

TABLA 2: Constantes de van der Waals para algunos gases.

Sustancia	a (Pa m ³ mol ⁻²)	b (m ³ mol ⁻¹ x 10 ⁻³)
H ₂	0.0248	0.0266
He	0.0034	0.0237
N ₂	0.1408	0.0391
O ₂	0.1378	0.0318
Cl ₂	0.6579	0.0562
Ar	0.1355	0.0322
Kr	0.2349	0.0398
CO	0.1505	0.0399
NO	0.1358	0.0279
CO ₂	0.3640	0.0427
HCl	0.3716	0.0408
SO ₂	0.6803	0.0564
H ₂ O	0.5536	0.0305
NH ₃	0.4225	0.0371
CH ₄	0.2283	0.0428
CCl ₂ F ₂	0.1066	0.0973

Laidler K.J. Fisicoquímica, CECSA, 1a Edición, México, 1997.

TABLA 3: Constantes críticas para algunos gases.

Sustancia	Tc (K)	Pc (bar)	Vc (dm ³ mol ⁻¹)
H ₂	33.2	12.97	0.0650
He	5.3	2.29	0.0577
N ₂	126.0	33.90	0.0900
O ₂	154.3	50.40	0.0744
Cl ₂	417.0	77.10	0.1230
Ar	151.0	48.60	0.0752
Kr	210.6	54.90	0.0920
CO	134.0	35.50	0.0400
NO	183.0	65.90	0.0580
CO ₂	304.2	73.90	0.0956
HCl	325.0	82.70	0.0862
SO ₂	430.0	78.70	0.1230
H ₂ O	647.1	220.60	0.0450
NH ₃	405.5	113.00	0.0723
CH ₄	190.6	46.40	0.0988
CCl ₂ F ₂	385.1	41.10	0.2170
C ₃ H ₁₂	469.8	33.70	-
C ₆ H ₁₄	507.4	30.30	-

Laidler K.J. Fisicoquímica, CECSA, 1a Edición, México, 1997.