7771	Undecansäure-nitril	CH ₃ · [CH ₂] ₉ · CN	167,29	^{20°} 0,763 ⁴		253-4	2,358	2,358
7772 513	Undecen-(1)	CH ₃ · [CH ₂] ₈ · CH · CH ₃	154,29	^{15°} 0,774 ¹⁵		188-90	1,225	1,225
7773 607	Undecen-(2)	CH ₃ · [CH ₂] ₇ · CH · CH · CH ₃	154,29			192-3	1,225	1,225
7774	Undecen-(1)-ol-(11)	CH ₃ · CH · [CH ₂] ₉ · OH	170,29	0,850 ^{15°} ^{24°}	-2	245 ⁷⁵⁶ mm	1,452	1,452
7775 908	Undecen-(1)-säure-(11)	CH ₃ · CH · [CH ₂] ₉ · CO ₂ H	184,27	0,907 ⁴	24,5	295 (Zers.)	2,458	2,458

7776	Undecen-(1)-säure-(1)-äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	212,32	$\frac{25^\circ}{0,8765}$	-37,5	263-5	2,459
7777	Undecen-(1)-säure-(1)-methylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	198,30	$\frac{25^\circ}{0,88918}$	-27,5	248	2,459
7778	Undecin-(1)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{C} \equiv \text{CH}$	152,27	$\frac{19^\circ}{0,8674}$	-33	210-5	1,261
7779	Undecylaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CHO}$	170,29	$\frac{15^\circ}{0,862}$	-4	116-7 ¹⁸ mm	1,712
7780	Undecylaldoxim	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CH} \cdot \text{NOH}$	185,30		72(61)		1,713
7781	Undecylalkohol, s. Nr. 7766						
7782	Undecylphenylketon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CH}_3$	260,40	$0,8794^{78,5^\circ}$	47	201-2 ⁹ mm	7,345
7783	Uracil	$\begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{NH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{HC} \quad \text{C} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH} \cdot \text{NH} \end{array}$	112,09		338 (Zers.)		24,312
7784	Uramil	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{HC} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \cdot \text{NH} \end{array} \cdot \text{CO}$	143,10		>400		25,492
7785	Uranin, s. Nr. 3835						
7786	2-Ureldo-benzoesäure	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	180,16	$\frac{20^\circ}{1,1120}$	zers. 171-2		14,345
7787	Urethan	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	89,09		49-50	184	3,22
7788	d-Unsinsäure	$\text{C}_{18}\text{H}_{15}\text{O}_7$	344,31		203-4		2E18,241
7789	dl-Unsinsäure	$\text{C}_{18}\text{H}_{15}\text{O}_7$	344,31		191-2		2E18,241
7790	Uvitoninsäure, s. Nr. 6492						
7791	n-Valeraldehyd	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$	86,13	$0,8191^{1^\circ}$	-92	103,4	1,676
7792	Valeraldoxim	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{N} \cdot \text{OH}$	101,15	$\frac{20^\circ}{0,9394}$	52		1,676
7793	Valeriansäure	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	102,13		-18 bis -20		2,299
7794	Valeriansäure-äthylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	130,18	$0,8772^{20^\circ}$	-91,2	145,5	2,301

7811	Vanillinsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	168,14	207	subl.	II. A., $\bar{A}$.; 0,12 ¹⁴ ° W., 2,5 ¹⁰⁰ ° W. II. A., $\bar{A}$.; I. Alkali; nl. W.	10,392
7812	Vanillinsäure- äthylester	$\text{HO}(\text{CH}_3 \cdot \text{O})\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	196,20	44	291–3		10,397
7813	Vanillylalkohol, s. Nr. 6084						
7814	Veratrol, s. Nr. 2997						
7815	Veratrumssäure	$(\text{CH}_3 \cdot \text{O})_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$ (3,4)	182,17	180–1	subl.	0,05 ¹⁴ ° W., 0,6 ¹⁰⁰ ° W.; II. A., $\bar{A}$.	10,393
7816	Veronal, s. Nr. 2319						
7817	Vinaconsäure, s. Nr. 2220						
7818	Vinylacetat, s. Nr. 3780						
7820 840	Vinylbromid	$\text{CH}_2 : \text{CH} \cdot \text{Br}$	106,96	–138	15,8	∞ A., $\bar{A}$.; nl. W.	1,188
7821	Vinylchlorid	$\text{CH}_2 : \text{CH} \cdot \text{Cl}$	62,50	–160	–12	II. $\bar{A}$.; I. A.; wl. W.	1,186
7822 469	Vinylessigsäure	$\text{CH}_3 : \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	86,09	–38,2	169	∞ A., $\bar{A}$.; I. W.	3,407
7823	Vinylfluorid	$\text{CH}_2 : \text{CHF}$	46,04	0,853–26°	–51	400 ml ²⁰ ° A.; 550 ml ²⁰ ° Aceton; nl. W.	1,186
7824	Vinylglykolsäure	$\text{CH}_2 : \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	102,09	33–40	129–30 ¹² mm	II. W.; I. A., $\bar{A}$.; nl. CS_2 .	3,370
7825	Vinyliodid	$\text{CH}_2 : \text{CHJ}$	153,96	2,08°	56		1,192
7826	Vinylphenyläther	$\text{CH}_2 : \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	120,14	0,977 $\frac{4}{90^\circ}$	158–60		6(82)
7827	Violursäure	$\text{OC} \begin{array}{c} \text{NH} \cdot \text{CO} \\ \text{NH} \cdot \text{CO} \end{array} \text{C} : \text{NOH}$	157,09	224 (Zers.)	–H ₂ O, 100	I. h. W., A.	24,506
7828	Violursäure, Na-Salz	$\text{C}_4\text{H}_3\text{O}_4\text{N}_3\text{Na}$	179,06			wl. W.	24,507
7829	Vitamin B ₁ , (Thiaminhydro- chlorid), s. Nr. 7159						

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7830	Vitamin B ₉ (Riboflavin), s. Nr. 6740; Vit. B ₂ s. Nr. 6687; Vit. C s. Nr. 838							
7831	Vitamin D ₃ (Calciferol), s. Nr. 1629; Vit. K s. Nr. 5225							
7832	Vitamin H (Biotin), s. Nr. 1175							
7833	d-Weinsäure	[·CH(OH)·CO ₂ H] _n	150,09	$\frac{20^\circ}{1,760}$	168–70	zers.	139 ²⁰ ° W., 343 ¹⁰⁰ ° W.; 25 ¹⁵ ° abs. A.; 0,415° Å.	3,481
7834	dl-Weinsäure	[·CH(OH)·CO ₂ H] _n H ₂ O	168,10	$\frac{20^\circ}{1,697}$	205,5 (wt.)	-H ₂ O, 100	20,6 ²⁰ ° W., 185 ¹⁰⁰ ° W.; 2 ⁰ ° A.; 0,09 Å. 0,038 ¹⁸ ° W., 0,3 ¹⁰⁰ ° W.; wl. A.	3,522
7835	d-Weinsäure, Ca-Salz	[·CH(OH)·CO ₂]Ca + 4H ₂ O	260,21				125 ^{17,5} ° W., 278 ¹⁰⁰ ° W.; wl. A.	3,497
7836	d-Weinsäure, K-Salz	[·CH(OH)·CO ₂ K] _n + 1/2 H ₂ O	235,27	1,984			0,49 ¹⁸ ° W., 6,9 ¹⁰⁰ ° W.; 0,06 ²⁰ ° in 90 %lg. A. 38,2° W.	3,494
7837	d-Weinsäure, saures K-Salz	HO ₂ C·[CH(OH)] _n ·CO ₂ K	188,18	1,973			50 k. W.; nl. A. 6,63 ¹⁸ ° W.	3,495
7838	d-Weinsäure, K-Na-Salz	NaO ₂ C·[CH(OH)] _n ·CO ₂ K + 4 H ₂ O	282,23	1,767			∞ A., Å.; wl. W.	3,493
7839	d-Weinsäure, Na-Salz	[·CH(OH)·CO ₂ Na] _n + 2 H ₂ O	230,10	1,82 ²⁰				3,493
7840	d-Weinsäure, saures Na-Salz	NaO ₂ C·[CH(OH)] _n ·CO ₂ H + H ₂ O	190,09	$\frac{30^\circ}{1,204}$	zers. 234			3,512
7841 827	d-Weinsäure- diäthylester	C ₂ H ₅ ·O ₂ C·[CH(OH)] _n ·CO ₂ ·C ₂ H ₅	206,19	1,204	17	280		

7842	<i>d</i> -Weinsäure-diamid	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_n \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	148,12		195 (Zers.) 50	250–70 ⁴ mm	0,0412° A.; nl. Bzl., Ä.	3,520
7843	<i>d</i> -Weinsäure- dibenzylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_n \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	330,32	1,20472°				6,221
7844 846	<i>d</i> -Weinsäure- dibutylester	$\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_n \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_n \cdot \text{CH}_2$	262,30	1,09815°	22–2,5	200–318 mm		3,518
7845	<i>d</i> -Weinsäure- disoamylester	$\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$ $\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	290,35	1,063 ⁴ 14,8°		19516 mm	nl. W.	3(179)
7846	<i>d</i> -Weinsäure- disobutylester	$\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$ $\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	262,30	1,031 ⁴ 75°	73–4	323–5		3,518
7847	<i>d</i> -Weinsäure- diisopropylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_n \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	234,24	1,13020° 20°		275		3,517
7848	<i>d</i> -Weinsäure- dimethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_n \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	178,14	1,328 ⁴ 89,6°	61,5 (48)	280	20015° A.; II. Bzl.	3,510
7849	<i>dl</i> -Weinsäure- dimethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_n \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	178,14	1,260 ⁴	89	282	2115° A. II. K, A., Ä.; nl. Bzl.; zers. W., h. A.	3,527 3,509
7850	Weinsäure-dinitrat	$\text{HO}_2\text{C} \cdot [\text{CH}(\text{O} \cdot \text{NO}_2)]_n \cdot \text{CO}_2\text{H}$	240,09	20°	zers.		I. A., Ä.; wl. W.	3,316
7851	<i>d</i> -Weinsäure- dipropylester	$\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_n \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_3\text{H}_7$	234,24	1,139 ⁴		303	I. W., A., Ä.	3,520
7852	<i>d</i> -Weinsäure-monomid	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_n \cdot \text{CO}_2\text{H}$	149,10		171–2			3,512
7853	<i>d</i> -Weinsäure- monoäthylester	$\text{HO}_2\text{C} \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_n \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	178,14		~90		I. A., Ä.; nl. W.	4,622
7854 2207	Wismut-triäthyl	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{Bi}$	296,18	20° 1,82 ⁴ 19°		10779 mm expl.		4,622
7855	Wismut-trimethyl	$(\text{CH}_3)_3\text{Bi}$	254,10	2,300 ⁴ 20°		110		
7856	Wismut-triphenyl	$(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{Bi}$	440,30	1,585 ⁴	77–8	24214 mm	II. Chlf.; I. Ä.; wl. A.; nl. W.	16,898
7857	Xanthen		182,21		100,5	315	I. H ₂ SO ₄ , Ä., Bzl.; wl. W., k. A.	17,73

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7858	Xanthin		152,11		zers. >150		0,2617° W.; 0,0317° A.; l. wss. KOH ∞ A. Ä.; 2,320° W.	26,447
7859	Xanthogenamid	C ₄ H ₅ · O · CS · NH ₂	105,15		40-1			3,137
7860	Xanthogensäure	C ₄ H ₅ · O · CS · SH	122,20	> 1	-53	zers. 24	swl. W.	3,209
7861	Xanthogensäure- äthylester, s. Nr. 3631							
7862	Xanthon		196,19		173-4	349-50 ⁷³⁰ mm	0,7 k. A.; 8,5 h. A.; l. Chlf., Bzl.; wl. n. W., Lg., Ä.	17,354
7863	Xanthophyll		568,85		190-3 (173-4)		l. Chlf.; Ä.; wl. n. A., Ä.; nl. W.	30,94
7864	Xanthydrol		198,21		122-3 (Zers.)		l. A., Chlf., Ä.; swl. W.	17,129
7865	Xenyl- (siehe auch Diphenyllyl)							
7866	Xylenol, s. Nr. 3221-6							

7867 2186	Xylidin, s. Nr. 3063—68	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{OH} & \text{H} \\ & & \\ \text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} & - & \text{C} & - & \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH} \\ & & & & \\ \text{OH} & \text{H} & \text{OH} \end{array}$	152,15				I. W.	1,531
7868	Xylit	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2)_2 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2)_2 \end{array}$	106,16	0,881 ^{20°} 17°	—25	144	∞ abs. A., Ä.; nl. W.	5,362
7869 1619	o-Xylol	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2)_2 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2)_2 \end{array}$	106,16	0,867 ⁴ 20°	—47,5	139,3	∞ abs. A., Ä.; nl. W.	5,370
7870 1321	m-Xylol	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2)_2 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2)_2 \end{array}$	106,16	0,861 ⁴	13,2	138,5	II. Ä.; I. A.; nl. W.	5,382
7871 1468	p-Xylol	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2)_2 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2)_2 \end{array}$	204,67		34	135–6 ¹¹ mm	zers. h. W., h. A.	11,127
7872	p-Xylolsulfocchlorid	$\begin{array}{c} (\text{CH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2\text{Cl} \\ \\ (\text{CH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2\text{H} \cdot 2\text{H}_2\text{O} \end{array}$	222,25		54–5		I. W.	11,121
7873	o-Xylol-sulfonsäure-(4)	$\begin{array}{c} (\text{CH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2\text{H} \cdot 2\text{H}_2\text{O} \\ \\ (\text{CH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2\text{H} \cdot 2\text{H}_2\text{O} \end{array}$	222,25		63–4		I. W.	11,123
7874	m-Xylol-sulfonsäure-(4)	$\begin{array}{c} (\text{CH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2\text{H} \cdot 2\text{H}_2\text{O} \\ \\ (\text{CH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2\text{H} \cdot 2\text{H}_2\text{O} \end{array}$	222,25		86	149 ^{0,1} mm	I. W., Chlf.	11,127
7875	p-Xylol-sulfonsäure	$\begin{array}{c} (\text{CH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2\text{H} \cdot 2\text{H}_2\text{O} \\ \\ (\text{CH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2\text{H} \cdot 2\text{H}_2\text{O} \end{array}$	410,50				I. h. W.; nl. A., Ä.	2 E 11,78
7876	o-Xylol-sulfonsäure-(4), Ca-Salz	$\begin{array}{c} (\text{CH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2\text{Na} \cdot \text{H}_2\text{O} \\ \\ (\text{CH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2\text{Na} \cdot \text{H}_2\text{O} \end{array}$	226,23				I. W.	—
7877	o-Xylol-sulfonsäure-(4), Na-Salz	$\begin{array}{c} (\text{CH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2\text{Na} \cdot \text{H}_2\text{O} \\ \\ (\text{CH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2\text{Na} \cdot \text{H}_2\text{O} \end{array}$	298,29				I. W.	11,121
7878	o-Xylol-sulfonsäure-(4), Na-Salz	$\begin{array}{c} (\text{CH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2\text{Na} \cdot \text{H}_2\text{O} \\ \\ (\text{CH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{SO}_2\text{Na} \cdot \text{H}_2\text{O} \end{array}$	226,23	1,522 ^{15°}			I. W.	11,127
7879	p-Xylol-sulfonsäure, Na-Salz	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{OH} & \text{H} \\ & & \\ \text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C} & - & \text{C} & - & \text{C} \cdot \text{CHO} \\ & & & & \\ \text{OH} & \text{H} & \text{OH} \end{array}$	150,13	1,535 ^{0°}	143		117 ^{20°} W.; swl. k. W.; nl. Ä.	1,865 31,47
7880	d-Xylose	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2\text{Br})_2 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2\text{Br})_2 \end{array}$	263,98	1,988 ^{0°}	94,5	zers.	20 Ä., 16,6 PÄ.; I. Ä.	5,366
7881	o-Xylylenbromid	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2\text{Br})_2 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2\text{Br})_2 \end{array}$	263,98	1,959 ^{0°}	76–7	135–40 ²⁰ mm	II. Chlf., Ä.; 33 PÄ.	5,374
7882	m-Xylylenbromid	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2\text{Br})_2 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2\text{Br})_2 \end{array}$	263,98	1,012 ^{0°}	145–7	245	II. Ä.; I. h. Chlf.; 2,7 ^{20°} Ä.; nl. W.	5,385
7883	p-Xylylenbromid	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2\text{Br})_2 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2\text{Br})_2 \end{array}$	175,06	1,393 ^{0°}	55	239–41	II. Ä., Chlf., Ä.	5,364
7884	o-Xylylenchlorid	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2\text{Cl})_2 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2\text{Cl})_2 \end{array}$	175,06	1,302 ^{30°}	34,2	250–5	nl. W.	5,373
7885	m-Xylylenchlorid	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2\text{Cl})_2 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2\text{Cl})_2 \end{array}$						

Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	Mol.- Gew.	Dichte [g · cm ⁻³]	Schmelz- punkt [°C]	Siede- punkt [°C]	Löslichkeit	BZ
7886	p-Xylylchlorid	C ₈ H ₄ (CH ₂ Cl) ₂	175,06	1,417 ¹⁰	100,5	240–5 (Zers.)	I. A., Chlf., Aceton; swl. Ä.; nl. W.	5,384
7887	o-Xylylenglykol	C ₈ H ₄ (CH ₂ · OH) ₂	138,16		64,2 bis 4,8		> 2518° W.; 2518° Ä.; > 2518° A.	6,910
7888	m-Xylylenglykol	C ₈ H ₄ (CH ₂ · OH) ₂	138,16	1,161 ¹⁸	46–7	154–9 ¹³ mm	II. W.; I. Ä.	6,914
7889	p-Xylylenglykol	C ₈ H ₄ (CH ₂ · OH) ₂	138,16		115–6		II. A., Ä.; wl. W.	6,919
7891 2500	Zimtaldehyd	C ₈ H ₈ · CH : CH · CHO	132,15	1,110 ²⁰ ³⁵	–7,5	250–2 (schw. Zers.)	∞ Ä.; 4,50 A.; swl. W.	7,348
7892 2336	Zimtalkohol	C ₈ H ₈ · CH : CH · CH ₂ · OH	134,17	1,040 ³⁵	33	257,5	II. A., Ä.; wl. W.	6,570
7893	cis-Zimtsäure(allo)	C ₈ H ₈ · CH : CH · CO ₂ H	148,15	1,284 ⁴⁰ ⁰	68	125 ¹⁹ mm	I. PÄ.	9,591
7894	trans-Zimtsäure	C ₈ H ₈ · CH : CH · CO ₂ H	148,15	1,248 ⁴	133	300	0,0418° W.; 24 ³⁰ abs. Ä.; II. Ä.	9,573
7895	trans-Zimtsäure, Na-Salz	C ₈ H ₇ · CH : CH · CO ₂ Na	170,14		zers. > 115		9 k. W., 5 h. W., 0,6 A.; I. Glycerin	9,580
7896 2204	Zimtsäureäthylester (trans)	C ₈ H ₈ · CH : CH · CO ₂ · C ₂ H ₅	176,21	1,049 ⁴ ²⁵	12	271	∞ A., Ä.; nl. W.	9,581
7897	Zimtsäureallylester	C ₈ H ₈ · CH : CH · CO ₂ · CH ₂ · CH : CH ₂	188,09	1,052 ²⁵ ²⁰		286 (Zers.)	II. Ä.; I. A.; nl. W.	9(230)
7898	Zimtsäure- d-amylolester	C ₈ H ₈ · CH : CH · CO ₂ · CH ₂ · CH(CH ₃) · C ₄ H ₉	218,28	0,999 ⁴		192 ²⁹ mm	I. A., Ä.; nl. W.	9,583
7899	Zimtsäure- benzylester	C ₈ H ₈ · CH : CH · CO ₂ · CH ₂ · C ₆ H ₅	238,27		39	244 ²⁵ mm	I. A., Ä.; nl. W.	9,584
7900	Zimtsäure-o- carbonsäure	HO ₂ C · C ₆ H ₄ · CH : CH · CO ₂ H	192,16		173–5 (Zers.)	zers.	I. A.; swl. W., Ä.; nl. Bzl.	9,898

7901	Zimtsäure- cinnamylester	$C_6H_5 \cdot CH:CH \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH:CH \cdot C_6H_5$	264,31	$1,085^{16,5^\circ}$	44		$4 k. \bar{A}., 33 h. \bar{A}.;$ $33 \bar{A}.; i. Bzl.;$ $nl. W.$ $i. W., \bar{A}.; wl.$ $Aceton, \bar{A}.$	9,585 2 E 9,390
7902	Zimtsäure- [β -diäthyl- amino-propylester]- hydrochlorid (Apothesin)	$C_6H_5 \cdot CH:CH \cdot CO_2 \cdot [CH_2]_2 \cdot N(C_2H_5)_2 \cdot HCl$	297,82	36°	135			
7903 2343	Zimtsäure-methylester	$C_6H_5 \cdot CH:CH \cdot CO_2 \cdot CH_3$	162,18	$1,042^0$	36	263	$ll. \bar{A}, \bar{A}.; nl. W.$	9,581
7904	Zimtsäure-[β -phenyl- äthylester]	$C_6H_5 \cdot CH:CH \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	252,30		57-8		$ll. \bar{A}.; wl. \bar{A}.;$ $nl. W.$	—
7905	Zimtsäure-propylester	$C_6H_5 \cdot CH:CH \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot C_2H_5$	190,11	$1,044^{0^\circ}$		285,1		9,583
7906	Zingeron, s. Nr. 6083							
7907	Zinkdiäthyl	$Zn(C_2H_5)_2$	123,50	$1,182^{18^\circ}$	-28	118	zers. W., A.	4,672
7908	Zinkdiäthyl	$Zn([CH_2]_2 \cdot CH_3)_2$	179,5			$81-2^8 mm$		2 E 4,1045
7909	Zinkdiisobutyl	$Zn[CH_2 \cdot CH(CH_3)_2]_2$	179,5			185		4,676
7910	Zinkdiisopropyl	$Zn[CH(CH_3)_2]_2$	151,5			$135-7;$ $94-8^{+0} mm$	zers. W., A.	4,675
7911	Zinkdimethyl	$Zn(CH_3)_2$	94,5	$1,386^{11^\circ}$	-40	46	zers. W., A., A.	4,671
7912	Zinkdiphenyl	$Zn(C_6H_5)_2$	219,5	21°	105-6	$280-5$ (schw. Zers.)	$i. Bzl., \bar{A}.$	16(557)
7913	Zinkdipropyl	$Zn(CH_2 \cdot C_2H_5)_2$	151,55	$1,072^{21}$		158-60	zers. W., A.	4,675
7914	Zinkdiäthyl	$(C_2H_5)_2 Sn$	176,82	$1,558^{15^\circ}$		zers.	$i. \bar{A}, \bar{A}.; nl. W.$	4,631
7915	Zinkdiphenyl	$(C_6H_5)_2 Sn$	272,78					2 E 16,619
7916	d-Zuckersäure	$HO_2C \cdot [CH(OH)]_4 \cdot CO_2H$	210,14			$zers.$ 206 $125-6$	$0,33^{14^\circ} W.; swl.$ $\bar{A}.; nl. \bar{A}.$	3,577

Formelregister zur Tabelle **Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen**

Seite 200—673

Dieses Formelregister enthält die Bruttoformeln der in Tabelle S. 200–673 aufgeführten Verbindungen. Die Reihenfolge der Bruttoformeln, die etwa dem Richterschen Formelsystem entspricht, richtet sich

1. nach der Anzahl der Kohlenstoffatome,
2. nach der Anzahl der Atome dieser Elemente, welche in nachstehender Reihenfolge berücksichtigt werden: H, O, N, S, F, Cl, Br, J; die übrigen Elemente folgen alphabetisch.
3. nach der Anzahl der außer Kohlenstoff darin enthaltenen Elemente,

Die Salze organischer Basen mit Mineralsäuren und die Salze organischer Säuren mit anorganischen Basen sind mit Hilfe der Bruttoformeln der freien organischen Basen bzw. Säuren zu suchen. Kristall- und Hydratwasser gehen in die Bruttoformel nicht ein. Die Verbindungen $C_6H_5 \cdot NH_2 \cdot HCl$, $HO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2Na$ und $C_6H_4(SO_3H)_2 \cdot 2 \cdot H_2O$ findet man also unter den Bruttoformeln C_6H_7N , $C_6H_4O_6$ und $C_6H_4O_6S_2$.

I I									
CH_4	4831	CH_3OCl	5125	$C_6H_5Cl_2$	2672–74	CH_2FCl_2	3859		
CO	4640	CH_3OAs	4947	$C_6H_5Cl_3$	5181, 5667	CH_2FBr_2	3858		
CS_2	6814	CH_3ON	5180	$C_6H_5Br_2$	5180, 5667	$CH_2F_2Br_2$	2904		
CF_4	7026	CH_3ON_2	5650	$C_6H_5Br_3$	5650	$CH_2F_2Br_3$	7531		
CCl_4	7008	CH_3NS	7176	$C_6H_5I_2$	7176	CH_2ClBr_2	2048		
CCl_2Br_2	6969	CH_3ClHg	3627	$C_6H_5I_3$	3627	$CH_2Cl_2Br_2$	2718		
CJ_4	7060	CH_3Cl_2Si	5252	$C_6H_5J_2$	5252	$CH_2Cl_2Br_3$	2871–72		
		CH_3Cl_2Si	2700	$C_6H_5J_3$	7481	$CH_2Cl_2Br_4$	7471		
		CH_3BrHg	5251	C_6H_5O	7482–43	$CH_2Cl_2Br_5$	1764, 2663		
		CH_3JHg	5253	$C_6H_5O_2$	7820	$CH_2Cl_2Br_6$	1276, 2514		
		CH_3JAs	5046	$C_6H_5O_3$	7391	$CH_2O_2Br_2$	2899		
		CH_3ON_2	3877, 3885,	$C_6H_5O_4$	7825	$CH_2O_2Br_3$	2772		
			4081–86	$C_6H_5O_5$	7546	$CH_2O_2Br_4$	2974		
			5179, 6062	$C_6H_5O_6$	10, 12, 304	$CH_2O_2Br_5$	1761		
			5649	$C_6H_5O_7$	501, 3710–20,	$CH_2O_2Br_6$	1270		
			3833	$C_6H_5O_8$	4040, 6815	CH_2NCl	4542		
			4832	$C_6H_5O_9$	67, 4045–46,	CH_2N_2	3865		
			5257	$C_6H_5O_{10}$	5160	CH_2FCl_3	3863–64		
			4837	$C_6H_5O_{11}$	2876	$CH_2F_2Br_2$	2894		
			7183	$C_6H_5O_{12}$	2476	$CH_2F_2Br_3$	2892–93		
			6824	$C_6H_5O_{13}$	2669–70	$CH_2F_2Cl_2$	7529		
			5804, 5806	$C_6H_5O_{14}$	2519–20	$CH_2F_2Cl_3$	1853–54		
			6826–27	$C_6H_5O_{15}$	2962–63	$CH_2F_2Cl_4$	2056–57		
			4948	$C_6H_5O_{16}$	305	$CH_2F_2Br_4$	5753–55		
			7205	$C_6H_5O_{17}$	256	$CH_2F_2Cl_5$	7461–62		
			1682	$C_6H_5O_{18}$	340	$CH_2F_2Br_5$	4052, 5146		
			1694	$COClBr$	242	$CH_2F_2Cl_6$	93		
			5611	CO_2Br	5460	CH_2F_2ON	80, 1752		
				CO_2NCl_2	214, 3023	CH_2O_2Cl			

I II

CH_3N	2174	CH_3ON_2	5804, 5806
CH_3F	3852	CH_3ON_3	6826–27
CH_3Cl	2003	CH_3ON_4	4948
CH_3Br	1436	CH_3ON_5	7205
CH_3I	3593	CH_3ON_6	1682
CH_3O	3864, 6534	CH_3ON_7	1694
CH_3S	4837–87	CH_3ON_8	5611
CH_3O_2	2154, 2485	CH_3ON_9	
CH_3N_2	7149	CH_3ON_{10}	
CH_3S_2	7739	CH_3ON_{11}	
CH_3Cl_2	2788, 5058	CH_3ON_{12}	
CH_3Br_2	5037	CH_3ON_{13}	
CH_3I_2	5061	CH_3ON_{14}	
CH_3N_3	4950	CH_3ON_{15}	
CH_3F_2	5053	CH_3ON_{16}	
CH_3Cl_3	5011	CH_3ON_{17}	
CH_3Br_3	4976	CH_3ON_{18}	

CH ₃ J	5159	CO ₂ NBr ₂	1460	C ₂ H ₅ O ₂	4038	C ₂ H ₅ OCl ₂	7444
CH ₃ O	4919	CO ₂ N ₂ Cl ₂	2767	C ₂ H ₅ N ₂	19, 20, 5083	C ₂ H ₅ OBr	72, 1261
CH ₃ N ₂	3876	CO ₂ N ₂ Br	1494	C ₂ H ₅ S	bis 5084	C ₂ H ₅ OBr ₂	7392
CH ₃ S	5165	CO ₂ N ₂ J	4616	C ₂ H ₅ Se	344, 3253, 5462	C ₂ H ₅ OJ	98, 4539
CH ₃ N ₂	4925, 4927			C ₂ H ₅ Si	186, 3149	C ₂ H ₅ O ₂ N	5496
CH ₃ As	4067-71, 4073-74			C ₂ H ₅ Te	1620	C ₂ H ₅ O ₂ N ₂	854
CH ₃ P	4946			C ₂ H ₅ Te	6710	C ₂ H ₅ O ₂ F	3839
CH ₃ N ₂	5224			C ₂ H ₅ Te	392, 3251	C ₂ H ₅ O ₂ Cl	1792, 1911
CH ₃ N ₂	5116-17			C ₂ H ₅ Te	3257	C ₂ H ₅ O ₂ Br	1780
CH ₃ Si	609-12			C ₂ H ₅ Te	7911	C ₂ H ₅ O ₂ Br ₂	1381
CH ₃ ONCl	5168			C ₂ H ₅ N	216-19, 3033,	C ₂ H ₅ O ₂ J	1286
CH ₃ O ₂ NBr	1681			C ₂ H ₅ N	3033a	C ₂ H ₅ O ₂ N	4578
CH ₃ O ₂ S ₂ Na ₂	1432			C ₂ H ₅ N ₂	5077-79	C ₂ H ₅ ON	112, 5641
CH ₃ O ₂ SCl	3873			C ₂ H ₅ N ₂	230, 3073	C ₂ H ₅ ON ₂	7639
CH ₃ O ₂ SN ₂	4833			C ₂ H ₅ N ₂	380, 3234	C ₂ H ₅ ON ₂	5157, 5263
	6080			C ₂ H ₅ N ₂	271-74, 320,	C ₂ H ₅ NS	3820-27
				C ₂ H ₅ Si	3176-78	C ₂ H ₅ FBr ₂	2891
				C ₂ H ₅ Si	3185	C ₂ H ₅ F ₂ Cl	2890
				C ₂ H ₅ Si	7440	C ₂ H ₅ F ₂ Br	2900
				C ₂ H ₅ Si	5966	C ₂ H ₅ F ₂ J	1886-87
				C ₂ H ₅ Si	1794	C ₂ H ₅ ClBr ₂	2716-17
				C ₂ H ₅ Si	7638	C ₂ H ₅ Cl ₂ J	2783
				C ₂ H ₅ Si	4182	C ₂ H ₅ OS	7174
				C ₂ H ₅ Si	2168, 2879	C ₂ H ₅ OC ₂	2671, 2761
				C ₂ H ₅ Si	3854	C ₂ H ₅ OBr ₂	2521
				C ₂ H ₅ Si	3853	C ₂ H ₅ O ₂ N ₂	861, 2905, 4054
				C ₂ H ₅ Si	2895	C ₂ H ₅ O ₂ N ₂	7180
				C ₂ H ₅ Si	2902-03	C ₂ H ₅ O ₂ N ₂	352
				C ₂ H ₅ Si	2901	C ₂ H ₅ O ₂ N ₂	3292, 4043, 5967
				C ₂ H ₅ Si	7530	C ₂ H ₅ O ₂ N ₂	6904
				C ₂ H ₅ Si	7536	C ₂ H ₅ O ₂ N ₂	4042
				C ₂ H ₅ Si	7535	C ₂ H ₅ N ₂ S ₂	3633
				C ₂ H ₅ Si	2007	C ₂ H ₅ N ₂ S ₂	2691
				C ₂ H ₅ Si	2756	C ₂ H ₅ ClBr	1851-52
				C ₂ H ₅ Si	5865	C ₂ H ₅ Cl ₂ J	1933-34
				C ₂ H ₅ Si	7519	C ₂ H ₅ Cl ₂ S	2765
				C ₂ H ₅ Si	7004-05	C ₂ H ₅ Br ₂ J	1401-02
				C ₂ H ₅ Si		C ₂ H ₅ ON	17, 18
				C ₂ H ₅ Si		C ₂ H ₅ OF	3806
				C ₂ H ₅ Si		C ₂ H ₅ OC ₂	323, 1768, 1890
				C ₂ H ₅ Si		C ₂ H ₅ OBr	1281
				C ₂ H ₅ Si		C ₂ H ₅ OJ	4547
				C ₂ H ₅ Si		C ₂ H ₅ O ₂ N	46, 351, 1684,
				C ₂ H ₅ Si		C ₂ H ₅ O ₂ N ₂	4028, 4049, 5491
				C ₂ H ₅ Si		C ₂ H ₅ O ₂ N ₂	1207, 5971
				C ₂ H ₅ Si		C ₂ H ₅ O ₂ Cl	350, 5493
				C ₂ H ₅ Si		C ₂ H ₅ NS	361
				C ₂ H ₅ Si		C ₂ H ₅ CH ₂	7162
				C ₂ H ₅ Si			388

2 III

C ₂ H ₅ Si	1773, 2607
C ₂ H ₅ Si	1285
C ₂ H ₅ Si	5976
C ₂ H ₅ Si	7532
C ₂ H ₅ Si	7472
C ₂ H ₅ Si	7407
C ₂ H ₅ Si	7552

2 II

C ₂ HCl	1765
C ₂ HCl ₂	7445
C ₂ HCl ₃	6225
C ₂ HBr	1277
C ₂ HBr ₂	7393
C ₂ HBr ₃	6220
C ₂ HJ	4546
C ₂ H ₂	6240
C ₂ H ₂ O	4629
C ₂ H ₂ FCI	3825
C ₂ H ₂ O ₂	1456-57
C ₂ H ₂ Cl ₂	5934-49
C ₂ H ₂ N ₂	7148
C ₂ H ₂ F ₂	2866

1 III

CHON	2147, 2165-67,
CHON ₂	4636
CHON ₃	5644
CHFCI ₂	6739
CHClBr ₂	3829
CHCl ₂ J	1888
CHCl ₂ Br	1889
CHCl ₂ J	2725
CHCl ₂ Br	2786
CHBr ₂ J	1369
CHBr ₂ J	2590
CH ₂ O ₂ N ₂	5182
CH ₂ O ₂ N ₂	3350
CH ₂ FCI	3825
CH ₂ ClBr	1860
CH ₂ ClJ	1939
CH ₂ BrJ	1406
CH ₂ ON	3874-75

Formelregister zur Tabelle Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

2 III	C ₂ H ₂ Si	7601	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	3985-86	C ₂ H ₂ O ₄	4821-22,
	C ₂ H ₂ Br ₂	2845-48	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	1861	C ₂ H ₂ O ₄	7833-40,
	C ₂ H ₂ I ₂	2614-17	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	56, 306, 507,	C ₂ H ₂ O ₄	3491-92
	C ₂ H ₂ N ₂	2984-86	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	4884, 5959, 6563	C ₂ H ₂ O ₄	3895, 5126-27,
	C ₂ H ₂ Cl	452	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	15	C ₂ H ₂ O ₄	5241
	C ₂ H ₂ Br	4472, 6607	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	2027-29, 5010	C ₂ H ₂ O ₄	3661
	C ₂ H ₂ Cl	4470, 6601	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	1461-62, 1394	C ₂ H ₂ Br ₂	2364-65
	C ₂ H ₂ Br	4467, 6598	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	4603-04	C ₂ H ₂ Br ₂	5963-67
	C ₂ H ₂ Cl	4475, 6614	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	415-17, 4032	C ₂ H ₂ Br ₂	4622
	C ₂ H ₂ O	4456, 6591	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	5307, 5752-53,	C ₂ H ₂ Br ₂	1615, 4399, 4474,
	C ₂ H ₂ O ₂	4242	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	6086, 6622	C ₂ H ₂ Br ₂	6611, 6707
	C ₂ H ₂ O ₂	188, 3255	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	5871-12, 7787	C ₂ H ₂ Cl	1864, 1929, 1951
	C ₂ H ₂ O ₂	189, 3254	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	4072-26,	C ₂ H ₂ Br ₂	7405, 7411
	C ₂ H ₂ O ₂	380, 3252,	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	3979-3980	C ₂ H ₂ Br ₂	4570
	C ₂ H ₂ O ₂	4304	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	2028-26,	C ₂ H ₂ Br ₂	410, 1524-26,
2 IV	C ₂ H ₂ O ₂	276	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	3990	C ₂ H ₂ Cl	1611, 2221, 4376,
	C ₂ H ₂ O ₂	5264	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	4496-97, 6621,	C ₂ H ₂ Br ₂	4395a, 4900,
	C ₂ H ₂ Cl	4623	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	6829-30	C ₂ H ₂ Br ₂	491, 5231, 7029
	C ₂ H ₂ Cl	2764	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	454	C ₂ H ₂ Br ₂	48, 420, 499,
	C ₂ H ₂ Cl	3072, 4626	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	3997-98	C ₂ H ₂ Br ₂	505, 1532,
	C ₂ H ₂ Cl	321-22, 514,	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	7203	C ₂ H ₂ Br ₂	3400-01, 3721,
	C ₂ H ₂ Cl	3180	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	454	C ₂ H ₂ Br ₂	4039, 4356, 6579
	C ₂ H ₂ O ₂	4624a	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	3151	C ₂ H ₂ Br ₂	200, 293, 500,
	C ₂ H ₂ O ₂	231	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	6632	C ₂ H ₂ Br ₂	3963, 4048, 4654,
	C ₂ H ₂ O ₂	4637	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	7512	C ₂ H ₂ Br ₂	5313, 6027-30,
	C ₂ H ₂ O ₂	4638	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	6633	C ₂ H ₂ Br ₂	6068
	C ₂ H ₂ O ₂	3828	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	310, 3158-59	C ₂ H ₂ Br ₂	3996, 4008
	C ₂ H ₂ O ₂	7434	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	3629	C ₂ H ₂ Br ₂	411
	C ₂ H ₂ O ₂	7389	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	6620	C ₂ H ₂ Br ₂	2332, 3626
	C ₂ H ₂ O ₂	1938	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	4915, 7178	C ₂ H ₂ Br ₂	2726-28, 2707-99
3 III	C ₂ H ₂ O ₂	2664, 2830	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	396, 3260	C ₂ H ₂ Br ₂	2555-58, 2589
	C ₂ H ₂ O ₂	2515-16	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	3204, 4453, 4928, 6610	C ₂ H ₂ Br ₂	2972
	C ₂ H ₂ O ₂	2819-38	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	673	C ₂ H ₂ Br ₂	4922, 6705
	C ₂ H ₂ O ₂	1753-54, 1992	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	6592	C ₂ H ₂ Br ₂	4377
	C ₂ H ₂ O ₂	1776	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	1229	C ₂ H ₂ Br ₂	1567-69, 4372
	C ₂ H ₂ O ₂	1262	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	7627	C ₂ H ₂ Br ₂	1564-66, 4371
	C ₂ H ₂ O ₂	1904-65	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	4004-05	C ₂ H ₂ Br ₂	1582-84, 4382
	C ₂ H ₂ O ₂	1424	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	2059	C ₂ H ₂ Br ₂	1550-52, 2303
	C ₂ H ₂ O ₂	1424	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	2449	C ₂ H ₂ Br ₂	4365, 5151, 5235
	C ₂ H ₂ O ₂	7171	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	83, 4527	C ₂ H ₂ Br ₂	13, 287, 294,
	C ₂ H ₂ O ₂	190	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	155	C ₂ H ₂ Br ₂	1521, 1574-77,
	C ₂ H ₂ O ₂	391	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	7438-39	C ₂ H ₂ Br ₂	2358, 4375
	C ₂ H ₂ O ₂	1897	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	2159	C ₂ H ₂ Br ₂	1200, 1523, 2333,
	C ₂ H ₂ O ₂	6915	C ₂ H ₂ O ₂ N ₂	1766-67	C ₂ H ₂ Br ₂	3992, 7697
	C ₂ H ₂ O ₂		C ₂ H ₂ O ₂ N ₂		C ₂ H ₂ Br ₂	3705
3 IV	C ₂ H ₂ O ₂		C ₂ H ₂ O ₂ N ₂		C ₂ H ₂ Br ₂	
	C ₂ H ₂ O ₂		C ₂ H ₂ O ₂ N ₂		C ₂ H ₂ Br ₂	
	C ₂ H ₂ O ₂		C ₂ H ₂ O ₂ N ₂		C ₂ H ₂ Br ₂	
	C ₂ H ₂ O ₂		C ₂ H ₂ O ₂ N ₂		C ₂ H ₂ Br ₂	
	C ₂ H ₂ O ₂		C ₂ H ₂ O ₂ N ₂		C ₂ H ₂ Br ₂	
	C ₂ H ₂ O ₂		C ₂ H ₂ O ₂ N ₂		C ₂ H ₂ Br ₂	
	C ₂ H ₂ O ₂		C ₂ H ₂ O ₂ N ₂		C ₂ H ₂ Br ₂	
	C ₂ H ₂ O ₂		C ₂ H ₂ O ₂ N ₂		C ₂ H ₂ Br ₂	
	C ₂ H ₂ O ₂		C ₂ H ₂ O ₂ N ₂		C ₂ H ₂ Br ₂	
	C ₂ H ₂ O ₂		C ₂ H ₂ O ₂ N ₂		C ₂ H ₂ Br ₂	
	C ₂ H ₂ O ₂		C ₂ H ₂ O ₂ N ₂		C ₂ H ₂ Br ₂	
	C ₂ H ₂ O ₂		C ₂ H ₂ O ₂ N ₂		C ₂ H ₂ Br ₂	
	C ₂ H ₂ O ₂		C ₂ H ₂ O ₂ N ₂		C ₂ H ₂ Br ₂	
	C ₂ H ₂ O ₂		C ₂ H ₂ O ₂ N ₂		C ₂ H ₂ Br ₂	
	C ₂ H ₂ O ₂		C ₂ H ₂ O ₂ N ₂		C ₂ H ₂ Br ₂	

3 I	C_2H_2	436, 458, 4883	$C_2H_2O_2Cl_2$	7474	$C_2H_2O_2NS$	3483	$C_2H_2N_2$	1188, 2330-31
	C_2H_2Br	2218, 6603	$C_2H_2ON_2$	1279-80	$C_2H_2ON_2S$	1784	C_2H_2S	1593-94, 2364, 4384
	C_2H_2Cl	6543	$C_2H_2ON_2Br$	2170-71, 3893	$C_2H_2ON_2Cl_2$	1779	$C_2H_2S_2$	2329
	C_2H_2Br	4858	$C_2H_2ON_2Cl$	5754	$C_2H_2ON_2Cl_2$	2829	$C_2H_2S_2$	1619
	C_2H_2	7432	$C_2H_2ON_2Br$	1947	$C_2H_2ON_2Cl_2$	2863	C_2H_2Hg	6708
	$C_2H_2Cl_2$	5860	$C_2H_2ON_2S$	1412	$C_2H_2ON_2S$	137	C_2H_2Se	2362a
			$C_2H_2ON_2S$	7161	$C_2H_2ON_2S$	7625, 7636	C_2H_2Te	7914
			$C_2H_2ON_2S$	2852	$C_2H_2ON_2S$	7169-70, 7859	C_2H_2Zn	2369
			$C_2H_2ON_2S$	2148, 6660	$C_2H_2ON_2S$	2225-26	C_2H_2N	7007
			$C_2H_2ON_2S$	2037, 2665-66	$C_2H_2ON_2S$	51	C_2H_2N	1553-55, 2305-06, 3026, 4367
3 II	C_2H_2N	2152	$C_2H_2ON_2$	2960	$C_2H_2ON_2S$		C_2H_2N	2318
	C_2H_2Cl	4096	$C_2H_2ON_2S$	4225	$C_2H_2ON_2S$		C_2H_2N	2359
	C_2H_2O	6555	$C_2H_2ON_2S$	2853-54	$C_2H_2ON_2S$		C_2H_2N	2348, 7086-87
	$C_2H_2O_2$	6556	$C_2H_2ON_2S$	2663-64	$C_2H_2ON_2S$		C_2H_2N	1214
	C_2H_2Br	4763	$C_2H_2ON_2S$	435	$C_2H_2ON_2S$		C_2H_2N	7090
	$C_2H_2N_2$	2622	$C_2H_2ON_2S$	5964	$C_2H_2ON_2S$		C_2H_2N	7097
	C_2H_2N	149	$C_2H_2ON_2S$	684	$C_2H_2ON_2S$		C_2H_2N	2343
	C_2H_2Cl	2030	$C_2H_2ON_2S$	152, 333, 4231, 5314, 706	$C_2H_2ON_2S$		C_2H_2N	2244
	C_2H_2Br	1463	$C_2H_2ON_2S$	6585	$C_2H_2ON_2S$		C_2H_2N	3882
	C_2H_2F	148, 459, 6549	$C_2H_2ON_2S$	7511	$C_2H_2ON_2S$		C_2H_2N	
	C_2H_2O	150, 5075	$C_2H_2ON_2S$	3691, 6583	$C_2H_2ON_2S$		C_2H_2N	
4 I	C_2H_2O	1253	$C_2H_2ON_2$	1269, 1287, 1464, 5582	$C_2H_2ON_2$	4834	C_2H_2N	4834
	$C_2H_2O_2$	1754-55, 5963, 6914	$C_2H_2ON_2$	3693, 4541, 6584	$C_2H_2ON_2$	4745	C_2H_2N	7150
	C_2H_2O	4823	$C_2H_2ON_2$	1255, 4437, 5755	$C_2H_2ON_2$	3900, 7150	C_2H_2N	7151
	$C_2H_2N_2$	4275, 6658	$C_2H_2ON_2$	1783, 1918, 2033	$C_2H_2ON_2$	4743, 7153	C_2H_2N	5325
	$C_2H_2Cl_2$	2859-62	$C_2H_2ON_2$	1383, 1465-66, 3730	$C_2H_2ON_2$	3894, 4044, 4744	C_2H_2N	5324
	$C_2H_2Br_2$	6980-81	$C_2H_2ON_2$	4607-08	$C_2H_2ON_2$	1163, 6657, 6662, 6689	C_2H_2N	443-45
	C_2H_2N	334, 6565	$C_2H_2ON_2$	5965	$C_2H_2ON_2$	7196	C_2H_2N	2787
	C_2H_2Cl	456, 2038-39	$C_2H_2ON_2$	627	$C_2H_2ON_2$	457, 463, 2134, 4277, 6702	C_2H_2N	2592
	C_2H_2Br	455, 1474-76	$C_2H_2ON_2$	4021	$C_2H_2ON_2$	1862	C_2H_2N	2866-69
	C_2H_2J	7417-19	$C_2H_2ON_2$	4020	$C_2H_2ON_2$	1437	C_2H_2N	2989
	C_2H_2O	6605, 7600a	$C_2H_2ON_2$	399, 389, 394	$C_2H_2ON_2$	2125, 2178, 3182, 3660, 4888, 5230	C_2H_2N	1386
4 II	C_2H_2O	50, 451, 6558, 6905, 7600a	$C_2H_2ON_2$	7206	$C_2H_2ON_2$	155, 489, 2127, 2219, 2272, 3780, 4412, 4827, 6884, 7882	C_2H_2N	5825, 7827-28
	$C_2H_2O_2$	49, 488, 3759	$C_2H_2ON_2$	474	$C_2H_2ON_2$	38, 1256, 3726, 4630, 7824	C_2H_2N	1920, 1945
	$C_2H_2O_2$	3869, 4027, 4229, 6132, 6566	$C_2H_2ON_2$	2849-51	$C_2H_2ON_2$	136, 285, 1150-51, 5161, 5958, 5962	C_2H_2N	5537
	$C_2H_2O_2$	296, 3404, 3976, 4031, 4725, 4864, 5301-04	$C_2H_2ON_2$	2618-19	$C_2H_2ON_2$	178-80, 2912, 4050, 5262	C_2H_2N	7783
	$C_2H_2O_2$	4006	$C_2H_2ON_2$	95, 4753, 5076	$C_2H_2ON_2$		C_2H_2N	6887
	$C_2H_2O_2$	6659	$C_2H_2ON_2$	7185, 7191	$C_2H_2ON_2$		C_2H_2N	879
	$C_2H_2O_2$	4787-88	$C_2H_2ON_2$	4226	$C_2H_2ON_2$		C_2H_2N	2187
	C_2H_2S	469	$C_2H_2ON_2$	3372-73, 5826	$C_2H_2ON_2$		C_2H_2N	1014
					$C_2H_2ON_2$		C_2H_2N	2384
					$C_2H_2ON_2$		C_2H_2N	1385, 1410
					$C_2H_2ON_2$		C_2H_2N	439, 2550

Formelregister zur Tabelle Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

$C_2H_2O_2Cl_4$	1775, 7468	C_4H_{10}	2213, 3140 a, 4980-82, 5018, 6259-60	5 III	C_4H_{14}	3099-100, 4179, 4428, 5197
$C_2H_2O_2Br$	1347-49, 1382, 1391, 3728-29				C_5O_4	2191
$C_2H_2O_2J$	3755, 4579				C_5Cl_4	4146
$C_2H_2O_2N$	94, 5772, 5969, 6882				C_5Br_4	4140
	76				C_5J_4	4173
$C_2H_2O_2N_2$	1791			5 II	6 II	
$C_2H_2O_2Cl$	540-41, 4278,	$C_2H_2O_2$	4684		C_2HCl_2	6228
$C_2H_2O_2N$	5642	$C_2H_2N_2$	7521, 3905, 6697		C_2HBr_2	6222
$C_2H_2O_2N$	7852	$C_2H_2O_4$	1242, 2100, 3961, 4535, 6696		$C_2H_2J_2$	6241
C_2H_2NS	4486, 6613	$C_2H_2O_3$	144, 6553		$C_2H_2Cl_4$	7000-02
C_2H_2OS	461	$C_2H_2O_4$	3963		$C_2H_2Br_4$	6963
C_2H_2OS	7155	$C_2H_2N_2$	6651		$C_2H_2J_4$	7057, 7059, 7088
$C_2H_2OCl_2$	2731, 2747-48	$C_2H_2N_2$	6663, 6677-78		$C_2H_2Cl_2$	7458-60
$C_2H_2O_2N_2$	3156, 3205-06, 4884, 5128, 6881a	$C_2H_2N_2$	158		$C_2H_2Br_2$	7402-04
$C_2H_2O_2S$	395, 4808, 7181	$C_2H_2O_3$	5067		$C_2H_2J_2$	7549-51
$C_2H_2O_2N_2$	188, 440, 839, 4033, 5779	$C_2H_2O_4$	6557		$C_2H_2O_2$	1744-45
$C_2H_2O_2N_2$	7842	$C_2H_2O_3$	2099, 2220, 3960, 4534, 5066		$C_2H_2O_4$	3446, 4661
$C_2H_2ON_2$	5960	$C_2H_2O_4$	53		$C_2H_2O_2$	6698-700,
$C_2H_2ON_2$	2338	$C_2H_2O_4$	2259		$C_2H_2O_4$	7121-7122
C_2H_2NS	2751	$C_2H_2O_4$	675-77, 1258,		$C_2H_2F_2$	7123
$C_2H_2SB_2$	2750	$C_2H_2N_2$	5240		$C_2H_2Cl_2$	2888-89
$C_2H_2Cl_2S$	70, 206, 1535,	C_2H_2S	5264		$C_2H_2Br_2$	2707-09
C_2H_2ON	1613, 3006, 4356, 4901, 5323	C_2H_2O	450, 5247-49		$C_2H_2J_2$	2546-48
$C_2H_2ON_2$	1863, 1884, 58, 6560-61		3017-18, 4924,		$C_2H_2N_2$	2969-71
C_2H_2OCl	1950-50 a		5232, 7227		$C_2H_2F_2$	1041, 6336
C_2H_2OBr	1367	$C_2H_2O_2$	68, 151, 213, 460, 2133, 2177, 3019-21, 3723, 4693, 4830, 4897, 6263-64, 7803		$C_2H_2Cl_2$	3819
$C_2H_2O_2N$	1535, 1595, 1686, 4025, 4030, 4386, 4924, 5289, 5602 bis 5604, 5655		45, 65, 1254, 4694		$C_2H_2Br_2$	1328
$C_2H_2O_2N_2$	4666	$C_2H_2O_4$	341, 1257, 3183, 3969, 4762, 4766, 5961		$C_2H_2J_2$	4562
$C_2H_2O_2N$	5605, 5682, 7208 bis 7209	$C_2H_2O_3$	3982, 4889, 6026, 6060-61		C_2H_2O	6295-96
C_2H_2ON	5709	$C_2H_2O_4$	7700-01		$C_2H_2O_2$	3429-31, 5068
C_2H_2NS	3299	$C_2H_2O_2$	3238-39		$C_2H_2O_4$	153, 1250, 6033,
C_2H_2S	1885	$C_2H_2N_2$	2412, 4380, 4522, 5250, 7565		$C_2H_2O_2$	6098, 6690-94
$C_2H_2CH_2g$	1605	$C_2H_2N_2$	4211-12		$C_2H_2O_4$	459, 5326
$C_2H_2Cl_2Si$	7466	C_2H_2Br	7414		$C_2H_2O_2$	143, 4189
C_2H_2BrHg	1604				$C_2H_2O_4$	191
					C_2H_2S	7200
					$C_2H_2Cl_2$	3630, 3634
					$C_2H_2Br_2$	4147-50
					C_2H_2Se	4141-42
					C_2H_2N	6825
					C_2H_2N	769-70, 774-77,
					C_2H_2N	5121, 5128,
					C_2H_2N	6489-91
					C_2H_2N	6334

Formelregister zur Tabelle Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

6 II		6 III		6 IV			
C_4H_4P	6413	$C_4H_4O_4$	2909, 3975, 6735	C_4H_4ClHg	6427	$C_4H_4O_4N$	7331-32
C_4H_4O	3152	$C_4H_4O_2$	3675, 4773, 6839	$C_4H_4Cl_2As$	6360	$C_4H_4O_4Al$	478
$C_4H_4O_2$	2035, 3760, 6838,	$C_4H_4O_3$	252, 2958, 3616,	$C_4H_4Cl_2P$	6361	$C_4H_4O_4B$	1226
$C_4H_4O_3$	7028	C_4H_4S	4204	C_4H_4BrHg	7506	$C_4H_4O_4P$	7358
$C_4H_4O_4$	467, 4689, 4751	C_4H_4Zn	3607	$C_4H_4I_2Hg$	6427a	C_4H_4SP	7354
$C_4H_4O_5$	69, 150, 4016,	C_4H_4N	2179, 7913	$C_4H_4ON_2$	908-1001, 5474,	C_4H_4ClSi	2053
$C_4H_4O_7$	4344, 7431		518, 613, 2953,	$C_4H_4ON_3$	5767	C_4H_4ClSn	7361
$C_4H_4N_2$	2110-13, 4411		7335-37	C_4H_4OS	139	$C_4H_4O_4Si$	5318
C_4H_4S	163, 3237,	$C_4H_4N_4$	11	$C_4H_4O_2S$	3635		
$C_4H_4Br_2$	6366-71, 6392-93	C_4H_4Al	7334	$C_4H_4O_2S_2$	1748, 5523-25,		
$C_4H_4N_3$	3262-65	C_4H_4As	7339	$C_4H_4O_2S_3$	6412		
$C_4H_4N_4$	2634	C_4H_4B	1230	$C_4H_4O_2S_4$	1010-11		
$C_4H_4N_5$	387, 3246-49	C_4H_4Bi	7854	$C_4H_4O_2Si$	6832		
C_4H_4O	7367-70	C_4H_4P	7355	$C_4H_4O_2N_2$	5511-17		
$C_4H_4O_2$	4786	C_4H_4Sb	7360	$C_4H_4O_2N_3$	5080-82		
$C_4H_4O_3$	244, 449, 2193,	$C_4H_4N_2$	3141, 7352	$C_4H_4O_2N_4$	1013-14		
$C_4H_4O_4$	2199-200, 2350,	C_4H_4Si	3142	$C_4H_4O_2N_5$	3371		
$C_4H_4O_5$	2376, 4819, 5042,	C_4H_4Sn	7346	$C_4H_4O_2N_6$	1002-03		
$C_4H_4O_6$	5211	C_4OCl	4152-53	$C_4H_4O_2N_7$	1024		
$C_4H_4O_7$	59, 161, 257-58,	C_4OBr	4143	C_4H_4ONF	3808-10		
$C_4H_4O_8$	2128, 2214, 3733,	$C_4O_2Cl_2$	7003	C_4H_4ONCl	1809-11		
$C_4H_4O_9$	4197, 4429, 4828,	$C_4O_2Br_2$	1304, 6968	C_4H_4NBr	1305-08		
$C_4H_4O_{10}$	6568			$C_4H_4N_2J$	4549-51		
$C_4H_4O_{11}$	39, 4697,			$C_4H_4N_2Cl_2$	2751-52, 2841-43		
$C_4H_4O_{12}$	6046-6047, 6571			$C_4H_4ONCl_2$	1781		
$C_4H_4O_{13}$	164, 241, 279,			C_4H_4ON	125, 658-64,		
$C_4H_4O_{14}$	325, 3095-97,			C_4H_4ONCl	4869, 6395-96		
$C_4H_4O_{15}$	4433, 4476, 4903,			C_4H_4ONF	1747		
$C_4H_4O_{16}$	5072-74, 5950,			C_4H_4ONBr	1824-25, 1846		
$C_4H_4O_{17}$	6615			$C_4H_4ONCl_2$	1975-77		
$C_4H_4O_{18}$	184, 1713, 2919,			$C_4H_4ON_2J$	1428-30		
$C_4H_4O_{19}$	4056, 4692			$C_4H_4ON_2Cl_2$	4586-88		
$C_4H_4O_{20}$	3952, 3955			$C_4H_4ON_2Cl$	2820		
$C_4H_4O_{21}$	7848-49, 7853			$C_4H_4ON_2Si$	1981-89		
$C_4H_4O_{22}$	442, 446, 4532,			$C_4H_4ON_2Cl_2$	2481-83		
$C_4H_4O_{23}$	6813, 6911, 7916			$C_4H_4ON_2Si_2$	2711		
$C_4H_4O_{24}$	2382			$C_4H_4ON_2Si_3$	2983, 6842-45		
$C_4H_4O_{25}$	2381			$C_4H_4ON_2Si_4$	1004		
$C_4H_4O_{26}$	2383			$C_4H_4ON_2Si_5$	3324-25		
$C_4H_4O_{27}$	2745-46			$C_4H_4ON_2Si_6$	1456		
$C_4H_4O_{28}$	2566-68			$C_4H_4ON_2Si_7$	2525		
$C_4H_4O_{29}$	1643, 2301, 2377,			$C_4H_4ON_2Si_8$	6415		
$C_4H_4O_{30}$	4328, 4406			$C_4H_4ON_2Si_9$	1966-70		
$C_4H_4O_{31}$	6218			$C_4H_4ON_2Si_{10}$	1425		
$C_4H_4O_{32}$				$C_4H_4ON_2Si_{11}$	1012		
$C_4H_4O_{33}$				$C_4H_4ON_2Si_{12}$	1835		

$C_6H_{11}Cl$	2205	$C_6H_5O_2N_2$	7645-47	$C_6H_5O_2Cl$	1758-59	$C_6H_5O_2SBr$	1330-31
$C_6H_{11}Br$	2203	$C_6H_5O_2N_2$	7659-62	$C_6H_5O_2Br$	1267	$C_6H_5O_2SCl$	2013-14
$C_6H_{11}I$	4572	$C_6H_5O_2N_2$	7099	$C_6H_5O_2N$	113	$C_6H_5O_2NS$	5573-76
$C_6H_{12}O$	337, 383	$C_6H_5NCl_2$	6992-93	$C_6H_5Cl_2As$	7520	$C_6H_5O_2NS$	5726-27
	1640, 2192, 2298,	$C_6H_5NBr_2$	6962	$C_6H_5O_2S$	437	$C_6H_5O_2S_2Cl$	1834
	4195-96, 4394,	$C_6H_5Cl_2Br$	2719-24	$C_6H_5O_2S_2Br$	3632	C_6H_5ONBr	1456-57
	4990-91, 5041,	$C_6H_5Cl_2I$	2784-85	$C_6H_5O_2N_2$	2561	C_6H_5ONAs	655
	5145, 5212, 6504	C_6H_5OCl	2835-40	$C_6H_5O_2N_2$	7102	C_6H_5ONAs	5728
$C_6H_{12}O_2$	490, 497, 1533,	C_6H_5OBr	2608-12	$C_6H_5ON_2$	2194	$C_6H_5ON_2S$	5526
	1644, 1731-32,	$C_6H_5O_2Br$	2979-82	C_6H_5NSCl	1798	$C_6H_5ON_2S$	1798
	2267, 2344,	$C_6H_5O_2I$	2779-80	$C_6H_5O_2Cl$	1650	$C_6H_5ON_2S$	1008
	3107-08	$C_6H_5O_2Cl$	5784	$C_6H_5O_2N$	4573	$C_6H_5ON_2S$	778-80, 1009,
	3734-36, 4357,	$C_6H_5O_2N$	3321-23	$C_6H_5O_2N$	583, 4270, 5613	$C_6H_5ON_2S$	6891-92
	4407, 4520	$C_6H_5O_2N$	3363-69	$C_6H_5O_2N$	1778, 1784, 1788,	$C_6H_5ON_2S$	666-68
	5290-91, 6562,	$C_6H_5O_2N$	3374-75	$C_6H_5O_2Br$	1916, 7433	$C_6H_5ON_2S$	772, 778
	6575, 6581, 7603,	$C_6H_5O_2N$	7641	$C_6H_5O_2N$	1350, 1392,	$C_6H_5ON_2S$	6893
	7801	$C_6H_5O_2N$	7640	$C_6H_5O_2N$	1553-54	$C_6H_5ON_2S$	831
$C_6H_{12}O_3$	6031, 6034, 6070,	$C_6H_5O_2N$	7448-51	$C_6H_5O_2N$	5970	$C_6H_5ON_2S$	6372-73, 6394
$C_6H_{12}O_4$	6072, 6194, 6448	$C_6H_5O_2N$	7394-98	$C_6H_5O_2N$	2114, 2910	$C_6H_5ON_2S$	1495
$C_6H_{13}O$	2128, 4047	$C_6H_5N_2$	7547	$C_6H_5ON_2$	740-41, 4329,	$C_6H_5ON_2S$	438
$C_6H_{13}O_2$	3892, 6722, 6736	$C_6H_5N_2Cl$	1746	C_6H_5NHg	4341	$C_6H_5ON_2S$	2325
$C_6H_{13}O_3$	3888, 3955,	$C_6H_5N_2Br$	1278	$C_6H_5OCl_2$	2759, 2771	$C_6H_5ON_2S$	2227
	4300-01, 4777,	$C_6H_5N_2I$	3821-23	$C_6H_5O_2Cl_2$	1181, 2662	$C_6H_5O_2N_2S$	3672
	6841	C_6H_5FBr	3820	$C_6H_5O_2N_2$	7098	$C_6H_5O_2N_2S$	
$C_6H_{13}O_4$	3934, 3950-51	$C_6H_5F_2I$	1855-59	$C_6H_5O_2N_2$	1641, 2268, 2299	$C_6H_5O_2N_2S$	
$C_6H_{14}N_2$	3181, 4228	C_6H_5ClBr	1935-37	$C_6H_5O_2N_2$	2352, 5155	$C_6H_5O_2N_2S$	
$C_6H_{14}S$	4177a	C_6H_5ClI	1403-05	$C_6H_5O_2N_2$	572-74, 615,	$C_6H_5O_2N_2S$	
$C_6H_{15}S$	7735	C_6H_5BrI	3855-57	$C_6H_5O_2N_2$	635, 1676-77,	$C_6H_5O_2N_2S$	
$C_6H_{15}Br_2$	2762-63	C_6H_5OF	5771, 6664-65	$C_6H_5O_2N_2$	1882, 4087, 4205,	$C_6H_5O_2N_2S$	
$C_6H_{15}I_2$	2572-74, 2584-86	C_6H_5OCl	2010-12	$C_6H_5O_2N_2$	4432, 4714, 5653	$C_6H_5O_2N_2S$	
$C_6H_{15}N$	2075	C_6H_5OBr	1445-47	$C_6H_5O_2N_2$	5673, 5989, 6618	$C_6H_5O_2N_2S$	
	2201, 4892,	$C_6H_5O_2I$	4595, 4600-02	$C_6H_5O_2Cl$	1751	$C_6H_5O_2N_2S$	
	5226-29	$C_6H_5O_2N$	5472, 5475, 5571,	$C_6H_5O_2Cl$	1260	$C_6H_5O_2N_2S$	
$C_6H_{16}Cl$	1894-95, 1923-24	$C_6H_5O_2N$	5785-86, 6493	$C_6H_5O_2Br$	1751	$C_6H_5O_2N_2S$	
$C_6H_{16}Br$	1372, 1389, 1419	$C_6H_5O_2N$	1925, 2043	$C_6H_5O_2N$	4538	$C_6H_5O_2N_2S$	
$C_6H_{16}Si$	4575, 4580	$C_6H_5O_2N$	1390	$C_6H_5O_2N$	2119-20	$C_6H_5O_2N_2S$	
$C_6H_{16}O$	7630	$C_6H_5O_2N$	4590	$C_6H_5O_2N$	3887	$C_6H_5O_2N_2S$	
	243, 2952,	$C_6H_5O_2N$	5789, 6139	$C_6H_5O_2N$	3959	$C_6H_5O_2N_2S$	
	3101-03, 3602,	$C_6H_5O_2N$	5756-57	$C_6H_5O_2N$	7158	$C_6H_5O_2N_2S$	
	4184-86, 4936,	$C_6H_5O_2N$	3296-3301	$C_6H_5O_2N$	738, 2957, 3614,	$C_6H_5O_2N_2S$	
	4989, 5199-5206,	$C_6H_5O_2N$	3294-95	$C_6H_5O_2N$	4327	$C_6H_5O_2N_2S$	
	6612	$C_6H_5O_2N$	7663	$C_6H_5O_2N$	4735-39	$C_6H_5O_2N_2S$	
$C_6H_{16}O$	245-46, 331,	$C_6H_5O_2N$	2887	$C_6H_5O_2N$	827-28	$C_6H_5O_2N_2S$	
$C_6H_{16}O_2$	5138	$C_6H_5O_2N$	2675-80	$C_6H_5O_2N$	2959, 3618	$C_6H_5O_2N_2S$	
	8, 2293, 4181,	$C_6H_5O_2N$	2526-30	$C_6H_5O_2N$	3615	$C_6H_5O_2N_2S$	
	5198, 6508-09,	$C_6H_5O_2N$	2966	$C_6H_5O_2N$	7356	$C_6H_5O_2N_2S$	
	7180	$C_6H_5O_2N$	1488	$C_6H_5O_2N$	2951	$C_6H_5O_2N_2S$	
$C_6H_{16}O_3$	2390, 3608, 4041	$C_6H_5O_2N$	6342	$C_6H_5O_2N$		$C_6H_5O_2N_2S$	
$C_6H_{16}O_4$	7344	$C_6H_5O_2N$		$C_6H_5O_2N$		$C_6H_5O_2N_2S$	

6 V

$C_6H_5ONClBr_2$ 2563
 $C_6H_5O_2SClBr$ 1329
 $C_6H_5O_2NSCl$ 5572
 $C_6H_5O_2NSCl$ 1976
 $C_6H_5O_2NSBr$ 1431

7 I

C_6H_5 4818
 C_6H_5 4105-06, 7244
 C_6H_5 2179, 2936, 4116
 C_6H_5 708, 2182,
 C_6H_5 3209-10, 4104,
 C_6H_5 4124, 4126,
 C_6H_5 5029-30
 C_6H_5 360, 2180,
 C_6H_5 3217-18, 4108,
 C_6H_5 4117-19, 5021,
 C_6H_5 7588
 C_6H_5 357, 3211-13,
 C_6H_5 4109, 5103-04,
 C_6H_5 7586

Formelregister zur Tabelle Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

[illegible]

[illegible]

8	II	C_4H_4O $C_4H_4O_2$ $C_4H_4O_3$ $C_4H_4O_4$ $C_4H_4O_5$ $C_4H_4O_6$ $C_4H_4O_7$ $C_4H_4O_8$ $C_4H_4O_9$ $C_4H_4O_{10}$ $C_4H_4O_{11}$ $C_4H_4O_{12}$ $C_4H_4O_{13}$ $C_4H_4O_{14}$ $C_4H_4O_{15}$ $C_4H_4O_{16}$ $C_4H_4O_{17}$ $C_4H_4O_{18}$ $C_4H_4O_{19}$ $C_4H_4O_{20}$ $C_4H_4O_{21}$ $C_4H_4O_{22}$ $C_4H_4O_{23}$ $C_4H_4O_{24}$ $C_4H_4O_{25}$ $C_4H_4O_{26}$ $C_4H_4O_{27}$ $C_4H_4O_{28}$ $C_4H_4O_{29}$ $C_4H_4O_{30}$ $C_4H_4O_{31}$ $C_4H_4O_{32}$ $C_4H_4O_{33}$ $C_4H_4O_{34}$ $C_4H_4O_{35}$ $C_4H_4O_{36}$ $C_4H_4O_{37}$ $C_4H_4O_{38}$ $C_4H_4O_{39}$ $C_4H_4O_{40}$ $C_4H_4O_{41}$ $C_4H_4O_{42}$ $C_4H_4O_{43}$ $C_4H_4O_{44}$ $C_4H_4O_{45}$ $C_4H_4O_{46}$ $C_4H_4O_{47}$ $C_4H_4O_{48}$ $C_4H_4O_{49}$ $C_4H_4O_{50}$ $C_4H_4O_{51}$ $C_4H_4O_{52}$ $C_4H_4O_{53}$ $C_4H_4O_{54}$ $C_4H_4O_{55}$ $C_4H_4O_{56}$ $C_4H_4O_{57}$ $C_4H_4O_{58}$ $C_4H_4O_{59}$ $C_4H_4O_{60}$ $C_4H_4O_{61}$ $C_4H_4O_{62}$ $C_4H_4O_{63}$ $C_4H_4O_{64}$ $C_4H_4O_{65}$ $C_4H_4O_{66}$ $C_4H_4O_{67}$ $C_4H_4O_{68}$ $C_4H_4O_{69}$ $C_4H_4O_{70}$ $C_4H_4O_{71}$ $C_4H_4O_{72}$ $C_4H_4O_{73}$ $C_4H_4O_{74}$ $C_4H_4O_{75}$ $C_4H_4O_{76}$ $C_4H_4O_{77}$ $C_4H_4O_{78}$ $C_4H_4O_{79}$ $C_4H_4O_{80}$ $C_4H_4O_{81}$ $C_4H_4O_{82}$ $C_4H_4O_{83}$ $C_4H_4O_{84}$ $C_4H_4O_{85}$ $C_4H_4O_{86}$ $C_4H_4O_{87}$ $C_4H_4O_{88}$ $C_4H_4O_{89}$ $C_4H_4O_{90}$ $C_4H_4O_{91}$ $C_4H_4O_{92}$ $C_4H_4O_{93}$ $C_4H_4O_{94}$ $C_4H_4O_{95}$ $C_4H_4O_{96}$ $C_4H_4O_{97}$ $C_4H_4O_{98}$ $C_4H_4O_{99}$ $C_4H_4O_{100}$ $C_4H_4O_{101}$ $C_4H_4O_{102}$ $C_4H_4O_{103}$ $C_4H_4O_{104}$ $C_4H_4O_{105}$ $C_4H_4O_{106}$ $C_4H_4O_{107}$ $C_4H_4O_{108}$ $C_4H_4O_{109}$ $C_4H_4O_{110}$ $C_4H_4O_{111}$ $C_4H_4O_{112}$ $C_4H_4O_{113}$ $C_4H_4O_{114}$ $C_4H_4O_{115}$ $C_4H_4O_{116}$ $C_4H_4O_{117}$ $C_4H_4O_{118}$ $C_4H_4O_{119}$ $C_4H_4O_{120}$ $C_4H_4O_{121}$ $C_4H_4O_{122}$ $C_4H_4O_{123}$ $C_4H_4O_{124}$ $C_4H_4O_{125}$ $C_4H_4O_{126}$ $C_4H_4O_{127}$ $C_4H_4O_{128}$ $C_4H_4O_{129}$ $C_4H_4O_{130}$ $C_4H_4O_{131}$ $C_4H_4O_{132}$ $C_4H_4O_{133}$ $C_4H_4O_{134}$ $C_4H_4O_{135}$ $C_4H_4O_{136}$ $C_4H_4O_{137}$ $C_4H_4O_{138}$ $C_4H_4O_{139}$ $C_4H_4O_{140}$ $C_4H_4O_{141}$ $C_4H_4O_{142}$ $C_4H_4O_{143}$ $C_4H_4O_{144}$ $C_4H_4O_{145}$ $C_4H_4O_{146}$ $C_4H_4O_{147}$ $C_4H_4O_{148}$ $C_4H_4O_{149}$ $C_4H_4O_{150}$ $C_4H_4O_{151}$ $C_4H_4O_{152}$ $C_4H_4O_{153}$ $C_4H_4O_{154}$ $C_4H_4O_{155}$ $C_4H_4O_{156}$ $C_4H_4O_{157}$ $C_4H_4O_{158}$ $C_4H_4O_{159}$ $C_4H_4O_{160}$ $C_4H_4O_{161}$ $C_4H_4O_{162}$ $C_4H_4O_{163}$ $C_4H_4O_{164}$ $C_4H_4O_{165}$ $C_4H_4O_{166}$ $C_4H_4O_{167}$ $C_4H_4O_{168}$ $C_4H_4O_{169}$ $C_4H_4O_{170}$ $C_4H_4O_{171}$ $C_4H_4O_{172}$ $C_4H_4O_{173}$ $C_4H_4O_{174}$ $C_4H_4O_{175}$ $C_4H_4O_{176}$ $C_4H_4O_{177}$ $C_4H_4O_{178}$ $C_4H_4O_{179}$ $C_4H_4O_{180}$ $C_4H_4O_{181}$ $C_4H_4O_{182}$ $C_4H_4O_{183}$ $C_4H_4O_{184}$ $C_4H_4O_{185}$ $C_4H_4O_{186}$ $C_4H_4O_{187}$ $C_4H_4O_{188}$ $C_4H_4O_{189}$ $C_4H_4O_{190}$ $C_4H_4O_{191}$ $C_4H_4O_{192}$ $C_4H_4O_{193}$ $C_4H_4O_{194}$ $C_4H_4O_{195}$ $C_4H_4O_{196}$ $C_4H_4O_{197}$ $C_4H_4O_{198}$ $C_4H_4O_{199}$ $C_4H_4O_{200}$ $C_4H_4O_{201}$ $C_4H_4O_{202}$ $C_4H_4O_{203}$ $C_4H_4O_{204}$ $C_4H_4O_{205}$ $C_4H_4O_{206}$ $C_4H_4O_{207}$ $C_4H_4O_{208}$ $C_4H_4O_{209}$ $C_4H_4O_{210}$ $C_4H_4O_{211}$ $C_4H_4O_{212}$ $C_4H_4O_{213}$ $C_4H_4O_{214}$ $C_4H_4O_{215}$ $C_4H_4O_{216}$ $C_4H_4O_{217}$ $C_4H_4O_{218}$ $C_4H_4O_{219}$ $C_4H_4O_{220}$

[illegible]

Formelregister zur Tabelle Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

9 III	C ₁₀ H ₁₆	1622, 1673, 1707, 2228 a, 2255-56, 3320	C ₁₀ H ₁₆ O	1624, 1706, 2103-04, 2927	C ₁₀ H ₁₆ O ₂	5391-5405
	C ₁₀ H ₁₈	4255, 4529		3794, 4494, 5345, 5353-56	C ₁₀ H ₁₆ O ₃	5353-56
		4268		6518-19, 6650, 6759, 7213-14	C ₁₀ H ₁₆ O ₄	5346, 5382-85, 5387
	C ₁₀ H ₁₂	1415, 1469-70		6759, 7213-14	C ₁₀ H ₁₆ O ₅	3471
		703-05, 4443, 6767		6837, 3943	C ₁₀ H ₁₆ O ₆	1949
		1915		468, 1626-27, 4403, 4752	C ₁₀ H ₁₆ NCI	4681
		1324		75, 2281	C ₁₀ H ₁₆ ON	96, 637-40, 4712, 4861, 4995, 5452, 6092-96
		22-24, 4208-10		7092-95	C ₁₀ H ₁₆ O ₂	4294
		3764, 5565-67, 5359, 6529		7097, 7142	C ₁₀ H ₁₆ O ₃	5839-41
		7651, 7670-72		3031, 7585	C ₁₀ H ₁₆ O ₄	5751
10 II	C ₁₀ H ₁₆ Cl ₂	4151	C ₁₀ H ₁₆ Cl ₂	7097, 7142	C ₁₀ H ₁₆ O ₂	3092
	C ₁₀ H ₁₆ Cl ₂	7009	C ₁₀ H ₁₆ Si	3031, 7585	C ₁₀ H ₁₆ O ₃	262-63, 3001, 3092
	C ₁₀ H ₁₆ Cl ₂	3386	C ₁₀ H ₁₆ Cl	1223, 4350	C ₁₀ H ₁₆ O ₄	3092
	C ₁₀ H ₁₆ O ₂	5368-70	C ₁₀ H ₁₆ Br	4349	C ₁₀ H ₁₆ O ₅	2588
	C ₁₀ H ₁₆ O ₂	3106-09	C ₁₀ H ₁₆ O	1219, 2095, 2106, 2256, 2926	C ₁₀ H ₁₆ O ₆	5456
	C ₁₀ H ₁₆ O ₂	2136, 3472-73, 3919		3193-95, 3796-97, 4116, 4346-47, 4423, 4435, 4473, 4492, 4723-24, 4803-04, 5331, 5467, 6931-34, 1631, 2232	C ₁₀ H ₁₆ O ₇	6343
	C ₁₀ H ₁₆ O ₂	1245		2300, 4510, 6520, 7797	C ₁₀ H ₁₆ O ₈	1050-51, 2274, 5974
	C ₁₀ H ₁₆ O ₂	1017-19		167, 281, 343, 1151, 1165, 4130, 4477, 4904, 5953, 6616, 6816, 7345, 7847, 7851	C ₁₀ H ₁₆ O ₉	472
	C ₁₀ H ₁₆ Cl ₂	2800-09		1221, 1633-34, 1639, 2252-53, 3798	C ₁₀ H ₁₆ O ₁₀	2379, 5492
	C ₁₀ H ₁₆ Br ₂	1477		1635, 2107, 2231, 4405, 4434, 4738-39, 4798-99, 5193, 5465	C ₁₀ H ₁₆ O ₁₁	207, 324, 1539, 3008-13, 4462, 4873, 6403
	C ₁₀ H ₁₆ F ₂	3841-42		502, 1636, 1649, 1662, 2647, 3722, 3766-67, 4509, 4516, 6211, 6926-27, 6935, 7796	C ₁₀ H ₁₆ O ₁₂	2049
	C ₁₀ H ₁₆ Cl	1952-53		2335	C ₁₀ H ₁₆ O ₁₃	4612
	C ₁₀ H ₁₆ Br	1420-21			C ₁₀ H ₁₆ O ₁₄	114-16, 554, 3057, 5614, 5791, 6275, 6388
	C ₁₀ H ₁₆ Br	4583-84			C ₁₀ H ₁₆ O ₁₅	2015
	C ₁₀ H ₁₆ O	5378-79			C ₁₀ H ₁₆ O ₁₆	5281, 5802-03
	C ₁₀ H ₁₆ O	3461-70, 5015, 5017			C ₁₀ H ₁₆ O ₁₇	3330
	C ₁₀ H ₁₆ O	1049, 6097, 702-03, 1032-05			C ₁₀ H ₁₆ O ₁₈	513, 5773
	C ₁₀ H ₁₆ O	906, 1248, 3922, 6095, 7130, 7000			C ₁₀ H ₁₆ O ₁₉	2732-33
	C ₁₀ H ₁₆ S	3620-23, 6377-79			C ₁₀ H ₁₆ O ₂₀	
	C ₁₀ H ₁₆ N	7183-94, 1722, 4710-11, 4999-5001, 5411-12 a, 6426, 7997			C ₁₀ H ₁₆ O ₂₁	
	C ₁₀ H ₁₆ O	885, 1079			C ₁₀ H ₁₆ O ₂₂	
	C ₁₀ H ₁₆ O ₂	154, 964, 1046, 1095-96, 4495 a, 5295-98, 6357, 7152			C ₁₀ H ₁₆ O ₂₃	
		6399, 6765, 6879, 7903			C ₁₀ H ₁₆ O ₂₄	
					C ₁₀ H ₁₆ O ₂₅	
					C ₁₀ H ₁₆ O ₂₆	
					C ₁₀ H ₁₆ O ₂₇	
					C ₁₀ H ₁₆ O ₂₈	
					C ₁₀ H ₁₆ O ₂₉	
					C ₁₀ H ₁₆ O ₃₀	
					C ₁₀ H ₁₆ O ₃₁	

[illegible]

