

Tab. 35.1 Van-der-Waals-Konstanten a und b sowie Drücke $P_0 = ab^{-2}$ und Temperaturen $T_0 = a(bR)^{-1}$ einiger realer Gase

Gas	$a \left[\left(\frac{\text{kbar cm}^6}{\text{mol}^2} \right) \right]$	$b \left[\left(\frac{\text{cm}^3}{\text{mol}} \right) \right]$	P_0 [kbar]	T_0 [K]
Helium	34,5	23,70	0,06	17,51
Neon	213,0	17,10	0,73	149,81
Argon	1363,0	32,20	1,31	509,10
Wasserstoff	247,0	15,50	1,03	191,66
Stickstoff	1408,0	39,10	0,92	433,10
Sauerstoff	1378,0	31,80	1,36	521,18
Luft	1358,0	36,40	1,02	448,71
Kohlendioxid	3637,0	42,70	1,99	1024,43
Wasserdampf	5573,0	31,00	5,80	2162,19
Chlorgas	6574,0	56,20	2,08	1406,89
Ammoniak	4224,0	37,10	3,07	1369,35
Methan	2250,0	42,80	1,23	632,27