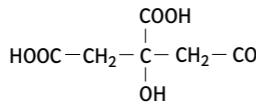
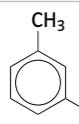


## Organische Verbindungen

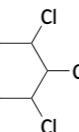
Name	Formel	Molare Masse in g · mol <sup>-1</sup> (gerundet)	Dichte <sup>1)</sup> in g · cm <sup>-3</sup> Gase in g · l <sup>-1</sup>	Schmelz- temperatur in °C <sup>2)</sup>	Siede- temperatur in °C <sup>2)</sup>
Chlorethen (Vinylchlorid)	CH <sub>2</sub> =CHCl	62,5	0,91	-159	-14
Chlormethan	CH <sub>3</sub> Cl	50,5	2,31	-98	-24
Chlorethansäure- (Chloressigsäure)	CICH <sub>2</sub> COOH	94,5	1,40	62	189
Cyclohexan		84,2	0,77	6	80
Cyclohexen		82,2	0,81	-104	83
2-Chlor-2-methylpropan (t-Butylchlorid)	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> CCl	92,6	0,84	-26	51
Citronensäure		192,1	1,67	153	Z
Decan	C <sub>10</sub> H <sub>22</sub>	142,3	0,73	-30	174
Dichlordifluormethan (R 12)	CCl <sub>2</sub> F <sub>2</sub>	120,9	1,31	-158	-30
Dichlormethan	CH <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	84,9	1,32	-95	40
Diethylether	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	74,1	0,71	-116	34
1,3-Dihydroxybenzol (Resorcin)		110,1	1,27	110	≈ 280
1,2-Dimethylbenzol (o-Xylo)		106,2	0,88	-25	144
1,3-Dimethylbenzol (m-Xylo)		106,2	0,86	-48	139
1,4-Dimethylbenzol (p-Xylo)		106,2	0,86	13	138
Dimethylether	CH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub>	46,1	2,11	-141	-25
2,2-Dimethylpropan	CH <sub>3</sub> C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	72,2	0,59	-17	10
Eicosan (Icosan)	C <sub>20</sub> H <sub>42</sub>	282,6	0,78	36	205
Ethan	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	30,1	1,36	-183	-88
Ethanal (Acetaldehyd)	CH <sub>3</sub> CHO	44,1	0,78	-123	20,1
1,2-Ethandiol (Ethylenglykol)	HOCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH	62,1	1,11	-12	198
Ethandisäure (Oxalsäure)	HOOC-COOH	90,0	1,9	190	5
Ethanol	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	46,1	0,79	-117	78
Ethansäure (Essigsäure)	CH <sub>3</sub> COOH	60,1	1,04	16,5	118
Ethansäureanhydrid	(CH <sub>3</sub> CO) <sub>2</sub> O	102,1	1,08	-73	140
Ethansäureethylester	CH <sub>3</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	88,1	0,90	-83	77

S: Sublimation; Z: Zersetzung

1) Dichteangabe für Feststoffe 20–25°C für Gase bei 0°C und 101,3 kPa

2) bei 101,3 kPa

## Organische Verbindungen

Name	Formel	Molare Masse in g · mol <sup>-1</sup> (gerundet)	Dichte <sup>1)</sup> in g · cm <sup>-3</sup> Gase in g · l <sup>-1</sup>	Schmelz- temperatur in °C <sup>2)</sup>	Siede- temperatur in °C <sup>2)</sup>
Ethansäuremethylester	CH <sub>3</sub> COOCH <sub>3</sub>	74,1	0,93	-98	56
Ethen (Ethylen)	CH <sub>2</sub> =CH <sub>2</sub>	28,1	1,26	-169	-104
Ethin (Acetylen)	CH=CH	26,0	1,17	-81	-84
Ethylbenzol		106,2	0,87	95	136
Ethyldiamin	H <sub>2</sub> NCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	60,1	0,90	8,5	117
Furan		68,1	0,94	-86	32
α-D-Glucose	C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>	180,2	1,54	146	Z
Harnstoff	CO(NH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	60,1	1,34	Z ≈ 133	
Heptan	C <sub>7</sub> H <sub>16</sub>	100,2	0,68	-90	98
Hexachlorcyclohexan (Lindan)		290,9	1,85	113	323
Hexadecansäure (Palmitinsäure)	C <sub>15</sub> H <sub>31</sub> COOH	256,4	≈ 0,9	63	352
Hexan	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>	86,2	0,66	-94	68
Hexansäure (Capronsäure)	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> COOH	116,2	0,93	-3	206
2-Hydroxybenzoësäure (Salicylsäure)		138,1	1,44	159	Z 200
Hydroxybenzol (Phenol)		94,1	1,06	40	180
2-Hydroxypropansäure Milchsäure (DL)	CH <sub>3</sub> CHOHCOOH	90,1	1,21	18	122
Isopropylbenzol (Cumol)		120,2	0,86	-97	153
Methan	CH <sub>4</sub>	16,0	0,72	-182	-161
Methanal (Formaldehyd)	HCHO	30,0	≈ 1,3	-92	-21
Methanol	CH <sub>3</sub> OH	32,0	0,79	-98	65
Methansäure (Ameisensäure)	HCOOH	46,0	1,22	8	100
Methansäuremethylester	HCOOCH <sub>3</sub>	60,1	0,97	-99	32
Methylamin	CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub>	31,1	1,3	-93	-6
Methylbenzol (Toluol)		92,1	0,87	-95	111
2-Methyl-1,3-butadien	CH <sub>2</sub> =C(CH <sub>3</sub> )CH=CH <sub>2</sub>	68,1	0,68	-146	34
2-Methylpropan (Isobutan)	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CHCH <sub>3</sub>	58,1	2,65	-160	-12
2-Methyl-2-propanol (tert-Butanol)	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> COH	74,1	0,78	24	82

S: Sublimation; Z: Zersetzung

1) Dichteangabe für Feststoffe 20–25°C für Gase bei 0°C und 101,3 kPa

2) bei 101,3 kPa