12 IV

Formelregister zur Tabelle Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

16 II	17 III	18 III	19 IV
C ₁₇ H ₁₂ O ₄ 3458 1129-30, 2096, 2488, 6409	C ₁₇ H ₁₂ O ₄ 3458 1129-30, 2096, 2488, 6409	C ₁₇ H ₁₂ O ₄ 3458 1129-30, 2096, 2488, 6409	C ₁₇ H ₁₂ O ₄ 3458 1129-30, 2096, 2488, 6409
C ₁₇ H ₁₄ O 2493 5336-53	C ₁₇ H ₁₄ O 2493 5336-53	C ₁₇ H ₁₄ O 2493 5336-53	C ₁₇ H ₁₄ O 2493 5336-53
C ₁₇ H ₁₄ N ₂ 7316-19	C ₁₇ H ₁₄ N ₂ 7316-19	C ₁₇ H ₁₄ N ₂ 7316-19	C ₁₇ H ₁₄ N ₂ 7316-19
C ₁₇ H ₁₅ N ₂ 7245	C ₁₇ H ₁₅ N ₂ 7245	C ₁₇ H ₁₅ N ₂ 7245	C ₁₇ H ₁₅ N ₂ 7245
C ₁₇ H ₁₅ N ₃ 7904	C ₁₇ H ₁₅ N ₃ 7904	C ₁₇ H ₁₅ N ₃ 7904	C ₁₇ H ₁₅ N ₃ 7904
C ₁₇ H ₁₆ O ₂ 1052, 3783a	C ₁₇ H ₁₆ O ₂ 1052, 3783a	C ₁₇ H ₁₆ O ₂ 1052, 3783a	C ₁₇ H ₁₆ O ₂ 1052, 3783a
C ₁₇ H ₁₆ O ₃ 3791	C ₁₇ H ₁₆ O ₃ 3791	C ₁₇ H ₁₆ O ₃ 3791	C ₁₇ H ₁₆ O ₃ 3791
C ₁₇ H ₁₆ N ₂ 146	C ₁₇ H ₁₆ N ₂ 146	C ₁₇ H ₁₆ N ₂ 146	C ₁₇ H ₁₆ N ₂ 146
C ₁₇ H ₁₆ N ₃ 848	C ₁₇ H ₁₆ N ₃ 848	C ₁₇ H ₁₆ N ₃ 848	C ₁₇ H ₁₆ N ₃ 848
C ₁₇ H ₁₇ N ₂ 6781	C ₁₇ H ₁₇ N ₂ 6781	C ₁₇ H ₁₇ N ₂ 6781	C ₁₇ H ₁₇ N ₂ 6781
C ₁₇ H ₁₇ N ₃ 1191	C ₁₇ H ₁₇ N ₃ 1191	C ₁₇ H ₁₇ N ₃ 1191	C ₁₇ H ₁₇ N ₃ 1191
C ₁₇ H ₁₈ O ₂ 6786	C ₁₇ H ₁₈ O ₂ 6786	C ₁₇ H ₁₈ O ₂ 6786	C ₁₇ H ₁₈ O ₂ 6786
C ₁₇ H ₁₈ O ₃ 1124	C ₁₇ H ₁₈ O ₃ 1124	C ₁₇ H ₁₈ O ₃ 1124	C ₁₇ H ₁₈ O ₃ 1124
C ₁₇ H ₁₉ O ₂ 4524	C ₁₇ H ₁₉ O ₂ 4524	C ₁₇ H ₁₉ O ₂ 4524	C ₁₇ H ₁₉ O ₂ 4524
C ₁₇ H ₁₉ O ₃ 7036	C ₁₇ H ₁₉ O ₃ 7036	C ₁₇ H ₁₉ O ₃ 7036	C ₁₇ H ₁₉ O ₃ 7036
C ₁₇ H ₂₀ O ₂ 3399, 4779, 5196	C ₁₇ H ₂₀ O ₂ 3399, 4779, 5196	C ₁₇ H ₂₀ O ₂ 3399, 4779, 5196	C ₁₇ H ₂₀ O ₂ 3399, 4779, 5196
C ₁₇ H ₂₀ O ₃ 1659, 4780, 6181	C ₁₇ H ₂₀ O ₃ 1659, 4780, 6181	C ₁₇ H ₂₀ O ₃ 1659, 4780, 6181	C ₁₇ H ₂₀ O ₃ 1659, 4780, 6181
C ₁₇ H ₂₁ O ₂ 4101	C ₁₇ H ₂₁ O ₂ 4101	C ₁₇ H ₂₁ O ₂ 4101	C ₁₇ H ₂₁ O ₂ 4101
C ₁₇ H ₂₁ Br 4100	C ₁₇ H ₂₁ Br 4100	C ₁₇ H ₂₁ Br 4100	C ₁₇ H ₂₁ Br 4100
C ₁₇ H ₂₁ N ₂ 4102	C ₁₇ H ₂₁ N ₂ 4102	C ₁₇ H ₂₁ N ₂ 4102	C ₁₇ H ₂₁ N ₂ 4102
C ₁₇ H ₂₂ O 4097	C ₁₇ H ₂₂ O 4097	C ₁₇ H ₂₂ O 4097	C ₁₇ H ₂₂ O 4097
C ₁₇ H ₂₂ N ₂ 4099	C ₁₇ H ₂₂ N ₂ 4099	C ₁₇ H ₂₂ N ₂ 4099	C ₁₇ H ₂₂ N ₂ 4099
C ₁₇ H ₂₃ Si 7635	C ₁₇ H ₂₃ Si 7635	C ₁₇ H ₂₃ Si 7635	C ₁₇ H ₂₃ Si 7635
17 III	17 III	17 III	17 III
C ₁₇ H ₂₄ O ₂ 6036	C ₁₇ H ₂₄ O ₂ 6036	C ₁₇ H ₂₄ O ₂ 6036	C ₁₇ H ₂₄ O ₂ 6036
C ₁₇ H ₂₄ O ₃ 3330b	C ₁₇ H ₂₄ O ₃ 3330b	C ₁₇ H ₂₄ O ₃ 3330b	C ₁₇ H ₂₄ O ₃ 3330b
C ₁₇ H ₂₅ O ₂ 1074	C ₁₇ H ₂₅ O ₂ 1074	C ₁₇ H ₂₅ O ₂ 1074	C ₁₇ H ₂₅ O ₂ 1074
C ₁₇ H ₂₅ O ₃ 190, 2326	C ₁₇ H ₂₅ O ₃ 190, 2326	C ₁₇ H ₂₅ O ₃ 190, 2326	C ₁₇ H ₂₅ O ₃

16 III	$C_{16}H_9O_2S_9$	7187	$C_{16}H_{12}$	18 I	923, 2086, 7716	$C_{16}H_{15}O_2N_5S$	5908	$C_{16}H_{18}O_2$	3681, 5889
	$C_{16}H_{10}O_2N_9$	4284, 4290	$C_{16}H_{14}$		3532-34	$C_{16}H_{15}O_2SP$	7730	$C_{16}H_{18}O_3$	6747
	$C_{16}H_{11}O_2N_9$	6354	$C_{16}H_{15}$		6733, 7076	$C_{16}H_{15}O_2N_5S$	6184	$C_{16}H_{18}O_4$	6487
	$C_{16}H_{12}O_2N_9$	4289	$C_{16}H_{16}$		4136, 7055			$C_{16}H_{19}O_2$	825, 1657, 6854
	$C_{16}H_{13}O_2N_9$	2097	$C_{16}H_{18}$		5863-64		19 I	$C_{16}H_{20}O_2$	2934, 3680, 6485
	$C_{16}H_{14}O_2N_9$	4272	$C_{16}H_{18}$		5861			$C_{16}H_{20}O_3$	1211
	$C_{16}H_{15}O_2N_9$	2276, 2495	$C_{16}H_{18}$					$C_{16}H_{20}O_4$	6957, 7053
	$C_{16}H_{16}O_2N_9$	25a	$C_{16}H_{18}$					$C_{16}H_{20}O_5$	7054
	$C_{16}H_{17}O_2N_9$	6340	$C_{16}H_{18}$						
	$C_{16}H_{17}O_2N_9$	864-66							
16 IV	$C_{16}H_{17}O_2N_9$	1179, 1197	$C_{16}H_{18}O_2$	18 II	953, 2088		19 II	$C_{16}H_{18}O_2Br_4$	20 III
	$C_{16}H_{17}O_2N_9$	5457-58	$C_{16}H_{18}O_2$		2243			$C_{16}H_{18}O_2Cl_4$	3687-88
	$C_{16}H_{18}O_2N_9$	7902	$C_{16}H_{18}O_2N_9$		2658-61	$C_{16}H_{18}O_2$	5377	$C_{16}H_{18}O_2Br_4$	3836
	$C_{16}H_{18}O_2N_9$	562	$C_{16}H_{18}O_2$		1131-32	$C_{16}H_{18}O_2N_9$	6321	$C_{16}H_{18}O_2Br_4$	7014
	$C_{16}H_{18}O_2N_9$	6171, 6177	$C_{16}H_{18}O_2$		4830	$C_{16}H_{18}O_2$	3545	$C_{16}H_{18}O_2Br_4$	6976-77
	$C_{16}H_{18}O_2N_9$	5925	$C_{16}H_{18}O_2$		808, 6091	$C_{16}H_{18}O_2$	926, 6437	$C_{16}H_{18}O_2Br_4$	7061-92
	$C_{16}H_{18}O_2N_9$	6981	$C_{16}H_{18}O_2$		7710	$C_{16}H_{18}O_2$	849	$C_{16}H_{18}O_2Br_4$	2774-75
			$C_{16}H_{18}O_2$		996	$C_{16}H_{18}O_2$	3599	$C_{16}H_{18}O_2Br_4$	2560-81
			$C_{16}H_{18}O_2$		7709	$C_{16}H_{18}O_2$	1027a	$C_{16}H_{18}O_2Br_4$	877-78
			$C_{16}H_{18}O_2$		7711	$C_{16}H_{18}O_2$	7713	$C_{16}H_{18}O_2Br_4$	989-90
			$C_{16}H_{18}O_2$		1234	$C_{16}H_{18}O_2$	7715	$C_{16}H_{18}O_2Br_4$	128
17 I	$C_{17}H_{12}O_2NS$	5534-35	$C_{17}H_{15}As$		7856	$C_{17}H_{15}Br$	7713	$C_{17}H_{15}O_2N_9$	3889-89a
	$C_{17}H_{12}O_2NS$	2968	$C_{17}H_{15}B$		7727	$C_{17}H_{15}O_2$	7714	$C_{17}H_{15}O_2N_9$	6221
	$C_{17}H_{12}O_2NS$	4288	$C_{17}H_{15}Bi$		7729	$C_{17}H_{15}O_2$	1036	$C_{17}H_{15}O_2N_9$	1729
	$C_{17}H_{12}O_2NS$	4285, 4287	$C_{17}H_{15}Sb$		7901	$C_{17}H_{15}N_9$	691-94, 3535	$C_{17}H_{15}O_2N_9$	707
	$C_{17}H_{12}O_2NS$	5906-07	$C_{17}H_{15}O_2$		3898, 4748,	$C_{17}H_{15}N_9$	7718-19	$C_{17}H_{15}O_2N_9$	5339
	$C_{17}H_{12}O_2NS$	6913	$C_{17}H_{15}O_2$		7755-56	$C_{17}H_{15}O_2$	1201	$C_{17}H_{15}O_2N_9$	5924
	$C_{17}H_{12}O_2NS$	6408	$C_{17}H_{15}O_2$		7778-89	$C_{17}H_{15}O_2$	2472, 3784	$C_{17}H_{15}O_2Si$	
	$C_{17}H_{12}O_2NS$	833	$C_{17}H_{15}O_2$		7720	$C_{17}H_{15}O_2$	2462, 7378-80		21 I
	$C_{17}H_{12}O_2NS$	5056	$C_{17}H_{15}O_2$		5349a-b	$C_{17}H_{15}O_2$	382	$C_{17}H_{15}O_2$	1133, 3282-84,
			$C_{17}H_{15}O_2$		3694-95	$C_{17}H_{15}O_2$	2242, 6939-40	$C_{17}H_{15}O_2$	5014
			$C_{17}H_{15}O_2$		1030	$C_{17}H_{15}O_2$	765, 4705	$C_{17}H_{15}O_2$	6364
17 II	$C_{17}H_{12}O_2NS$	6408	$C_{17}H_{15}O_2$		1028, 1156	$C_{17}H_{15}O_2$	5892	$C_{17}H_{15}O_2$	4094
			$C_{17}H_{15}O_2$		7843	$C_{17}H_{15}O_2$	6750	$C_{17}H_{15}O_2$	4092
			$C_{17}H_{15}O_2$		2506	$C_{17}H_{15}O_2$	3396, 5085		21 II
			$C_{17}H_{15}O_2$		5904	$C_{17}H_{15}O_2$	1658, 4781, 5843,		
			$C_{17}H_{15}O_2$		4949	$C_{17}H_{15}O_2$	6863		
			$C_{17}H_{15}O_2$		5902		19 III		
			$C_{17}H_{15}O_2$		5903	$C_{17}H_{15}O_2N_9$	7674	$C_{17}H_{15}O_2$	3279-81
			$C_{17}H_{15}O_2$		6472	$C_{17}H_{15}O_2N_9$	7673	$C_{17}H_{15}O_2$	7721
			$C_{17}H_{15}O_2$		4773a, 6840	$C_{17}H_{15}O_2N_9$	6300	$C_{17}H_{15}O_2$	2874, 3575
			$C_{17}H_{15}O_2$		4709	$C_{17}H_{15}O_2N_9$	5215	$C_{17}H_{15}O_2$	481, 4253
17 III	$C_{17}H_{12}O_2NS$	925	$C_{17}H_{15}O_2$		4726	$C_{17}H_{15}O_2N_9$	6197-98	$C_{17}H_{15}O_2$	1204
			$C_{17}H_{15}O_2$		170	$C_{17}H_{15}O_2N_9$	7500	$C_{17}H_{15}O_2$	7387
			$C_{17}H_{15}O_2$		6887	$C_{17}H_{15}O_2N_9$	2093-94	$C_{17}H_{15}O_2$	768
			$C_{17}H_{15}O_2$		6751	$C_{17}H_{15}O_2N_9$	2587	$C_{17}H_{15}O_2$	3679
			$C_{17}H_{15}O_2$			$C_{17}H_{15}O_2N_9$		$C_{17}H_{15}O_2$	2509
			$C_{17}H_{15}O_2$			$C_{17}H_{15}O_2N_9$		$C_{17}H_{15}O_2$	
			$C_{17}H_{15}O_2$			$C_{17}H_{15}O_2N_9$		$C_{17}H_{15}O_2$	
			$C_{17}H_{15}O_2$			$C_{17}H_{15}O_2N_9$		$C_{17}H_{15}O_2$	
			$C_{17}H_{15}O_2$			$C_{17}H_{15}O_2N_9$		$C_{17}H_{15}O_2$	
			$C_{17}H_{15}O_2$			$C_{17}H_{15}O_2N_9$		$C_{17}H_{15}O_2$	

Formelregister zur Tabelle Physikalische Eigenschaften organischer Verbindungen (Fortsetzung)

21 II	6538-39 1184 4 6257 6535-37 4014 7037 2884 1655 4001-02 4093	$C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}N_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}Si$ $C_{31}H_{40}Sn$ $C_{31}H_{40}N_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$	4011, 7385 1199, 3531, 7136 1215 7138 7139 1056 5854-55 1194 6866 2260 2081 4022 7020 3702 4704 4719, 7557	$C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}Pb$ $C_{31}H_{40}Si$ $C_{31}H_{40}Sn$ $C_{31}H_{40}N_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$	24 III 3593 1176a 3505 5927 4416 1515 1193 6888	$C_{31}H_{40}O_2P$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}O_2Si$ $C_{31}H_{40}O_2Si$ $C_{31}H_{40}O_2Si$ $C_{31}H_{40}O_2Si$ $C_{31}H_{40}O_2Si$ $C_{31}H_{40}ON_2$ $C_{31}H_{40}ON$	24 IV 4296 25 I 7137 6242 25 II 7134 3696 3788 4224 1208 4683	$C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$	21 III 7725 7384 3278 4679-80 7743-44 7740-42 2055 7388 4133 1668 1183	$C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$	21 IV 6973 7745-47	$C_{31}H_{40}SBr_4$ $C_{31}H_{40}O_3SP$	$C_{31}H_{40}O_3$ $C_{31}H_{40}O_3SP$	$C_{31}H_{40}O_3$ $C_{31}H_{40}O_3SP$	22 I 2491a, 6488 3670	$C_{31}H_{40}$ $C_{31}H_{40}$	22 II 6753 7386 5911 4675, 6469, 6477 4676 6497	$C_{31}H_{40}N_2$ $C_{31}H_{40}O_3$ $C_{31}H_{40}O_3$ $C_{31}H_{40}O_4$ $C_{31}H_{40}O_4$ $C_{31}H_{40}O_4$ $C_{31}H_{40}O_4$	21 II 6538-39 1184 4 6257 6535-37 4014 7037 2884 1655 4001-02 4093	$C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}N_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}Si$ $C_{31}H_{40}Sn$ $C_{31}H_{40}N_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$	4011, 7385 1199, 3531, 7136 1215 7138 7139 1056 5854-55 1194 6866 2260 2081 4022 7020 3702 4704 4719, 7557	$C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}Pb$ $C_{31}H_{40}Si$ $C_{31}H_{40}Sn$ $C_{31}H_{40}N_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$	24 III 3593 1176a 3505 5927 4416 1515 1193 6888	$C_{31}H_{40}O_2P$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}O_2Si$ $C_{31}H_{40}O_2Si$ $C_{31}H_{40}O_2Si$ $C_{31}H_{40}O_2Si$ $C_{31}H_{40}O_2Si$ $C_{31}H_{40}ON_2$ $C_{31}H_{40}ON$	24 IV 4296 25 I 7137 6242 25 II 7134 3696 3788 4224 1208 4683	$C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$	21 III 7725 7384 3278 4679-80 7743-44 7740-42 2055 7388 4133 1668 1183	$C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$	21 IV 6973 7745-47	$C_{31}H_{40}SBr_4$ $C_{31}H_{40}O_3SP$	$C_{31}H_{40}O_3$ $C_{31}H_{40}O_3SP$	$C_{31}H_{40}$ $C_{31}H_{40}$	22 I 2491a, 6488 3670	$C_{31}H_{40}$ $C_{31}H_{40}$	22 II 6753 7386 5911 4675, 6469, 6477 4676 6497	$C_{31}H_{40}N_2$ $C_{31}H_{40}O_3$ $C_{31}H_{40}O_3$ $C_{31}H_{40}O_4$ $C_{31}H_{40}O_4$ $C_{31}H_{40}O_4$ $C_{31}H_{40}O_4$	21 II 6538-39 1184 4 6257 6535-37 4014 7037 2884 1655 4001-02 4093	$C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}N_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}Si$ $C_{31}H_{40}Sn$ $C_{31}H_{40}N_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$	4011, 7385 1199, 3531, 7136 1215 7138 7139 1056 5854-55 1194 6866 2260 2081 4022 7020 3702 4704 4719, 7557	$C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}Pb$ $C_{31}H_{40}Si$ $C_{31}H_{40}Sn$ $C_{31}H_{40}N_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$	24 III 3593 1176a 3505 5927 4416 1515 1193 6888	$C_{31}H_{40}O_2P$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}O_2Si$ $C_{31}H_{40}O_2Si$ $C_{31}H_{40}O_2Si$ $C_{31}H_{40}O_2Si$ $C_{31}H_{40}O_2Si$ $C_{31}H_{40}ON_2$ $C_{31}H_{40}ON$	24 IV 4296 25 I 7137 6242 25 II 7134 3696 3788 4224 1208 4683	$C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$ $C_{31}H_{40}O_2$	21 III 7725 7384 3278 4679-80 7743-44 7740-42 2055 7388 4133 1668 1183	$C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$ $C_{31}H_{40}ON$	21 IV 6973 7745-47	$C_{31}H_{40}SBr_4$ $C_{31}H_{40}O_3SP$	$C_{31}H_{40}O_3$ $C_{31}H_{40}O_3SP$	$C_{31}H_{40}$ $C_{31}H_{40}$	22 I 2491a, 6488 3670	$C_{31}H_{40}$ $C_{31}H_{40}$	22 II 6753 7386 5911 4675, 6469, 6477 4676 6497	$C_{31}H_{40}N_2$ $C_{31}H_{40}O_3$ $C_{31}H_{40}O_3$ $C_{31}H_{40}O_4$ $C_{31}H_{40}O_4$ $C_{31}H_{40}O_4$ $C_{31}H_{40}O_4$

$C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{34}O_2$ $C_{25}H_{34}O_2$ $C_{25}H_{36}O_2$ $C_{25}H_{36}O_2$ $C_{25}H_{38}O_2$ $C_{25}H_{40}O_2$ $C_{25}H_{40}O_2$ $C_{25}H_{40}O_2$ $C_{25}H_{40}O_2$	6793 764 3 880 1240, 3701, 5890 6748-49 172, 282 3704 881, 6859, 6862 3420 3671	$C_{25}H_{30}ON_7$ $C_{25}H_{32}N_2J$ $C_{25}H_{32}N_2J$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{31}ON_2$	25 III 7135 6503 5919 4682 4681	$C_{30}H_{60}$ $C_{30}H_{62}$	30 I 4789 4502, 7362	$C_{35}H_{42}O_{31}$ $C_{35}H_{40}O_3$	4302 6857
$C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$	1240, 3701, 5890 6748-49 172, 282 3704 881, 6859, 6862 3420 3671	$C_{25}H_{32}N_2J$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{31}ON_2$	30 II 2078 288	$C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$	38 II 120 292	$C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$	38 III 771 7753-54
$C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$	1240, 3701, 5890 6748-49 172, 282 3704 881, 6859, 6862 3420 3671	$C_{25}H_{32}N_2J$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{31}ON_2$	30 III 7429	$C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$	39 II 4018, 7559	$C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$	40 I 1702-03, 4734
$C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$	1240, 3701, 5890 6748-49 172, 282 3704 881, 6859, 6862 3420 3671	$C_{25}H_{32}N_2J$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{31}ON_2$	31 I 4095	$C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$	40 II 4687 7863	$C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$	42 IV 4710
$C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$	1240, 3701, 5890 6748-49 172, 282 3704 881, 6859, 6862 3420 3671	$C_{25}H_{32}N_2J$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{31}ON_2$	31 III 7733 a	$C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$	45 II 4019	$C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$	51 II 4024
$C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$	1240, 3701, 5890 6748-49 172, 282 3704 881, 6859, 6862 3420 3671	$C_{25}H_{32}N_2J$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{31}ON_2$	32 I 6256 3673	$C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$	55 II 5320	$C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$	57 II 4023 4026
$C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$	1240, 3701, 5890 6748-49 172, 282 3704 881, 6859, 6862 3420 3671	$C_{25}H_{32}N_2J$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{31}ON_2$	32 II 6178 6179	$C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$	63 II 4010	$C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$	
$C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$	1240, 3701, 5890 6748-49 172, 282 3704 881, 6859, 6862 3420 3671	$C_{25}H_{32}N_2J$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{31}ON_2$	32 III 1172 1173	$C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$		$C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$	
$C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$	1240, 3701, 5890 6748-49 172, 282 3704 881, 6859, 6862 3420 3671	$C_{25}H_{32}N_2J$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{31}ON_2$	32 IV 4662	$C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$		$C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$	
$C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$ $C_{25}H_{32}O_2$	1240, 3701, 5890 6748-49 172, 282 3704 881, 6859, 6862 3420 3671	$C_{25}H_{32}N_2J$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{32}N_2Cl$ $C_{25}H_{31}ON_2$	33 I 7738	$C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$		$C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$ $C_{35}H_{32}O_2$	

**Brechungszahlen
und
spezifische Drehung**

Lichtbrechung fester Stoffe

Entsprechend den optischen Verhältnissen ist eine Dreiteilung vorgenommen. In der ersten Tabelle sind die Brechungszahlen isotroper fester Stoffe aufgeführt. Dann folgen die optisch einachsigen Kristalle, die nach ihrem optischen Charakter in positive und negative unterschieden sind. Die dritte Tabelle enthält die optisch zweiachsigen Kristalle ebenfalls getrennt nach dem optischen Charakter.

Es handelt sich zumeist um anorganische Verbindungen, doch sind auch einige organische mit aufgeführt.

Die Brechungszahlen sind gewöhnlich für die Wellenlänge 589 m μ (D-Linie) angegeben. Brechungszahlen für andere Wellenlängen sind besonders gekennzeichnet.

Die Anordnung erfolgt jeweils nach steigender Brechungszahl.

Alphabetisches Register s. S. 724.

Optisch isotrope Kristalle

Neben regulär kristallisierenden Verbindungen sind auch amorphe aufgeführt, deren Zusammensetzung und Eigenschaften bis zu einem gewissen Grade noch unsicher sind. Ferner sind einige doppelbrechende Verbindungen mit aufgenommen, deren Doppelbrechung jedoch sehr gering oder zweifelhaft ist.

n_D = Brechungszahl für $\lambda = 589 \text{ m}\mu$ (D-Linie),

+ (nach der Ziffer) = die angegebene Größe ist kleiner als die tatsächliche,

$\pm$ (nach der Ziffer) = die angegebene Größe ist annähernd wahrscheinlich,

? (nach der Ziffer) = die angegebene Größe ist unzuverlässig.

Substanz	Formel	n_D
Natriumfluorid	NaF	1,3258
Natriumlithiumhexafluoraluminat	3 NaF, 3 LiF, 2 AlF ₃	1,339
Kaliumfluorid	KF	1,352
Ammoniumfluosilicat	(NH ₄) ₂ [SiF ₆]	1,3696
Kaliumfluosilicat	K ₂ [SiF ₆]	1,39 $\pm$
Lithiumfluorid	LiF	1,3915
Rubidiumfluorid	RbF	1,396
Kaliumhafniumfluorid	3 KF, Hf F ₄	1,403
Kaliumzirkoniumfluorid	3 KF, ZrF ₄	1,408
Siliciumdioxhydhydrat (Opal)	SiO ₂ · H ₂ O	1,41
Kaliumcyanid	KCN	1,410
Siliciumtetrachlorid	SiCl ₄	1,412
Kaliumtetracyanozinkat	K ₂ [Zn(CN) ₄]	1,413
Kaliumtetracyanocadmiumat	K ₂ [Cd(CN) ₄]	1,413
Ammoniumhafniumfluorid	3 NH ₄ F, Hf F ₄	1,426
Ammoniumzirkoniumfluorid	3 NH ₄ F, ZrF ₄	1,433
Calciumfluorid	CaF ₂	1,4339
Calcium-(Yttrium, Erbium, Cer)-fluorid	(Y, Er, Ce) F ₃ · 5 CaF ₂ · H ₂ O	1,434
Strontiumfluorid	SrF ₂	1,438
Natriumaluminiumalaun	Na Al(SO ₄) ₂ · 12 H ₂ O	1,4388
Bariumcalciumpropionat	BaCa ₂ (C ₂ H ₃ O ₂) ₆	1,444
Natriumorthophosphat	Na ₂ PO ₄ · 10 H ₂ O	1,450
Natriumorthophosphatfluorid	2 Na ₂ PO ₄ · NaF · 19 H ₂ O	1,4519
Natriumcyanid	NaCN	1,452
Kaliumhydrid	KH	1,453
Methylammoniumalaun	[(CH ₃)NH ₂]Al(SO ₄) ₂ · 12 H ₂ O	1,454
Natriumsulfatchloridfluorid	2 Na ₂ SO ₄ · NaCl · NaF	1,454
Kaliumaluminiumalaun	KAl(SO ₄) ₂ · 12 H ₂ O	1,4564
Rubidiumaluminiumalaun	Rb Al(SO ₄) ₂ · 12 H ₂ O	1,4566
Yttriumcalciumfluorid	(Ca ₂ , Y ₂)F ₃	1,457

Optisch isotrope Kristalle (Fortsetzung)

Substanz	Formel	n_D
Kaliumtetracyanomercurat	$K_4[Hg(CN)_4]$	1,458
Siliciumdioxid-Glas	SiO_2	1,4588
Bortrioxyd-Glas	B_2O_3	1,459
Ammoniumaluminiumalaun	$NH_4Al(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,4594
Rubidiumthalliumalaun	$RbTl(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,462
Rubidiumindiumalaun	$RbIn(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,4638
Natriumkaliumcyanid	$NaK(CN)_2$	1,465
Caesiumgalliumalaun	$CsGa(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,4650
Caesiumindiumalaun	$CsIn(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,4652
Kaliumgalliumalaun	$KGa(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,4653
Rubidiumgalliumalaun	$RbGa(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,4658
Ammoniumindiumalaun	$NH_4In(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,4664
Ammoniumgalliumalaun	$NH_4Ga(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,4684
Rubidiumvanadiumalaun	$RbV(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,469
Natriumhydrid	NaH	1,470
Natriumaluminiummetasilikat	$NaAl(SiO_3)_2 \cdot H_2O$	1,472
Bariumfluorid	BaF_2	1,475
Ammoniumvanadiumalaun	$NH_4V(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,475
Caesiumvanadiumalaun	$CsV(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,478
Caesiumfluorid	CsF	1,480
(Tieftemp.-Modifikation)		
Siliciumdioxid (geglühte Gele)	SiO_2	1,480
Kaliumaluminiumselenat	$KAl(SeO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,4801
Caesiumchromalaun	$CsCr(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,4810
Kaliumchromalaun	$KCr(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,4814
Rubidiumchromalaun	$RbCr(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,4815
Kaliumeisenalaun	$KFe(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,4817
Rubidumeisenalaun	$RbFe(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,4823
Caesiummanganalaun	$CsMn(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,483 ±
Caesiumeisenalaun	$CsFe(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,4838
Ammoniumchromalaun	$NH_4Cr(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,4842
Ammoniumeisenalaun	$NH_4Fe(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,485
Siliciumdioxid (Metacristobalit)	SiO_2	1,486
Natriumaluminiumsilikat	$Na_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 4 SiO_2 \cdot 2 H_2O$	1,487
Kaliumchlorid	KCl	1,4904
Rubidiumchlorid	$RbCl$	1,4936
Thalliumaluminiumalaun	$TlAl(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,4975
Natriumkaliumchlorid	$2 NaCl \cdot 7 KCl$	1,500
Natriumuranylacetat	$NaUO_2(C_2H_3O_2)_2$	1,501
Rubidiumrhodiumalaun	$RbRh(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,501 ±
Kaliumaluminiumsilicat	$K_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 4 SiO_2$	1,501 ±
Natriumkaliumchlorid	$2 NaCl \cdot 5 KCl$	1,503
Thalliumgalliumalaun	$TlGa(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,507
Rubidumeisen(III)-selenat	$RbFe(SeO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,5070
Caesiumrhodiumalaun	$CsRh(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,5077
Kaliumaluminiummorthosilikat	$KAlSiO_4$	1,508
Natriumkaliumchlorid	$2 NaCl \cdot 3 KCl$	1,5085
Kaliumaluminiummetasilicat	$K_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 4 SiO_2$	1,509
Natriumaluminiummorthosilikat	$NaAlSiO_4$	1,510
Ammoniumrhodiumalaun	$NH_4Rh(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,5103
Magnesiumbromat	$Mg(BrO_3)_2 \cdot 6 H_2O$	1,5136
Thalliumvanadiumalaun	$TlV(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,514
Natriumkaliumchlorid	$NaCl \cdot KCl$	1,514
Natriummagnesiumchloridcarbonat	$NaCl \cdot Na_2CO_3 \cdot MgCO_3$	1,5144
Natriumtetraborat, geschmolzen	$Na_2B_4O_7$	1,5147
Natriumchlorat	$NaClO_3$	1,5151
Natriumkaliumchlorid	$4 NaCl \cdot 3 KCl$	1,518
Lithiumaluminiummetasilicat	$LiAl(SiO_3)_2$	1,519
Natriumkaliumchlorid	$3 NaCl \cdot 2 KCl$	1,519
Calciumchlorid	$CaCl_2$	1,52
Kaliumtetracyanocuprat	$K_4[Cu(CN)_4]$	1,522 ±
Thalliumchromalaun	$TlCr(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,5228
Natriumkaliumchlorid	$2 NaCl \cdot KCl$	1,523
Kaliumberylliummetasilicat	$K_2Be_2(SiO_3)_2$	1,523
Thallumeisenalaun	$TlFe(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,5237
Natriumkaliumchlorid	$3 NaCl \cdot KCl$	1,528
Natriumvanadat	$Na_2VO_4 \cdot 10 H_2O$	1,5305
Kaliummagnesiumsulfat	$K_2SO_4 \cdot 2 MgSO_4$	1,5329
Natriumkaliumchlorid	$5 NaCl \cdot KCl$	1,533

Optisch isotrope Kristalle (Fortsetzung)

Substanz	Formel	n_D
Caesiumchlorid	CsCl	1,534
Natriumkaliumchlorid	7 NaCl · KCl	1,536
Kaliumtetrarhodanonickelat	$K_8[Ni(SCN)_6]$	1,54 ±
Lithiumaluminiumorthosilicat	$LiAlSiO_4$	1,541
Natriumchlorid	NaCl	1,5443
Zinkbromat	$Zn(BrO_3)_2 \cdot 6 H_2O$	1,5452
Lithiummetasilicat	Li_2SiO_3	1,548
Thalliumrhodiumalaun	$TlRh(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$	1,5480
Kobaltperchlorat	$Co(ClO_4)_2 \cdot 6 H_2O$	1,55 ±
Nickelperchlorat	$Ni(ClO_4)_2 \cdot 6 H_2O$	1,55 ±
Rubidiumbromid	RbBr	1,5528
Kaliumbromid	KBr	1,5594
Cadmiumfluorid	CdF_2	1,56
Chromsulfat	$Cr_2(SO_4)_3 \cdot 18 H_2O$	1,564
Nickelcarbonat, bas.	$3 NiO \cdot CO_2 \cdot H_2O$	1,57 ±
Natriumcalciummetasilicat	$Na_2Ca(SiO_3)_2$	1,571
Bariumnitrat	$Ba(NO_3)_2$	1,572
Kaliumcalciummetasilicat	$K_2Ca(SiO_3)_2$	1,572
Calciumaluminiumorthosilicat	$CaAl_2(SiO_4)_2$	1,5755
Caesiumfluorid	CsF	1,578
Siliciumtetrabromid	$SiBr_4$	1,579
Magnesiummetasilicat	$MgSiO_3$	1,5801
Caesiumbromid	CsBr	1,582
Strontiumnitrat	$Sr(NO_3)_2$	1,5878
Strontiumnitrat	$Sr(NO_3)_2 \cdot H_2O$	1,589
Natriumbromat	$NaBrO_3^*)$	1,5943
Natriumcalciumorthosilicat	Na_2CaSiO_4	1,6000
Germaniumoxyd	GeO	1,607
Nickelcarbonat, bas.	$3 NiO \cdot CO_2 \cdot H_2O$	1,61 ±
Natriumbromat	$NaBrO_3^{**})$	1,617
Germaniumtetrabromid	$GeBr_4$	1,6269
Calciummetasilicat	$CaSiO_3$	1,6280
Thoriumorthosilicat	$ThSiO_4 \cdot 4 H_2O$	1,638
Ammoniumchlorid	$NH_4Cl^{***})$	1,639
Natriumbromid	NaBr	1,6412
Caesiumchlorid	CsCl	1,6418
Ammoniumchlorid	$NH_4Cl^{****})$	1,6426
Ammoniumtetrachloroferrat	$(NH_4)_2[FeCl_4]$	1,6439
Lithiumoxyd	Li_2O	1,644
Rubidiumjodid	RbJ	1,6474
Strontiumchlorid	$SrCl_2$	1,6499
Aluminiumoxyd, gegläht, α-Modifikation	Al_2O_3	1,65–1,69
Zinkmetasilicat	$ZnSiO_3$	1,650
Eisenmetasilicat	$FeSiO_3 \cdot n H_2O$	1,650–1,654
Kaliumhexachlorostannat	$K_6[SnCl_6]$	1,6574
Lithiumchlorid	LiCl	1,662
Kaliumjodid	KJ	1,6670
Magnesiummetaaluminat-Glas	$Mg(AlO_2)_2$	1,67–1,68
Aluminiumoxyd, γ-Modifikation	Al_2O_3	1,696
Caesiumbromid	CsBr	1,6984
Ammoniumjodid	NH_4J	1,7031
Ammoniumbromid	NH_4Br	1,7108
Magnesiummetaaluminat	$Mg(AlO_2)_2$	1,718–1,723
Magnesiumoxyd	MgO	1,7364
Arsentrioxyd	As_2O_3	1,755
Natriumjodid	NaJ	1,7745
Zinkmetaaluminat	$Zn(AlO_2)_2$	1,780
Bleinitrat	$Pb(NO_3)_2$	1,7815
Lithiumbromid	LiBr	1,784
Caesiumjodid	CsJ	1,7876
Eisenmetaaluminat	$Fe(AlO_2)_2$	1,80 ±
Ammoniumhexachloroplatinat	$(NH_4)_6(PtCl_6)$	1,8
Zinkmetaaluminat	$Zn(AlO_2)_2$	1,805

*) siehe auch $n = 1,617$

**) siehe auch $n = 1,5943$

***) siehe auch $n = 1,6426$

****) siehe auch $n = 1,639$

Optisch isotrope Kristalle (Fortsetzung)

Substanz	Formel	n_D
Kaliumhexachloroplatinat	$K_2[PtCl_6]$	1,825 ±
Calciumoxyd	CaO	1,837
Mangandioxyd-Hydrat	$MnO_2 \cdot H_2O$	1,862?
Strontiumoxyd	SrO	1,870
Lithiumjodid	LiJ	1,955
Kupfer(I)-chlorid	CuCl	1,973
Bariumoxyd	BaO	1,98
Schwefel (amorph)	S	2,0–2,9
Antimontetroxyd	Sb_2O_4	2,0
Eisen(III)-oxyd-Hydrat	$Fe_2O_3 \cdot n H_2O$	2,0–2,2
Quecksilber(II)-chlorid, bas.	$HgO \cdot 2 HgCl_2$	2,001
Silberchlorid	AgCl	2,071
Antimontrioxyd	Sb_2O_3	2,087
Zinn-tetrajodid	SnJ_4	2,106
Strontiumsulfid	SrS	2,107
Kupferbromid	CuBr	2,116
Phosphor (weiß)	P	2,1168
Calciumsulfid	CaS	2,137
Eisen(II)-oxyd-Hydrat	$Fe_2O_3 \cdot n H_2O$	2,15 ±
Bariumsulfid	BaS	2,155
Mangan(II)-oxyd	MnO	2,16
Chromit	$FeCr_2O_4$	2,16
Thoriumdioxid	ThO_2	2,20
Silberkupferjodid	$4 AgJ \cdot CuJ$	2,20
Strontiumselenid	SrSe	2,22
Thalliumchlorid	TlCl	2,247
Silberbromid	AgBr	2,252
Magnesiumsulfid	MgS	2,268
Bariumselenid	BaSe	2,271
Calciumselenid	CaSe	2,274
Kupferjodid	CuJ	2,345
Zinksulfid	ZnS	2,3682
(Tieftemp.-Modifikation)		
Nickel(II)-oxyd	NiO	2,37
Strontiumtellurid	SrTe	2,408
Kohlenstoff (Diamant)	C	2,4173
Thalliumbromid	TlBr	2,4–2,8
Magnesiumselenid	MgSe	2,42 +
Bariumtellurid	BaTe	2,44
Cadmiumoxyd	CdO	2,49Li
Cadmiumtellurid	CdTe	2,5
Mangandisulfid	MnS_2	2,69Li
Mangansulfid	MnS	2,70Li
Kupfer(I)-oxyd	Cu_2O	2,705
Thalliumjodid	TlJ	2,78
Selen (amorph)	Se	2,92
Zinktellurid	ZnTe	3,56
Silicium	Si	3,736
Bleisulfid	PbS	3,912

Optisch anisotrope Kristalle

Optisch einachsige Kristalle

Optisch einachsige Kristalle besitzen zwei Brechungszahlen: n_ω (ordentlicher Strahl) und n_e (außerordentlicher Strahl). Wenn $\varepsilon > \omega$, so ist der optische Charakter positiv, bei $\varepsilon < \omega$ negativ.

Die meisten aufgeführten Verbindungen kristallisieren hexagonal, trigonal oder tetragonal. Außerdem sind einige optisch zweiachsige Verbindungen mit aufgenommen, bei denen der Achsenwinkel $2V = 0^\circ$ ist. Diese sind bei den optisch zweiachsigen Kristallen nochmals aufgeführt.

Die Anordnung erfolgt nach steigender Brechungszahl für

hex. = hexagonal, trig. = trigonal, tetr. = tetragonal.

Substanz	Formel	System	n_ω	n_e
Einachsige positive Kristalle				
Wasser (Eis)	H_2O	hex.	1,3090	1,3104
Magnesiumfluosilicat	$Mg[SiF_6] \cdot 6 H_2O$	trig.	1,3439	1,3602
Manganfluosilicat	$Mn[SiF_6] \cdot 6 H_2O$	trig.	1,3570	1,3742
Eisenfluosilicat	$Fe[SiF_6] \cdot 6 H_2O$	trig.	1,3638	1,3848
Magnesiumfluorid	MgF_2	tetr.	1,378	1,390
Kobaltfluosilicat	$Co[SiF_6] \cdot 6 H_2O$	trig.	1,3817	1,3872
Zinkfluosilicat	$Zn[SiF_6] \cdot 6 H_2O$	trig.	1,3824	1,3956
Kobaltfluorid, sauer	$CoF_3 \cdot 5 HF \cdot 6 H_2O$	—	1,384	1,399
Natriumcyanat	$NaCN$	hex.	1,389	1,627
Nickelfluosilicat	$Ni[SiF_6] \cdot 6 H_2O$	trig.	1,3910	1,4066
Nickelfluorid, sauer	$NiF_2 \cdot 5 HF \cdot 6 H_2O$	—	1,392	1,408
Calciumkupferacetat	$CaCu(C_2H_3O_2)_4 \cdot 6 H_2O$	tetr.	1,436	1,478
Natriumfluoridsulfat	$Na_2SO_4 \cdot NaF$	tetr.	1,436	1,439
Natriumorthophosphat	$Na_3PO_4 \cdot 12 H_2O$	—	1,4458	1,4524
Kupfer(II)-sulfid	CuS	hex.	1,45	—
Kaliumdithionat	$K_2S_2O_4$	hex.	1,4550	1,5153
Rubidiumdithionat	$Rb_2S_2O_4$	hex.	1,4565	1,5068
Natriumorthoarsenat	$Na_3AsO_4 \cdot 12 H_2O$	—	1,4589	1,4669
Kupfermetasilicat	$CuSiO_3 \cdot 2 H_2O$	—	1,46 ±	1,57
Natriumtetraborat	$Na_2B_4O_7 \cdot 5 H_2O$	—	1,461	1,474
Lithiumkaliumsulfat	$LiKSO_4$	hex.	1,4715	1,4721
Ammoniumuranylacetat	$NH_4UO_2(C_2H_3O_2)_2$	tetr.	1,481	1,493
Harnstoff	$(NH_2)_2CO$	tetr.	1,484	1,602
Strontiumcalciumpropionat	$SrCa_2(C_3H_5O_2)_6$	tetr.	1,487	1,496
Kaliumnatriumsulfat	$K_2Na(SO_4)_2$	hex.	1,4901	1,4996
Natriumvanadat	$Na_3VO_4 \cdot 12 H_2O$	—	1,5095	1,5232
Lithiumaluminiummetasilikat (α -Modifikation) ¹⁾	$LiAl(SiO_3)_2$	tetr.	1,521	—
Cäsiumdithionat	$Cs_2S_2O_4$	hex.	1,5230	1,5438
Thymol	$C_{10}H_{18}OH$	hex.	1,525	1,609
Calciumbleipropionat	$Ca_3Pb(C_3H_5O_2)_6$	tetr.	1,527	1,539
β -Methylglycosid	$C_7H_{14}O_7$	—	1,529	1,513
Natriumvanadat (hex. Modifikation)	$Na_3VO_4 \cdot 10 H_2O$	hex.	1,5398	1,5475
Siliciumdioxid (β -Quarz)	SiO_2	hex.	1,5442	1,5533
Guajol	$C_{10}H_{18}O$	—	1,545	1,548
Calciumsulfat	$CaSO_4 \cdot 0,5 H_2O$	hex.(?)	1,55	1,57
Cäsiumnitrat	$CsNO_3$	hex.	1,55	1,56
Calciumcarbonat (Vaterit)	$CaCO_3$	hex.	1,550	1,650
Zirkonylchlorid	$ZrOCl_2 \cdot 8 H_2O *$	tetr.	1,552	1,563

¹⁾ Siehe unter isotrop 1,519.

^{*)} Nach anderen Angaben optisch negativ mit $n_\omega = 1,563$ und $n_e = 1,552$.

Optisch anisotrope Kristalle (Fortsetzung)

Substanz	Formel	System	n_ω	n_g
Natriumeisen(III)-sulfat	$3\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	—	1,558	1,613
Magnesiumhydroxyd	$\text{Mg}(\text{OH})_2$	hex.	1,559	1,580
Magnesiumtetracyanoplatinat	$\text{Mg}[\text{Pt}(\text{CN})_4] \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	tetr.	1,5608	1,91
Lanthansulfat	$\text{La}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	hex.	1,564	1,569
Magnesiummetaborat	$\text{Mg}(\text{BO}_2)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	tetr.	1,565	1,575
Guajakol	$\text{C}_8\text{H}_7\text{OH}(\text{OCH}_3)$	hex.	1,569	1,666
Magnesiumhexachlorostannat	$\text{Mg}[\text{SnCl}_6] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	—	1,5885	1,5970
Natriumkalium- hexachloroferrat	$\text{K}_3\text{Na}[\text{FeCl}_6]$	—	1,589	1,590
Kaliumhexachloromanganat	$\text{K}_3(\text{MnCl}_6)$	—	1,59	—
Triäthylphosphinsulfid	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{PS}$	—	1,590	1,650
Kaliumhexachlorocadmium	$\text{K}_4[\text{CdCl}_6]$	—	1,5906	1,5907
Lithiummetasilicat	Li_2SiO_3	—	1,591	1,611
Strontiummetasilicat	SrSiO_3	hex.	1,599	1,637
Benzolsulfanilid	$\text{C}_{12}\text{H}_{11}\text{O}_2\text{NS}$	—	1,600	1,649
Calciumcyanamid	CaNCN	—	1,60	1,59
Kaliumcalciumorthosilicat	K_2CaSiO_4	hex.	1,600	1,605
Ammonium- hexachlorocadmium	$(\text{NH}_4)_4[\text{CdCl}_6]$	—	1,6038	1,6042
Calciummetasilicat	CaSiO_3	hex.	1,6150	1,6360
Kaliumperjodat	$\text{K}_2\text{J}_2\text{O}_8$	tetr.	1,6205	1,6479
Kaliumdicyanoargentat	$\text{K}[\text{Ag}(\text{CN})_2]$	—	1,625	1,63
Bleidithionat	$\text{PbS}_2\text{O}_6 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	—	1,6351	1,6531
Kaliumtetrachloroplatinat	$\text{K}_4[\text{PtCl}_6]$	tetr.	1,64	1,67
Ammonium- trichlorosulfitopalladat	$(\text{NH}_4)_3[\text{PdCl}_2\text{SO}_3] \cdot \text{H}_2\text{O}$	—	1,643	—
Kaliumperhenat	KReO_4	tetr.	1,643	1,673
Kupfermetasilicat	$\text{CuSiO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	—	1,644	1,697
Strontium- chloridorthophosphat	$\text{Sr}_3\text{Cl}(\text{PO}_4)_3$	hex.	1,650	1,655
Berylliumorthosilicat	Be_3SiO_6	trig.	1,654	1,668
Dichlorotetrammin- iridiumchlorid	$[\text{Ir}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]\text{Cl} \cdot \text{H}_2\text{O}$	—	1,6576	1,6666
Benzil	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COCOC}_6\text{H}_5$	—	1,6588	1,6784
Silbercyanid	AgCN	—	1,685 ±	1,94
Zinkchlorid	ZnCl_2	—	1,687	1,713
Zinkorthosilicat	$\text{Zn}_3\text{SiO}_4^*)$	trig.	1,691	1,719
Berylliumoxyd	BeO	hex.	1,719	1,733
Yttriumorthophosphat	YPO_4	tetr.	1,721	1,816
Kaliumnatriumchromat	$\text{K}_3\text{Na}(\text{CrO}_4)_3$	—	1,7278	1,7361
Selendioxyd	SeO_2	—	> 1,76	—
Thalliumtartrat	$\text{Ti}_2(\text{d-C}_6\text{H}_4\text{O}_6)$	—	1,768	1,812
Silberbromat	AgBrO_3	tetr.	1,8466	1,920
Calciumwolframat	CaWO_4	tetr.	1,9200	1,9365
Zirkonorthosilicat	ZrSiO_4	tetr.	1,936	1,991
Quecksilber(I)-chlorid (Kalomel)	Hg_2Cl_2	tetr.	1,9733	2,6559
Calciummolybdat	CaMoO_4	tetr.	1,974	1,984
Zinndioxyd (Cassiterit)	SnO_2	tetr.	1,9968	2,0929
Zinkoxyd	ZnO	hex.	2,004	2,020
Bleichlorid, bas.	$\text{PbO} \cdot 2\text{PbCl}_2$	hex.	2,13	2,21
Silberjodid	AgJ	hex.	2,218	2,229
Zinksulfid (α -Modifikation)	ZnS	hex.	2,356	2,378
Chromoxyd	Cr_2O_3	trig.	2,5 ±	—
Cadmiumsulfid	CdS	hex.	2,506	2,529
Quecksilbersulfid (Metacinnabarit)	HgS	hex.	2,58	2,82
Titandioxyd	TiO_2	tetr.	2,616	2,903
Siliciumcarbid	SiC	hex.	2,654	2,697
Aluminiumcarbid	Al_4C_3	hex.	2,70**)	2,75**)
Quecksilbersulfid	HgS	kub.	2,854	3,201
Selen	Se	trig.	3,00	4,04

*) Nach anderen Angaben $n_\omega = 1,694$ und $n_g = 1,723$.

**) Bei 700 μm .

Optisch anisotrope Kristalle (Fortsetzung)

Substanz	Formel	System	n_o	n_e
Einachsige negative Kristalle				
Natriumfluosilicat	$\text{Na}_2[\text{SiF}_6]$	hex.	1,312	1,309
Natriumaluminiumfluorid	$2\text{NaF} \cdot \text{AlF}_3$	tetr.	1,349	1,342
Ammoniumfluosilicat	$(\text{NH}_4)_2[\text{SiF}_6] \cdot \text{H}_2\text{O}$	hex.	1,406	1,391
Kupferfluosilicat	$\text{Cu}[\text{SiF}_6] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	—	1,4092	1,4080
Calciumchlorid	$\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	hex.	1,417	1,393
Ammoniumfluoscandiat	$(\text{NH}_4)_2[\text{ScF}_6]$	tetr.	<1,47	—
Berylliumsulfat	$\text{BeSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	tetr.	1,4720	1,4395
Lithiumkaliumsulfat	LiKSO_4	hex.	1,4723	1,4717
Kaliumfluotitanat	$\text{K}_2[\text{TiF}_6]$	—	1,475	—
Siliciumdioxid (β -Cristobalit)	SiO_2	tetr.	1,487	1,484
Natriummagnesiumsulfat	$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot \text{MgSO}_4 \cdot 2,5\text{H}_2\text{O}$	tetr.	1,490	1,471
Kobaltsulfat	$\text{CoSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	tetr.	1,495	1,460
Strontiumhydroxyd	$\text{Sr}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	tetr.	1,499	1,476
Kaliumorthophosphat, prim.	KH_2PO_4	tetr.	1,5095	1,4684
Nickelsulfat	$\text{NiSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	tetr.	1,5109	1,4873
Calciummagnesiumchlorid	$\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{MgCl}_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	—	1,520	1,512
Kaliumtetracyanocuprat	$\text{K}_3[\text{Cu}(\text{CN})_6]$	—	1,5215	—
Magnesiumlanthanitrat	$3\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot 2\text{La}(\text{NO}_3)_3 \cdot 24\text{H}_2\text{O}$	—	1,5220	1,5150
Ammoniumorthophosphat, prim.	$\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$	tetr.	1,5246	1,4792
Magnesiumceriumnitrat	$3\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot 2\text{Ce}(\text{NO}_3)_3 \cdot 24\text{H}_2\text{O}$	—	1,5249	1,5176
Magnesiumpraseodymnitrat	$3\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot 2\text{Pr}(\text{NO}_3)_3 \cdot 24\text{H}_2\text{O}$	—	1,5255	1,5182
Magnesiumneodymnitrat	$3\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot 2\text{Nd}(\text{NO}_3)_3 \cdot 24\text{H}_2\text{O}$	—	1,5266	1,5192
Calciumorthoaluminat	$\text{Ca}_3(\text{AlO}_3)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	hex.	1,527	1,505
Zinkselenat	$\text{ZnSeO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	tetr.	1,5291	1,5039
Strontiumdithionat	$\text{SrS}_2\text{O}_8 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	—	1,5296	1,5252
Metaldehyd	$(\text{C}_2\text{H}_4\text{O})_n$	tetr.	1,530	1,430
Rubidiumaluminium- orthosilicat	RbAlSiO_4	hex.	1,530	1,526
Kaliumcalciumcarbonat	$\text{K}_2\text{CO}_3 \cdot \text{CaCO}_3$	hex.	1,530	1,48 ±
Lithiumaluminium- orthosilicat	LiAlSiO_4	hex.	1,531	—
Kaliumammoniumortho- silicat (β -Modifikation)	KAlSiO_4	hex.	1,532	1,527
Bariumperchlorat	$\text{Ba}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	hex.	1,5330	1,5326
Strontiumchlorid	$\text{SrCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	hex.	1,5364	1,4866
Natriumaluminium- orthosilicat	NaAlSiO_4	hex.	1,537	1,533
Calciumorthoaluminat (β -Modifikation)	$\text{Ca}_3(\text{AlO}_3)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	hex.	1,538	1,520
Lithiumnatriumcarbonat	NaLiCO_3	hex.	1,538	1,406
Mellit (Mellitsaures Aluminium)	$\text{Al}_2\text{C}_{12}\text{O}_{12} \cdot 18\text{H}_2\text{O}$	tetr.	1,539	1,511
Hexamminzinkchlorid	$[\text{Zn}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_2$	hex.	1,539	1,530
Nickelselenat	$\text{NiSeO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	tetr.	1,5393	1,5122
Acetamid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CONH}_2$	hex.	1,54	1,46
Erythrit (dl)	$(\text{CH}_2\text{OHCHOH})_2$	hex.	1,544	1,521
Kaliumaluminiumsulfat	$\text{KAl}(\text{SO}_4)_2$	hex.	1,545	1,533 ±
Natriumcalciumcarbonat	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{CaCO}_3$	hex.	1,547	1,504
Kobaltperchlorat	$\text{Co}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	hex.	1,55 ±	—
Nickelperchlorat	$\text{Ni}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	hex.	1,55 ±	—
Calciumdithionat	$\text{CaS}_2\text{O}_8 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	—	1,5516	1,5414
Dichlorbutylenglykol	$\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2\text{Cl}_2$	—	1,554	1,515
Hafniumoxychlorid	$\text{HfOCl}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	—	1,557	1,543
Pentaerythrit	$\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}_4$	tetr.	1,559	1,548
Aluminiumchlorid	$\text{AlCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	—	1,560	1,507
Natriumsulfat	Na_2SO_4	hex.	1,565	1,515
Eisen(II)-chlorid	FeCl_2	hex.	1,567	—
Kaliumorthoarsenat, prim.	KH_2AsO_4	tetr.	1,5674	1,5179
Calciumhydroxyd	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	hex.	1,574	1,545
Ammoniumorthoarsenat, prim.	$\text{NH}_4\text{H}_2\text{AsO}_4$	tetr.	1,5766	1,5217

*) Erhalten durch Verdampfen bei 5° C.

Optisch anisotrope Kristalle (Fortsetzung)

Substanz	Formel	System	n_{ω}	n_e
Cholesterinbenzoat	$C_{24}H_{40}O_2$	—	1,579	1,540
Natriumuranylorthophosphat, sauer	$NaH(UO_2)_2(PO_4)_2 \cdot 7,3H_2O$	—	1,580±	—
Berylliumaluminiumsilicat	$3BeO \cdot Al_2O_3 \cdot 6SiO_2$	hex.	1,580	1,574
4-Bromantipyrin	$C_{11}H_{11}ON_2Br$	—	1,581	1,493
Natriumnitrat	$NaNO_3$	—	1,5874	1,3361
Kaliummagnesiumcarbonat	$K_2CO_3 \cdot MgCO_3$	hex.	1,597	1,47
Kupferuranylorthophosphat	$Cu(UO_2)_2 \cdot (PO_4)_2 \cdot 8H_2O$	tetr. ?	1,598	1,586
Calciumuranylorthophosphat	$Ca(UO_2)_2 \cdot (PO_4)_2 \cdot 7H_2O$	tetr.	1,600	1,590
Kupferuranylorthophosphat	$Cu(UO_2)_2(PO_4)_2 \cdot 6H_2O$	tetr. ?	1,608	—
Tetramminplatinchlorid	$[Pt(NH_3)_4]Cl_2 \cdot nH_2O$	tetr.	1,612	1,607
Bariumuranylorthophosphat	$Ba(UO_2)_2(PO_4)_2 \cdot 6H_2O$	tetr. ?	1,613	1,604
Strontium-fluoridorthophosphat	$Sr_3F(PO_4)_3$	hex.	1,621	1,619
Uranylortharsenat	$(UO_2)_3(AsO_4)_2 \cdot 12H_2O$	tetr. ?	1,627	1,582
Calciumfluoridorthophosphat (Apatit)	$Ca_5F(PO_4)_3$	hex.	1,6325	1,629±
Hydrochinon	$C_6H_4(OH)_2$	hex.	1,633	1,626
Calciumorthophosphat, bas.	$3Ca_3(PO_4)_2 \cdot CaO$	hex.	1,633	1,629
Kaliumtetrachlorocuprat	$K_2[CuCl_4] \cdot 2H_2O *$	tetr.	1,637	1,615
Calciumchlorid, bas.	$CaO \cdot CaCl_2$	hex.	1,638	1,634
Bariumfluoridchlorid	$BaF_2 \cdot BaCl_2$	tetr.	1,640	1,633
Aluminiumorthoborat	$AlBO_3$	hex.	1,640	—
Calciumchloridorthophosphat	$Ca_3Cl(PO_4)_2$	hex.	1,642	1,637
Strontiumorthophosphat-carbonat	$3Sr_3(PO_4)_2 \cdot SrCO_3$	hex.	1,644	1,638
Quecksilber(II)-cyanid	$Hg(CN)_2$	tetr.	1,645	1,492
Brombenzylcyanid	$C_6H_5CH_2BrCN$	—	1,646	1,642
Kaliumtetrachlorocuprat	$K_2[CuCl_4]$	tetr.	1,647	1,612
Strontiumchloridfluorid	$SrCl_2 \cdot SrF_2$	tetr.	1,651	1,627
Calciumcarbonat (Calcit)	$CaCO_3$	trig.	1,6585	1,4864
Calciumchloridorthophosphat	$Ca_3Cl(PO_4)_2$	hex.	1,6668	1,666±
Bariumfluoridorthophosphat	$BaF_2 \cdot 3Ba_3(PO_4)_2$	hex.	1,669	1,665
Ammoniumtetrachlorocuprat	$(NH_4)_2[CuCl_4] \cdot 2H_2O$	tetr.	1,670	1,645
Magnesiumchlorid	$MgCl_2$	hex.	1,675	1,59
Calciummagnesiumcarbonat	$CaCO_3 \cdot MgCO_3$	—	1,681	1,500
Bariumorthophosphat-carbonat	$3Ba_3(PO_4)_2 \cdot BaCO_3$	hex.	1,691	1,683
Cystin-(I)	$C_6H_{12}O_4N_4S_2$	hex.	1,700	1,640
Magnesiumcarbonat	$MgCO_3$	trig.	1,700	1,509
Bariumchloridorthophosphat	$Ba_3Cl(PO_4)_2$	hex.	1,701	1,699
Calciumfluoridorthoarsenat	$Ca_3F(AsO_4)_2$	hex.	1,706	1,698
Mangan(II)-hydroxyd	$Mn(OH)_2$	hex.	1,723	1,681
Lithiumnitrat	$LiNO_3$	trig.	1,735	1,435
Ammoniumtetrachlorocuprat	$(NH_4)_2[CuCl_4] \cdot 2H_2O$	tetr.	1,744	1,724
Cercarbonatbariumfluorid	$Ce_2(CO_3)_3 \cdot BaF_2$	hex.	1,760	1,577
Aluminiumoxyd (Korund)	Al_2O_3	trig.	1,768	1,760
Eisen(III)-sulfat (> 130° C beständig)	$Fe_2(SO_4)_3$	—	1,770	1,760
Cæsiumthalliumtrichlorid	$3CsCl \cdot TlCl_3$	hex.	1,784	1,774
Kaliumdinitritdijodoplatinat	$K_2[Pt(NO_2)_2J_2] \cdot 2H_2O$	tetr.	1,7909	1,6527
Jodoform	CHI_3	hex.	1,800	1,750
Silberorthophosphat, sec.	Ag_3HPO_4	—	1,8036	1,7983
Mangancarbonat	$MnCO_3$	trig.	1,817	1,597
Zinkcarbonat	$ZnCO_3$	trig.	1,818	1,618
Kaliuiseisen(III)-sulfat, bas.	$K_2O \cdot 3Fe_2O_3 \cdot 4SO_3 \cdot 6H_2O$	—	1,820	1,715
Natriumyttriumorthosilicat	$NaYSiO_4$	hex.	1,832	1,804
Natriuiseisen(III)-sulfat, bas.	$Na_2O \cdot 3Fe_2O_3 \cdot 4SO_3 \cdot 6H_2O$	—	1,832	1,750
Kobaltcarbonat	$CoCO_3$	hex.	1,855	1,60
Natriumlanthanorthosilicat	$NaLaSiO_4$	hex.	1,867	1,840
Kaliumlanthanorthosilicat	$KLaSiO_4$	hex.	1,867	1,840
Lithiumlanthanorthosilicat	$LiLaSiO_4$	hex.	1,870	1,843
Eisen(II)-carbonat	$FeCO_3$	trig.	1,875	1,633
Calciumlanthanorthosilicat	$CaLa_2(SiO_4)_2$	hex.	1,880	1,874

*) Tritt auch rhombisch und zweiachsig auf.

Optisch anisotrope Kristalle (Fortsetzung)

Substanz	Formel	System	n_{ω}	n_{ε}
Bleiorthophosphat	$Pb_3(PO_4)_2$	hex.	1,9702	1,9364
Graphit	C	hex.	$2,0 \pm$	—
Manganorthoarsenat	$Mn_3(AsO_4)_2$	trig.	2,01	1,99
Cermolybdat ($> 900^{\circ}$ C beständig)	$Ce_2(MoO_4)_3$	tetr.	2,04	2,028
Bleicarbonat, bas. (Bleiweiß)	$Pb_3(OH)_2(CO_3)_2$	hex.	2,09	1,94
Bismutylcarbonat	$(BiO)_2CO_3$	—	2,13	1,94
Bleidioxyd	PbO_2	tetr.	2,229	—
Bleiwolframat	$PbWO_4$	tetr.	2,269	2,182
Bleimolybdat	$PbMoO_4$	tetr.	2,40	2,28
Hausmannit	Mn_2O_4	tetr.	$2,46_{Li}$	$2,15_{Li}$
Mangantitanat	$MnTiO_3$	trig.	2,481	2,210
Titandioxyd (Rutil)	TiO_2	tetr.	2,616	2,903
Arsentrijodid	AsJ_3	trig.	$2,59 \pm$	$2,23 \pm$
Arsensilbersulfid (Tieftemp.-Modifikation)	$AgAsS_2$	—	$2,6_{Li}$	—
Bleioxyd	PbO	tetr.	2,665	2,535
Quecksilberjodid	HgJ_2	tetr.	2,748	2,455
Antimontrijodid (Tieftemp.-Modifikation)	SbJ_3	trig.	$2,78_{Li}^{\pm}$	$2,36_{Li}^{\pm}$
Arsensilbersulfid	$3 Ag_2S \cdot As_2S_3$	—	3,088	2,792
Eisen(III)-oxyd (Hämatit)	Fe_2O_3	trig.	3,22	2,94

Optisch-

Von den Brechungszahlen liegen zwei (α , γ) in der optischen Achsenebene (1. und 2. Mittel-
linie), der dritte (β) steht senkrecht dazu (optische Normale).

n_α — kleinster,

n_β — mittlerer,

n_γ — größte Brechungszahl. Ihnen entsprechen die Wellenrichtungen X, Y und Z.

Der optische Charakter, der Verbindungen ist positiv, wenn $\gamma - \beta > \beta - \alpha$, beim umge-
kehrten Verhältnis negativ.

Die aufgeführten Verbindungen gehören dem rhombischen, monoklinen oder triklinen Kristall-
system an. Die Anordnung ist nach steigendem Wert für n_β vorgenommen.

Abkürzungen:

o. A.-E. — optische Achsenebene,

2V — wahrer optischer Achsenwinkel (gr. — groß; kl. — klein; m. — mittel),

α — kristallographische a -Achse,

Zweiachsig

Substanz	Formel	System	n_α
Natriumtetrafluoraluminat	$\text{Na}[\text{AlF}_4]$	mkl.	—
Kaliumfluorid	$\text{KF} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	mkl. ?	1,345 $\pm$
Natriumcalciumhexafluor- aluminat	$\text{NaCa}[\text{AlF}_6] \cdot \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,411
Natriumphosphit, prim.	$\text{NaH}_2\text{PO}_3 \cdot 2,5\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4193
Ammoniumlithiumsulfat	NH_4LiSO_4	rh.	—
Ammoniumnatrium- orthophosphat, sec.	$\text{NH}_4\text{NaHPO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,439
Natriumorthophosphat, sec.	$\text{Na}_3\text{HPO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4412
Natriumorthophosphat, sec.	$\text{Na}_3\text{HPO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	rh.	—
Natriumchromat	$\text{Na}_2\text{CrO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,3211
Natriumammoniumsulfat	$5\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	—	1,447
Natriumpyrophosphat	$\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4499
Natriummetasilicat	$\text{Na}_2\text{SiO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	trikl.	1,447 $\pm$
Natriummetasilicat	$\text{Na}_2\text{SiO}_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	rh.	1,451
Natriumperchlorat	NaClO_4	rh.	1,4606
Kaliummagnesiumsulfat	$\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{MgSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4607
Kaliumhexafluorzirkonat	$\text{K}_2[\text{ZrF}_6]$	mkl.	1,454
Natriumorthoarsenat, sec.	$\text{Na}_2\text{HAsO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4622
Ammoniumnatrium- orthoarsenat, sec.	$\text{NH}_4\text{NaHAsO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4649
Kaliumpersulfat	$\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_8$	trikl.	1,4609
Rubidiummagnesiumsulfat	$\text{Rb}_2\text{SO}_4 \cdot \text{MgSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4672
Siliciumdioxid (Tridymit)	SiO_2	rh.	1,469
Natriumcarbonat-sulfat, Dps.	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 2\text{Na}_2\text{SO}_4$	rh.	1,463
Magnesiumcarbonat	$\text{MgCO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,457
Rubidiumperchlorat	RbClO_4	rh.	1,4692
Natriummetasilicat	$\text{Na}_2\text{SiO}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,465
Rubidiumhydrogensulfat	RbHSO_4	rh.	—
Ammoniumhydrogensulfat	NH_4HSO_4	rh.	1,463
Ammoniummagnesiumsulfat	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot \text{MgSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4716
Kaliumperchlorat	KClO_4	rh.	1,4731
Aluminiumsulfat	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 16\text{H}_2\text{O}^{**}$	mkl.	1,474
Natriumsulfat	Na_2SO_4	rh.	1,471

*) 010 für $\lambda < 645\text{ m}\mu$; 1 010 für $\lambda < 645\text{ m}\mu$; einachsig positiv für $\lambda = 645\text{ m}\mu$.

**) Nach anderen Angaben $18\text{ H}_2\text{O}$.

zweiachsige Kristalle

Abkürzungen:

b — kristallographische b -Achse,

c — kristallographische c -Achse,

X, Y, Z — Wellenrichtungen

r — rotes Licht; $r > v$ (oder $r < v$) gibt die Dispersion des optischen Achsenwinkels an (schw. — schwach; merkl. — merklich),

rh. — rhombisch,

mkl. — monoklin,

trikl. — triklin,

$\angle$ — Winkel (z. B. $Z \angle c$ — Winkel zwischen Z und c),

100, 010 usw. — Millersche Indizes der Kristallflächen und Formen.

In monoklinen Kristallen wird der Winkel der Auslöschungsschiefe im allgemeinen von der c -Achse zu X, Y oder Z gemessen. Wenn er in einem stumpfen Winkel β liegt, ist die Auslöschungsschiefe positiv (+), im spitzen Winkel β negativ (—).

positive Kristalle

n_β	n_γ	Optischer Achsenwinkel und Dispersion des Achsenwinkels	Optische Orientierung
1,339	—	$2V = 43^\circ; r < v$	o. A.-E. $\perp 010; Z \angle c = -43^\circ 54'$
1,352	1,363 $\pm$	$2V$ gr.	$X \parallel b; Z \angle c = 69^\circ$
1,413	1,420	$2V = 76^\circ; r < v$ schw.	
1,4309	1,4493	$2V = 77^\circ 38'; r < v$ schw.	o. A.-E. $010; Z \angle c = -54^\circ 33'$
1,437 _{Li}	—	$2V = 37^\circ \pm$	o. A.-E. $010; Z \parallel b$
1,442	1,469	$2V = 35^\circ 34'; r > v$ merkl.	o. A.-E. $\sim \perp 010; Z \sim \perp 001$
1,4424	1,4526	$2V = 38^\circ 50'; r > v$	o. A.-E. $\perp 010; Z \angle c = -72^\circ$
1,4434	—	$2V = 44^\circ 7'$	o. A.-E. $001; Z \parallel a$
1,447	1,561		o. A.-E.; *)
1,448	1,459	$2V = 36^\circ; r > v$ merkl.	
1,4525	1,4604	$2V = 60^\circ 29'$	o. A.-E. $\perp 010; Z \perp 101$
1,454 $\pm$	1,467 $\pm$	$2V$ m.	
1,455 $\pm$	1,460	$2V = 90^\circ \pm$	o. A.-E. $010; Z \parallel c$
1,4617	1,4730	$2V$ kl.	
1,4629	1,4755	$2V = 47^\circ 54'; r > v$ schw.	o. A.-E. $010; Z \angle c = 103^\circ 38'; Z \angle a = 1^\circ 10'$
1,465	1,498	$2V = 60^\circ$	o. A.-E. $\perp 010; Z \angle c = 45^\circ$
1,4658	1,4782	$2V = 57^\circ 7'; r > v$ schw.	o. A.-E. $\perp 010; Z \angle c = -65^\circ$
1,4663	1,4791	$2V = 38^\circ$	o. A.-E. $010; Z \angle c = 18^\circ$
1,4669	1,5657	$2V = 29^\circ 32'$	
1,4689	1,4779	$2V = 48^\circ 46'; r > v$	o. A.-E. $010; Z \angle c = -68^\circ 46'; Z \angle a = 5^\circ 15'$
1,469	1,473	$2V = 35^\circ$	o. A.-E. 100 unter $117^\circ C$
1,469	1,480	$2V$ m.	o. A.-E. $001; X \parallel a$
1,470	1,508	$2V = 60^\circ 37'$	o. A.-E. $\perp 010; Z \angle c = \text{kl.}$
1,4701	1,4731	$2V = 55^\circ 4'; r > v$ schw.	o. A.-E. $100; Z \parallel b$
1,473	1,485	$2V = 75^\circ \pm$	o. A.-E. $\perp 010; Z \perp 010; X \angle c = 22^\circ$
1,473	—	$2V = 55^\circ 52'; r < v$ schw.	o. A.-E. $010; X \parallel c$
1,473	1,510	$2V = 60^\circ \pm$	o. A.-E. $010; Z \parallel c$
1,4730	1,4786	$2V = 51^\circ 11'; r > v$ schw.	o. A.-E. $010; Z \angle c = 94^\circ 58'; Z \angle a = 12^\circ 8'$
1,4737	1,4769	$2V = 49^\circ 48'; r > v$	o. A.-E. $100; Z \parallel b$
1,476	1,483	$2V = 69^\circ$	$X \parallel b; Z \angle c = 42^\circ$
1,477	1,484	$2V = 83^\circ 35'; r > v$ schw.	o. A.-E. $001; Z \parallel a; X \parallel b; Y \parallel c$

Substanz	Formel	System	n_α
Eisen(II)-sulfat	$\text{FeSO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4713
Kaliumhydrogensulfat	KHSO_4	mkl. ?	1,475
Kaliumeisen(II)-sulfat	$\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{FeSO}_4 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4759
Natriumhypodiphosphat	$\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4777
Ammoniumperchlorat	NH_4ClO_4	rh.	1,4818
Kaliumzinksulfat	$\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{ZnSO}_4 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4775
Ammoniummangansulfat	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot \text{MnSO}_4 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4811
Kaliumkupfersulfat	$\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{CuSO}_4 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4836
Kaliumkobaltsulfat	$\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{CoSO}_4 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4807
Natriumaluminiumsulfat	$\text{NaAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl. ?	1,484
Ammoniumcadmiumsulfat	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot \text{CdSO}_4 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4847
Natriumhypodiphosphat, sec.	$\text{Na}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4855
Aluminiumfluorid	$\text{AlF}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,473
Magnesiumsulfat	$\text{MgSO}_4 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,490
Ammoniumeisen(II)-sulfat	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot \text{FeSO}_4 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4870
Kaliumnickelsulfat	$\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{NiSO}_4 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4836
Natriumkaliumtartrat	$\text{NaKC}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,492
Ammoniumzinksulfat	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot \text{ZnSO}_4 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4888
Kaliumsulfat	K_2SO_4	rh.	1,4935
Ammoniummetaphosphat	NH_4PO_3	rh.	1,490
Natriumdithionat	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,4820
Ammoniumkobaltsulfat	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot \text{CoSO}_4 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4902
Uranylinitrat	$\text{UO}_2(\text{NO}_3)_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	rh.	—
Kaliummagnesiumchlorid	$\text{KCl} \cdot \text{MgCl}_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	rh.	—
Calciumsulfat (Hochtemp.-Modifikation)	CaSO_4	mkl. ?	1,50
Zinkpropionat	$\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_3\text{CO}_2)_2$	mkl.	1,480
Ammoniumnickelsulfat	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot \text{NiSO}_4 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4949
Ammoniumpersulfat	$(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$	mkl.	1,4981
Ammoniummagnesium- orthophosphat	NH_4MgPO_4	rh.	—
Natriumorthoarsenat, prim.	$\text{NaH}_2\text{AsO}_4 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,4794
Natriumcalciumborat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot 2 \text{CaO} \cdot 5 \text{B}_2\text{O}_3 \cdot 16 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,491
Ammoniumtetrachlorozinkat	$(\text{NH}_4)_2[\text{ZnCl}_4]$	rh.	—
Magnesiumchlorid	$\text{MgCl}_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,494
Natriumthiosulfat	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4886
Kaliumcadmiumsulfat, Dps.	$\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{CdSO}_4 \cdot 1,5 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	—
Natriumcalciumcarbonat, Dps.	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{CaCO}_3 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,5043
Kaliummangansulfat, Dps.	$\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{MnSO}_4 \cdot 1,5 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	—
Rubidiumsulfat	Rb_2SO_4	rh.	1,5131
Calciumhydrogencarbonat	$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$	rh.	1,510
Thoriumsulfat	$\text{Th}(\text{SO}_4)_2 \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	—
Magnesiumpyrophosphat	$\text{Mg}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,514
Magnesiumorthophosphat, sec.	$\text{MgHPO}_4 \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,514
Rubidiumnitrat	RbNO_3	rh.	1,51
Magnesiumorthophosphat, tert.	$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,510
Kaliummetasilikat	K_2SiO_3	—	1,520
Calciumsulfat	$\text{CaSO}_4 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,5205
Ammoniumsulfat	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	rh.	1,5209
Kaliumhexacyanochromat	$\text{K}_3[\text{Cr}(\text{CN})_6]$	mkl.	1,5221
Calciumtartrat	$\text{Ca}(\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6) \cdot 3 \text{H}_2\text{O}^{**}$	—	1,470

*) Über 50° C o. A.—E. 010.

**) Der Stoff ist optisch-positiv, während die Brechungszahlen einen optisch-negativen

positive Kristalle (Fortsetzung)

n_β	n_γ	Optischer Achsenwinkel und Dispersion des Achsenwinkels	Optische Orientierung
1,4782	1,4856	$2V = 85^\circ 27'$; $r > v$ schw.	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = -62^\circ 28'$; $Y \parallel b$
1,480	1,487	$2V = \text{gr.}$	
1,4821	1,4969	$2V = 67^\circ 7'$; $r < v$ schw.	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = 101^\circ 57'$; $Z \wedge a = 2^\circ 35'$
1,4822	1,5036	$2V = 48^\circ 56'$; $r > v$ schw.	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = -39^\circ 30'$
1,4833	1,4881	$2V = 69^\circ 54'$; $r > v$	o. A.-E. 001; $Z \parallel b$
1,4833	1,4969	$2V = 68^\circ 14'$; $r > v$ schw.	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = -100^\circ 18'$; $Z \wedge a = 4^\circ 30'$
1,4840	1,4913	$2V = 69^\circ 49'$; $r < v$ schw.	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = 97^\circ 47'$
1,4864	1,5020	$2V = 46^\circ 32'$; $r < v$	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = -71^\circ 27'$; $Y \parallel b$; $X \wedge c = 19^\circ$
1,4865	1,5004	$2V = 68^\circ 41'$; $r < v$ schw.	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = 100^\circ 5'$; $Z \wedge a = 4^\circ 50'$
1,488	1,499	$2V = 60^\circ$	o. A.-E. u. $Z \perp 010$; $Y \wedge c = +30^\circ \pm$
1,4887	1,4959	$2V = 72^\circ 51'$; $r < v$ schw.	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = 101^\circ 27'$
1,4897	1,5041	$2V = 57^\circ 20'$	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = 35^\circ 17'$
1,490	1,511	$2V = 85^\circ$; $r < v$ merkl.	$Y \parallel a$; $Z \parallel c$
1,491	1,497	$2V = 50^\circ$; $r > v$	o. A.-E. u. $Z \perp 010$; $X \wedge c = 81^\circ$
1,4915	1,4989	$2V = 76^\circ 52'$; $r > v$ schw.	o. A.-E. 010; $X \wedge c = 98^\circ 42'$
1,4916	1,5051	$2V = 75^\circ 16'$; $r > v$ schw.	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = 98^\circ 42'$; $Z \wedge a = 6^\circ 18'$
1,493	1,496	$2V = 69^\circ 40'$	o. A.-E. 010; $Z \parallel a$
1,4930	1,4994	$2V = 79^\circ$; $r < v$ schw.	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = 96^\circ 59'$; $Z \wedge a = 9^\circ 53'$
1,4947	1,4973	$2V = 67^\circ 20'$; $r > v$ schw.	o. A.-E. 100; $Z \parallel c$; $X \parallel b$
1,495	1,505	$2V \text{ gr.}$	
1,4953	1,5185	$2V = 75^\circ 14'$; $r < v$ schw.	o. A.-E. 010; $Z \parallel a$
1,4953	1,5032	$2V = 82^\circ 9'$; $r < v$ schw.	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = 96^\circ 19'$
1,4967	1,555(?)	$2V = 44^\circ$; $r < v$ schw.	o. A.-E. 010; $Z \parallel c$
1,4992	—	$2V = 69^\circ 51'$	o. A.-E. 010; $Z \parallel c$
1,50	1,56		
1,500	1,530		
1,5007	1,5081	$2V = 86^\circ 33'$; $r < v$ schw.	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = 95^\circ 12'$
1,5016	1,5866	$2V = 24^\circ$; $r < v$	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = 26^\circ 45'$
1,502	—		o. A.-E. 001; $Z \parallel b$
1,5021	1,5265	$2V = 88^\circ 50'$; $r < v$ schw.	o. A.-E. 010; $Z \parallel c$
1,504	1,520	$2V \text{ m.}$	$X \parallel b$
1,5055	—	$2V = 53^\circ 48'$; $r > v$ schw.	o. A.-E. 001; $Z \parallel a$
1,507	1,528	$2V = 79^\circ$; $r > v$	$X \parallel b$
1,5079	1,5360	$2V = 80^\circ 46'$; $r < v$	o. A.-E. u. $Z \perp 010$; $X \wedge c = -41^\circ 30'$
1,509Li	—	$2V = 64^\circ$	o. A.-E. u. $Z \perp 010$; $X \wedge c = -69^\circ 15'$
1,5093	1,5751	$2V = 31^\circ 26'$	o. A.-E. 001; $Z \parallel b$; $X \parallel a$
1,512	—	$2V = 61^\circ 48'$; $r < v$	o. A.-E. $\perp 010$; $X \wedge c = 100^\circ$
1,5133	1,5144	$2V = 33^\circ 0'$	o. A.-E. *) 001 $< 50^\circ \text{ C}$; $Z \parallel a$
1,514	1,578	$2V = 26^\circ 47'$	o. A.-E. 010; $Z \parallel a$
1,5168	—	$2V = 76^\circ 20'$; $r < v$ schw.	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = 65^\circ$
1,518	1,533	$2V = 45^\circ$; $r < v$	$X \parallel a$; $Z \parallel c$
1,518	1,533	$2V = 44^\circ 47'$	o. A.-E. 010; $Z \parallel c$
1,52	1,524	$2V \text{ kl.}$; $r > v$	o. A.-E. 010; $Z \parallel c$
1,520	1,543	$2V = 71^\circ$; $r < v$ schw.	$Y \parallel b$; $Z \wedge c = 29^\circ$
1,521 $\pm$	1,528	$2V = 35^\circ \pm$; $r < v$	
1,5226	1,5296	$2V = 58^\circ 5'$; $r > v$	
1,5230	1,5330	$2V = 52^\circ 12'$; $r > v$ schw.	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = 52^\circ 30'$; $Y \parallel b$
1,5244	1,5373	$2V = 46^\circ$	o. A.-E. 010; $Z \parallel a$ $X \parallel c$
1,525	1,555		o. A.-E. 010; $Z \wedge c = 0^\circ \pm$

Charakter ergeben.

