

Nr.	Name	Mol.- Gew.	Dichte bez. auf Luft	Koch- punkt = °C	Flamm- punkt - °C	in Ve untere
1	2	3	4	5	6	7
44	J Dekalin (Dekahydro- naphthalin) Formel: $C_{10}H_{18}$	138	4,8	+ 180/ 190	+ 57	
45	n -Dekan..... Formel: $C_{10}H_{22}$	142	4,9	+ 173	+ 34	0,67
46	Dichloräthylen, sym. .. Formel: $CHCl:CHCl$	97	3,4	trans + 48 cis + 60	+ 6	9,7
47	Diciloräthylen, asym. . Formel: $CH_2:CCl_2$	97	3,4	+ 37	+ 14	5,6
48	o -Dichlorbenzol Formel: $C_6H_4Cl_2$	147	5,1	+ 179	+ 49	
49	Dioxan (Diäthylen- dioxyd) Formel: CH_2-CH_2 $\begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ O \quad O \end{array}$ $\begin{array}{c} \diagdown \quad \diagup \\ CH_2-CH_2 \end{array}$	88	3	+ 101	+ 5 (11)	1,97
50	Diphenyloxyd (Diphenyläther) Formel: $(C_6H_5)_2O$	170	5,9	+252	+ 115	0,78
51	Divinyläther..... Formel: $(CH_2:CH)_2O$	* 70	2,4	+ 27,5	unter — 30	1,7
52	Dodekan Formel: $C_{12}H_{26}$	170	5,9	+214	+ 74	0,6
53	Lösungsmittel E 13 ... Formel: Lösemittel- gemisch		1,97	+ 55/ 65	— 10	5,5
54	Lösungsmittel E 14 ... Formel: Lösemittel- gemisch		1,9	+ 52/ 62	— 10	4,7
55	Lösungsmittel E 33 ... Formel: Lösemittel- gemisch		1,9	+ 52/ 60	— 10	4,7
56	Essigsäure (Eisessig) .. Formel: $CH_3 \cdot COOH$	60	2,1	+ 118	+ 40	4
57	Essigsäureanhydrid ... Formel: $(CH_3 \cdot CO)_2O$	102	3,5	+ 136	+ 49	
58	Furfurol (Furan- aldehyd)..... Formel: $C_4H_3O \cdot ClIO$	96	8,3	+ 162	+ 56	2,1
59	Gasöl Formel: Gemisch			+ 190/ 370	+ 70/ 100	
60	Generatorgas (Schwach- gas) Formel: Gasmisch				—	20,7

Zündgrenzen			Zünd- punkt = °C	Verdunstungszahl		Bemerkungen
Y ₁ /O ₂ obere	in g/cbm bei 20°			Äthej — 1	Azeton * ■ = 1	
8	untere 9	obere 10	11	12	13	14
			262	94		
4,3	40	254	über 260			
12,8	392	518				
13	226	525	458			t
				57		
25	72	916	266 (450)	7,3		
15	55	1060				
28	50	817	361			
	42					
16,1	130	385		2,5		
14,6	105	327		2,4		
14,2	108	328		2,3		
	100		561			
			400			
	84		i 393			
			350			
75						