

Nr.	Name	MOL- Gew.	Dichte bez. auf Luft	Koch- punkt - °C	Flamm- punkt « °C	in Vo untere
1	2,	3	4	5	6	7
79	Methan (Sumpfgas) ... Formel: CH ₄	16	0,55	-162		5
80	Methanol (Methyl- alkohol) Formel: CH ₃ OH	32	i,i	+ 65	+ B (12)	5,5
81	Methyläther (Dimethyl- äther) Formel: (CH ₃) ₂ O	46	1,6	- 24	- 41	
82	Methyläthyläther..... Formel: CH ₃ • O • CA	60	2,1	+ ii	- 37	2
S3	Methyläthylketon..... Formel: CH ₃ • CO • C ₂ H ₅	72	2,5	+ 80	- 14	1,8
84	Methylazetat (Essig- säuremethylester) Formel: CH ₃ • COO • CH ₃	74	2,6	+ 58	- 12	3,15
85	Methylbromid (Brom- methyl) • Formel: CH ₃ Br	95	3,3	+ 4	unter - 30	13,5
86	Methylbutylketon (Hexanon 2) Formel: CH ₃ • CO • C ₄ H ₉	100	3,5	+ 127	+ 23	1,22
87	Methylelilorid..... Formel: CH ₃ Cl	50,5	1,7	- 24		8
88	Methylcyklohexan Formel: CH ₃ - C ₆ H _n	98	3,4	+ 101	- 11	1,15
89	Methylcyklohexanol (Methylhexalin, Sextol) Formel: CH ₃ •C ₆ H ₁₀ • OH	114	3,9	+ 170/ 180	+ 68	
90	Methylcyklohexanon (Methylanon, Methyl- hexanon, Sextone B) .. Formel: CH ₃ • C ₆ H ₉ O	112	3,9	+ 165/ 171	+ 48	
91	Methylenchlorid (Dichlormethan)..... Formel: CH ₂ Cl ₂	85	2,9	+ 41,5	(+ 5)	
92	Methylformiat (Ameisensäuremethy- l-ester) Formel: HCOO • CH ₃ *	60	2,1	+ 31,5	unter - 30	5

Zündgrenzen			Zünd- punkt = °C	Verdunstungszahl		Bemerkungen
l. % obere	in g/cbm bei 20*			Äther =■= 1	Azeton => 1	
8	9 untere	10 obere	11	12	13	14
15	33	100	537	—	—	
3G,5	73	486	470 (400)	6,3	1,5	
				—	—	
10,1	50	252	190			
12	54	360		6,3	3	
15,6	97	480	502	2,2	0,6	
14,5	535	574		—	—	praktisch nicht brennbar
8	50	334				
19,7	168	415		—	—	
	47					
				S07		
				47		
			662	1,8		praktisch nicht brennbar
22,7	125	568	449			