Substanz	Formel	System	n_a
Natriumhydrogensulfid	NaHSO_3	—	1,474
Kaliumuranylsulfat	$\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{UO}_2\text{SO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	rh.	1,5144
Natriumaluminumsilicat (Albit)	$\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{SiO}_2$	trikl.	1,525
Lithiumammoniumtartrat	$\text{LiNH}_4(\text{di-C}_4\text{H}_4\text{O}_6) \cdot \text{H}_2\text{O}$	mkl.	—
Natriumhexacyanoferrat (II)	$\text{Na}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,5193
Natriumorthosilicat (Hochtemp. Modifikation)	Na_4SiO_4	—	1,524
Bariumdithionat	$\text{BaS}_2\text{O}_6 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	mkl.	—
Magnesium- cadmiumchlorid, Dps.	$\text{MgCl}_2 \cdot 2\text{CdCl}_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	rh.	1,49 ±
Calciummagnesiumborat, bas.	$\text{CaO} \cdot \text{MgO} \cdot 3\text{B}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,523
Kaliummagnesiumbromid	$\text{KBr} \cdot \text{MgBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	rh.	1,523
Magnesiumsulfat	$\text{MgSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,523
Ammoniumzinkchlorid	$3\text{NH}_4\text{Cl} \cdot \text{ZnCl}_2$	rh.	—
Kaliumselenat	K_2SeO_4	rh.	1,5352
Natriumberylliumsulfat	$\text{Na}_2\text{O} \cdot 2\text{BeO} \cdot 6\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,545
Yttriumsulfat	$\text{Y}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,5433
Praseodymsulfat	$\text{Pr}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,5399
Aluminiumoxydhydrat	$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}^{1)}$	—	—
Neodymsulfat	$\text{Nd}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,5413
Kaliumhexacyanorhodinat	$\text{K}_3[\text{Rh}(\text{CN})_6]$	mkl.	1,5498
Samariumsulfat	$\text{Sm}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,5427
Natriumwolframat	$\text{Na}_2\text{WO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	rh.	1,5526
Kaliumhexacyanomanganat	$\text{K}_4[\text{Mn}(\text{CN})_6]$	mkl.	1,5527
Calciummalat	$\text{CaC}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	rh.	1,545
Calciumoxalat	$\text{CaC}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,491
Calciumthiosulfat	$\text{CaS}_2\text{O}_6 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	mkl. ?	1,545 ±
Lithiumdithionat	$\text{Li}_2\text{S}_2\text{O}_6 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	rh.	1,5487
Ammoniumselenat	$(\text{NH}_4)_2\text{SeO}_4^{2)}$	mkl.	1,5607
Kaliumtetranitritocadmiat	$\text{K}_2[\text{Cd}(\text{NO}_2)_4]$	rh.	1,556
Aluminiumoxyd-Hydrat	$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,566
Lithiumammoniumtartrat	$\text{LiNH}_4(\text{di-C}_4\text{H}_4\text{O}_6) \cdot \text{H}_2\text{O}$	rh.	—
Natriumsulfanilat	$\text{NaC}_4\text{H}_4(\text{NH}_2)\text{SO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	rh.	1,536
Kaliumsulfophenolat	$\text{KC}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{SO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	rh.	1,527
Kaliumhexacyanoferrat (III)	$\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	mkl.	1,5660
Nickelchlorid	$\text{NiCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,535
Ammoniumuranylinitrat	$2\text{NH}_4\text{NO}_3 \cdot \text{UO}_2(\text{NO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,508
Strontiumformiat	$\text{Sr}(\text{HCO}_3)_2$	rh.	1,559
Manganchlorid (α -Modifikation)	$\text{MnCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,555
Calciumsulfat (Anhydrit)	CaSO_4	rh.	1,571
Bariumchlorat	$\text{Ba}(\text{ClO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,562
Kupfersulfat	$\text{CuSO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,554
Calciumhexacyanoferrat	$\text{Ca}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	trikl.	1,5700
Aluminiumoxyd-Hydrat	$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}^{1)}$	—	—
Eisen(III)-sulfat	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,572
Eisen(II)-orthophosphat, tert.	$\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	mkl.	—
Natriumpentamethylurathenat	$\text{Na}_5[\text{Ru}(\text{NO}_2)_5] \cdot 2\text{H}_2\text{O}^{3)}$	mkl.	1,5889
Strontiumchlorid	$\text{SrCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	mkl. ?	1,5942 ±
Mangansulfat	$\text{MnSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,562
Calciumsulfid	$\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	—	1,590
Bariumdithionat	$\text{BaS}_2\text{O}_6 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,5860

1) Gefällt aus wäßriger Lösung, mit Alkohol und Äther getrocknet.

2) Nach anderen Angaben $2\text{V} = 89^\circ$; o. A. — E. 010; $Z\Delta C = 64^\circ 15'$.3) Wird einachsig bei 114°C .4) Gefällt aus Lösungen und bei 110°C getrocknet.

5) Bei X — gelb; bei Z — orange.

positive Kristalle (Fortsetzung)

n_β	n_γ	Optischer Achsenwinkel und Dispersion des Achsenwinkels	Optische Orientierung
1,526 1,5266 1,529	1,685 $\pm$ 1,5705 1,536	2 V = 65° $\pm$ 2 V = 60° 2 V = 74°; $r < v$ schw.	o. A.-E. 100; X $\parallel$ c
1,529 1,5295 1,530	— 1,5436 1,537	2 V = 81°42' 2 V = 81°25'; $r > v$ schw.	o. A.-E. 010, Z $\wedge$ c = 76°30' o. A.-E. 010, Z $\wedge$ c = 74°; Y > X > Z
1,532	—	2 V = 87°	o. A.-E. 010; nahe 201; Z $\parallel$ b; X $\wedge$ c = -45°
1,5331	1,5769	2 V gr; $r < v$ schw.	o. A.-E. 100; Z $\parallel$ c
1,534 1,535 1,535 1,538 1,5390 1,546 1,5490 1,5494 1,55 1,5505 1,5513 1,5519	1,570 — 1,586 — 1,5446 1,551 1,5755 1,5607 — 1,5621 1,5634 1,5629	2 V gr; $r < v$ 2 V = 87° 2 V = 57°; $r > v$ schw. 2 V = 46°10'; $r > v$ schw. 2 V = 76°53'; $r < v$ 2 V = 30°; $r > v$ 2 V = 50°43'; $r < v$ 2 V = 85°27' 2 V = 83°57' 2 V = 39°1' 2 V = 85°56'; $r > v$ schw.	Y $\parallel$ b; X $\wedge$ c = 33° o. A.-E. 001; Z $\parallel$ b o. A.-E. 010; Z $\wedge$ c = 76°25' o. A.-E. 001; Z $\parallel$ a o. A.-E. 100; Z $\parallel$ c Y $\parallel$ b; Z $\wedge$ c = -58°30' o. A.-E. $\perp$ 010; X $\sim \perp$ 001 o. A.-E. 010; Z $\parallel$ b; X $\sim \perp$ 001
1,5533 1,5547 1,555 1,555 1,56 $\pm$ 1,5602 1,5630	1,5695 $\pm$ 1,5710 1,575 1,650 1,605 $\pm$ 1,5788 1,5846	2 V = 25° 2 V = 42°53' 2 V = 84° ²⁾ 2 V = 60° $\pm$ 2 V = 78°16' 2 V = 37°54'; $r < v$ schw.	o. A.-E. $\perp$ 010; X $\sim \perp$ 001 Z $\parallel$ b o. A.-E. 010; Z $\wedge$ c = 0° o. A.-E. $\perp$ 010; Z $\parallel$ b; X $\sim \perp$ 001 o. A.-E. 100; X $\parallel$ b o. A.-E. 010; Z $\wedge$ c = 0° $\pm$ o. A.-E. 010; Z $\parallel$ a X $\parallel$ b; Z $\wedge$ c = 31°
1,565 1,566 1,567 1,567 1,568 1,5689 1,57 $\pm$ 1,57 $\pm$ 1,574 1,575	1,608 1,587 — 1,649 1,647 1,5831 1,61 1,639 1,598 1,607 $\pm$	2 V = 48° 2 V kl. 2 V = 87°6' 2 V = 65°24' 2 V = 49°10' 2 V gr. 2 V = 74°14' 2 V = 78° $\pm$; $r < v$ gemäßigt	o. A.-E. 001; Z $\parallel$ a o. A.-E. $\perp$ 010; Z $\wedge$ c = 113°11' o. A.-E. 100; Z $\parallel$ c Z $\wedge$ c = -25° $\pm$ o. A.-E. 010; Z $\parallel$ c o. A.-E. 010; Z $\wedge$ c = 3°53' o. A.-E. 010; X $\wedge$ c = 8° $\pm$ o. A.-E. und Z $\perp$ 010 o. A.-E. 100; Z $\parallel$ b
1,576 1,577 1,577 1,5818	1,614 1,635 1,618 1,5961	2 V = 42° 2 V = 55°30'; $r < v$ schw. 2 V = 75° 2 V = 85°12'; $r > v$	o. A.-E. 010; Z $\parallel$ a o. A.-E. 010; Z $\wedge$ c = -23°45' X $\sim \perp$ 001; eine opt. A. $\sim \perp$ 010
1,583 1,586	— 1,640	2 V kl.	o. A.-E. und Z $\sim \perp$ 010; X $\wedge$ c = 20°
1,592 1,5943 1,5948 $\pm$ 1,595	— 1,7163 1,6172 $\pm$ 1,632	2 V = 73°10' 2 V = 25°14' 2 V kl. 2 V = 90°	o. A.-E. 010; Z $\wedge$ c = 61°30' o. A.-E. 010; Z $\wedge$ c = -84°18' o. A.-E. u. Z $\perp$ 010; Y $\wedge$ c = gr.
1,595 1,5951	1,628 1,6072	2 V = 30° $\pm$ 2 V = 85°; $r < v$ merkl.	o. A.-E. 010; Z $\wedge$ c = -13°15'

Substanz	Formel	System	n_D
Bariumformiat	$\text{Ba}(\text{HCO}_2)_2$	rh.	1,575
Yttriumtetracyanoplatinat	$\text{Y}_2[\text{Pt}(\text{CN})_4]_2 \cdot 21 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,59
Natriumtetrachloraurat	$\text{Na}[\text{AuCl}_4] \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,545
Lithiumorthosilikat	Li_2SiO_3	rh. ?	1,59 ±
Natriumtetracyanoplatinat	$\text{Na}_2[\text{Pt}(\text{CN})_4] \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	trikl.	1,53
Magnesiumpyrophosphat	$\text{Mg}_2\text{P}_2\text{O}_7$	mkl.	1,602
Calciumchlorid	CaCl_2	rh. ?	1,600
Kaliumtetrathionat	$\text{K}_2\text{S}_4\text{O}_6$	mkl.	1,5896
Kaliumnatriumtetracyanoplatinat	$\text{KNa}[\text{Pt}(\text{CN})_4] \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,6088
Calciummetasilikat	CaSiO_3	mkl.	1,610
Diamminzinkchlorid	$[\text{Zn}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}_2$	rh.	—
Kaliumtetracyanoplatinat	$\text{K}_2[\text{Pt}(\text{CN})_4] \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,6115
Kupfermetasilikat	$\text{CuSiO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,61
Strontiumsulfat	SrSO_4	rh.	1,6220
Bariummetasilikat, sauer	$2 \text{BaSiO}_3 \cdot \text{SiO}_2$	rh.	1,620
Kaliumlithiumtetracyanoplatinat	$\text{LiK}[\text{Pt}(\text{CN})_4] \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,6237
Bariumorthophosphat, sec.	BaHPO_4	rh.	1,617
Bariumsulfat	BaSO_4	rh.	1,634
Bariumpentathionat	$\text{BaS}_5\text{O}_{12} \cdot 3,5 \text{H}_2\text{O} (?)$	rh.	1,620
Calciumorthophosphat, bas.	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 \cdot \text{CaO}$	mkl.	—
Calciumtetracyanoplatinat	$\text{Ca}[\text{Pt}(\text{CN})_4] \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,622
Calciumorthosilikat	$\text{Ca}_2\text{SiO}_4^{1)}$	mkl. (?)	1,642
Bariumchlorid	$\text{BaCl}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,635
Aluminiumoxyd-Hydrat	$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$		
Germanium(IV)-oxyd	$\text{GeO}_2^{2)}$	rh. (?)	—
Magnesiummetasilikat, bas.	$\text{MgSiO}_3 \cdot \text{MgO}$	rh.	1,6359
Cadmiumchlorid	$\text{CdCl}_2 \cdot 2,5 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	—
Magnesiummetasilikat	$\text{MgSiO}_3^{3)}$	rh.	1,650
Magnesiumorthoborat	$\text{Mg}(\text{BO}_3)^{4)}$	rh.	1,6527
Magnesiummetasilikat	$\text{MgSiO}_3^{5)}$	mkl.	1,651
Diamminsilbercarbonat	$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]_2\text{CO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,66
Certetracyanoplatinat	$\text{Ce}_2[\text{Pt}(\text{CN})_4]_2 \cdot 18 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,65
Calciumorthophosphat-chlorid	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 \cdot \text{CaCl}_2$	rh.	1,649
Lithiumaluminiummetasilikat	$\text{Li}_2\text{SiO}_3 \cdot \text{Al}_2(\text{SiO}_3)_2^{6)}$	mkl.	1,660
Calciummagnesiummetasilikat	$\text{CaSiO}_3 \cdot \text{MgSiO}_3$	mkl.	1,6646
Bariummetasilikat	BaSiO_3	rh.	1,673
Bariumtetracyanoplatinat	$\text{Ba}[\text{Pt}(\text{CN})_4] \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,6706
Zinkorthoarsenat	$\text{Zn}_3(\text{AsO}_4)_2 \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,662
Kupferchlorid	$\text{CuCl}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,644
Natriumdichromat	$\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,6610
Manganpyrophosphat	$\text{Mn}_2\text{P}_2\text{O}_7$	mkl.	1,695
Kupfernitrat, bas.	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3 \text{Cu}(\text{OH})_2$	rh.	1,703
Calciumorthosilikat	$\text{Ca}_2\text{SiO}_4^{7)}$		
Calciumorthosilikat	$\text{Ca}_2\text{SiO}_4^{8)}$	mkl. (?)	1,715
Aluminiumoxyd-Hydrat	$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,702
Calciumorthosilikat	$\text{Ca}_2\text{SiO}_4^{9)}$	rh.	1,717
Bariumbromid	$\text{BaBr}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,7129
Strontiumorthosilikat	Sr_2SiO_4	mkl. (?)	1,7275
Manganmetasilikat	MnSiO_3	trikl.	1,733 ±
Bariumchlorid	BaCl_2	—	1,7302
Kaliumdichromat	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	trikl.	1,7202
Silbernitrat	AgNO_3	rh.	1,729
Berylliummetaaluminat	$\text{Be}(\text{AlO}_2)_2$	rh.	1,747

1) γ -Form; beständig unter 675° C.2) Erhalten durch Hydrolyse von GeCl_4 .3) β -Mod. Umw. in α -Mod. bei 1500° C.4) α -Mod. (beständig).5) oder β -Modifikation.6) Nicht beständig oder β' -Modifikation.7) α -Mod.; beständig über 1420° C.8) β -Mod.; beständig von 675 bis 1420° C.

positive Kristalle (Fortsetzung)

n_β	n_γ	Optischer Achsenwinkel und Dispersion des Achsenwinkels	Optische Orientierung
1,597	1,636	2 V = 77°54'	o. A.-E. 010; Z $\parallel$ a
1,6 $\pm$	2,051	2 V = 15° $\pm$	o. A.-E. 010; Z $\parallel$ c
1,6 $\pm$	1,75		
1,60 $\pm$	1,61 $\pm$	2 V kl.	
1,60	1,61	2 V kl.; $r > v$ merkl.	
1,604	1,615	2 V = 20°30'	o. A.-E. 010; X $\wedge$ c = 15°
1,605	1,613	2 V m.	
1,6057 $\pm$	1,6435 $\pm$	2 V = 67°	o. A.-E. 010; Z $\wedge$ c = 33°
1,61 $\pm$	1,90 $\pm$	2 V kl.	
1,610	1,654	2 V kl.	
1,618 $\pm$	—	2 V gr.	o. A.-E. 010; Z $\parallel$ c
1,62 $\pm$	1,62 $\pm$	2 V = 40° $\pm$	o. A.-E. 100; Z $\parallel$ c
1,62	1,71	2 V kl.	
1,6237	1,6309	2 V = 51°45'	o. A.-E. 010; Z $\parallel$ a
1,625	1,645	2 V = 54°	o. A.-E. 100; X $\parallel$ c
1,6278	1,2916	2 V = 19°; $r > v$	o. A.-E. 100; Z $\parallel$ c
1,63 $\pm$	1,635		o. A.-E. 100
1,636	1,647	2 V = 37°28'	o. A.-E. 010; Z $\parallel$ a; X $\parallel$ c
1,64	1,670	2 V gr.	
1,64	—	2 V = 25°	o. A.-E. 010; Z $\sim$ $\parallel$ c
1,644	1,767	2 V = 48°10'	o. A.-E. 010; X $\parallel$ c
1,645	1,654	2 V = 60°	Z $\wedge$ c = 3°
1,646	1,660	2 V = 83°46'	o. A.-E. 010; Z $\wedge$ c = 8°
1,65	—		
1,650	—		
1,6507	1,6688	2 V = 85°16'	o. A.-E. 001; Z $\parallel$ a
1,6513	—	2 V = 56°27'; $r > v$ schw.	o. A.-E. 010; Z $\wedge$ c = 1°40'
1,653	1,658	2 V = 31°	o. A.-E. 010; Z $\parallel$ c; Y $\parallel$ b
1,6537	1,6748	2 V = 25°; $r > v$ schw.	o. A.-E. 010; Z $\parallel$ c
1,654	1,660	2 V = 53°30'	o. A.-E. $\perp$ 010; Z $\wedge$ c = 22°
1,66 $\pm$	1,68	2 V = 10°; $r < v$ merkl.	o. A.-E. 010; Z $\parallel$ c
1,66	1,68		
1,665	1,670	2 V gr.	o. A.-E. 010; Z $\parallel$ c
1,665	1,676	2 V = 58° $\pm$; $r < v$	Y $\parallel$ b; Z $\wedge$ c = 24°
1,6713	1,6945	2 V = 59°; $r > v$ schw.	o. A.-E. 010; Z $\wedge$ c = 38°30'; Y $\parallel$ b
1,674	1,678	2 V = 29°; $r > v$ merkl.	o. A.-E. 100; X $\parallel$ c
1,677	1,8982	2 V = 18°; $r > v$	o. A.-E. 010; Z $\wedge$ c = —1°20'
1,683	1,717	2 V = 77°; $r < v$	Z $\wedge$ c = 37°; X $\parallel$ b
1,684	1,742	2 V = 80°40'; $r < v$	o. A.-E. 001
1,6994	1,7510	2 V = 83°42'; $r < v$	o. A.-E. 010; Z $\wedge$ c = 13°
1,704	1,710	2 V = 90° $\pm$	o. A.-E. 010; X $\wedge$ c = —4°
1,713	1,722	2 V gr.; $r > v$	X $\parallel$ a; Z $\parallel$ c
1,715	—	2 V kl.	
1,720	1,737	2 V gr.	o. A.-E. u. Z $\perp$ 010; X $\wedge$ c = 14°
1,722	1,750	2 V = 84°; $r < v$ schw.	Z $\parallel$ a; X $\parallel$ c
1,726 $\pm$	1,735	2 V gr.	o. A.-E. 100; X $\parallel$ c
1,7266	1,7441	2 V = 83°49'	o. A.-E. 010; Z $\wedge$ c = 89°35'
1,732	1,756	2 V = 32°30'	o. A.-E. $\perp$ 010; X $\wedge$ c = 17°
1,735 $\pm$	1,739 $\pm$		
1,7361	1,7420	2 V = 90° $\pm$	
1,7380	1,8197	2 V = 51°53'; $r > v$	o. A.-E. $\sim$ $\perp$ 001
1,744	1,788	2 V = 62°16'; $r < v$	o. A.-E. 100; Z $\parallel$ c
1,748	1,757	2 V = 45°; $r > v$	X $\parallel$ a; Y $\parallel$ b

Zweiachsig

Substanz	Formel	System	n_α
Calciumcarbid	CaC_2	rh. (?)	—
Eisenorthoarsenat	FeAsO_4	mkl.	—
Cupfermetasilicat	$2\text{CuSiO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,752
Thalliumtartrat	$\text{Ti}_2(\text{dl} \cdot \text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6)$	mkl.	—
Bariumsilicat	Ba_2SiO_4	—	1,81
Thalliumsulfat	Ti_2SO_4	rh.	1,8600
Bleisulfat	PbSO_4	rh.	1,8771
Bleiorthoarsenat, sec.	PbHAsO_4	mkl.	1,8903
Arsen(III)-oxyd	As_2O_3	mkl.	1,87
Eisenoxyd-Hydrat	$\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,94
Schwefel (α -Modifikation)	S	rh.	1,9579
Bleichlorid	PbCl_2	rh.	2,1992
Manganwolframat	MnWO_4	mkl.	2,17
Bleichlorid, bas.	$2\text{PbO} \cdot \text{PbCl}_2$	rh.	2,24
Bleiwolframat	PbWO_4	rh.	2,24
Calciumtitanat	CaTiO_3	rh.	—
Bleichromat	PbCrO_4	mkl.	—
Quecksilberoxyd	HgO	rh.	2,37
Titan(IV)-oxyd	TiO_2	rh.	2,583
Bleioxyd	PbO	rh.	2,51 _{Li}

Zweiachsig

Substanz	Formel	System	n_α
Natriumfluosilicat	$\text{Na}_2[\text{SiF}_6]$	rh.	1,3089
Kaliumfluoborat	$\text{K}[\text{BF}_4]$	rh.	1,3239
Ammoniumhydrogenfluorid	NH_4HF_2	rh.	1,385
Natriumsulfat	$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,394
Kobaltnitrat	$\text{Co}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,38 (?)
Natriumcalcium-hexafluoraluminat	$\text{NaCa}[\text{AlF}_6] \cdot \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,407
Natriumcarbonat (Soda)	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,405
Natriumorthophosphat, sec.	$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4321
Kupferhydrogenfluorid	$\text{CuF}_2 \cdot 5\text{HF} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,395
Natriumorthoarsenat, sec.	$\text{Na}_2\text{HAsO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4453
Kaliumaluminiumalaun	$\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	mkl. (?)	1,430
Natriumcalciumsulfat	$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot \text{CaSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,435
Magnesiumsulfat	$\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	rh.	1,4326
Orthoborsäure	H_3BO_3	trikl.	1,340
Natriumhydrogensulfat	$\text{NaHSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,43 ±
Natriumaluminiumalaun	$\text{NaAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,449
Natriumorthophosphat, prim.	$\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	rh.	1,4401
Magnesiumsulfat	$\text{MgSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,438
Natriummetasilikat	$\text{Na}_2\text{SiO}_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,457 +
Natriumacetat	$\text{NaC}_2\text{H}_3\text{O}_2$	mkl.	—
Dinatriumdihydrogen-diphosphat	$\text{Na}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4599
Lithiumsulfat	Li_2SO_4	mkl.	—
Natriumtetraborat	$\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4467
Natriumtetraborat	$\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,455
Trinatriumhydrogenhypodiphosphat	$\text{Na}_3\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4653
Lithiumsulfat	$\text{Li}_2\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,459

*) Nach anderen Angaben $Y \parallel b$; $Z \wedge c = -5^\circ 30'$.

positive Kristalle (Fortsetzung)

n_β	n_γ	Optischer Achsenwinkel und Dispersion des Achsenwinkels	Optische Orientierung
1,75 1,78 ± 1,782 1,80 1,82 ± 1,8671 1,8823 1,9097	— — 1,815 — 1,83 1,8853 1,8937 1,9765	2V = 30° ±; $r < v$ 2V = gr. 2V = 88°22' 2V = 68°4'; $r > v$ schw. 2V = 75°24'; $r < v$ 2V = 58°	X b; Z ∧ c = kl. o. A.-E. 010; Z ∧ c = 84°44' o. A.-E. 010; Z a; X c o. A.-E. 010; Z a; X c o. A.-E. und X ⊥ 010; Y ∧ c = -24° o. A.-E. 010; Z ∧ c = 6° X a; Y c o. A.-E. 010; Z c; X a o. A.-E. 010; Z c X b; Z ∧ c = 19° Z c; X a Z c; X a Z a; Y b o. A.-E. 010; Z ∧ c = 5°30' *)
1,92 2,20 2,0377 2,2172 2,22 2,27 2,27 2,38 2,42 2,5 2,586 2,61 _{L1}	2,01 2,51 2,2452 2,2596 2,32 2,31 2,31 — — 2,65 2,741 2,71 _{L1}	2V = 58°; $r < v$ 2V = 90° 2V = 68°48'; $r < v$ 2V = 66°12' 2V = 73° 2V = 90° ±; $r < v$ 2V = 0° ±; $r < v$ 2V = 90° ± 2V = 54°; $r > v$ schw. 2V gr. 2V = 30° 2V = 90° ±	Z a Y a(?)

negative Kristalle

n_β	n_γ	Optischer Achsenwinkel und Dispersion des Achsenwinkels	Optische Orientierung
1,3125 1,3254 1,390 1,396 1,4 ± 1,414	1,3125 1,3247 1,394 1,398 1,52 (?) 1,415	2V kl. 2V m. 2V kl. 2V = 76° 2V = 40° ± 2V = 50°; $r < v$ schw.	X c o. A.-E. 010 (100?); X c o. A.-E. 100; X c o. A.-E. ⊥ 010; Z ∧ c = 30° X ∧ c = -52°; Z b
1,425 1,4361 1,440 1,4496 1,452 1,455 1,4554 1,456 1,46 ± 1,461 1,4629 1,463 1,463 1,464 1,4645	1,440 1,4373 1,444 1,4513 1,458 1,459 1,4608 1,459 1,47 ± 1,463 1,4815 1,465 1,465+ — 1,4649	2V = 71° 2V = 56°43'; $r < v$ 2V = 32° 2V = 65°13' 2V = 52° 2V = 48° 2V = 51°21' 2V = 7° 2V kl. 2V = 56° 2V = 82°50' 2V = 29° ±; $r > v$ 2V = 63° 2V = 62°50' 2V = 31°10'	o. A.-E. ⊥ 010; Z ∧ c = 41° o. A.-E. 010; X ∧ c = -31° o. A.-E. ⊥ 010; X ∧ c = -1° Y ∧ c = 13°; Z b o. A.-E. 001; X b X ~ ⊥ 001 o. A.-E. ⊥ 010; Y ∧ c = 30° o. A.-E. 010; X c o. A.-E. 010; X ∧ c = -25° o. A.-E. 010; X ∧ c = 12° o. A.-E. ⊥ 010; X ∧ c = -44° o. A.-E. ⊥ 010; X ∧ c = -42°30'
1,465 1,4694 1,472 1,4738 1,477	— 1,4724 1,487 1,4804 1,488	2V = 72°58'; $r > v$ schw. 2V = 39°10'; $r > v$ merkl. 2V = 80°; $r > v$ 2V = 82°; $r > v$ schw. 2V = 78°24'; $r < v$ schw.	o. A.-E. ⊥ 010; X ∧ c = -31° o. A.-E. ⊥ 010; Z ∧ c = -56°; X b o. A.-E. ⊥ 010; X ∧ c = 70°30'; Z b o. A.-E. ⊥ 010; X ∧ c = -11° o. A.-E. ⊥ 010; X ∧ c = -36°32'

Substanz	Formel	System	n_α
Cäsiumperchlorat	CsClO_4	rh.	1,4752
Natriummetaphosphat	NaPO_3	mkl.	1,473
Zinksulfat	$\text{ZnSO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,4568
Kaliumhydrogencarbonat	KHCO_3	mkl.	1,380
Kobaltsulfat	$\text{CoSO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,477
Dikaliumdihydrogen- hypodiphosphat	$\text{K}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_6 \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,4768
Natriumorthophosphat, prim.	$\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,4557
Kaliummagnesiumsulfat	$\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{MgSO}_4 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,483
Natriummagnesiumsulfat	$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot \text{MgSO}_4 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,486
Rubidiummesotartarat	$\text{Rb}_2(\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6) \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	—
Eisen(II)-aluminiumsulfat	$\text{FeSO}_4 \cdot \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 24 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,480
Natriummagnesiumsulfat	$3 \text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot \text{MgSO}_4$	mkl. (?)	1,485
Magnesiumselenat	$\text{MgSeO}_4 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4856
Nickelsulfat	$\text{NiSO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,4693
Kaliumsulfat-hydrogensulfat	$\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{KHSO}_4$	mkl.	1,4793
Ammonium- pentafluoromanganat	$(\text{NH}_4)_2[\text{MnF}_5]$	rh.	1,46
Natriumlithiumtartrat	$\text{NaLi}(\text{dl-C}_4\text{H}_4\text{O}_6) \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	—
Magnesiumacetat	$\text{Mg}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	—
Magnesiumsulfat	$\text{MgSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$	trikl.	1,482
Natriumcarbonat	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 2,5 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,435
Magnesiumsulfat	$\text{MgSO}_4 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	—	—
Zinkacetat	$\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	—
Natriumammoniumtartrat	$\text{NaNH}_4(\text{d-C}_4\text{H}_4\text{O}_6) \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,495
Calciumnitrat	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,465
Natriumnitratsulfat	$6 \text{NaNO}_3 \cdot 2 \text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,418
Natriumhydrogencarbonat	NaHCO_3	mkl.	1,380
Ammoniumkupfersulfat	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot \text{CuSO}_4 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4910
Magnesiumcarbonat	$\text{MgCO}_3 \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,412
Bariumhydroxyd	$\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4710
Magnesiummetasilicat, bas.	$2 \text{MgO} \cdot 2 \text{SiO}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,490
Ammoniumsulfat- hydrogensulfat	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot \text{NH}_4\text{HSO}_4$	mkl.	1,4959
Kaliumnitrat	KNO_3	rh.	1,3320
Magnesiumsulfat- Kaliumchlorid	$\text{MgSO}_4 \cdot \text{KCl} \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,494
Natriumcarbonat	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,420
Magnesiummetasilicat, sauer	$2 \text{MgO} \cdot 3 \text{SiO}_2 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,498
Magnesiumnitrat	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot n \text{H}_2\text{O}$	—	1,344
Natriumcarbonat-hydrogen- carbonat	$\text{NaHCO}_3 \cdot \text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	—
Mangansulfat	$\text{MnSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$	trikl.	1,495
Rubidiummesotartarat	$\text{Rb}_2(\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6) \cdot \text{H}_2\text{O}$	trikl.	—
Calciumuranylorthophosphat	$\text{Ca}(\text{UO}_2)_2(\text{PO}_4)_2 \cdot 12 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,488
Calciummetasilicat, sauer	$\text{CaO} \cdot 2 \text{SiO}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,512
Natriumaluminiumorthosilicat	NaAlSiO_4	trikl.	1,509
Kaliumchlorat	KClO_3	mkl.	1,4084
Natriumcalciumcarbonat	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{CaCO}_3 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,444
Bariumacetat	$\text{Ba}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	trikl.	1,500
Kaliumcalciumsulfat	$\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{CaSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,500
Mangansulfat	$\text{MnSO}_4 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,508
Kaliumoxalat, sauer	$2 \text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,48
Kaliumcalciumchlorid	$\text{KCl} \cdot \text{CaCl}_2$	—	—
Natriummetasilicat	Na_2SiO_3	rh.	1,513
Kaliumlithiumtartrat	$\text{LiK}(\text{d-C}_4\text{H}_4\text{O}_6) \cdot \text{H}_2\text{O}$	rh.	—
Natriummalonat, sauer	$\text{NaHC}_2\text{H}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,407

¹⁾ Nach anderen Angaben $\alpha = 1,3345$; $\beta = 1,5056$; $\gamma = 1,5064$.

²⁾ Nach anderen Angaben $\alpha = 1,420$; $\beta = 1,509$; $\gamma = 1,525$; $X \parallel b$.

³⁾ Nach anderen Angaben $\alpha = 1,440$; $\beta = 1,515$; $\gamma = 1,525$; $2V = 28^\circ 15'$ $r > v$;

negative Kristalle (Fortsetzung)

n_β	n_γ	Optischer Achsenwinkel und Dispersion des Achsenwinkels	Optische Orientierung
1,4788 1,480 ± 1,4801 1,482	1,4804 1,486 1,4836 1,573	2V = 62°30' 2V gr. 2V = 46°14'; $r > v$ schw. 2V = 81°30'	o. A.-E. 100; Z b o. A.-E. 001; X b; Z a o. A.-E. 010; X ∧ c = 30°; Y b o. A.-E. 010; X ∧ c = 29°18'; Z b o. A.-E. 100; X c
1,483	1,489	2V = 88°; $r < v$ schw.	o. A.-E. 010; X a Y b; Z ∧ c = klein
1,4843	1,4870	2V = 62°; $r < v$ schw.	o. A.-E. 010; X ∧ c = -44° ±; Y b
1,4852 1,487 1,488 1,488	1,4873 1,490 1,489 —	2V = 29°22'; $r < v$ schw. 2V = 86°; $r < v$ 2V = 71°; $r < v$	Z ∧ c = 38°; Y b
1,488 1,488 1,4892 1,4893 1,4899 1,49 ±	1,490 1,489 1,4911 1,4923 1,5259 1,50	2V klein 2V = 84° ±; $r < v$ 2V = 48°12'; $r > v$ merkl. 2V = 41°54'; $r > v$ 2V = 60°	o. A.-E. 010; X ∧ c = -27° o. A.-E. 001; X b; Z a o. A.-E. ⊥ 010; X ∧ c = -35° o. A.-E. 010; X c
1,490 1,491 1,492 1,492 1,493 1,494 1,498 1,498 1,500 1,500	— — 1,493 1,547 — — 1,499 1,504 1,543 1,586	2V = 69° _{T,i} 2V = 56°34' 2V = 45°8'; $r < v$ 2V gr. 2V = 59°52' 2V = 50°	o. A.-E. 010; X ∧ c = 34°30' o. A.-E. 010; Z ∧ c = -48°15' o. A.-E. ~ ⊥ 010 X c o. A.-E. 100; X c
1,5007 1,501 1,5017 1,502 ± 1,5021	1,5054 1,526 1,502 1,511 1,5276	2V = 68°31'; $r > v$ 2V = 53°5' 2V = 8°33' 2V = gr. 2V = 52°	o. A.-E. 010; X ∧ c = 27°30'; Y b o. A.-E. 010; Z ∧ c = -71°13' o. A.-E. 001; X a; Z b o. A.-E. ⊥ 010; X ~ ⊥ 001 Z b; X c o. A.-E. ⊥ 010; X ∧ c = 17°30'
1,5038 1,505	1,5042 1,516	2V = 7°12'; $r < v$ 2V = 85°; $r > v$	o. A.-E. 100; X c; Z b Y b; X ∧ c = -8°
1,506 1,506 1,506 1,5073	1,524 1,508 1,506 —	2V = 48°; $r < v$ schw. 2V = 50° 2V = 5°; $r < v$ 2V = 72°; $r < v$	o. A.-E. 001; X a o. A.-E. ⊥ 010; X ⊥ 010; Y ∧ c = 6°
1,508 1,510 1,510 1,514 1,514 1,5167 1,516 1,517 1,5170 1,518 1,52 1,52 1,520 1,523 1,524	1,514 — 1,521 1,515 1,514 1,5234 1,523 1,525 1,5183 1,522 1,55 — 1,528 — 1,541	2V gr.; $r > v$ 2V = 75°18' 2V = 69° 2V gr. 2V = 12°-15° 2V = 27°; $r > v$ 2V = 34°; $r < v$ merkl. 2V = 27°; $r < v$ merkl. 2V = 63°; $r > v$ schw. 2V gr. 2V = 73°58' 2V = 39°20'	o. A.-E. ∧ c = 19° o. A.-E. 010; X c Z c o. A.-E. ⊥ 010; X ∧ c = 48° X b; Z ∧ c = -14° Z b; Y ∧ c = -2°18' o. A.-E. 010; Z ∧ c = 5° o. A.-E. 010; X a o. A.-E. 100; X c

$$X \wedge c = 57^\circ 30'.$$

Substanz	Formel	System	n_α
Calciummesotartrat	$\text{Ca}(\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6) \cdot 3 \text{H}_2\text{O}^{1)}$	—	1,470
Kaliumtartrat	$\text{K}_2(\text{d-C}_4\text{H}_4\text{O}_6) \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	—
Ammoniumnitrat-sulfat	$2 \text{NH}_4\text{NO}_3 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4^{2)}$	rh.	1,469
Kaliumhydrogensuccinat	$\text{KC}_4\text{H}_5\text{O}_6 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,417
Kaliumcarbonat	K_2CO_3	—	1,426
Ammoniumnitrat-sulfat	$2 \text{NH}_4\text{NO}_3 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4^{3)}$	rh.	1,521
Dikaliumdihydrogenphosphat	$\text{K}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,4893
Calciumchlorid, bas.	$4 \text{CaO} \cdot \text{CaCl}_2 \cdot 14 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,517
Magnesiumcarbonat, bas.	$\text{MgCO}_3 \cdot \text{Mg}(\text{OH})_2 \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,489
Natriumcalciumsulfat	$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot \text{CaSO}_4$	mkl.	1,515
Natriumcarbonat	Na_2CO_3	—	1,415
Eisen(II)-sulfat	$\text{FeSO}_4 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,533
Calciumcarbonat	$\text{CaCO}_3 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,460
Ammoniumhydrogencarbonat	NH_4HCO_3	rh.	1,4227
Natriumorthosilicat	Na_4SiO_4	—	—
(Tieftemp.-Modifikation)			
Eisen(II)-sulfat	$\text{FeSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$	trinkl.	1,526
Kupfersulfat	$\text{CuSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$	trinkl.	1,5141
Calciumsuccinat	$\text{CaC}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	—	1,460
Kupferformiat	$\text{Cu}(\text{HCO}_2)_2 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,413
Kobaltacetat	$\text{Co}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	—
Kaliumhydrogenoxalat	KHC_2O_4	mkl.	1,415
Bariummetasilicat	$\text{BaSiO}_3 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,542
Kobaltsulfat	$\text{CoSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$	trinkl.	1,530
Magnesiumchromat	$\text{MgCrO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,5211
Rubidiumlithiumtartrat	$\text{RbLi}(\text{d-C}_4\text{H}_4\text{O}_6) \cdot \text{H}_2\text{O}$	rh.	—
Natriumorthoarsenat, prim.	$\text{NaH}_2\text{AsO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,5382
Ammoniumselenat	$(\text{NH}_4)_2\text{SeO}_4$	rh.	—
Kupferselenat	$\text{CuSeO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$	trinkl.	—
Lithiumhydrogensuccinat	$\text{LiHC}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,530
Kaliumtrithionat	$\text{K}_2\text{S}_3\text{O}_4$	rh.	1,4934
Cäsiumsulfat	Cs_2SO_4	rh.	1,5598
Cadmiumsulfat	$\text{CdSO}_4 \cdot 2,6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	—
Calciumcrotonat	$\text{Ca}(\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_4)_2$	—	1,536
Lithiumcarbonat	Li_2CO_3	mkl.	1,428
Calciummaleinat	$\text{CaC}_4\text{H}_3\text{O}_4$	rh.	1,495
Calciumuranylorthophosphat	$\text{Ca}(\text{UO}_2)_2(\text{PO}_4)_2 \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,553
Kaliumtrichloroamminplatinat	$\text{K}[\text{PtNH}_2\text{Cl}_3] \cdot \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,5438
Kaliumhexacyanoferrat(II)	$\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	—
Natriumkupfersulfat	$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot \text{CuSO}_4 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,544
Calciumuranylorthoarsenat	$\text{Ca}(\text{UO}_2)_2(\text{AsO}_4)_2 \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,560
Kaliumhexacyanoruthenat	$\text{K}_4[\text{Ru}(\text{CN})_6] \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	—
Thalliummagnesiumsulfat	$\text{Tl}_2\text{Mg}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,5705
Kupferuranylorthophosphat	$\text{Cu}(\text{UO}_2)_2(\text{PO}_4)_2 \cdot 12 \text{H}_2\text{O}^{4)}$	rh.	1,582
Natriumcalciummetasilicat	$\text{Na}_2\text{SiO}_3 \cdot 2 \text{CaSiO}_3$	—	1,596
Thalliummangansulfat	$\text{Tl}_2\text{Mn}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,5861
Calciumpyrophosphat	$\text{Ca}_2\text{P}_2\text{O}_7$	—	1,585
Kaliumlithiumhexacyanoferrat(II)	$\text{K}_8\text{Li}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,5883
Calciumfumarat	$\text{CaC}_4\text{H}_4\text{O}_4 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,413
Strontiumchlorat	$\text{Sr}(\text{ClO}_3)_2$	rh.	1,5670
Berylliummetasilicat, bas.	$2 \text{BeSiO}_3 \cdot 2 \text{BeO} \cdot \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,591
Kalium-phenol-2,4-di-sulfonat	$\text{K}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{O}_6\text{S}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	rh.	—
Kaliumhexacyanosmat	$\text{K}_4[\text{Os}(\text{CN})_6] \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	—
Thalliumeisen(II)-sulfat	$\text{Tl}_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,5929

¹⁾ Der Stoff ist optisch-positiv, während die Brechungszahlen optisch-negativ sind.

²⁾ Siehe auch bei $n_\beta = 1,531$.

³⁾ Siehe auch bei $n_\beta = 1,528$.

⁴⁾ Nach anderen Angaben $\text{CuO} \cdot 2\text{UO}_3 \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$; tetragonal.

⁵⁾ Der Stoff ist optisch-negativ, während die Brechungszahlen optisch-positiv sind.

negative Kristalle (Fortsetzung)

n_β	n_γ	Optischer Achsenwinkel und Dispersion des Achsenwinkels	Optische Orientierung
1,525	1,555		o. A.-E. 010
1,526	—	$2V = 62^\circ$	o. A.-E. $\perp$ 010
1,528	1,543	$2V = 55^\circ$	o. A.-E. 100; $X \parallel c$
1,530	1,533		o. A.-E. 001; $Z \parallel a$
1,531	1,541	$2V = 35^\circ \pm$	
1,531	1,536	$2V = 64^\circ$	o. A.-E. 100; $X \parallel c$
1,5314	1,5363	$2V = 36^\circ 9'; r < v$ schw.	o. A.-E. $\perp$ 010; $X \wedge c = -36^\circ 30'$
			o. A.-E. 100; $X \parallel a$
1,533	1,537	$2V = 45^\circ$	$Z \parallel b; Y \wedge c = 12^\circ$
1,534	1,557	$2V = \text{gr.}$	
1,535	1,536	$2V = 7^\circ; r > v$ merkl.	o. A.-E. $\perp$ 010; $Z \perp$ 010
1,535	1,546	$2V = 34^\circ \pm$	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = 17^\circ$
1,535	—	$2V \text{ gr.}$	o. A.-E. 010; $X \parallel a; Y \parallel b$
1,535	1,545	$2V = 38^\circ$	
1,5358	1,5545	$2V = 41^\circ 38'; r < v$ schw.	
1,536 $\pm$	—		
1,536	1,542	$2V \text{ m.}; r > v$ schw.	
1,5368	1,5434	$2V = 56^\circ 2'; r < v$ schw.	
1,540	1,610		
1,542	1,557	$2V = 34^\circ 54'$	o. A.-E. 010; $X \wedge c = 23^\circ 35'$
1,542	—	$2V = 30^\circ 43'$	o. A.-E. 010; $X \wedge c = -53^\circ 30'$
1,545	1,565	$2V = 40^\circ$	o. A.-E. 010; $X \perp$ 100
1,547	1,548	$2V = 39^\circ 40'; r > v$ merkl.	o. A.-E. 010; $X \parallel a$
1,548	1,550	$2V \text{ m.}$	
1,5500	1,5680	$2V = 75^\circ 28'; r < v$	o. A.-E. 001; $X \parallel b$
1,552	—	$2V = 57^\circ 10'_{\text{Li}}$	o. A.-E. 001; $X \parallel a$
1,5535	1,5607	$2V = 67^\circ 57'; r < v$	o. A.-E. 010; $X \parallel c$
1,56 $\pm$	—	$2V = 56^\circ \pm$	o. A.-E. 010; $X \parallel c$
1,56 $\pm$	1,565(?)		
1,560	1,590		o. A.-E. 010
1,5641	1,602	$2V = 70^\circ \pm$	o. A.-E. 010; $X \parallel c$
1,5644	1,5662	$2V = 65^\circ 20'; r < v$ schw.	o. A.-E. 010; $X \parallel c$
1,565	—	$2V = 88^\circ 9'; r > v$ schw.	o. A.-E. $\perp$ 010; $X \perp$ 010
1,567	1,649		
1,567	1,572	$2V = 15^\circ \pm$	o. A.-E. $\perp$ 010; $X \wedge c = 0^\circ \pm$
1,575	1,640	$2V = 77^\circ 36'$	$X \parallel c; Y \parallel a; Z \parallel b$
1,575	1,577	$2V = 33^\circ; r > v$	o. A.-E. 010; $X \parallel c; Z \parallel a$
1,5754	1,588 $\pm$	$2V = 64^\circ \pm$	o. A.-E. 100; $X \parallel c$
1,5772	—	$2V = 78^\circ 10'; r > v$ schw.	o. A.-E. $\perp$ 010; $X \wedge c = 31^\circ 50'$
1,578	1,601	$2V = 79^\circ; r < v$ schw.	$Y \parallel b; X \wedge c = -48^\circ$
1,582	1,587	$2V = 46^\circ; r > v$ merkl.	$X \parallel c$
1,5837	—	$2V = 54^\circ$	o. A.-E. $\perp$ 010; $X \wedge c = 32^\circ 10'$
1,5884	1,5949	$2V = 74^\circ 57'$	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = -10^\circ 4'$
1,592	1,592	$2V = \text{kl.}; r > v$	$X \parallel c$
1,597 $\pm$	1,599		
1,5996	1,6084	$2V = 71^\circ 26'$	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = -14^\circ 15'$
1,60 $\pm$	1,605	$2V \text{ kl.}$	
1,6007 ³⁾	1,6316	$2V = 65^\circ 56'; r > v$ schw.	o. A.-E. 010; $X \wedge c = -44^\circ 10'$
1,602	1,611	$2V = 22^\circ 24'$	$X \parallel a; Y \parallel b; Z \parallel c$
1,6047	1,6257	$2V = 72^\circ 21'; r > v$	o. A.-E. 100; $X \parallel c$
1,605	1,614	$2V = 75^\circ; r < v$ schw.	$X \parallel a; Z \parallel c$
1,607	—	$2V = 65^\circ 35'$	o. A.-E. 010; $X \parallel a$
1,6071	—	$2V = 47^\circ$	o. A.-E. $\perp$ 010; $X \wedge c = 30^\circ 10'$
1,6093	1,6162	$2V = 69^\circ$	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = -16^\circ 15'$

Substanz	Formel	System	n_α
Thalliumzinksulfat	$\text{Ti}_2\text{Zn}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,5931
Thalliumkupfersulfat	$\text{Ti}_2\text{Cu}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,5996
Ammoniumnitrat	NH_4NO_3	rh.	1,413
Bariummetasilicat, sauer	$\text{BaSiO}_3 \cdot \text{SiO}_2$	rh. (?)	1,597
Magnesium-naphthalin-1,5-disulfonat	$\text{MgC}_{10}\text{H}_6\text{O}_8\text{S}_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,520
Thalliumkobaltsulfat	$\text{Ti}_2\text{Co}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,6009
Thalliumnickelsulfat	$\text{Ti}_2\text{Ni}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,6024
Calciumorthophosphat, sec.	CaHPO_4	trikl.	1,61
Strontiumorthophosphat, sec.	SrHPO_4	rh.	1,608
Ammoniumuranyltricarboxylat	$(\text{NH}_4)_4[\text{UO}_2(\text{CO}_3)_3]$	mkl.	1,60
Bariumuranylorthophosphat	$\text{Ba}(\text{UO}_2)_2(\text{PO}_4)_2 \cdot 9 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,610
Kupfersulfat, bas.	$2\text{CuSO}_4 \cdot \text{CuO} \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$	trikl.	1,601
Zinkorthophosphat, bas.	$\text{Zn}_2(\text{OH})\text{PO}_4$	rh. (?)	1,608
Kupfernaphthalin-1,5-disulfonat	$\text{CuC}_{10}\text{H}_6\text{O}_8\text{S}_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,541
Natriumrhodanid	NaSCN	rh. (?)	1,545 $\pm$
Bleiuranylorthophosphat	$\text{Pb}(\text{UO}_2)_2(\text{PO}_4)_2 \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$	tetr. (?)	—
Kobalt-Naphthalin-1,5-disulfonat	$\text{CoS}_{10}\text{H}_6\text{O}_8\text{S}_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,532
Calciummetasilicat	CaSiO_3 ¹⁾	mkl.	1,616
Kaliumpentathionat	$\text{K}_2\text{S}_5\text{O}_8 \cdot 1,5 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,570 ²⁾
Strontiumtetracyanoplatinat	$\text{Sr}[\text{Pt}(\text{CN})_4] \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,5800
Uranylorthoarsenat	$(\text{UO}_2)_2(\text{AsO}_4)_2 \cdot 12 \text{H}_2\text{O}$	mkl. (?)	1,585
Ammoniumuranylchlorid	$(\text{NH}_4)_2[\text{UO}_2\text{Cl}_4] \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	trikl.	1,57 $\pm$
Rubidiummagnesiumchromat	$\text{Rb}_2\text{Mg}(\text{CrO}_4)_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,6217
Eisen(III)-sulfat	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$ ³⁾	mkl.	1,605
Nickel-Naphthalin-1,5-disulfonat	$\text{NiC}_{10}\text{H}_6\text{O}_8\text{S}_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,541
Natrium-naphthalin-1,5-disulfonat	$\text{Na}_2\text{C}_{10}\text{H}_6\text{O}_8\text{S}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,577
Kaliumantimonyltartrat	$\text{KSbO}(\text{d-C}_4\text{H}_4\text{O}_6) \cdot 0,5 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,620
Lithium-naphthalin-1,5-disulfonat	$\text{Li}_2\text{C}_{10}\text{H}_6\text{O}_8\text{S}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,507
Kobaltsulfat	$\text{CoSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	mkl. (?)	1,603
Kaliumdinitritooxalato-platinat	$\text{K}_8[\text{Pt}(\text{NO})_2\text{C}_2\text{O}_4] \cdot \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,545
Bariumtetrachlorocadmiant	$\text{Ba}[\text{CdCl}_4] \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	trikl.	—
Calciummetaaluminat	$\text{Ca}(\text{AlO}_2)_2$	mkl.	1,643
Calciummetaborat	$\text{Ca}(\text{BO}_2)_2$	rh.	1,540
Zinkorthophosphat	$\text{Zn}_2(\text{PO}_4)_2 \cdot \text{ZnO}$	rh. (?)	1,630
Kaliumrhodanid	KSCN	mkl.	1,532 $\pm$
Silberdithionat	$\text{Ag}_2\text{S}_2\text{O}_8 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,632 $\pm$
Strontiumcarbonat	SrCO_3	rh.	1,516
Kalium-naphthalin-1,5-disulfonat	$\text{K}_2\text{C}_{10}\text{H}_6\text{O}_8\text{S}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,485
Zinksulfat	ZnSO_4	rh.	1,658
Kobaltchlorid	$\text{CoCl}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	trikl. (?)	1,625
Kupfersulfat	$\text{CuSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	—	1,626
Bariumcarbonat	BaCO_3	rh.	1,529
Kaliumtetrachloromercurat	$\text{K}_2[\text{HgCl}_4] \cdot \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,648
Natriumthioarsenat	$\text{Na}_3\text{AsS}_4 \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	—
Bariumcalciumcarbonat	$\text{BaCO}_3 \cdot \text{CaCO}_3$	mkl.	1,525
Ammoniumrhodanid	NH_4SCN	mkl.	1,546 $\pm$
Kupferorthoarsenat	$\text{Cu}_3(\text{AsO}_4)_2 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,67
Lithiumeisen(II)-ortho-phosphat	$\text{Li}_2\text{Fe}_2(\text{PO}_4)_2$	rh.	1,691
Bariumtetrabromocadmiant	$\text{Ba}[\text{CdBr}_4] \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$	trikl.	—
Rubidiumchromat	Rb_2CrO_4	rh.	—

1) β -Mod., Umw. bei 1200° C in die α -Mod.2) Nach anderen Angaben $\alpha = 1,565$; $\gamma = 1,655 \pm$.

3) Beständig von 50 bis 160° C.

negative Kristalle (Fortsetzung)

n_β	n_γ	Optischer Achsenwinkel und Dispersion des Achsenwinkels	Optische Orientierung
1,6093	1,6168	$2V = 69^\circ 24'$; $r < v$ schw.	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = -13^\circ 29'$
1,6096	1,6190	$2V = 85^\circ 16'$	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = -17^\circ 20'$
1,6111	1,637	$2V = 35^\circ$; $r < v$ schw.	o. A.-E. 100; $X \parallel b$
1,612	1,621	$2V = 75^\circ$	o. A.-E. 100; $X \parallel c$
1,613	1,639	$2V = 52^\circ 20'$	o. A.-E. 010
1,6176	1,6238	$2V = 66^\circ 39'$; $r < v$	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = -15^\circ 40'$
1,6183	1,6224	$2V = 61^\circ 37'$; $r < v$ merkl.	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = -14^\circ 40'$
1,62 $\pm$	1,63		
1,62 $\pm$	1,625		o. A.-E. 100
1,62 $\pm$	1,625		
1,623	1,623	$2V = 10^\circ$	$X \parallel c$; $Z \parallel a$
1,623	1,641	$2V = 87^\circ$; $r > v$ sehr merkl.	
1,624	1,629	$2V$ gr.	o. A.-E. 010; $X \parallel a$
1,625	1,660		o. A.-E. 010
1,625 $\pm$	1,695 $\pm$	$2V = 82^\circ \pm$	
1,626 (?)			
1,628	1,665	$2V = 61^\circ 40'$	o. A.-E. 010
1,629	1,631	$2V = 39^\circ$	
1,63 $\pm$	1,658 ^{b}	$2V = 65^\circ \pm$; $r > v$	o. A.-E. 010; $X \parallel a$
1,63 $\pm$	1,6331	$2V = 20^\circ \pm$	o. A.-E. 010; $X \wedge c = 19^\circ 30'$
1,630	1,630	$2V = 0^\circ \pm$	$X \parallel c$
1,633 $\pm$	1,637 $\pm$	$2V$ kl.	
1,6330	1,6435	$2V = 86^\circ 32'$; $r > v$ merkl.	o. A.-E. $\perp$ 010; $Z \wedge c = -48^\circ 10'$
1,635	1,657	$2V$ gr.	o. A.-E. 010; $X \wedge c = 24^\circ \pm$
1,636	1,669	$2V = 59^\circ 56'$	o. A.-E. 010
1,636	1,639		
1,636	1,638	$2V = 42^\circ 34'$	o. A.-E. 001; $X \parallel b$
1,638	1,698	$2V = 23^\circ$	o. A.-E. $\perp$ 010
1,639	1,683	$2V$ gr.	
1,641	1,760		
1,651		$2V = 61^\circ 1'$; $r < v$	$X \sim \perp 110$
1,655	1,663	$2V = 36^\circ$	o. A.-E. 010; $X \parallel c$
1,656	1,682	$2V = 51^\circ$	o. A.-E. 001; $X \parallel a$
1,656	1,660	$2V = 30^\circ \pm$	o. A.-E. $\perp$ 010; $X \parallel a$
1,660 $\pm$	1,730 $\pm$	$2V = 68^\circ \pm$	$Z \wedge c = 16^\circ \pm$
1,662 $\pm$	1,665 $\pm$	$2V = 33^\circ$	o. A.-E. 001; $X \parallel b$
1,664	1,666	$2V = 7^\circ$; $r < v$ schw.	$X \parallel c$; $Z \parallel a$
1,669	1,697	$2V = 38^\circ 50'$	o. A.-E. $\perp$ 010
1,669	1,670	$2V$ kl.; $r < v$ merkl.	o. A.-E. 010 (?) ; $Z \parallel c$
1,671	1,67		
1,671	1,699	$2V = 75^\circ$; $r < v$	
1,676	1,677	$2V = 16^\circ$; $r < v$ schw.	$X \parallel c$; $Z \parallel b$
1,678	1,699	$2V = 78^\circ 21'$; $r > v$ merkl.	o. A.-E. 001; $X \parallel a$
1,6802		$2V = 87^\circ 44'$	o. A.-E. 010; $X \wedge c = 81^\circ 11'$
1,684	1,686	$2V = 15^\circ$; $r > v$	$Z \parallel b$; $X \wedge c = 64^\circ 24'$
1,685 $\pm$	1,692	$2V = 23^\circ \pm$	o. A.-E. 010; $Z \wedge c = 22^\circ$
1,686	1,698	$2V$ gr.	
1,695	1,696	$2V$ m; $r < v$ merkl.	$X \parallel c$; $Z \parallel b$
1,702		$2V = 70^\circ 13'$; $r < v$	
1,71 $\pm$	1,72 $\pm$	$2V = 74^\circ \pm$; $r < v$	o. A.-E. 010; $X \parallel c$

Substanz	Formel	System	n_α
Barium-naphthalin-1,5-disulfonat	$\text{BaC}_{10}\text{H}_6\text{O}_8\text{S}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,614
Uranylorthophosphat	$(\text{UO}_2)_2(\text{PO}_4)_3 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$	mkl. (?)	1,691
Kaliumchromat	K_2CrO_4	rh.	1,7087
Kupferselenit	$\text{CuSeO}_4 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,705
Kupfersulfat	CuSO_4	rh.	1,724
Calciumeisen(II)-orthosilicat	CaFeSiO_4	rh.	1,696
Antimontribromid	SbBr_3	rh.	1,702
Kupferorthophosphat, bas.	$\text{Cu}_2(\text{OH})\text{PO}_4$	rh.	1,702
Natriumsulfat-Bleichlorid, bas, Dps.	$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot \text{Pb}(\text{OH})\text{Cl}$	rh.	1,743
Natriumzirkonat	Na_2ZrO_3	rh. (?)	1,720
Kupfersulfat, bas.	$\text{CuSO}_4 \cdot 3 \text{CuO} \cdot 3 \text{H}_2\text{O}^{1)}$	rh.	1,728
Kupfersulfat, bas.	$\text{CuSO}_4 \cdot \text{CuO}$	mkl.	
Kupferorthoarsenat, bas.	$\text{Cu}_2(\text{AsO}_4)_2 \cdot \text{CuO} \cdot \text{H}_2\text{O}$	rh.	1,747
Manganorthosilicat	Mn_2SiO_4	rh.	1,778
Eisen(III)-sulfat	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3^{2)}$	rh.	1,802
Natriumeisen(III)-metasilicat	$\text{NaFe}(\text{SiO}_3)_2^{3)}$	mkl.	1,776
Bleiorthoarsenat, prim.	$\text{Pb}(\text{H}_2\text{AsO}_4)_2$	trikl.	1,74
Thalliumnitrat	TlNO_3	rh.	1,817
Kalliumtrirhodanatomercurat	$\text{K}[\text{Hg}(\text{SCN})_2]$	rh.	1,730
Bleiformiat	$\text{Pb}(\text{HCO}_3)_2$	rh.	1,789
Quecksilber(II)-chlorid	HgCl_2	rh.	1,725
Kupfercarbonat, bas.	$\text{CuCO}_3 \cdot \text{CuO} \cdot \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,655
Eisen(II)-orthosilicat	Fe_2SiO_4	rh.	1,835
Kallumpikrat	$\text{KC}_4\text{H}_8\text{O}_7\text{N}_2$	rh.	1,527
Thalliumselenat	Tl_2SeO_4	rh.	1,9493
Schwefel (β -Modifikation)	S	mkl.	
Bleimetasilicat	PbSiO_3	mkl.	1,947
Bleisulfat, bas.	$\text{PbSO}_4 \cdot \text{PbO}$	mkl.	1,93
Bleisulfatcarbonat, bas.	$\text{PbSO}_4 \cdot 2 \text{PbCO}_3 \cdot \text{PbO} \cdot \text{H}_2\text{O}$	mkl.	1,37
Bleipyroarsenat	$\text{Pb}_2\text{As}_2\text{O}_7$	rh.	1,8037
Bleicarbonat	PbCO_3	rh.	1,816
Bleichlorid, bas.	$2 \text{PbCl}_2 \cdot \text{PbO} \cdot \text{H}_2\text{O}$	mkl.	2,077
Bleichlorid, bas.	$\text{PbCl}_2 \cdot \text{PbO} \cdot \text{H}_2\text{O}$	mkl.	2,04
Bleichlorid, bas.	$\text{PbCl}_2 \cdot \text{PbO}$	mkl.	2,13
Zirkondioxyd	ZrO_2	rh.	2,09
Wolframsäure	H_2WO_4	rh.	2,18
Antimontrioxyd	Sb_2O_3	rh.	2,260
Eisen(III)-oxyd-Hydrat	$\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	rh. (?)	2,42
Bleichromat, bas.	$2 \text{PbCrO}_4 \cdot \text{PbO}$	rh. (?)	
Kupferoxyd	CuO	rh. (?)	
Antimontrisulfidquecksilbersulfid	$\text{HgS} \cdot 2 \text{Sb}_2\text{S}_3$	rh. (?)	
Arsenpentasulfidsilbersulfid	$2 \text{Ag}_2\text{S} \cdot \text{As}_2\text{S}_5$	mkl.	
Antimontrisulfid	Sb_2S_3	rh.	3,194

¹⁾ Nach anderen Angaben $\alpha = 1,730$; $\beta = 1,778$; $\gamma = 1,803$.

²⁾ Auch einachsig.

³⁾ Nach anderen Angaben $\alpha = 1,763$; $\beta = 1,799$; $\gamma = 1,813$.

⁴⁾ o. A. — E.: 100 für Li; einachsig für $\lambda = 612 \text{ m}\mu$.

negative Kristalle (Fortsetzung)

n_β	n_γ	Optischer Achsenwinkel und Dispersion des Achsenwinkels	Optische Orientierung
1,714	1,729		
1,720	1,720	$2V = 0^\circ \pm$	$X \parallel b$
1,7261	1,7304	$2V = 57^\circ 47'; r > v$ schw.	o. A.-E. 100; $X \parallel b$
1,731	1,732	$2V = 34^\circ \text{Li}; r > v$	$Y \parallel b$
1,733	1,739	$2V$ gr.; $r > v$ sehr merkl.	
1,734	1,743	$2V = 48^\circ 40'; r < v$	o. A.-E. 001; $X \parallel b; Z \parallel c$
1,74 $\pm$			
1,745	1,789	$2V = 85^\circ; r > v$ merkl.	o. A.-E. 001; $X \parallel b; Y \parallel c$
1,754	1,764	$2V = \sim 90^\circ; r > v$ merkl.	
1,76 $\pm$	1,8 $\pm$		
1,771	1,800	$2V = 77^\circ; r < v$	o. A.-E. 100; $X \parallel b; Z \parallel c$
1,777		$2V$ gr.; $r > v$	o. A.-E. 010; $X \sim \perp 001$
1,788	1,829	$2V = 90^\circ \pm; r < v$ merkl.	$X \parallel b; Z \parallel a$
1,804	1,815	$2V = 65^\circ \pm; r > v$	o. A.-E. 001; $X \parallel b; Z \parallel c$
1,814	1,818	$2V = 60^\circ$	o. A.-E. 100; $X \parallel c$
1,816	1,836	$2V = 60^\circ \pm; r > v$ merkl.	o. A.-E. 010; $X \wedge c = 9^\circ \pm$; $Y \parallel b$
1,82			
1,82 $\pm$		$2V$ gr.	o. A.-E. 010; $X \parallel c$
1,843	1,880 $\pm$	$2V = 67^\circ \pm; r < v$ merkl.	o. A.-E. 100; $X \parallel c$
1,852	1,877	$2V = 70^\circ 34'$	o. A.-E. 010; $X \parallel c$
1,859	1,965	$2V = 85^\circ$	o. A.-E. 100; $X \parallel c$
1,875	1,909	$2V = 43^\circ; r < v$	$Y \parallel b; X \wedge c = 23^\circ$
1,877	1,886	$2V = 47^\circ; r > v$ merkl.	o. A.-E. 001; $X \parallel b; Z \parallel a$
1,903	1,952	$2V = 33^\circ 34'$	o. A.-E. 100; $X \parallel c$
1,9592	1,9640	$2V = 72^\circ 58'; r > v$ schw.	o. A.-E. 001; $X \parallel b; Z \parallel a$
1,96 $\pm$		$2V = 58^\circ \pm$	o. A.-E. 010; $X \wedge c = 44^\circ$
1,961	1,968	$2V = 65^\circ; r < v$ merkl.	
1,99	2,02	$2V = 47^\circ; r > v$	$Y \parallel b$
2,00	2,01	$2V = 10^\circ; r < v$ merkl.	$X \wedge c = 5^\circ 30'; Z \parallel b$
2,03			
2,0763	2,0780	$2V = 8^\circ 14'; r > v$	o. A.-E. 010; $X \parallel c; Z \parallel a$
2,102	2,126		$Z \parallel b$
2,116	2,158	$2V = 82^\circ$	$X \parallel a; Z \parallel c$
2,15	2,15	$2V = 0^\circ \pm$	$X \parallel c$
2,19	2,20	$2V = 30^\circ; r > v$ merkl.	$X \wedge c = 12^\circ; Y \parallel b$
2,24	2,26	$2V$ kl.; $r < v$ merkl.	
2,25	2,35	$2V$ kl.; $r < v$	$X \parallel a; Z \text{Li} \parallel b$
2,394	2,400	$2V$ kl.; $r > v$	o. A.-E. 001; $X \parallel b; Z \parallel c$
2,7	2,75 $\pm$	$2V$ kl.	
2,84		$r < v$	
3			
3		$2V = 34^\circ$	$Z \parallel b$
4,046	4,303	$2V = 26^\circ$	$X \parallel c; Z \parallel b$

Register zu den Tabellen

Optisch isotrope Kristalle

Optisch anisotrope Kristalle

Einachsige-positive Kristalle — Einachsige-negative Kristalle

Optisch zweiachsige Kristalle

Zweiachsige-positive Kristalle — Zweiachsige-negative Kristalle

Die Reihenfolge der Verbindungen in diesem Register ist alphabetisch zunächst in bezug auf das als Hauptbestandteil enthaltene Element. Auch innerhalb der für die einzelnen Elemente gebildeten Gruppen ist die Reihenfolge alphabetisch. Die organischen Verbindungen stehen am Schluß des Registers. Man findet die gesuchte Verbindung in den Tabellen mit Hilfe ihrer Brechungszahlen. Diese sind für isotrope Kristalle halbfett gedruckt (Tabelle S. 697), für die anisotropen einachsigen Kristalle (Index ω) kursiv (Tabelle S. 701) und für die anisotropen zweiachsigen Kristalle (Index β) in gewöhnlichen Ziffern angegeben (Tabelle S. 705). In den letzten beiden Gruppen kann der optische Charakter positiv oder negativ sein. Man muß deshalb jeweils unter „positive“ und „negative Kristalle“ nachschlagen.

Aluminium

Brechungszahl

Aluminiumcarbid	2,79
—chlorid	1,560
—fluorid	1,490
—orthoborat	1,640
—oxyd (geglüht, α -Modifikation)	1,67–1,68; 1,768
	1,65–1,69; 1,696
—oxydhydrat	1,55; 1,566;
	1,583; 1,65;
	1,722
—sulfat	1,476
Ammoniumaluminium- alaun	1,4594
Berylliumaluminium- silikat	1,580
Calciumaluminium- orthosilikat	1,5755
Eisen(II)-aluminium- sulfat	1,488
Kaliumaluminiumalaun	1,452; 1,4564
—aluminium- metasilikat	1,509
—aluminiumorthosilikat	1,508; 1,532
—aluminiumselenat	1,4801
—aluminiumsilikat	1,501
—aluminiumsulfat	1,545
Lithiumaluminium- metasilikat	1,519; 1,521*
* α -Modifikation	1,665
—aluminiumorthosilikat	1,531; 1,541
Mellit (Mellitsaures Aluminium)	1,539
Methylammoniumalaun	1,454
Natriumaluminiumalaun	1,4388; 1,461
—aluminiumfluorid	1,349
—aluminiummetasilikat	1,472
—aluminiumorthosilikat	1,510; 1,514; 1,537
—aluminiumsilikat (Albit)	1,529
—aluminiumsilikat	1,487
—aluminiumsulfat	1,488; 1,461

Brechungszahl

Natriumcalciumhexa- fluoraluminat	1,413
—calciumhexafluor- aluminat	1,414
—lithiumhexafluor- aluminat	1,339
—tetrafluoraluminat	1,339
Rubidiumaluminium- alaun	1,4566
—aluminiumorthosilikat	1,530
Thalliumaluminiumsilikat	1,4975

Ammonium

Ammoniumbromid	1,7108
—chlorid	1,639; 1,6426
—hydrogencarbonat	1,5358
—hydrogenfluorid	1,390
—jodid	1,7031
—lithiumsulfat	1,437
—metaphosphat	1,495
—natriumorthoarsenat, sec.	1,4663
—natriumorthophosphat, sec.	1,442
—nitrat	1,611
—nitratsulfat	1,528; 1,531
—orthoarsenat, prim.	1,5766
—orthophosphat, prim.	1,5246
—perchlorat	1,4833
—persulfat	1,5016
—rhodanid	1,685
—selenat	1,56; 1,5630
—sulfat	1,5230
—sulfat-Ammonium- hydrogensulfat	1,5021; 1,473
Lithiumammonium- tartrat	1,529; 1,567
Natriumammoniumsulfat	1,448
—ammoniumtartrat	1,498

Antimon	Brechungszahl	Brechungszahl	
Antimontetroxyd	2,0	Bleichromat	2,42
—tribromid	1,74	—chromat, bas.	2,7
—trijodid (Tieftemp. Modifikation)	2,78	—dioxyd	2,229
—trioxyd	2,087; 2,35	—dithionat	1,6351
—trisulfid	4,046	—formiat	1,852
—trisulfidquecksilber- sulfid	3	—metasilikat	1,961
Kaliumantimonyltartrat	1,636	—molybdat	2,40
		—nitrat	1,7815
		—orthoarsenat, prim.	1,82
		—orthoarsenat, sec.	1,9097
		—orthophosphat	1,9702
		Bleioxyd	2,61; 2,665
		Bleipyroarsenat	2,03
		—sulfat	1,8823
		—sulfat, bas.	1,99
		—sulfatcarbonat, bas.	2,00
		—sulfid	3,912
		—wolframat	2,269; 2,27
		Calciumbleipropionat	1,527
		Natriumsulfat- Blei- chlorid, bas., Dps.	1,754
Arsen		Bor	
Arsenpentasulfid- silbersulfid	3	Bortrioxyd-Glas	1,459
—trijodid	2,59	Kaliumfluorborat	1,3245
—trioxyd	1,755; 1,92	Orthoborsäure	1,456
Barium		Brom	
Bariumacetat	1,517	4-Bromantipyrin	1,581
—bromid	1,7266		
—calciumcarbonat	1,684		
—calciumpropionat	1,444		
—carbonat	1,676		
—chlorat	1,577		
—chlorid	1,646; 1,7361		
—chloridorthophosphat	1,701		
—dithionat	1,532; 1,5951		
—fluorid	1,475		
—fluoridchlorid	1,640		
—fluoridorthophosphat	1,669		
—formiat	1,597		
—hydroxyd	1,5017		
—metasilikat	1,547; 1,674		
—metasilikat, sauer	1,612; 1,625		
—naphthalin-1,5- disulfonat	1,714		
—nitrat	1,572		
—orthophosphat, sec.	1,63		
—orthophosphatcarbonat	1,691		
—oxyd	1,98		
—pentadithionat	1,64		
—perchlorat	1,5330		
—selenid	2,271		
—silikat	1,82		
—sulfat	1,636		
—sulfid	2,155		
—tellurid	2,44		
—uranylorthophosphat	1,613; 1,632		
Beryllium		Cadmium	
Berylliummetaaluminat	1,748	Ammoniumcadmium- sulfat	1,4887
—metasilikat, bas.	1,605	—hexachlorocadmiat	1,6038
—orthosilikat	1,654	Bariumtetrabromo- cadmiat	1,702
—oxyd	1,719	—tetrachlorocadmiat	1,651
—sulfat	1,4720	Cadmiumchlorid	1,6513
Kaliumberyllium- metasilikat	1,532	—fluorid	1,56
Natriumberylliumsilikat	1,546	—oxyd	2,49
		—sulfat	1,565
		—sulfid	2,506
		—tellurid	2,5
		Kaliumcadmiumsulfat, Dps.	1,509
		—hexachlorocadmiat	1,5906
		—tetracyanocadmiat	1,413
		—tetranitritocadmiat	1,565
		Magnesiumcadmium- chlorid, Dps.	1,5331
Blei		Cäsium	
Bleicarbonat	2,0763	Cäsiumbromid	1,582; 1,6984
—carbonat, bas. (Bleiweiß)	2,09	—chlorid	1,534; 1,6418
—chlorid	2,2172	—dithionat	1,5230
—chlorid, bas.	2,102; 2,13; 2,15 2,116; 2,27	—fluorid (Tieftemp. Modifikation)	1,48; 1,578
		—jodid	1,7876
		—nitrat	1,55
		—perchlorat	1,4788
		—sulfat	1,5644

Calcium	Brechungszahl
Bariumcalciumcarbonat	1,684
—calciumpropionat	1,444
Calciumbleipropionat	1,527
—carbide	1,75
—carbonat (Calcit)	1,535; 1,550; 1,6585
—chlorid	1,417; 1,52; 1,605
—chlorid, bas.	1,533; 1,638
—chloridorthophosphat	1,642; 1,6658
—crotonat	1,567
—cyanamid	1,60
—dithionat	1,5516
—eisen(II)-orthosilikat	1,734
—fluorid	1,4339
—fluoridorthoarsenat	1,6325
—fluoridorthophosphat (Apatit)	1,6325
—fumarat	1,602
—hydrogencarbonat	1,514
—hydroxyd	1,574
—kupferacetat	1,436
—magnesiumborat, bas.	1,534
—magnesiumcarbonat	1,681
—magnesiumchlorid	1,520
—magnesiummetasilikat	1,6713
—malat	1,555
—maleinat	1,575
—mesotartarat	1,525
—metaaluminat	1,655
—metaborat	1,656
—metasilikat	1,610; 1,6150; 1,6280; 1,629
—metasilikat, bas.	1,61
—metasilikat, sauer	1,514
—molybdat	1,974
—nitrat	1,498
—orthoaluminat	1,527; 1,538
—orthophosphat, bas.	1,633; 1,64
—orthophosphat, sec.	1,62
—orthophosphatchlorid	1,665
—orthosilikat	1,720; 1,726; 1,645; 1,715
—oxalat	1,555
—oxyd	1,837
—pyrophosphat	1,60
—selenid	2,274
—succinat	1,540
—sulfat	1,50; 1,5226; 1,55; 1,576
—sulfid	2,137
—sulfat	1,595
—thiosulfat	1,56
—titanat	2,38
—uranylorthoarsenat	1,582
—uranylorthophosphat	1,510; 1,575; 1,600
—wolframat	1,9200
Kaliumcalciumcarbonat	1,530
—calciumchlorid	1,52
—calciummetasilikat	1,572
—calciumorthosilikat	1,600
—calciumsulfat	1,5170
Natriumcalciumborat	1,504
—calciumcarbonat, Dps.	1,5093; 1,516; 1,647
—calciummetasilikat	1,597
—calciumorthosilikat	1,60
—calciumsulfat	1,455; 1,535
Yttriumcalciumfluorid	1,457

Cer	Brechungszahl
Calcium-(Yttrium, Erbium, Cer)-fluorid	1,434
Cercarbonatbariumfluorid	1,760
Cermolybdat (> 900° C beständig)	2,04
Magnesiumceriumnitrat	1,5249

Chrom	Brechungszahl
Ammoniumchromalaun	1,4842
Cäsiumchromalaun	1,4810
Chromoxyd	2,5
—sulfat	1,564
Kaliumchromalaun	1,4814
—hexacyanochromat	1,5244
Rubidiumchromalaun	1,4815
Thalliumchromalaun	1,5228

Eisen	Brechungszahl
Ammoniumeisenalaun	1,485
—eisen(II)-sulfat	1,4915
Ammoniumtetrachloro- ferrat	1,6439
Cäsiumeisenalaun	1,4838
Calciumeisen(II)- orthosilikat	1,734
—hexacyanoferrat	1,5818
Chromit	2,16
Eisen(II)-carbonat	1,875
—(II)-chlorid	1,567
—(II)-lithiumortho- phosphat	1,695
—metaaluminat	1,80
—metasilikat	1,650–1,654
—(II)-orthoarsenat	1,78
—(II)-orthophosphat, tert.	1,592
—(II)-orthosilikat	1,877
—(II)-oxyd(Hämatit)	3,22
—(III)-oxyd-Hydrat	2,15; 2,0–2,2; 2,20; 2,394
—(II)-sulfat	1,4782; 1,535; 1,536
—(III)-sulfat	1,586; 1,635
(> 130° C beständig)	1,770; 1,814
Kaliumeisenalaun	1,4817
—eisen(II)-sulfat	1,4821
—eisen(III)-sulfat, bas.	1,820
—hexacyanoferrat(II)	1,5772
—hexacyanoferrat(III)	1,5689
—lithiumhexacyano- ferrat(II)	1,6007
Natriumeisen(III)- metasilikat	1,816
—eisen(II)-sulfat	1,558
—eisen(III)-sulfat, bas.	1,832
—hexacyanoferrat(II)	1,5295
—kaliumhexachloroferrat	1,589
Rubidiumeisenalaun	1,4823
Rubidiumeisen(II)- selenat	1,5070
Thalliumeisenalaun	1,5327
—eisen(II)-sulfat	1,6093

Erbium	Brechungszahl
Calcium-(Yttrium, Erbium, Cer)-fluorid	1,434

Gallium

Brechungszahl

Ammoniumgalliumalaun	1,4684
Cäsiumgalliumalaun	1,4650
Kaliumgalliumalaun	1,4653
Rubidiumgalliumalaun	1,4658
Thalliumgalliumalaun	1,507

Germanium

Germaniumoxyd	1,607
—(IV)-oxyd	1,650
—tetrabromid	1,6269

Gold

Natriumtetrachloraurat	1,6

Hafnium

Ammoniumhafniumfluorid	1,426
Hafniumoxychlorid	1,557
Kaliumhafniumfluorid	1,403

Indium

Ammoniumindiumalaun	1,4664
Cäsiumindiumalaun	1,4652
Rubidiumindiumalaun	1,4638

Iridium

Dichlorotetrammin- iridiumchlorid	1,6576

Kalium

Dikaliumdihydrogen- hypodiphosphat	1,4843; 1,531
Kaliumbromid	1,5594
—carbonat	1,531
—chlorat	1,5167
—chlorid	1,500; 1,503; 1,5085; 1,514; 1,518; 1,519; 1,523; 1,528; 1,533; 1,536; 1,4904
—chromat	1,7261
—cyanid	1,410
—dichromat	1,7380
—dithionat	1,4550
—fluorid	1,352; 1,35
—hydrid	1,453
—hydrogencarbonat	1,482
—hydrogenoxalat	1,52; 1,545
—hydrogensuccinat	1,530
—jodid	1,6670
—lithiumtartrat	1,523
—metasilikat	1,521
—naphthalin-1,5- disulfonat	1,669
—natriumchromat	1,7278

Brechungszahl

Kaliumnatriumcyanid	1,465
—natriumsulfat	1,4901
—nitrat	1,5038
—orthoarsenat, prim.	1,5674
—orthophosphat, prim.	1,5095
—pentathionat	1,63
—perchlorat	1,4737
—perjodat	1,6206
—perrhenat	1,643
—persulfat	1,4669
—phenol-2,4-disulfonat	1,607
—pikrat	1,903
—rhodanid	1,660
—selenat	1,5390
—sulfat	1,4947
—sulfat-Kalium- hydrogensulfat	1,480; 1,4899
—sulfophenolat	1,568
—tartrat	1,526
—tetrathionat	1,6057
—trithionat	1,5641
Lithiumkaliumsulfat	1,4715; 1,4723
Natriumkaliumtartrat	1,493

Kobalt

Ammoniumkobaltsulfat	1,4953
Kaliumkobaltsulfat	1,4865
Kobaltacetat	1,542
—carbonat	1,855
—chlorid	1,671
—fluorid, sauer	1,384
—naphthalin-1,5-di- sulfonat	1,628
—nitrat	1,4
—perchlorat	1,55; 1,55
—sulfat	1,483; 1,495; 1,548; 1,639
Thalliumkobaltsulfat	1,6176

Kohlenstoff

Graphit	2,0
Kohlenstoff (Diamant)	2,4173

Kupfer

Ammoniumkupfersulfat	1,5007
—tetrachlorocuprat	1,670; 1,744
Kaliumkupfersulfat	1,4864
—tetrachlorocuprat	1,637; 1,647
—tetracyanocuprat	1,5215; 1,5228
Kupferbromid	2,116
—carbonat, bas.	1,875
—(I)-chlorid	1,973
—chlorid	1,684
—formiat	1,542
—(II)-hydrogenfluorid	1,440
—jodid	2,345
—metasilikat	1,46; 1,62; 1,644; 1,782
—naphthalin-1,5-di- sulfonat	1,625
—nitrat, bas.	1,713
—orthoarsenat, bas.	1,788
—orthoarsenat	1,686
—orthophosphat, bas.	1,745
—(I)-oxyd	2,705
—oxyd	2,84
—selenat	1,56

	Brechungszahl
Kaliumnatriumchromat	1,7278
—natriumsulfat	1,4901
Lithium-	
natriumcarbonat	1,538
Natriumacetat	1,464
—ammoniumsulfat	1,448
—ammoniumtartrat	1,498
—bromid	1,6412
—bromat	1,5943; 1,617
—calciummetasilikat	1,571
—carbonat (Soda)	1,425; 1,492; 1,506; 1,535
—carbonatsulfat, Dps.	1,469
—chlorat	1,5151
—chlorid	1,5443
—chromat	1,447
—cyanat	1,389
—cyanid	1,452
—dichromat	1,6994
—dithionat	1,4953
—fluorid	1,3258
—fluoridsulfat	1,436
—hydrid	1,470
—hydrogencarbonat	1,500; 1,5073
—hydrogensulfat	1,46
—hydrogensulfit	1,526
—hypodiphosphat	1,4822
—jodid	1,7745
—kaliumchlorid	1,500; 1,503; 1,5085; 1,514; 1,518; 1,519; 1,523; 1,528; 1,533; 1,536
—kaliumcyanid	1,465
—kaliumtartrat	1,493
—lithiumtartrat	1,490
—malonat, sauer	1,524
—metaphosphat	1,480
—metasilikat	1,454; 1,455; 1,463; 1,473; 1,520
—naphthalin-1,5-	
disulfonat	1,636
—nitrat	1,5874
—nitratsulfat	1,500
—orthoarsenat	1,4589
—orthoarsenat, prim.	1,5021; 1,5535
—orthoarsenat, sec.	1,4658; 1,4496
—orthophosphat	1,450; 1,4458
—orthophosphat, prim.	1,4629; 1,4852
—orthophosphat, sec.	1,4361; 1,4424; 1,4434
—orthophosphatfluorid	1,4519
—orthosilikat, (Hochtemp. Modif.)	1,530; 1,536
—perchlorat	1,4617
—phosphit, prim.	1,4309
—pyrophosphat	1,4525
—rhodanid	1,625
—sulfanilat	1,567
—sulfat	1,396; 1,477
—sulfatchloridfluorid	1,454
—sulfid	1,565
—tetraborat	1,451; 1,4694 1,472; 1,5147
—thioarsenat	1,6802
—thiosulfat	1,5079
—vanadat	1,5095; 1,5305; 1,5398
—wolframat	1,5533
—zirkonat	1,76
Trinatriumhydrogen-	
hypodiphosphat	1,4738; 1,4897

	Brechungszahl
Neodym	
Magnesiumneodym-	
nitrat	1,5266
Neodymsulfat	1,5505
Nickel	
Ammoniumnickelsulfat	1,5007
Kaliumnickelsulfat	1,4916
—tetrahydroanonickelat	1,54
Nickelcarbonat, bas.	1,57; 1,61
—chlorid	1,57
—fluorid, sauer	1,392
—naphthalin-1,5-	
disulfonat	1,636
—(II)-oxyd	2,37
—perchlorat	1,55; 1,55
—selenat	1,5393
—sulfat	1,4894; 1,5109
Thalliumnickelsulfat	1,6183
Osmium	
Kaliumhexacyanoosmat	1,6071
Palladium	
Ammoniumtrichloro-	
sulfidopalladat	1,643
Phosphor	
Phosphor, weiß	2,1168
Platin	
Ammoniumhexachloro-	
platinat	1,8
Bariumtetracyano-	
platinat	1,677
Calciumtetracyano-	
platinat	1,644
Certetracyanoplatinat	1,66
Kaliumdinitritodijodo-	
platinat	1,7909
—dinitritooxalato-	
platinat	1,641
—hexachloroplatinat	1,825
—lithiumtetracyano-	
platinat	1,6278
—natriumtetracyano-	
platinat	1,61
—tetrachloroplatinat	1,64
—tetracyanoplatinat	1,62
—trichloroamminplatinat	1,5754
Magnesiumtetra-	
cyanoplatinat	1,5608
Natriumtetracyano-	
platinat	1,60
Strontiumtetracyano-	
platinat	1,63
Tetramminplatinchlorid	1,612
Yttriumtetracyano-	
platinat	1,6
Praseodym	
Magnesiumpraseodym-	
nitrat	1,5255
Praseodymsulfat	1,5494

Quecksilber**Brechungszahl**

Kaliumtetrachloro-	
mercurat	1,678
—tetracyanomercurat	1,458
—trirhodanatomercurat	1,843
Quecksilber(I)-chlorid	
(Kalomel)	1,9733
—(II)-chlorid	1,859
—(II)-chlorid, bas.	2,001
—(II)-cyanid	1,645
—jodid	2,748
—oxyd	2,5
—sulfid (Metacinnabarit)	2,58; 2,854

Rhodium

Ammoniumrhodiumalaun	1,5103
Cäsiumrhodiumalaun	1,5077
Kaliumhexa-	
cyanorhodinat	1,5513
Rubidiumrhodiumalaun	1,501
Thalliumrhodiumalaun	1,5480

Rubidium

Rubidiumbromid	1,5528
—chlorid	1,4936
—chromat	1,71
—dithionat	1,4565
—fluorid	1,396
—hydrogensulfat	1,473
—jodid	1,6474
—lithiumtartrat	1,552
—mesotartrat	1,488; 1,510
—nitrat	1,52
—perchlorat	1,4701
—sulfat	1,5133

Ruthenium

Kalium-	
hexacyanoruthenat	1,5837
Natrium-	
pentanitritruthenat	1,5943

Samarium

Samariumsulfat	1,5519

Scandium

Ammoniumfluoscandiat	< 1,47

Schwefel

Schwefel (β -Modifikation)	1,96; 2,0–2,9
* (α -Modifikation)	2,0377*

Selen

Selen (amorph)	2,92; 3,00
Selendioxyd	> 1,76

Silber**Brechungszahl**

Arsensilbersulfid (tief-	
temp. Modifikation)	2,6; 3,088
Diamminsilbercarbonat	1,66
Kaliumdicyanoargentat	1,625
Silberbromat	1,8466
—bromid	2,252
—chlorid	2,071
—cyanid	1,685
—dithionat	1,662
—jodid	2,218
—kupferjodid	2,20
—nitrat	1,744
—orthophosphat, sec.	1,8036

Silicium

Ammoniumfluosilikat	1,3696; 1,406
Eisenfluosilikat	1,3638
Kaliumfluosilikat	1,39
Kobalthexafluosilikat	1,3817
Kupferfluosilikat	1,4092
Magnesiumfluosilikat	1,3439
Manganfluosilikat	1,3570
Natriumfluosilikat	1,312; 1,3125
Nickelfluosilikat	1,3910
Silicium	3,736
—carbid (Karbörund)	2,654
—dioxyd (Glas Tridymit)	1,4588; 1,469
(geglühte Gele)	1,480; 1,486
(Metacristobalit)	
(β -Cristobalit)	1,487; 1,5442
(β -Quarz)	
—dioxydhydrat (Opal)	1,41
—tetrabromid	1,579
—tetrachlorid	1,412
Zinkfluosilikat	1,3824

Strontium

Strontiumcalcium-	
propionat	1,487
Strontiumcarbonat	1,664
—chlorat	1,6047
—chlorid	1,6499; 1,5364;
	1,5948
—chloridfluorid	1,651
—chloridorthophosphat	1,650
—dithionat	1,5296
—fluorid	1,438
—fluoridorthophosphat	1,621
—formiat	1,574
—hydroxyd	1,499
—metasilikat	1,599
—nitrat	1,5878 1,589
—orthophosphat, sec.	1,62
—orthophosphatcarbonat	1,644
—orthosilikat	1,732
—oxyd	1,870
—selenid	2,22
—sulfat	1,6237
—sulfid	2,107
—tellurid	2,408

Thallium

Cäsiumthallium-	
trichlorid	1,784
Rubidiumthalliumalaun	1,462
Thalliumbromid	2,4–2,8
—chlorid	2,247

	Brechungszahl
Thalliumjodid	2,78
—nitrat	1,82
—selenat	1,9592
—sulfat	1,8671
—tartrat	1,768; 1,8

Thorium

Thoriumdioxid	2,20
—orthosilikat	1,638
—sulfat	1,5168

Titan

Kaliumfluotitanat	1,475
Titan(IV)-oxyd	2,554; 2,586; 2,616

Uran

Ammoniumuranylacetat	1,481
—uranylchlorid	1,633
—uranylinitrat	1,57
—uranyltricarbonat	1,62
Bariumuranyl- orthophosphat	1,613
Bleiuranylorthophosphat	1,626
Calciumuranyl- orthophosphat	1,510; 1,575; 1,600
Kaliumuranylsulfat	1,5266
Kupferuranyl- orthophosphat	1,592; 1,598; 1,608
Natriumuranylacetat	1,501
—uranylorthophosphat, sauer	1,580
Uranylinitrat	1,4967
—orthoarsenat	1,627; 1,630
—orthophosphat	1,720

Vanadium

Ammoniumvanadium- alaun	1,475
Cäsiumvanadiumalaun	1,478
Rubidiumvanadiumalaun	1,469
Thalliumvanadiumalaun	1,514

Wasserstoff

Wasser (Eis)	1,3090

Wismut

Bismutylcarbonat	2,13

Wolfram

Wolframsäure	2,24

Yttrium

Calcium-(Yttrium, Erbium, Cer)-fluorid	1,434
Natriumyttriumortho- silikat	1,832
Yttriumcalciumfluorid	1,457

	Brechungszahl
Yttriumorthophosphat	1,721
Yttriumsulfat	1,5490

Zink

Ammoniumtetrachloro- zinkat	1,5055
—zinkchlorid	1,538
—zinksulfat	1,4930
Diamminzinkchlorid	1,618
Hexamminzinkchlorid	1,539
Kaliumtetracyanozinkat	1,413
—zinksulfat	1,4833
Thalliumzinksulfat	1,6093
Zinkacetat	1,494
Zinkbromat	1,5452
—chlorid	1,687
—metaaluminat	1,780; 1,805
—metasilikat	1,650
—orthoarsenat	1,683
—orthophosphat, bas.	1,624; 1,656
—orthosilikat	1,691
—oxyd	2,004
—propionat	1,500
—selenat	1,5291
—sulfat	1,4801; 1,669
—sulfid	
(α -Modifikation)	2,356; 2,3682
—tellurid	3,56

Zinn

Kaliumhexachlorostannat	1,6574
Magnesiumhexa- chlorostannat	1,5885
Zinn-dioxyd (Cassiterit)	1,9968
—tetrajodid	2,106

Zirkon

Ammoniumzirkonium- fluorid	1,433
Kaliumhexafluorzirkonat	1,465
—zirkoniumfluorid	1,408
Zirkondioxyd	2,19
—orthosilikat	1,936
Zirkonylchlorid	1,552

Org. Verbindungen

Acetamid	1,54
Benzil	1,6588
Benzolsulfanilid	1,600
Cholesterinbenzoat	1,579
Cystin (I)	1,700
Dichlorobuthylenglykol	1,554
Erythrit (d)	1,544
Guajakol	1,569
Guajol	1,545
Harnstoff	1,484
Hydrochlon	1,633
Jodoform	1,800
Metaldehyd	1,530
β -Methylglykosid	1,529
Pentaerythrit	1,559
Thymol	1,525
Triäthylphosphinsulfid	1,590

Brechungszahlen flüssiger Stoffe

Die folgende Tabelle enthält die Brechungszahlen hauptsächlich organischer Flüssigkeiten nach steigender Brechungszahl (von 1,193 bis 1,885) geordnet. Für jede Verbindung sind außerdem die Dichte und die Temperatur, bei der Dichte und Brechungszahl bestimmt worden sind, angegeben.

