

**Anlage**

zu vorstehender Arbeitsschutzbestimmung 31

**Wichtige Eigenschaften brennbarer Gase und Dämpfe**

(Die Werte wurden der Fachliteratur entnommen)

Nr.	Name	Mol.- Gew.	Dichte bez. auf Luft	Koch- punkt = °C	Flamm- punkt - °C	Zündgrenzen				Zünd- punkt = °C	Verdunstungszahl		Bemerkungen
						in Vol. %		in g/cbm bei 20°			Äther «= 1	Azeton = 1	
1	2	3	4	5	6	7 untere	8 obere	9 untere	10 obere	11	12	13	14
1	Äthan ..... Formel: C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	30	1,04	— 84	—	3,1	15,0	39	188	510	—	—	
2	Äthyläther (Diäthyl- äther, Schwefeläther, Äther) ..... Formel: (C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub> O	74	2,6	+34,5	— 40	1,2	51	37	1570	178	1	0,4	
3	Äthylalkohol (Äthanol, Alkohol)..... Formel: C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	46	1,6	+ 78	+ 11	2,6	18,9	50	362	427	8,3	6,7	
4	Äthylazetat (Essig- ester, Essigäther)..... Formel: CH <sub>3</sub> COO • C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	88	3	+ 77	— 4	2,2	11,4	81	418	486	2,9	2,34	
5	Äthylbromid (Mono- bromäthan, Bromäthyl) Formel: C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Br	109	3,8	+ 39		6,75	11,25	306	512	511			
6	Äthylchlorid (Mono- chloräthan, Chloräthyl) Formel: C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Cl	64, C	2,2	+ 12	— 50	3,6	14,8	97	398	400	—	—	
7	Äthylen ..... Formel: C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	28	0,97	— 103	—	2,75	34	32	397	543	—	—	
8	Äthylenchlorhydrin (Glykolchlorhydrin) ... Formel: CH <sub>2</sub> Cl • CH <sub>2</sub> OH	80,ö	2,78	+ 129	+ 55								
9	Äthylenchlorid, sym. (1,2 Di-Cl-Äthan)..... Formel: CH <sub>2</sub> Cl • CH <sub>2</sub> Cl	99	3,4	+ 84	+ 14,5	6,2	15,9	256	656	413	4,1		schwerbrennbar
10	Äthylenoxyd (T-Gas) .. Formel: C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O	44	1,5	+ 12,5	unter — 30	3	80	55	1470	429	—	—	
11	Äthylformiat (Ameisen- säure-Äthylester) ..... Formel: H • COO • C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	74	2,6	+ 55	— 20	2,75	16,5	85	508				
12	Äthylglykol (Glykol- mono-Äthyläther)..... Formel: C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> • OCH <sub>2</sub> • CH <sub>2</sub> OH	90	3,1	+ 126 techn. 130/138	+ 40	2,5	15,7	94	588	238	43		