

# Noch Anlage:

Nr.	Name	Mol.- Gew.	Dichte bez. auf Luft	Koch- punkt - °C	Flamm- punkt = °C	in Vo untere
1	2	3	4	5	6	7
61	Glykol (Äthylenglykol). Formel: $(CH_2OH)_2$	62	2,1	+ 198	+ 117	-
62	Glykolmonoazetat . . . . Formel: $CH_3 \cdot COO \cdot$ $CH_2CH_2OH$	104	3,6	+ 182	+ 102	
63	Glyzerin..... Formel: $CH_2OH \cdot$ $CHOH \cdot CH_2OH$	92	3,2	+ 290	+ 160	
64	Heizöl..... Formel: Gemisch			+ 150/ 350	<b>über</b> + 65	
65	n-Heptan..... Formel: $C_7H_{16}$	100	3,5	98	— 22	0,95
66	n-Hexan..... Formel: $C_6H_{14}$	86	3	69	— 40	i,i
67	Holzteer $d_{25}^{1,05/1,20}$ . Formel: Gemisch				+ 10/ 32	
68	Kampfer ..... Formel: $C_{10}H_{16}O$	152	5,2	+ 179	+ 66	
69	Kohlenoxyd ..... Formel: CO	28	0,97	— 190	—	12,5
70	Kohlenoxysulfid..... Formel: COS	60	2,1	— 50	—	11,5
71	Kreosotöl (aus Holz- und Braunkohlen teer).. Formel: Gemisch			+ 194/ 400	+ 74	
72	o-Kresol..... Formel: $C_6H_4 \cdot CHa \cdot$ OH	108	3,7	+ 191	+ 81	
73	p-Kresol..... i Formel: $C_6H_4 \cdot CH_3 \cdot$ OH	108	3,7	+ 202	+ 86	
74	Leinöl..... Formel: Gemisch			+ 316	+224 (205)	
75	Leuchtgas ..... Formel: Gasmisch					5
76	Leuchtpetroleum ..... Formel: Gemisch			+ 150/ 300	<b>über</b> + 21	
77	Lösungsmittel EMA (Wacker) ..... Formel: Gemisch			+ 60/ 75	— 12	
78	Methallylchlorid..... Formel: $CH_3 \cdot CH:$ $CH. CH.Cl$	90,5	3,1	+ 72		

Zündgrenzen			Zündpunkt = °C	Verdunstungszahl		Bemerkungen
l. % obere	in g/cbm bei 20° untere obere			Äther = 1	Azeton = 1	
8	9	10	11	12	13	14
				2625	—	
				601	—	
			393			
6	40	250	233			
8	39	236	247			
			356			
			466			
75	146	875	650 (460)	—	—	
28,5	288	713		—	—	
			337			
			438			neigt zu Selbsterhitzung
36			590	—	—	
				2,3		
	87					