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
1	Distickstoffoxyd (Stickoxydul)	N ₂ O	16	—	1,193
2	Cyanwasserstoff	HCN	19	0,698	1,254
3	Chlorwasserstoff	HCl	—	—	1,256
4	Trifluoressigsäureäthylester	F ₃ C·CO ₂ ·C ₂ H ₅	20	1,19	1,306
5	Phosphin	PH ₃	17,5	—	1,317
6	Bromwasserstoff	HBr	10	—	1,325
7	Ammoniak	NH ₃	16,5	—	1,325
8	Methylalkohol	CH ₃ ·OH	20	0,791	1,3288
9	Stickstoffdioxid	NO ₂	-90	—	1,330
10	Wasserstoffperoxyd	H ₂ O ₂	—	—	1,333
11	Wasser	H ₂ O	20	0,9982	1,3330
12	Acetaldehyd	CH ₃ ·CHO	18	0,783	1,3392
13	Difluoressigsäure	F ₂ CH·CO ₂ H	20	0,526	1,3419
14	Ameisensäuremethylester	HCO ₂ ·CH ₃	20	0,974	1,344
15	Acetonitril	CH ₃ ·CN	16,5	0,78	1,3466
16	Diäthyläther	C ₂ H ₅ ·O·C ₂ H ₅	24,8	1,708	1,3497
17	Methylal	CH ₃ (O·CH ₂) ₂	20	0,88	1,3534
18	Isopentan	(CH ₃) ₂ CH·C ₂ H ₅	20	0,62	1,3549
19	1-Fluor-pentan	CH ₃ ·[CH ₂] ₄ F	20	0,788	1,3574
20	Methylisopropyläther	CH ₃ ·O·CH(CH ₃) ₂	20	0,735	1,3576
21	Aceton	CH ₃ ·CO·CH ₃	20	0,791	1,3591
22	Tetramethylmonosilan	(CH ₃) ₄ Si	18,7	0,648	1,3591
23	Essigsäuremethylester	CH ₃ ·CO ₂ ·CH ₃	20	0,934	1,3594
24	Ameisensäureäthylester	HCO ₂ ·C ₂ H ₅	20	0,906	1,3598
25	Äthylenoxyd	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \quad \text{O} \end{array}$	8,4	0,886	1,3599
26	Äthylisocyanid	C ₂ H ₅ ·NC	25	0,744	1,36
27	Pentan	CH ₃ ·[CH ₂] ₃ ·CH ₃	18	0,630	1,3601
28	Methylpropyläther	CH ₃ ·O·CH ₂ ·C ₂ H ₅	14,3	0,74	1,3602
29	Äthylalkohol	C ₂ H ₅ ·OH	20,5	0,788	1,3610
30	Propylnitrit	C ₂ H ₅ ·CH ₂ ·ONO	20	0,935	1,3613
31	Propionaldehyd	C ₂ H ₅ ·CHO	20	0,807	1,3636
32	β-Fluoräthylalkohol	FCH ₂ ·CH ₂ ·OH	20	1,114	1,3639
33	Diisopropyläther	[(CH ₃) ₂ CH] ₂ O	23	0,72	1,3678
34	Orthokieselsäure-tetramethylester	Si(OCH ₃) ₄	—	—	1,368
35	Propionitril	C ₂ H ₅ ·CN	19	0,78	1,3681
36	Äthylpropyläther	C ₂ H ₅ ·O·CH ₂ ·C ₂ H ₅	20	0,739	1,3695
37	Acetaldehyddimethylacetal	CH ₃ ·CH(OCH ₃) ₂	20	0,850	1,37
38	2,2-Dimethylbutan	(CH ₃) ₂ C·C ₂ H ₅	20	0,649	1,3704
39	Ameisensäure	HCO ₂ H	20	1,220	1,3714
40	Essigsäure	CH ₃ ·CO ₂ H	22,9	1,046	1,3715
41	Isobutylnitrit	(CH ₃) ₂ CH·CH ₂ ·ONO	22,1	0,87	1,3715
42	Essigsäureäthylester	CH ₃ ·CO ₂ ·C ₂ H ₅	19,2	0,901	1,3728
43	Isobutyraldehyd	(CH ₃) ₂ CH·CHO	20	0,794	1,3736
44	Isohexan	CH ₃ ·[CH ₂] ₃ ·CH(CH ₃) ₂	20	0,654	1,3735
45	Schwefelwasserstoff	H ₂ S	—	—	1,374
46	2,3-Dimethylbutan	(CH ₃) ₂ CH·CH(CH ₃) ₂	20	0,662	1,3749
47	Cyclobutan (Sdp. 12°)	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	0	0,703	1,3752
48	Hexan	CH ₃ ·[CH ₂] ₄ ·CH ₃	20	0,661	1,3754
49	Penten-(1)	C ₂ H ₅ ·CH ₂ ·CH ₂ ·CH ₂ ·CH ₃	20	0,656	1,3758
50	Fluoressigsäureäthylester	FCH ₂ ·CO ₂ ·C ₂ H ₅	20	1,093	1,3767
51	3-Methylpentan	(C ₂ H ₅) ₂ CH·CH ₂ ·CH ₃	20	0,677	1,3769
52	Isopropylamin	(CH ₃) ₂ CH·NH ₂	15,4	0,694	1,3770
53	Propionsäuremethylester	C ₂ H ₅ ·CO ₂ ·CH ₃	18,9	0,917	1,3770

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
54	Essigsäureisopropylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	0,872	1,3770
55	Ameisensäurepropylester	$\text{HCO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,901	1,3771
56	Isopropylalkohol	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{OH}$	20	0,785	1,3776
57	2-Methyl-buten-(1)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) : \text{CH}_2$	16	0,66	1,378
58	tert. Butylamin	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{NH}_2$	18	0,698	1,3794
59	Äthyl-tert.-butyläther	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_3$	20	0,752	1,3794
60	Methylallyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	—	0,7	1,38
61	Methylbutyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,744	1,38
62	Methyläthylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	15,9	0,81	1,3807
63	Borsäuretriäthylester	$\text{B}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_3$	20	0,88	1,3808
64	Butyronitril	$\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$	24	0,78	1,3816
65	Penten-(2)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	17,2	0,65	1,3817
66	Acetaldehyddiäthylacetal	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$	20	0,831	1,3819
67	Cyanameisensäureäthylester	$\text{NC} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,003	1,3821
68	Hexen-(1)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	20	0,683	1,3821
69	2,4-Dimethylpentan	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH}]_2\text{CH}_2$	20	0,681	1,3827
70	Glyoxal	$\text{OCH} \cdot \text{CHO}$	20	1,14	1,3828
71	Dipropyläther	$(\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2)_2\text{O}$	14,5	0,75	1,3832
72	Propionsäureäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,891	1,3839
73	Isobuttersäuremethylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	20	0,891	1,3840
74	Butyraldehyd	$\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$	20	0,817	1,3843
75	Essigsäurepropylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,886	1,3844
76	Kohlensäurediäthylester	$\text{CO}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$	20	0,975	1,3846
77	Methylcyclobutan	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2$	18	0,69	1,3847
78	Äthylnitrat	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{ONO}_2$	21,5	1,04	1,3848
79	Methylamyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	20	0,754	1,3849
80	Amylnitrit	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{O} \cdot \text{NO}$	20	0,853	1,3851
81	Propylalkohol	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	20	0,804	1,3854
82	2-Methyl-buten-(2)	$(\text{CH}_3)_2\text{C} : \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	19	0,663	1,3855
83	Ameisensäureisobutylester	$\text{HCO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	0,885	1,3857
84	1-Fluor-heptan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CH}_2\text{F}$	20	0,804	1,3861
85	Fluortrichlormethan	CCl_3F	18,5	1,494	1,3865
86	Chlorameisensäuremethylester	$\text{ClCO}_2 \cdot \text{CH}_3$	20	1,223	1,3868
87	tert. Butylchlorid	$(\text{CH}_3)_3\text{CCl}$	17,8	0,843	1,3869
88	Cyanacetylen	$\text{HC} : \text{C} \cdot \text{CN}$	17	1,816	1,3870
89	Diäthylamin	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NH}$	19	0,712	1,3871
90	Isoamylnitrit	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{ONO}$	20,7	0,871	1,3871
91	Dimethylsulfat	$(\text{CH}_3 \cdot \text{O})_2\text{SO}_2$	20	1,33	1,3874
92	Propionsäure	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	19,9	0,992	1,3874
93	Heptan	$\text{CH}_3[\text{CH}_2]_5\text{CH}_3$	20	0,684	1,3876
94	Essigsäure-sec.-butylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,870	1,3877
95	tert. Butylalkohol	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{OH}$	20	0,786	1,3878
96	Methylisopropylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	16	0,805	1,3879
97	Äthylallyläther	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	20	0,765	1,3881
98	Valeraldehyd	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$	20	0,82	1,3882
99	Propylchlorid	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	20	0,890	1,3884
100	2,2,3-Trimethylbutan	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	0,690	1,389
101	Ameisensäurebutylester	$\text{HCO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,89	1,3891
102	Methylpropylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20,2	0,81	1,3895
103	Acetylchlorid	$\text{CH}_3 \cdot \text{COCl}$	20	1,105	1,3898
104	2,2-Difluor-1-brom-äthan	$\text{CHF}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	20	1,8	1,39
105	Buttersäuremethylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	20	1,898	1,39
106	Valeriansäureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,877	1,39
107	Nitroäthan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2$	24,3	1,047	1,3901
108	Propylamin	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	16,6	0,72	1,3901
109	Essigsäureanhydrid	$(\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{O}$	20	1,082	1,3901
110	Diäthylsulfat	$(\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O})_2\text{SO}_2$	20	1,178	1,3902
111	Iso-valeraldehyd	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$	20	0,802	1,3902
112	Iso-buttersäureäthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,871	1,3903
113	Essigsäureisobutylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	18,8	0,870	1,3907
114	Oxalsäuredimethylester (Smp. 54°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	56,6	1,14	1,3915
115	Valeronitril	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CN}$	18	0,801	1,3917

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
116	Orthoameisensäureäthylester	$\text{HC}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	18,8	0,897	1,3922
117	sec. Butylalkohol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	22	0,806	1,3924
118	Triäthylmethan	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{CH}$	20	0,698	1,393
119	Iso-buttersäure	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	20	0,949	1,3930
120	Buttersäureäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	18	0,88	1,3930
121	Trimethyllessigsäure (Smp. 35,5°)	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	36,5	0,91	1,3931
122	Diäcetyl	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	18,5	0,981	1,3933
123	Propionsäurepropylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,883	1,3933
124	Nitromethan	$\text{CH}_3 \cdot \text{NO}_2$	20	1,139	1,3935
125	2,5-Dimethylhexan	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2]_2$	25	0,7	1,3935
126	Orthokohlensäuretetra- äthylester	$\text{C}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4$	18,5	0,919	1,3935
127	Diäthylketon	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CO}$	16,6	0,82	1,3939
128	sec. Butylamin	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	20	0,724	1,394
129	Essigsäure-tert.-butylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_3$	20	0,896	1,3947
130	1-Fluor-octan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}_2\text{F}$	20	0,803	1,3947
131	Essigsäurebutylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,881	1,3951
132	Propionsäure-sec.-butylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,866	1,3952
133	sec. Butylchlorid	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_3$	25,2	0,87	1,3953
134	Chlorameisensäureäthylester	$\text{ClCO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,138	1,3955
135	Methylisobutylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	0,800	1,3959
136	Isobuttersäurepropylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,87	1,3959
137	Äthylacetylen (Sdp. 8,6°) [Butin-(1)]	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{CH}$	—	0,7	1,3962
138	Buten-(1)	C_4H_7	20	—	1,3962
139	Isobutylalkohol	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	17,5	0,805	1,3968
140	Salpetersäure	HNO_3	16,4	—	1,397
141	Isovaleriansäure- isopropylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20(?)	0,85	1,397
142	Iso-butylchlorid	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	17,8	0,879	1,3970
143	Propylnitrat	$\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{NO}_2$	20	1,058	1,3972
144	2-Methyl-butanol-(3)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	20	0,818	1,3973
145	Chlordimethyläther	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	20	1,070	1,3974
146	Isovaleriansäureäthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	18,4	0,87	1,3974
147	Propionsäureisobutylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	0,869	1,3975
148	Ameisensäureisooamylester	$\text{HCO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	0,871	1,3977
149	4-Methyl-heptan	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	25	0,7	1,3978
150	Buttersäure	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	20	0,964	1,3979
151	Iso-Octan	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CH}_3$	20	0,70	1,3981
152	2,4-Dimethylhexan	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot (\text{CH}_3)_2$	25	0,7	1,3986
153	Iso-butylamin	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	17	0,74	1,3988
154	Octan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}_3$	17,6	0,71	1,3988
155	Äthylpropylketon	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	22	0,813	1,3990
156	Butylalkohol	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	20	0,810	1,3991
157	Dibutyläther	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O}$	20	0,769	1,3992
158	3-Äthylhexan	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	25	0,7	1,3993
159	2-Methyl-3-äthyl-pentan	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	25	0,7	1,3996
160	Acrolein	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CHO}$	20	0,841	1,3998
161	Isobuttersäure- isobutylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	0,87	1,3999
162	Glykoläthylidenäther	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \begin{matrix} \diagup \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{matrix}$	20	0,981	1,40
163	Germaniumtetraäthyl	$\text{Ge}(\text{C}_2\text{H}_5)_4$	20	1,198	1,400
164	Acetoncyanhydrin	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\text{CN}$	19	0,932	1,400
165	Methyl-sec.-butylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	18	0,815	1,4002
166	1-Nitropropan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2$	24,3	1,002	1,4003
167	Triäthylamin	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{N}$	20	0,728	1,4003
168	Pentin-(2)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3$	20	0,687	1,4004
169	Buttersäurepropylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,87	1,4005
170	Essigsäure-[2,4- dimethylbutylester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	0,858	1,4008
171	Isobutyl-d- amyläther	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_4\text{H}_9$	20,2	0,77	1,4008
172	Butylamin	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	20	0,740	1,401

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^{20}	n_D^{25}
173	3-Methyl-penten-(2)	$C_4H_9 \cdot C(CH_3) \cdot CH \cdot CH_3$	20	0,693	1,401
174	Hexadien-(1,5)	$(CH_2 \cdot CH \cdot CH_2)_2$	20	0,688	1,4010
175	Essigsäure-l-amylester	$CH_3 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot (CH_2)_4 \cdot C_2H_5$	20	0,88	1,4012
176	Essigsäureamylester	$CH_3 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot (CH_2)_4 \cdot CH_3$	20	0,879	1,4012
177	2-Methyl-penten-(2)	$(CH_3)_2C \cdot CH \cdot C_2H_5$	16	0,69	1,4013
178	Pentandion-(2,3) (Methyläthylglykoxal)	$CH_3 \cdot CO \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH_3$	19	0,957	1,4014
179	Essigsäureisoamylester	$CH_3 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot (CH_2)_3$	18,1	0,87	1,4014
180	2,4-Dimethyl-heptan	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CH \cdot (CH_2)_3 \cdot C_2H_5$	25	0,71	1,4014
181	Butylchlorid	$C_4H_9 \cdot CH_2 \cdot Cl$	20	0,884	1,4015
182	2,4-Dimethyl-penten-(2)	$(CH_3)_2C \cdot CH \cdot CH(CH_3)_2$	22	0,696	1,4017
183	Methylbutylamin	$CH_3 \cdot NH \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3$	18,1	0,736	1,4018
184	Hexylnitrit	$CH_3 \cdot [CH_2]_5 \cdot CH_2 \cdot ONO$	20	0,885	1,4018
185	3-Methylheptan	$C_2H_5 \cdot CH(CH_3) \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3$	25	0,69	1,402
186	2,5-Dimethyl-heptan	$(CH_3)_2CH[CH_2]_2 \cdot CH(CH_3) \cdot C_2H_5$	25	0,71	1,4020
187	Nonan	$CH_3 \cdot [CH_2]_7 \cdot CH_3$	25	0,71	1,4025
188	4-Methyl-octan	$CH_3[CH_2]_3 \cdot C(CH_3) \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3$	25	0,72	1,4027
189	Äthylenglykol- monomethyläther	$CH_2 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	20	0,964	1,4028
190	Isobutylnitrat	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot ONO_2$	20	1,015	1,4028
191	2,6-Dimethyl-heptan	$[(CH_3)_2CH \cdot CH_2]_2 \cdot CH_2$	20(?)	0,712	1,4028
192	Glykoläthylätheracetat	$C_2H_5 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot O \cdot C \cdot CH_3$	20	0,973	1,4030
193	Buttersäureisobutylester	$C_4H_9 \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	18,4	0,862	1,4030
194	Chloramelsäurepropylester	$ClCO_2 \cdot CH_2 \cdot C_2H_5$	20	1,090	1,4035
195	Acetiminäthyläther	$CH_3 \cdot C(NH) \cdot O \cdot C_2H_5$	18,8	0,873	1,4035
196	Propionsäureanhydrid	$(C_2H_5 \cdot CO)_2O$	20	1,012	1,4038
197	3,4-Dimethyl-hexan	$[CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)]_2$	25	0,72	1,4038
198	Cyclopentan	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$	20,5	0,750	1,4039
199	Äthylpropargyläther	$CH \cdot C \cdot CH_2 \cdot O \cdot C_2H_5$	20	0,833	1,4039
200	Isovaleriansäure- propylester	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot C_2H_5$	17,8	0,87	1,4041
201	Isovaleriansäure	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	20	0,93	1,4043
202	Essigsäureallylester	$CH_3 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot CH_2$	20	0,928	1,4045
203	Dipropylamin	$(C_2H_5 \cdot CH_2)_2 \cdot NH$	19,5	0,739	1,4046
204	Isocapronitril	$(CH_3)_2CH \cdot [CH_2]_3 \cdot CN$	22,2	0,80	1,4048
205	Paraldehyd	$(C_2H_4O)_2$	20	0,994	1,4049
206	Buttersäurebutylester	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_2H_5$	20	0,872	1,4049
207	Propionylchlorid	$C_2H_5 \cdot COCl$	20	1,065	1,4051
208	α -Methylbuttersäure	$C_2H_5 \cdot CH(CH_3) \cdot CO_2H$	20	0,941	1,4051
209	Pentanol-(2)	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_2$	20	0,809	1,4053
210	Isovaleriansäure- isobutylester	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	20	0,854	1,4057
211	Milchsäurenitril	$CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CN$	18,4	0,992	1,4058
212	tert. Amylalkohol	$(CH_3)_2C(OH) \cdot C_2H_5$	20	0,809	1,406
213	2-Chlorpentan	$CH_3 \cdot [CH_2]_3 \cdot CHCl \cdot CH_3$	19,5	0,870	1,4062
214	Propionsäureisoamylester	$C_2H_5 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	20	0,870	1,4065
215	Phosphorsäuretriäthylester (Triäthylphosphat)	$(C_2H_5 \cdot O)_3PO$	17,1	1,07	1,4067
216	tert. Amylchlorid	$(CH_3)_2CCl \cdot C_2H_5$	18	0,869	1,407
217	Valeriansäure-sec.- butylester	$CH_3 \cdot [CH_2]_3 \cdot CO_2 \cdot CH(CH_3) \cdot C_2H_5$	20	0,860	1,4070
218	Dipropylketon	$(C_2H_5 \cdot CH_2)_2CO$	22	0,82	1,4073
219	α, α -Dimethylhydrazin	$(CH_3)_2N \cdot N \cdot NH_2$	22,3	0,791	1,4075
220	2,3-Dimethylhexan	$(CH_3)_2CH \cdot CH(CH_3) \cdot CH_2 \cdot C_2H_5$	25	0,7	1,4075
221	Isobuttersäureamylester	$(CH_3)_2CH \cdot CO_2 \cdot C_4H_9$	20	0,859	1,4076
222	Allylcyanid	$CH_2 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CN$	16	0,837	1,4079
223	Isobutyrylchlorid	$(CH_3)_2CH \cdot COCl$	20	1,017	1,4079
224	Propylacetylen	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot C \equiv CH$	18	0,70	1,4079
225	2-Methyl-nonan	$(CH_3)_2CH \cdot [CH_2]_6 \cdot CH_3$	20	0,72	1,408
226	Diisoamyläther	$[(CH_3)_2CH \cdot CH_2]_2O$	20	0,78	1,408
227	Äthylenglykolmono- äthyläther	$HO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot O \cdot C_2H_5$	20	0,930	1,4080
228	Diäthylphosphit	$(C_2H_5 \cdot O)_2POH$	22	1,074	1,4082

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
229	Brenztraubensäureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	15,6	1,060	1,4083
230	Methylamylketon	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	20	0,817	1,4083
231	Isoamylalkohol	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	15	0,813	1,4085
232	Capronitril	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CN}$	14,3	0,80	1,4085
233	Borsäuretriisobutylester	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O}]_3\text{B}$	20	0,858	1,4086
234	2-Methyl-pentanol-(4)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	0,806	1,4087
235	Valeriansäure	$\text{C}_5\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	19,1	0,94	1,409
236	Citronensäuretributylester	$\text{C}_4\text{H}_9\text{O}_2(\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_3$	20	1,04	1,4091
237	2, 7-Dimethyl-octan	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2]_2$	18,1	0,72	1,4092
238	2, 2-Dichlor-propan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CCl}_2 \cdot \text{CH}_3$	20	1,093	1,4093
239	Diisobutylamin	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2]_2\text{NH}$	19,6	0,747	1,4093
240	2-Methyl-butadien-(2, 3)	$(\text{CH}_3)_2\text{C} = \text{C} \cdot \text{CH}_2$	20	0,683	1,4094
241	Isoamylamin	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{NH}_2$	17,9	0,751	1,4096
242	Dibutylamin	$(\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2)_2\text{NH}$	20	0,76	1,4097
243	Schwefeldioxyd	SO_2	20	—	1,4100
244	Chlorameisensäurebutylester	$\text{ClCO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,078	1,41
245	Amylalkohol	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	20	0,817	1,4101
246	Methylcyclopentan	C_5H_9	20	0,749	1,4101
247	Oxalsäurediäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,079	1,4101
248	Propioniminoäthyläther	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{NH}) \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	16,9	0,871	1,4103
249	Essigsäure- [2-äthylbutylester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	20	0,879	1,4103
250	Dimethylmalonsäure- diäthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	24,1	0,995	1,4105
251	Decan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CH}_3$	14,9	0,73	1,4108
252	Buttersäure-d- amylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,87	1,4110
253	Methyl- $[\beta$ -chloräthyläther]	$\text{CH}_3 \cdot \text{OCH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	20	1,046	1,4111
254	Isoamylchlorid	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	18	0,800	1,4112
255	β -Chlor-diäthyläther	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	20	0,989	1,4113
256	3-Methyl-hexen-(2)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,718	1,4114
257	Önanthensäuremethylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_9 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	20	0,88	1,4114
258	5-Methyl-nonan	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	20	0,732	1,4116
259	Glykolsäurenitril	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$	19	1,104	1,4117
260	Essigsäurechloräthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}$	20	1,112	1,4118
261	Amylchlorid	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	20	0,878	1,4119
262	3-Äthyl-penten-(2)	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	20	0,72	1,412
263	Diisobutylketon	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2]_2\text{CO}$	21	0,805	1,412
264	Butyrylchlorid	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COCl}$	20	1,028	1,4121
265	2, 3-Dimethyl-buten-(2)	$(\text{CH}_3)_2\text{C} = \text{C}(\text{CH}_3)_2$	20	0,709	1,4121
266	Isoamylnitrat	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{O} \cdot \text{NO}_2$	21,7	0,996	1,4122
267	α, α -Dimethoxy-propion- säuremethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OCH}_3)_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	17,6	1,068	1,4122
268	Pentanol-(3)	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CH} \cdot \text{OH}$	14,7	0,808	1,4124
269	Carbamidsäuremethylester (Smp. 54°)	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	55,6	1,136	1,4125
270	Milchsäureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH})\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,013	1,4125
271	Önanthaldehyd	$\text{CH}_3[\text{CH}_2]_9 \cdot \text{CHO}$	19,9	0,817	1,4125
272	Diäthylcyanamid	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{N} \cdot \text{CN}$	48	0,8	1,4126
273	3-Methyl-nonan	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CH}_3$	20	0,735	1,4126
274	Propylpropylenamin	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	17,5	0,760	1,4127
275	Triamylamin	$(\text{C}_5\text{H}_{11})_3\text{N}$	22	0,845	1,4128
276	Borsäuretriisobutylester	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O}]_3\text{B}$	22	0,845	1,4128
277	Isovalerian- säureisobutylester	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	18,7	0,86	1,4130
278	Triäthylphosphit	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{P}$	10	0,97	1,4131
279	Dimethylmalonsäure- dimethylester	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3)_2$	24,2	1,056	1,4131
280	Methylmalonsäure- diäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	20	1,018	1,4131
281	Hexylalkohol	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	20	0,820	1,4133
282	Octen-(1)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	18	0,721	1,4133
283	Allylalkohol	$\text{CH}_2 = \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	20	0,854	1,4135
284	d-Hexanol-(2)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	20	0,814	1,4135
285	Äthylisopropylcarbinol	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,824	1,4135
286	2, 6-Dimethyloctan	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	15	0,74	1,4135
287	Diäthylketen	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{C} = \text{CO}$	14,9	0,834	1,4136

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
288	Heptan-(1)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{C} : \text{CH}$	12,6	0,738	1,4136
289	Wasserstoffperoxyd	$\text{H}_2\text{O}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	22	—	1,414
290	Ameisensäure- [d-octyl-(2)-ester]	$\text{HCO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}_3$	20	0,87	1,414
291	Tripropylmethan	$(\text{C}_3\text{H}_7)_3\text{CH}$	20	0,73	1,414
292	Malonsäuredimethylester	$\text{CH}_3(\text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3)_2$	20	1,154	1,4140
293	2,3-Dimethyl-butanol-(2)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{OH}$	20	0,821	1,4140
294	Äthylpropylcarbinol	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,818	1,4141
295	2-Chlor-hexan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_3$	21	0,869	1,4142
296	2-Methyl-pentanol-(5)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	20	0,816	1,4142
297	Malonsäurediäthylester	$\text{CH}_3(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	20	1,055	1,4143
298	Urethan (Smp. 49°)	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	52	0,9	1,4144
299	Önanthsäureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	15	0,88	1,4144
300	1,1,2-Trifluor- 1,2-dibromäthan	$\text{CBrF}_2 \cdot \text{CHBrF}$	14	2,254	1,4145
301	Capronsäure	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	19,6	0,921	1,4145
302	Valeriansäureamylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CH}_3$	20	0,87	1,4145
303	Malonsäuredinitril (Smp. 30°)	$\text{CH}_2(\text{CN})_2$	34,2	1,049	1,4146
304	Buten-(1)-ol-(3)	$\text{CH}_2 : \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	17,5	0,838	1,4146
305	Methyl-tert.-butyl-carbinol	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$	20	0,82	1,4146
306	Isovaleriansäureanhydrid	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}]_2\text{O}$	26	0,93	1,4147
307	Acetoxyceton	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	20	1,075	1,4150
308	Isocapronsäure	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	20	0,925	1,4150
309	α , α -Diäthoxypropion- säureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	17,1	0,979	1,4151
310	Äthylhydroxylamin (Smp. 59°)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{OH}$	63,9	0,9	1,4152
311	Essigsäureheptylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}_3$	20	0,87	1,4153
312	Allylchlorid	$\text{CH}_2 : \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	20	0,938	1,4154
313	Isopren	$\text{CH}_2 : \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) : \text{CH}_2$	20	0,681	1,4154
314	Crotonsäurenitril	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CN}$	20	0,822	1,4156
315	Milchsäuremethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	16	1,08	1,4156
316	Isovaleriansäurechlorid	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COCl}$	20	0,989	1,4156
317	Äthylamylketon	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	20	0,8	1,4156
318	4-Äthyl-heptan	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}(\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3)_2$	20	0,741	1,4156
319	Undecan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CH}_3$	20(?)	0,741	1,4158
320	2-Methyl-hexanol-(2)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	20(?)	0,816	1,4159
321	2-Äthyl-hexanol-(1)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CHO}$	20	0,823	1,4160
322	Methylhexylketon	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	20	0,819	1,4161
323	α -Methylacetessigsäure- methylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	23,8	1,031	1,4163
324	β -Methylhydroxylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{OH}$	20	1,000	1,4164
325	2,2,3-Trimethylpentan	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	25	0,712	1,4164
326	Bernsteinsäuredinitril (Smp. 55°)	$\text{NC} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$	63,1	0,985	1,4165
327	1,1-Dichloräthan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHCl}_2$	20	1,175	1,4166
328	Dipropylcarbinol [Heptanol-(4)]	$(\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2)_2\text{CH} \cdot \text{OH}$	20	0,820	1,4166
329	Methoxyessigsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	20	1,177	1,4168
330	2-Methyl-hepten-(2)	$(\text{CH}_3)_2\text{C} : \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	20	0,725	1,4169
331	Diisopropylketon	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH}]_2\text{CO}$	20(?)	0,806	1,417
332	Dimethylundecylcarbinol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{C}_{11}\text{H}_{23}$	81,8	—	1,417
333	Kohlensäure- diäthylester-imid	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{O}_2\text{C} : \text{NH}$	18,2	0,964	1,4170
334	4-Methyl-hepten-(3)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	25	0,741	1,4171
335	2,4-Dimethylpentanol-(2)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	0,82	1,4172
336	Carbamidsäure- isoamylester (Smp. 64°)	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	70,6	0,944	1,4175
337	Palmitinsäuremethylester (Smp. 30°)	$\text{C}_{16}\text{H}_{33} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	80,7	—	1,4175
338	Tripropylamin	$(\text{C}_3\text{H}_7)_3\text{N}$	19,4	0,757	1,4176
339	2-Methyl-pentanol-(1)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	20	0,829	1,4178
340	Cyanessigsäureäthylester	$\text{NC} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20,5	1,062	1,4179
341	Diäthyllessigsäure	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	10,2	0,933	1,4179
342	Äthylmalonsäurediäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	14,8	1,01	1,4180
343	4-Nitro-2-methylbutan	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2$	20,6	0,960	1,4181

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	$t^{\circ}\text{C}$	$n_D^{t_1}$	$n_D^{t_2}$
344	Glykoldiacetat	$(\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2)_2$	15	1,108	1,4183
345	Dimethylacetessigsäure- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	18,8	0,98	1,4183
346	α -Chlor-propionsäureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,087	1,4185
347	Mesoxalsäurediäthylester	$\text{OC}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	15,6	1,136	1,4187
348	Glutarsäure (Smp. 97,5°)	$\text{HO}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	106,4	1,192	1,4188
349	Methyläthylmalon- säurediäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	18,2	0,99	1,4190
350	Äthylenglykoldiäthyläther	$\text{C}_2\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	20	0,900	1,4191
351	Allylamin	$\text{CH}_2=\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	21,8	0,761	1,4194
352	Acetoin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	15	1,002	1,4194
353	Äthoxyessigsäure	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	20	1,102	1,4194
354	1-Chlor-hexan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	20	0,876	1,4194
355	Önanthaldoxim	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CN}$	20	0,81	1,4195
356	Äthylsulfonsäureäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{SO}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,145	1,4196
357	Acetessigsäuremethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	20	1,076	1,4196
358	3-Methyl-pentanol-(3)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)(\text{OH}) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,824	1,4196
359	dl-Brenzweinsäuremethyl- äthyl-ester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{C}_2\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	21,9	1,029	1,4196
360	1-Acetoxy-propanol-(2)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	20	1,055	1,4197
361	Diäthylsulfid	$(\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O})_2\text{SO}$	11	1,08	1,4198
362	Acetessigsäureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,025	1,4198
363	Bernsteinsäure- dimethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	20	1,121	1,4198
364	Brenzweinsäure- diäthylester	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	19,1	1,012	1,4198
365	Acetonoxim (Smp. 60°)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{NOH}$	75	—	1,42
366	Propionsäureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{O}) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	15	0,968	1,42
367	Valeriansäurechlorid	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{COCl}$	20	1,01	1,42
368	Heptylamin	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	26,5	0,77	1,42
369	Sebacinsäure (Smp. 134°)	$\text{HO}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	133	—	1,42
370	Oxalsäurediäthylester	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O}_2\text{C}]_2$	11	0,968	1,42
371	Methyleurethan	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	18,9	1,009	1,4200
372	Isocaproniminoäthyläther	$\text{C}_5\text{H}_{11}\text{C}(\text{NH})\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	17,9	0,858	1,4200
373	Bernsteinsäure- diäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,040	1,4201
374	2-Methyl- heptanol-(5)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,808	1,4201
375	2-Methyl- heptanol-(4)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,821	1,4203
376	Brenzweinsäure- dimethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	19,6	1,069	1,4204
377	2-Methyl- heptanol-(3)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	20	0,825	1,4204
378	Essigsäureoctylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CH}_3$	20	0,88	1,4204
379	Essigsäure- [2-äthyl-hexylester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	20	0,871	1,4204
380	Essigsäurepropargylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}:\text{CH}$	20	1,005	1,4205
381	3-Methyl-pentanol-(2)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH} \cdot (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	18	0,831	1,4205
382	Heptanol-(3)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,823	1,4206
383	Methylacetessigsäure- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	17,8	1,02	1,4207
384	Cyclopenten	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH} \\ \quad \diagup \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH}$	14	0,775	1,4208
385	2-Äthyl-butanol-(1)	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	20	0,831	1,4208
386	Octin-(1)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{C}:\text{CH}$	12,5	0,753	1,4208
387	α, β -Dimethylhydrazin	$\text{CH}_3 \cdot \text{HN} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3$	20	0,827	1,4209
388	Isoamyllessigsäure	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	19	0,912	1,4209
389	Heptanol-(2)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	20	0,819	1,4209
390	2,5-Dimethylhexanol-(2)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{OH}$	20(?)	0,823	1,4209
391	Dodecan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CH}_3$	20	0,751	1,4209
392	Önanthaldoxim (Smp. 58°)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CH}:\text{NOH}$	83,9	0,833	1,421
393	α, α -Dimethyl- bernsteinsäure- diäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,993	1,421

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	e ₄ ^t	n _D ^t
394	Dimethylbernsteinsäure- diäthylester	[(C ₂ H ₅ · O ₂ C · CH(CH ₃)) ₂]	20	0,995	1,421
395	Ameisensäure- [d-nonyl-(3)-ester]	HCO ₂ · CH(C ₈ H ₅) · [CH ₂] ₈ · CH ₃	20	0,869	1,421
396	Allylacetat	CH ₂ : CH · CH ₂ · CH ₂ · CO · CH ₃	15,4	0,848	1,4213
397	2-Methyl- hexanol-(3)	(CH ₃) ₂ CH · CH(OH) · CH ₂ · C ₂ H ₅	20	0,82	1,4215
398	Furan	$\begin{array}{c} \text{CH} \quad \text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \end{array}$	20	0,937	1,4216
399	Chloressigsäureäthylester	ClCH ₂ · CO ₂ · C ₂ H ₅	20	1,159	1,4216
400	Önanssäure	CH ₃ · CO · (CH ₂) ₈ · CO ₂ H	19,8	0,918	1,4216
401	α, α-Dimethylacetessigsäure- methylester	CH ₃ · CO · C(CH ₃) ₂ · CO ₂ · CH ₃	16,8	1,012	1,4217
402	Caprylaldehyd	CH ₃ · [CH ₂] ₆ · CHO	20	0,821	1,4217
403	1-Nitropentat	CH ₃ · [CH ₂] ₃ · CH ₂ · NO ₂	20(?)	0,948	1,4218
404	Methyläthyläther	CH ₃ · O · [CH ₂] ₃ · CH ₃	20	0,797	1,4218
405	Äthylurethan	C ₂ H ₅ · NH · CO · C ₂ H ₅	20	0,981	1,4219
406	2,5-Dimethyl-hexen-(3)- diol-(2,5) (Smp. 69°)	[CH ₂] ₃ C(OH)CH = CH ₂	99,2	0,863	1,422 n _D ¹⁷ ,
407	α, α'-Dimethylglutarsäure- diäthylester	[C ₂ H ₅ · O ₂ C · CH(CH ₃)] ₂ · CH ₂	17	0,9824	1,422
409	Chloressigsäuremethylester	ClCH ₂ · CO ₂ · CH ₃	20	1,236	1,4221
410	Dioxan (1, 4)	$\begin{array}{c} \text{O} \quad \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \quad \text{O} \end{array}$	20	1,033	1,4221
411	Äthyldecyläther	C ₂ H ₅ · O · [CH ₂] ₁₀ · CH ₃	20	0,794	1,4223
412	Acrylsäure	CH ₂ : CH · CO ₂ H	20	1,051	1,4224
413	2-Methyl-hexanol-(1)	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CH(CH ₃) · CH ₂ · OH	20	0,82	1,4226
414	2,4-Dimethyl-pentanol-(3)	[CH ₂] ₂ CH(CH ₃)CH · CH ₂ · OH	20	0,829	1,4226
415	α-Äthylacet- essigsäureäthylester	CH ₃ · CO · CH(C ₂ H ₅) · CO ₂ · C ₂ H ₅	18,7	0,99	1,4226
416	5-Propyl-nonan	(CH ₃ · [CH ₂] ₄) · CH · CH ₂ · C ₂ H ₅	20	0,756	1,4228
417	Oxalsäuredibutylester	(CH ₃ · [CH ₂] ₃ · O ₂ C) ₂	20	1,0	1,4229
418	Diisoamylamin	[(CH ₃ · CH · CH ₂ · CH ₂) · NH]	21,1	0,767	1,4229
419	Äthylidenpropionsäurenitril	CH ₃ · CH : CH · CH ₂ · CN	20	0,841	1,423
420	3-Methyl-hexanol-(3)	C ₂ H ₅ · CH ₂ · C(OH)(CH ₃) · C ₂ H ₅	20	0,82	1,423
421	2,5-Dimethyl-hexen-(3)-diol- (2,5) (cis, Smp. 76°)	[(CH ₃) ₂ C(OH) · CH =] ₂	98,9	0,869	1,423
422	2,6-Dimethyl-heptanol-(4)	[(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CH ₂ · CH · OH]	21	0,81	1,423
423	α, α'-Dimethylbernsteinsäure- diäthylester	[C ₂ H ₅ · O ₂ C · CH(CH ₃) · O]	20	0,996	1,423
424	α, α'-Dimethylglutarsäure- diäthylester*)	[C ₂ H ₅ · O ₂ C · CH(CH ₃) ·] ₂ CH ₂	20	0,980	1,423
425	Methylcyclohexan	C ₆ H ₁₁ · CH ₃	20	0,769	1,4230
426	Acetonylacetat	(CH ₃ · CO · CH ₂) ₂	20	0,974	1,4232
427	Octylamin-(2)	CH ₃ · [CH ₂] ₇ · CH(NH ₂) · CH ₃	24,5	0,771	1,4232
428	Ameisensäure- [2-äthyl-hexyl-ester]	HCO ₂ · CH ₂ · CH(C ₂ H ₅) · [CH ₂] ₅ · CH ₃	20	0,88	1,4232
429	Cyan-methyl-malonsäure- diäthylester	CH ₃ · C(CN)(CO ₂ · C ₂ H ₅) ₂	20	1,070	1,4232
430	n-Heptylalkohol	CH ₃ · [CH ₂] ₆ · CH ₂ · OH	22,4	0,817	1,4233
431	2-Nitro-2,4- dimethylpentan	(CH ₃) ₂ · C(NO ₂)CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	30	0,94	1,4235
432	γ-Acetoxy-γ- valerolacton (Smp. 78°)	CH ₃ · CO ₂ · C(CH ₃) · CH ₂ · CH ₂ · CO $\quad \quad$			

*) Siehe auch Nr. 407

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
436	Propionsäure- [2-äthyl-hexylester]	$C_4H_9 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH(C_2H_5) \cdot [CH_2]_4 \cdot CH_3$	20	0,87	1,4238
437	Bernsteinsäure-di-sec.- butylester	$[C_4H_9 \cdot CH(CH_3) \cdot O_2C \cdot CH_2-]_2$	25,3	0,97	1,4238
438	Äthylbromid	C_2H_5Br	20	1,431	1,4239
439	Buten-(2)-ol-(1)	$CH_3 \cdot CH : CH \cdot CH_2 \cdot OH$	20	0,854	1,4240
440	Penten-(1)-ol-(3)	$CH_3 \cdot CH : CH(OH) \cdot C_2H_5$	20	0,837	1,4240
441	Glutarsäurediäthylester	$CH_3(CH_2)_3CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,025	1,4241
442	Glycinäthylester	$H_2N \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,028	1,4242
443	Lävulinsäureäthylester	$CH_3 \cdot CO \cdot [CH_2]_3 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	16,2	1,017	1,4242
444	Malonsäure- äthylbutylester	$C_2H_5 \cdot O_2C \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3$	20	0,98	1,4242
445	Pelargonaldehyd	$CH_3 \cdot [CH_2]_7 \cdot CHO$	18,6	0,827	1,4242
446	Önanthaldoxim- methylläther	$CH_3 \cdot [CH_2]_8 \cdot CH : NO \cdot CH_3$	19,4	0,838	1,4243
447	Diäthylenglykol- monoäthylläther	$C_2H_5 \cdot O \cdot [CH_2]_2 \cdot O \cdot [CH_2]_2 \cdot OH$	26	0,98	1,4244
448	Hexahydro-p-xylol	$(CH_2)_6C_2H_4$	20	0,769	1,4244
449	Octanol-(2)	$CH_3 \cdot [CH_2]_5 \cdot CH(OH) \cdot CH_3$	20	0,822	1,4244
450	Tributylphosphat	$(CH_3 \cdot [CH_2]_2 \cdot O)_3PO$	20	0,977	1,4245
451	Crotonsäureäthylester	$CH_3 \cdot CH : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	0,919	1,4246
452	Isocrotonsäureäthylester	$CH_3 \cdot CH : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	0,925	1,4246
453	β -Chlorbuttersäure- äthylester	$CH_3 \cdot CHCl \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,052	1,4246
454	Siliciumtetraäthyl	$(C_2H_5)_4Si$	25,1	0,76	1,4246
455	Essigsäure- [β -chloräthylester]	$CH_3 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2Cl$	20	1,17	1,4247
456	Malonsäure- äthylisobutylester	$C_2H_5 \cdot O_2C \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	20	0,97	1,4248
457	Propyl-n-decyläther	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot O \cdot [CH_2]_8 \cdot CH_3$	20	0,797	1,4249
458	Methylallylcarbinol [Penten-(1)-ol-(4)]	$CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot CH : CH_2$	20	0,834	1,425
459	Hexahydro-m-xylol	$(CH_2)_6C_2H_4$	20,8	0,770	1,4250
460	1-Methyl-3-isopropyl- cyclopentan	$CH_3 \cdot \begin{matrix} CH_2 \cdot CH \cdot CH(CH_3)_2 \\ \\ CH_2 \cdot CH \cdot CH_2 \end{matrix}$	19	0,773	1,4250
461	Isopropylbromid	$(CH_3)_2CHBr$	20	1,310	1,4251
462	Diäthylmalonsäure- diäthylester	$(C_2H_5)_2C(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	16,6	0,99	1,4252
463	Triisobutylamin	$[(CH_3)_2CH \cdot CH_2]_3N$	17,3	0,771	1,4252
464	Diäthylmalonsäure- dimethylester	$(C_2H_5)_2C(CO_2 \cdot CH_3)_2$	24,5	1,031	1,4253
465	β -Chlor-propionsäure- äthylester	$ClCH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,109	1,4254
466	2-Methyl-hexanol-(6)	$(CH_3)_2CH \cdot [CH_2]_4 \cdot CH_2 \cdot OH$	20(?)	0,82	1,4254
467	Octanol-(2)	$CH_3 \cdot [CH_2]_5 \cdot CH(OH) \cdot CH_3$	20	0,822	1,4256
468	Acetaldoxim	$CH_3 \cdot CH : NOH$	20,4	0,965	1,4257
469	Vinyllessigsäure	$CH_2 : CH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	15	1,013	1,4257
470	Lävulinlaldehyd	$CH_3 \cdot CO \cdot [CH_2]_3 \cdot CHO$	21,5	1,02	1,4257
471	Isoamyl- isoamylidenamin	$(CH_3)_2CH[CH_2]_2 \cdot N : CH \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	18,9	0,772	1,4258
472	N-Methyl-N-butyl- hydrazin	$CH_3 \cdot (CH_2)_3 \cdot [CH_2]_3N \cdot NH_2$	21,3	0,804	1,4259
473	Malonsäurepropyl- isopropylester	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot O_2C \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot CH(CH_3)_2$	20	0,98	1,4259
474	Methyläthylacet- essigsäureäthylester	$CH_3 \cdot CO \cdot C(CH_3)(C_2H_5) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	17,7	0,973	1,426
475	Succindialdehyd	$OHC \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CHO$	18	1,069	1,4262
476	Dimethylacetylaceton	$CH_3 \cdot COC(CH_3)_2 \cdot CO \cdot CH_3$	27,8	0,950	1,4262
477	Pentakosan (Smp. 55°)	$C_{25}H_{52}$	80	0,8	1,4262
478	sec. Butylcarbamid- säuremethylester	$C_2H_5 \cdot CH(CH_3) \cdot NH \cdot CO_2 \cdot CH_3$	24,9	0,965	1,4263
479	Cyanmalonsäurediäthylester	$NC \cdot CH(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	20	1,093	1,4263
480	Diäthylenglykolmono- methylläther	$CH_3O \cdot [CH_2]_2 \cdot O \cdot [CH_2]_2 \cdot OH$	27	1,03	1,4264

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
481	Cyclohexan	C_6H_{12}	19,5	0,779	1,4266
482	Buttersäure- [2-äthylhexylester]	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH(C_2H_5) \cdot [CH_2]_8 \cdot CH_3$	20	0,87	1,4266
483	sec. Butylcarbamid- säureäthylester	$C_4H_9 \cdot CH(CH_3) \cdot NH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	26	0,940	1,4267
484	Cyanäthyl-malon-säure- diäthylester	$C_2H_5 \cdot C(CN)(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	20	1,052	1,4267
485	Laurinsäure (Smp. 48°)	$CH_3 \cdot [CH_2]_{10} \cdot CO_2H$	60	0,8	1,4267
486	Caprylsäure	$CH_3 \cdot [CH_2]_6 \cdot CO_2H$	21	0,91	1,4268
488	Trimethyl- bernsteinsäurediäthylester	$(CH_3)_3C \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$ $CH_3 \cdot CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	0,993	1,427
489	α -Oxymethylenpropionsäure- äthylester	$HO \cdot CH : C(CH_3) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,024	1,4270
490	Dimethylfurazan	$CH_3 \cdot C \equiv C \cdot CH_3$ $N \cdot O \cdot N$	18,9	1,050	1,4271
491	Malonsäuremonoäthylester	$C_2H_5 \cdot O_2C \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot H$	20	1,176	1,4271
492	Hydracrylsäureäthylester	$HO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	23	1,07	1,4271
493	2-Methyl-5- äthylhepten-(5)	$(CH_3)_2CH[CH_2]_2 \cdot C(C_2H_5) : CH \cdot CH_3$	20(?)	0,75	1,4271
494	Ameisensäure-decylester	$HCO_2 \cdot CH_2 \cdot [CH_2]_8 \cdot CH_3$	20	0,873	1,4271
495	Caprinaldehyd	$CH_3 \cdot [CH_2]_8 \cdot CHO$	22	0,82	1,4273
496	Essigsäuredecylester	$CH_3 \cdot CO_2 \cdot [CH_2]_8 \cdot CH_3$	20	—	1,4273
497	3-Methyl- heptanol-(3)	$C_4H_9 \cdot C(OH)(CH_3) \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3$	19	0,827	1,4274
498	Isobutylcarbamidsäure- methylester	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CO_2 \cdot CH_3$	21,6	0,965	1,4275
499	Methantricarbonsäure- triäthylester	$HC(CO_2 \cdot C_2H_5)_3$	16,2	1,108	1,4275
500	Malonsäure- äthylisoamylester	$C_2H_5 \cdot O_2C \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	20	0,95	1,4275
501	Butylcarbamidsäureäthylester	$CH_3 \cdot [CH_2]_3 \cdot NH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	25,6	0,943	1,4278
502	Butyldecyläther	$C_4H_9 \cdot O \cdot C_{10}H_{21}$	20	0,801	1,4278
503	Capronaldehyd	$CH_3 \cdot [CH_2]_6 \cdot CHO$	20	0,834	1,4279
504	Methylheptylketon	$CH_3 \cdot [CH_2]_6 \cdot CO \cdot CH_3$	20(?)	0,832	1,4279
505	Isoxazol	$HC \equiv CH$ $HC \cdot O \cdot N$	20	1,078	1,428
506	tert. Butylbromid	$(CH_3)_3CBr$	20,5	1,211	1,428
507	Dimethylhexadecyläthylen	$(CH_3)_2C : CHC_{14}H_{29}$	79,1	—	1,428
508	α -Äthyl-crotonsäure- äthylester	$CH_3 \cdot CH : C(C_2H_5) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	0,899	1,428
509	Adipinsäurediäthylester	$(C_2H_5 \cdot O_2C \cdot CH_2 \cdot CH_2)_2$	20	1,009	1,4281
510	Penten-(2)-ol-(4)	$CH_3 \cdot CH : CH \cdot CH(OH) \cdot CH_3$	18	0,839	1,4282
511	Lauron (Smp. 69°)	$(CH_3 \cdot [CH_2]_{10})_2CO$	79,5	0,8	1,4283
512	Malonsäureäthyl- sec.-butylester	$C_4H_9 \cdot O_2C \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot CH(CH_3) \cdot C_2H_5$	20	0,99	1,4284
513	Undecen-(1)	$CH_3 \cdot [CH_2]_8 \cdot CH : CH_2$	20	0,763	1,4284
514	Adipinsäuredimethylester	$(CH_3 \cdot O_2C \cdot CH_2 \cdot CH_2)_2$	20	1,063	1,4286
515	2,4-Dimethyl- hexanol-(4)	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot C(OH)(CH_3) \cdot C_2H_5$	18	0,83	1,4286
516	Propionaldoxim	$C_2H_5 \cdot CH : NOH$	20	0,926	1,4287
517	Isobutylcarbamid- säureäthylester	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	0,943	1,4288
518	Butylcarbamid- säuremethylester	$CH_3[CH_2]_3 \cdot NH \cdot CO_2 \cdot CH_3$	23,3	0,969	1,4289
519	Diäthylenglykol butyläther	$CH_3 \cdot [CH_2]_3 \cdot O \cdot [CH_2]_4 \cdot O \cdot [CH_2]_3 \cdot OH$	27	0,95	1,4290
520	Schwefelsäure	H_2SO_4	20	1,834	1,4290

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
521	Cyanpropyl-malon- säurediäthylester	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot C(CN)(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	20	1,033	1,4291
522	Tributylamin	$(CH_3 \cdot [CH_2]_3)_3N$	20	0,778	1,4291
523	Propionsäuredecylester	$C_2H_5 \cdot CO_2 \cdot [CH_2]_{10} \cdot CH_3$	20	0,864	1,4291
524	Propandiol-(1, 2)	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot OH$	27	1,03	1,4293
525	Malonsäureiso- propylisoamylester	$CH_3 \begin{cases} CO_2 \cdot CH(CH_3)_2 \\ CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2 \end{cases}$	20	0,96	1,4293
526	Dimethylformamid	$HCO \cdot N(CH_3)_2$	22,4	0,948	1,4294
527	Undecansäure (Smp. 29°)	$CH_3 \cdot [CH_2]_{10} \cdot CO_2H$	45,2	—	1,4294
528	Acetol	$CH_3 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot OH$	20	1,082	1,4295
529	Chloressigsäure (Smp. 63°)	$ClCH_2 \cdot CO_2H$	65	1,370	1,4297
530	Palmiton (Smp. 83°) (Dipentadecylketon)	$(CH_3 \cdot [CH_2]_{14})_2CO$	93,5	0,79	1,4297
531	Dipropylcyanamid	$(C_2H_5 \cdot CH_2)_2N \cdot CN$	24,4	0,857	1,4298
532	Trimethyl- acrylsäureäthylester	$(CH_3)_3C : C(CH_3) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	19,3	0,907	1,4299
533	Propionsäureamid	$C_2H_5 \cdot CO \cdot NH_2$	20	1,042	1,43
534	Crotonsäure (Smp. 72°)	$CH_3 \cdot CH : CH \cdot CO_2H$	72	0,96	1,43
535	Dimethylaminoäthylalkohol	$(CH_3)_2N \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	20	0,887	1,43
536	Allylessigsäure [(Penten-(1)-säure-(5))]	$CH_2 : CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	17,7	0,984	1,43
537	Angelicasäure (cis) (Smp. 45°)	$CH_3 \cdot CH : C(CH_3) \cdot CO_2H$	76	0,954	1,43
538	Octylamin	$CH_3 \cdot [CH_2]_7 \cdot NH_2$	26,8	1,777	1,43
539	Azelainsäure (Smp. 107°)	$HO_2C \cdot [CH_2]_8 \cdot CO_2H$	107,3	1,0	1,43
540	Cetylalkohol (Smp. 50°)	$CH_3 \cdot [CH_2]_{22} \cdot CH_2 \cdot OH$	79	0,798	1,43
541	Dotriakontan	$CH_3 \cdot [CH_2]_{39} \cdot CH_3$	79,4	0,775	1,43
542	Isobutylacrylsäurenitril	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CH : CH \cdot CN$	20	0,826	1,430
543	Nonanol-(5)	$(CH_3 \cdot [CH_2]_4)_2CH \cdot OH$	20	0,823	1,430
544	2-Äthyl-hexanol-(1)	$CH_3 \cdot [CH_2]_4 \cdot CH(CH_2 \cdot C_2H_5) \cdot CH_2 \cdot OH$	20	0,833	1,4300
545	Methylnonylketon	$CH_3 \cdot [CH_2]_8 \cdot CO \cdot CH_3$	17,3	0,833	1,4300
546	Isobutyraldoxim	$(CH_3)_2CH \cdot CH : N : OH$	20,5	0,902	1,4302
547	2-Methyl-penten-(3)-ol-(2)	$CH_3 \cdot CH : CH \cdot C(OH)(CH_3)_2$	20	0,835	1,4302
548	Hexahydro-o-xylol	$(CH_2)_6C_6H_6$	17,9	0,78	1,4302
549	Brenztraubensäure	$CH_2 \cdot CO \cdot CO_2H$	15,3	1,3	1,4303
550	2-Methyl-heptanol-(2)	$CH_3 \cdot [CH_2]_5 \cdot C(CH_3)_2 \cdot OH$	20(?)	0,879	1,4303
551	2,6-Dimethyl-octen-(2)	$(CH_3)_2C : CH \cdot [CH_2]_3 \cdot CH(CH_3) \cdot C_2H_5$	20	0,75	1,4303
552	Tetrakosan (Smp. 54°)	$CH_3 \cdot [CH_2]_{32} \cdot CH_3$	65	0,77	1,4303
553	Octylalkohol (Octanol-1)	$CH_3 \cdot [CH_2]_7 \cdot CH_2 \cdot OH$	20,5	0,826	1,4304
554	2,7-Dimethyl-octen-(2)	$(CH_3)_2CH \cdot [CH_2]_4 \cdot CH : C(CH_3)_2$	20	0,75	1,4304
555	Palmitinsäure (Smp. 64°)	$CH_3 \cdot [CH_2]_{14} \cdot CO_2H$	70	0,849	1,4304
556	Pimelinsäurediäthylester	$C_2H_5 \cdot O_2C \cdot [CH_2]_8 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	0,99	1,4305
557	Äthylmercaptan	$C_2H_5 \cdot SH$	20	0,839	1,4306
558	Propargylalkohol	$CH : C \cdot CH_2 \cdot OH$	20	0,972	1,4306
559	Glycerintriacetat	$C_2H_5 \cdot O_2C \cdot CH_2$	20	1,16	1,4306
560	Pelargonsäure	$CH_3 \cdot [CH_2]_7 \cdot CO_2H$	20(?)	0,906	1,4306
561	Nonanol-(3)	$C_2H_5 \cdot CH(OH) \cdot [CH_2]_6 \cdot CH_3$	20	0,825	1,4308
562	Caprinsäure (Smp. 31°)	$CH_3 \cdot [CH_2]_{10} \cdot CO_2H$	30	0,895	1,4308
563	Myristinsäure (Smp. 58°)	$CH_3 \cdot [CH_2]_{12} \cdot CO_2H$	60	0,858	1,4308
564	Buttersäuredecylester	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot [CH_2]_{10} \cdot CH_3$	20	0,862	1,4308
565	2,5-Dimethyl-hexadien-(1, 5)	$[CH_2 : C(CH_3)CH_2]_2$	20	0,75	1,4309
566	β -Äthylacrylsäureäthylester	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	0,909	1,431
567	Angelicasäureäthylester	$CH_3 \cdot CH : C(CH_3) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	19,5	0,918	1,431
568	1, 2, 4-Trimethylcyclo-hexan	$(CH_3)_3C_6H_3$	16,9	0,780	1,431
569	2,5-Dimethyl- heptanol-(5)	$(CH_3)_2CH \cdot [CH_2]_3 \cdot C(OH)(CH_3) \cdot C_2H_5$	20	0,829	1,4310
570	Nonylalkohol	$CH_3 \cdot [CH_2]_8 \cdot CH_2 \cdot OH$	20	0,828	1,4311
571	Malonsäure- isopropylbutylester	$(CH_3)_2CH \cdot O_2C \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3$	20	0,97	1,4311
572	Propylsiliciumtrichlorid	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot SiCl_3$	20,3	1,196	1,4312
573	Hexen-(2)-ol-(4)	$CH_3 \cdot CH : CH \cdot CH(OH) \cdot C_2H_5$	25	0,841	1,4312
574	Brenzweinsäure- monoäthylester	$CH_2 \cdot CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$ $CH_3 \cdot CO_2H$	20,2	1,098	1,4312

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
575	Cyclopropylcarbinol	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH} \end{array} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	15,1	0,90	1,4313
576	Decen-(1)	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH}_3$	16	0,75	1,4313
577	α -Methylacrylsäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	20	1,015	1,4314
578	Triäthylcarbinol	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{C} \cdot \text{OH}$	20	0,839	1,4314
579	α -Methoxy-acrylsäure- methylester	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{O} \cdot \text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	20	1,068	1,4316
580	2-Nitro-2,5- dimethyl-hexan	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{NO}_2) \cdot (\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	0,921	1,4316
581	2-Methyl- heptan-dion-(3,6)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	23	0,934	1,4317
582	3-Methyl- octanol-(4)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot (\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)\text{C}_2\text{H}_5$	20	0,834	1,4317
583	Äthylenglykol	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	20	1,114	1,4318
584	Cyclohexylamin	$\text{C}_6\text{H}_{11} \cdot \text{NH}_2$	20	0,865	1,4318
585	1,3,5-Trimethylcyclohexan	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_3$	13,1	0,778	1,4318
586	2,4-Dimethyl- heptanol-(4)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	18	0,827	1,4318
587	Önanthsäure-heptylester	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_7 \cdot \text{CO}_2 \cdot (\text{CH}_2)_6 \cdot \text{CH}_3$	18,8	0,865	1,4318
588	Aluminiumtrimethyl	$(\text{CH}_3)_3\text{Al}$	12	—	1,432
589	Hydracrylsäuremethylester	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	20	1,12	1,432
590	Hexen-(3)-säure-(1)-nitril	$\text{C}_5\text{H}_9 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$	20	0,841	1,432
591	Isopropylacrylsäure- äthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	26	0,896	1,432
592	β , β -Dimethylacrylsäure- methylester	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	19,8	0,934	1,4321
593	Nitrosoäthylurethan	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{NO})\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,071	1,4322
594	Diäthylpropylcarbinol	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CH} \cdot \text{C}(\text{OH})\text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	13	0,84	1,4322
595	3,5-Dimethyl-heptanol-(4)	$[\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)]_2\text{CHOH}$	20	0,836	1,4322
596	Undecylaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_9 \cdot \text{CHO}$	23	0,825	1,4322
597	Brenzweinsäure-mono- methylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$ $\quad \quad \quad \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	20,7	1,144	1,4323
598	α -Äthoxy-acrylsäure- äthylester	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{OC}_2\text{H}_5) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	17,2	0,996	1,4324
599	Methyläthylfurazan	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \text{N} \cdot \text{O} \quad \text{N} \end{array} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	18,8	1,018	1,4326
600	2-Nitro-2,6-dimethylheptan	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{NO}_2) \cdot (\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	18	0,915	1,4326
601	Diäthylacetessigsäure- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	17	0,971	1,4326
602	Butindial-bis-diäthylacetal	$[(\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O})_2\text{CH} \cdot \text{C} \equiv \text{C}]_2$	26	0,953	1,4328
603	Korksäurediäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot (\text{CH}_2)_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,982	1,4328
604	β -Äthylacrylsäure-nitril	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CN}$	20	0,828	1,433
605	Dimethylangelicalacton	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CO}$ $\quad \quad \quad \text{O}$	20	1,976	1,433
606	γ -Oxy-valeriansäurelacton	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}$ $\quad \quad \quad \text{O}$	22,4	1,050	1,4331
607	Undecen-(2)	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_7 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	15	0,774	1,4333
608	Methantetracarbonsäure- dimethyldiäthylester	$(\text{CH}_3 \cdot \text{O}_2\text{C})_2\text{C}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	17,2	1,183	1,4333
609	Hexakosan (Smp. 60°)	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_{24} \cdot \text{CH}_3$	65	0,8	1,4333
610	Cyclobutanol	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{OH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	20	0,92	1,4335
611	Önanthsäureanhydrid	$(\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_9 \cdot \text{CO})_2\text{O}$	15	0,94	1,4335

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
612	Stearinsäure (Smp. 69°)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{16} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	70	0,847	1,4335
613	Äthylacetylmalonsäure- diäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \begin{matrix} \diagup \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$ C_2H_5	19,3	1,054	1,4338
614	1, 1, 3-Trimethylcyclohexan	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_9$	25,3	0,787	1,4339
615	Chloressigsäure-d- amylester	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,055	1,434
616	Hexen-(2)-säure-(1)- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,901	1,434
617	α, α' -Hydrazoisobuttersäure- diäthylester	$[\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{NH}]_2$	20,5	0,999	1,434
618	Eikosan (Smp. 38°)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{18} \cdot \text{CH}_3$	42,9	0,77	1,434
619	Oxalylchlorid	$\text{ClCO} \cdot \text{COCl}$	12,9	1,489	1,4340
620	Propylbromid	$\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	20	1,354	1,4341
621	N-Hexyl-carbamidsäure- äthylester	$\text{C}_6\text{H}_{13} \cdot \text{NH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ $\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	26,8	0,923	1,4341
622	sec. Butylbromid	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3$	25,3	1,251	1,4344
623	2-Methyl-furan	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_4\text{H}_7\text{O}$	20	0,913	1,4344
624	Henekosan (Smp. 40°)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{19} \cdot \text{CH}_3$	45,3	0,775	1,4344
626	2-Methyl-hexen-(5)-ol-(2)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{OH}$	16,2	0,838	1,4345
627	3, 3, 4-Trimethylhexanol-(4)	$\text{C}_4\text{H}_9\text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,832	1,4345
628	Heptakosan (Smp. 60°)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{25} \cdot \text{CH}_3$	65	0,77	1,4345
629	Dichloridimethyläther	$(\text{ClCH}_2)_2\text{O}$	20	1,315	1,4346
630	Butyrolin	$\text{C}_4\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	16,7	0,911	1,4346
631	2-Methyl-4-äthyl-hexanol-(4)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{OH}$	13	0,8	1,4346
632	Palmitinsäureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{14} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	34,3	—	1,4347
633	Erucasäureanhydrid (Smp. 48°)	$(\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_{11} \cdot \text{CO})_2\text{O}$	100	—	1,4347
634	Triazoessigsäureäthylester	$\text{N}_3\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	24,9	1,13	1,4349
635	Octadecan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{16} \cdot \text{CH}_3$	35,2	0,77	1,4349
636	5-Oxy-2-methyl- tetrahydrofuran	$\text{CH}_2 = \text{CH}_2$ $\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \cdot \text{OH}$	20	1,019	1,4350
637	β, β -Dimethylacrylsäure- äthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{C} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,913	1,435
638	α -Äthylcrotonsäureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,908	1,435
639	2, 5-Dimethylfuran	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_4\text{H}_7\text{O}$	21,6	0,887	1,4351
640	Chlormalonsäurediäthylester	$\text{ClCH}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	19,3	1,205	1,4353
641	Nonanol-(2)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	20(?)	0,823	1,4353
642	Oktakosan (Smp. 65°)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{16} \cdot \text{CH}_3$	65	0,77	1,4354
643	Tripropylcarbinol	$(\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2)_3\text{C} \cdot \text{OH}$	21	0,834	1,4356
644	Penten-(2)-säure-(5)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	18,8	0,99	1,4357
645	2-Nitro-2, 7-dimethyl-octan	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{NO}_2) \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	0,909	1,4357
646	Essigsäurecetyltester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CH}_3$	33,9	0,85	1,4358
647	Glycerintributyrat	$\text{C}_4\text{H}_9(\text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_9)_3$	20	1,032	1,4359
648	Isobutylbromid	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Br}$	20	1,264	1,436
649	Tiglinsäureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	19,5	0,924	1,436
650	2-Methyl-hexen-(4)- säure-(6)-äthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,889	1,436
651	Tetramethylbernsteinsäure- diäthylester	$[\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2]_2$	20	0,995	1,436
652	Methantetracarbonsäure- tetraäthylester	$\text{C}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_4$	17	1,136	1,436
653	Nonadecan (Smp. 32°)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{17} \cdot \text{CH}_3$	34,6	0,775	1,436
654	2-Chlor-propanol-(1)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	20	1,103	1,4362
655	Crotonaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CHO}$	20,5	0,852	1,4362
656	Äpfelsäurediäthylester	$\text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,128	1,4362
657	Nitrosomethylurethan	$\text{CH}_3 \cdot \text{N}(\text{NO}) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,122	1,4363
658	Diallylessigsäureäthylester	$(\text{CH}_2 : \text{CH} \cdot \text{CH}_2)_2\text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	19,1	0,897	1,4364

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n _D ^t	n _D ^t
659	Nonakosan (Smp. 64°)	C ₉ H ₁₈	65	0,77	1,4364
660	Glutarsäuredinitril	NC·[CH ₂] ₃ ·CN	23,2	0,99	1,4365
661	Cyclopentanon	CH ₂ ·CH ₂ ·CO CH ₂ ·CH ₂	20	0,948	1,4366
662	Aceton-α, α, α-tricarbonsäure- triäthylester	CH ₃ ·CO·C(CO ₂ ·C ₂ H ₅) ₃	13,5	1,128	1,4366
663	Brassidinsäureanhydrid (CH ₃ ·[CH ₂] ₇ ·CH·CH·[CH ₂] ₁₁ ·CO) ₂ O (Smp. 64°)		100	0,8	1,4366
664	Isovaleraldoxim	(CH ₃) ₂ CH·CH ₂ ·CH·NOH	20	0,893	1,4367
665	1-Brom-2, 2-dimethylpropan	(CH ₃) ₃ C·CH ₂ Br	20	1,260	1,4369
666	Undecanol-(2)	CH ₃ ·[CH ₂] ₉ ·CH(OH)·CH ₃	20	0,827	1,4369
667	Chlorsulfonsäure	ClSO ₂ OH	14	—	1,437
668	Cyclopropanecarbonsäure	CH ₂ ·CH ₂ ·CH·CO ₂ H	20,9	1,087	1,4370
669	N, N-Dimethylacetamid	CH ₃ ·CO·N(CH ₃) ₂	22,5	0,94	1,4371
670	Crotonsäure-äthylester	CH ₃ ·CH·CH·CO ₂ ·CH ₂ ·CH(CH ₃)·C ₂ H ₅	20	0,896	1,4371
671	1, 2, 4, 5-Tetramethyl- cyclohexan	(CH ₃) ₄ C ₆ H ₈	13,1	0,791	1,4372
672	Decylalkohol	CH ₃ ·[CH ₂] ₉ ·CH ₂ ·OH	20	0,830	1,4372
673	Hepten-(2)-ol-(4)	CH ₃ ·CH·CH(OH)·CH ₂ ·C ₂ H ₅	20	0,845	1,4373
674	N-Nitrosodimethylamin	(CH ₃) ₂ N·NO	18,4	1,01	1,4374
675	Isopropylacrylsäurenitril	(CH ₃) ₂ CH·CH·CH·CN	20	0,855	1,4374
676	Acetylmalonsäurediäthylester	CH ₃ ·CO·CH(CO ₂ ·C ₂ H ₅) ₂	26	1,083	1,4374
677	p-Difluorbenzol	C ₆ H ₄ F ₂	20	1,164	1,4375
678	4-Methyl- hepten-(1)-ol-(4)	CH ₃ ·CH·CH ₂ ·C(OH)(CH ₃)·CH ₂ ·C ₂ H ₅	21,3	0,834	1,4376
679	Thujan	C ₁₀ H ₁₈	20	0,814	1,4376
680	Essigsäure-[1, 3-dimethyl]- cyclohexylester	CH ₃ ·CO ₂ ·C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂	20,2	0,928	1,4376
681	1, 1, 1-Trichloräthan	CH ₃ ·CCl ₃	21	1,32	1,4377
682	2, 3-Dimethylbutadien-(1, 3)	[CH ₂ :C(CH ₃) ₂] ₂	20	0,727	1,4377
683	4-Methyl-piperidin	NC ₅ H ₁₀ ·CH ₃	21,6	0,845	1,4378
684	Acetondicarbonsäure- diäthylester	CO(CH ₂ ·CO ₂ ·C ₂ H ₅) ₂	23,6	1,107	1,4378
685	Acetylbernsteinsäure- diäthylester	CH ₃ ·CO·CH·CO ₂ ·C ₂ H ₅ CH ₂ ·CO ₂ ·C ₂ H ₅	16	1,09	1,438
686	2, 6-Dimethyl- octanol-(6)	(CH ₃) ₂ CH·[CH ₂] ₃ ·C(OH)(CH ₃)·C ₂ H ₅	18	0,830	1,438
687	3-Methyl-pentandion-(2, 4)	CH ₃ ·CO·CH(CH ₃)·CO·CH ₃	13,5	0,978	1,4380
688	Pulegen	C ₈ H ₁₆	22	0,791	1,4380
689	Hexahydro-p-cymol	CH ₃ ·C ₆ H ₁₀ ·CH(CH ₃) ₂	20	0,793	1,4380
690	1-Äpfelsäuredipropyl-ester	HO·CH·CO ₂ ·CH ₂ ·C ₂ H ₅ CH ₂ ·CO ₂ ·CH ₂ ·C ₂ H ₅	20	1,075	1,4380
691	Decylchlorid	CH ₃ ·[CH ₂] ₉ ·CH ₂ Cl	20	0,887	1,4380
692	Tripalmitin (Smp. 65°)	C ₃ H ₅ ·(O ₂ C·[CH ₂] ₁₄ ·CH ₂) ₃	80	0,866	1,4381
693	β-Methylaminoäthylalkohol	CH ₃ ·NH·CH ₂ ·CH ₂ ·OH	20	0,937	1,4385
694	Isobutylmercaptan	(CH ₃) ₂ CH·CH ₂ ·SH	20	0,836	1,4386
695	Dichloressigsäureäthylester	Cl ₂ CH·CO ₂ ·C ₂ H ₅	20	1,282	1,4386
696	Diäthylnitrosamin	(C ₂ H ₅) ₂ N·NO	19,9	0,943	1,4386
697	1, 2-Dichlor-propan	CH ₂ ·CHCl·CH ₂ Cl	20	1,157	1,4387
698	Allylacetyl- essigsäureäthylester	CH ₃ ·CO·CH(CH ₂ ·CH·CH ₂)·CO ₂ ·C ₂ H ₅	17,6	0,992	1,4288
699	Itaconsäureäthylester	CH ₂ :C·CO ₂ ·C ₂ H ₅ CH ₂ :CO ₂ ·C ₂ H ₅	20,2	1,045	1,4388

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
700	2,6-Dimethyl- octanol-(6)	$(CH_3)_2CH \cdot [CH_2]_6 \cdot C(OH)(CH_3) \cdot C_2H_5$	15	0,836	1,4388
701	Äthylidenacetone	$CH_3 \cdot CH : CH \cdot CO \cdot CH_3$	19,6	0,862	1,4390
702	2,4-Dimethyl-pentadien-(1,3)	$(CH_3)_2C : CHC(CH_3) : CH_2$	23	0,743	1,4390
703	1-Chlor-propanol-(2)	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_2Cl$	20	1,114	1,4392
704	Diisomylcyanamid	$[(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CH_2]_2N \cdot CN$	23,7	0,846	1,4392
705	Undecylalkohol [Undecanol-(1)]	$CH_3[CH_2]_9 \cdot CH_2 \cdot OH$	23	0,833	1,4392
706	2-Methyl-hexen-(3)-säure-(1)	$C_2H_5 \cdot CH : CH \cdot CH(CH_3) \cdot CO_2H$	20	0,942	1,4395
707	Epichlorhydrin	$CH_2 \cdot CH \cdot CH_2Cl$ $\quad \quad \quad \diagup \quad \diagdown$ $\quad \quad \quad O$	16,1	1,18	1,4397
708	3-Äthyl-pentandion-(2,4)	$CH_3 \cdot CO \cdot CH(C_2H_5) \cdot CO \cdot CH_3$	16,9	0,956	1,4397
709	N-Nitro-N- [dl-sec.-butyl]- carbamidsäureäthylester	$C_2H_5 \cdot CH(CH_3) \cdot N(NO_2) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	21,4	1,086	1,4397
710	Trimethylenglykol	$HO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	20	1,060	1,4398
711	Butylbromid	$C_4H_9 \cdot CH_2 \cdot CH_2Br$	20	1,279	1,4398
712	O-Carbäthoxy- methyl- acetessigsäureäthylester	$C_2H_5 \cdot O_2C \cdot O \cdot C(CH_3) : C(CH_3) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,078	1,4398
713	Tetranitromethan	$C(NO_2)_4$	17	1,65	1,4399
714	Milchsäure	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CO_2H$	20	1,24	1,44
715	5-Methyl-isoxazol	$HC \text{---} CH$ $\quad \quad \quad \parallel$ $\quad \quad \quad C \cdot O \cdot N$	20	1,023	1,44
716	3-Methylisoxazol	$HC \text{---} C \cdot CH_3$ $\quad \quad \quad \parallel$ $\quad \quad \quad C \cdot O \cdot N$	20	1,022	1,44
717	Tiglinsäure (Smp. 64°)	$CH_3 \cdot CH : C(CH_3) \cdot CO_2H$	76	0,964	1,44
718	Hexen-(3)-säure-(1)	$C_2H_5 \cdot CH : CH \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	23	0,964	1,44
719	Camphen	$C_{10}H_{16}$	78(?)	0,822	1,44
720	1-Methyl-3-isopropyl-cyclo- pentan-(2)-carbonsäure-(2)- äthylester	$CH_3 \cdot (C_3H_7)C_5H_7 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	11,8	0,918	1,44
721	Laurinsäureäthylester	$CH_3[CH_2]_{10} \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	12,9	0,868	1,44
722	Elaidinsäure (Smp. 51°)	$CH_3 \cdot [CH_2]_7 \cdot CH : CH \cdot [CH_2]_7 \cdot CO_2H$	79,4	0,851	1,44
723	Cerotinsäure (Smp. 78°)	$C_{25}H_{51} \cdot CO_2H$	79	0,836	1,44
724	1,1-Dichlorcyclopropan	$C_3H_2Cl_2$	17,7	1,211	1,4402
725	Pentadien-(1,3)	$CH_3 \cdot CH : CH \cdot CH : CH_3$	16,5	0,70	1,4402
726	2-Methyl-hepten-(2)-on-(6)	$(CH_3)_2C : CH \cdot [CH_2]_5 \cdot CO \cdot CH_3$	20	0,860	1,4403
727	Isobutyrylmalonsäure- diäthylester	$(CH_3)_2CH \cdot CO \cdot CH(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	20	1,050	1,4403
728	Oxalmethantricarbonsäure- tetraäthylester	$C_2H_5 \cdot O_2C \cdot CO \cdot C(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	15,5	1,167	1,4403
729	Trilaurin (Smp. 46°)	$(C_{11}H_{23} \cdot CO_2)_3C_3H_5$	60	0,894	1,4404
730	Heptadecan	$CH_3 \cdot [CH_2]_{15} \cdot CH_3$	20	0,778	1,4405
731	δ-Äthoxy-γ-valerolacton	$C_2H_5O \cdot CH_2 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO$ $\quad \quad \quad \mid \quad \quad \quad \mid$ $\quad \quad \quad O \quad \quad \quad \mid$	24,9	1,072	1,4408
732	Äthylidenmalonsäure- diäthylester	$CH_3 \cdot CH : C(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	16,1	1,043	1,4408
733	Fumarsäuremono- äthylester (Smp. 70°)	$HO_2C \cdot CH : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	83	1,115	1,4409
734	Pentan-diol-(1,2)	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot OH$	20	0,980	1,441
735	1,3-Dimethyl-cyclohexen-(4)	$(CH_3)_2C_6H_8$	20	0,798	1,441
736	Fumarsäurediäthylester	$(C_2H_5 \cdot O_2C \cdot CH =)_2$	20,4	1,052	1,4410
737	3-Äthyl-hexen-(5)-ol-(3) (Diäthylallylcarbinol)	$CH_3 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot C(OH)(C_2H_5)(C_2H_5)_2$	21,7	0,847	1,4410
738	Isoamylbromid	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot Br$	20	1,215	1,4412
739	Isoamylmercaptan	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot SH$	20	0,835	1,4412
740	Glycerintriformiat	$C_3H_5(O_2CH)_3$	18	1,320	1,4412

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	$t^{\circ}\text{C}$	n_D^t	n_D^t
741	Hexadiin-(1,5) (Dipropargyl)	$(\text{CH}:\text{C}:\text{CH}_2)_2$	20	0,805	1,4414
742	Dimethyloxamidsäure- äthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	22,5	1,074	1,4414
743	Maleinsäuredimethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH}:\text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	19,9	1,151	1,4416
744	Maleinsäurediäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH}:\text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20,1	1,067	1,4416
745	m-Difluorbenzol	$\text{C}_6\text{H}_4\text{F}_2$	20	1,172	1,4417
746	N-Nitro-N- [di-sec.-butyl]- carbamidsäuremethylester	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{N}(\text{NO}_2) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	23,3	1,125	1,4417
747	4-Methyl- heptadien-(1,6)-ol-(4) (Methyldiallylcarbinol)	$(\text{CH}_2:\text{CHCH}_2)_2\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	20,6	0,844	1,4417
748	Cyanamid (Smp. 44°)	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CN}$	48	1,073	1,4418
749	Didecyläther	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{O} \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CH}_3$	20	0,819	1,4418
750	Äthylchlorhydrin	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	20	1,199	1,4419
751	Tridecan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{11} \cdot \text{CH}_3$	16,8	0,76	1,4419
752	3,5-Dimethylisoxazol	$\text{HC} \begin{array}{c} \text{---} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{---} \text{O} \cdot \text{N} \end{array}$	20	0,983	1,442
753	Nonen-(2)-säure-(1)- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CH}:\text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	20	0,889	1,442
754	m-Menthan	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_{10} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	0,79	1,4420
755	Hexadecen-(1)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{14} \cdot \text{CH}:\text{CH}_2$	19	0,782	1,4420
756	β -Chlor-buttersäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	19,9	1,186	1,4421
757	tert. Amylbromid	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CBr}(\text{CH}_3)_2$	20	1,216	1,4421
758	2-Äthyl- hexen-(3)-säure-(1)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}:\text{CH} \cdot \text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	20	0,928	1,4421
759	Caprinsäuredecylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CO}_2 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CH}_3$	20	0,859	1,4423
760	Nonin-(2)-al-(1)- diäthylacetyl	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{C}:\text{C} \cdot \text{CH}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	12,1	0,881	1,4424
761	Diäthylsulfid	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{S}$	20,5	0,837	1,4425
762	Äpfelsäuredimethylester	$\text{HO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	20	1,233	1,4425
763	α -Äthylcrotonsäure (Smp. 45°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}:\text{C}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	56,1	0,948	1,4426
764	1-Nitro- 2,7-dimethyl-octan	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NO}_2$	21	0,925	1,4426
765	Glycerin-tricapronat	$\text{C}_3\text{H}_7 \cdot (\text{O}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3)$	20	0,988	1,4427
766	Methyläthylketoxim	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{NOH}) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,923	1,4428
767	Propiolsäure	$\text{CH}:\text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	15	1,139	1,4429
768	Lävulinsäure (Smp. 33°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	17	1,143	1,4429
769	3-Propyl-pentandion-(2,4)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{C}_3\text{H}_7) \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	20	0,935	1,4429
770	Trimyristin	$\text{C}_{13}\text{H}_{27} \cdot (\text{O}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_{11} \cdot \text{CH}_3)_3$	60	0,885	1,4429
771	N, 2, 4, 6-Tetramethyl- piperidin	$(\text{CH}_3)_4\text{C}_4\text{H}_8\text{N} \cdot \text{CH}_3$	19,7	0,823	1,4430
772	O-Carbäthoxy- äthyl-acetessig- säureäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{O} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,056	1,4431
773	Essigsäure- $[\beta$ -brom- äthylester]	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Br}$	20	1,462	1,4433
774	N-Nitro- N-isobutyl-carbamid- säureäthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{N}(\text{NO}_2) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20,5	1,094	1,4433
775	1,3-Dimethylcyclo- hexanon-(5)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_8\text{O}$	18,2	0,896	1,4433
776	Cyclobutanecarbonsäure	$\text{C}_4\text{H}_7 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	19	1,053	1,4434
777	2,4,6-Trimethyl-piperidin	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_4\text{H}_7\text{N}$	19	0,830	1,4435
778	O-Carbäthoxy- acetessigsäure- äthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{O} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,093	1,4435
779	Fumarsäuredipropylester	$(\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH})_2$	20	1,022	1,4435
780	Äthyl-l-menthyläther	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{19}$	17,1	0,86	1,4435

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	e ₄ ^t	n _D ^t
781	Propionylmalonsäure- diäthylester	C ₂ H ₅ · CO · CH(CO · C ₂ H ₅) ₂	16,4	1,079	1,4436
782	Amylmercaptan	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CH ₂ · SH	20(?)	0,857	1,4437
783	Maleinsäurediisopropylester	(C ₂ H ₅ · CH ₂ · O · C · CH =) ₂	20	1,029	1,4437
784	3-Chlor-butanol-(2)	CH ₃ · CHCl · CH(OH)CH ₃	20(?)	1,105	1,4438
785	N,N-Dichlorisoamylamin	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CH ₂ · NCl ₂	25,7	1,027	1,4438
786	Laurolen	C ₁₁ H ₂₃ (CH ₂) ₉	20	0,797	1,4438
787	Pentandiol-(1,4)	CH ₃ · CH(OH) · CH ₂ · CH ₂ · CH ₂ · OH	16,8	0,996	1,4439
788	N-Nitrosodiisobutylamin	[(CH ₃) ₂ CH · CH ₂] ₂ N · NO	21,2	0,892	1,4439
789	Sulfurylchlorid	SO ₂ Cl ₂	20(?)	—	1,444
790	β-Äthylaminoäthylalkohol	C ₂ H ₅ · NH · CH ₂ · CH ₂ · OH	20	0,914	1,444
791	Mesithyloxyd	(CH ₃) ₂ C · CH · CO · CH ₃	20	0,858	1,444
792	1,1,4-Trimethyl- cyclo-hexen-(3)	CH ₃ · C $\begin{matrix} \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$ C(CH ₃) ₂	23	0,803	1,444
793	Cycloheptan	C ₇ H ₁₄	20	0,810	1,4440
794	Itaconsäuredimethylester	CH ₃ · C · CO ₂ · CH ₃ CH ₂ · CO ₂ · CH ₃	20	1,122	1,4441
795	Camphenol	C ₁₀ H ₁₈	20	0,803	1,4441
796	Tristearin (Smp. 70°)	C ₅₇ H ₁₁₄ (O ₂ C · [CH ₂] ₁₀ · CH ₂) ₃	60	0,9	1,4441
797	1,1,4-Trimethyl- cyclohexen-(3)	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₇	23,2	0,802	1,4442
798	1,2-Dichloräthan	CH ₂ Cl · CH ₂ Cl	20	1,253	1,4443
799	1-Methyl-cyclohexen-(3)	CH ₃ · C ₆ H ₉	16	0,8	1,4443
800	Acetoxymethylenpinakolin (Smp. 44°)	(CH ₃) ₂ C · CO · CH · CH · O ₂ C · CH ₃	53,3	0,965	1,4443
801	Amylbromid	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · CH ₂ Br	20	1,218	1,4444
802	β-Isobutylacrylsäure	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CH · CO ₂ H	20	0,941	1,444
803	N-Äthylpiperidin	C ₈ H ₁₇ · N · C ₂ H ₅	18,9	0,826	1,4445
804	Diisopropylalylcarbinol	(C ₂ H ₅ · CH ₂) ₂ C(OH) · CH ₂ · CH · CH ₂	19	0,845	1,4445
805	N-Nitrosodipropylamin	(C ₂ H ₅ · CH ₂) ₂ N · NO	20	0,916	1,4446
806	Chloracetylmalonsäure- diäthylester	ClCH ₂ · CO · CH(CO ₂ · C ₂ H ₅) ₂	12,3	1,195	1,4446
807	Trikaprin (Smp. 31°)	C ₃₁ H ₆₂ (O ₂ C · [CH ₂] ₁₀ · CH ₂) ₃	40	0,921	1,4446
808	O-Acetyl-acetessigsäure- äthylester	CH ₃ · CO ₂ C(CH ₃) · CH · CO ₂ · C ₂ H ₅	20	1,060	1,4447
809	Tetrahydromesitylen	(CH ₂) ₄ C ₆ H ₇	21	0,797	1,4447
810	Isovalerylmalonsäure- diäthylester	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CO · CH · (CO ₂ · C ₂ H ₅) ₂	20	1,034	1,4447
811	Methylisoamylketoxim	(CH ₃) ₂ CH · CH ₂ · CH ₂ · C(·NOH) · CH ₃	20(?)	0,888	1,4448
812	2,3-Dichlor-2-methylbutan	(CH ₃) ₂ CCl · CHCl · CH ₃	18	1,06	1,445
813	Nonen-(2)-säure-(1)-nitril	CH ₃ · [CH ₂] ₇ · CH · CH · CN	20	0,833	1,445
814	Methylpropylketoxim	C ₂ H ₅ · CH ₂ · C(·NOH) · CH ₃	20	0,910	1,4450
815	Hexadien-(2,4)	(CH ₂ · CH · CH =) ₂	20	0,773	1,4450
816	Cyclohexen	CH ₂ $\begin{matrix} \text{CH} : \text{CH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$ CH ₂	22,1	0,808	1,4451
817	Butyrylmalonsäure- diäthylester	C ₂ H ₅ · CH ₂ · CO · CH(CO ₂ · C ₂ H ₅) ₂	20	1,055	1,4451
818	1,1-Dimethyl-cyclohexen-(3)	CH $\begin{matrix} \text{CH} = \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix}$ C(CH ₃) ₂	16,2	0,806	1,4452
819	δ-Methoxy-γ- valerolacton	CH ₃ · O · CH ₂ · CH · CH ₂ · CH ₂ · CO O	23,2	1,120	1,4453
820	Δ-Tetrahydro-m-xylol	(CH ₂) ₂ C ₆ H ₈	22,4	0,800	1,4453
821	Geraniolen	C ₁₅ H ₂₄	21,5	0,768	1,4453
822	Amylpropioisäureäthylester	CH ₃ · [CH ₂] ₄ · C · C · CO ₂ · C ₂ H ₅	25	0,910	1,4453
823	Diäthylketoxim	(C ₂ H ₅) ₂ C · NOH	20	0,914	1,4454

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	ϵ_d^t	n_D^t
824	α -Methyl- β -äthylacrolein	$C_5H_8 \cdot CH_2 \cdot C(CH_3) \cdot CHO$	20	0,856	1,4454
825	1-Methyl-cyclohexen-(2)	$CH_2 \cdot C_6H_9$	20	0,805	1,4454
826	Dipropylcarbodiimid	$C_3H_7 \cdot CH_2 \cdot N : C : N \cdot CH_2 \cdot C_3H_7$	23	0,838	1,4454
827	d-Weinsäurediäthylester	$C_4H_8 \cdot O_2C \cdot [CH(OH)]_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	25	1,20	1,4454
828	N-Nitro-N-Butyl-carbamid- säureäthylester	$CH_3 \cdot [CH_2]_3 \cdot N(NO_2) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20,7	1,099	1,4455
829	Citronensäuretri- äthylester	$HO \cdot C(CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5)_3 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,137	1,4455
830	d-Citronellylacetat	$C_{10}H_{18} \cdot O_2C \cdot CH_3$	17,5	0,893	1,4456
831	Chloroform	$CHCl_3$	19	1,490	1,4457
832	1-Methyl-cyclohexanon-(4)	$CH_3 \cdot CH \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_3 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_3 \end{matrix} CO$	20	0,914	1,4458
833	Δ^1 -Tetrahydro-p-xylol	$(CH_2)_4 \cdot C_6H_5$	20	0,802	1,4459
834	Tetradecan	$CH_3 \cdot [CH_2]_{12} \cdot CH_3$	20	0,765	1,4459
835	Crotonsäure	$CH_3 \cdot CH : CH \cdot CO_2H$	19,6	1,026	1,446
836	Diäthylendiamin (Smp. 106°)	$HN \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} NH$	113	—	1,4466
837	2-Methyl-5,6-dihydro-pyran	$H_2C \cdot CH_2 \cdot CH \begin{matrix} \parallel \\ H_2C - O - C \cdot CH_3 \end{matrix}$	20	0,906	1,446
838	Heptanthiol-(2)	$CH_3 \cdot [CH_2]_4 \cdot CH(SH) \cdot CH_3$	20(?)	0,835	1,4460
839	N-Nitro-N- Isobutyl-carbamid- säuremethylester	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot N \cdot (NO_2) \cdot CO_2 \cdot CH_3$	21,9	1,135	1,4461
840	Vinylbromid	$CH_2 : CHBr$	20(?)	1,5	1,4462
841	Dimethylnitramin (Smp. 57°)	$(CH_3)_2N \cdot NO_2$	72,3	1,109	1,4462
842	α , α -Diallyl-aceton	$(CH_2 : CH \cdot CH_2)_2CH \cdot CO \cdot CH_3$	20,9	1,859	1,4462
843	3-Methyl-piperidin	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH \cdot CH_2 \begin{matrix} \parallel \\ CH_2 - NH - CH_2 \end{matrix}$	24,3	0,845	1,4463
844	1,2-Dimethyl-4-methylen- cyclohexan	$(CH_3)_2C_6H_8 : CH_2$	14,6	0,792	1,4463
845	d-Weinsäuredibutylester	$(CH_3 \cdot [CH_2]_3 \cdot O_2C \cdot CH(OH))_2$	20	1,090	1,4463
846	N-Methyl-piperidin	$C_6H_{10}N \cdot CH_3$	20	0,818	1,4464
847	2-Methyl-piperidin	$CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \begin{matrix} \parallel \\ CH - NH - CH \cdot CH_3 \end{matrix}$	23,6	0,844	1,4464
849	Hexen-(2)-säure-(1) (Smp. 32°)	$C_6H_{10} \cdot CH_2 \cdot CH : CH \cdot CO_2H$	40	0,95	1,4466
850	Glutaconsäuredi- äthylester	$C_4H_8 \cdot O_2C \cdot CH_2 \cdot CH : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	19	1,05	1,4466
851	2-Brompropen-(1)	$CH_3 \cdot CBr : CH_2$	15,8	1,397	1,4467
852	Tetrolaldehyd	$CH_3 \cdot C : C \cdot CHO$	17	0,927	1,4467
853	1-Menthyl-acetat	$CH_3 \cdot CO_2 \cdot C_{10}H_{19}$	20	0,919	1,4467
854	2,4-Dimethyl-pentadien-(1,3)	$(CH_3)_2C : CH \cdot C(CH_3) : CH_2$	12	0,749	1,4468
855	β -Äthoxy-crotonsäureäthyl- ester (Smp. 31°)	$CH_3 \cdot C(OC_2H_5) : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	37,6	0,966	1,4468
856	Citraconsäurediäthylester	$CH_3 \cdot C \begin{matrix} \parallel \\ C \cdot CO_2 \cdot C_2H_5 \end{matrix} \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20,3	1,062	1,4468
857	3-Chlor-propanol-(1)	$ClCH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	20	1,131	1,4469
858	α -Brom-propionsäureäthylester	$CH_3 \cdot CHBr \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20(?)	1,394	1,4469
859	Isoamylidenmalonsäure- mononitril (Smp. 53°)	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CH : C(CN) \cdot CO_2H$	99,6	0,972	1,4469
860	Hexen-(3)-säure-(1)chlorid	$C_6H_{10} \cdot CH : CH \cdot CH_2 \cdot COCl$	20	1,014	1,447
861	o-Menthan	$C_{10}H_{18}$	21	0,814	1,447

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^{20}	n_D^t
862	β -Thujen	$C_{10}H_{16}$	20	0,821	1,4471
863	Formamid	$HCO \cdot NH_2$	20	1,139	1,4472
864	Dipropylketoxim	$(C_3H_7 \cdot CH_2)_2C \cdot N \cdot OH$	24,1	0,888	1,4472
865	β -Acetoxy-acrylsäure- äthylester	$CH_3 \cdot CO_2 \cdot CH : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	18,1	1,090	1,4474
866	Diäthylenglykol	$HO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	20	1,117	1,4475
867	Citraconsäuredimethylester	$CH_3 \cdot C \cdot CO_2 \cdot CH_3$ $\parallel$ $CH \cdot CO_2 \cdot CH_3$	20,1	1,12	1,4475
868	Diallylmalonsäure- diäthylester	$(CH_2 \cdot CHCH_3)_2 \cdot C \cdot (CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	17,2	0,996	1,4475
869	1,1-Dimethyl- cyclohexanon-(3)	$CH_3 \cdot \begin{matrix} CO \cdot CH_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} \cdot C(CH_3)_2$	18,6	0,907	1,4476
870	1-Brom-hexan	$CH_3 \cdot [CH_2]_4 \cdot CH_2Br$	20	1,173	1,4478
871	1-Methyl-cyclohexanon-(3)	$CH_3 \cdot \begin{matrix} CO \cdot CH_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} \cdot CH \cdot CH_3$	20	0,896	1,4478
872	α -Angelicalacton	$H_2C \cdot \begin{matrix} \diagup \quad \diagdown \\ OC \cdot O \cdot C \cdot CH_3 \end{matrix}$	20	1,084	1,448
873	Penten-(2)-säure-(5)-chlorid	$CH_3 \cdot CH : CH \cdot CH_2 \cdot COCl$	20	1,064	1,448
874	β -Äthoxyacrylsäure- äthylester	$C_2H_5 \cdot O \cdot CH : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	18,1	0,995	1,448
875	Amylmalonsäuremononitril	$C_5H_{11} \cdot [CH_2]_4 \cdot CH(CN) \cdot CO_2H$	20	1,022	1,448
876	2,4-Dimethylhexen-(4)- säure-(6)	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot \dot{C}(CH_3) : CH \cdot CO_2H$	15,8	0,936	1,4480
877	1,1-Difluor-1,2-dibrom-äthan	$CF_3Br \cdot CH_2Br$	17,5	2,24	1,4482
878	α , β -Dichlor-propionsäure- äthylester	$CH_2Cl \cdot CHCl \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,246	1,4482
879	dl-Pinonsäure (Smp. 102°)	$C_{10}H_{16}O_4$	109,4	1,093	1,4482
880	Glycerintricaprylat	$C_8H_{17}(O_2C \cdot [CH_2]_6 \cdot CH_3)_3$	20	0,954	1,4482
881	N-Nitro-N-methylcarbamid- säureäthylester	$CH_3 \cdot N(NO_2) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	23	1,229	1,4483
882	N,N-Dichlorisobutylamin	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot NCl_2$	24	1,090	1,4484
883	O-Carbäthoxy- β -oxyäthylidenmalonsäure- äthylester	$CH_3 \cdot C(O \cdot CO \cdot O \cdot C_2H_5) : C(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	20	1,127	1,4484
885	1,1,4,4-Tetramethyl- cyclohexanon-(2) (Smp. 18°)	$(CH_3)_2C \cdot \begin{matrix} CH_3 \quad CO \\ \diagdown \quad \diagup \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} \cdot C(CH_3)_2$	14,3	0,893	1,4485
886	Isovaleriansäure- menthylester	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_{10}H_{18}$	20	0,905	1,4485
887	N-Nitro-N-butyl-carbamid- säuremethylester	$CH_3 \cdot [CH_2]_3 \cdot N(NO_2) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	22	1,139	1,4486
888	Heptadien-(2,4)	$CH_3 \cdot CH : CH \cdot CH : CH \cdot C_2H_5$	21,5	0,733	1,4486
889	1,1-Dimethyl- cyclo-hexanon-(2)	$(CH_3)_2C \cdot \begin{matrix} CO \cdot CH_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} \cdot CH_2$	20	0,913	1,4486
890	Isopropylidenmalonsäure- diäthylester	$(CH_3)_2C : C(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	17	1,028	1,4486
891	1,1-Dinitro-äthan	$CH_3 \cdot CH(NO_2)_2$	20	1,35	1,4488
892	Dichloräthylen	$CHCl : CHCl$	15	1,265	1,4490
893	Isohexyl-bromid	$(CH_3)_2CH[CH_2]_4 \cdot CH_2Br$	20(?)	1,168	1,4490
894	1-Methyl-cyclohexanon-(2)	$CH_3 \cdot CH \cdot \begin{matrix} CO \cdot CH_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} \cdot CH_2$	20	0,926	1,4493

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	$t^{\circ}\text{C}$	n_D^t	n_D^t
895	Mesaconsäurediäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,047	1,4494
896	1-Methyl-cyclohexen-(1)	$\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_9$	20	0,810	1,4496
897	Oxalylmalonsäure- triäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	16,1	1,160	1,4496
898	2,6-Dimethyl- octadien-(2,6)	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	19	0,78	1,4497
899	Allyl-tetrahydro- furfuryläther	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_7\text{O}$	20	0,957	1,4498
900	Menthon	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	20	0,896	1,4498
901	Pentandiol-(1,5)	$\text{CH}_2(\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH})_2$	20	0,994	1,4499
902	Δ^4 -Tetrahydropseudo-cumol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_7$ (1,2,4)	16,2	0,808	1,4499
903	Cyclopentadien	$\text{CH} \cdot \text{CH} \rangle \text{CH}_2$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad \text{CH} \cdot \text{CH} \rangle$	20	0,803	1,45
904	Cyclopentylessigsäure	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \rangle \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \rangle$	18	1,022	1,45
905	1-Methyl-3-isopropyl- cyclopentan- carbonsäure-(2)-nitril	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CN})$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad \text{H}_2\text{C} \text{---} \text{CH}_2 \rangle \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	16,2	0,881	1,45
906	2,6-Dimethyl-3- methylal-hepten-(3)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CHO}) \cdot \text{CH} \cdot (\text{CH}_3)_2$	17,4	0,854	1,45
907	Fencholsäureamid (Smp. 94°)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \rangle \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \rangle$	108,2	0,907	1,45
908	Undecen-(2)-säure-(11)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	24	0,907	1,45
909	Brassidinsäure (Smp. 60°)	$\text{C}_{21}\text{H}_{41} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	57	0,859	1,45
910	Eucasäure (Smp. 33°)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_{11} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	55	0,860	1,45
911	Hexanol-(6)-on-(2)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	20	0,990	1,450
912	Hexahydro-phthalsäureäthyl- ester (trans)	$\text{C}_6\text{H}_{10}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	20	1,040	1,450
913	Äthylendiaminhydrat	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	20,5	0,963	1,4500
914	β -Äthoxy- α - methylacrylsäure- äthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	21,6	0,979	1,4501
915	1,2,4-Trimethyl- cyclohexanon-(5)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \rangle \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \rangle \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad \text{CO} \text{---} \text{CH}_2 \rangle$	17,4	0,899	1,4501
916	Tetrahydrofurfurylalkohol	$\text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	19	1,052	1,4502
917	Fenchylen (Isufenchen)	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$	20	0,838	1,4502
918	Diacetylmalonsäure- diäthylester	$(\text{CH}_3 \cdot \text{CO})_2\text{C}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	20	1,115	1,4502
919	Cyclohexanon	$\text{CH}_2 \rangle \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \rangle \text{CO}$ $\quad \quad \quad $ $\quad \quad \quad \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \rangle$	19	0,947	1,4503
920	3-Methyl-hexen-(3)- säure-(6)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	20	0,966	1,4503
921	α , α' -Diallylaceton	$(\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2)_2\text{CO}$	14	0,868	1,4504
922	2-Methyl-hepten-(2)- ol-(6)	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	20	0,854	1,4505
923	α -Brom-propionsäure- methylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	20	1,492	1,4506
924	2-Methyl-penten-(3)-säure-(5)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	16	0,96	1,4506

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n _D ^t	n _D ^t
925	2,6-Dimethyl- hepten-(2)-ol-(6)	(CH ₃) ₂ C:CH·[CH ₂] ₄ ·C(OH)(CH ₃) ₂	20	0,855	1,4506
926	Trichloressigsäureäthylester	Cl ₃ C·CO ₂ ·C ₂ H ₅	20	1,383	1,4507
927	Diallylessigsäure	(CH ₂ :CH·CH ₂) ₂ CH·CO ₂ H	21,6	0,947	1,4508
928	1,2-Dimethyl- cyclohexanon-(4)	CH ₃ ·CH<CH(CH ₃)·CH ₂ >CO CH ₂ —CH ₂	12,6	0,912	1,4509
929	Amylpropioisäuremethylester	CH ₃ ·[CH ₂] ₄ ·C:C·CO ₂ ·CH ₃	12,3	0,934	1,4509
930	[α-Acetoxy-äthyliden]- malonsäurediäthylester	CH ₃ ·CO ₂ C(CH ₃):C:(CO ₂ ·C ₂ H ₅) ₂	17,7	1,117	1,451
931	Dimethyl-ketazin	[(CH ₃) ₂ C:N-] ₂	24,5	0,84	1,4510
932	Propenylbromid	CH ₂ :CH:CHBr	20	1,4133	1,451
933	β-Chlor-butirylchlorid	CH ₃ ·CHCl·CH ₂ ·COCl	20	1,217	1,4511
934	α-Äthyl-crotonsäure	CH ₃ ·CH:C(C ₂ H ₅)·CO ₂ H	20	0,976	1,4511
935	Methylhexylketoxim	CH ₃ ·C(:N·OH)·[CH ₂] ₅ ·CH ₃	20	0,886	1,4511
936	Tiglinaledehyd	CH ₃ ·CH:C(CH ₃)·CHO	9,6	0,88	1,4512
937	d-Coniin	CH ₂ ·CH ₂ ·CH ₂ CH ₂ ·NH·CH·CH ₂ ·C ₂ H ₅	21,9	0,84	1,4512
938	Apocyclen (Smp. 43°)	C ₈ H ₁₄	40	0,871	1,4514
939	α-Thujen	C ₁₀ H ₁₆	20	0,830	1,4515
940	Propionylaceton	C ₂ H ₅ ·CO·CH ₂ ·CO·CH ₃	20	0,959	1,4516
941	Cyclopentanol-1-carbonsäure- (1)-äthylester	CH ₂ ·CH ₂ CH ₂ ·CH ₂ C(OH)·CO ₂ ·C ₂ H ₅	16	1,060	1,4516
942	Methyläthylketazin	[CH ₂ (C ₂ H ₅):N-] ₂	26,6	0,834	1,4516
943	2-Brom-2,3-dimethylbutan	(CH ₃) ₂ CH·CBr(CH ₃) ₂	20	1,177	1,4517
944	Acetylaceton	(CH ₃ ·CO) ₂ CH ₂	18,5	0,977	1,4518
945	Hexylpropioisäuremethylester	C ₆ H ₁₃ ·C:C·CO ₂ ·CH ₃	12,5	0,924	1,4518
946	1,1,3,3-Tetraäthyl- cyclobutandion-(2,4)	OC·C(C ₂ H ₅) ₂ (C ₂ H ₅) ₂ C·CO	17,8	0,946	1,4518
947	β-Äthoxy-β- amylacrylsäureäthylester	CH ₃ ·[CH ₂] ₄ ·C(O·C ₂ H ₅):CH·CO ₂ ·C ₂ H ₅	23,2	0,931	1,4518
948	Dichloräthylen	CHCl:CHCl	15	1,299	1,4519
949	1,3-Dimethyl- cyclohexanon-(2)	CH ₃ ·CH<CO·CH(CH ₃)>CH ₂ CH ₂ —CH ₂	11,9	0,92	1,4519
950	Diisoamylsulfid	[(CH ₃) ₂ CH·[CH ₂] ₂] ₂ S	20	0,8431	1,452
951	Trimethylisoxazol	CH ₃ ·C=C·CH ₃ CH ₃ ·C·O·N	20	0,981	1,452
952	Cyclohexancarbonsäure- äthylester	C ₆ H ₁₁ ·CO ₂ ·C ₂ H ₅	16	0,962	1,452
953	β-Methyl-glutacon- säurediäthylester (cis)	C ₂ H ₅ ·O ₂ C·CH:C(CH ₃)·CH ₂ ·CO ₂ ·C ₂ H ₅	20	1,034	1,452
954	β-Methyl-glutacon- säurediäthylester (trans)	C ₂ H ₅ ·O ₂ C·CH:C(CH ₃)·CH ₂ ·CO ₂ ·C ₂ H ₅	20	1,034	1,452
955	Hexahydro-isophthalsäure- diäthylester (cis)	C ₆ H ₁₀ (CO ₂ ·C ₂ H ₅) ₂	20	1,045	1,452
956	Hexahydro-terephthalsäure- diäthylester	C ₆ H ₁₀ (CO ₂ ·C ₂ H ₅) ₂	20,6	1,052	1,452
957	Chlorameisensäure- dimethylamid	ClCO·N(CH ₃) ₂	22,1	1,166	1,4520
958	Cyclofenchon	C ₁₀ H ₁₆	20,4	0,859	1,4521

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	$n_D^{t_4}$	n_D^t
959	dl-Menthon	$C_{10}H_{18}O$	20(?)	0,898	1,4521
960	β -Thujon	$C_{10}H_{16}O$	17,6	0,92	1,4522
961	Ölsäurebutylester	$C_{17}H_{33} \cdot CO_2 \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3$	20	0,864	1,4522
962	Propylfurfuryläther	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot O \cdot CH_2 \cdot C_4H_3O$	20	0,966	1,4523
963	α -Isopropylidenacet- essigsäureäthylester	$CH_3 \cdot CO \cdot C(CO_2 \cdot C_2H_5) : C(CH_3)_3$	19,9	1,001	1,4523
964	d-Menthen	$C_{10}H_{18}$	20	0,81	1,4524
965	Disoamylsulfid	$[(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CH_2]_2S$	20	0,843	1,4524
966	N, N-Dichlor-propylamin	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot NCl_2$	23	1,145	1,4525
967	α -Cyan-crotonsäureäthylester	$CH_3 \cdot CH : C(CN) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,024	1,4525
968	Oxymethylenpinakolin	$(CH_3)_3C \cdot CO \cdot CH : CH \cdot OH$	20	0,935	1,4527
969	Methylencyclohexan	$H_2C \begin{array}{c} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} C : CH_2$	20	0,803	1,4528
970	Äthylidenacetessigsäure- äthylester	$CH_3 \cdot CO \cdot C(CO_2 \cdot C_2H_5) : CH \cdot CH_3$	18	1,023	1,4528
971	Cyclopentanol	$\begin{array}{c} CH_3 \cdot CH_2 \\ \quad \\ CH_2 \quad CH_2 \end{array} CH \cdot OH$	20	0,947	1,4529
972	2-Cyano-penten-(2)-säure-(1)- äthylester	$C_2H_5 \cdot CH : C(CN) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,000	1,4529
973	α -Chlor-crotonsäure- äthylester	$CH_3 \cdot CH : CCl \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20,1	1,108	1,453
974	α -Chlor-isocrotonsäure- äthylester	$CH_3 \cdot CH : CCl \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,100	1,453
975	β -Acetyllacrylsäureäthylester	$CH_3 \cdot CO \cdot CH : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,037	1,453
976	β -Methyl- α -äthylglutacon- säureäthylester (trans)	$C_2H_5 \cdot CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$ $CH_3 \cdot C : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,014	1,453
977	cis-Hexahydroisophthalsäure- äthylester	$C_8H_{16}(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	20	1,054	1,453
978	trans-Hexahydro-homo- phthalsäurediäthylester	$C_8H_{16} \begin{array}{c} \diagup CO_2 \cdot C_2H_5 \\ \diagdown CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5 \end{array}$	20	1,038	1,453
979	Piperidin	$H_2C \begin{array}{c} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} NH$	20	0,860	1,4530
980	Cyclohepten	$\begin{array}{c} CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \\ \quad \\ CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \end{array} CH_2$	20	0,823	1,4530
981	Äthylxyiminomalonsäure- äthylester-nitril	$NC \cdot C : (NO \cdot C_2H_5) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,082	1,4530
982	α -Thujon	$C_{10}H_{16}O$	20	0,912	1,4530
983	β -Äthyl-piperidin	$NC_6H_{10} \cdot C_2H_5$	23,2	0,857	1,4531
984	α -Methyl-pyran	$HC \cdot CH_2 \cdot CH$ $HC \begin{array}{c} \\ O \end{array} C \cdot CH_3$	20	0,917	1,4532
985	Cyclopentancarbonsäure	$\begin{array}{c} CH_3 \cdot CH_2 \\ \quad \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array} CH \cdot CO_2H$	20	1,053	1,4532
986	1, 1-Dimethyl- cyclohexanon-(4)	$(CH_3)_2C \begin{array}{c} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} CO$	24,2	0,928	1,4533
987	Petroselinsäure (Smp. 34°)	$CH_3 \cdot [CH_2]_{10} \cdot CH : CH[CH_2]_4 \cdot CO_2H$	40	0,870	1,4533

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	e_4^t	n_D^t
988	2-Brom-nonan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3$	20	1,081	1,4536
989	Acetylbromid	$\text{CH}_3 \cdot \text{COBr}$	15,8	1,663	1,4537
990	1-Chlor-1,4-dimethyl- cyclohexan	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}$	18,5	0,944	1,4537
991	1,3,5-Trimethyl- cyclohexanol-(1)	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{l} \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C}(\text{OH})\text{CH}_3$	16,3	0,888	1,4537
992	Kohlensuboxyd	$\text{OC}:\text{C}:\text{CO}$	0	1,114	1,4538
993	Ricinsäureisobutylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C} \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CH}_3$	22	0,903	1,4538
994	Äthanolamin	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	20	1,022	1,4539
995	1-Methyl-cyclohexen-(1 oder 2)- essigsäure-(2)-äthylester	$(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	18,4	0,948	1,4539
996	Penten-(2)-säure-(1)	$\text{C}_5\text{H}_9 \cdot \text{CH}:\text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	14,7	0,992	1,454
997	Heptadien-(1,5)-ol-(4)	$\text{CH}_2:\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}:\text{CH} \cdot \text{CH}_3$	20	0,861	1,454
998	Nonen-(2)-säure-(1)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CH}:\text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	20	0,930	1,454
999	α, β -Dimethyl- glutaconsäure- diäthylester (cis)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5): \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	20	1,024	1,454
1000	α, β -Dimethyl- glutaconsäure- diäthylester (trans)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5):\text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	20	1,031	1,454
1001	cis-Hexahydroomophthal- säurediäthylester	$\text{C}_6\text{H}_{10} \begin{array}{l} \text{CO}_2\text{H} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H} \end{array}$	20	1,040	1,454
1002	Äthylendiamin	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	26,1	0,892	1,4540
1003	1,3-Dimethyl-cyclohexanol-(5) (cis)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_9 \cdot \text{OH}$	20	0,911	1,4540
1004	1,3-Dimethyl-cylo- hexanol-(1)	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{l} \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \text{ — } \text{CH}_2 \end{array} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	22,9	0,903	1,4541
1005	Bromessigsäureäthylester	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	13	1,514	1,4542
1006	β -Chlorisocrotonsäure- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CCl}:\text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	18,7	1,092	1,4542
1007	2-Methyl- octadien-(4,6)	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}:\text{CH} \cdot \text{CH}:\text{CH} \cdot \text{CH}_3$	18	0,752	1,4543
1008	Erucasäureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CH}:\text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_{11} \cdot \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	20	0,865	1,4543
1009	Linalool-acetat	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{17}$	21	0,89	1,4544
1010	β -Methyl-angelicalacton	$\text{H}_2\text{C} \text{ — } \text{C} \cdot \text{CH}_3$ $\parallel$ $\text{OC} \cdot \text{O} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3$	20	1,056	1,4545
1011	1,1,3-Trimethyl-cyclo- hexanon-(4)	$\text{OC} \begin{array}{l} \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \text{ — } \text{CH}_2 \end{array} \text{C}(\text{CH}_3)_2$	19	0,902	1,4545
1012	l-Camphersäurediäthylester- (2) (trans)	$\text{C}_{10}\text{H}_{14} \cdot (\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$	21,6	1,029	1,4545
1013	α -Brompropylen	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}:\text{CHBr}$	15,8	1,417	1,4549
1014	β -Methoxy- β -amyl- acrylsäuremethylester	$\text{C}_5\text{H}_{11} \cdot \text{C}(\text{OCH}_3):\text{CH} \cdot \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	23,1	0,961	1,4549
1015	5-Cyano-2- methylhexen-(4)-säure-(6)- äthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}:\text{C}(\text{CN}) \cdot \text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	20	0,966	1,4549
1016	1,4-Dimethyl- cyclohexanol-(2)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \\ \text{CH}_2 \text{ — } \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	16	0,907	1,455
1017	2,6-Dimethyl- octadien-(2,7)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$ $\text{CH}:\text{CH}_2$	20(?)	0,788	1,455

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	$t^{\circ}\text{C}$	e_4^t	n_D^t
1018	<i>d</i> -Citronellal	$\text{C}_9\text{H}_{17} \cdot \text{CHO}$	14	0,86	1,455
1019	cis- β -Methyl- α - γ - äthyl-glutacon- säure-diäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5) : \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,019	1,455
1020	Essigsäure- β -bromäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	20	1,514	1,4550
1021	1-Chlor-1, 3, 5-trimethyl- cyclohexan	$\text{H}_2\text{C} \begin{cases} \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_3 \end{cases} \text{CCl} \cdot \text{CH}_3$	20	0,929	1,4550
1022	1-Bromdecan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{Br}$	20	1,068	1,4550
1023	Amylpropionsäurenitril	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{C} : \text{C} \cdot \text{CN}$	13	0,851	1,4553
1024	1, 4-Dimethyl- cyclohexanol-(1)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{cases} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{cases} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	23,9	0,906	1,4553
1025	α -Isobutyl-piperidin	$\text{NC}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	21,7	0,851	1,4553
1026	Carvomenthon	$\text{C}_{10}\text{H}_{18} \cdot \text{O}$	20	0,9	1,4553
1027	α -Brompropylen	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CHBr}$	20	1,428	1,4554
1028	Cyclohexylchlorid	$\text{H}_2\text{C} \begin{cases} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{cases} \text{CHCl}$	18	0,977	1,4555
1029	2, 6-Dimethyl- octen-(2)-ol-(6)	$(\text{CH}_3)_2\text{C} : \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	15,9	0,858	1,4555
1030	Äthyl-d-bornyläther	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{17}$	24,7	0,9	1,4555
1031	Citronellol-formiat	$\text{HCO}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{19}$	20	0,884	1,4556
1032	Aconitsäuretriäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{C} \begin{cases} \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{cases}$	20	1,106	1,4556
1033	Chloral	$\text{Cl}_3\text{C} \cdot \text{CHO}$	20	1,512	1,4557
1034	Mesaconsäuredimethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3$ $\parallel$ $\text{HC} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	19,9	1,121	1,4557
1035	Ölsäurealdehyd	$\text{C}_{17}\text{H}_{33} \cdot \text{CHO}$	20	0,85	1,4557
1036	Erucasäuremethylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{11} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_{11} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	20	0,870	1,4558
1037	1-Methyl-cyclohexen-(3)- essigsäure-(3)äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	15,2	0,951	1,4559
1038	<i>d</i> -Camphersäure-diäthylester	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	19,1	1,032	1,456
1039	Tetrahydrofurfurylchlorid	$\text{OC}_4\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	20	1,110	1,4560
1040	1, 3-Dimethyl- cyclohexanol-(5)	$\text{H}_2\text{C} \begin{cases} \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_3 \\ \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \end{cases} \text{CH} \cdot \text{OH}$	18,6	0,900	1,4560
1041	1, 1, 2-Trimethyl- cyclohexen-(2)	$\text{H}_2\text{C} \begin{cases} \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{cases} \text{C}(\text{CH}_3)_2$	20,4	0,822	1,4560
1042	Methyl-N-isobutylnitramin	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N}(\text{NO}_2) \cdot \text{CH}_3$	22,5	1,021	1,4561
1043	Oxymethylenmalonsäure- diäthylester	$\text{HOCH} : \text{C}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	14,3	1,128	1,4561
1044	Glycerin-trioleat	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{O}_2\text{C} \cdot \text{C}_{17}\text{H}_{33})_3$	60	0,9	1,4561
1045	Brom-dimethyläther	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	20	1,598	1,4562
1046	2, 3-Dibrombuten-(2)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CBr} : \text{CBr} \cdot \text{CH}_3$	25,5	1,318	1,4562
1047	γ -Oxy-crotonsäurelacton (Smp. 55°)	$\text{CH}_2 \cdot \text{CHBr} : \text{CH} \cdot \text{CO}$ $\mid \quad \quad \quad \mid$ $\quad \quad \quad \text{O} \quad \quad \quad$	99,3	1,262	1,4563
1048	α -Chlor-crotonsäure- methylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CCl} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	22,6	1,159	1,4563

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	$n_D^{t_{\pm}}$	n_D^t
1049	Methylbutylnitramin	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{N}(\text{NO}_2) \cdot \text{CH}_3$	23,6	1,023	1,4563
1050	d-Carvomenthen	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}$	18	0,83	1,4563
1051	Hexylpropolsäurenitril	$\text{C}_6\text{H}_{13} \cdot \text{C} \equiv \text{C} \cdot \text{CN}$	14,4	0,849	1,4564
1052	3,3-Dimethyl- heptanon-(6)-säure-(1)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{C} \cdot (\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	20	1,032	1,4564
1053	d-Camphen (Smp. 43°)	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}$	50	—	1,4564
1054	Chlorameisensäure- trichlormethylester	$\text{ClCO}_2 \cdot \text{CCl}_3$	22	1,65	1,4566
1055	1,3-Dimethyl- 5-oxy-cyclohexyl- essigsäure-äthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_8(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	14,9	0,990	1,4566
1056	Ricinolsäurebutylester	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}$ $\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CH}$	22	0,906	1,4566
1057	Cyclopentanol-(1)- carbonsäure- (1)-methylester	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \rangle \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \rangle$	17	1,105	1,4567
1058	1-Äthyl-cyclohexen-(1)	$\text{H}_2\text{C} \langle \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \\ \text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \rangle \text{C} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	19,1	0,824	1,4567
1059	Caran	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}$	20	0,838	1,4567
1060	Dioxalmalonsäure- tetraäthylester	$(\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CO}_2\text{C} \cdot (\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	14,9	1,193	1,4567
1061	4-Propyl- heptadien-(1,6)-ol-(4)	$(\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2)_2\text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_3\text{H}_7$	21,1	0,865	1,4568
1061 _p	Pulenol	$\text{C}_8\text{H}_{16}\text{O}$	20	0,8955	1,4569
1062	β, β' -Dichloräthyläther	$(\text{ClCH}_2 \cdot \text{CH}_2)_2\text{O}$	20	1,220	1,457
1063	3,5-Dimethyl- cyclohexanol-(1) (trans)	$\text{H}_2\text{C} \langle \begin{matrix} \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \rangle \text{CH} \cdot \text{OH}$	16	0,902	1,457
1064	β -Brompropionsäure- methylester	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	20	1,519	1,4570
1065	Methylfurfuryläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_7\text{O}$	20	1,02	1,4570
1066	Methyläthylnitramin	$\text{CH}_3 \cdot \text{N}(\text{NO}_2) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	19,2	1,097	1,4571
1067	1,1,4,4-Tetramethyl- cyclohexanol-(2) (Smp. 53°)	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \langle \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \end{matrix} \rangle \text{C}(\text{CH}_3)_2$	30,2	0,894	1,4571
1068	Diallyl- acetessigsäureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}(\text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2)_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	17,4	0,982	1,4572
1069	Hexahydro-p-kresol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_{10} \cdot \text{OH}$	20	0,918	1,4573
1070	[3,5-Dimethyl- cyclohexyliden]- essigsäure-äthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_8 : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20,3	0,937	1,4575
1071	Propionylbromid	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{Br}$	16,4	1,521	1,4578
1072	Chlorfumarsäurediäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH}$ $\text{ClC} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	18,3	1,19	1,4578
1073	2-Methyl-pentanon-(3)-al-(1)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CHO}$	48,9	0,965	1,4579
1074	Triäthylphosphin	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{P}$	15	0,800	1,458
1075	1,2-Dimethyl- cyclo-hexanol-(4)	$\text{HO} \cdot \text{CH} \langle \begin{matrix} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_3 \text{---} \text{CH}_2 \end{matrix} \rangle \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	16	0,907	1,458
1076	1,3-Dimethyl-cyclo- hexanol-(4)	$\text{HO} \cdot \text{CH} \langle \begin{matrix} \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \end{matrix} \rangle \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	16	0,912	1,458

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	$n_D^{t_4}$	n_D^t
1077	1- α -Menthol	$C_{10}H_{18} \cdot OH$	25	0,88	1,458
1078	1,3-Dimethyl-cyclohexen-(4)- essigsäureäthylester	$(CH_3)_2C_6H_7 \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20,3	0,938	1,458
1079	N-Nitro-sec.-butylamin	$C_4H_9 \cdot CH \cdot (CH_3) \cdot NH \cdot NO_2$	21,9	1,057	1,4581
1080	Hexahydro-m-kresol	$CH_3 \cdot C_6H_{10} \cdot OH$	20	0,914	1,4581
1081	1-Methyl-cyclohexen-(2 oder 3)- essigsäure-(3)-methylester	$CH_3 \cdot C_6H_8 \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	15,7	0,969	1,4582
1082	Chloropren	$CH_2 \cdot CCl \cdot CH \cdot CH_2$	20	0,958	1,4583
1083	2-Brom-buten-(2)	$CH_3 \cdot CBr \cdot CH \cdot CH_3$	25,4	1,322	1,4583
1084	Cineol	$C_{10}H_{18}O$	20	0,927	1,4584
1085	Tetrahydro-furan- carbonsäure-(2)	$OC_4H_7 \cdot CO_2H$	20	1,193	1,4585
1086	1,2,4-Trimethylcyclo- hexanol-(5)	$CH_3 \cdot CH \begin{array}{c} \diagup CH_2 \cdot CH(CH_3) \\ \diagdown CH(OH) - CH_2 \end{array} CH \cdot CH_3$	19,2	0,899	1,4585
1087	Cyclooctan	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$ $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$	20	0,839	1,4586
1088	Δ^1 -Tetrahydro-o-xylol	$(CH_3)_2C_6H_8$	20	0,823	1,4587
1089	Brassidinsäure- äthylester (Smp. 30°)	$CH_3 \cdot [CH_2]_7 \cdot CH : CH \cdot [CH_2]_{11} \cdot CO \cdot O \cdot C_2H_5$	35	—	1,4587
1090	Diazoessigester	$N_2CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	17,6	1,085	1,4588
1091	β -Methoxy- β - amyl-acrylsäure (Smp. 55°)	$CH_3 \cdot [CH_2]_4 \cdot C(O \cdot CH_3) : CH \cdot CO_2H$	60,8	0,969	1,4588
1092	1,2,4,5-Tetramethyl- cyclohexen-(1)	$CH_3 \cdot CH \begin{array}{c} \diagup CH_2 \cdot C(CH_3) \\ \diagdown CH(CH_3) \cdot CH_2 \end{array} CH \cdot CH_3$	16,5	0,820	1,4588
1093	1,4-Dimethyl-cyclohexen-(3)- carbonsäuremethylester	$(CH_3)_2C_6H_7 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	20	0,970	1,4588
1094	Ricinolsäuremethylester	$CH_3 \cdot [CH_2]_5 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot CH$ $CH_3 \cdot O_2C \cdot [CH_2]_7 \cdot CH$	22	0,924	1,4588
1095	3,3-Dichlor-pentandion-(2,4)	$CH_3 \cdot CO \cdot CCl_2 \cdot CO \cdot CH_3$	16,8	1,307	1,4589
1096	1,1-Dimethyl- cyclohexanol-(3)	$H_2C \begin{array}{c} \diagup CH(OH) \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 - CH_2 \end{array} C(CH_3)_2$	19,7	0,909	1,4589
1097	d-Campfersäure- α -methyl- ester- β -äthylester	$C_{13}H_{22}O_4$	17,1	1,049	1,4589
1098	β -Chlor-crotonsäureäthylester	$CH_3 \cdot CCl : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	19,6	1,106	1,459
1099	d-Citronellol	$C_{10}H_{20}O$	20	0,85	1,459
1100	dl-Hexahydro-m-kresol	$CH_3 \cdot C_6H_{10} \cdot OH$	20	0,923	1,4590
1101	Methyloximinomalonsäure- methylesternitril	$NC \cdot C : (NOCH_3) \cdot CO_2 \cdot CH_3$	20	1,177	1,4591
1102	N-Nitro-hexylamin	$C_6H_{13} \cdot [CH_2]_5 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot NO_2$	25,2	1,004	1,4593
1103	1-Jod-heptan	$CH_3 \cdot [CH_2]_5 \cdot CH_2J$	20	1,4	1,4594
1104	1,2,4,5-Tetra- methyl- cyclohexanol-(1)	$CH_3 \cdot CH \begin{array}{c} \diagup CH_2 \cdot CH(CH_3) \\ \diagdown CH(CH_3) \cdot CH_2 \end{array} C(OH) \cdot CH_3$	18,1	0,898	1,4595
1105	Hexylpropionalsäure	$C_6H_{13} \cdot C : C \cdot CO_2H$	25	0,944	1,4596
1106	γ , γ -Dichlorcrotonsäure (Smp. 43°)	$Cl_2CH \cdot CH : CH \cdot CO_2H$	99,4	1,333	1,4597
1107	Adipinsäuredinitril	$NC \cdot [CH_2]_4 \cdot CN$	20(?)	0,950	1,4597
1108	1,3,5-Tripropyl-trimethylen- triamin	$H_2C \begin{array}{c} \diagup N(C_3H_7) \cdot CH_2 \\ \diagdown N(C_3H_7) \cdot CH_2 \end{array} N \cdot C_3H_7$	18,8	0,880	1,4597
1109	N-Methylpyrrolidin-diessig- säure-(2,5)-diäthylester	$CH_3 \cdot NC_4H_8(CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	15,5	1,047	1,4597

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
1110	Pentamethylendiamin	$H_2N \cdot [CH_2]_5 \cdot NH_2$	16	0,88	1,46
1111	Hexahydrobenzoesäure (Smp. 31°)	$H_2C \begin{array}{l} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} CH \cdot CO_2H$	33,8	1,03	1,46
1112	Cyclohexylessigsäure (Smp. 32°)	$H_2C \begin{array}{l} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} CH_2 \cdot CO_2H$	33,5	1,001	1,46
1113	Ölsäure	$CH_3 \cdot [CH_2]_7 \cdot CH : CH \cdot [CH_2]_7 \cdot CO_2H$	17,7	0,895	1,46
1114	β -Angelicalacton	$HC=CH$ $OC \cdot O \cdot CH \cdot CH_3$	20	0,967	1,460
1115	Nonen-(2)-säure-(1)-chlorid	$CH_3 \cdot [CH_2]_5 \cdot CH : CH \cdot COCl$	20	0,967	1,460
1116	Polyacrylsäuremethylester	$(CH_2 : CH \cdot CO_2 \cdot CH_3)_n$	20	0,95	1,4600
1117	Crotonsäurechlorid	$CH_3 \cdot CH = CH \cdot COCl$	17,9	1,09	1,4600
1118	d-Bornyl-isovalerianat	$C_4H_9 \cdot CO_2 \cdot C_{10}H_{17}$	22,2	0,95	1,4600
1119	Thiokohlensäure-O, O- diäthylester	$CS(O \cdot C_2H_5)_2$	17,5	1,027	1,4601
1120	[Bromacetyl]-malonsäure- diäthylester	$BrCH_2 \cdot CO \cdot CH(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	18,1	1,391	1,4602
1121	Cycloheptanon	$CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$ $CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \rangle CO$	21,9	0,95	1,4603
1122	2-Cyano-pentanon-(3)- säure-(1)-äthylester	$C_2H_5 \cdot CO \cdot CH(CN) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,076	1,4603
1123	l-Neomenthol	$C_{10}H_{18}O$	20	0,900	1,4603
1124	Butylnitramin	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot NO_2$	23	1,058	1,4604
1125	Triäthyl-triäthylentriamin	$H_2C \begin{array}{l} \diagup N(C_2H_5) \cdot CH_2 \\ \diagdown N(C_2H_5) \cdot CH_2 \end{array} N \cdot C_2H_5$	20,2	0,894	1,4604
1126	[d-Camphersäure]- β -methyl- ester- α -äthylester	$C_9H_{14} \begin{array}{l} \diagup CO_2 \cdot CH_3 \\ \diagdown CO_2 \cdot C_2H_5 \end{array}$	17,7	1,057	1,4604
1127	Äthoxymethylenpinacolin	$(CH_3)_2C \cdot CO \cdot CH : CH \cdot O \cdot C_2H_5$	14,2	0,916	1,4605
1128	Isobutyryl-malonsäure- äthylesternitril	$(CH_3)_2CH \cdot CO \cdot CH(CN) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,054	1,4606
1129	l-Menthylamin	$C_{10}H_{19} \cdot NH_2$	20	0,860	1,4606
1130	γ -Conicein (2-Propyl-1, 4, 5, 6- tetrahydro-pyridin)	$C_9H_{15}N$	18,4	0,875	1,4607
1131	Chlorpikrin	$Cl_3C \cdot NO_2$	22,8	1,651	1,4608
1132	Pinocamphan	$C_{10}H_{18}$	20	0,855	1,4609
1133	Cyclohexanol (Smp. 24°)	$H_2C \begin{array}{l} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} CH \cdot OH$	37	0,9	1,461
1134	2-Methyl-penten-(3)-säure-(5)- chlorid	$(CH_3)_2CH \cdot CH : CH \cdot COCl$	20	1,018	1,461
1135	Hexahydro-o-kresol	$CH_3 \cdot C_6H_{10} \cdot OH$	20	0,933	1,461
1136	2-Methyl-hexen-(4)- säure-(6)-chlorid	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CH : CH \cdot COCl$	20	0,991	1,461
1137	1-Cyano-1-methyl- cyclohexanon-(2)	$H_2C \begin{array}{l} \diagup CH_2 \cdot CO \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} C(CN) \cdot CH_3$	20	1,015	1,461
1138	1, 1-Dimethyl- cyclohexanon-(4)	$(CH_3)_2C \begin{array}{l} \diagup HC \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} CH \cdot OH$	24,7	0,922	1,4613

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	$t^{\circ}\text{C}$	n_D^{20}	n_D^{25}
1139	Butyryl-malonsäure- äthylester-nitril	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CN}) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,056	1,4614
1140	Δ^1 -Tetrahydrocumol	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	15,2	0,83	1,4615
1141	Methylnitramin (Smp. 38°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{NH} \cdot \text{NO}_2$	49	1,243	1,4616
1142	Malonsäuredichlorid	$\text{H}_2\text{C}(\text{COCl})_2$	22,1	1,449	1,4617
1143	Ricinolsäureäthylester	$\text{CH}_3[\text{CH}_2]_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}$ $\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot [\text{CH}_2]_7 \cdot \text{CH}$	22	0,915	1,4618
1144	γ , γ -Dichlorcrotonsäure- äthylester	$\text{CHCl}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,229	1,4619
1145	Carvomenthol	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{OH}$	20	0,908	1,4619
1146	1-Methyl-cyclohexanol-(1)	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	20	0,930	1,4620
1147	2, 6-Dimethyl- heptadien-(1, 3)	$\text{CH}_2 : \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2$	10	0,765	1,4620
1148	Tropinon	$\text{C}_8\text{H}_{13}\text{ON}$	99,6	0,987	1,4621
1149	2, 2-Difluor-1, 1-dibrom-äthan	$\text{Br}_2\text{CH} \cdot \text{CHF}_2$	20	2,312	1,4622
1150	Ölsäureazonid	$\text{C}_{18}\text{H}_{34}\text{O}_8$	20,5	1,028	1,4622
1151	d-Linalool	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	20	0,868	1,4623
1152	5-Äthyl- nonadien-(1, 8)-ol-(5)	$(\text{CH}_2 : \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2)_2 \cdot \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20,7	0,866	1,4623
1153	d-Bornylacetat	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{17}$	22,6	0,99	1,4623
1154	d-Pinan	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}$	20	0,839	1,4624
1155	2, 6-Dimethyl-octadien- (2, 7)-ol-(6)	$(\text{CH}_3)_2\text{C} : \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3)$ $\text{CH} : \text{CH}_2$	20	0,862	1,4624
1156	1-Chlor-1, 2, 4, 5- tetramethyl- cyclohexan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CCl} \cdot \text{CH}_3$	20	0,936	1,4624
1157	Methyl-d-bornyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{17}$	23,4	0,914	1,4624
1158	1, 2-Dimethyl- cyclohexanol-(1)	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	13,7	0,925	1,4625
1159	Äthylidencyclohexan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH}_2$	20	0,822	1,4626
1160	Geranylacetat	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{17}$	15	0,917	1,4628
1161	d-Bornyl-valerianat	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{17}$	15	0,956	1,4628
1162	Tetrachlorkohlenstoff	CCl_4	20	1,595	1,4630
1163	1, 2, 3-Trimethyl- cyclohexen-(1)	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	11,8	0,835	1,4630
1164	dl-Bornylacetat	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{17}$	20	0,985	1,4630
1165	Äthoxymethylenmalonsäure- diäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	15,3	1,081	1,4631
1166	1, 1-Dimethyl-4, 4-diäthyl- cyclohexanon-(2)	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C}(\text{CH}_3)_2$	15,2	0,911	1,4631

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
1167	Trimethyl-trimethylen- triamin	$H_2C \begin{array}{c} \text{NH(CH}_3\text{)} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{N(CH}_3\text{)} \cdot \text{CH}_2 \end{array} N \cdot \text{CH}_3$	19	0,918	1,4632
1168	<i>dl</i> -Pulenol	$C_9H_{18}O$	16,5	0,91	1,4632
1169	Camphersäuredimethylester	$C_{15}H_{24}(CO_2 \cdot CH_3)_2$	16,9	1,077	1,4633
1170	α -Bromacetessigsäure- äthylester	$CH_3 \cdot CO \cdot CHBr \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	14,1	1,429	1,4634
1171	Amylpropionsäure	$CH_3 \cdot [CH_2]_4 \cdot C : C \cdot CO_2H$	12,6	0,962	1,4634
1172	Thujylalkohol	$C_{10}H_{18} \cdot OH$	20	0,921	1,4635
1173	<i>d</i> -Fenchon	$C_{10}H_{18}O$	18	0,948	1,4636
1174	<i>d</i> -Bornylbutyrat	$C_{21}H_{38} \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_{10}H_{17}$	15	0,966	1,4638
1175	Phytol	$C_{20}H_{39} \cdot OH$	20	0,852	1,4638
1176	Nopinan	$C_{15}H_{26}$	20	0,86	1,4641
1177	1-Isopropyl- cyclohexanol-(1)	$H_2C \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array} C(OH) \cdot CH(CH_3)_2$	15,5	0,914	1,4642
1178	3-Chlor- <i>p</i> -menthan	$CH_3 \cdot CH \begin{array}{c} CH_2 \cdot CHCl \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array} CH \cdot CH(CH_3)_2$	20	0,941	1,4642
1179	Santen	$C_{15}H_{24}$	20	0,87	1,4644
1180	<i>d</i> -Bornyl-propionat	$C_8H_{15} \cdot CO_2 \cdot C_{10}H_{17}$	15	0,979	1,4644
1181	<i>dl</i> -Dehydrocamphersäure- diäthylester	$C_8H_{15}(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	20	1,039	1,4644
1182	γ, γ, γ -Trichlor- β -acetoxy- buttersäureäthylester	$CH_3 \cdot CO_2 \cdot CH(CCl_3)CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	14,1	1,340	1,4646
1183	Cyclohexen-(1)- propionsäure- (1)-äthylester	$H_2C \begin{array}{c} CH_2 - CH \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array} C \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	17,5	0,968	1,4646
1184	Dicyanacetylen	$NC \cdot C : C \cdot CN$	25	0,970	1,4647
1185	2,6-Dimethyl-nonadien-(2,8)- ol-(6)	$(CH_3)_2C : CH \cdot [CH_2]_2 \cdot C(OH) \cdot (CH_3) \cdot CH_2 \cdot CH : CH_2$	16,6	0,866	1,4647
1186	1,1-Dimethyl- cyclohexanol-(2)	$H_2C \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH(OH) \\ CH_2 - CH_2 \end{array} C(CH_3)_2$	20	0,923	1,4648
1187	Hexahydrobenzylalkohol	$H_2C \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array} CH \cdot CH_2 \cdot OH$	20	0,928	1,4649
1188	α -Acetoxymethylen- diäthylketon	$C_2H_5 \cdot CO \cdot C(CH_3) : CH \cdot O_2C \cdot CH_3$	18,3	1,034	1,4649
1189	Isobornylacetat	$CH_3 \cdot CO_2 \cdot C_{10}H_{17}$	20	0,984	1,4649
1190	Penten-(2)-säure-(1)chlorid	$C_5H_8 \cdot CH : CH \cdot COCl$	20	1,063	1,465
1191	Isolauronsäure- äthylester	$H_2C \begin{array}{c} CH_2 \\ (CH_3)_2C \cdot C(CH_3) \end{array} C \cdot CO_2H$	20	0,953	1,4650
1192	Äthyl-thiocyanat	$C_2H_5 \cdot SCN$	22,9	0,994	1,4653
1193	<i>dl</i> - α -Pinen	$C_{10}H_{18}$	23,5	0,86	1,4653
1194	Allylbromid	$CH_2 : CH \cdot CH_2Br$	20	1,398	1,4655
1195	4-Chlor- <i>p</i> -menthan	$CH_3 \cdot CH \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH_2 \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array} CCl \cdot CH(CH_3)_2$	18,8	0,948	1,4655
1196	3,4-Dimethyl-pyrazol (Smp. 58°)	$CH_3 \cdot HC \begin{array}{c} \parallel \\ HC \cdot NH \cdot N \end{array} CH \cdot CH_3$	99,3	0,933	1,4657
1197	Dichloressigsäure	$Cl_2CH \cdot CO_2H$	20	1,563	1,4659

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	ρ_4^t	n_D^t
1198	Geranylformiat	$\text{HCO}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{17}$	20	0,909	1,4659
1199	1-Cyano-1-äthyl- cyclohexanon-(2)	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C}(\text{CN}) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,008	1,466
1200	Jodwasserstoff	HJ	12	—	1,466
1201	Stearinsäure-benzylester	$\text{C}_{17}\text{H}_{35} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	50	0,908	1,4663
1202	[α -Äthoxy-äthyliden]-aceton	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{OC}_2\text{H}_5) : \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	16,3	0,948	1,4665
1203	α -[Cyclohexen-(1)-yl]-propion- säuremethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_9) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	18,3	0,986	1,4665
1204	1,2,2-Trifluor-1,1,2-tribrom- äthan	$\text{CFBr}_2 \cdot \text{CBrF}_2$	20(?)	2,6	1,4666
1205	Triäthylarsen	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{As}$	20	1,150	1,467
1206	1-Cyan-1-propyl- cyclohexanon-(2)	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \text{ CO} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C}(\text{CN}) \cdot \text{C}_3\text{H}_7$	20	0,997	1,467
1207	1-Chlor-1,2-dimethyl- cyclohexan	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_2 \text{ — } \text{CH}_2 \end{array} \text{CCl} \cdot \text{CH}_3$	13,3	0,971	1,4672
1208	Dihydrocarvon	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	18,9	0,923	1,4674
1209	$\Delta^{1:5}$ -Dihydro-o-xylol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_4$	20	0,823	1,4675
1210	Tricarballysäure- trialylester	$\text{CH}_2 : \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH}(\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2)_2$	15,9	1,097	1,4675
1211	α -Cyan-acetessigsäure- isoamylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CN}$ $\text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	1,033	1,4676
1212	Fluorbenzol	$\text{C}_6\text{H}_5\text{F}$	20	1,024	1,4677
1213	Sabinen	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$	20	0,842	1,4678
1214	Isodehydrocamphersäure- dimethylester	$\text{C}_8\text{H}_{12}(\text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3)_2$	17,5	1,085	1,4678
1215	1,1,2-Trimethyl- cyclohexanol-(2)	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH})(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_2 \text{ — } \text{CH}_2 \end{array} \text{C}(\text{CH}_3)_2$	19,9	0,926	1,4679
1216	Muconsäurediäthylester (Smp. 64°)	$(\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH} : \text{CH})_2$	99,1	0,983	1,468
1217	Methylthiocyanat	$\text{CH}_3 \cdot \text{SCN}$	23,8	1,069	1,4680
1218	$\Delta^{2:4}$ -Dihydrotoluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_7$	20	0,827	1,4680
1219	2,2-Difluor-1-jodäthan	$\text{CHF}_2 \cdot \text{CH}_2\text{J}$	12,2	2,243	1,4681
1220	Cyclohexadien-(1,4)	C_6H_8	25	0,84	1,4681
1221	Sebacinsäuredichlorid	$(\text{ClOC} \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{Cl})_2$	18,3	—	1,4684
1222	Suberychlorid	$\text{ClOC} \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{COCl}$	20,6	1,172	1,4685
1223	Cyclohexenessigsäure- methylester	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	18,2	1,003	1,4687
1224	[α -Methoxyäthyliden]- aceton	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}(\text{O} \cdot \text{CH}_3) : \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	20	0,971	1,4688
1225	Palmitinsäurebenzylester (Smp. 36°)	$\text{C}_{15}\text{H}_{31} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	50	0,9	1,4689
1226	Δ^1 -Tetrahydrobenzoesäure- äthylester	$\text{C}_8\text{H}_9 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,998	1,469
1227	Isolauronolsäuremethylester	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_5\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	20	0,970	1,469
1228	d-Isopulegon	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$	20	0,919	1,4690
1229	3-Fluortoluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{F}$	20	0,999	1,4691
1230	Cyclohexenyl-(1)- essigsäureäthylester	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_2 \text{ CH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	16,2	0,989	1,4691

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	$n_D^{t_4}$	$n_D^{t_D}$
1231	γ , γ -Dichlorcrotonsäure- methylester	$\text{Cl}_2\text{CH} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	20	1,302	1,9694
1232	Diacetessigsäureäthylester	$(\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2)_2\text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	18,3	1,08	1,4695
1233	Brenzschleimsäureäthylester (Smp. 34°)	$\text{OC}_4\text{H}_9 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	40	1,097	1,4699
1234	γ -Terpineol (Smp. 69°)	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	80	0,895	1,47
1235	Bis-diäthylarsen	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{As}_2(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	23	1,1388	1,470
1236	α -Fencholensäureamid (Smp. 136°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{NH}_2$	117,9	0,933	1,47
1237	4-Fluortoluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{F}$	20	0,99	1,470
1238	Δ^1 -Tetrahydro-m-toluy- säureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,975	1,470
1239	Hydrazin	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{NH}_2$	22	—	1,470
1240	trans-Dekalin	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}$	20	0,877	1,4701
1241	Pyrazol (Smp. 70°)	$\text{HC} \quad \text{---} \quad \text{CH}$ $\text{HC} \cdot \text{NH} \cdot \text{N}$	99,8	1,001	1,4703
1242	2-Fluortoluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{F}$	20	1,001	1,4704
1243	Fenchon	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$	20	0,867	1,4705
1244	Myrcen	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$	20	0,798	1,4707
1245	d-Bornylformiat	$\text{HCO}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{17}$	15	1,017	1,4708
1246	l-Cyan-3-methyl- cyclohexanon-(2)	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CN}$	20	1,040	1,471
1247	Cyanacetessigsäure- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CN}) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,111	1,4710
1248	l-Dihydrocarvon	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$	20	0,925	1,4711
1249	5-Oxy-1,3-Dimethyl- cyclohexen-(3)- essigsäure-äthylester	$\text{HC} \begin{array}{c} \diagup \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}(\text{OH}) \text{---} \text{CH}_2 \end{array} \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	17,6	1,012	1,4713
1250	α , α' -Dichloracetone (Smp. 45°)	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	46	1,383	1,4714
1251	Geraniumsäuremethylester	$\text{C}_9\text{H}_{15} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	19,1	0,923	1,4714
1252	Citronensäuretriäthylester	$\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$ $\text{HO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$ $\text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	17,4	1,136	1,4714
1253	Pinol	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$	20	0,942	1,4715
1254	Citraconsäureanhydrid	$\text{HC} = \text{C} \cdot \text{CH}_3$ $\text{OC} \cdot \text{O} \cdot \text{CO}$	20	1,245	1,4717
1255	α -Äthoxy-diäthylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	18,2	0,945	1,4717
1256	1,1,2-Trichlor-äthan	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CHCl}_2$	22	1,446	1,4719
1257	α -Äthylcampher	$\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{O}$	20	0,937	1,4719
1258	3-Methyl-1-äthylpyrazol	$\text{HC} \text{---} \text{C} \cdot \text{CH}_3$ $\text{HC} \cdot \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{N}$	20	0,945	1,472
1259	Dihydro-m-xylol	$\text{HC} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH} \text{---} \text{CH} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	19,7	0,823	1,4721
1260	Isopropylidencyclohexan	$(\text{CH}_3)_2\text{C} : \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH}_2$	20	0,836	1,4723

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n _D ^t	n _D ²⁰
1261	<i>l</i> -Isopulegol	C ₁₀ H ₁₈ O	20	0,911	1,4723
1262	Zinntetraäthyl	(C ₂ H ₅) ₄ Sn	19,7	1,199	1,4724
1263	Succinylmalonsäure- diäthylester (Smp. 68°)	CH ₂ · CO CH ₂ · CO > C(CO ₂ · C ₂ H ₅) ₂	73	1,167	1,4725
1264	<i>d</i> (<i>l</i>)-Limonen	C ₁₀ H ₁₆	19,6	0,843	1,4727
1265	Geranylamin	C ₁₀ H ₁₇ · NH ₂	20(?)	0,83	1,4727
1266	Glutarsäuredichlorid	ClOC · [CH ₂] ₂ · COCl	20,2	1,324	1,4728
1267	α-Camphylamin	C ₁₀ H ₁₈ N	17,8	0,874	1,4728
1268	Glycerin	HO · CH ₂ · CH(OH) · CH ₂ · OH	20	1,26	1,4729
1269	Isopulegol	C ₁₀ H ₁₈ O	20(?)	0,916	1,4729
1270	1,3-Dimethyl-pyrazol	HC ——— C · CH ₃ HC · N(CH ₃) · N	20	0,966	1,473
1271	5-Amino-1,1,3- trimethyl- cyclohexancarbonsäure- (2)-äthylester	H ₂ N · CH < CH ₂ · C(CH ₃) ₂ CH ₂ · CH(CH ₃) > CH · CO ₂ · C ₂ H ₅	20	0,980	1,473
1272	Succinylchlorid	ClCO · CH ₂ · CH ₂ · COCl	15,2	1,39	1,4735
1273	1,3,5-Trimethyl- cyclohexen-(1)-ol-(3)	H ₂ C < C(OH)(CH ₃) · CH CH(CH ₃) CH ₂ > C · CH ₃	19,3	0,913	1,4735
1274	<i>d</i> -Dehydrocampher- säuremethylester	C ₈ H ₁₂ (CO ₂ · CH ₃) ₂	18,1	1,088	1,4736
1275	<i>d</i> -Camphersäure-α- äthylester	C ₈ H ₁₄ (CO ₂ H) · CO ₂ · C ₂ H ₅	16,8	1,102	1,4737
1276	Oxymethylenacetessigsäure- äthylester	CH ₃ · CO · C(:CHOH) · CO ₂ · C ₂ H ₅	16,9	1,134	1,4738
1277	[4-Methyl-cyclo- hexylden]- essigsäureäthylester	CH ₃ · CH < CH ₂ · CH ₂ CH ₂ · CH ₂ > C · CH · CO ₂ · C ₂ H ₅	17	0,994	1,4738
1278	Geranylessigsäure	C ₁₂ H ₂₀ O ₂	21	0,938	1,4739
1279	β, γ-Pulenenol	CH ₃ · CH < CH = CH CH ₂ · CH(OH) > C(CH ₃) ₂	18,5	0,921	1,4740
1280	Geranylchlorid	C ₁₀ H ₁₇ Cl	20	0,92	1,4741
1281	Propionyltropein	CH ₃ · NC ₂ H ₄ · O ₂ C · C ₂ H ₅	19,6	1,040	1,4743
1282	Cyclohexadien-(1,3)	HC < CH CH CH ₂ · CH ₂ > CH	20	0,842	1,4744
1283	<i>d</i> <i>l</i> -Dipenten	C ₁₀ H ₁₆	20,9	0,840	1,4744
1284	Crotonsäureanhydrid	(CH ₃ · CH : CH · CO) ₂ O	20	1,040	1,4745
1285	β-Terpineol (Smp. 33°)	C ₁₀ H ₁₈ O	20	0,919	1,4747
1286	5-Amino-1,1,3- trimethylcyclo- hexancarbonsäure-(2)- äthylester (cis)	H ₂ N · CH < CH ₂ · C(CH ₃) ₂ CH ₂ · CH(CH ₃) > CH · CO ₂ · C ₂ H ₅	20	0,990	1,475
1287	Acetonyloxalsäureäthylester	CH ₃ · CO · CH ₂ · CO · CO ₂ · C ₂ H ₅	17,6	1,128	1,4750
1288	<i>dl</i> -α-Brom-propionsäure	CH ₃ · CHBr · CO ₂ H	20	1,700	1,4753
1289	α-Cyclohexenyl- propionsäure	H ₂ C < CH - CH CH ₂ · CH ₂ > C · CH(CH ₃) · CO ₂ H	20,3	1,010	1,4753

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^{20}	n_D^t
1290	β -Terpinen	$C_{10}H_{16}$	22	0,838	1,4754
1291	α, α, β -Trichlorbutyraldehyd	$CH_3 \cdot CHCl \cdot CCl_2 \cdot CHO$	20	1,396	1,4755
1292	1,4-Dimethyl- cyclohexadien- (1,3)-carbonsäure-(2)- methylester	$H_2C \begin{array}{l} \diagup C(CH_3) : CH \\ \diagdown CH_2 \cdot C(CH_3) \end{array} C : CO_2 \cdot CH_3$	18,2	1,977	1,4755
1293	Propylselenomercaptan	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot SeH$	20	1,302	1,4756
1294	Tropan-2-carbonsäure- äthylester	$CH_3 \cdot NC_7H_{11} \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20,5	1,041	1,4756
1295	Silvestren	$C_{10}H_{16}$	20	0,848	1,4757
1296	[4-Methyl- cyclohexyliden]- essigsäuremethylester	$CH_3 \cdot CH \begin{array}{l} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} C : CH \cdot CO_2 \cdot CH_3$	16,9	0,970	1,4758
1297	1,1-Dimethyl- 4,4-diäthyl- cyclohexanol-(2)	$(C_2H_5)_2 \cdot C \begin{array}{l} \diagup CH_2 \cdot CH(OH) \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} C(CH_3)_2$	13,6	0,922	1,4759
1298	1,3,4-Trimethylpyrazol	$CH_3 \cdot C \begin{array}{l} \diagup \quad \quad \quad \diagdown \\ \quad \quad \quad \\ HC \cdot N(CH_3) \cdot N \end{array} C \cdot CH_3$	20	0,951	1,476
1299	β -Vinyl-acrylsäure- äthylester	$CH_2 : CH \cdot CH : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	0,938	1,476
1300	Tetrahydro-m toluylsäure	$H_2C \begin{array}{l} \diagup CH(CH_3) \cdot CH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} C : CO_2H$	69	1,013	1,476
1301	Pseudopelletierin (Smp. 49°)	$C_8H_{15}ON$	99,5	1,001	1,4760
1302	d-Bornylen-carbonsäure-(3)- äthylester	$C_8H_{14} \begin{array}{l} \diagup CH \\ \diagdown C : CO_2 \cdot C_2H_5 \end{array}$	19,8	0,983	1,4760
1303	Camphocarbonsäure- isoamylester	$OC_{10}H_{19} \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	17,2	1,014	1,4760
1304	α -Äthoxymethylen- acetessigsäureäthylester	$CH_3 \cdot CO \cdot C : (CH \cdot O \cdot C_2H_5) \cdot CO \cdot O \cdot C_2H_5$	16,9	1,071	1,4762
1305	d(l)- α -Terpineol	$C_{10}H_{18}O$	16	0,93	1,4762
1306	1,3-Dihydrotoluol	$CH_3 \cdot C_6H_7$	20	0,835	1,4763
1307	Butyrylmalonsäure- methylester-nitril	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH(CN) \cdot CO_2 \cdot CH_3$	20	1,093	1,4763
1308	[3,5-Dimethyl- cyclohexyliden]- essigsäuremethylester	$H_2C \begin{array}{l} \diagup CH(CH_3) \cdot CH_2 \\ \diagdown CH(CH_3) \cdot CH_3 \end{array} C : CH \cdot CO_2 \cdot CH_3$	15	0,957	1,4763
1309	N-Methyl-camphidin	$C_{11}H_{21}N$	19	0,901	1,4763
1310	Isovalerylcampho- carbonsäureäthylester	$C_8H_{14} \begin{array}{l} \diagup C \cdot O \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2 \\ \diagdown C : CO_2 \cdot C_2H_5 \end{array}$	22,7	1,022	1,4764
1311	Tropan	$C_8H_{15}N$	21,6	0,93	1,4766
1312	Diäthylselenid	$(C_2H_5)_2Se$	20	1,24	1,4768
1313	Ascaridol	$C_{10}H_{16}O_2$	20	0,999	1,4769
1314	Acetyl tropein	$CH_3 \cdot N \cdot C_7H_{11} \cdot O_2C \cdot CH_3$	15,4	1,063	1,4769
1315	1-Cyan-cyclohexanon-(2)	$H_2C \begin{array}{l} \diagup CH_2 \cdot CO \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} CH \cdot CN$	20	1,070	1,477
1316	1,3-Dimethyl- cyclohexen-(1) ol-(3)	$H_2C \begin{array}{l} \diagup C(OH)(CH_3) \cdot CH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} C \cdot CH_3$	17,5	0,933	1,4771

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
1317	Acetylcamphocarbonsäure- iso-amylester	$C_8H_{14} \begin{array}{l} \diagup C \cdot O \cdot CO \cdot CH_3 \\ \diagdown C \cdot CO_2 \cdot C_5H_{11} \end{array}$	20,5	1,022	1,4772
1318	1,3-Dimethyl- cyclohexen-(4)- essigsäure-(5)	$H_2C \begin{array}{l} \diagup CH(CH_3) \cdot CH_2 \\ \diagdown CH(CH_3) \cdot CH \end{array} C \cdot CH_3 \cdot CO_2H$	20,3	0,955	1,4773
1319	2,6-Dimethyl- octadien-(2,6)-ol-(8)	$(CH_3)_2C : CH \cdot [CH_2]_2 \cdot C(CH_3) : CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	15	0,883	1,4773
1320	[3-Methyl-cyclo- hexyliden-(1)]- essigsäureäthylester	$H_2C \begin{array}{l} \diagup CH(CH_3) \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} C : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	15	0,957	1,4773
1321	Diäthanolamin	$HN(CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH)_2$	20	1,097	1,4776
1322	Trichloräthylen	$CHCl \cdot CCl_2$	19,8	1,463	1,4777
1323	α -Phellandren	$C_{10}H_{16}$	20	0,8463	1,4777
1324	α -Terpinen	$C_{10}H_{16}$	19,4	0,836	1,4781
1325	d-Terpinenol-(4)	$C_{10}H_{18}O$	19	0,39	1,4785
1326	[d-Campher]-oxim äthyläther	$C_8H_{14} \begin{array}{l} \diagup C : N \cdot O \cdot C_2H_5 \\ \diagdown CH_2 \end{array}$	17	0,947	1,4785
1327	1-Methyl-pyrazol	$HC \text{---} CH$ $ \quad $ $HC \cdot N(CH_3) \cdot N$	13,7	0,993	1,4786
1328	Diacetylaceton (Smp. 49°)	$(CH_3 \cdot CO \cdot CH_3)_2CO$	60	1,06	1,4787
1329	β -Phellandren	$C_{10}H_{16}$	20	0,852	1,4788
1330	d-Caron	$C_{10}H_{16}O$	18,8	0,958	1,4788
1331	Isophoron- carbonsäure- äthylester	$OC \begin{array}{l} \diagup CH : C(CH_3) \\ \diagdown CH_2 \cdot C(CH_3)_2 \end{array} CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20,4	1,029	1,4788
1332	$\Delta^{1,3}$ -Dihydro-o-xylol	$(CH_3)_2C_6H_8$	19,5	0,830	1,4789
1333	β , β -Dimethyl-acrylsäure- chlorid	$(CH_3)_2C : CH \cdot COCl$	12,4	1,065	1,479
1334	[2-Methyl-cyclo- hexyliden-(1)]- essigsäureäthylester	$H_2C \begin{array}{l} \diagup CH_2 \cdot CH(CH_3) \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} C : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	14,8	0,959	1,4791
1335	[3-Methyl-cyclo- hexyliden-(1)]- essigsäuremethylester	$H_2C \begin{array}{l} \diagup CH(CH_3) \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} C : CH \cdot CO_2 \cdot CH_3$	15,5	0,975	1,4793
1336	1,1,3-Trimethyl- cyclohexen-(2)-on-(4)	$OC \begin{array}{l} \diagup C(CH_3) : CH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} C(CH_3)_2$	16,3	0,933	1,4795
1337	d-Campheroximmethyläther	$C_8H_{14} \begin{array}{l} \diagup C : N \cdot O \cdot CH_3 \\ \diagdown CH_2 \end{array}$	22,5	0,958	1,4795
1338	α , β -Pulenenon	$CH_3C \begin{array}{l} \diagup CH \text{---} CO \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} C(CH_3)_2$	16,5	0,932	1,4796
1339	$\Delta^{1,3}$ -Dihydro-p-xylol	$(CH_3)_2C_6H_8$	19	0,83	1,4797
1340	1,2-Diazoäthan	$N_2CH_2 \cdot CH_2N_2$	24,9	1,170	1,4798
1341	3-Chlor-pentandion-(2,4)	$CH_3 \cdot CO \cdot CHCl \cdot CO \cdot CH_3$	16,7	1,169	1,4798
1342	Antimontrimethyl	$(CH_3)_3Sb$	15	1,52	1,48
1343	Hexaäthylbenzol (Smp. 129°)	$(C_2H_5)_6C$	130	0,831	1,48
1344	Aluminiumtriäthyl	$(C_2H_5)_3Al$	6,5	—	1,480

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
1345	1,3,4,5-Tetramethyl-pyrazol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{---} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \parallel \quad \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{N} \end{array}$	20	0,947	1,480
1346	Terpinolen	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$	19	0,855	1,480
1347	4-Brom-1,1,4-trimethyl- cyclohexan	$\text{CH}_3 \cdot \text{BrC} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C}(\text{CH}_3)_2$	17,4	1,170	1,4800
1348	<i>l</i> -Isofenchylalkohol	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	15	0,961	1,4801
1349	1,3-Dichlor-propanol-(2)	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	16,9	1,351	1,4802
1350	cis-Dekalin	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}$	18	0,895	1,4804
1351	β -Oxy-glutarsäurenitril	$\text{NC} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$	20	1,181	1,4805
1352	<i>dl</i> -Carvotanacetone	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	0,935	1,4806
1353	1-Jod-hexadecan (Smp. 22°)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{14} \cdot \text{CH}_2\text{J}$	20	1,123	1,4806
1354	[2-Methyl- cyclohexyliden- (1)]-essigsäuremethylester	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \\ \text{CH}_2 \text{---} \text{CH}_2 \end{array} \text{C} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	14,2	0,977	1,4807
1355	Cyclohexyliden- essigsäureäthylester	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	16,9	0,983	1,4808
1356	Crotylidenmalonsäure- diäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH} : \text{C} \cdot (\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5)_2$	20	1,045	1,481
1357	Glykolaldehyd (Smp. 97°)	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$	11	1,4	1,4811
1358	Tropin (Smp. 63°)	$\text{C}_8\text{H}_{15}\text{ON}$	99,8	1,016	1,4811
1359	1,1,1,2-Tetrachloräthan	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CCl}_3$	23,2	1,58	1,4816
1360	1-Methyl-cyclohexen-(1)- essigsäure-(2)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	15,8	1,028	1,4817
1361	Dihydrocarveol	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	20	0,927	1,4817
1362	5-Methoxy-1,1,3-trimethyl- cyclohexadien-(3,5) carbonsäure-(2)-äthylester	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{O} \cdot \text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	19	1,025	1,4818
1363	1,3-Dimethyl- cyclohexen-(3)-on-(5)	$\text{HC} \begin{array}{c} \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CO} \text{---} \text{CH}_2 \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	22	0,94	1,4819
1364	Myristinsäure- benzylester (Smp. 20°)	$\text{C}_{13}\text{H}_{27} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	20	0,93	1,482
1365	1-Methyl-cyclohexen- (2 oder 3)-essigsäure-(3)	$(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	15,4	1,027	1,4824
1366	1,1,2,4-Tetramethyl- cyclohexadien-(2,5)- ol-(4)	$\text{CH}_3 \cdot (\text{HO})\text{C} \begin{array}{c} \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \\ \text{CH} = \text{CH} \end{array} \text{C}(\text{CH}_3)_2$	20	0,925	1,4824
1367	1-Methyl-4-äthylcyclo- hexadien-(1,3)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CH} = \text{CH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	19,4	0,837	1,4825
1368	<i>dl</i> -Carvenon	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$	20	0,926	1,4825
1369	<i>dl</i> - α -Terpineol (Smp. 35°)	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	20	0,936	1,4827
1370	1-Brom-1,3,5-trimethyl- cyclohexan	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CBr} \cdot \text{CH}_3$	11,1	1,175	1,4828
1371	5-Äthoxy-1,1,3-trimethyl- cyclohexadien-(1,5)-carbon- säure-(2)-äthylester	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	19	1,011	1,4829
1372	Laurinsäurebenzylester	$\text{C}_{11}\text{H}_{23} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	20	0,95	1,4830

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	$n_D^{t_4}$	n_D^t
1373	γ -Bromacetessigsäure- äthylester	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	18,1	1,528	1,4831
1374	Cyclohexylden- essigsäuremethylester	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	19,7	0,999	1,4831
1375	5-Brom-1,3-dimethyl- cyclohexan	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CHBr}$	18,2	1,207	1,4832
1376	Camphercarbonsäure- methylester	$\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{O}_3$	18	1,085	1,4833
1377	α -Phellandren	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$	20	0,845	1,4835
1378	Acetylcamphocarbonsäure- methylester	$\text{C}_8\text{H}_{14} \begin{array}{c} \text{C} \cdot \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	19,8	1,082	1,4844
1379	Acetylmethyl- heptenon	$(\text{CH}_3)_2\text{C} : \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	15	0,945	1,4849
1380	Diosphenyläthyläther *)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{O}$	20	0,977	1,485
1381	Diosphenolmethyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{O}$	20	0,988	1,485
1382	Undecylphenylketon (Smp. 47°)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_{10} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	52,4	0,897	1,4850
1383	Furfurylalkohol	$\text{OC}_4\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	20	1,129	1,4852
1384	Triäthanolamin	$\text{N}(\text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH})_3$	20	1,124	1,4852
1385	1,2,5-Triazol	$\begin{array}{c} \text{HC} \quad \quad \text{CH} \\ \quad \quad \quad \text{N} \cdot \text{NH} \cdot \text{N} \end{array}$	25,3	1,186	1,4854
1386	1-Jod-decan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_8 \cdot \text{CH}_2\text{J}$	20	1,256	1,4859
1387	Brenzschleimsäure- methylester	$\text{OC}_4\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	20	1,18	1,4860
1388	Decylphenyläther	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_9 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	20	0,898	1,4862
1389	3-Chlor-campher-(3)-carbon- säureisoamylester	$\text{C}_8\text{H}_{14} \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{CCl} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_5\text{H}_{11} \end{array}$	19	1,091	1,4866
1390	Capronsäurechlorid	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{COCl}$	20	—	1,4867
1391	Isoamylbenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	15,6	0,863	1,4867
1392	Phthalsäureäthyl- hexylester	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_{11} \end{array}$	20	0,98	1,4867
1393	γ, γ, γ -Trichlorcrotonsäure- äthylester	$\text{Cl}_3\text{C} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	14,2	1,338	1,4869
1394	5-Chlor-1,3,4-trimethyl- pyrazol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{Cl} \cdot \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{N} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	20,5	1,108	1,487
1395	Diäcetonalalkohol- methyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	20	0,909	1,487
1396	Geraniumsäure	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}_2$	22,2	0,951	1,4870
1397	2-Propyl- Δ^2 -imidazolin	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \quad \quad \text{N} \\ \text{H}_2\text{C} \cdot \text{NH} \quad \quad \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	17	0,964	1,4871
1398	1-Methyl-3-methylen-cyclo- hexen-(1)	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \quad \quad \text{CH}_2 \\ \text{C}(\text{CH}_3) : \text{CH} \end{array} \text{C} : \text{CH}_2$	17	0,839	1,4872

*) Diosphenol = p-Menthen-(1)-ol-(2)-on-(3).

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	e_4^t	n_D^t
1399	Acetoxymethylenmenthon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_{11}\text{H}_{17}\text{O}$	16	1,032	1,4875
1400	Ölsäurebenzylester	$\text{C}_{17}\text{H}_{33} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	25	0,933	1,4875
1401	Diallylsulfid	$(\text{CH}_2 : \text{CH} : \text{CH}_2)_2\text{S}$	26,8	0,888	1,4877
1402	[(−)Ekgonin]-methylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{N} \cdot \text{C}_8\text{H}_{19}(\text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3) \cdot \text{OH}$	20,5	1,147	1,4877
1403	Sabinol	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	20(?)	0,943	1,488
1404	β, δ-Dimethyl- sorbinsäureäthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{C} : \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	18,5	0,934	1,488
1405	Pulegon	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	20	0,932	1,4880
1406	3-Brom-propanol-(1)	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	20	1,571	1,4883
1407	N, N'-Äthylen-dipiperidin	$\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N} \cdot \text{C}_5\text{H}_{10}$	17,8	0,921	1,4887
1408	N-Methylpyrrol	$\text{C}_4\text{H}_7\text{N} \cdot \text{CH}_3$	16	0,915	1,4888
1409	Phthalsäure-butyl-[2-äthyl- hexyl]-ester	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{cases} \text{CO}_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_9 \\ \text{CO}_2 \cdot \text{C}_8\text{H}_{17} \end{cases}$	20	1,01	1,4888
1410	1-Jod-octan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_6 \cdot \text{CH}_2\text{J}$	20	1,333	1,489
1411	3-Methyl-1-allyl- pyrazol-carbonsäure-(5)- äthylester	$\begin{array}{c} \text{NC} - \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{C} \cdot \text{N} \cdot \text{N} \\ \quad \quad \quad \mid \\ \quad \quad \quad \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2 \end{array}$	20	1,046	1,489
1412	1-Jod-2-methylhexan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2\text{J}$	21	1,366	1,4891
1413	α-[p-Tolyloxy]-isobutter- säureäthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3) \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,027	1,4893
1414	sec. Butyl-benzol	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	21	0,86	1,4894
1415	1-Methyl-1-dichlormethyl- cyclohexan	$\text{H}_2\text{C} \begin{cases} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{cases} \text{C} \begin{cases} \text{CH}_3 \\ \text{CHCl}_2 \end{cases}$	23,7	1,127	1,4895
1416	Citral a (Geranial)	$\text{C}_9\text{H}_{16} \cdot \text{CHO}$	17	0,890	1,4895
1417	2-Äthoxymethylenmenthon	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_{11}\text{H}_{17}\text{O}$	15,2	0,970	1,4895
1418	1,3-Dimethylcyclohexadien- (3,5)-[α-isobuttersäure]- (5)-äthylester	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_8 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	13,4	0,969	1,4895
1419	γ, γ, γ-Trichlorcrotonsäure- methylester	$\text{Cl}_3\text{C} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	21,2	1,397	1,4898
1420	Nerolidol	$\text{C}_{15}\text{H}_{26}\text{O}$	20	0,87	1,4898
1421	Farnesol	$\text{C}_{15}\text{H}_{26}\text{O}$	20	0,88	1,4899
1422	Hexatrien-(1, 3, 5)	$\text{H}_2\text{C} : \text{CH} : \text{CH} : \text{CH} : \text{CH} : \text{CH}_2$	16,2	0,741	1,49
1423	1, 2, 4, 5-Tetramethyl- benzol (Smp. 80°)	$(\text{CH}_3)_4\text{C}_6\text{H}_2$	81,3	0,838	1,49
1424	Isoamyl-phenyläther	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	22,1	0,920	1,49
1425	β-Mesityloxim	$(\text{CH}_3)_2\text{C} : \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) : \text{NOH}$	40	0,969	1,4900
1426	Citral b (Neral)	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	19	0,888	1,4900
1427	Cyclohexen-(1)-carbon- säure-(1) (Smp. 29°)	$\text{H}_2\text{C} \begin{cases} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{cases} \text{C} \cdot \text{CO}_2\text{H}$	47,2	1,072	1,4903
1428	Phellandral	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	20	0,93	1,4903
1429	Tropidin	$\text{C}_8\text{H}_{13}\text{N}$	18,4	0,95	1,4904
1430	3-Propionyl-campher	$\text{C}_8\text{H}_{14} \begin{cases} \text{CO} \\ \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{cases}$	18,1	1,019	1,4905
1431	α-Mesityloxim	$(\text{CH}_3)_2\text{C} : \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CH}_3) : \text{N} \cdot \text{OH}$	21	0,942	1,4908
1432	p-Cymol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	0,857	1,4908
1434	Isobuttersäure-o-tolyester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	20	1,001	1,491
1435	Isobuttersäurebenzylester	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	18(?)	1,016	1,4910

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^{20}	n_D^t
1436	Allylcampher-carbonsäure-methylester (Smp. 75°)	$C_8H_{14} \begin{cases} CO \\ C(CH_2 \cdot CH : CH_2) \cdot CO_2 \cdot CH_3 \end{cases}$	20,2	1,067	1,4911
1437	1,3,5-Trimethylbenzol	$(CH_3)_3C_6H_3$	20	0,863	1,4912
1438	p-Methyl-butylbenzol	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3$	14,2	0,861	1,4912
1439	tert. Amyl-benzol	$C_6H_5 \cdot C(CH_3)_2 \cdot C_2H_5$	23	0,8	1,4915
1440	4-Chlor-1,3-dimethyl-pyrazol	$ClC \text{---} C \cdot CH_3$ $ $ $HC \cdot N(CH_3) \cdot N$	20	1,153	1,492
1442	1,1,2,2-Tetrachloräthan	$Cl_2CH \cdot CHCl_2$	18,5	1,6	1,4921
1443	α -Santalol	$C_{15}H_{24}$	15	0,913	1,4921
1444	m-Cymol	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CH(CH_3)_2$	20	0,862	1,4922
1445	d-Valeriansäurebenzylester	$C_2H_5 \cdot CH(CH_3) \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	20,4	0,98	1,4922
1446	3-Butyryl-campher	$C_8H_{14} \begin{cases} CO \\ CH \cdot CO \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \end{cases}$	17,4	1,016	1,4923
1447	Propylbenzol	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_2H_5$	20	0,862	1,4925
1448	Phthalsäuredibutylester	$C_6H_4(CO_2 \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3)_2$	25	1,045	1,4925
1449	Bleitrिमethylisoamyl	$(CH_3)_3PbC_5H_{11}$	20,3	1,525	1,4926
1450	1-Jod-hexan	$CH_3 \cdot [CH_2]_4 \cdot CH_2 \cdot J$	20	1,439	1,4929
1451	Furfuriminoäthyläther	$HC \text{---} CH$ $ $ $HC \cdot O \cdot C \cdot C(:NH) \cdot O \cdot C_2H_5$	17,8	1,078	1,4930
1452	Benzoesäure-d-sec.-butylester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot CH(CH_3) \cdot C_2H_5$	20	1,000	1,4930
1453	1-Isopropyliden-cyclopentan-2-on	$CH_2 \cdot CO$ $CH_2 \cdot CH_2 \cdot C : C(CH_3)_2$	20	0,957	1,4932
1454	Isopropylbenzol	$C_6H_5 \cdot CH(CH_3)_2$	20	0,862	1,4932
1455	m-Methyl-butylbenzol	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3$	18,4	0,86	1,4932
1456	N-Nitrosopiperidin	$C_5H_{10}N \cdot NO$	18,5	1,063	1,4933
1457	Camphenamin	$C_8H_{14} \begin{cases} CH \\ CNH_2 \end{cases}$	20	0,940	1,4935
1458	Butylbenzol	$C_6H_5 \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3$	20	0,862	1,4936
1459	1,4-Dimethylcyclohexadien-(1,3)-carbonsäure-(2) (Smp. 41°)	$(CH_3)_2C_6H_4 \cdot CO_2H$	18,5	1,045	1,4938
1460	3-Acetyl-campher	$C_8H_{14} \begin{cases} CO \\ CH \cdot CO \cdot CH_3 \end{cases}$	19	1,031	1,4939
1461	1-Cyano-2-äthoxycyclohexen-(1)	$H_2C \begin{cases} CH_2 \cdot C(O \cdot C_2H_5) \\ CH_2 \text{---} CH_2 \end{cases} C \cdot CN$	20	1,019	1,494
1662	α -Äthyl-sorbin-säureäthylester	$CH_3 \cdot CH : CH \cdot CH : C(C_2H_5) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	0,931	1,494
1463	γ -Phenyl-buttersäure-äthylester	$C_6H_5 \cdot [CH_2]_3 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,001	1,494
1464	Benzoesäureamylester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot C_5H_{11}$	20	0,989	1,494
1465	Zingiberen	$C_{15}H_{24}$	20	0,873	1,4940
1466	5-Methylpyrazol	$HC \text{---} CH$ $ $ $CH_3 \cdot C \cdot NH \cdot N$	13,7	1,023	1,4941

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	e_D^t	n_D^t
1467	Furfuryl-chlorid	$\text{OC}_4\text{H}_3 \cdot \text{CHCl}$	20	1,178	1,4941
1468	p-Xylol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_4$	23,4	0,86	1,4942
1469	Amylbenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	20	0,86	1,4943
1470	Furfurol	$\text{OC}_4\text{H}_3 \cdot \text{CHO}$	20	1,111	1,4945
1471	p-Äthyltoluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	18,5	0,86	1,4946
1472	β -Santalol	$\text{C}_{15}\text{H}_{24}$	20	0,894	1,4946
1473	Bleitetraisoamyl	$(\text{C}_3\text{H}_7)_3\text{Pb}$	20,5	1,233	1,4946
1474	p-tert.-Butyltoluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_3$	13,3	0,867	1,4947
1475	Tropen-(2)-carbonsäure-(2)- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{NC}_7\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	21,3	1,063	1,4948
1476	o-Cymol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	0,86	1,495
1477	Phoron (Smp. 28°)	$[(\text{CH}_3)_2\text{C} \cdot \text{CH}_2\text{CO}]$	29	0,88	1,4950
1478	1,3,5-Triäthylbenzol	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{C}_6\text{H}_3$	17	0,86	1,4951
1479	Pyrazin (Smp. 53°)	$\text{N} \begin{array}{c} \text{CH} \cdot \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH} \cdot \text{CH} \end{array} \text{N}$	60,9	1,031	1,4953
1480	N-Nitropiperidin	$\text{C}_5\text{H}_9\text{N} \cdot \text{NO}_2$	26,4	1,152	1,4954
1481	Hydrozimtsäureäthylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,015	1,4954
1482	Tropinon-carbonsäure-(2)- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{NC}_7\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20,8	1,121	1,4954
1483	1-Jod-pentan	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_2\text{J}$	20	1,510	1,4955
1484	Toluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	20	0,866	1,4955
1485	1-Methyl-cyclohexen-(1)- on-(3)	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	18,7	0,971	1,4955
1486	3-Chlor-1,1-dimethyl- cyclohexen-(3)-on-(5)	$\text{HC} \begin{array}{c} \text{CCl} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C}(\text{CH}_3)_2$	19,7	1,084	1,4955
1487	Äthylbenzyläther	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	20	0,949	1,4955
1488	1,2-Dimethyl-4-propyl-benzol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{C}_3\text{H}_7$	20	0,866	1,4955
1489	Cyclohexylbromid	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{CHBr}$	14,6	1,3	1,4956
1490	Spinacen	$\text{C}_{29}\text{H}_{48}$	20	0,862	1,4956
1491	Isobutylbenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	14,5	0,87	1,4957
1492	Äthylbenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,867	1,4959
1493	1-Methyl-2-propyl-4- isopropyl-benzol	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	15	0,869	1,4959
1494	α, β -Dibrom-valeriansäure- äthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,613	1,496
1495	Äthyl-[3,5-dimethyl- benzyläther]	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,930	1,496
1496	Isobutyljodid	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{J}$	20	1,606	1,4960
1497	α, δ -Dichlor- γ -valerolacton	$\text{CH}_2\text{Cl} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CO}$ $\quad \quad \quad \text{O}$	24,6	1,436	1,4962
1498	Bleimethyltriisoamyl	$\text{CH}_3\text{Pb}(\text{C}_8\text{H}_{17})_3$	22	1,313	1,4962
1499	Bleisisobutyltriisoamyl	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{Pb}(\text{C}_8\text{H}_{17})_3$	19,5	1,252	1,4962
1500	m-Methylpropylbenzol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	17	0,86	1,4964
1501	o-Methylbutylbenzol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	18,3	0,870	1,4966
1502	β -Brom-äthylalkohol	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	20	1,772	1,4969
1503	tert. Butylbenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_3$	20	0,867	1,4969
1504	2-Äthoxy-1,3-dimethylbenzol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	13,9	0,942	1,4969
1505	4-Chlor-1,5-dimethylpyrazol	$\text{ClC} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \parallel \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{N} \end{array}$	20	1,166	1,497
1506	p-Propyltoluol	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	15,4	0,864	1,497

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
1507	Bleipropyltriisoamyl	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot Pb(C_5H_{11})_3$	22	1,274	1,4970
1508	3-Methylpyrazol	$\begin{array}{c} HC \text{---} C \cdot CH_3 \\ \quad \\ HC \cdot NH \cdot N \end{array}$	16,3	1,01	1,4971
1509	β -Cyclocitral	$H_2C \begin{array}{l} \diagup CH_2 \cdot C(CH_3) \\ \diagdown CH_2C(CH_3)_2 \end{array} C \cdot CHO$	13,3	0,96	1,4971
1510	γ, γ -Dichlor- crotonsäurenitril	$Cl_2CH \cdot CH : CH \cdot CN$	20	1,305	1,4974
1511	1-Oxymethen-2,4-dimethyl- cyclohexanon-6	$(CH_3)_2C_6H_8O : CHOH$	20	1,022	1,4977
1512	1-Methyl-1-dichlormethyl- cyclohexanon-(4) (Smp. 47°)	$OC \begin{array}{l} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array} C \begin{array}{l} \diagup CH_3 \\ \diagdown CHCl_2 \end{array}$	52,8	1,221	1,4978
1513	Tetrahydro- β, γ -benzo- isoxazol	$\begin{array}{c} H_2C \cdot CH_2 \cdot C : CH \\ H_2C \cdot CH_2 \cdot C = N \end{array} \begin{array}{c} \\ O \end{array}$	20	1,095	1,498
1514	m-Äthyl-toluol	$C_2H_5 \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	17,9	0,87	1,498
1515	α -Methyl-sorbinsäure- äthylester	$CH_3 \cdot CH : CH \cdot CH : C(CH_3) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	0,947	1,498
1516	2-Isoamyl-thiophen	$\begin{array}{c} HC \text{---} CH \\ HC \cdot S \cdot C \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2 \end{array}$	20	0,941	1,498
1517	β -Phenäthyl-acetessigester	$\begin{array}{c} CH_3 \cdot CO \cdot CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5 \\ CH_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \end{array}$	20	1,048	1,498
1518	1-Jod-2-methyl-butan	$C_2H_5 \cdot CH(CH_3) \cdot CH_2J$	15	1,53	1,4981
1519	2-Chlor-1-brom-äthen (cis)	$BrCH : CHCl$	15	1,797	1,4982
1520	Bleiäthyltriisoamyl	$C_2H_5 \cdot Pb(C_5H_{11})_3$	19,6	1,292	1,4983
1521	m-Xylol	$(CH_3)_2C_6H_4$	20	0,865	1,4984
1522	α -Jonon	$C_{10}H_{16} : CH \cdot CO \cdot CH_3$	22,3	0,93	1,4984
1523	Patschulen	$C_{15}H_{24}$	20	0,930	1,4984
1524	Verbenon	$C_{10}H_{16}O$	20	0,882	1,4986
1525	l-Camphorylchlorid (trans)	$C_9H_{14}(COCl)_2$	20,7	1,227	1,4988
1526	1-Methyl-2-äthyl-4- isopropyl-benzol	$C_2H_5 \cdot (CH_3)C_6H_3 \cdot CH(CH_3)_2$	15,6	0,871	1,4988
1527	1-Methyl-4-äthyl-cyclohexa- dien-(1,3)-carbonsäure-(3)	$H_2C \begin{array}{l} \diagup CH_2 \cdot C(CH_3) \\ \diagdown C(CH_3)=CH \end{array} C \cdot CO_2H$	14,8	1,028	1,4989
1528	γ -Methyl-sorbinsäure- äthylester	$CH_3 \cdot CH : C(CH_3) \cdot CH : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	0,946	1,499
1529	p-Diäthylbenzol	$(C_2H_5)_2 \cdot C_6H_4$	16	0,87	1,4990
1530	γ, γ -Dichlorcroton- säurechlorid	$Cl_2CH \cdot CH : CH \cdot COCl$	20	1,442	1,4991
1531	Essigsäure-p-tolyvester	$CH_3 \cdot CO_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	23	1,050	1,4991
1532	2,5-Dimethylpyrazin	$\begin{array}{c} N \begin{array}{l} \diagup CH \cdot C(CH_3) \\ \diagdown C(CH_3) : CH \end{array} N \end{array}$	23,6	0,986	1,4992
1533	Phenyllessigsäureäthylester	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	18,5	1,034	1,4992
1534	α -Santalol	$C_{15}H_{24}O$	20	0,978	1,4992
1535	2,4-Dimethyl-pyrrol	$\begin{array}{c} CH_3 \cdot C \text{---} CH \\ \\ HC \cdot NH \cdot C \cdot CH_3 \end{array}$	13,7	0,927	1,4993
1536	1-Acetoxymethylen- cyclohexanon-(2)	$CH_3 \cdot CO_2 \cdot CH : C_6H_8O$	15,6	1,115	1,4994

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n _D ^t	n _D ^t
1537	d-Carvon	C ₁₀ H ₁₄ O	18,7	0,96	1,4994
1538	Isopropyljodid	(CH ₃) ₂ CH J	20	1,703	1,4997
1539	2-Chlor-1-brom-äthen- (trans)	BrCH:CHCl	20	1,77	1,4998
1540	1-Jod-butan	C ₄ H ₉ ·CH ₂ ·CH ₂ J	20	1,617	1,4998
1541	α-Caryophyllen	C ₁₅ H ₂₄	20	0,903	1,4998
1542	3-Methoxymethylen-d-campher (Smp. 39°)	C ₈ H ₁₄ $\begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{C:CH} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	47,3	1,002	1,4999
1543	p-Kresol (Smp. 35°)	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·OH	35	1,03	1,5
1544	Hydrozimtsäure (Smp. 48°)	C ₈ H ₈ ·CH ₂ ·CH ₂ ·CO ₂ H	80	1,06	1,50
1545	5-Methyl-2-äthyl-tetrahydroindazol	CH ₃ ·C ₆ H ₇ $\begin{array}{c} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \end{array}$ N·C ₂ H ₅	20	0,987	1,500
1546	Isopren-dicarbonsäurediäthylester	C ₈ H ₈ ·O ₂ C·CH:C(CH ₃) ₂ ·C:C·CO ₂ ·C ₂ H ₅	20	1,056	1,500
1547	1,1,1-Trichlornonin-(3)-ol-(2)	CCl ₃ ·CH(OH)·CH:CH·[CH ₂] ₄ ·CH ₃	9,9	1,234	1,5000
1548	Benzoesäurepropylester	C ₆ H ₅ ·CO ₂ ·CH ₂ ·C ₂ H ₅	20,3	1,027	1,5000
1549	1,2-Dimethyl-4-isopropyl-benzol	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ ·CH(CH ₃) ₂	15,5	0,874	1,5000
1550	2-Formyl-menthon	C ₁₁ H ₁₈ O ₂	15,5	1,001	1,5000
1551	1-Methyl-4-isopropyl-cyclohexadien-(1,3)-carbonsäure-(3)-äthylester	H ₂ C $\begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{C}[\text{CH}(\text{CH}_3)_2] \\ \diagdown \text{C}(\text{CH}_3) = \text{CH} \end{array}$ C·CO ₂ ·C ₂ H ₅	16,9	0,977	1,5001
1552	1-Äthoxymethylen-cyclohexanon-(2)	C ₈ H ₁₄ O ₂	10,8	1,029	1,5002
1553	Fumarsäuredichlorid	ClOC·CH:CH·COCl	18,1	1,41	1,5004
1554	Isobutylisothiocyanat	(CH ₃) ₂ CH·CH ₂ ·NCS	14	0,964	1,5005
1555	1,4-Dimethyl-1-dichlor-methylcyclohexen-(3)	CH ₃ ·C $\begin{array}{c} \diagup \text{CH}-\text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array}$ C $\begin{array}{c} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CHCl}_2 \end{array}$	20	1,125	1,5005
1556	Bleidimethyldiisoomyl	(CH ₃) ₂ Pb(C ₅ H ₁₁) ₂	20	1,430	1,5005
1557	β-Aminocrotonsäureäthylester	CH ₃ ·C(NH ₂)·CH:CO ₂ ·C ₂ H ₅	18,8	1,002	1,5007
1558	3,4-Dimethylpropiofenon	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ ·CO·C ₂ H ₅	20	0,871	1,5007
1559	Cloven	C ₁₅ H ₁₄	18	0,930	1,5007
1560	1-Methyl-1-dichlormethyl-cyclohexanon-(2)	H ₂ C $\begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$ C $\begin{array}{c} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CHCl}_2 \end{array}$	17,5	1,235	1,5008
1561	α-Picolin	CH ₃ ·C ₅ H ₇ N	20	0,95	1,501
1562	4-Fluorphenol (Smp. 48°)	FC ₆ H ₄ ·OH	56	1,189	1,5010
1563	Bleiträisobutylisoomyl	(C ₄ H ₉) ₂ Pb(C ₅ H ₁₁) ₂	20,6	1,298	1,5010
1564	1-Fluor-1,2-dibromäthan	FBrCH ₂ ·CH ₂ Br	19	2,26	1,5012
1565	2-Methyl-p-menthatrien	C ₁₁ H ₁₈	19	0,874	1,5012
1566	Camphorychlorid	C ₈ H ₁₄ (COCl) ₂	19,9	1,245	1,5013
1567	2,5-Dimethyl-3-äthyl-pyrazin	N $\begin{array}{c} \diagup \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \\ \diagdown \text{C}(\text{CH}_3) = \text{CH} \end{array}$ N	24	0,966	1,5014
1568	1-Methyl-2-propylbenzol	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·CH ₂ ·C ₂ H ₅	15,8	0,877	1,5014
1569	1-Methyl-1-dichlor-methyl-4-isopropyl-cyclohexen-(2)-on-(6)	(CH ₃) ₂ CH·CH $\begin{array}{c} \diagup \text{CH}:\text{CH} \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array}$ C $\begin{array}{c} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CHCl}_2 \end{array}$	16,8	1,142	1,5014
1570	Dibromessigsäureäthylester	Br ₂ CH·CO ₂ ·C ₂ H ₅	12,5	1,91	1,5017

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	$n_D^{t_4}$	n_D^t
1571	Benzol	C_6H_6	20	0,879	1,5017
1572	β -Iron	$C_{10}H_{10} \cdot CH \cdot CO \cdot CH_3$	20	0,939	1,5017
1573	1,3-Dimethyl-2-methoxy- benzol	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4(CH_3)_2$	20	1,956	1,502
1574	5-Methyl-1-äthyl-tetra- hydroindazol	$CH_3 \cdot C_6H_7 \cdot \begin{array}{c} \diagup CH \\ \diagdown N(C_2H_5) \end{array}$	20	0,985	1,502
1575	5-Methyl-1-allylpyrazol- carbonsäure-(3)-äthylester	$\begin{array}{c} HC \\ \parallel \\ CH_3 \cdot C \cdot N \cdot N \\ \parallel \\ C \cdot CO_2 \cdot C_2H_5 \\ \parallel \\ CH_2 \cdot CH \cdot CH_3 \end{array}$	20	1,077	1,502
1576	Bleidimethylpropylisoamyl	$(CH_3)_2(C_2H_5) \cdot (C_8H_{11}) \cdot Pb$	22	1,503	1,5020
1577	2-Äthyl-pyridin	$C_2H_5 \cdot C_5H_4N$	22,5	0,94	1,5021
1578	d, l-Pseudococain (Smp. 81°)	$C_{17}H_{21}O_4N$	99,5	1,103	1,5021
1579	1-Fluor-1, 1, 2-tribrom-äthan	$CH_2Br \cdot CBr_2$	17,5	2,605	1,5022
1580	d-Pseudococain (Smp. 41°)	$C_{17}H_{21}O_4N$	99,6	1,102	1,5022
1581	Sorbinsäureäthylester	$CH_3 \cdot CH \cdot CH \cdot CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	0,956	1,5023
1582	Bleidimethyldiisobutyl	$(CH_3)_2Pb(C_4H_9)_2$	20	1,505	1,5024
		$O \cdot CH_3$			
1583	Thymolmethyläther	$(CH_3)_2CH \cdot \text{Cyclohexyl} \cdot CH_3$	28	0,931	1,5024
1584	Pentachloräthan	$CCl_3 \cdot CHCl_2$	24	1,67	1,5025
1585	Bleitrimethylisobutyl	$(CH_3)_2Pb \cdot C_4H_9$	20	1,672	1,5026
1586	1,4-Dimethyl-2-äthyl-benzol	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot C_2H_5$	17	0,882	1,5026
1587	1,2-Dimethyl-4-äthyl-benzol	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot C_2H_5$	20	0,874	1,5027
1588	2-Propyl-menthatrien	$C_{15}H_{20}$	15	0,880	1,5028
1589	1-Methyl-1-dichlor- methyl-4-äthyl- cyclohexen-(2)-on-(6)	$C_9H_9 \cdot CH \cdot \begin{array}{c} \diagup CH=CH \\ \diagdown CH_2 \cdot CO \end{array} \cdot C \begin{array}{c} \diagup CH_3 \\ \diagdown CHCl_2 \end{array}$	17,4	1,167	1,5029
1590	Phthalsäurediäthylester	$C_6H_4(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	17,7	1,12	1,5029
1591	Essigsäurephenylester	$CH_3 \cdot CO_2 \cdot C_6H_5$	20	1,078	1,503
1592	1,1-Dimethyl-4-methylen- cyclohexadien-(2,5)	$(CH_3)_2C_6H_4 \cdot CH_2$	15,8	0,836	1,5030
1593	Elemol (Smp. 46°)	$C_{15}H_{25} \cdot OH$	20	0,941	1,5030
1594	Bleimethyltriisobutyl	$(C_4H_9)_3PbCH_3$	19,6	1,398	1,5032
1595	1,3-Dimethyl-4-äthyl-benzol	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot C_2H_5$	16	0,87	1,5033
1596	Cedren	$C_{15}H_{24}$	20	0,929	1,5034
1597	Pyrrol	$\begin{array}{c} HC \text{---} CH \\ \parallel \\ HC \text{---} NH \text{---} CH \end{array}$	20	0,948	1,5035
1598	2,5-Dimethylpyrrol	$\begin{array}{c} HC \text{---} CH \\ \parallel \\ CH_3 \cdot C \text{---} NH \text{---} C \cdot CH_3 \end{array}$	20	0,935	1,5036
1599	Pinyllamin	$C_{10}H_{17}N$	20	0,940	1,5036
1600	Benzoesäure (Smp. 122°)	$C_6H_5 \cdot CO_2H$	131,9	1,2	1,504
1601	2-Äthoxy-1,4- dimethyl-benzol	$(CH_3)_2 \cdot C_6H_3 \cdot O \cdot C_2H_5$	20	0,938	1,504
1602	2-Äthyl-p-menthatrien	$C_{15}H_{24}$	18	0,886	1,5041
1603	1,2,4,5-Tetraäthylbenzol	$(C_2H_5)_4C_6H_2$	16	0,888	1,5041
1604	1,1-Dimethyl-4-propylen- cyclohexadien-(2,5)	$(CH_3)_2C \cdot \begin{array}{c} \diagup CH \text{---} CH \\ \diagdown CH \text{---} CH \end{array} \cdot C(CH_3)_2$	20	0,858	1,5042
1605	γ -Santalen	$C_{15}H_{24}$	20	0,936	1,5042
1606	Bleitetraiso-butyl	$[(CH_3)_2CH \cdot CH_2]_4Pb$	20,2	1,324	1,5042

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	$n_D^{t_4}$	n_D^t
1607	β -Picolin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_5\text{H}_4\text{N}$	24	0,95	1,5043
1608	Dehydro-d-camphersäure- dichlorid (Smp. 50°)	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_5\text{H}_4(\text{COCl})_2$	48	1,219	1,5043
1609	1, 2, 4-Trimethylbenzol	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_3$	21,6	0,87	1,5044
1610	β -Methyl- β -phenyl- glycidssäureäthylester	$\text{CH}_3 \searrow \text{C} \begin{array}{c} \nearrow \text{O} \\ \nearrow \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array} \text{C}_6\text{H}_5$	20	1,091	1,5045
1611	Bleitrिमethyl-n-butyl	$(\text{CH}_3)_3\text{PbC}_4\text{H}_9$	20	1,678	1,5046
1612	5-Chlor-1, 3-dimethyl-cyclo- hexadien-(3, 5)	$\text{HC} \begin{array}{c} \nearrow \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \\ \searrow \text{CCl} = \text{CH} \end{array} \text{CH} \text{CH}_3$	15,4	1,007	1,5046
1613	2-Jod-2, 3-dimethyl-butan	$(\text{CH}_3)_2\text{CJ} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	1,446	1,5047
1614	3-Äthoxymethylen-d-campher	$\text{C}_8\text{H}_{14} \begin{array}{c} \nearrow \text{CO} \\ \searrow \text{C} \cdot \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	17,9	1,004	1,5047
1615	Bleitripropylisoamyl	$(\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2)_3\text{Pb} \cdot \text{C}_5\text{H}_{10}$	21	1,381	1,5047
1616	Pentamethylbenzol (Smp. 53°)	$(\text{CH}_3)_5\text{C}_6\text{H}$	72,8	0,9	1,5049
1617	Isopren- dicarbonsäuredimethylester (Smp. 39°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{O}_2 \cdot \text{C} \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} : \text{CH} : \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	42,7	1,096	1,505
1618	5-Äthoxy-1, 3-dimethyl-benzol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,939	1,505
1619	o-Xylol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_4$	20	0,881	1,5050
1620	Dicyclopentadien (Smp. 33°)	$\begin{array}{c} \text{HC} \quad \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{HC} \quad \text{CH} \end{array}$	35	0,976	1,5050
1621	m-Toluylsäure-äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	21,6	1,03	1,5050
1622	Bleidimethyl- äthylisoamyl	$(\text{CH}_3)_2\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_3$	21,7	1,558	1,5052
1623	Tetrachloräthylen	$\text{Cl}_2\text{C} : \text{CCl}_2$	20	1,619	1,5055
1624	Propyljodid	$\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{CH}_2\text{J}$	20	1,743	1,5055
1625	Mesitolmethylläther	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_3\text{H}_7$	14,4	0,953	1,5055
1626	Bleiäthyltriisobutyl	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{Pb}(\text{C}_4\text{H}_9)_3$	22,1	1,376	1,5055
1627	Bleiäthyltriisobutyl	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Pb}(\text{C}_4\text{H}_9)_3$	19,6	1,351	1,5056
1628	2, 3, 4-Trichlorfuran	OC_2HCl_3	20	1,547	1,5057
1629	Benzoessäureäthylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	18,7	1,046	1,5057
1630	Attractylen	$\text{C}_{12}\text{H}_{10}$	20	0,927	1,5057
1631	p-Kresol-äthylläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	17,6	0,8	1,5058
1632	1-Methyl-2-äthylbenzol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	15,7	0,89	1,506
1633	Carvacrolmethylläther	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{O} \cdot \text{CH}_3) \cdot \text{CH}_3$	20	0,944	1,506
1634	Salicylsäureisoamylester	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_5\text{H}_{11}$	20	1,05	1,506
1635	7-Methyl-tetrahydroindazol- carbonsäure-(2)-äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_7 \begin{array}{c} \nearrow \text{CH} \\ \searrow \text{N} \end{array} \text{N} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,093	1,506
1636	1, 2-Dibrom-hexan	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_2)_4 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	13,5	1,596	1,5060
1637	Glykolsäure-o-tolyläther- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	12,9	1,085	1,5061
1638	Diäthyldisulfid	$(\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{S})_2$	20	0,993	1,5063
1639	Blei-methyl-äthyl-n- propyl-isoamyl	$(\text{CH}_3)(\text{C}_2\text{H}_5)(\text{C}_3\text{H}_7)\text{PbC}_5\text{H}_{11}$	21	1,479	1,5064
1640	Cumalinsäureäthylester (Smp. 36°)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \nearrow \text{CH} \\ \searrow \text{CH} \end{array} \text{HC} \text{O} \text{CO}$	39,2	1,209	1,5066

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
1641	Bleidiäthyl-propylisoamyl	$(C_2H_5)_2(C_3H_7)Pb \cdot C_8H_{11}$	22,1	1,439	1,5066
1642	Methylpyrazin	$N \begin{array}{c} \diagup C(CH_3) \cdot CH \\ \diagdown CH=CH \end{array} N$	18,7	1,030	1,5067
1643	Bleitri-n-propyl-isobutyl	$(C_3H_7)_3PbC_4H_9$	22,6	1,403	1,5067
1644	4-Äthoxy-1, 3-dimethyl- benzol	$(CH_3)_2C_6H_4 \cdot O \cdot C_2H_5$	14	0,949	1,5069
1645	α -[1, 3-Dimethyl-cyclo- hexyliden-(5)]-propionsäure- äthylester	$(CH_3)_2C_6H_8 : C(CH_3) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	0,969	1,5069
1646	1, 3-Dibrom-butan	$CH_3 \cdot CHBr \cdot CH_2 \cdot CH_2Br$	20	1,806	1,507
1647	1-Oxymethylen-3- methyl-cyclohexanon-(2)	$CH_3 \cdot C_6H_8O : CH \cdot OH$	15,4	1,056	1,507
1648	7-Methyl-2-äthyl- tetrahydroindazol	$CH_3 \cdot C \cdot H_7 \begin{array}{c} \diagup CH \\ \diagdown N \end{array} N \cdot C_2H_5$	20	0,990	1,507
1649	2, 2, 7-Trimethylcumaranon (Smp. 68°)	$CH_3 \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown O \end{array} C(CH_3)_2$	100,6	1,001	1,507
1650	Anissäureisobutylester	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	20	1,052	1,507
1651	o-Toluylsäureäthylester	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	21,6	1,033	1,5070
1652	l-Cadinen	$C_{15}H_{24}$	20	0,918	1,5073
1653	2, 3-Dibrom-pentan	$C_2H_5 \cdot [CHBr]_2 \cdot CH_3$	20	1,678	1,5078
1654	Bleimidimethyläthylisobutyl	$(CH_3)_2(C_2H_5)PbC_4H_9$	20,7	1,623	1,5078
1655	Bleimethyldiäthylisoamyl	$(CH_3)(C_2H_5)_2PbC_8H_{11}$	20,8	1,523	1,5078
1656	1, 2-Difluor-1, 1, 2-tribrom- äthan	$CFBr_2F \cdot CHBrF$	17,5	2,6	1,5079
1657	Jodessigsäureäthylester	$JCH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	12,7	1,817	1,5079
1658	o-Kresoläthyläther	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot O \cdot C_2H_5$	13,3	0,959	1,5079
1659	Anissäurebutylester	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot C_4H_9$	20	1,054	1,508
1660	Thymolallyläther	$(CH_3)_2CH \cdot C_6H_3(O \cdot CH_2 \cdot CH : CH_2) \cdot CH_3$	20	0,935	1,508
1661	3-Chlor-campfersäure- dichlorid (Smp. 26°)	$C_8H_{13}Cl(COCl)_2$	31,3	1,322	1,5080
1662	Tropacocain (Smp. 49°) (Benzoessäure-pseudo- tropylester)	$CH_3 \cdot NC_8H_{11} \cdot O \cdot CO \cdot C_6H_5$	100	1,043	1,5080
1663	Isophthalsäurediäthylester	$C_6H_4(CO_2 \cdot C_2H_5)_2$	17,5	1,13	1,5082
1664	α -Benzoyl-buttersäure- äthylester	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH(C_2H_5) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,066	1,5082
1665	γ, γ, γ -Trichlorcrotonsäure- nitril	$Cl_3 \cdot C \cdot CH : CH \cdot CN$	20	1,420	1,5083
1666	Furylacrylsäureamylester	$OC_4H_7 \cdot CH : CH \cdot CO_2 \cdot [CH_2]_4 \cdot CH_3$	20	1,032	1,5083
1667	Diisoamylanilin	$C_8H_9 \cdot N[CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)]_2$	24,9	0,889	1,5083
1668	Phenetol	$C_6H_5 \cdot O \cdot C_2H_5$	18,8	0,97	1,5084
1669	Propylisothiocyanat	$C_3H_7CH_2 \cdot NCS$	16	0,978	1,5085
1670	Anissäureisoamylester	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot C_8H_{11}$	20	1,040	1,5085
1671	1, 2, 3, 4-Tetraäthylbenzol	$(C_2H_5)_4C_6H_2$	19,6	0,887	1,5085
1672	Bleidimethyldi-n-propyl	$(CH_3)_2Pb(C_3H_7)_2$	20	1,627	1,5086
1673	tert. Butyl-phenylketon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C(CH_3)_3$	19,2	0,968	1,5086
1674	Bleidiäthylisobutyl	$(C_2H_5)_2Pb(C_4H_9)_2$	20	1,444	1,5086
1675	Eucarvon	$(CH_3)_2C \cdot CH_2 \cdot CO$ $HC : CH - CH \begin{array}{c} \diagup CCH_3 \\ \diagdown \end{array}$	21,2	0,948	1,5087
1676	3, 3-Diäthylphthalid (Smp. 55°)	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup C(C_2H_5)_2 \\ \diagdown CO \end{array} O$	61,6	1,040	1,5087
1677	Difurfuryl-äther	$OC_4H_7 \cdot CH_2 \cdot O \cdot CH_2 \cdot C_4H_7O$	20	1,140	1,5088

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	e_4^t	n_D^t
1678	Phthalsäuremonoäthylester	$C_6H_4 \begin{matrix} \diagup CO_2 \cdot C_2H_5 \\ \diagdown CO_2H \end{matrix}$	22	—	1,5088
1679	p-Toluylsäureäthylester	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	18,2	1,03	1,5089
1680	1-Phenyl-penten-(2)	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH : CH \cdot C_2H_5$	16,2	0,888	1,5089
1681	1,2-Dibrom-2-methylpropan	$(CH_3)_2CBr \cdot CH_2Br$	20	1,759	1,509
1682	Pyridin	C_5H_5N	20	0,982	1,509
1683	2,3,5-Trimethyl-pyrrol	$HC \begin{matrix} \\ \vdots \end{matrix} C \cdot CH_3$ $CH_3 \cdot \dot{C} \cdot NH \cdot \dot{C} \cdot CH_3$	15,8	0,935	1,509
1684	Äthyl-pseudocumyläther	$(CH_3)_3C_2H_5 \cdot O \cdot C_2H_5$	20	0,942	1,509
1685	Phenylelessigsäuremethylester	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	16	1,044	1,5091
1686	Bleimethyltri-n-propyl	$(C_2H_5)_3Pb \cdot CH_3$	22,3	1,522	1,5091
1687	β -Santalol	$C_{15}H_{24}O$	20	0,972	1,5091
1688	Bleitrिमethylpropyl	$(CH_3)_3Pb \cdot C_3H_7$	20	1,767	1,5095
1689	Bleiträthylisoamyl	$(C_2H_5)_3Pb \cdot C_5H_{11}$	20	1,484	1,5099
1690	Phenylelessigsäure (Smp. 77°)	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CO_2H$	79,8	1,081	1,51
1691	m-Toluylsäure (Smp. 110°)	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	111,6	1,054	1,51
1692	3-Äthoxy-1,2-dimethyl- benzol	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot O \cdot C_2H_5$	20	0,952	1,510
1693	4-Äthoxy-1,2-dimethyl- benzol	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot O \cdot C_2H_5$	20	0,950	1,510
1694	2-Äthyl-benzoesäure (Smp. 68°)	$C_2H_5 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	99,6	1,042	1,5101
1695	1,2,4-dimethyl-5- äthyl-benzol	$(CH_3)_3C_6H_2 \cdot C_2H_5$	15,8	0,887	1,5105
1696	1,6-Dibrom-hexan	$Br \cdot [CH_2]_6 \cdot Br$	15	1,595	1,5111
1697	Bleiträthyltri-n-propyl	$C_2H_5 \cdot Pb(C_2H_5)_3$	21,3	1,485	1,5115
1698	1,1,2,3,3-Pentachlorpropan	$HCCL_2 \cdot CHCl \cdot CHCl_2$	20	1,6	1,512
1699	o-Toluylsäure (Smp. 105°)	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	114,6	1,062	1,512
1700	2,7-dimethyltetra- hydroindazol	$CH_3 \cdot C_6H_7 \begin{matrix} \diagup CH \\ \diagdown N \end{matrix} \cdot N \cdot CH_3$	20	1,012	1,512
1701	Bleitetramethyl	$(CH_3)_4Pb$	20	1,995	1,5120
1702	3-Methoxy-1,2-dimethyl- benzol (Smp. 29°)	$(CH_3)_3C_6H_3 \cdot O \cdot CH_3$	39,7	0,960	1,5120
1703	Bleidiäthylpropylisobutyl	$(C_2H_5)_3(C_2H_5) \cdot (C_4H_9)Pb$	20	1,489	1,5120
1704	1-Oxymethylencyclo- hexanon-(2)	$H_2C \begin{matrix} \diagup CH_2 \cdot CO \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{matrix} C : CH \cdot OH$	20,5	1,085	1,5122
1705	p-Kresol-methyläther	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	19,3	0,97	1,5124
1706	1,1,3,6-Tetramethyl-4- äthylidencyclo- hexadien-(2,5)	$CH_3 \cdot CH : C \begin{matrix} \diagup C(CH_3) : CH \\ \diagdown CH : C(CH_3) \end{matrix} C(CH_3)_2$	20	0,880	1,5125
1707	Isoamyl-phenylketon	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_5$	15	0,962	1,5125
1708	o-Methoxyhydrozimt- säuremethylester	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	18,4	1,095	1,5126
1709	Bleiträthylisobutyl	$(C_2H_5)_3Pb \cdot C_4H_9$	20	1,531	1,5127
1710	1,3,5-Trimethyl-2- äthyl-benzol	$(CH_3)_3C_6H_2 \cdot C_2H_5$	16,4	0,889	1,5127
1711	1,1-Dibromäthan	$CH_3 \cdot CHBr_2$	20	2,055	1,5128
1712	Eugenolisoomyläther	$C_5H_{11} \cdot O \cdot C_{10}H_{11}O$	14,8	0,973	1,5128
1713	Furylacrylsäurebutylester	$OC_4H_9 \cdot CH : CH \cdot CO_2 \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_3$	20	1,048	1,5129
1714	2-Äthyl-thiophen	$HC \cdots CH$ $HC \cdot S \cdot C \cdot C_2H_5$	20	0,992	1,513

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
1715	m-Kresol-äthyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,949	1,513
1716	5-Methoxy-1,3-dimethyl- benzol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	20	0,958	1,513
1717	α -Äthyl-crotonsäure- p-tolyester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	20	1,009	1,513
1718	3,5-Dimethyl-2,6-diäthyl- phenol-methyläther	$(\text{CH}_3)_2(\text{C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{C}_6\text{H} \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	20	0,946	1,513
1719	2-Dimethylamino-m-xylol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	20	0,915	1,5131
1720	Äthyljodid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{J}$	18,5	1,93	1,5133
1721	1,2,3-Trimethylbenzol	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_3$	19,6	0,894	1,5134
1722	1,1-Dimethyl-4-äthyliden- cyclohexadien-(2,5)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{C} \begin{matrix} \text{CH} : \text{CH} \\ \text{CH} : \text{CH} \end{matrix} \text{C}(\text{CH}_3)_2$	20	0,857	1,5135
1723	Chlormaleinsäuredichlorid	$\text{HC} \equiv \text{CCl}$ $\text{OC} \cdot \text{O} \cdot \text{CCl}_2$	18,1	1,605	1,5136
1724	1,1,2-Trimethyl-4-methylen- cyclohexadien-(2,5)	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_3 : \text{CH}_2$	20	0,866	1,5139
1725	Isobutyl-phenylketon	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	15,3	0,99	1,5139
1726	3-Fluor-phenol	$\text{FC}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	20	1,222	1,514
1727	Allyl-[3,5-dimethyl- phenyläther]	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 : \text{CH} : \text{CH}_2$	20	0,948	1,514
1728	Anissäurepropylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,09	1,514
1729	2-Oxy-3-methyl-iso- butyrophanonacetat	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	1,074	1,514
1730	2-[2-Methoxy-benzoyl]-2- äthyl-butansäure-(1)- äthylester	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ $\text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	20	1,086	1,5140
1731	Bleimethyläthyl-n-propyl	$(\text{CH}_3)(\text{C}_2\text{H}_5)_2 \cdot (\text{C}_2\text{H}_5)\text{Pb}$	22,1	1,640	1,5141
1732	Äthylisothiocyanat	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{NCS}$	18	0,998	1,5142
1733	2,5-Dimethyl-thiophen	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_4\text{H}_2\text{S}$	19	0,994	1,5142
1734	β , β -Dimethyl- α -äthyl-styrol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 : \text{C} \cdot (\text{CH}_3)_2$	17,5	0,889	1,5142
1735	Allylbenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	20(?)	0,909	1,5143
1736	Benzoessäuremethylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	18,7	1,092	1,5144
1737	1,5-Dibrom-pentan	$\text{BrCH}_2 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	15	1,70	1,5146
1738	Furylacrylsäure- isopropylester	$\text{OC}_4\text{H}_7 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	1,050	1,5146
1739	1,1,3,6-Tetramethyl-4- methylen-cyclo- hexadien-(2,5)	$\text{CH}_2 : \text{C} \begin{matrix} \text{C}(\text{CH}_3) : \text{CH} \\ \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \end{matrix} \text{C}(\text{CH}_3)_2$	20	0,877	1,5147
1740	Bleidiäthyl-di-n-propyl	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{Pb}(\text{C}_3\text{H}_7)_2$	20	1,533	1,5149
1741	1,1,2,6-Tetramethyl-4- methylen-cyclohexadien- (2,5)	$\text{CH}_2 : \text{C} \begin{matrix} \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \\ \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \end{matrix} \text{C}(\text{CH}_3)_2$	20	0,879	1,5149
1742	2-Methoxy-1,4-dimethyl- benzol	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2$	20	0,963	1,515
1743	5-Methoxy-1,3-dimethyl- 4-äthyl-benzol	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,956	1,515
1744	p-Fluornitrobenzol (Smp. 26°)	$\text{F} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	56	1,30	1,5150
1745	1,4-Dimethyl-1- dichlormethyl- cyclohexen-(3)-on-(2) (Smp. 40°)	$\text{Cl}_2\text{CH} \begin{matrix} \text{C} \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \begin{matrix} \text{CO} - \text{CH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{matrix} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	45,8	1,207	1,5151
1746	α -Acetoxy-propiofenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{O} \cdot \text{OC} \cdot \text{CH}_3$	19,7	1,113	1,5153
1747	Bleitrिमethyläthyl	$(\text{CH}_3)_2\text{Pb} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,882	1,5154
1748	Phthalsäuredimethylester	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3)_2$	20,8	1,192	1,5155
1749	2,7-Dioxy-naphthalin-diiso- amyläther	$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{OCH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2)_2$	99,6	1,934	1,5155
1750	Hepattrien-(1,3,5)	$\text{CH}_2 : \text{CH} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	20	0,764	1,516

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^{20}	n_D^t
1751	Phosphortrichlorid	PCl_3	14	—	1,516
1752	Äthyl-[3, 4, 5-trimethyl-phenyl]-äther	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,956	1,516
1753	1, 1, 3-Trimethyl-4-äthyliden-cyclohexadien-(2, 5)	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_3 : \text{CH} : \text{CH}_3$	20	0,879	1,5160
1754	1, 5-Dioxy-naphthalin-diisoamyläther (Smp. 96°)	$\text{C}_{10}\text{H}_8(\text{O} \cdot \text{C}_5\text{H}_{11})_2$	99,9	0,941	1,5160
1755	Dimethyl-p-tolylcarbinol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3)_2$	20	0,977	1,5162
1756	m-Kresol-methyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	12,9	0,978	1,5164
1757	α , β , β -Trimethylstyrol	$\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 : \text{C} \cdot (\text{CH}_3)_2$	20	0,892	1,5164
1758	α -Brom-crotonaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CBr} \cdot \text{CHO}$	23	1,566	1,5165
1759	Methylbenzylketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	20	1,028	1,5168
1760	Bleitriäthyl-n-propyl	$(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{PbC}_3\text{H}_7$	20	1,589	1,5168
1761	β , β -Diäthylstyrol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	18,7	0,892	1,5168
1762	4-Äthoxy-3-methylbenzoesäureäthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CH}_3$	20	1,057	1,5169
1763	2-Methyl-tetrahydroindazol	$\text{C}_6\text{H}_8 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N} \end{array} \cdot \text{N} \cdot \text{CH}_3$	20	1,030	1,517
1764	4-Methoxy-1, 2-dimethylbenzol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	20	0,969	1,517
1765	Allyl-o-tolyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	20	0,965	1,517
1766	4-Methoxy-benzoesäure-äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	16,4	1,103	1,5170
1767	Anisol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	20,6	0,994	1,5173
1768	4-Methoxy-o-xylol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	12,9	0,970	1,5173
1769	α -Methylbenzylcarbinol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$	20	0,991	1,5174
1770	Benzyltetrahydrofurfuryläther	$\text{C}_6\text{H}_5\text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_4\text{H}_5$	20	1,048	1,5174
1771	2-Acetoxy-1-propenylbenzol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	13,5	1,048	1,5175
1772	2, 4, 6-Trimethylacetophenon	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	20	0,975	1,5175
1773	γ , γ , γ -Trichlor-crotonsäure-chlorid	$\text{Cl}_3\text{C} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{COCl}$	20	1,528	1,5176
1774	Bleidimethyldiäthyl	$(\text{CH}_3)_2\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	20	1,785	1,5177
1775	Propiophenon-o-carbonsäure (Smp. 93°)	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2\text{H}$	99,1	1,140	1,5177
1776	1-Methyl-1-dichlor-methyl-4-isopropyl-cyclohexen-(3)-on-(2)	$(\text{CH}_3)_2\text{HC} \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CH} - \text{CO} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CHCl}_2 \end{array}$	15,8	1,165	1,5177
1777	4-Äthoxy-1-allylbenzol	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	12,2	0,961	1,5179
1778	Diäthyltellurid	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{Te}$	15	1,599	1,5182
1779	Bleimethyltriäthyl	$\text{CH}_3 \cdot \text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$	20	1,713	1,5183
1780	Isopropyl-p-tolylketon	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	21,2	0,968	1,5187
1781	o-Kresol-methyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	15,3	0,985	1,5189
1782	1, 3-Dimethyl-4-brompyrazol	$\text{BrC} \begin{array}{c} \text{---} \\ \\ \text{HC} \cdot \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{N} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	20	1,490	1,519
1783	Methyl-pseudocumyläther	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$ (1, 2, 4) (5)	20	0,964	1,519
1784	1, 2-Dichlor-1-bromäthylen	$\text{ClBrC} : \text{CHCl}$	16	1,91	1,5190
1785	Benzoylameisensäure-äthylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	25,1	1,122	1,5190
1786	Isopropyl-phenylketon	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	16,6	0,99	1,5192
1787	4, α , β -Trimethyl-zimtsäureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 : \text{C} \cdot (\text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	18,4	1,003	1,5192
1788	4-Chlor-toluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}$	24,4	1,06	1,5193
1789	Bleitetraäthyl	$(\text{C}_2\text{H}_5)_4\text{Pb}$	20	1,563	1,5198
1790	β -Jonon	$\text{C}_{10}\text{H}_{18} : \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	18,9	0,95	1,5198

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
1791	3-Methoxy-3-äthyl-phthalid	$\begin{array}{c} \text{C}(\text{O} \cdot \text{CH}_3)(\text{C}_2\text{H}_5) \\ \text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{CO} \text{---} \text{O} \end{array}$	20,4	1,132	1,5199
1792	4-Brom-3-methylpyrazol (Smp. 76°)	$\begin{array}{c} \text{BrC} \text{---} \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \parallel \\ \text{HC} \cdot \text{NH} \cdot \text{N} \end{array}$	99,6	1,564	1,52
1793	Pentaäthylbenzol	$(\text{C}_2\text{H}_5)_5\text{C}_6\text{H}$	20,3	0,896	1,52
1794	α, β -Dibrom-valeronitril	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CN}$	20	1,756	1,520
1795	3-Chlor-benzoesäureäthylester	$\text{ClC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,181	1,520
1796	Äthylphenylcarbinol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH})\text{C}_2\text{H}_5$	20	0,996	1,5200
1797	Zinntetramethyl	$(\text{CH}_3)_4\text{Sn}$	20(?)	1,3	1,5201
1798	4-Dimethylamino-1,2-dimethyl-benzol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	20	0,916	1,5201
1799	Butyrophenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	18,3	0,990	1,5202
1800	1,2-Dibrom-propan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	20	1,933	1,5203
1801	1,2,3,4-Tetramethyl-benzol	$(\text{CH}_3)_4\text{C}_6\text{H}_2$	16	0,90	1,5203
1802	m-Fluornitrobenzol	$\text{FC}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	17,2	1,33	1,5207
1803	Eugenolacetat (Smp. 31°)	$\begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \\ \text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3 \\ \text{O} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	20	1,084	1,5207
1804	2-Acetyl-5-methyl-tetrahydroindazol	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_7 \\ \parallel \\ \text{CH} \\ \text{N} \end{array} \text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	20	1,079	1,521
1805	α -Phenyl-äthylalkohol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$	20	1,01	1,5211
1806	α, β -Dimethylzimtsäureäthylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{C} \cdot (\text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	15,2	1,020	1,5212
1807	1,2-Bis-diäthylaminobenzol	$\text{C}_6\text{H}_4[\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2]_2$	12,6	0,927	1,5213
1808	β, β -Dichlor- α -[p-tolyl]-propionsäureäthylester	$\text{Cl}_2\text{CH} \cdot \text{CH}(\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	18,7	1,202	1,5214
1809	Chlorfumar säuredichlorid	$\text{ClOC} \cdot \text{CH} \cdot \text{CCl} \cdot \text{COCl}$	17,6	1,566	1,5217
1810	6-Methoxy-3-methyl-isobutyrophenon	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_5(\text{OCH}_3) \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	13,7	1,024	1,5218
1811	Dimethyl-di-sulfid	$(\text{CH}_3 \cdot \text{S})_2$	16	1,057	1,5219
1812	β, β' -Dimethylthiophen	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_4\text{S}$	15	0,99	1,522
1813	5-Chlor-dimethyl-cumaranon (Smp. 67°)	$\begin{array}{c} \text{ClC}_6\text{H}_3 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CO} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{O} \end{array} \text{C}(\text{CH}_3)_2$	99,6	1,148	1,522
1814	Phenylpropionaldehyd-diäthylacetal	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} \cdot \text{CH}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	13	0,994	1,5222
1815	3-Chlor-toluol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}$	18,7	1,07	1,5225
1816	Salicylaldehydacetat (Smp. 37°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	44,5	1,158	1,5225
1817	Thymol (Smp. 52°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	0,969	1,5227
1818	Furylacrylsäure-n-propylester	$\text{OC}_4\text{H}_3 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_3\text{H}_7$	20	1,074	1,5229
1819	Chloressigsäurebenzylester	$\text{ClCH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	20	1,2	1,523
1820	2-Chlor-benzoesäure-äthylester	$\text{ClC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,189	1,523
1821	Allyl-[2,6-diallylphenyl]-äther	$(\text{C}_3\text{H}_5)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_3\text{H}_5$	20	0,950	1,523
1822	4-Methoxy-1-allylbenzol (Esdragol)	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	17,5	0,971	1,5230
1823	Pyridazin		23,5	1,104	1,5231
1824	1-Methyl-1-dichlormethyl-4-äthyl-cyclohexen-(3-on-(2))	$\begin{array}{c} \text{CHCl}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{CO} \text{---} \text{CH} \end{array} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	17	1,196	1,5233

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	e_4^t	n_D^t
1825	α, β -Dibrom- γ, γ -dichlor- buttersäureäthylester	$\text{Cl}_2\text{CH} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,830	1,5235
1826	Pyron-(1,4) (Smp. 32,5°)	$\text{HC} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}$ $\text{HC} \begin{array}{c} \text{O} \\ \text{O} \end{array} \text{CH}$	40,3	1,190	1,5238
1827	2-Methoxy-benzoesäure- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	14,6	1,116	1,5238
1828	1,3,5-Trimethyl-1- dichlormethyl- cyclohexen-(4)-on-(6)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \end{array} \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{C} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{CHCl}_2 \end{array}$	20	1,197	1,5238
1829	2-Methyl-6-isopropyl-phenol	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	15,2	0,987	1,5239
1830	2-Methyl-thiophen	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_4\text{H}_3\text{S}$	15,3(?)	1,02	1,524
1831	3-Methyl-thiophen	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_4\text{H}_3\text{S}$	14,8(?)	1,02	1,524
1832	4-Chlor-benzoesäure-äthylester	$\text{ClC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,181	1,524
1833	2-Methoxy-allylbenzol	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	20	0,972	1,524
1834	Methyl-[3,4,5-trimethyl- phenyl]-äther	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	20	0,976	1,524
1835	Allyl- [2-allylphenyl]-äther	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2$	20	0,963	1,524
1836	Dimethylallylanisol	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	20	0,960	1,524
1837	Propiophenon-o-carbonsäure- methylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	15,2	1,129	1,5240
1838	Benzylcyanid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CN}$	20	1,018	1,5242
1839	Methyl-o-tolyketon	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	16,8	1,001	1,5242
1840	Essigsäurebenzylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	21	1,06	1,5242
1841	Methyl-m-tolylcarbinol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	20	0,993	1,5243
1842	N,N-Dimethyl-o-toluidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	23,3	0,93	1,5244
1843	Methyl-isothiocyanat (Smp. 35°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{NCS}$	40	1,07	1,5245
1844	Carvacrol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	18,6	0,98	1,5245
1845	2-Chlor-toluol	$\text{ClC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	20,2	1,081	1,5247
1846	Triphenylphosphin (Smp. 79°)	$(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{P}$	69	1,1	1,5248
1847	1,3-Dibrom-propan	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	15	0,987	1,5249
1848	Anissäureäthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,106	1,5249
1849	Cumaran-carbonsäure- (2)-äthylester	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{O} \end{array} \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	13,9	1,154	1,5250
1850	Propyl-p-tolyketon	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	20	0,97	1,5250
1851	Chlorbenzol	$\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$	20	1,107	1,5251
1852	Salicylsäureäthylester	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	14,4	1,14	1,5251
1853	Milchsäurebenzylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	25	—	1,5252
1854	Phenylacetaldehyd	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHO}$	19,6	1,025	1,5255
1855	Thiophencarbonsäure- (2)-äthylester	$\text{SC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,159	1,526
1856	Dichloressigsäure- benzylester	$\text{Cl}_2\text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	20	1,3	1,526
1857	o-Allylthymol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot (\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{C}_6\text{H}_7$ (2) (3) (1) (6)	20	0,966	1,526
1858	4,7-Dimethyl-2,2-diäthyl- indandion-(1,3) (Smp. 51°)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{c} \text{CO} \\ \text{CO} \end{array} \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	62,4	1,017	1,5260
1859	Furfurol	$\text{OC}_4\text{H}_3 \cdot \text{CHO}$	20	1,159	1,5261
1860	Cycloheptatrien-(1,3,5)	$\text{HC} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{CH} \end{array} \text{CH}_3$ $\text{HC} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{CH} \end{array} \text{CH}_3$	20	0,888	1,5261
1861	Atropasäureäthylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	16,1	1,051	1,5261
1862	Allylisothiocyanat	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NCS}$	20	1,013	1,5266
1863	1,4-Dichlor-benzol (Smp. 53°)	$\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$	69,9	1,4	1,5266

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
1864	β -Phenyl-äthylalkohol	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	18	1,02	1,5267
1865	Thionylchlorid	$SOCl_2$	10	—	1,527
1866	Propiophenon	$C_2H_5 \cdot CO \cdot C_6H_5$	20	1,011	1,5270
1867	Äthyl-p-tolyketon	$C_2H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	20,7	0,990	1,5271
1868	o-Toluylsäurenitril	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CN$	23,1	0,99	1,5272
1839	β , β -Dimethyl-styrol	$C_6H_5 \cdot CH : C(CH_3)_2$	19,6	0,899	1,5273
1870	Allo- β -methylzimtsäure- methylester (Smp. 27°)	$C_6H_5 \cdot C(CH_3) : CH \cdot CO_2 \cdot CH_3$	38,1	1,037	1,5276
1871	Äthylchavibetol	$CH_2 : CH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \cdot (O \cdot C_2H_5)(O \cdot CH_3)$	11,5	1,013	1,5276
1872	2,5-Dimethylcumaran	$CH_3 \cdot C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH_2 \\ \diagdown \\ O \end{array} CH \cdot CH_3$	13,7	1,015	1,5279
1873	3,4-Dibrom-1,1,4-trimethyl- cyclohexan	$(CH_3)_3C_6H_7Br_2$	18,7	1,532	1,5281
1874	3-Acetoxy-5-methyl-2- isopropyl-cumaron	$CH_3 \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} \diagup C(O_2C \cdot CH_3) \\ \diagdown \\ O \end{array} C \cdot CH \cdot (CH_3)_2$	20	1,081	1,5281
1875	Methyl-p-tolyketon	$CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	20	0,989	1,5283
1876	1,1-Dichlor-2-[p-tolyl]-butan	$C_2H_5 \cdot CH(C_6H_4 \cdot CH_3) \cdot CHCl_2$	19,8	1,112	1,5283
1877	3,4,5-Trimethoxy-1-allyl- benzol	$CH_2 : CH \cdot CH \cdot C_6H_2(OCH_3)_3$	20(?)	1,063	1,5285
1878	Furylacrylsäureäthylester	$OC_4H_9 \cdot CH : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,09	1,5286
1879	Nicotin	$C_{10}H_{14}N_2$	20	1,009	1,5286
1880	Thiophen	$HC \text{---} CH \\ \\ HC \cdot S \cdot CH$	19,7	1,065	1,5287
1881	Trichloressigsäure- benzylester	$Cl_3C \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	18,8	1,38	1,5288
1882	α -Brom-6-acetoxy-3- methyl-isobutyrophenon	$CH_3 \cdot CO_2 \cdot C_6H_3(CH_3) \cdot CO \cdot CBr(CH_3)_2$	25,7	1,3177	1,5288
1883	Benzonitril	$C_6H_5 \cdot CN$	20	1,005	1,5289
1884	Sparteïn	$C_{15}H_{26}N_2$	19	1,024	1,5289
1885	δ -Phenyl- Δ^2 -angelicalacton	$HC \text{---} CH_2 \\ \\ C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C \cdot O \cdot CO$	20	1,113	1,529
1886	Methyljodid	CH_3J	21	2,277	1,5293
1887	2,7-Dimethylcumaran	$CH_3 \cdot C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH_2 \\ \diagdown \\ O \end{array} CH \cdot CH_3$	13,8	1,015	1,5297
1888	Cumalin	$HC \text{---} O \text{---} CO \\ \\ HC \text{---} CH = CH$	20	1,198	1,5298
1889	2,2,2-Trichlor-1,1-dibrom- äthan	$Br_2CH \cdot CCl_3$	25,7	2,3	1,5299
1890	Veratrol	$C_6H_4(OCH_3)_2$	21	1,08	1,53
1891	β -Phenyl-äthylamin	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH_2$	24(?)	0,958	1,53
1892	Eugenol-äthyläther	$CH_2 : CH \cdot CH_2 \cdot C_6H_5 \begin{array}{c} \diagup O \cdot C_2H_5 \\ \diagdown \\ O \cdot CH_3 \end{array}$	18,3	1,014	1,53
1893	Trichlorbrommethan	Cl_3CBr	20	1,94	1,5300
1894	Cuminaldehyd	$(CH_3)_2CH \cdot C_6H_4 \cdot CHO$	20(?)	0,978	1,5301
1895	2,4-Dimethylacetophenon	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot CO \cdot CH_3$	18,6	0,996	1,5301

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
1896	3-Acetoxy-4,6-dimethyl-2-äthylcumaron	$(CH_3)_2C_6H_3 \begin{array}{c} \diagup C(O_2C \cdot CH_3) \diagdown \\ \diagdown O \diagup \end{array} C \cdot C_2H_5$	20	1,078	1,5303
1897	α -Äthoxy-styrol	$C_6H_5 \cdot C(O \cdot C_2H_5) : CH_3$	17,5	0,977	1,5304
1898	ω -Mesitylamin	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot CH_2 \cdot NH_2$	20,5	0,950	1,5305
1899	4-Methoxy-3-isopropenyl-toluol	$CH_3 \cdot C : (CH_3) \cdot C_6H_3(OCH_3) \cdot CH_3$	17,6	0,966	1,5308
1900	2-Acetyl-tetrahydroindazol	$C_6H_5 \begin{array}{c} \diagup CH \diagdown \\ \diagdown N \diagup \end{array} N \cdot CO \cdot CH_3$	20	1,119	1,531
1901	5-Methyl-2,2-diäthyl-cumaranon	$CH_3 \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} \diagup CO \diagdown \\ \diagdown O \diagup \end{array} C(C_2H_5)_2$	22,6	1,032	1,531
1902	Benzoylessigsäure-äthylester	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	16	1,12	1,5312
1903	Pseudojonon	$C_{13}H_{20}O$	18,8	0,90	1,5312
1904	Bis-[α -chlor-äthyl]-sulfid	$(CH_3 \cdot CHCl)_2S$	20	1,27	1,5313
1905	6-Methoxy-3-methyl-propionphenon	$CH_3 \cdot O \cdot (CH_3)C_6H_3 \cdot CO \cdot C_2H_5$	20	1,047	1,5313
1906	Benzoylformyllessigsäure-äthylester	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH(CHO) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	24,9	1,140	1,5313
1907	Dimethylphenylcarbinol	$C_6H_5 \cdot C(OH)(CH_3)_2$	18,5	0,972	1,5314
1908	2-Methoxy- α -methyl-styrol	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4C(CH_3) : CH_3$	19	0,99	1,5315
1909	[3-Methyl-cyclohexen-(2)-yliden]-essigsäureäthylester	$CH_3 \cdot C_6H_7 : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	0,998	1,5319
1910	2-Isovaleryl-p-kresol	$(CH_3)_2CH \cdot CH_2 \cdot CO \cdot C_6H_3(OH) \cdot CH_3$	20	1,028	1,5320
1911	2-Äthoxy-2,5-dimethyl-cumaranon	$CH_3 \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} \diagup CO \diagdown \\ \diagdown O \diagup \end{array} C \begin{array}{c} \diagup CH_3 \diagdown \\ \diagdown O \cdot C_2H_5 \diagup \end{array}$	14,1	1,103	1,5322
1912	2-Fluor-1-nitrobenzol	$FC_6H_4 \cdot NO_2$	17,2	1,338	1,5323
1913	Phenylnitromethan	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot NO_2$	20	1,16	1,5323
1914	3-Acetoxy- α -methyl-styrol	$CH_3 \cdot CO_2 \cdot C_6H_4 \cdot C \cdot (CH_3) : CH_2$	14,1	1,061	1,5325
1915	Quecksilberdimethyl	$(CH_3)_2Hg$	22,2	2,954	1,5327
1916	Methyl-m-tolylketon	$CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	15,3	1,011	1,5327
1917	1-Methyl-1-dichlormethyl-cyclohexadien-(2,4)-on-(6) (Smp. 33°)	$HC \begin{array}{c} \diagup CH \cdot CO \diagdown \\ \diagdown CH : CH \diagup \end{array} C \begin{array}{c} \diagup CH_3 \diagdown \\ \diagdown CHCl_2 \diagup \end{array}$	33,5	1,270	1,5328
1918	Guajacolallyläther	$CH_3 \cdot OC_6H_4 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH : CH_2$	20	1,054	1,533
1919	[β -Mesityloxim]-benzyläther	$(CH_3)_2C : CH \cdot C \cdot CH_3$ $C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot O \cdot N$	20	0,987	1,5333
1920	Hexahydronaphthalin	$C_{10}H_{14}$	18,4	0,94	1,5331
1921	Methyl-p-tolylcarbinol	$CH_3 \cdot CH(OH)C_6H_4 \cdot CH_3$	20	1,003	1,5332
1922	Isosparteïn	$C_{15}H_{24}N_2$	17	1,028	1,5332
1923	1,3-Dimethyl-1-dichlormethyl-cyclohexadien-(2,4)-on-(6)	$HC \begin{array}{c} \diagup CH \diagdown \\ \diagdown C(CH_3) : CH \diagup \end{array} C \begin{array}{c} \diagup CH_3 \diagdown \\ \diagdown CHCl_2 \diagup \end{array}$	20	1,225	1,5336
1924	β -Äthoxy-zimtsäure-äthylester	$C_6H_5 \cdot C(OC_2H_5) : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	16	1,074	1,5336
1925	cis-1,2-Dibrompropen-(1)	$CH_3 \cdot CBr : CHBr$	17,4	2,02	1,5337
1926	Acetophenon	$CH_3 \cdot CO \cdot C_6H_5$	18,8	1,03	1,5338
1927	2-Methyl-cumaran	$C_6H_5 \begin{array}{c} \diagup CH_2 \diagdown \\ \diagdown O \diagup \end{array} CH \cdot CH_3$	13,7	1,036	1,5338

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	$n_D^{t_1}$	n_D^t
1928	α , β -Dimethylstyrol	$C_6H_5 \cdot C(CH_3) : CH \cdot CH_3$	19,7	0,910	1,5339
1929	Benzylazid	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot N_3$	24,9	1,066	1,5341
1930	1,3-Dimethyl-5-phenyl- cyclohexen-(3)	$(CH_3)_2C_6H_7 \cdot C_6H_5$	20	0,942	1,5341
1931	1-Methyl-1-dichlormethyl- cyclohexadien-(2,5)-on-(4) (Smp. 55°)	$OC \begin{array}{c} \diagup CH:CH \diagdown \\ \diagdown CH:CH \diagup \end{array} C \begin{array}{c} \diagup CH_3 \\ \diagdown CHCl_2 \end{array}$	56,2	1,26	1,5342
1932	2-Methoxy-benzoesäure- methylester	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	19,5	1,157	1,5342
1933	5-Methyl-2-äthyl- 3-acetoxycumaron	$CH_3 \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} \diagup C(O_2C \cdot CH_3) \diagdown \\ \diagdown O \diagup \end{array} C \cdot C_2H_5$	20	1,107	1,5343
1934	3-Äthyl-benzoesäure (Smp. 47°)	$C_2H_5 \cdot C_6H_4 \cdot CO_2H$	100	1,042	1,5345
1935	4, α -Dimethyl-styrol	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot C(CH_3) : CH_2$	18,7	0,902	1,5345
1936	4-Nitro-toluol (Smp. 52°)	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	62,5	1,13	1,5346
1937	6, α -Dioxy-3-methyl- isobutyrophenon	$(CH_3)_2C(OH) \cdot CO \cdot C_6H_3(OH) \cdot CH_3$	54	1,094	1,5347
1938	2-Äthyl-5,6,7,8-tetrahydro- naphthalin	$C_2H_5 \cdot C_{10}H_{11}$	17,6	0,950	1,5347
1939	α -Methyl-styrol	$C_6H_5 \cdot C(CH_3) : CH_2$	19,8	0,908	1,5349
1940	Δ^2 -Dihydro-naphthoesäure- (1)-äthylester	$C_{10}H_8 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,089	1,535
1941	Benzaldoxim-äthyläther	$C_6H_5 \cdot CH : N \cdot O \cdot C_2H_5$	21,7	0,992	1,5350
1942	Hydrinden	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH_2 \diagdown \\ \diagdown CH_2 \diagup \end{array} CH_2$	20,8	0,96	1,5351
1943	α -Methoxyphthalid	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH(O \cdot CH_3) \diagdown \\ \diagdown CO \diagup \end{array} O$	22,8	1,215	1,5352
1944	Kreosol	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_3(CH_3) \cdot OH$ (3) (1) (4)	25	1,09	1,5335
1945	α -Oxy-2,5-dimethoxy- propiophenon	$(CH_3 \cdot O)_2C_6H_3 \cdot CO \cdot CH(OH) \cdot CH_3$	13,4	1,149	1,5353
1946	6-Oxy-3-methyl-iso- butyrophenon	$(CH_3)_2CH \cdot CO \cdot C_6H_3(CH_3) \cdot OH$	21,3	1,043	1,5355
1947	2-Methyl-5-tert.-butyl- cumaron	$(CH_3)_2C \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} \diagup CH \diagdown \\ \diagdown O \diagup \end{array} C \cdot CH_3$	20	0,988	1,5355
1948	Phthalid (Smp. 73°)	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH_2 \diagdown \\ \diagdown CO \diagup \end{array} O$	99,1	1,164	1,5356
1949	α -Oxypropiophenon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH(OH) \cdot CH_3$	22,8	1,104	1,5356
1950	Hydrozintalkohol	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	20	1,008	1,5357
1951	5,7-Dimethylcumaran	$(CH_3)_2C_6H_3 \begin{array}{c} \diagup CH_2 \diagdown \\ \diagdown O \diagup \end{array} CH_2$	18,9	1,026	1,5358
1952	β -Chlor- α -[p-tolyl]- acrylsäureäthylester	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot C(:CHCl) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	19,7	1,136	1,5358
1953	4-Fluor-anilin	$FC_6H_4 \cdot NH_2$	20	1,152	1,536
1954	2-Isovaleryl-thiophen	$HC \begin{array}{c} \diagup CH \\ \diagdown \end{array} HC \cdot S \cdot C \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	20	1,062	1,536

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	e_D^t	n_D^t
1955	2,5-Dimethyl-cumaranon-(3)-carbonsäure-(2)-äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \diagdown \text{O} \diagup \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	20	1,161	1,536
1956	2,5-Dimethyl-2-äthyl-cumaranon	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \diagdown \text{O} \diagup \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	19,6	1,056	1,5360
1957	2-Methyl-cumaran-carbonsäure-(5)-äthylester	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O}_2\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{O} \diagup \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	14,3	1,118	1,5363
1958	Octahydroanthracen (Smp. 71°)	$\text{C}_{14}\text{H}_{18}$	88,8	0,965	1,5363
1959	p-Xylylamin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	20	0,952	1,5364
1960	Benzoylessigsäuremethylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	24,7	1,15	1,5365
1961	2-Äthyl-cumaranon-(3)-carbonsäure-(2)-äthylester	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \diagdown \text{O} \diagup \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	18,6	1,155	1,5366
1962	3-Methoxy-acetophenon	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	19	1,094	1,5367
1963	Phenylisocyanat	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N} \cdot \text{CO}$	19,6	1,096	1,5368
1964	trans-1,2-Dibrompropen-(1)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CBr} \cdot \text{CHBr}$	17,4	2,02	1,5369
1965	6-Oxy-3-methyl-isobutyrophenon	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \cdot (\text{CH}_3) \cdot \text{OH}$	20	1,047	1,537
1966	Dithiokohlensäurediäthylester	$\text{CO}(\text{S} \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	18,2	1,084	1,5370
1967	o-Kresol (Smp. 30°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	40	1,04	1,5372
1968	2-Methyl-5,6,7,8-tetrahydro-naphthalin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	15,1	0,954	1,5372
1969	Dizinnhexaäthyl	$[(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{Sn}]_2$	178	1,4	1,5374
1970	N-Phenylcarbamidsäure-äthylester (Smp. 52°)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	30,4	1,100	1,5376
1971	Salicylsäure-methylester	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	18,1	1,186	1,5377
1972	6-Methoxy-3-methyl-acetophenon	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot (\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	13,8	1,069	1,5377
1973	1,3-Dibrom-propen-(1)	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CHBr}$	25	1,995	1,5378
1974	1,2-Dibromäthan	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{Br}$	20	2,182	1,5379
1975	2-Methoxy-acetophenon	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	23,6	1,085	1,5379
1976	β -Hydrindon (Smp. 58°)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \end{array} \text{CO}$	66,3	1,07	1,538
1977	6-Allyl-o-kresol	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3) \cdot \text{OH}$	20	1,000	1,538
1978	Apiol (Smp. 30°)	$\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{O}$	14	1,176	1,5380
1979	α -Methyl- α -benzoyl-aceton	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	20	1,079	1,5382
1980	2,5-Dimethyl-2-methoxy-cumaranon	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \diagdown \text{O} \diagup \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{O} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH}_3 \end{array}$	22,6	1,130	1,5383
1981	Eugenol-methyläther	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot (\text{OCH}_3)_2$	17	1,036	1,5383
1982	β -Äthyl-styrol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,910	1,5387
1983	α -Pyridinaldehyd	$\text{NC}_5\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	18,5	1,13	1,5389
1984	2,5-Dimethyl-3-acetoxy-cumaron (Smp. 29°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{C}(\text{O}_2\text{C} \cdot \text{CH}_3) \diagdown \\ \diagdown \text{O} \diagup \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	20	1,132	1,5389
1985	Benzalmalonsäurediäthylester (Smp. 32°)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	20,4	1,105	1,5389
1986	3-Allyl-guajacol	$\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{O} \cdot \text{CH}_3) \cdot \text{OH}$	20	1,066	1,539

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
1987	2,6-Dimethyl-3-äthyl- chromanon	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{O} - \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	21	1,063	1,539
1988	Safrol	$\text{CH}_2 \begin{array}{c} \diagup \text{O} \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	19	1,097	1,5390
1989	2-Methyl-cumaranon-(3)- carbonsäure-(2)-äthylester	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	16,7	1,192	1,5390
1990	Allo-2-methoxy-β- methyl-zlmtsäure- methylester (Smp. 44°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \text{C}(\text{CH}_3) : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	17	1,098	1,5390
1991	Benzylchlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	17,4	1,103	1,5391
1992	4-Methoxy-isobutyrophenon	$(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	16,6	1,050	1,5393
1993	2,2-Diäthyl-indandion-(1,3)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	20	1,064	1,5393
1994	1,4-Bis-Diäthylamino- naphthalin (Smp. 47°)	$\text{C}_{10}\text{H}_6[\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2]_2$	99,6	0,932	1,5394
1995	Benzylalkohol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	20	1,043	1,5396
1996	Chavibetol	$\text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	16	1,065	1,5397
1997	Quecksilberdiäthyl	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{Hg}$	23,2	2,423	1,5399
1998	Phenol (Smp. 42°)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{OH}$	45	1,07	1,54
1999	Guajacol (Smp. 28°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	(?)	1,1	1,54
2000	3-Oxy-acetophenon (Smp. 95°)	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	109	1,099	1,54
2001	2-Oxy-4-methyl- isobutyrophenon	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3) \cdot \text{OH}$	20	1,042	1,540
2002	2,6-Diallylphenol	$(\text{CH}_2 : \text{CH} \cdot \text{CH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{OH}$	20	0,998	1,540
2003	2-[α-Oxy-diäthyl- acetyl-p-kresol]	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{C}(\text{OH})\text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3) \cdot \text{OH}$	21,1	1,080	1,540
2004	4,6-Dimethyl- 2-isopropyl-cumaranon	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)$	20	1,048	1,5400
2005	2,4-Dimethyl- 7-isopropyl-cumaron	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot (\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	20	0,994	1,5401
2006	1,2,3,4-Tetrahydro- naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_8 \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	20	0,97	1,5402
2007	5-Methyl-cumaran	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{CH}_3$	18,6	1,046	1,5404
2008	2,2,5-Trimethyl-cumaranon	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{C}(\text{CH}_3)_2$	19,3	1,073	1,5404
2009	3-Äthoxy-5-methyl- cumarilsäureäthyl- ester (Smp. 47°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{C}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5) \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	52,6	1,104	1,5404
2010	2-Fluor-anilin	$\text{FC}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	20	1,151	1,5407
2011	m-Toluyaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CHO}$	21,4	1,02	1,5407
2012	3,4-Dimethylacetophenon	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	15,5	1,007	1,5408
2013	2,2-Dimethylhydrindon-(1) (Smp. 44°)	$\text{C}_8\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \text{C}(\text{CH}_3)_2$	13,9	1,031	1,5408

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
2014	4, β -Dimethylzimtsäure- methylester (Smp. 45°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	60,2	1,014	1,5408
2015	1, 3-Dimethyl-5, 6, 7, 8- tetrahydro-naphthalin	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	21	0,959	1,5409
2016	Benzalbromid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHBr}_2$	15(?)	1,51	1,541
2017	4-Methyl-2-allyl-phenol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	20	1,002	1,541
2018	2, 4, 6-Triallylphenol	$(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{OH}$	20	0,974	1,541
2019	6-Oxy-3-methyl-acetophenon (Smp. 50°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	53	1,080	1,5410
2020	Diäthylanilin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	22,3	0,93	1,5411
2021	2, 4, 5-Trimethyl-acetophenon	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	14,9	1,004	1,5411
2022	Phthalylmalonsäure-diäthyl- ester (Smp. 75°)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{C} \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \text{C}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	84,4	1,189	1,5411
2023	Eugenol	$\text{CH}_2 : \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{O} \cdot \text{CH}_3) \cdot \text{OH}$	19,4	1,07	1,5416
2024	3-Methoxy- α -methyl-styrol	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) : \text{CH}_2$	20(?)	0,99	1,5417
2225	β -Chlor-4-methyl- α -äthylstyrol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5) : \text{CHCl}$	19,9	1,036	1,5418
2026	α -Butyryl-thiophen	$\text{HC} \begin{array}{l} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{S} \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_4\text{H}_7 \end{array}$	20	1,098	1,542
2027	Trithioacetone	$(\text{CH}_3)_2\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{S} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \text{S} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_2 \end{array} \text{S}$	20	1,068	1,542
2028	Cumaran	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{CH}_2$	19	1,057	1,5420
2029	6-Methyl-chroman	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{O} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	14,3	1,037	1,5421
2030	α -Methoxy-styrol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{O} \cdot \text{CH}_3) : \text{CH}_2$	20	1,00	1,5422
2031	m-Kresol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	18	1,04	1,5425
2032	Homobrenzcatechin (Smp. 65°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$	73,6	1,129	1,5425
2033	2-Nitro-phenetol	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	20	1,19	1,5425
2034	2-Methoxy-5, β , β -trimethyl-styrol	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_3 \cdot \text{O})\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3)_2$	17,1	0,968	1,5425
2035	α -Äthyl-zimtsäure- äthyl-ester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	13,8	1,025	1,5425
2036	4, 6-Dimethyl-2-äthyl- cumaranon	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{CH} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,067	1,5426
2037	3, 3-Dimethyl- hydrindon-(1)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{C}(\text{CH}_3)_2 \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \text{CH}_3$	20	1,027	1,5427
2038	β -Acetoxy- α -methyl- styrol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) : \text{CH} \cdot \text{O} \cdot \text{OC} \cdot \text{CH}_3$	15,2	1,057	1,5428
2039	2, 2, 4, 6-Tetramethyl- cumaranon (Smp. 41°)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{C}(\text{CH}_3)_2$	20	1,060	1,5428
2040	5-Methyl-2-isopropyl- cumaranon (Smp. 26°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_2 \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	13,8	1,071	1,5429

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
2041	2-Brom-benzoesäure- äthylester	$\text{BrC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,439	1,543
2042	3-Brombenzoesäure- äthylester	$\text{BrC}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,430	1,543
2043	Carvacrylamin	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	19	0,995	1,543
2044	Indazol-carbonsäure- (2)-isoamylester	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{N} \end{array} \text{N} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_5\text{H}_{11}$	15,1	1,110	1,543
2045	cis- α , β -Dibromäthylen	$\text{BrCH} : \text{CHBr}$	17,5	2,271	1,5431
2046	2,5-Dimethyl-3-äthyl- cumaron	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5) \diagdown \\ \text{C} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	20	1,003	1,5433
2047	2,6-Dimethyl- octatrien-(3,5,7)	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} : \text{CH} : \text{CH} : \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) : \text{CH} : \text{CH}_2$	20	0,809	1,5436
2048	Tribromessigsäure- äthylester	$\text{Br}_3\text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	12,5	2,2	1,5438
2049	1,2,3-Trimethyl-5-[β , β - dichloräthyl]-benzol	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHCl}_2$	20	1,144	1,5439
2050	Chroman	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{O} \end{array} \text{CH}_2$	20	1,059	1,544
2051	1,3-Dimethyl-1-dichlor- methyl-cyclo-hexadien- (2,5)-on-(4), (Smp. 56°)	$\text{OC} \begin{array}{c} \diagup \text{C}(\text{CH}_3) : \text{CH} \diagdown \\ \text{CH} = \text{CH} \end{array} \text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CHCl}_2 \end{array}$	20	1,241	1,5440
2052	3-Äthoxy-5-methyl- cumaron	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{C}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5) \diagdown \\ \text{O} \end{array} \text{CH}$	16,6	1,083	1,5440
2053	3-Methoxy-2,5- dimethyl-cumaron	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{C}(\text{O} \cdot \text{CH}_3) \diagdown \\ \text{O} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	19	1,081	1,5440
2054	Benzylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{NH}_2$	19,5	0,980	1,5441
2055	p-Allyl-phenol	$\text{CH}_2 : \text{CH} : \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	18	1,02	1,5441
2056	Thiophosgen	SCCl_2	15(?)	1,509	1,5442
2057	1-Benzyl-cyclohexen-(1)	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	14,1	0,969	1,5443
2058	4-Methyl-styrol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	16,4	0,900	1,5447
2059	3-Methylphthalid	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CH}(\text{CH}_3) \diagdown \\ \text{CO} \end{array} \text{O}$	20	1,158	1,5447
2060	Styrol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	19,9	0,907	1,5449
2061	o-Allylphenol	$\text{CH}_2 : \text{CH} : \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	20	1,021	1,545
2062	α' -Acetyl- α -propyl- thiophen	$\text{HC} = \text{CH}$ $\text{C}_3\text{H}_7 \cdot \text{C} \cdot \text{S} \cdot \text{C} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	20	1,061	1,545
2063	5-Methyl-2-propyl- cumaranon	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \text{O} \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,064	1,545
2064	2,3-Dioxy-naphthalin- diamyläther	$\text{C}_{10}\text{H}_8(\text{O} \cdot \text{C}_5\text{H}_{11})_2$	20	0,991	1,545
2065	Allozimtsäureäthylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,048	1,5451
2066	3-Fluoranilin	$\text{FC}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	20	1,16	1,5455

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^{20}	n_D^{25}
2067	Benzaldehyd	$C_6H_5 \cdot CHO$	19,5	1,049	1,5456
2068	β -Methyl-zimtsäure- äthylester	$C_6H_5 \cdot C(CH_3) : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	16,6	1,039	1,5456
2069	1-Isoamyl-indazol	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH \\ \diagdown N(C_4H_9) \end{array}$	20	1,001	1,546
2070	5-Methyl-2-phenyl-oxazolin	$H_3C \begin{array}{c} \diagup N \\ \diagdown CH_2 \end{array} \begin{array}{c} O \\ \\ CH_2 \end{array} \cdot C_6H_5$	22,9	1,070	1,5460
2071	3,5-Dimethyl- cumarilsäureäthylester (Smp. 55°)	$CH_3 \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} \diagup C(CH_3) \\ \diagdown O \end{array} \cdot C \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	59	1,093	1,5464
2072	Homosalicylaldehyd (Smp. 56°)	$HO \cdot C_6H_4(CH_3) \cdot CHO$ (2) (3) (1)	59,2	1,091	1,5466
2073	4-Methoxy-acetophenon (Smp. 38°)	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot CH_3$	41,3	1,082	1,5468
2074	p-Toluyaldehyd	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CHO$	16,6	1,019	1,5469
2075	4-Brom-benzoesäure-äthylester	$Br \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,430	1,547
2076	3-Nitro-toluol	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	21	1,16	1,5470
2077	4-Dimethylaminotoluol	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot N(CH_3)_2$	20	0,937	1,5471
2078	Jodmethyl-methyläther	$JCH_2 \cdot O \cdot CH_3$	20	2,030	1,5472
2079	1,3-Dichlor-benzol	$C_6H_4Cl_2$	17,3	1,28	1,5472
2080	2-Methoxy-5, β -dimethyl- zimtsäure-methylester (Smp. 36°)	$CH_3 \cdot (CH_3 \cdot O)C_6H_3 \cdot C(CH_3) : CH \cdot CO_2 \cdot CH_3$	12,7	1,087	1,5472
2081	2-Chlor-phenol	$HO \cdot C_6H_4Cl$	40	1,2	1,5473
2082	Benzalpinakolin (Smp. 40°)	$C_6H_5 \cdot CH : CH \cdot CO \cdot C(CH_3)_3$	45,7	0,94	1,5473
2083	2-Nitro-toluol	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	20,4	1,163	1,5474
2084	α -Methyl-zimtsäure- äthylester	$C_6H_5 \cdot CH : C(CH_3) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20,6	1,032	1,5475
2085	α -Benzal-dipropylketon	$C_6H_5 \cdot CH : C(C_2H_5) \cdot COC_2H_5$	23,9	0,972	1,5476
2086	2-Methyl-styrol	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CH : CH_2$	14,1	0,916	1,5477
2087	3-Äthoxy-cumaron	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup C(O \cdot C_2H_5) \\ \diagdown O \end{array} \cdot CH$	17,9	1,106	1,5477
2088	Benzaldoxim-O- methyläther (α)	$C_6H_5 \cdot CH : NO \cdot CH_3$	20	1,020	1,548
2089	7-Oxy-3,4-dimethyl- 2-äthyl-hydrindon-(1)	$CH_3 \begin{array}{c} \diagup CH(CH_3) \\ \diagdown CO \end{array} \begin{array}{c} CH_3 \\ \\ HO \end{array} \cdot C_6H_5$	20	1,073	1,548
2090	4-Dimethylamino-m-xylol	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot N(CH_3)_2$	20	0,939	1,5481
2091	Inden- β -carbonsäure- äthylester (Smp. 50°)	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH \\ \diagdown CH_2 \end{array} \cdot C \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	73,9	1,054	1,5481
2092	3-Methyl-cumarilsäure- äthylester (Smp. 51°)	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup C(CH_3) \\ \diagdown O \end{array} \cdot C \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	56,6	1,116	1,5482
2093	Trichlormethylmercaptan	$Cl_3C \cdot SH$	17,5	1,695	1,5484
2094	O-Toluyaldehyd	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CHO$	19	1,038	1,5485
2095	3,5-Dimethylcumaron	$CH_3 \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} \diagup C(CH_3) \\ \diagdown O \end{array} \cdot CH$	22,2	1,035	1,5485
2096	6-Oxy-3-methylpropiofenon	$HO \cdot (CH_3)_2C_6H_3 \cdot CO \cdot C_2H_5$	13,8	1,085	1,5485

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n _D ^t	n _D ^t
2097	5-Brom-2-äthoxy-toluol	CH ₃ · C ₆ H ₄ · (O · C ₂ H ₅)Br	11,4	1,359	1,5486
2098	2-Methoxy-β-methyl-zimtsäure-methylester	CH ₃ · O · C ₆ H ₄ · C(CH ₃):CH · CO ₂ · CH ₃	16,7	1,104	1,5488
2099	1,3,5-Trimethyl-pyrazol	HC — C · CH ₃ CH ₃ · C · N(CH ₃) · N	20	1,034	1,549
2100	3,5-Dimethyl-1-benzyl-pyrazol	HC — C · CH ₃ CH ₃ · C · N(CH ₃ · C ₆ H ₅) · N	20	1,034	1,549
2101	4-Brom-toluol	Br · C ₆ H ₄ · CH ₃	20	1,390	1,5490
2102	2-Oxy-α-methylstyrol	HO · C ₆ H ₄ · C(CH ₃):CH ₂	18,5	1,030	1,5490
2103	β-Methyl-styrol	C ₆ H ₅ · CH:CH · CH ₃	20	0,914	1,5492
2104	3-Dimethylaminotoluol	CH ₃ · C ₆ H ₄ · N(CH ₃) ₂	20	0,941	1,5492
2105	Styrylacetat	CH ₃ · CO ₂ · CH:CH · C ₆ H ₅	22,9	1,066	1,5494
2106	1,3-Dibrom-propanol-(2)	BrCH ₂ · CH(OH) · CH ₂ Br	25	2,120	1,5495
2107	β-Methoxy-zimtsäure-methylester	C ₆ H ₅ · C(O · CH ₃):CH · CO ₂ · CH ₃	24,7	1,118	1,5497
2108	3-Methoxy-cumarilsäure-äthylester (Smp. 59°)	C ₆ H ₄ — C(O · CH ₃) — O — C · CO ₂ · C ₂ H ₅	70	1,160	1,5499!
2109	2-Chlor-thiophen	HC — CH Cl · S · CH	20	1,278	1,55
2110	α-Äthyl-β-phenylhydrazin	C ₆ H ₅ · HN · NH · C ₂ H ₅	15	1,004	1,55
2111	Phenylacetylen	C ₆ H ₅ · C:CH	17,4	0,93	1,5501
2112	3-Chlor-1-methyl-4-[β,β-dichloräthyl]-benzol	CH ₃ · Cl · C ₆ H ₃ · CH ₂ · CHCl ₂	20,3	1,287	1,5501
2113	2-Oxy-5,β,β-trimethylstyrol	CH ₃ · (OH) C ₆ H ₃ · CH:CH(CH ₃) ₂	21,5	0,991	1,5501
2114	Äthylstyryläther	C ₆ H ₅ · CH:CH · O · C ₂ H ₅	21,2	0,971	1,5502
2115	3-Methoxy-5-methylcumaron	CH ₃ · C ₆ H ₃ — C(O · CH ₃) — O — CH	24,3	1,107	1,5504
2116	α,β-Dibrom-äthylen (trans)	BrCH:CHBr	17,5	2,267	1,5505
2117	3,6-Dimethyl-cumaron	CH ₃ · C ₆ H ₃ — C(CH ₃) — O — CH	20	1,046	1,5505
2118	β-Methyl-zimtsäure-methylester (Smp. 29°)	C ₆ H ₅ · C(CH ₃):CH · CO ₂ · CH ₃	37,8	1,054	1,5505
2119	2,3,5-Trimethylcumaron	CH ₃ · C ₆ H ₃ — C(CH ₃) — O — C · CH ₃	20	1,021	1,5506
2120	3-Brom-toluol	Br · C ₆ H ₄ · CH ₃	20	1,410	1,551
2121	5-Acetyl-2-äthyl-thiophen	HC — CH C ₆ H ₃ · C · S · C · CO · CH ₃	20	1,079	1,551
2122	Δ ³ -Dihydro-naphthoesäure-(2)-äthylester	C ₁₀ H ₇ · CO ₂ · C ₂ H ₅	20	1,085	1,551
2123	2,2-Dimethyl-[1,2-chromen]	C ₆ H ₄ — CH:CH O — C(CH ₃) ₂	20	1,013	1,5512
2124	2,4,6-Trimethyl-[1,2-chromen]	CH ₃ · C ₆ H ₃ — C(CH ₃):CH O — CH · CH ₃	20	1,012	1,5513

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
2125	2-Brom-p-xylol	$\text{BrC}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$	18,5	1,36	1,5514
2126	2-Oxy-5, α -dimethylstyrol	$\text{CH}_3 \cdot (\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) : \text{CH}_2$	20	1,012	1,5514
2127	Benzalchlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHCl}_2$	19,4	1,3	1,5515
2128	N-Nitro-methylbenzylamin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N}(\text{NO}_2) \cdot \text{CH}_3$	25,7	1,171	1,5515
2129	1-Oxo-2-methyl-1,2,3,4-tetrahydronaphthalin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	20,9	1,060	1,5515
2130	Butylstyrylketon (Smp. 40°)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	44,7	0,960	1,5518
2131	5-Chlor-2-oxy-iso-butyrophenon	$\text{HO} \cdot (\text{Cl})\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH} \cdot (\text{CH}_3)_2$	20	1,192	1,552
2132	1-Methyl-indazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CH} = \text{N} \\ \diagdown \text{N}(\text{CH}_3) \end{array}$	99,2	1,032	1,5522
2133	Isocumaranon	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{CO}$	20	1,217	1,5523
2134	o-Dichlor-benzol	$\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$	17	1,30	1,5524
2135	Nitrobenzol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NO}_2$	20	1,21	1,5524
2136	7-Methyl-cumaron	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{CH}$	17	1,05	1,5525
2137	3-Methyl-cumaron	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{C}(\text{CH}_3) \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{CH}$	23,4	1,054	1,5526
2138	5-Chlor-1, 3-dimethyl-4- β , β -dichloräthyl-benzol	$(\text{CH}_3)_2(\text{Cl})\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHCl}_2$	16,1	1,262	1,5528
2139	4-Amino-1-äthylbenzol	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	22	0,975	1,5529
2140	1-n-Butyl-indazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CH} = \text{N} \\ \diagdown \text{N}(\text{C}_4\text{H}_9) \end{array}$	20	1,019	1,553
2141	3-Methoxy-benzaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	20	1,119	1,5530
2142	p-Toluidin (Smp. 45°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	59,1	0,97	1,5532
2143	2-Methoxy-m-toluylaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_3 \cdot \text{O})\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CHO}$	20	1,098	1,5534
2144	2,5-Dimethyl-cumaron	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	20	1,031	1,5534
2145	Benzoylchlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{COCl}$	20	1,212	1,5537
2146	1,3-Bis-diäthylaminobenzol	$\text{C}_6\text{H}_4 \cdot [\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2]_2$	11,8	0,952	1,5537
2147	2-Methyl-hydrindon-(1)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CO} \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	20	1,066	1,5538
2148	Anisaldoxim-methyläther	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{NO} \cdot \text{CH}_3$	20	1,092	1,554
2149	3-Methyl-1-benzylpyrazol	$\text{HC} = \text{CH} \\ \quad \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} : \text{N} \cdot \text{N} \cdot \text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	20	1,049	1,554
2150	2,7-Dimethyl-cumaron	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{l} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	20	1,036	1,5546

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	$t^{\circ}C$	n_D^{20}	n_D^{25}
2151	1 ² -Dihydronaphthalin	$C_{10}H_8 \begin{array}{c} \diagup CH_2 \cdot CH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH \end{array}$	32,7	0,993	1,5549
2152	2-Chlor-2,5-dimethyl- cumaranon	$CH_3 \cdot C_6H_5 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown O \end{array} CCl \cdot CH_3$	20	1,217	1,555
2153	1-Isovaleryl-indazol	$C_8H_7 \begin{array}{c} \diagup CH=N \\ \diagdown N \end{array} CO \cdot CH_2 \cdot CH(CH_3)_2$	16,3	1,088	1,555
2154	2-Oxy-acetophenon	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CO \cdot CH_3$	21,3	1,131	1,5550
2155	Metanicotin	$N \cdot C_5H_4 \cdot CH : CH : CH_2 \cdot CH_2 \cdot NH \cdot CH_3$	19,7	1,002	1,5551
2156	4-Chlor-benzaldehyd (Smp. 47°)	$ClC_6H_4 \cdot CHO$	61	1,196	1,5553
2157	6-Methyl-chromanon (Smp. 35°)	$CH_3 \cdot C_6H_5 \begin{array}{c} \diagup CO \cdot CH_2 \\ \diagdown O \end{array} CH_2$	57,1	1,125	1,5553
2158	2-Methyl-zimtsäure- äthylester	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CH : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	16,3	1,043	1,5555
2159	2-Nitro-benzylchlorid (Smp. 49°)	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH_2Cl$	61,5	—	1,5557
2160	4-Methoxy-1-methyl-3- propenyl-benzol	$CH_3 \cdot (CH_3 \cdot O)C_6H_3 \cdot CH : CH \cdot CH_3$	12,3	0,986	1,5557
2161	2-Oxy-dihydrozimtalkohol	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$	15	1,126	1,5558
2162	6-Methyl-cumarilsäure- äthylester (Smp. 42°)	$CH_3 \cdot C_6H_5 \begin{array}{c} \diagup CH \\ \diagdown O \end{array} C \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	43,9	1,119	1,5558
2163	p-Anisidin (Smp. 58°)	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	67	1,061	1,5559
2164	N-Äthyl-anilin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot C_2H_5$	20	0,963	1,5559
2165	p-Butenyl-phenol- methyläther	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot CH : CH \cdot C_2H_5$	19	0,980	1,5559
2166	2-Propionyl-thiophen	$HC \equiv CH \\ \parallel \\ HC \cdot S \cdot C \cdot CO \cdot C_2H_5$	20	1,131	1,556
2167	4-Chlor-3-methyl-1- benzyl-pyrazol	$ClC \equiv CH \\ \\ CH_3 \cdot C : N \cdot N \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	20	1,156	1,556
2168	Tri-o-kresylphosphat	$(CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot O)_3PO$	20	1,17	1,556
2169	Sorbinsäurechlorid	$CH_3 \cdot [CH : CH]_2 \cdot COCl$	20	1,065	1,5562
2170	2-Benzyl-p-cymol	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_3(CH_3)_2 \begin{array}{c} (1) \\ (4) \end{array}$	20	0,963	1,5564
2171	3-Chlor-phenol (Smp. 28°)	$HO \cdot C_6H_4Cl$	40	1,2	1,5565
2172	Phenylpropionsäure- äthylester	$C_6H_5 \cdot C : C \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	13	1,063	1,5566
2173	α-Brom-isobutyrophenon	$(CH_3)_2CBr \cdot CO \cdot C_6H_5$	20	1,355	1,5567
2174	1-Oxo-7-methyl-1,2,3,4- tetrahydro-naphthalin (Smp. 33°)	$CH_3 \cdot C_6H_5 \begin{array}{c} \diagup CO \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array}$	35	1,057	1,5567
2175	Schwefeldichlorid	SCl_2	14	—	1,557
2176	2-Methoxy-styrol	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot CH : CH_2$	17,4	1,003	1,5570
2177	4-Brom-o-xylol	$BrC_6H_3(CH_3)_2$	18,4	1,37	1,5571
2178	2-Oxy-styrol (Smp. 29°)	$HO \cdot C_6H_4 \cdot CH : CH_2$	17,4	1,06	1,5572
2179	5-Methyl-cumaron	$CH_3 \cdot C_6H_5 \begin{array}{c} \diagup CH \\ \diagdown O \end{array} CH$	19	1,060	1,5573

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t°C	n _D ^t	n _D ²⁰
2180	2, 4, 6-Trimethyl-cumaranon	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \diagdown \text{O} \diagup \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	19,2	1,099	1,5574
2180a	Allozimtsäure-methylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	20	1,078	1,5575
2181	3, 4, 6-Trimethyl-[1, 2-chromon]	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{C}(\text{CH}_3) : \text{C} \cdot \text{CH}_3 \\ \diagdown \text{O} \diagup \text{CH}_3 \end{array}$	20	1,029	1,5575
2182	2, 3-Dibrom-propanol-(1)	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	25	2,126	1,5577
2183	3-Nitrobenzylchlorid (Smp. 45°)	$\text{O}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_2\text{Cl}$	61,5	—	1,5577
2184	4-Chlor-phenol (Smp. 41°)	$\text{ClC}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	40	1,2	1,5579
2185	β-Benzylimino-buttersäureäthylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{N} : \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	26	1,060	1,5579
2186	5-Amino-1, 3-dimethylbenzol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NH}_2$	20	0,972	1,558
2187	2-Isoamyl-indazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CH} \diagdown \\ \diagdown \text{N} \diagup \end{array} \text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	1,007	1,558
2188	4-Methyl-zimtsäure-methylester (Smp. 57°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	56,6	1,027	1,5581
2189	Benzotrichlorid	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CCl}_3$	19,2	1,37	1,5584
2190	2-Amino-1-äthylbenzol	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	22	0,983	1,5584
2191	γ-Jod-propylalkohol	$\text{JCH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	20	1,998	1,5585
2192	Naphtalsäurediäthylester (Smp. 58°)	$\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)_2$	70	1,140	1,5586
2193	Dimethylanilin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$	20	0,956	1,5587
2194	6-Methoxy-2-methyl-hydrindon	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \diagdown \text{CH}_2 \diagup \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	16,9	1,119	1,5588
2195	2-Methyl-cumaron	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CH} \diagdown \\ \diagdown \text{O} \diagup \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	20	1,054	1,5589
2196	3-Methoxy-cumaron	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{C}(\text{O} \cdot \text{CH}_3) \diagdown \\ \diagdown \text{O} \diagup \end{array} \text{CH}$	19,3	1,144	1,5589
2197	1, 2, 3-Tribrom-pentan	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	20	2,09	1,559
2198	Δ ¹ -Dihydro-naphthoesäure-(1)-äthylester	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{C}(\text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5) : \text{CH} \\ \diagdown \text{CH}_2 \diagup \text{CH}_3 \end{array}$	20	1,102	1,559
2199	2-Amino-1, 4-dimethylbenzol	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2$	21,3	0,979	1,5591
2200	1-Methyl-inden	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{C}(\text{CH}_3) \diagdown \\ \diagdown \text{CH}_2 \diagup \end{array} \text{CH}$	27	0,968	1,5591
2201	3-Äthoxy-cumarilsäure äthylester	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{C}(\text{O} \cdot \text{C}_2\text{H}_5) \diagdown \\ \diagdown \text{O} \diagup \end{array} \text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	14,3	1,168	1,5592
2202	2-Methoxy-benzaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	20,2	1,133	1,5597
2203	1-Phenyl-buten-(1)-ol-	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{O} \cdot \text{CH}_3) : \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	16	1,068	1,5598
2204	(1)-on-(3)-methyläther Zimtsäureäthylester (trans)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,049	1,5598
2205	1-Oxo-7-äthyl-1, 2, 3, 4-tetra-hydro-naphtalin	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \diagdown \\ \diagdown \text{CH}_2 \diagup \end{array} \text{CH}_2$	17,2	1,056	1,5599

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n _D ^t	n _D ^t
2206	Osmiumtetroxyd	OsO ₄	45	—	1,56
2207	Wismuttrimethyl	(CH ₃) ₃ Bi	15	2,3	1,56
2208	4-Oxy-acetophenon (Smp. 109°)	HO · C ₆ H ₄ · CO · CH ₃	109	1,109	1,56
2209	5-Acetyl-2-methyl- thiophen (Smp. 25°)	HC — CH CH ₃ · C · S · C · CO · CH ₃	24,7	1,119	1,560
2210	5-Methyl-1-benzyl-4-chlor- pyrazol	ClC ≡ C · CH ₃ HC : N · N · CH ₂ · C ₆ H ₅	20	1,178	1,560
2211	3-Methoxy-naphthoesäure- (2)-äthylester	CH ₃ · O · C ₁₀ H ₆ · CO ₂ · C ₂ H ₅	20	1,159	1,560
2212	Phenylpropioisäure- methylester (Smp. 25°)	C ₆ H ₅ · C : C · CO ₂ · CH ₃	30,5	1,077	1,5601
2213	Propenylphenylketon	CH ₃ · CH : CH · CO · C ₆ H ₅	20	1,028	1,5601
2214	Isochavibetoläthyl- äther	CH ₃ · CH : CH · C ₆ H ₅ · (O · C ₂ H ₅) (OCH ₃) (1) (3) (4)	11	1,039	1,5602
2215	2,2'-Diäthoxy-diphenyl (Smp. 36°)	C ₂ H ₅ · O · C ₆ H ₄ · C ₆ H ₄ · O · C ₂ H ₅	47,4	1,043	1,5602
2216	Brombenzol	C ₆ H ₅ Br	20	1,495	1,5604
2217	2-Methoxy-1-propenyl- benzol	CH ₃ · O · C ₆ H ₄ · CH : CH · CH ₃	20	0,993	1,5604
2218	5,6,7,8-Tetrahydro- naphthylamin(2) (Smp. 38°)	H ₂ N · C ₆ H ₃ $\begin{cases} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{cases}$	22,2	1,029	1,5604
2219	1,2,3,4-Tetrahydro- naphthylamin (2)	C ₆ H ₄ $\begin{cases} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{NH}_2 \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{cases}$	22,2	1,03	1,5604
2220	4-Brom-anisol	BrC ₆ H ₄ · O · CH ₃	20	1,457	1,5605
2221	ω-Isovaleryl- acetophenon	C ₆ H ₅ · CO · CH ₂ · CO · CH ₂ · CH(CH ₃) ₂	20	1,031	1,5605
2222	4-Amino-1,3-dimethylbenzol	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ · NH ₂	19,6	0,978	1,5607
2223	Isoeugenol- äthyläther	CH ₃ · CH : CH · C ₆ H ₃ · (O · CH ₃) · O · C ₂ H ₅	11	1,044	1,5607
2224	2-Brom-toluol	BrC ₆ H ₄ · CH ₃	20	1,422	1,5608
2225	Hydrindon-(1) (Smp. 46°)	C ₆ H ₄ $\begin{cases} \text{CH}_2 \\ \text{CO} \end{cases}$ CH ₂	45	1,09	1,5608
2226	1-Methyl-indencarbonsäure- (2)-äthylester (Smp. 38°)	CH ₃ · C ₆ H ₄ · CO ₂ · C ₂ H ₅	39,1	1,074	1,5609
2227	2-Amino-1,3-dimethylbenzol	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ · NH ₂	20	0,979	1,561
2228	1-Isopropyl-indazol	C ₆ H ₄ — CH = N C[CH(CH ₃) ₂]	20	1,037	1,561
2229	3-Methyl-1-äthylindazol	C ₆ H ₄ $\begin{cases} \text{C(CH}_3\text{)} \\ \text{N(C}_2\text{H}_5\text{)} \end{cases}$ N	20	1,035	1,561
2230	Anethol	CH ₃ · CH : CH · C ₆ H ₄ · O · CH ₃ (4) (1)	21	0,990	1,5614
2231	Cumarilsäureäthylester (Smp. 31°)	C ₆ H ₄ $\begin{cases} \text{CH} \\ \text{O} \end{cases}$ C · CO ₂ · C ₂ H ₅	32,2	1,162	1,5619
2232	4-Methoxy-zimtsäure- äthylester (Smp. 49°)	CH ₃ · O · C ₆ H ₄ · CH : CH · CO ₂ · C ₂ H ₅	59,2	1,066	1,5619

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	$t^{\circ}\text{C}$	n_D^t	n_D^t
2233	α -Brom-butyrophenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	20	1,364	1,562
2234	2-Butyl-indazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \end{array} \text{N} \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}_3$	20	1,025	1,562
2235	2-Isobutyl-yl-indazol (labil)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \end{array} \text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	1,112	1,562
2236	2-Nitro-anisol	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	20	1,254	1,5620
2237	β -Methoxy-styrol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} : \text{O} \cdot \text{CH}_3$	24,3	1,0	1,5620
2238	N-Methyl-acetanilid	$\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{N} \cdot (\text{CH}_2) \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	120	0,977	1,562
2239	α -Chlor-styrol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CCl} : \text{CH}_2$	16,6	1,10	1,5623
2240	1-Propyl-2-äthyl- benzimidazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{N} \equiv \text{C} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$ $\text{N}(\text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)$	20,8	1,0341	1,5625
2241	9- Isoamyl-9, 10-dihydro- anthracen	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{CH}(\text{C}_5\text{H}_{11}) \text{---} \text{C}_6\text{H}_4$	44,4	0,994	1,5626
2242	1-Benzyl-cyclohexen-(1)- on-(6)	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \\ \diagdown \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$ $\text{C}(\text{O} \cdot \text{CH}_3)$	21,7	1,061	1,5628
2343	3-Methoxy-5-methyl- cumarilsäure- äthylester (Smp. 29°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \text{---} \text{O} \text{---} \text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	23,8	1,170	1,5628
2244	1-Oxo-1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8 oktahydrophenanthren (Smp. 81°)	$\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{O}$	100	1,064	1,5628
2245	Indoxacen (Benzoisoxazol)	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{N}$	20	1,170	1,563
2246	1-Propyl-1-indazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \text{---} \text{CH} \equiv \text{N}$ $\text{N}(\text{CH}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5)$	20	1,039	1,563
2247	γ -Benzyl- Δ^{α} -crotonlacton	$\text{HC} \equiv \text{CH}$ $\text{OC} \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	20	1,149	1,563
2248	4-Methyl-zimtsäure- äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	15,9	1,034	1,5630
2249	2-Methyl-cumaranon	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CO} \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	19,7	1,153	1,5632
2250	3-Oxy-phenyl-pentin-(1)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} : \text{C} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_3$	13	1,014	1,5633
2251	7-Methoxy-2-methylcumaron	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	20	1,119	1,5636
2252	2-Fluor-1, 1, 2-tribromäthan	$\text{FBrCH} \cdot \text{CHBr}_2$	18	2,674	1,5638
2253	4, α -Dimethylzmt- säuremethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	18,3	1,051	1,5640
2254	Triazobenzol (Phenylazid)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}_3$	22,5	1,086	1,5642
2255	4-Methoxystyrol	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	20(?)	1,0	1,5642
2256	2-Methoxy- 3, α -dimethyl- zimtsäuremethylester	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_3 \cdot \text{O}) \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	14,6	1,099	1,5642

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
2257	Cumaron	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH \\ \diagdown O \end{array} CH$	22,7	1,09	1,5645
2258	Anthranilsäureäthylester	$H_2N \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,117	1,5646
2259	4-Nitrobenzylchlorid (Smp. 71°)	$O_2N \cdot C_6H_4 \cdot CH_2Cl$	61,5	—	1,5647
2260	2-Butyryl-indazol-(labil)	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH \\ \diagdown N \end{array} N \cdot CO \cdot [CH_2]_2 \cdot CH_3$	20	1,120	1,565
2261	3-Chlor-benzaldehyd	$ClC_6H_4 \cdot CHO$	20	1,241	1,5650
2262	1-Oxo-5,7-dimethyl-1,2,3,4-tetrahydronaphthalin (Smp. 49°)	$(CH_3)_2C_6H_2 \begin{array}{c} \diagup CO \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array}$	15,5	1,065	1,5650
2263	5-Methyl-cumaronon (Smp. 54°)	$CH_3 \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} \diagup CO \\ \diagdown O \end{array} CH_3$	53,8	1,151	1,5652
2264	2-Phenyl-1,2-oxazolin	$H_2C \begin{array}{c} \diagup N \\ \diagdown H_2C \cdot O \cdot C \cdot C_6H_5 \end{array}$	23,4	1,122	1,5655
2265	1-Phenyl-1-p-tolyläthan	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot CH(C_6H_5) \cdot CH_3$	17,2	1,985	1,5659
2266	1-Äthyl-indazolcarbonsäure- (3)-äthylester	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup C(CO_2 \cdot C_2H_5) \\ \diagdown N(C_2H_5) \end{array} N$	17,3	1,168	1,5663
2267	2-Acetyl-thiophen	$HC \begin{array}{c} \diagup CH \\ \diagdown HC \cdot S \cdot C \cdot CO \cdot CH_3 \end{array}$	21,8	1,168	1,5663
2268	1,2,3,4,5,6,7,8-Octahydro- phenanthren	$C_{11}H_{14}$	20	1,025	1,5668
2269	Isopropylstyrylketon	$(CH_3)_2 \cdot CH \cdot CO \cdot CH : CH \cdot C_6H_5$	24,6	0,986	1,5669
2270	1,2,3-Tribrombutan	$CH_3 \cdot CHBr \cdot CHBr \cdot CH_2Br$	20	2,19	1,567
2271	2-Chlor-benzaldehyd	$ClC_6H_4 \cdot CHO$	20	1,252	1,567
2272	7-Oxy-2,5-dimethyl- hydrindon	$HO \begin{array}{c} \diagup C_6H_2 \\ \diagdown CH_3 \end{array} \begin{array}{c} \diagup CH_2 \\ \diagdown CO \end{array} CH \cdot CH_3$	20	1,123	1,567
2273	1,2,3-Trichlorbenzol	$C_6H_3Cl_3$	20	1,45	1,5671
2274	1,2,3,4-Tetrahydro- naphthol-(2)	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH_2 \cdot CH \cdot OH \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array}$	17	1,09	1,5671
2275	2-Phenyl-p- menthatrien- (2,6,8)	$CH_3 \cdot C \begin{array}{c} \diagup C(C_6H_5) : CH \\ \diagdown CH - CH_2 \end{array} CH \cdot C(CH_3) : CH_2$	20(?)	0,971	1,5674
2276	3,5-Dichlor-1-methyl-4- [β,β-dichloräthyl]-benzol	$(CH_3)Cl_2C_6H_2 \cdot CH_2 \cdot CHCl_2$	19,2	1,397	1,5678
2277	Benzoylacetone (Smp. 61°)	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_3$	77,8	1,08	1,5678
2278	5-Methyl-1-äthyl-indazol	$CH_3 \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} \diagup CH \\ \diagdown N(C_2H_5) \end{array} N$	20	1,043	1,568
2279	2-Chlor-zimtsäure- äthylester	$ClC_6H_4 \cdot CH : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,171	1,568

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t°C	n_D^t	n_D^t
2280	1-Phenyl-tetrahydroindazol	$C_6H_5 \cdot \begin{array}{c} CH \\ \diagup \quad \diagdown \\ N(C_6H_5) \end{array} \equiv N$	99,9	1,061	1,568
2281	Cadmiumdiäthyl	$(C_2H_5)_2Cd$	18,1	1,65	1,5680
2282	Propylstyrylketon	$C_2H_5 \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH : CH \cdot C_6H_5$	24	0,992	1,5680
2283	2-Methyl-5-isopropyl- diphenyl	$(CH_3)(C_6H_5)C_6H_5 \cdot CH(CH_3)_2$	15	0,978	1,5680
2284	5-Chlor-1,3-dimethyl-1- dichlormethyl-4- methylen-cyclohexadien- (2,5)	$CH_3 : C \begin{array}{c} \diagup C(CH_3) : CH \\ \diagdown CCl = CH \end{array} C \begin{array}{c} \diagup CHCl_2 \\ \diagdown CH_3 \end{array}$	17,3	1,269	1,5681
2285	Äthylstyrylketon (Smp. 38°)	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH : CH \cdot C_2H_5$	50,3	0,987	1,5684
2286	Benzoesäurebenzylester	$C_6H_5 \cdot CO_2 \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	21,5	1,12	1,5685
2287	2-Methyl-2,3-dihydroindol	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH_2 \\ \diagdown NH \end{array} CH_2 \cdot CH_3$	23,4	1,020	1,5687
2288	α -Methyl- α -benzalacetone	$C_6H_5 \cdot CH : C(CH_3) \cdot CO \cdot CH_3$	45,3	1,002	1,5691
2289	[1-Methyl-1-dichlor- methyl-cyclohexadien- (2,5)-ylden-(4)]- essigsäure-äthylester	$(CH_3)(CHCl_2) \cdot C_6H_4 : CH \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	22,1	1,215	1,5691
2290	Phthalylchlorid	$C_6H_4(COCl)_2$	20	1,41	1,5692
2291	Indazol-carbonsäure-(1)- äthylester	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH \\ \diagdown N \end{array} \begin{array}{c} \diagup CO_2 \cdot C_2H_5 \\ \diagdown \end{array}$	13,2	1,2060	1,5694
2292	Isoeugenolmethyläther	$CH_3 \cdot CH : CH \cdot C_6H_5(O \cdot CH_3)_2$ (1) (3,4)	19,1	1,052	1,57
2293	3-Amino-1,2-dimethylbenzol	$(CH_3)_2C_6H_3 \cdot NH_2$	20	0,99	1,570
2294	Isophthalsäuredichlorid (Smp. 41°)	$C_6H_4(COCl)_2$	46,9	—	1,5700
2295	4-Methoxy- α -methyl- zimtsäureäthylester	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot CH : C(CH_3) \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	15,6	1,089	1,5701
2296	N-Methyl-anilin	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CH_3$	21,5	0,986	1,5702
2297	Isoapiol (Smp. 56°)	$C_{12}H_{14}O_4$	12	1,197	1,5703
2298	4-Nitro-anisol (Smp. 54°)	$CH_3 \cdot O \cdot C_6H_4 \cdot NO_2$	60	1,219	1,5707
2299	1-Okthracenon	$C_6H_5 \begin{array}{c} \diagup CH : C \cdot CO \cdot CH_2 \\ \diagdown CH : C \cdot CH_2 \cdot CH_3 \end{array}$	62,4	1,076	1,5707
2300	α -Äthyl- α -phenylhydrazin	$C_6H_5 \cdot N(C_2H_5) \cdot NH_2$	20,8	1,018	1,571
2301	3,4,5-Trimethyl-1-phenyl- pyrazol	$CH_3 \cdot C \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \diagdown C \cdot N(C_6H_5) \diagup \\ \diagup \quad \diagdown \end{array} C \cdot CH_3$ $CH_3 \cdot C \cdot N(C_6H_5) \cdot N$	20	1,044	1,571
2302	Acetyllallylindazol	$C_{12}H_{13}ON_2$	22,6	1,117	1,571
2303	2-Äthyl-Indazolcarbonsäure- (3)-äthylester	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup C(CO_2 \cdot C_2H_5) \\ \diagdown N \end{array} \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ \diagdown N \cdot C_6H_5 \diagup \\ \diagup \quad \diagdown \end{array}$	22,8	1,129	1,571
2304	p-Benzyltoluol	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot C_6H_4 \cdot CH_3$	19,3	0,99	1,5710
2305	m-Toluidin	$CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot NH_2$	22,4	0,99	1,5711
2306	1-Oxo-1,2,3,4-tetrahydro- naphthalin	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CO \cdot CH_2 \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \end{array}$	15,5	1,099	1,5712
2307	ω -Butyryl-acetophenon	$C_6H_5 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_2 \cdot C_2H_5$	20	1,049	1,5712

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
2308	α -Brom-6-oxy-3-methyl- isobutyrophenon	$\text{CH}_3 \cdot (\text{OH})\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO} \cdot \text{CBr}(\text{CH}_3)_2$	22,3	1,367	1,5714
2309	α -Brom-propiofenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3$	19,6	1,430	1,5718
2310	1-Phenyl-cyclohexen-(1)	$\text{H}_2\text{C} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \end{array} \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	20	0,993	1,5718
2311	Asaron	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{O} \cdot \text{CH}_3)_2$ (1) (2, 4, 5)	11	1,091	1,5719
2312	β -Methyl-phenyl-hydrazin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{HN} \cdot \text{NH} \cdot \text{CH}_3$	23,1	1,03	1,572
2313	1-Methyl-3,4-dihydro- naphthoesäure-(2)- äthylester	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C}(\text{CH}_3) : \text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \end{array}$	20	1,087	1,572
2314	2-Methoxy- α -methyl- zimtsäuremethylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	15,2	1,126	1,5721
2315	2-Brom-anisol	$\text{BrC}_6\text{H}_4 \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$	20	1,502	1,5725
2316	5-Brom-2-methylcumaran	$\text{BrC}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{O} \end{array} \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	14,4	1,458	1,5727
2317	2-Methyl-1,2,3,4- tetrahydrochinolin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{NH} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_3 \end{array}$	20	1,02	1,5727
2318	o-Toluidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	20	0,999	1,5788
2320	1-Benzyl-tetrahydroindazol	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{N}(\text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5) \end{array} \text{N}$	20	1,089	1,573
2321	3-Oxy-1-phenylbutin-(1)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} : \text{C} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	12,6	1,036	1,5731
2322	3-Oxy- α -methylstyrol	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{C}(\text{CH}_3) : \text{CH}_2$	13,0	1,048	1,5734
2323	Salicylaldehyd	$\text{HO} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	19,7	1,166	1,5736
2324	1-Phenyl-3,5-dimethyl- pyrazol	$\text{HC} \text{---} \text{C} \cdot \text{CH}_3$ $\parallel$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{N}$	19,3	1,057	1,5738
2325	Inden	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{CH} \end{array} \text{CH}$	16,1	1,01	1,5739
2326	Isoeugenol	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{O} \cdot \text{CH}_3$ (1) (4) (3)	19	1,08	1,5739
2328	1,5-Bis-diäthylamino- naphthalin (Smp. 41°)	$\text{C}_{10}\text{H}_6[\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2]_2$	26,8	0,989	1,5742
2329	p-Dibrom-benzol (Smp. 88°)	$\text{C}_6\text{H}_4\text{Br}_2$	99,3	1,9	1,5743
2330	Dibenzylamin	$(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2)_2\text{NH}$	21,6	1,026	1,5743
2331	1-Äthyl-indazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5) \end{array} \text{N}$	15,7	1,07	1,5747
2332	Isonicotin	$\text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{N}_2$	20	1,098	1,5749
2333	1,3-Dimethyl-5-phenyl- cyclohexadien-(3,5)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	17	0,972	1,5749

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n_D^t	n_D^t
2334	1-Phenyl-4,5-dimethyl- pyrazol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C} \begin{array}{c} \text{---} \text{CH} \\ \text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{N} \end{array}$	20	1,065	1,575
2335	o-Anisidin	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	20	1,093	1,5754
2336	Zimtalkohol (Smp. 33°)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	36,1	1,04	1,5754
2337	Isosafrol (trans)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{O} \diagdown \\ \text{CH}_2 \end{array}$	19,3	1,12	1,5759
2338	5-Methyl-1-allylindazol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{CH} \diagdown \\ \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \end{array} \text{N}$	20	1,047	1,576
2339	1,3-Diphenyl-propan	$(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2)_2 \text{CH}_2$	20	1,007	1,5760
2340	1,1-Diphenyl-äthan	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	20	1,004	1,5761
2341	2-Nitro-p-kresol (Smp. 37°)	$\text{CH}_3 \cdot (\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{NO}_2$ (4) (2)	38,6	1,240	1,5763
2342	Anisaldehyd	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	12,7	1,13	1,5764
2343	Zimtsäuremethylester (Smp. 33°)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	21,4	1,05	1,5766
2344	Benzoesäureanhydrid (Smp. 42°)	$(\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO})_2 \text{O}$	15	1,199	1,5767
2345	N-Nitrosomethylanilin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3)\text{NO}$	20	1,124	1,5769
2346	m-Chlorbrombenzol	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{Br}$	20	1,630	1,577
2347	ω-Chlor-styrol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CHCl}$	17,8	1,11	1,5774
2348	4-Methyl-3-propenyl-phenol	$\text{CH}_3 \cdot (\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	9	1,029	1,5777
2349	3,4-Dihydro-naphthoesäure- (2)-äthylester	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH} : \text{C} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	20	1,093	1,578
2350	2-Phenyl-tetrahydroindazol	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \diagup \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	99,6	1,054	1,578
2351	3-Methyl-anthranil	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C}(\text{CH}_3) \\ \diagdown \text{N} \diagup \end{array} \text{O}$	20	1,133	1,5780
2352	Diphenylmethan (Smp. 27°)	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{CH}_2$	16,8	1,01	1,5788
2353	2,3-Diäthyl-indazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{C}(\text{C}_2\text{H}_5) \\ \diagdown \text{N} \diagup \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,039	1,579
2354	2-Benzyl-tetrahydroindazol	$\text{C}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \diagup \end{array} \text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	20	1,086	1,579
2355	2-Oxy-3-propyldiphenyl	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot (\text{OH})\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	20	1,047	1,579
2356	β-Methyl-α-phenyl-styrol (Smp. 52°)	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2 \text{C} : \text{CH} \cdot \text{CH}_3$	63,5	0,981	1,5791
2357	1,2,3,4-Tetrahydroisochinolin	$\text{C}_9\text{H}_{11}\text{N}$	23,1	1,07	1,5798
2358	2-Isopropylindazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \diagup \end{array} \text{N} \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	1,051	1,5780
2359	1-Phenyl-5-chlor- 3-methyl-5-pyrazol	$\text{HC} \text{---} \text{C} \cdot \text{CH}_3$ $\text{ClC} \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{N}$	20	1,193	1,5780

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	e_d^t	n_D^t
2360	1,2-Dichlor-1,2-dibrom-äthylen	BrClC:CClBr	16	2,4	1,5800
2361	3,5-Dichlor-1-methyl-1-dichlormethyl-4-methylen-cyclohexadien-(2,5)	$\text{CH}_2 : \text{C} \begin{array}{l} \text{CCl} : \text{CH} \\ \text{CCl} : \text{CH} \end{array} \text{C} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ \text{CHCl}_2 \end{array}$	16,7	1,408	1,5801
2362	1-Äthyl-2-methyl-benzimidazol	$\text{C}_6\text{H}_5 - \text{N} \equiv \text{C} \cdot \text{CH}_3$ $\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)$	19,8	1,073	1,5802
2363	Kairolin	$\text{C}_9\text{H}_{18}\text{N} \cdot \text{CH}_3$	23,1	1,019	1,5802
2364	5-Methyl-2-äthyl-indazol	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{N} \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,050	1,5810
2365	5-Jod-pseudo-cumol (Smp. 37°)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_2\text{J}$	65,3	1,511	1,5813
2366	o-Chlorbrombenzol	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{Br}$	20	1,644	1,5814
2367	1-Allyl-indazol	$\text{C}_6\text{H}_5 - \text{CH} = \text{N}$ $\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)$	20	1,067	1,582
2368	1-Phenyl-5-methylpyrazol	$\text{HC} - \text{CH}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{N}$	20	1,086	1,582
2369	Naphthalin (Smp. 80°)	C_{10}H_8	98,4	0,962	1,5823
2370	α -Methyl-phenylhydrazin	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{N}(\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$	21,6	1,038	1,5824
2371	Diphenyläther	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{O}$	24	1,07	1,5826
2372	Isobutenyl-phenylacetylen	$(\text{CH}_3)_2\text{C} : \text{CH} : \text{C} : \text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	13	0,930	1,5828
2373	Nitrobromoform	Br_3CNO_2	12,5	2,811	1,5831
2374	1,2-Dihydronaphthalin	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{l} \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \text{CH} : \text{CH} \end{array}$	18,3	0,998	1,5832
2375	Benzalacetone (Smp. 41°)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	45,9		1,5836
2376	2-Propenylphenol (Smp. 38°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{OH}$	14,3	1,044	1,5837
2377	1-Phenyl-3-chlor-5-methyl-pyrazol	$\text{HC} - \text{CCl}$ $\text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{N}$	20	1,205	1,584
2378	2-Amino-benzoesäure-methylester	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	20	1,16	1,5844
2379	α -Propionylacetophenon	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,078	1,5844
2380	[2-Methoxy-5-methylbenzoyl]-aceton	$\text{CH}_3 \cdot (\text{CH}_3 \cdot \text{O})\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	20	1,118	1,5847
2381	Cadmiumdimethyl	$(\text{CH}_3)_2\text{Cd}$	17,9	1,984	1,5849
2382	Phenylpropionylsäurenitril (Smp. 41°)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C} : \text{CCN}$	41,5	1,005	1,5854
2383	2-Methoxy-zimtsäure-methylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$	16,7	1,137	1,5854
2384	2-Methyl-7-phenylheptadien-(3,5)	$\text{C}_6\text{H}_5[\text{CH} : \text{CH}]_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3)_2$	20	0,951	1,5855
2385	2-Methoxy-benzalacetone (Smp. 48°)	$\text{CH}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$	61,4	1,053	1,5859
2386	Anthranil	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \text{CH} \\ \text{N} \end{array} \text{O}$	20	1,18	1,586
2387	2-[2-Methyl-benzyl]-thiophen	$\text{HC} - \text{CH}$ $\text{HC} \cdot \text{S} \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CH}_3$	20	1,083	1,586

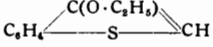
Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	$n_D^{t_4}$	n_D^t
2388	Thiophenol	$C_6H_5 \cdot SH$	23,2	1,074	1,5861
2389	Anilin	$C_6H_5 \cdot NH_2$	20	1,022	1,5863
2390	3-Methyl-2-äthylindazol	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup C(CH_3) \diagdown \\ \diagdown N \diagup \end{array} N \cdot C_2H_5$	20	1,058	1,587
2391	2-Acetyl-6-methyl- indazol-(labil)	$CH_3 \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} \diagup CH \diagdown \\ \diagdown N \diagup \end{array} N \cdot CO \cdot CH_3$	5	1,162	1,587
2392	4-Crotonoyl-anisol	$CH_3 \cdot CH : CH : CO \cdot C_6H_4 \cdot O \cdot CH_3$	11,7	1,091	1,587
2393	1-Phenyl-3, 4-dimethyl- pyrazol	$CH_3 \cdot C \begin{array}{c} \diagup \diagdown \\ \parallel \end{array} C \cdot CH_3$ $H \cdot C \cdot N(C_6H_5) \cdot N$	20	1,061	1,587
2394	Phenyl-isonitromethan- methyläther	$C_6H_5 \cdot CH : N(OCH_3) : O$	15	1,124	1,5871
2395	2-Methyl-6-phenyl- hexadien-(3, 5)	$C_6H_5 \cdot [CH : CH]_2 \cdot CH(CH_3)_2$	20	0,925	1,5873
2396	Formanilid (Smp. 47°)	$C_6H_5 \cdot NH \cdot CH : O$	25	1,14	1,5876
2397	α -Brom-styrol	$C_6H_5 \cdot CBr : CH_2$	20	1,406	1,588
2398	2-Acetyl-indazol-(labil)	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH \diagdown \\ \diagdown N \diagup \end{array} N \cdot CO \cdot CH_3$	20	1,186	1,588
2399	1-Methoxy-naphthoesäure- (2)-äthylester	$CH_3 \cdot O \cdot C_{10}H_7 \cdot CO_2 \cdot C_2H_5$	20	1,146	1,588
2400	1, 4-Diphenyl- hexadien-(1, 5)	$C_6H_5 \cdot CH : CH : CH_2 \cdot CH(C_6H_5) \cdot CH : CH_2$	20	0,992	1,5880
2401	Diphenyl (Smp. 69°)	$C_6H_5 \cdot C_6H_5$	77,1	0,99	1,5882
2402	α -Benzyl-zimtsäure- äthylester (Smp. 38°)	$C_6H_5 \cdot CH : C(CH_2) \cdot C_6H_5 \cdot \dot{C}O_2 \cdot C_2H_5$	16,1	1,08	1,5885
2403	Phenylcyclohexan	$H_2C \begin{array}{c} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \diagdown \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \diagup \end{array} CH \cdot C_6H_5$	16	0,955	1,589
2404	1, 1, 2-Tribrom-äthan	$BrCH_2 \cdot CHBr_2$	20	2,579	1,5890
2405	1, 6-Dijod-hexan	$JCH_2 \cdot [CH_2]_4 \cdot CH_2J$	15	2,1	1,5890
2406	2-Chlor-anilin	$ClC_6H_4 \cdot NH_2$	20	1,213	1,5895
2407	5, 6, 7, 8-Tetrahydro- naphthyl-amin-(1)	$H_2N \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} \diagup CH_2 \cdot CH_2 \diagdown \\ \diagdown CH_2 \cdot CH_2 \diagup \end{array}$	23,1	1,054	1,5896
2408	2-Brom-thiophen	$HC \begin{array}{c} \diagup \diagdown \\ \parallel \end{array} CH$ $HC \cdot S \cdot CBr$	20	1,684	1,59
2409	Triphenylmethan (Smp. 94°)	$(C_6H_5)_3CH$	99	1,014	1,59
2410	2-Allyl-5-methylindazol	$CH_3 \cdot C_6H_3 \begin{array}{c} \diagup CH \diagdown \\ \diagdown N \diagup \end{array} N \cdot C_3H_5$	20	1,050	1,590
2411	Benzaldoxim (Smp. 35°)	$C_6H_5 \cdot CH : NOH$	20	1,111	1,5908
2412	2-Äthyl-indazol	$C_6H_4 \begin{array}{c} \diagup CH \diagdown \\ \diagdown N \diagup \end{array} N \cdot C_2H_5$	20	1,073	1,591
2413	2-Benzoyl-benzoesäure- methylester (Smp. 52°)	$C_6H_5 \cdot CO \cdot C_6H_4 \cdot CO_2 \cdot CH_3$	19,7	1,190	1,5913

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	$t^{\circ}\text{C}$	e_4^t	n_D^t
2414	5-Brom-2-methylcumaron (Smp. 20°)	$\text{BrC}_6\text{H}_5 \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{O} \end{array} \text{C} \cdot \text{CH}_3$	34,8	1,477	1,5915
2415	4, 4, 4-Trichlor-3-oxy-1-phenyl-butin-(1)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{Cl})_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CCl}_3$	9,5	1,354	1,5917
2416	Thionaphthencarbonsäure-(2)-äthylester (Smp. 37°)	$\text{SC}_6\text{H}_5 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	55,4	1,172	1,592
2417	Diphenylacetaldehyd	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CH} \cdot \text{CHO}$	20	1,100	1,5921
2418	1-Methyl-2, 4-diäthyl-naphthalin	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_8(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	13,3	0,987	1,5923
2419	3-Chlor-anilin	$\text{ClC}_6\text{H}_4 \cdot \text{NH}_2$	20	1,216	1,5931
2420	1, 2, 3, 4-Tetrahydro-chinolin	$\text{C}_8\text{H}_8 \begin{array}{c} \diagup \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \\ \diagdown \text{NH} \cdot \text{CH}_2 \end{array}$	23,9	1,05	1,5933
2421	1-Diäthylamino-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	18,1	1,007	1,5933
2422	Naphthoesäure-(1)-äthylester	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,122	1,594
2423	1-Methyl-naphthoesäure-(2)-äthylester	$\text{CH}_3 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_6 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,113	1,5950
2424	Naphthoesäure-(2)-äthylester (Smp. 26°)	$\text{C}_{10}\text{H}_7 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	22,7	1,114	1,5951
2425	1, 8-Bis-diäthylamino-naphthalin (Smp. 31°)	$\text{C}_{10}\text{H}_6[\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2]_2$	18	1,012	1,5951
2426	5-Jod-m-xylol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{J}$	20	1,607	1,596
2427	1-Phenyl-pyrazol	$\text{HC} \text{---} \text{CH} \\ \parallel \quad \parallel \\ \text{HC} \cdot \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{N}$	20	1,111	1,596
2428	Benzhydrylamin	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CH} \cdot \text{NH}_2$	21,5	1,064	1,5963
2429	1, 4-Diäthyl-naphthalin	$\text{C}_{10}\text{H}_8(\text{C}_2\text{H}_5)_2$	13,1	0,998	1,5970
2430	2-Fluor-1, 1, 1, 2-tetrabrom-äthan	$\text{Br}_3\text{C} \cdot \text{CHBrF}$	16	1,939	1,5971
2431	α -Phenyl-zimtsäure-äthylester (Smp. 28°)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{C}_6\text{H}_5) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	18,6	1,097	1,5972
2432	Äthyl- β -naphthyläther (Smp. 87°)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	35,6	1,05	1,5975
2433	Benzophenon (Smp. 48,5°)	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CO}$	45,2	1,089	1,5975
2434	3-Brom-1-nitrobenzol	$\text{BrC}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	20,1	1,704	1,5979
2435	2-Jod-p-xylol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{J}$	20	1,613	1,598
2436	2-Allyl-indazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{CH} \\ \diagdown \text{N} \end{array} \text{N} \cdot \text{C}_3\text{H}_5$	20	1,074	1,598
2437	Bromoform	HCBBr_3	19	2,892	1,5980
2438	1, 2-Dichlor-1, 1, 2-tribrom-äthan	$\text{Br}_2\text{CCl} \cdot \text{CHBrCl}$	15,5	2,63	1,5989
2439	1-Phenyl-hexadien-(1, 3)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot [\text{CH} : \text{CH}]_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	0,919	1,5989
2440	4-Jod-m-xylol	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{J}$	20	1,623	1,599
2441	ω -Brom-styrol	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CHBr}$	22,5	1,425	1,5990
2442	Tribromäthylen	$\text{BrCH} : \text{CBr}_2$	20	2,708	1,5992
2443	Äthyl- α -naphthyläther	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_{10}\text{H}_7$	20(?)	1,061	1,5992
2444	1, 2, 3-Tribrom-propan	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2\text{Br}$	23	2,436	1,6
2445	Allylthioharnstoff (Smp. 78°)	$\text{CH}_2 : \text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{HN} \cdot \text{CS} \cdot \text{NH}_2$	78,1	1,2	1,60
2446	1-Phenyl-pentadien-(1, 3)	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot [\text{CH} : \text{CH}]_2 \cdot \text{CH}_3$	15,2	0,933	1,6000
2447	Antimon-pentachlorid	SbCl_5	14	1,601	1,601
2448	γ -Methyl-cinnamyliden-essigsäureäthylester	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{C}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	20	1,037	1,601
2449	2-Oxy-3-allyl-diphenyl	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}_6\text{H}_4(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH} : \text{CH}_2$	20	1,072	1,601
2450	1-Methyl-benzimidazol	$\text{C}_6\text{H}_4 \begin{array}{c} \diagup \text{N} = \text{CH} \\ \diagdown \text{N}(\text{CH}_3) \end{array}$	17,1	1,128	1,6013

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	e ₄ ^t	n _D ^t
2451	1-Methyl-2-äthyl-naphthalin	CH ₃ · C ₁₀ H ₈ · C ₂ H ₅	15,4	1,001	1,6014
2452	β-Methyl- cinnamyliden- essigsäureäthylester	C ₆ H ₅ · CH : CH · C(CH ₃) : CH · CO ₂ · C ₂ H ₅	20	1,043	1,602
2453	2-Methyl-naphthalin (Smp. 37°)	C ₁₀ H ₇ · CH ₃	39,9	0,994	1,6026
2454	1-Chlor-1,2,2-tribrom-äthan	CIBrCH · CHBr ₂	20	2,65	1,603
2455	N-Acetyl-N-äthyl β-naphthylamin	C ₁₀ H ₇ · N(C ₂ H ₅) · CO · CH ₃	23,1	1,089	1,6031
2456	4-Jod-o-xylol	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ J	20	1,631	1,604
2457	1,5-Dijod-pentan	J[CH ₂] ₄ J	15	2,20	1,6046
2458	Acenaphthen (Smp. 95°)	C ₁₂ H ₁₀	98,8	1,024	1,6048
2459	3-Äthoxy-thionaphthen	C ₆ H ₄ 	17,9	1,159	1,6050
2460	Phenyldichlorphosphin	C ₆ H ₅ · PCl ₂	7	1,32	1,6053
2461	1-Methyl-4-äthyl-naphthalin	CH ₃ · C ₁₀ H ₆ · C ₂ H ₅	13,1	1,009	1,6057
2462	6-Methyl-naphthoesäure- (1)-methylester	CH ₃ · C ₁₀ H ₆ · CO ₂ · CH ₃	20	1,135	1,606
2463	Benzophenon (labil) (Smp. 26,5°)	(C ₆ H ₅) ₂ CO	23,4	1,108	1,6060
2464	1,6-Dimethyl-naphthalin	(CH ₃) ₂ C ₁₀ H ₈	20	1,002	1,607
2465	3-Jod-o-xylol	(CH ₃) ₂ C ₆ H ₃ J	20	1,639	1,6072
2466	1,1,4,4-Tetrabrom-butan	Br ₂ CH · CH ₂ · CH ₂ · CHBr ₂	20	2,529	1,6077
2467	Benzophenon (Smp. 48°) (unterkühlt)	(C ₆ H ₅) ₂ CO	19	1,091	1,6077
2468	Phenylpropionaldehyd	C ₆ H ₅ · C : C · CHO	12,6	1,068	1,6079
2469	2-Chlor-naphthalin (Smp. 56°)	C ₁₀ H ₇ Cl	70,7	1,138	1,6079
2470	Diphenylenoxyd (Smp. 87°)	C ₆ H ₄  C ₆ H ₄	99,3	1,089	1,6079
2471	Phenylhydrazin	C ₆ H ₅ · HN · NH ₂	20	1,098	1,6081
2472	m-Dibrom-benzol	C ₆ H ₃ Br ₂	17,4	1,962	1,6083
2473	α-Phenyl-styrol	(C ₆ H ₅) ₂ C : CH ₂	20	1,023	1,6085
2474	2-Jod-toluol	CH ₃ · C ₆ H ₄ J	20	1,698	1,609
2475	ω-Brom-styrol	C ₆ H ₅ · CH : CHBr	16,6	1,42	1,6091
2476	2-Methylchinolin	NC ₈ H ₇ · CH ₃	25,4	1,054	1,6091
2477	1,7-Dichlornaphthalin (Smp. 64°)	C ₁₀ H ₆ Cl ₂	99,5	1,261	1,6092
2478	1-Methyl-isochinolin	NC ₈ H ₇ · CH ₃	20,5	1,076	1,6095
2479	Titantetrachlorid	TiCl ₄	10,5	—	1,61
2480	9-Methylfluoren (Smp. 46°)	C ₆ H ₄  C ₆ H ₄	66,2	1,026	1,6101
2481	o-Dibrom-benzol	C ₆ H ₃ Br ₂	17,4	1,964	1,6117
2482	N-Benzyl-anilin (Smp. 37°)	C ₆ H ₅ · CH ₂ · HN · C ₆ H ₅	24,8	1,065	1,6118
2483	2-Acetyl-2-methyl-4- äthyl-naphthalin	C ₁₀ H ₆ (CH ₃)(C ₂ H ₅) · CO · CH ₃	15,1	1,074	1,6118
2484	1-Phenyl-butadien-(1,3)	C ₆ H ₅ · CH : CH · CH : CH ₂	16	1,931	1,6128
2485	Cinnamylidenessigsäure- äthylester (Smp. 25°)	C ₆ H ₅ · CH : CH · CH : CH ₂ · C ₂ H ₅	42,2	1,029	1,613
2486	2,7-Dibrom-fluorenessigsäure-(9)-äthylester (Smp. 87°)	C ₁₄ H ₇ Br ₂ · CO ₂ · C ₂ H ₅	99,8	1,512	1,6130
2487	Zimtsäurechlorid (Smp. 36°)	C ₆ H ₅ · CH : CH · COCl	42,5	—	1,6136
2488	5-Methyl-thionaphthen	CH ₃ · C ₆ H ₃ 	21,7	1,111	1,6148
2489	7-Methyl-chinolin	CH ₃ · C ₈ H ₆ N	20,8	1,067	1,6149
2490	Diphenylketen	(C ₆ H ₅) ₂ C : CO	14,1	1,11	1,615

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t°C	n _D ^t	n _D ^t
2491	α-Methyl- cinnamyliden- essigsäureäthylester	C ₆ H ₅ ·CH:CH·CH:CH·C(CH ₃)·CO ₂ ·C ₂ H ₅	20	1,041	1,615
2492	6-Methyl-chinolin	CH ₃ ·C ₈ H ₆ N	20	1,065	1,6157
2493	1,4-Dimethyl-naphthalin	(CH ₃) ₂ C ₁₀ H ₈	16,4	1,02	1,6157
2494	1,2-Dimethyl-naphthalin	(CH ₃) ₂ C ₁₀ H ₈	20	1,019	1,616
2495	8-Methylchinolin	CH ₃ ·C ₈ H ₆ N	20,8	1,072	1,6162
2496	3-Methylchinolin	CH ₃ ·C ₈ H ₆ N	20	1,067	1,6171
2497	α-Methylnaphthalin	C ₁₀ H ₇ ·CH ₃	20	1,00	1,618
2498	Allo-cinnamyliden- essigsäureäthylester	C ₆ H ₅ ·[CH:CH] ₂ ·CO ₂ ·C ₂ H ₅	20	1,043	1,619
2499	Methyldiphenylamin	(C ₆ H ₅) ₂ N·CH ₃	20	1,048	1,6193
2500	Zimtaldehyd	C ₆ H ₅ ·CH:CH·CHO	20	1,110	1,6195
2501	4-Acetyl-1-äthyl-naphthalin	C ₆ H ₅ ·C ₁₀ H ₇ ·CO·CH ₃	15,7	1,092	1,6198
2502	α-Naphthol (Smp. 96°)	C ₁₀ H ₇ ·OH	98,7	1,099	1,6206
2503	4-Methyl-chinolin	CH ₃ ·C ₈ H ₆ N	20	1,087	1,6206
2504	6-Methyl-chinoxalin	CH ₃ ·C ₈ H ₆ N ₂	18,4	1,118	1,6211
2505	β-Naphthaldehyd (Smp. 61°)	C ₁₀ H ₇ ·CHO	99,4	1,078	1,6211
2506	Jodbenzol	C ₆ H ₅ J	17,8	1,835	1,6213
2507	Isochinolin	C ₉ H ₇ N	25,1	1,091	1,6213
2508	1,4-Dichlor-naphthalin (Smp. 68°)	C ₁₀ H ₆ Cl ₂	75,9	1,300	1,6228
2509	Chinoxalin (Smp. 30°)	C ₈ H ₆ N:CH N:CH	48	1,133	1,6231
2510	Methyl-α-naphthyläther	CH ₃ ·O·C ₁₀ H ₇	13,9	1,096	1,6232
2511	1,8-Dichlor-naphthalin	C ₁₀ H ₆ Cl ₂	99,8	1,292	1,6236
2512	1-Dimethylamino- naphthalin	C ₁₀ H ₇ N(CH ₃) ₂	20(?)	1,042	1,624
2513	1-Acetyl-7(?)methyl- naphthalin	CH ₃ ·C ₁₀ H ₆ ·CO·CH ₃	13,3	1,099	1,6244
2514	3-Brom-anilin	BrC ₆ H ₄ ·NH ₂	20 4	1,579	1,6260
2515	Methyl-[4-amino-phenyl]- sulfid	CH ₃ ·S·C ₆ H ₄ ·NH ₂	17	1,133	1,6263
2516	2-Acetyl-1-methyl- naphthalin	CH ₃ ·C ₁₀ H ₆ ·CO·CH ₃	16,1	1,105	1,6270
2517	Schwefelkohlenstoff	CS ₂	20	1,263	1,6276
2518	1,1,1,2-Tetrabromäthan	Br ₃ C·CH ₂ Br	20	2,875	1,6277
2519	3-Methoxy-thionaphthen	C ₈ H ₆ C(O·CH ₃) S	13,6	1,209	1,6277
2520	Methyl-α-naphthylketon	CH ₃ ·CO·C ₁₀ H ₇	21,5	1,117	1,6280
2521	Chinolin	C ₈ H ₆ N	18,2	1,09	1,6283
2522	α-Naphthonitril (Smp. 36°)	C ₁₀ H ₇ ·CN	17,8	1,11	1,6298
2523	2,5-Dibrom-thiophen	Br ₂ C ₄ H ₂ S	20	2,141	1,63
2524	Methyl-[2-brom-phenyl]- sulfid	CH ₃ ·S·C ₆ H ₄ Br	20	1,522	1,6319
2525	2-Diäthylaminonaphthalin	C ₁₀ H ₇ ·N(C ₂ H ₅) ₂	21,6	1,025	1,6321
2526	Thionaphthen (Smp. 32°)	C ₈ H ₆ CH S	36,2	1,15	1,6332
2527	1-Chlor-naphthalin	C ₁₀ H ₇ Cl	20	1,194	1,6332
2528	1,2-Dichlor-naphthalin (Smp. 37°)	C ₁₀ H ₆ Cl ₂	48,5	1,315	1,6338
2529	m-Phenylendiamin (Smp. 63°)	C ₆ H ₄ (NH ₂) ₂	57,7	1,107	1,6339
2530	2-Chlorchinolin (Smp. 37°)	ClC ₈ H ₆ N	24,6	1,246	1,6342
2531	Diphenylsulfid	(C ₆ H ₅) ₂ S	18,5	1,117	1,635
2532	1,3-Dijod-propan	JCH ₂ ·CH ₂ ·CH ₂ J	15	2,576	1,6363
2533	3-Methyl-stilben (Smp. 53°)	CH ₃ ·C ₆ H ₄ ·CH:CH·C ₆ H ₅	60,5	1,989	1,6363
2534	9-Isoamyl-anthracen (Smp. 58°)	C ₁₉ H ₂₀	71,1	1,002	1,6364

Brechungszahlen flüssiger Stoffe (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	t °C	n _D ^t	n _D ^t
2535	1, 1, 2, 2-Tetrabromäthan	Br ₂ CH · CHBr ₂	20	2,967	1,6380
2536	2-Dimethylamino- naphthalin (Smp. 46°)	C ₁₀ H ₇ N(CH ₃) ₂	53,2	1,028	1,6443
2537	4-Methyl-naphthaldehyd-(1) (Smp. 34°)	CH ₃ · C ₁₀ H ₆ · CHO	38,2	1,125	1,6457
2538	Benzalacetophenon (Smp. 62°)	C ₆ H ₅ · CH · CH · CO · C ₆ H ₅	62,3	1,071	1,6458
2539	Isocyanatetrabromid (Smp. 38,5°)	Br ₂ C · N · N · CBr ₂	55	2,6796	1,6465
2540	Äthyl-α-naphthylamin	C ₁₀ H ₇ · NH · C ₂ H ₅	15,1	1,06	1,6477
2541	Phenyl-isothiocyanat	C ₆ H ₅ · N · CS	23,4	1,126	1,6492
2542	β-Naphthylamin (Smp. 111°)	C ₁₀ H ₇ · NH ₂	98,4	1,061	1,6493
2543	4-Methoxy-naphthaldehyd-(1) (Smp. 34°)	CH ₃ · O · C ₁₀ H ₆ · CHO	43,7	1,183	1,6530
2544	Äthyl-β-naphthylamin	C ₁₀ H ₇ · NH · C ₂ H ₅	21,3	1,06	1,6544
2545	α-Naphthaldehyd	C ₁₀ H ₇ · CHO	19,3	1,15	1,6546
2546	Phenanthren	C ₆ H ₅ (CH) ₃ · C ₆ H ₄	129	—	1,6567
2547	1-Brom-naphthalin	C ₁₀ H ₇ Br	20	1,482	1,6582
2548	Azoxybenzol (Smp. 36°)	C ₆ H ₅ · N(:O):N · C ₆ H ₅	26	1,24	1,6644
2549	Dischwefelchlorid	S ₂ Cl ₂	14	—	1,666
2550	2-Jod-naphthalin (Smp. 54°)	C ₁₀ H ₇ J	99,4	1,632	1,6662
2551	α-Naphthylamin (Smp. 50°)	C ₁₀ H ₇ · NH ₂	51	1,1	1,6703
2552	9-Äthyl-anthracen (Smp. 59°)	C ₂ H ₅ · C ₁₄ H ₉	99,2	1,041	1,6762
2553	1-Methyl-anthracen (Smp. 86°)	CH ₃ · C ₁₄ H ₉	99,4	1,047	1,6803
2554	1,8-Diamino-naphthalin (Smp. 66°)	C ₁₀ H ₆ (NH ₂) ₂	99,4	1,127	1,6828
2555	Diphenyltellurid	(C ₆ H ₅) ₂ Te	15,8	1,603	1,6930
2556	1-Chlor-anthracen (Smp. 81°)	C ₁₄ H ₉ Cl	99,5	1,171	1,6959
2557	9-Methyl-anthracen	CH ₃ · C ₁₄ H ₉	99,4	1,066	1,6959
2558	Phosphortribromid	PBr ₃	26,6	—	1,697
2559	1-Jod-naphthalin	C ₁₀ H ₇ J	14	1,747	1,7054
2560	1,2-Dijod-äthen-(cis)	JCH:CHJ	11,2	3,1	1,706
2561	1,6-Diamino-naphthalin	C ₁₀ H ₆ (NH ₂) ₂	99,4	1,147	1,7083
2562	Dischwefeldibromid	S ₂ Br ₂	—	—	1,736
2563	Methylenjodid	CH ₂ J ₂	15	3,33	1,7425
2564	Dischwefelwasserstoff	H ₂ S ₂	—	—	1,885

Formelregister zur Tabelle

Brechungszahlen flüssiger Stoffe

Die Reihenfolge der Bruttoformeln ist die gleiche wie im Formelregister zur Tabelle „Eigenschaften organischer Verbindungen“. Erklärung s. S. 674. Die anorganischen Flüssigkeiten sind am Schluß des Formelregisters alphabetisch aufgeführt.

1 I CS₂ 2517 CCl₄ 1162	C₂H₅Br 438 C₂H₅J 1720 C₂H₅O 29 C₂H₅O₂ 583 C₂H₅S 557, 1811 C₂H₅Cd 2381 C₂H₅Hg 1915 C₂H₅N₂ 219, 387, 913, 1002 C₂O₂Cl₂ 619 C₂O₂Cl₂ 1054 C₂N₂Br₄ 2539 C₂F₂Br₄ 1204 C₂Cl₂Br₂ 2360	3 II C₂HN 88 C₂H₅O₂ 767 C₂H₅N₂ 303 C₂H₅Cl₄ 1698 C₂H₅O 160, 558 C₂H₅O₂ 412 C₂H₅O₂ 549 C₂H₅N₂ 1241 C₂H₅Cl₂ 724 C₂H₅Br₂ 1925, 1964, 1973 C₂H₅N 26, 35 C₂H₅Cl 312 C₂H₅Br 851, 932, 1013, 1027, 1194 2444 C₂H₅Br₂ 21, 31, 283 C₂H₅O₂ 23, 24, 92, 528, 714 C₂H₅O₂ 329 C₂H₅Cl₂ 238, 697 C₂H₅Br₂ 1800, 1847 C₂H₅J₂ 2532 C₂H₅N 351 C₂H₅Cl 99 C₂H₅Br 461, 620 C₂H₅J 1538, 1624 C₂H₅O 56, 81 C₂H₅O₂ 17, 189, 524, 710 C₂H₅O₂ 1268 C₂H₅Se 1293 C₂H₅N 52, 108 C₂H₅Al 588 C₂H₅Bi 2207 C₂H₅Sb 1342
1 II CHN 2 CHCl₃ 831 CHBr₃ 2437 CH₂O₂ 39 CH₂N₂ 748 CH₂Cl₂ 434 CH₂J₂ 2563 CH₂J 1886 CH₂O 8 CO₂N₂ 713 CSCl₂ 2056 CFCl₃ 85 CCl₃Br 1893	2 III C₂HOCls 1033 C₂HFBrs 2430 C₂HFBrs 1656 C₂HFBrs 300 C₂HClBr 1784 C₂HClBr₂ 2438 C₂HClBr₂ 1889 C₂H₂O₂F₂ 13 C₂H₂O₂Cl₂ 1197, 1553 C₂H₂FBr₂ 1579, 2252 C₂H₂F₂Br₂ 877, 1149 C₂H₂ClBr 1519, 1539 C₂H₂ClBr₂ 2454 C₂H₂ON 259 C₂H₂OCI 103 C₂H₂OBr 989 C₂H₂O₂C₂ 86, 529 C₂H₂NS 1217, 1843 C₂H₂FBr₂ 1564 C₂H₂FBr 104 C₂H₂F₂J 1219 C₂H₂OCI₂ 629 C₂H₂O₂N₂ 891 C₂H₂ON 468 C₂H₂OF 32 C₂H₂OCI 145, 750 C₂H₂OBr 1045, 1502 C₂H₂OJ 2078 C₂H₂O₂N 107, 269 C₂H₂O₂N 78 C₂H₂ON₂ 674 C₂H₂O₂N₂ 841 C₂H₂O₂S 91 C₂H₂ON 310, 994 C₂H₂OCI 1062	3 III C₂H₂O₂Cl₂ 1142 C₂H₂ON 505 C₂H₂OCI₂ 1250 C₂H₂ON 211 C₂H₂OCI 207, 707 C₂H₂OBr 1071 C₂H₂O₂Cl 134, 409 C₂H₂O₂Br 1288 C₂H₂NS 1192, 1732 C₂H₂OCI₂ 1349 C₂H₂OBr₂ 2106, 2182 C₂H₂ON 365, 516, 526, 533 C₂H₂OCI 253, 654, 703, 857 C₂H₂OBr 1406
1 III CHSCL₃ 2093 CH₂O₂N 124, 863 CH₂O₂N₂ 1141 CH₂ON 324 CO₂NCl₃ 1131 CO₂NBr₃ 2373 2 I C₂Cl₄ 1623 2 II C₂HCl₃ 1322 C₂HCl₂ 1584 C₂HBr₃ 2442 C₂H₂O₂ 70 C₂H₂Cl₂ 892, 948 C₂H₂Cl₂ 1359, 1442 C₂H₂Br₂ 2045, 2116 C₂H₂Br₂ 2518, 2535 C₂H₂J₂ 2560 C₂H₂N 15 C₂H₂N₂ 1385 C₂H₂Cl₂ 681, 1256 C₂H₂Br 840 C₂H₂Br₂ 2404 C₂H₂O₂ 12, 25 C₂H₂O₂ 14, 1357 C₂H₂N₂ 1340 C₂H₂Cl₂ 327, 798 C₂H₂Br₂ 1711, 1974	3 I C₂O₂ 992	

Formelregister

3 III C₃H₇OJ 2191 C₃H₇O₂N 30, 166, 198 C₃H₇O₂N 143 C₃H₇NCI, 966 C₃H₇Cl₂Si 572 C₃H₇O₂N₂ 1066 C₃H₇ON 693 3 IV C₃H₇ONCl 957 4 I C₃H₈ 137 C₃H₈ 47, 138 C₃N₄ 1184 4 II C₃H₈O 398, 852 C₃H₈O 1047 C₃H₈N₂ 326, 1479, 1823 C₃H₈S 1880 C₃H₈N 222, 314, 1597 C₃H₈Cl 1082 C₃H₈O 655 C₃H₈O₂ 55, 122, 469, 475, 534, 577, 668, 835, 1116 C₃H₈O₂ 109 C₃H₈O₂ 114 C₃H₈N₂ 1327, 1466, 1508 C₃H₈Br₂ 1046 C₃H₈Br₂ 2466 C₃H₈N 64, 1408 C₃H₈Br 1083 C₃H₈Br₂ 2270 C₃H₈O 43, 60, 62, 74, 304, 439, 575, 610 C₃H₈O₂ 42, 53, 119, 150, 162, 352, 410 C₃H₈O₂ 315, 353, 589 C₃H₈Br₂ 1646, 1681 C₃H₈Cl 87, 133, 142, 181 C₃H₈Br 506, 622, 648, 711 C₃H₈J 1496, 1540 C₃H₈O 16, 20, 28, 95 117, 139, 156 C₃H₈O₂ 37, 227 C₃H₈O₂ 866 C₃H₈N₂ 836 C₃H₈S 694, 761 C₃H₈S₂ 1638 C₃H₈Cd 2281 C₃H₈Hg 1997 C₃H₈Se 1312 C₃H₈Te 1778 C₃H₈N 58, 89, 128, 153, 172 C₃H₈Pb 1701 C₃H₈Si 22 C₃H₈Sn 1797	4 III C₃HOCl₂ 1628 C₃HO₂Cl₂ 1723, 1809 C₃H₇OCl₂ 1773 C₃H₇NCI, 1665 C₃H₇Br₂S 2523 C₃H₇OCl₂ 1530 C₃H₇NCI, 1510 C₃H₇SCI, 2109 C₃H₇SBr 2408 C₃H₇O₂Cl₂ 1106, 1272 C₃H₇ON 715-16 C₃H₇OCl 1117 C₃H₇OCl₂ 1291 C₃H₇OBr 1758 C₃H₇O₂N 67 C₃H₇O₂F₂ 4 C₃H₇O₂Cl₂ 926 C₃H₇O₂Br₂ 2048 C₃H₇NS 1862 C₃H₇N₂Br 1792 C₃H₇ON₂ 490 C₃H₇OCl₂ 933 C₃H₇O₂N₂ 1090 C₃H₇O₂Cl₂ 695 C₃H₇O₂Br₂ 1570 C₃H₇OCl 223, 264 C₃H₇O₂N₂ 634 C₃H₇O₂F 50 C₃H₇O₂Cl 194, 260, 399, 455, 756 C₃H₇O₂Br 773, 923, 1005, 1020, 1064 C₃H₇O₂J 1657 C₃H₇NS 1669 C₃H₇O₂Cl₂ 1144 C₃H₇O₂N₂ 657 C₃H₇O₂N₂ 881 C₃H₇N₂S 2445 C₃H₇SCI₂ 1904 C₃H₇ON 195, 546, 669, 766 C₃H₇OCl 255, 784 C₃H₇O₂N 41, 371, 442 C₃H₇O₂N 190 C₃H₇NCI, 882 C₃H₇ON₂ 696 C₃H₇O₂N₂ 1079, 1124 C₃H₇O₂S 356, 361 C₃H₇O₂S 110 C₃H₇ON 535, 790 C₃H₇O₂P 1321 C₃H₇O₂P 228 C₃H₇O₂Si 34 4 IV C₃H₇O₂Cl₂Br₂ 1825 5 I C₃H₈ 903 C₃H₈ 168, 224, 240, 313, 384, 725 C₃H₈ 49, 57, 77, 82, 198 C₃H₈ 18, 27	5 II C₃H₈O 1470 C₃H₈O₂ 1826, 1859, 1888 C₃H₈O₂ 1254 C₃H₈N 1682 C₃H₈O 623 C₃H₈O₂ 366, 380, 872, 1114, 1383 C₃H₈N₂ 660, 1642 C₃H₈S 1830-31 C₃H₈N 419, 604 C₃H₈O 199, 661, 701, 936 C₃H₈O₂ 178, 202, 470, 536-37, 606, 644, 717, 776, 944, 996 C₃H₈O₂ 229, 307, 357, 579, 768, 1085 C₃H₈O₂ 292, 348, 491 C₃H₈N₂ 1196, 1270 C₃H₈O₂ 1042 C₃H₈N 115 C₃H₈Br₂ 2197 C₃H₈O 96-98, 102, 111, 127, 440, 458, 510, 971 C₃H₈O₂ 54, 72-73, 75, 76, 83, 101, 105, 121, 201, 208, 235, 636, 916 C₃H₈O₂ 270, 360, 492 C₃H₈N₂ 272 C₃H₈Cl₂ 812 C₃H₈Br₂ 1653, 1737 C₃H₈J₂ 2457 C₃H₈N 979 C₃H₈F 19 C₃H₈Cl 213, 216, 254, 261 C₃H₈Br 665, 738, 757, 801 C₃H₈J 1483, 1518 C₃H₈O 36, 61, 144, 209, 212, 245, 268 C₃H₈O₂ 734, 787, 901 C₃H₈O₂ 480 C₃H₈S 739, 782 C₃H₈N 183, 241 C₃H₈N₂ 472, 1110 C₃H₈Pb 1747 5 III C₃H₈ON₂ 1351 C₃H₈OCl 1467 C₃H₈O₂Cl₂ 1419 C₃H₈O₂Cl₂ 1095, 1231, 1266, 1497 C₃H₈O₂N₂ 1101 C₃H₈ON 752 C₃H₈OCl 873, 1190, 1333 C₃H₈O₂N 340 C₃H₈O₂Cl 1048, 1341 C₃H₈NBr₂ 1794 C₃H₈N₂Cl 1440, 1505

Brechungszahlen flüssiger Stoffe

5 III		$C_6H_{10}O_3$	196, 323, 362, 489, 819	$C_6H_{13}O_2N$	184, 336, 478, 498, 518
$C_5H_7N_3Br$	1782	$C_6H_{10}O_4$	247, 344, 363, 597	$C_6H_{14}ON_2$	805
$C_5H_8ON_2$	599	$C_6H_{10}O_5$	762	$C_6H_{14}O_3N_3$	1102
$C_5H_8O_2Cl_2$	878	$C_6H_{10}N_2$	1258, 1298, 2099	$C_6H_{13}O_3N$	1384
C_5H_8OCl	316, 367, 1039	$C_6H_{10}S$	1401	$C_6H_{13}O_3B$	63
$C_5H_8O_2Cl$	244, 346, 465	$C_6H_{11}N$	204, 232	$C_6H_{13}O_3P$	278
$C_5H_8O_2Br$	858	$C_6H_{11}Cl$	1028	$C_6H_{11}O_4P$	215
C_5H_8NS	1554	$C_6H_{11}Br$	1489		
$C_5H_{10}ON_2$	1456	$C_6H_{12}O$	135, 155, 165, 503, 547, 573, 1133	6 IV	
$C_5H_{10}O_2N_2$	1480	$C_6H_{12}O_2$	94, 112–13, 120, 123, 129, 131, 148, 301, 308, 341, 911	$C_6H_4O_2NF$	1744, 1802, 1912
$C_5H_{10}OS$	1119			$C_6H_4O_2NBr$	2434
$C_5H_{10}OS_2$	1966	$C_6H_{12}O_3$	192, 205		
$C_5H_{10}O_2N_3$	593	$C_6H_{12}O_4$	267	7 I	
$C_5H_{11}ON$	248, 664, 814, 823	$C_6H_{12}O_5$	931, 1397	C_7H_8	1484, 1860
$C_5H_{11}O_2N$	80, 90, 333, 343, 403, 405	$C_6H_{12}N_2$	1636, 1696	C_7H_{10}	1218, 1306, 1750
$C_5H_{11}O_3N$	266	$C_6H_{12}Br_2$	2405	C_7H_{12}	288, 702, 799, 825, 854, 888, 896, 969, 980
$C_5H_{11}NCl_2$	785	$C_6H_{12}J_2$	274, 584, 683, 843, 846	C_7H_{14}	180, 256, 262, 425, 793
$C_5H_{12}O_2N_2$	1049	$C_6H_{12}N$	295, 354	C_7H_{16}	69, 93, 100, 118
6 I		$C_6H_{13}Cl$	870, 893, 943		
C_6H_6	741, 1571	$C_6H_{13}Br$	1450, 1613	7 II	
C_6H_8	1220, 1282, 1422	$C_6H_{13}J$	33, 59, 71, 79, 234, 281, 284, 285, 293–94, 296, 305, 339, 358, 381, 385	C_7H_5N	1883
C_6H_{10}	174, 682, 815–16	$C_6H_{14}O$	66, 350	$C_7H_5Cl_2$	2189
C_6H_{12}	68, 173, 176, 246, 265, 481	$C_6H_{14}O_2$	447	C_7H_6O	2067
C_6H_{14}	38, 44, 46, 48, 51	$C_6H_{14}O_3$	167, 203	$C_7H_6O_2$	1600, 2323
6 II		$C_6H_{15}N$	1167	$C_7H_6Cl_2$	2127
$C_6H_2Cl_2$	2273	$C_6H_{15}Al$	1344	$C_7H_6Br_2$	2016
$C_6H_2F_2$	677, 745	$C_6H_{15}As$	1205	C_7H_7N	1929
$C_6H_2Cl_2$	1863, 2079, 2134	$C_6H_{15}P$	1074	C_7H_7F	1237, 1242
$C_6H_2Br_2$	2329, 2472, 2481	$C_6H_{16}N_2$	942	C_7H_7Cl	1788, 1845, 1991
$C_6H_2N_2$	2254	$C_6H_{16}Pb$	1688, 1774	C_7H_7Br	2101, 2120, 2224
C_6H_3F	1212	6 III		C_7H_7J	2474
C_6H_3Cl	1851	C_6H_4ClBr	2346, 2366	C_7H_8O	1543, 1767, 1967, 1995, 2031
C_6H_3Br	2216	C_6H_4ON	1983	$C_7H_8O_2$	1999, 2032
C_6H_3J	2506	C_6H_4OF	1562, 1726	$C_7H_8O_3$	1233
C_6H_4O	1998	C_6H_4OCl	2081, 2171, 2184	C_7H_8N	1577, 2053–54, 2142, 2296, 2305, 2318
$C_6H_4O_2$	1387	$C_6H_4O_2N$	2135	$C_7H_{10}O$	1485
C_6H_4S	2388	$C_6H_4Cl_2P$	2460	$C_7H_{10}O_2$	605, 1299, 1427, 1704
C_6H_7N	1561, 1607, 2389	C_6H_4OS	2267	$C_7H_{10}O_3$	975, 1276, 1328
C_6H_8O	639, 984	C_6H_4NF	1953, 2010, 2066	$C_7H_{10}O_4$	432, 794, 865, 867, 1034, 1287, 347
$C_6H_8O_2$	1010, 1065	C_6H_7NCl	2406, 2419	$C_7H_{10}O_5$	2312, 2370
$C_6H_8O_3$	733, 743	C_6H_7NBr	2514	$C_7H_{11}N$	542, 1683
$C_6H_8O_4$	740	C_6H_7OCl	2169	$C_7H_{12}O$	832, 871, 894, 997, 1121
$C_6H_8N_2$	1107, 1532, 2471, 2529	$C_6H_7O_2Cl_2$	1393	$C_7H_{12}O_2$	476, 566–67, 637, 649, 706, 708, 802, 904, 920, 968, 1111, 1202
C_6H_9S	1714, 1733, 1812	C_6H_7ON	951	$C_7H_{12}O_3$	383, 401, 443, 598, 731, 874, 1057
C_6H_9N	590, 675, 1535, 1598	C_6H_7OCl	860, 1134		
$C_6H_{10}O$	287, 396, 791, 824, 837, 919	$C_6H_7O_2Cl$	1006, 1098		
$C_6H_{10}O_2$	426, 451–52, 592, 687, 718, 763, 849, 924, 934, 940, 985, 1073, 1224	$C_6H_7O_3Br$	1170, 1373		
		$C_6H_8N_2Cl$	1394		
		$C_6H_{11}ON$	1425, 1431		
		$C_6H_{11}OCl$	1390		
		$C_6H_{11}O_2N$	1557		
		$C_6H_{11}O_2Cl$	453		
		$C_6H_{11}O_3N$	742		
		$C_6H_{12}O_4N_2$	746, 839, 887		

Formelregister

7 II $C_7H_{12}O_4$ 279, 297, 376, 574 $C_7H_{12}N_8$ 1345 $C_7H_{12}N$ 355 $C_7H_{12}O$ 218, 230, 271, 322, 331, 673, 1058, 1069, 1080, 1100, 1135, 1146, 1187 $C_7H_{14}O_2$ 106, 132, 136, 146-47, 169, 175-76, 179, 388, 400, 1112, 1255, 1395 $C_7H_{14}N_8$ 531, 826 $C_7H_{14}N$ 803, 983 $C_7H_{14}F$ 84 $C_7H_{14}J$ 1103, 1412 $C_7H_{14}O$ 320, 328, 335, 382, 389, 397, 413-14, 420, 430, 466, 578, 626 $C_7H_{16}O_3$ 116 $C_7H_{16}S$ 838 $C_7H_{17}N$ 368 $C_7H_{18}Pb$ 1585, 1611, 1779	8 I C_8H_6 2111 C_8H_8 2060 C_8H_{10} 1468, 1492, 1521, 1619 C_8H_{12} 1209, 1259, 1332, 1339, 1398 C_8H_{14} 386, 565, 735, 786, 818, 820, 833, 1088, 1159 C_8H_{16} 282, 330, 334, 448, 459, 548, 1087 C_8H_{18} 125, 149, 151, bis 52, 154, 158-59, 185, 197, 220, 325 8 II C_8H_6O 2257 $C_8H_6O_3$ 1948, 2133 $C_8H_6N_2$ 2509 C_8H_6S 2526 C_8H_7N 1838, 1868 C_8H_7Cl 2239, 2347 C_8H_7Br 2315, 2397, 2441, 2475 C_8H_8O 1854, 1926, 2011, 2028, 2074, 2094, 2178 $C_8H_8O_2$ 1591, 1690-91, 1699, 1736, 2000, 2072, 2141, 2154, 2202, 2208, 2342 $C_8H_8O_3$ 1971 $C_8H_8O_4$ 1640 $C_8H_8N_2$ 2132, 2450 C_8H_8Br 2125, 2177 C_8H_8J 2426, 2435, 2440, 2456, 2465 $C_8H_{10}O$ 1668, 1705, 1756, 1781, 1805, 1864 $C_8H_{10}O_3$ 962, 1890, 1944 $C_8H_{10}O_4$ 1284 $C_8H_{11}N$ 1023, 1891, 1959, 2139, 2164, 2186, 2190, 2193, 2199, 2222, 2227, 2293 $C_8H_{11}Cl$ 1612 C_8H_{11O} 1363, 1453 $C_8H_{12}O_3$ 927, 1171, 1300, 1581, 1647 $C_8H_{12}O_4$ 970, 1188 $C_8H_{12}O_5$ 736, 744, 808, 1043, 1232 $C_8H_{12}N_2$ 1567, 1763, 2110, 2300 $C_8H_{13}N$ 1051, 1429 $C_8H_{14}O$ 726, 747, 775, 869, 889, 928, 949, 986, 1316	$C_8H_{14}O_2$ 508, 532, 581, 591, 616, 638, 758, 769, 876, 899 $C_8H_{14}O_3$ 345, 415, 855, 914, 941 $C_8H_{14}O_4$ 280, 359, 373, 514, 656 $C_8H_{14}O_5$ 827 $C_8H_{14}Cl_2$ 1415 $C_8H_{14}N$ 1130, 1311 $C_8H_{14}Cl$ 990, 1207 $C_8H_{14}Br$ 1375 $C_8H_{14}O$ 317, 321, 402, 678, 737, 922, 1024, 1040, 1063, 1075-76, 1096, 1138, 1158, 1186 $C_8H_{16}O_2$ 141, 161, 170, 193, 200, 206, 214, 249, 257, 406, 421, 486, 630 $C_8H_{16}O_4$ 364 $C_8H_{17}N$ 777, 937 $C_8H_{17}F$ 130 $C_8H_{17}J$ 1410 $C_8H_{18}O$ 157, 374-75, 377, 390, 435, 449, 467, 497, 515, 544, 550, 553, 594 $C_8H_{18}O_3$ 519 $C_8H_{18}N$ 239, 242, 427, 538 $C_8H_{18}As_2$ 1235 $C_8H_{18}Ge$ 163 $C_8H_{18}Pb$ 1449, 1654, 1672, 1731, 1789 $C_8H_{20}Si$ 454 $C_8H_{20}Sn$ 1262 8 III $C_8H_4O_3Cl_2$ 2291, 2294 C_8H_4ON 2351 $C_8H_4OCl_2$ 1931 C_8H_4ON 2088 $C_8H_4O_2N$ 2378, 2394 $C_8H_4O_3N$ 2033 C_8H_4OS 2026, 2121 $C_8H_4O_2N_2$ 2128 $C_8H_{11}ON$ 1137, 1246, 1433, 1441 $C_8H_{11}OCl$ 1486 $C_8H_{11}O_2N$ 859, 972 $C_8H_{11}O_3N$ 1122, 1307 $C_8H_{11}O_4N$ 479 $C_8H_{11}O_5Cl$ 1072 $C_8H_{11}O_6Cl_2$ 1182 $C_8H_{12}OCl_2$ 1512, 1560 $C_8H_{12}O_2Cl_2$ 1222 $C_8H_{12}ON$ 1148 $C_8H_{12}ON$ 1358 $C_8H_{12}ON$ 372, 446, 935 $C_8H_{12}O_2N$ 580 $C_8H_{14}ON_2$ 788
7 III C_7H_2ON 1963, 2245, 2386 C_7H_2OCl 2145, 2156, 2261, 2271 C_7H_2NS 2541 C_7H_2ON 2396, 2411 C_7H_2OBr 2220 $C_7H_2O_2N$ 1913, 1936, 2076, 2083 $C_7H_2O_3N$ 2236, 2298, 2341 C_7H_2SBr 2524 $C_7H_2ON_2$ 2345 C_7H_2OS 2166, 2209 $C_7H_2O_2S$ 1855 C_7H_2ON 1315, 1513, 2163, 2335 $C_7H_2O_2N$ 967, 1247, 1451 $C_7H_2O_2Cl$ 973-74 C_7H_2NS 2515 $C_7H_{10}O_2N_2$ 981 $C_7H_{11}OCl$ 1136 $C_7H_{11}O_2Cl$ 640 $C_7H_{12}O_2Br_2$ 1494 $C_7H_{12}O_2N$ 875 $C_7H_{12}O_2Cl$ 615 $C_7H_{12}O_2N_2$ 709, 774, 828 $C_7H_{12}ON$ 392, 811, 864 $C_7H_{12}O_2N$ 431, 483, 501, 517 7 IV $C_7H_2O_2NCl$ 2159, 2183, 2259		

Brechungszahlen flüssiger Stoffe

9 I		$C_6H_{12}O_4$	1617	$C_6H_{11}O_2N$	1970, 2148, 2258
C_6H_8	2325	$C_6H_{12}N$	1842, 1898, 2077, 2104	$C_6H_{12}ON_2$	1900
C_6H_{10}	1735, 1939, 1942, 2058, 2086, 2103	$C_6H_{14}O$	842, 921, 1336, 1338, 1477	$C_6H_{12}OS$	1954, 2062
C_6H_{12}	1437, 1447, 1454, 1471, 1514, 1592, 1609, 1632, 1721	$C_6H_{14}O_2$	929, 1105, 1223, 1226, 1289, 1360, 1365, 1374, 1511, 1515, 1528, 1552	$C_6H_{12}OCl_2$	1745
C_6H_{14}	938, 1041, 1179, 1367	$C_6H_{14}O_3$	698, 800, 963	$C_6H_{12}ON$	1199, 1461
C_6H_{16}	688, 792, 795, 797, 809, 821, 844, 902, 1140, 1147, 1163, 1176, 1260	$C_6H_{14}O_4$	699, 732, 850, 856, 879, 895, 1304	$C_6H_{12}O_2N$	1128, 1139
C_6H_{18}	460, 568, 585, 614, 1007	$C_6H_{14}O_5$	676, 684, 778	$C_6H_{12}O_2N$	429
C_6H_{20}	180, 186–88, 191, 225, 318	$C_6H_{14}O_6$	559	$C_6H_{12}O_2Br$	806
9 II		$C_6H_{14}O_7$	1700	$C_6H_{12}O_2ON$	1120
C_6H_5N	2382	$C_6H_{14}S$	1516	$C_6H_{12}OCl$	1115
C_6H_5O	2468	$C_6H_{14}Cl_2$	1555	$C_6H_{12}O_2N$	600, 621
C_6H_5N	2507, 2521	$C_6H_{14}N$	813	10 I	
C_6H_5Cl	1815	$C_6H_{14}O$	915, 1011, 1273, 1279	$C_{10}H_8$	2369
C_6H_5O	1976, 2136–37, 2179, 2195, 2225, 2500	$C_6H_{16}O_2$	650, 670, 952, 998, 1127	$C_{10}H_{10}$	2151, 2200, 2374, 2484
$C_6H_5O_2$	2059, 2196, 2249, 2263	$C_6H_{16}O_3$	474, 1052, 1091	$C_{10}H_{12}$	1620, 1869, 1928, 1935, 1982, 2006
$C_6H_5O_3$	1816, 1943	$C_6H_{16}O_4$	250, 342, 441, 444, 456, 464, 473, 512, 539	$C_{10}H_{14}$	1414, 1423, 1432, 1444, 1458, 1476, 1491, 1500, 1503, 1506, 1524, 1529, 1568, 1586–87, 1595, 1722, 1724, 1801, 1920, 1968
$C_6H_5N_2$	2427, 2504	$C_6H_{16}Br_2$	1873	$C_{10}H_{16}$	719, 862, 917, 939, 958, 1053, 1193, 1213, 1243–44, 1264, 1283, 1290, 1295, 1323–24, 1329, 1346, 1377, 2047
C_6H_5S	2488	$C_6H_{17}Cl$	1021	$C_{10}H_{18}$	679, 898, 964, 1017, 1050, 1059, 1132, 1154, 1240, 1350
$C_6H_5Cl_4$	2276, 2361	$C_6H_{17}Br$	1347, 1370	$C_{10}H_{20}$	493, 551, 554, 576, 671, 689, 754, 861, 1092
$C_6H_5Cl_3$	2112	$C_6H_{17}O$	263, 445, 504, 925, 991, 1061a, 1086, 1168, 1177, 1215	$C_{10}H_{22}$	237, 251, 258, 273, 286, 291
$C_6H_{10}O$	1759, 1839, 1866, 1875, 1916, 1927, 2007, 2030, 2050, 2055, 2061, 2102, 2176, 2237, 2255, 2322, 2336, 2376	$C_6H_{18}O_2$	210, 217, 221, 252, 290, 299, 311, 428, 560	10 II	
$C_6H_{10}O_2$	1531, 1544, 1629, 1685, 1694, 1840, 1934, 1949, 1962, 1975, 2019, 2073, 2143	$C_6H_{18}O_3$	309	$C_{10}H_6O$	1248
$C_6H_{10}O_3$	1852, 1878, 1932	$C_6H_{18}O_4$	2027	$C_{10}H_6Cl_2$	2477, 2508, 2511, 2528
$C_6H_{10}N_2$	2331, 2412	$C_6H_{18}S_2$	771	$C_{10}H_7Cl$	2469, 2527
$C_6H_{11}N$	2287, 2357, 2420	$C_6H_{18}N$	988	$C_{10}H_7Br$	2547
$C_6H_{11}J$	2365	$C_6H_{18}Br$	171, 422, 543, 561, 569–70, 582, 586, 595, 627, 631, 641	$C_{10}H_7J$	2550, 2559
$C_6H_{12}O$	1487, 1573, 1631, 1658, 1702, 1715–16, 1742, 1764, 1768–69, 1796, 1841, 1907, 1921, 1950	$C_6H_{20}O$	126	$C_{10}H_8O$	2502
$C_6H_{12}O_2$	1459, 2161	$C_6H_{20}O_2$	1125	$C_{10}H_8O_2$	2212
$C_6H_{12}O_3$	1536, 1827	$C_6H_{20}O_3$	1622, 1760	$C_{10}H_8N$	2476, 2478, 2489, 2492, 2495–96, 2503, 2542, 2551
9 III		C_6H_5NCl	2530		
		C_6H_5OCl	2487		
		$C_6H_5O_2Cl_3$	1881		
		$C_6H_5ON_2$	2398		
		C_6H_5OS	2519		
		$C_6H_5O_2Cl_2$	1856		
		C_6H_5ON	2264		
		C_6H_5OBr	2309, 2316, 2414		
		$C_6H_5O_2Cl$	1795, 1819–20, 1832		
		$C_6H_5O_2Br$	2041–42, 2075		
		$C_6H_5OCl_3$	1923, 2051		
		$C_6H_{11}ON$	1941, 2238		
		$C_6H_{11}OBr$	2097		

Formelregister

[illegible]

Brechungszahlen flüssiger Stoffe

$C_{11}H_{14}O_2$	1434, 1452, 1481, 1905, 1935, 1946, 1965, 1981, 1992, 2001, 2014, 2292	12 II	$C_{11}H_{14}O_4$	370, 437, 602-03, 651
$C_{11}H_{14}O_3$	1637, 1708, 1713, 1728, 1937	$C_{12}H_8O$ 2470	$C_{12}H_{20}O_3$	845
$C_{11}H_{14}O_4$	2263, 1945	$C_{12}H_{10}O$ 2371, 2520, 2537	$C_{12}H_{20}O_2$	780, 1297
$C_{11}H_{14}N_2$	2140, 2234, 2353	$C_{12}H_{10}O_2$ 2543	$C_{12}H_{20}O_2$	482, 485, 496
$C_{11}H_{14}Cl_2$	1876, 2049	$C_{12}H_{10}O_3$ 1984	$C_{12}H_{20}N_2$	1407
$C_{11}H_{16}O$	1424, 1583, 1633, 1684, 1743, 1752	$C_{12}H_{10}S$ 2531	$C_{12}H_{20}O$	411
$C_{11}H_{16}O_2$	1909	$C_{12}H_{10}Te$ 2555	$C_{12}H_{20}N$	463, 522
$C_{11}H_{16}O_4$	1356, 1546	$C_{12}H_{12}O$ 2002, 2432, 2443	$C_{12}H_{20}N_2$	1108
$C_{11}H_{16}O_3$	918, 930	$C_{12}H_{12}O_2$ 2091	$C_{12}H_{20}Pb$	1556, 1641, 1674
$C_{11}H_{16}O_7$	897	$C_{12}H_{12}O_3$ 2092, 2162	$C_{12}H_{20}Sn_2$	1969
$C_{11}H_{16}O_8$	608	$C_{12}H_{12}O_4$ 1906, 1989, 2108	12 III	
$C_{11}H_{16}O_2$	848, 995, 1037, 1183, 1191, 1198, 1245, 1251, 1277, 1308, 1320, 1334, 1381, 1550	$C_{12}H_{12}S$ 2387	$C_{12}H_{10}ON_2$	2548
$C_{11}H_{18}O_4$	999-1000	$C_{12}H_{12}N$ 2512, 2540, 2544	$C_{12}H_{10}ON_2$	2302
$C_{11}H_{18}O_3$	613, 727, 772, 817	$C_{12}H_{14}O$ 1835, 2046, 2124, 2181, 2205, 2262, 2269, 2282	$C_{12}H_{10}ON_2$	1952
$C_{11}H_{20}O$	1152, 1157, 1185	$C_{12}H_{14}O_2$ 1676, 1956, 2036, 2039-40, 2063, 2068, 2084, 2158, 2248, 2253, 2307	$C_{12}H_{10}ON_2$	2153
$C_{11}H_{20}O_2$	753, 908, 1031	$C_{12}H_{14}O_3$ 1610, 1803, 1911, 1957, 1990, 2098, 2232, 2314, 2380	$C_{12}H_{10}ON_2$	2266, 2303
$C_{11}H_{20}O_3$	407, 424, 488, 525, 556	$C_{12}H_{14}O_4$ 1590, 1663, 1978, 2297	$C_{12}H_{10}ON_2$	1808, 2289
$C_{11}H_{21}N$	1309	$C_{12}H_{14}N_2$ 2100, 2301	$C_{12}H_{10}ON_2$	1919
$C_{11}H_{22}O$	545, 596	$C_{12}H_{16}O$ 1707, 1836, 2034	$C_{12}H_{10}ON_2$	1635
$C_{11}H_{22}O_2$	436, 494, 527	$C_{12}H_{16}O_2$ 1445, 1463-64, 1770, 1810, 1871, 1877, 1892, 1910, 2214, 2223	$C_{12}H_{10}ON_2$	1326
$C_{11}H_{22}O_3$	704	$C_{12}H_{16}O_3$ 1634, 1650, 1659, 1666, 1762, 2311	$C_{12}H_{10}ON_2$	1271, 1286
$C_{11}H_{22}N_2$	404, 666, 705	$C_{12}H_{16}O_4$ 2003	$C_{12}H_{10}ON_2$	617
$C_{11}H_{24}O$	1639, 1689, 1697, 1703	$C_{12}H_{16}O_5$ 2069, 2187, 2240	$C_{12}H_{10}ON_2$	233
11 III		$C_{12}H_{16}O_6$ 1460, 1542	$C_{12}H_{10}ON_2$	450
$C_{11}H_{10}O_2S$	2416	$C_{12}H_{16}O_7$ 1068, 1331, 1376	13 I	
$C_{11}H_{11}O_2Cl$	2279	$C_{12}H_{16}O_8$ 1214, 1274	$C_{12}H_{12}$	2352
$C_{11}H_{11}N_2Cl$	2167, 2210	$C_{12}H_{16}O_9$ 1032	$C_{12}H_{14}$	2451, 2461
$C_{11}H_{11}ON_2$	2235, 2260	$C_{12}H_{16}O_{10}$ 662, 883	$C_{12}H_{16}$	2057, 2395
$C_{11}H_{13}O_2Br$	2308	$C_{12}H_{16}O_{11}$ 1257	$C_{12}H_{20}$	1493, 1588
$C_{11}H_{13}O_2Cl_2$	1569, 1776	$C_{12}H_{20}O_2$ 946, 1009, 1070, 1078, 1153, 1160, 1164, 1189, 1278, 1380	$C_{12}H_{22}$	751
$C_{11}H_{13}O_2N$	1475	$C_{12}H_{20}O_3$ 1249	13 II	
$C_{11}H_{13}O_2N$	1482	$C_{12}H_{20}O_4$ 912, 955-56, 976-78, 1019, 1169, 1275	$C_{12}H_{10}O$	2433, 2463, 2467
$C_{11}H_{13}O_2N$	521	$C_{12}H_{20}O_5$ 810	$C_{12}H_{12}O$	2513, 2516
$C_{11}H_{13}ON$	1337	$C_{12}H_{20}O_6$ 829	$C_{12}H_{12}O_2$	2422, 2424, 2462
$C_{11}H_{13}O_2N$	1281, 1294	$C_{12}H_{20}O_7$ 1030, 1166	$C_{12}H_{12}N$	2428, 2482, 2499
12 I		$C_{12}H_{20}O_8$ 720, 830, 853	$C_{12}H_{12}O$	2242
$C_{12}H_{10}$	2401, 2458	$C_{12}H_{20}O_9$ 947, 1055	$C_{12}H_{12}O_2$	1933, 1940, 1993, 2122, 2198, 2226, 2349, 2485
$C_{12}H_{12}$	2372, 2464, 2493-94		$C_{12}H_{14}O_3$	2071
$C_{12}H_{14}$	2310, 2439		$C_{12}H_{14}O_4$	1955, 1961, 2201, 2243
$C_{12}H_{16}$	1734, 1761, 1938, 2015, 2403		$C_{12}H_{14}N_2$	2280, 2350
$C_{12}H_{18}$	1478, 1526, 1602, 1706		$C_{12}H_{16}O$	1947, 2005, 2082, 2130
$C_{12}H_{25}$	391, 416		$C_{12}H_{16}O_2$	1717, 1806, 1901, 1987, 2004, 2035, 2089, 2221

Formelregister

13 II $C_{13}H_{20}O$ 1522, 1572, 1718, 1790, 1903 $C_{13}H_{20}O_2$ 1302, 1430, 1551, 1614 $C_{13}H_{20}O_3$ 1362, 1399 $C_{13}H_{20}O_4$ 868, 1001 $C_{13}H_{20}O_8$ 652 $C_{13}H_{22}O_2$ 1180, 1417, 1645 $C_{13}H_{22}O_4$ 978, 1001, 1079, 1126 $C_{13}H_{24}O_2$ 760 $C_{13}H_{24}O_2$ 523 $C_{13}H_{28}O$ 457 $C_{13}H_{30}Pb$ 1594, 1643	$C_{14}H_{26}O_2$ 587, 563-64, 721 $C_{14}H_{30}O$ 332, 502 $C_{14}H_{32}Pb$ 1615, 1626 15 I $C_{15}H_{12}$ 2553, 2557 $C_{15}H_{14}$ 2356, 2533 $C_{15}H_{16}$ 2265, 2339 $C_{15}H_{18}$ 2418 $C_{15}H_{24}$ 1443, 1465, 1472, 1523, 1541, 1559, 1596, 1605, 1630, 1652	16 III $C_{16}H_{22}O_2Cl$ 1389 17 I $C_{17}H_{20}$ 2170 $C_{17}H_{28}$ 730 17 II $C_{17}H_{16}O_2$ 2431 $C_{17}H_{34}O_2$ 337 $C_{17}H_{38}Pb$ 1520, 1563
13 III $C_{15}H_{13}O_2Br$ 1882 $C_{15}H_{16}O_2N_2$ 2044 $C_{15}H_{17}O_2N$ 2185 $C_{15}H_{23}O_4N$ 1109 14 I $C_{14}H_{10}$ 2546 $C_{14}H_{12}$ 2473 $C_{14}H_{14}$ 2304, 2340 $C_{14}H_{16}$ 2333, 2429 $C_{14}H_{18}$ 1930, 1958, 2268, 2384 $C_{14}H_{22}$ 1603, 1671 $C_{14}H_{20}$ 834	15 II $C_{15}H_{12}O$ 2413, 2538 $C_{15}H_{14}O$ 2449 $C_{15}H_{14}O_6$ 2022 $C_{15}H_{16}O$ 2355, 2483 $C_{15}H_{16}O$ 1821, 2018 $C_{15}H_{20}O_6$ 1210, 1252 $C_{15}H_{20}O_{10}$ 1060 $C_{15}H_{22}O_2$ 1712 $C_{15}H_{22}O_3$ 1436 $C_{15}H_{22}O_4$ 1181 $C_{15}H_{24}O$ 1534, 1687 $C_{15}H_{26}O$ 1420-21, 1593 $C_{15}H_{28}O_2$ 1118, 1161 $C_{15}H_{28}O_6$ 647 $C_{15}H_{28}N_2$ 1884, 1922 $C_{15}H_{28}O_2$ 886 $C_{15}H_{32}N$ 275 $C_{15}H_{32}J$ 1353 $C_{15}H_{34}Pb$ 1627	17 III $C_{17}H_{14}O_2Br_2$ 2486 $C_{17}H_{18}O_2Cl_2$ 1917 $C_{17}H_{22}O_4N$ 1578-80 18 I $C_{18}H_{20}$ 2400 $C_{18}H_{20}$ 1343 $C_{18}H_{28}$ 635
14 II $C_{14}H_9Cl$ 2556 $C_{14}H_{10}O$ 2490 $C_{14}H_{10}O_3$ 2344 $C_{14}H_{12}O$ 2417 $C_{14}H_{12}O_2$ 2286 $C_{14}H_{14}O$ 2501 $C_{14}H_{14}O_2$ 2423 $C_{14}H_{14}O_3$ 2211, 2399 $C_{14}H_{15}O$ 2455 $C_{14}H_{15}N$ 2330 $C_{14}H_{16}O$ 2244, 2299 $C_{14}H_{16}O_2$ 2313, 2448, 2452, 2491, 2498 $C_{14}H_{18}O_3$ 1874, 1896 $C_{14}H_{18}O_4$ 1985, 2009 $C_{14}H_{18}N_2$ 2320, 2354 $C_{14}H_{17}N$ 2421, 2525 $C_{14}H_{18}O$ 2085 $C_{14}H_{18}O_2$ 1787, 1858 $C_{14}H_{18}O_3$ 1517 $C_{14}H_{20}O_4$ 1378 $C_{14}H_{20}O_9$ 728 $C_{14}H_{22}O_2$ 1418, 1446 $C_{14}H_{22}O_3$ 1730 $C_{14}H_{24}O_2$ 1174 $C_{14}H_{24}O_4$ 1012, 1068 $C_{14}H_{24}N_2$ 1807, 2146 $C_{14}H_{26}O_3$ 611	15 III $C_{15}H_{19}O_2N$ 1662 $C_{15}H_{33}O_3B$ 276 16 I $C_{16}H_{12}$ 2480 $C_{16}H_{14}$ 2552 $C_{16}H_{16}$ 2275, 2283 $C_{16}H_{28}$ 1793 $C_{16}H_{32}$ 755 16 II $C_{16}H_{16}O_4$ 2192 $C_{16}H_{18}O_2$ 2215 $C_{16}H_{20}O_4$ 1392 $C_{16}H_{22}O_4$ 1448 $C_{16}H_{28}O$ 1388 $C_{16}H_{28}O_3$ 1303 $C_{16}H_{27}N$ 1667 $C_{16}H_{32}O_2$ 555 $C_{16}H_{31}O$ 540 $C_{16}H_{36}Pb$ 1498, 1606	18 II $C_{18}H_{15}P$ 1846 $C_{18}H_{18}O_2$ 2402 $C_{18}H_{20}N_2$ 1994, 2328, 2425 $C_{18}H_{28}O$ 1382 $C_{18}H_{28}O_4$ 1310, 1317 $C_{18}H_{28}O_7$ 236 $C_{18}H_{30}O$ 1035 $C_{18}H_{34}O_3$ 722, 987, 1113 $C_{18}H_{34}O_5$ 1150 $C_{18}H_{38}O_2$ 612, 632, 646 $C_{18}H_{40}Pb$ 1507 19 I $C_{19}H_{16}$ 2409 $C_{19}H_{20}$ 2534 $C_{19}H_{22}$ 2241 $C_{19}H_{40}$ 653 19 II $C_{19}H_{30}O_2$ 1372 $C_{19}H_{37}O_3$ 1094 $C_{19}H_{42}Pb$ 1499 20 I $C_{20}H_{40}$ 507 $C_{20}H_{42}$ 618

Brechungszahlen flüssiger Stoffe

20 II	23 II	27 I—57 II
$C_{80}H_{28}O_3$ 1749, 1754 2064 $C_{70}H_{20}O_4$ 1409 $C_{70}H_{28}O_3$ 1143 $C_{70}H_{40}O$ 1175 $C_{70}H_{40}O_4$ 759 $C_{70}H_{48}O$ 749 $C_{70}H_{44}Pb$ 1473	$C_{28}H_{38}O_2$ 1225 $C_{28}H_{44}O_2$ 1036 $C_{28}H_{46}O$ 511 24 I $C_{24}H_{30}$ 552 24 II $C_{24}H_{40}O_2$ 1008, 1089 25 I $C_{25}H_{52}$ 477 25 II $C_{25}H_{40}O_2$ 1400 $C_{25}H_{42}O_2$ 1201 26 I $C_{26}H_{54}$ 609 26 II $C_{26}H_{52}O_2$ 723	$C_{27}H_{58}$ 628 $C_{27}H_{50}O_8$ 880 $C_{28}H_{58}$ 642 $C_{29}H_{48}$ 1490 $C_{29}H_{60}$ 659 $C_{31}H_{82}O$ 530 $C_{32}H_{88}$ 541 $C_{33}H_{92}O_8$ 807 $C_{33}H_{74}O_8$ 729 $C_{44}H_{92}O_3$ 633, 663 $C_{45}H_{92}O_3$ 770 $C_{51}H_{98}O_8$ 692 $C_{57}H_{104}O_8$ 1044 $C_{57}H_{110}O_8$ 796 Ammoniak 7 Antimonpentachlorid 2447 Bromwasserstoffsäure 6 Chlorsulfonsäure 667 Chlorwasserstoffsäure 3 Dischwefeldibromid 2562 Dischwefeldichlorid 2549 Distickstoffoxyd 1 Hydrazin 1239 Jodwasserstoffsäure 1200 Osmiumtetroxyd 2206 Phosphortribromid 2558 Phosphortrichlorid 1751 Phosphorwasserstoff 5 Salpetersäure 140 Schwefeldichlorid 2175 Schwefeldioxyd 243 Schwefelsäure 520 Schwefelwasserstoff 2564 Sulfurylchlorid 789 Titanetetrachlorid 2479 Thionylchlorid 1865 Wasser 11 Wasserstoffperoxyd 10; 289
21 I $C_{31}H_{44}$ 624 21 II $C_{21}H_{34}O_2$ 1364 $C_{21}H_{38}O_8$ 765 21 III $C_{31}H_{51}O_4P$ 2168 22 II $C_{22}H_{42}O_2$ 909—10, 961 $C_{22}H_{42}O_5$ 993, 1056 23 I $C_{33}H_{58}$ 433		

Brechungszahlen von Immersionsflüssigkeiten

	Flüssigkeit	n_D 24° C
1.	Trimethylenchlorid	1,446
2.	Cineol	1,456
3.	Cyclohexanol	1,466
4.	Dekahydronaphthalin	1,477
5.	Phthalsäureisoamylester	1,486
6.	Tetrachloräthan	1,492
7.	Pentachloräthan	1,501
8.	Trimethylenbromid	1,513
9.	Chlorbenzol	1,523
10.	Äthylenbromid + Chlorbenzol	1,533
11.	o-Nitrotoluol	1,544
12.	Xylidin	1,557
13.	o-Toluidin	1,570
14.	Anilin	1,584
15.	Bromoform	1,595
16.	Jodbenzol + Brombenzol	1,603
17.	Jodbenzol + Brombenzol	1,613
18.	Chinolin	1,622
19.	Chlornaphthalin	1,633
20.	α -Brom-naphthalin + α -Chlor-naphthalin	1,640–1,650
21.	α -Brom-naphthalin + α -Jod-naphthalin	1,660–1,690
22.	Methylenjodid + Jodbenzol	1,700–1,730
23.	Methylenjodid	1,738
24.	Methylenjodid, mit Schwefel gesättigt	1,78
25.	Phosphor (gelber), Schwefel und Methylenjodid Verhältnis der Gewichtsteile 8:1:1	2,06

Molekularrefraktion

Die Molekularrefraktion errechnet man nach der Formel

$$R = \frac{M}{\rho} \cdot \frac{n^2 - 1}{n^2 + 2}$$

M Molekulargewicht

ρ Dichte

n Brechungszahl

Logarithmen der Werte von $\frac{n^2 - 1^1)}{n^2 + 2}$

für Werte von n zwischen 1,300 bis 1,699 mit Proportionalteilen für die 4. Dezimale

n	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	P. P.
1,30	2718	2732	2745	2758	2771	2784	2797	2810	2823	2836	
31	2849	2862	2874	2887	2900	2912	2925	2938	2950	2963	
32	2975	2987	3000	3012	3024	3036	3048	3061	3073	3085	
33	3097	3109	3120	3132	3144	3156	3168	3179	3191	3203	
34	3214	3226	3237	3249	3260	3272	3283	3294	3305	3317	13 12 11
35	3328	3339	3350	3361	3372	3383	3394	3405	3416	3427	1 1,3 1,2 1,1
36	3438	3449	3460	3470	3481	3492	3502	3513	3524	3534	2 2,6 2,4 2,2
37	3545	3555	3566	3576	3586	3597	3607	3617	3628	2638	3 3,9 3,6 3,3
38	3648	3658	3668	3679	3689	3699	3709	3719	3729	3739	4 5,2 4,8 4,4
39	3748	3758	3768	3778	3788	3797	3807	3817	3827	3836	5 6,5 6,0 5,5
40	3846	3855	3865	3874	3884	3893	3903	3912	3922	3931	6 7,8 7,2 6,6
41	3940	3950	3959	3968	3977	3987	3996	4005	4014	4023	7 9,1 8,4 7,7
42	4032	4041	4050	4059	4068	4077	4086	4095	4104	4113	8 10,4 9,6 8,8
43	4122	4131	4139	4148	4157	4166	4174	4183	4191	4200	9 11,7 10,8 9,9
44	4209	4217	4226	4234	4243	4251	4260	4268	4277	4285	
45	4293	4302	4310	4318	4327	4335	4343	4351	4359	4368	10 9 8
46	4376	4384	4392	4400	4408	4416	4424	4432	4440	4448	1 1,0 0,9 0,8
47	4456	4464	4472	4480	4488	4496	4503	4511	4519	4427	2 2,0 1,8 1,6
48	4534	4542	4550	4558	4565	4573	4580	4588	4596	4603	3 3,0 2,7 2,4
49	4611	4618	4626	4633	4641	4648	4656	4663	4671	4678	4 4,0 3,6 3,2
50	4685	4693	4700	4707	4715	4722	4729	4736	4744	4751	5 5,0 4,5 4,0
51	4758	4765	4772	4779	4787	4794	4801	4808	4815	4822	6 6,0 5,4 4,8
52	4829	4836	4843	4850	4857	4864	4871	4878	4884	4891	7 7,0 6,3 5,6
53	4898	4905	4912	4919	4925	4932	4939	4946	4953	4959	8 3,0 7,2 6,4
54	4966	4973	4979	4986	4993	4999	5006	5012	5019	5026	9 9,0 8,1 7,2
55	5032	5039	5045	5052	5058	5065	5071	5078	5084	5090	
56	5097	5103	5110	5116	5122	5129	5135	5141	5147	5154	7 6 5
57	5160	5166	5173	5179	5185	5191	5197	5203	5110	5216	1 0,7 0,6 0,5
58	5222	5228	5234	5240	5246	5252	5258	5264	5270	5276	2 1,4 1,2 1,0
59	5282	5288	5294	5300	5306	5312	5318	5324	5330	5336	3 2,1 1,8 1,5
60	5342	5348	5353	5359	5365	5371	5377	5382	5388	5394	4 2,8 2,4 2,0
61	5400	5405	5411	5417	5423	5428	5434	5440	5445	5451	5 3,5 3,0 2,5
62	5456	5462	5468	5473	5479	5484	5490	5495	5501	5507	6 4,2 3,6 3,0
63	5512	5518	5523	5529	5534	5539	5545	5550	5556	5561	7 4,9 4,2 3,5
64	5567	5572	5577	5583	5588	5593	5599	5604	5609	5615	8 5,6 4,8 4,0
65	5620	5625	5630	5636	5641	5646	5651	5657	5662	5667	9 6,3 5,4 4,5
66	5672	5677	5683	5688	5693	5698	5703	5708	5713	5718	
67	5724	5729	5734	5739	5744	5749	5754	5759	5764	5769	
68	5774	5779	5784	5789	5794	5799	5804	5808	5813	5818	
69	5823	5828	5833	5838	5843	5847	5852	5857	5862	5867	

¹⁾ Nach F. W. Küster, Logarithmische Rechentafeln. Berlin, 1947.

Spezifische Drehung organischer Verbindungen

Die spezifische Drehung $[\alpha]$ ist der Winkel, um den die Ebene des Lichtes bestimmter Wellenlänge (meist Na-Licht, $\lambda = 5890 \text{ \AA}$) bei bestimmter Temperatur (gewöhnlich 20° C) gedreht wird beim Durchgang durch eine 10 cm dicke Schicht des aktiven flüssigen Stoffes oder einer Lösung, die 1 g der aktiven Verbindung in 1 cm Lösung enthält. Man errechnet die spezifische Drehung nach der Formel

$$[\alpha] \frac{t}{\lambda} = \frac{\alpha \cdot 100}{l \cdot e \cdot p}$$

α = gemessener Drehungswinkel;

l = Länge der Flüssigkeitsschicht;

p = Konzentration des aktiven Stoffes (g Substanz in 100 g Lösung);

e = Dichte;

t = Meßtemperatur;

λ = Wellenlänge des Lichtes.

Die Werte der folgenden Tabelle beziehen sich meist auf Na-Licht (Index D) und eine Meßtemperatur von 20° C . Bei Anwendung anderer Wellenlängen und anderer Temperaturen wird ein besonderer Hinweis gegeben.

Leit-zahl	Name	Formel	$[\alpha]_D^{20}$	Bemerkung
1	Adrenalin	$\text{C}_9\text{H}_{17}\text{O}_3\text{N}$	— 53°	in HCl
2	d-Äpfelsäure	$\text{HOOC} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	+ $2,92^\circ$ + $5,2^\circ$	in CH_3OH in $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$
3	d-Äthyl-n-amyl-carbinol	$\text{C}_9\text{H}_{19} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C}_5\text{H}_{11}$	+ $11,13^\circ$	in $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
4	d-Äthyl-n-butyl-carbinol	$\text{C}_7\text{H}_{15} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C}_4\text{H}_9$	+ $6,68^\circ$	
5	l-Äthyl-n-nonyl-carbinol	$\text{C}_9\text{H}_{19} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C}_9\text{H}_{19}$	— $15,60^\circ$	in $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
6	l-Äthyl-n-octyl-carbinol	$\text{C}_8\text{H}_{17} \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C}_8\text{H}_{17}$	— $6,22^\circ$	in $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
7	Äthylphenylbenzylamin	$(\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}_2)(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{N} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\pm 56,2^\circ$	in $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
8	l(+)-Alanin	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{COOH}$	+ $2,7^\circ$	in H_2O
9	l-Allantoin	$\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_3\text{N}_2$	— $92,24^\circ$	
10	β -d-Allose	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2[\text{CH}(\text{OH})]_4 \cdot \text{CHO}$	+ $0,58^\circ$	in H_2O
11	α -Amino- γ -phenyl-buttersäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{COOH}$	+ 33°	in 20% HCl
12	α -Amino-phenyl-essigsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{COOH}$	+ $112,6^\circ$	in H_2O
13	l- α -Amino-phenyl-propionsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{C}(\text{CH}_3)(\text{NH}_2) \cdot \text{COOH}$	— $69,5^\circ$	in H_2O
14	β -Amino- β -phenyl-propionsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	+ 7°	in H_2O
15	3-Amino-propandiol-(1,2)	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	+ $2,4^\circ$ + $17,7^\circ$	in H_2O in 20% HCl
16	akt. Amylalkohol	$(\text{C}_5\text{H}_{11})(\text{CH}_3)\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	+ $5,90^\circ$	
17	Arabinose (d oder l)	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_3 \cdot \text{CHO}$	$\pm 108^\circ$	in H_2O
18	l(+)-Arginin	$\text{C}_6\text{H}_{13}\text{O}_3\text{N}_4$	+ $11,37^\circ$	in H_2O
19	l-Asparagin	$\text{H}_2\text{N} \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{COOH}$	— $5,42^\circ$	in verd. HCl
20	d-Asparaginsäure	$\text{HO}_2\text{C} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{CO}_2\text{H}$	— $25,5^\circ$	in $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
21	d-Borneol	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	+ $37,44^\circ$	in $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
22	l-Borneol	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	— $37,74^\circ$	in $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
23	l-Bornylen	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}$	— $22,27^\circ$	in C_2H_5
24	l-Brombernsteinsäure	$\text{HOOC} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	— $70,2^\circ$	in $\text{CH}_3 \cdot \text{COO} \cdot \text{C}_2\text{H}_5$
25	d-2-Brom-butan	$\text{C}_4\text{H}_9 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{CH}_3$	+ $10,85^\circ$ (25°)	
26	d- α -Bromhydrozimtsäure	$\text{C}_9\text{H}_9 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{COOH}$	+ $7,9^\circ$	in $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
27	d- α -Bromisovaleriansäure	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CHBr} \cdot \text{COOH}$	+ $22,8^\circ$	in C_2H_5
28	d- α -Bromphenyllessigsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{COOH}$	+ $45,4^\circ$	in C_2H_5
29	1-Brom-propanol-(2)	$\text{BrCH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	— $2,87^\circ$	
30	l- α -Brom-propionsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHBr} \cdot \text{COOH}$	— $29,0^\circ$	
31	d-Butandiol-(1,3)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	+ $7,5^\circ$	in $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
32	d-Butanol-(2)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	+ $13,87^\circ$	
33	d-Campher	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$	+ $44,26^\circ$	in $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
34	d ⁺ -Caren	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$	+ $7,69^\circ$	
35	d ⁺ -Caren	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$	+ $62,2^\circ$	
36	d-Carvomenthen	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$	[α] _D ²⁰ = 118°	
37	l-Carvomenthon	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$	— $27,95^\circ$	in CH_3OH
38	d-Carvon	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$	+ $69,1^\circ$	
39	Chinin	$\text{C}_{20}\text{H}_{24}\text{O}_5\text{N}_2$	— $142,50^\circ$	in $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
40	d-Chlorbernsteinsäure	$\text{HOOC} \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	+ $20,1^\circ$ (19°)	in H_2O
41	l- α -Chlor-buttersäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{COOH}$	— $8,6^\circ$	
42	d- β -Chlor-buttersäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{COOH}$	+ $49,8^\circ$	in H_2O
43	d- α -Chlor-phenyl-essigsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{COOH}$	+ $191,9^\circ$	in C_2H_5

Spezifische Drehung organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	$[\alpha]_D^{20}$	Bemerkung
43	2-Chlor-propanol-(1)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	+ 9,26° (18°)	
44	1- α -Chlor-propionsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CHCl} \cdot \text{COOH}$	- 2,36° (17°)	
45	Cholesterin	$\text{C}_{27}\text{H}_{48}\text{O}$	- 31,12°	in $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{O}$
46	d-Citronellal	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	+ 13,09° (15°)	
47	Citronellol	$\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{O}$	+ 4° (17°)	
48	Cocain	$\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{O}_4\text{N}$	- 15,8°	
49	Codein	$\text{C}_{18}\text{H}_{21}\text{O}_3\text{N}$	- 137,15°	in $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
50	d-Coniin	$\text{C}_8\text{H}_{17}\text{N}$	+ 15,7°	
51	d-Erythrose	$\text{HOCH}_2 \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_2 \cdot \text{CHO}$	+ 1° - 14,5°	in H_2O
52	l- α -Fenchol	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	+ 10,36°	in $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
53	l- β -Fenchol	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	+ 27,97°	in $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
54	d-Fructose	$\text{HOCH}_2 \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	- 133° - 92°	in Wasser
55	α -d-Galaktose	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_4 \cdot \text{CHO}$	+ 144° + 83,3°	in H_2O
56	α -d-Glucose	$\text{HOCH}_2 \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_4 \cdot \text{CHO}$	+ 112,2° 52,5°	in H_2O
57	β -d-Glucose	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_4 \cdot \text{CHO}$	+ 17,5° 52,5°	in H_2O
58	d-Glutaminsäure	$\text{HOOC} \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{COOH}$	+ 34,9°	in 10 % HCl
59	d-Glycerinaldehyd	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CHO}$	+ 13,5°	
60	d-Hexanol-(2)	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C}_4\text{H}_9$	+ 12,70°	in $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
61	d-Heptanol-(2)	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_2 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH}_3$	+ 11,45° + 13,71°	in $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
62	Hyoscyamin	$\text{C}_{17}\text{H}_{23}\text{O}_3\text{N}$	- 22°	in 50 % $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
63	d-Idit	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	- 3,53°	in H_2O
64	d-Inosit	$(\text{CHOH})_6$	+ 68°	
65	Iron	$\text{C}_{18}\text{H}_{32}\text{O}$	+ 50°	
66	d-Isoborneol	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	- 23,20°	in CH_3OH
67	l-Isosphenylalkohol	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	+ 25,73°	
68	l(+)-Isoleucin	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{CH}_3) \cdot \text{CH} \cdot (\text{NH}_2) \cdot \text{COOH}$	+ 10,7° + 40,8°	in H_2O
69	α -Isomorphin	$\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{O}_3\text{N}$	- 164,3°	in 20 % HCl
70	β -Isomorphin	$\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{O}_3\text{N}$	- 216,2°	in CH_3OH
71	γ -Isomorphin	$\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{O}_3\text{N}$	- 93,6°	in CH_3OH
72	d-2-Jod-butan	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{J}) \cdot \text{CH}_3$	+ 29,2°	in $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{CH}_3$
73	l-2-Jod-butan	$\text{C}_2\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{J}) \cdot \text{CH}_3$	- 2,14°	
74	α -Jod-propionsäure	$\text{CH}_3 \cdot \text{CH}(\text{J}) \cdot \text{COOH}$	+ 50,7°	in $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{O}$
75	α -Lactose	$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$	+ 90°	in H_2O
76	β -Lactose	$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$	+ 35°	in H_2O
77	l(-)-Leucin	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}(\text{NH}_2) \cdot \text{COOH}$	+ 55,3° - 10,42°	in H_2O
78	d-Limonen	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$	+ 126,84°	
79	d-Linalool	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	+ 19,18°	
80	l(+)-Lysin	$\text{H}_2\text{N} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH} \cdot (\text{NH}_2) \cdot \text{COOH}$	+ 14,6°	in HO_2
81	d-Maltose	$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$	+ 116,9° 128,6°	in H_2O
82	d-Mandelsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$	- 187,44°	in $\text{CH}_3 \cdot \text{COOH}$
83	l-Mandelsäure	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{COOH}$	+ 156,57°	in H_2O
84	d-Mannit	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_4 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	- 49° (25°)	in H_2O
85	d-Mannose	$\text{HO} \cdot \text{CH}_2 \cdot [\text{CH}(\text{OH})]_4 \cdot \text{CHO}$	- 17,0° + 14,6°	in H_2O
86	d-p-Menthadien-(3,8(9))	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$	+ 98,2° (18°)	in C_2H_4
87	d-m-Menthan	$\text{C}_{10}\text{H}_{20}$	+ 1,6° (22°)	
88	l- Δ^3 p-Menthen	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}$	- 13,46°	in $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
89	d-Menthol	$\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{O}$	+ 48,3°	in $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
90	l-Menthol	$\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{O}$	- 50,1° (18°)	in $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
91	l-Menthon	$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$	- 24,8°	
92	d-Methyläthyl-essigsäure	$(\text{CH}_3)(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH} \cdot \text{COOH}$	+ 17,6° (21°)	

Spezifische Drehung organischer Verbindungen (Fortsetzung)

Leit- zahl	Name	Formel	$[\alpha]_D^{20}$	Bemerkung
93	d-Methylbenzylcarbinol	$C_6H_5 \cdot CH_2 \cdot CH(OH) \cdot CH_3$	+ 16,13°	in C_2H_5OH
94	2-Methyl-pentan- säure-(1)	$CH_3 \cdot [CH_2]_3 \cdot CH(CH_3) \cdot COOH$	+ 5,58° (25°)	in $(C_2H_5)_2O$
95	d-Methylphenylcarbinol	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot C_6H_5$	$[\alpha]_D^{20} = 13,02°$ + 3,82°	in H_2O
96	l(+)-Milchsäure	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot COOH$	(15°) — 2,26°	in H_2O
97	d(—)-Milchsäure	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot COOH$	— 2,26°	in H_2O
98	Morphin	$C_{17}H_{19}O_3N$	— 130,9° (23°)	in CH_3OH
99	l- α -Narkotin	$C_{23}H_{29}O_7N$	— 200°	in $CHCl_3$
100	l- β -Narkotin	$C_{23}H_{29}O_7N$	— 101°	in $CHCl_3$
101	Nicotin	$C_{10}H_{14}N_2$	von 166,39° bis 168,5°	
102	l(+)-Ornithin	$H_2N \cdot [CH_2]_3 \cdot CH_2(NH_2) \cdot COOH$	+ 11,5° (25°)	
103	l- β -Oxy-buttersäure	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot COOH$	— 24,9° (16°)	
104	d- β -Oxy-hydrozimtsäure	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot COOH$	+ 19,2°	in C_2H_5OH
105	d-Pentanol-(2)	$CH_3 \cdot CH(OH) \cdot C_4H_9$	+ 7,65°	
106	Perseitol	$HO \cdot CH_2 \cdot [CH(OH)]_5 \cdot CH_2 \cdot OH$	— 90° → — 81°	in H_2O
107	l-Phenyläthylamin	$C_6H_5 \cdot CH(NH_2) \cdot CH_3$	+ 10,8°	in CH_3OH
108	d-Phenylbenzyl- carbinol	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot CH_2 \cdot C_6H_5$	— 8,50° + 53°	in $CHCl_3$ in C_2H_5OH
109	Pilocarpin	$C_{11}H_{17}O_2N_2$	+ 100,5°	
110	α -Pinen	$C_{10}H_{16}$	+ 48,3°	
111	β -Pinen	$C_{10}H_{16}$	+ 22°	
112	l(—)-Prolin	$H_2C \begin{array}{c} \diagup CH_2 \\ \diagdown CH_2 \end{array}$	— 84,9°	in H_2O
113	Propandiol-(1,2)	$H_2C \cdot NH \cdot CH \cdot CO_2H$ $CH_3 \cdot CH(OH) \cdot CH_2OH$	+ 13,71° (18°)	in H_2O
114	Propyl-n-butylcarbinol	$C_3H_7 \cdot CH(OH) \cdot C_4H_9$	+ 0,74°	
115	Propylphenylcarbinol	$C_6H_5 \cdot CH(OH) \cdot C_3H_7$	26,9°	
116	Pulegon	$C_{10}H_{18}O$	+ 23,75°	
117	Raffinose	$C_{18}H_{32}O_{16}$	+ 104°	in H_2O (Hydrat) in H_2O (wasserfrei)
118	d-Ribose	$C_5H_{10}O_5$	— 21,5°	in H_2O
119	Sabinen	$C_{10}H_{16}$	+ 80,17°	
120	Sabinol	$C_{10}H_{18}O$	+ 17,04°	
121	Saccharose	$C_{12}H_{22}O_{11}$	+ 66,37°	in H_2O
122	α -Santalol	$C_{15}H_{24}O$	+ 10,3°	
123	β -Santalol	$C_{15}H_{24}O$	— 87,1°	
124	Scopolamin	$C_{17}H_{21}O_4N$	— 24 bis — 26°	
125	d(+)-Serin	$HOCH_2 \cdot CH(NH_2) \cdot COOH$	+ 6,87°	in H_2O
126	d-Silvestren	$C_{10}H_{16}$	+ 66,3° + 83,18° (18°)	in $CHCl_3$
127	d-Sparteïn	$C_{18}H_{28}N_2$	+ 16,1° (+ 5,54°)	
128	d-Sorbit	$HOCH_2 \cdot [CH(OH)]_4 \cdot CH_2OH$	— 2,01°	in C_2H_5OH
129	d-Sorbose	$HOCH_2 \cdot [CH(OH)]_4 \cdot CHO$	+ 42,9°	in H_2O
130	Thebain	$C_{18}H_{21}O_3N$	— 218,6°	in C_2H_5OH
131	α -Thujon	$C_{10}H_{16}O$	+ 10,23°	
132	β -Thujon	$C_{10}H_{16}O$	+ 73,33°	
133	Trehalose	$C_{12}H_{22}O_{11}$	+ 197,3°	in H_2O
134	l-Tryptophan	$C_{11}H_{12}O_2N_2$	— 33,4°	in C_2H_5OH
135	Turanose	$C_{12}H_{22}O_{11}$	+ 65–66°	in H_2O
136	l-Tyrosin	$H \cdot OC_6H_4 \cdot CH_2 \cdot CH(NH_2) \cdot COOH$	— 8,07°	in 21 % HCl
137	d(—)-Valin	$(CH_3)_2CH \cdot CH(NH_2) \cdot COOH$	— 29,04°	in 20 % HCl
138	Verbenon	$C_{10}H_{16}O$	+ 249,6°	
139	Weinsäure (d oder l)	$HO_2C[CH(OH)]_2 \cdot CO_2H$	$\pm 11,98°$	20 % ige wäßr. Lösg. in H_2O
140	d-Xylose	$HO \cdot CH_2 \cdot [CH(OH)]_3 \cdot CHO$	+ 92° → + 19,0°	

Druckfehlerberichtigung zu Bd. II

Seite	Spalte, Zeile usw.	Falsch	Richtig
vor 17	Zwischentitel, Z. 3 v. u.	„Bericht der ...	„Berichte der ...
168	Nr. 2662, Sp. 7	bis + 18°	bis + 13,2°
168	Nr. 2662 u. 2663, Sp. 8	220	2362
271	Nr. 1241, Sp. 2	S. Nr. 1859	S. Nr. 3429
301	Nr. 1801, Sp. 3	$\text{ClC}_6\text{H}_3(\text{CH}) \cdot \text{NH}_2$	$\text{ClC}_6\text{H}_3(\text{CH}_3) \cdot \text{NH}_2$
311	Nr. 2010, Sp. 2	2 — Chlorphenetol	2 — Chlorphenol
313	Nr. 2044, Sp. 3	$\text{Cl}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	$\text{Cl}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CHO}$
313	Nr. 2045, Sp. 3	$\text{Cl}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{CHO}$	$\text{Cl}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{CHO}$
316	Nr. 2096, Sp. 2	Cinama lacetophenon	Cinamalacetophenon
323	Nr. 2189, Sp. 7	0,80 ⁷⁶⁰	80,0 ⁷⁶⁰
337	Nr. 2416, Sp. 7	$\text{H}_2\text{O}, 110$	— $\text{H}_2\text{O}, 110$
392	Nr. 3429, Sp. 2	Brenzkatechin)	(Brenzcatechin)
400	Nr. 3588, Sp. 3	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CO} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{NH} \cdot \text{CS} \cdot \text{NH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$
431	Nr. 4058, Sp. 2	s. Nr. 4876	s. Nr. 4866
491	Nr. 5024, Sp. 9	2 E 6,32	2 E 6,23
491	Nr. 5025, Sp. 9	2 E 6,32	2 E 6,23
532	Nr. 5719, Sp. 3	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$	$\text{C}_2\text{H}_3 \cdot \text{O} \cdot \text{C}_6\text{H}_4 \cdot \text{NO}_2$
566	Nr. 6284, Sp.	66,78 (wf.)	66;78 (wf.)
571	Nr. 6356, Sp. 9	—	2 E 22,72
601	Nr. 6762, Sp. 3 rechts u.	$\begin{array}{c} \text{OH} \quad \text{H} \\ \quad \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \quad \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \quad \end{array}$
608	Nr. 6872, Sp. 3	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot \text{C}_6\text{H}_5$
630	Nr. 7196, Sp. 8	H_2SO_4	H_2SO_4
641	Nr. 7382, Sp. 2	Tri-d-amylam	Tri-d-amylamin
662	Nr. 7747, Sp. 2	tiophosphat	thiophosphat
663	Nr. 7754, Sp. 3, Z. 1 v. u.	$\text{H}_2\text{C} \cdot \dot{\text{C}}\text{H} - \dot{\text{C}}\text{H} \cdot \text{CO}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_2\text{C} \cdot \dot{\text{C}}\text{H} - \dot{\text{C}}\text{H} \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{CH}_3$
682	7 II, Z. 16 v. u.	$\text{C}_7\text{H}_5\text{O}_2 \dots 4876 - 78$	$\text{C}_7\text{H}_5\text{O}_2 \dots 4866 - 68$
746	Nr. 702, Sp. 5	0,743	0,734
747	Nr. 741, Sp. 3	$(\text{CH} : \text{C} \cdot \text{CH}_2 -)_2$	$(\text{CH} : \text{C} \cdot \text{CH}_2 -)_2$
750	Nr. 886, Sp. 3	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{19}$	$(\text{CH}_3)_2\text{CH} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_{10}\text{H}_{19}$
750	Nr. 887, Sp. 3	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{N}(\text{NO}_2) \cdot \text{CO}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5$	$\text{CH}_3 \cdot [\text{CH}_2]_3 \cdot \text{N}(\text{NO}_2) \cdot \text{CO}_2\text{CH}_3$
751	Nr. 916, Sp. 3	$\text{CH}_2 - \text{CH}_2$	$\text{CH}_2 - \text{CH}_2$
757	Nr. 1077, Sp. 2	$\text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH}$	$\begin{array}{c} \\ \text{CH}_2 \cdot \text{O} \cdot \text{CH} \cdot \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$
772	Nr. 1547, Sp. 3	1 — α -Menthol	1 — α -Menthol
772	Nr. 1557, Sp. 5	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{CH} : \text{CH} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$	$\text{CCl}_3 \cdot \text{CH}(\text{OH}) \cdot \text{C} : \text{C} \cdot [\text{CH}_2]_4 \cdot \text{CH}_3$
794	Nr. 2250, Sp. 2	1,002	1,022
805	2 III, Z. 17 v. o.	3-Oxy-phenyl-pentin-(1)	3-Oxy-1-phenylpentin-(1)
810	10 III, Z. 6 v. o.	$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2\text{C}_2$	$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2\text{Cl}_2$
810	11 III, Z. 11 v. u.	$\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{O}_2\text{N}_2$ 2291	$\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{O}_2\text{N}_2$ 2288
810		$\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{N}_2$ 2249, 2324	$\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{N}_2$ 2149, 2324, 2327, 2334 usw.

377 | nach Nr. 3151 einfügen: 3151 a | N,N-Dimethylformamid | $\text{HCO} \cdot \text{N}(\text{CH}_3)_2$
 Sp. 4: 73,097 Sp. 5: 0,9525¹⁵⁰ Sp. 6: — 55 Sp. 7: 153^{758 mm} Sp. 9: 4,58

Druckfehlerberichtigung

Selte	Spalte, Zeile usw.	falsch	richtig
123	Nr. 1809, Sp. 3	Ba [Pt(CN ₄)]	Ba [Pt(CN) ₄]
147	Nr. 2234, Sp. 3	Si(CH ₃)O ₄	Si(CH ₃ O) ₄
171	Z. 15 v. o.	rationallen	rationellen
191	Sp. 2, Z. 3 v. o.	–CO ¹ ·C ₆ H ₄ ·CO ²	–CO ¹ ·C ₆ H ₄ ·CO ² –
254	Nr. 958, Sp. 2	hydrochlorid	Hydrochlorid
290	Nr. 1621, Sp. 3	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{O} \\ \\ \text{Cyclohexyl-Cyclopentyl} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \\ \\ \text{Cyclohexyl-Cyclopentyl} \end{array}$
291	Nr. 1632, Sp. 3	$\begin{array}{c} \quad \dot{\text{C}}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{HO}_2\text{C} \quad \text{CO}_2\text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \quad \dot{\text{C}}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{HO}_2\text{C} \quad \text{CO}_2\text{H} \end{array}$
532	Nr. 5719, Sp. 3	C ₅ H ₅ ·O·C ₆ H ₄ ·NO ₂	C ₂ H ₅ ·O·C ₆ H ₄ ·NO ₂
608	Nr. 6872, Sp. 3	C ₆ H ₅ ·CH:CH·CH·C ₆ H ₅	C ₆ H ₅ ·CH:CH·C ₆ H ₅
687	Sp. 1, Z. 15 v. u.	63 4-45	6344-45
687	Sp. 1, Z. 10 v. u.	222-24	2222-24
687	Sp. 1, Z. 8 v. u.	623	1623
687	Sp. 2, Z. 8 v. u.	628	1628
732	Nr. 16, Sp. 5	1,708	0,708

Nachtrag zu Band II

Seite	Spalte, Zeile usw.	falsch	richtig
469	Nr. 4667, Sp. 3	>CH : NH	>C : NH
549	Nr. 5990, Sp. 3	$\text{C}_8\text{H}_{10}\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$	$\text{C}_8\text{H}_{10}\text{N} \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{CH}_2 \cdot \text{OH}$

Das Periodensystem der Elemente und deren Atomgewichte nach dem Stande von 1955 (vgl. hierzu Bd. I, S. 131)

Periode	Reihe	Die Gruppen der Elemente																							
		a	I	b	a	II	b	a	III	b	a	IV	b	a	V	b	a	VI	b	a	VII	b	VIII		
1	I	H ¹ 1,0080																		(H)					He ² 4,003
2	II	Li ³ 6,940		Be ⁴ 9,013		B ⁵ 10,82		C ⁶ 12,011		N ⁷ 14,008		O ⁸ 16		F ⁹ 19,00											Ne ¹⁰ 20,183
3	III	Na ¹¹ 22,991		Mg ¹² 24,32		Al ¹³ 26,98		Si ¹⁴ 28,09		P ¹⁵ 30,975		S ¹⁶ 32,066		Cl ¹⁷ 35,457											Ar ¹⁸ 39,944
4	IV	K ¹⁹ 39,100		Ca ²⁰ 40,08		Sc ²¹ 44,96		Ti ²² 47,90		V ²³ 50,95		Cr ²⁴ 52,01		Mn ²⁵ 54,94		Fe ²⁶ 55,85		Co ²⁷ 58,94		Ni ²⁸ 58,71					
	V	Cu ²⁹ 63,54		Zn ³⁰ 65,38		Ga ³¹ 69,72		Ge ³² 72,60		As ³³ 74,91		Se ³⁴ 78,96		Br ³⁵ 79,916											Kr ³⁶ 83,80
5	VI	Rb ³⁷ 85,48		Sr ³⁸ 87,63		Y ³⁹ 88,92		Zr ⁴⁰ 91,22		Nb ⁴¹ 92,91		Mo ⁴² 95,95		Tc ⁴³ 99		Ru ⁴⁴ 101,1		Rh ⁴⁵ 102,91		Pd ⁴⁶ 106,4					
	VII	Ag ⁴⁷ 107,880		Cd ⁴⁸ 112,41		In ⁴⁹ 114,82		Sn ⁵⁰ 118,70		Sb ⁵¹ 121,76		Te ⁵² 127,61		I ⁵³ 126,91											Xe ⁵⁴ 131,30
6	VIII	Cs ⁵⁵ 132,91		Ba ⁵⁶ 137,36		La ⁵⁷ ★ 138,92		Hf ⁷² 178,50		Ta ⁷³ 180,95		W ⁷⁴ 183,86		Re ⁷⁵ 186,22		Os ⁷⁶ 190,2		Ir ⁷⁷ 192,2		Pt ⁷⁸ 195,09					
	IX	Au ⁷⁹ 197,0		Hg ⁸⁰ 200,61		Tl ⁸¹ 204,39		Pb ⁸² 207,21		Bi ⁸³ 209,00		Po ⁸⁴ 210		At ⁸⁵ 210		Ordnungszahl ↓ 16 ← Symbol ← Atomgewicht								Rn ⁸⁶ 222	
7	X	Fr ⁸⁷ 223		Ra ⁸⁸ 226		Ac ⁸⁹ ★★ 227		(Th)		(Pa)		(U)				Elektronen- schalen { 6 8 2									

★ Lanthaniden

⁵⁸ Ce 140,13	⁵⁹ Pr 140,92	⁶⁰ Nd 144,27	⁶¹ Pm 145	⁶² Sm 150,35	⁶³ Eu 152,0	⁶⁴ Gd 157,26	⁶⁵ Tb 158,9	⁶⁶ Dy 162,51	⁶⁷ Ho 164,94	⁶⁸ Er 167,27	⁶⁹ Tm 168,94	⁷⁰ Yb 173,04	⁷¹ Lu 174,99

★★ Aktiniden

⁹⁰ Th 232,05	⁹¹ Pa 231	⁹² U 238,07	⁹³ Np 237	⁹⁴ Pu 242	⁹⁵ Am 243	⁹⁶ Cm 243	⁹⁷ Bk 245	⁹⁸ Cf 251	⁹⁹ E 254	¹⁰⁰ Fm 255	¹⁰¹ Mv 256			

Bei künstlich hergestellten Elementen sind die Massenzahlen der langlebigsten Isotope angegeben