

Sustancia	Fórmula	Temperatura (K)	Presión (kPa)
Acetileno	C <sub>2</sub> H <sub>2</sub>	192,4	120
Ácido fórmico	HCOOH	281,40	2,2
Agua	H <sub>2</sub> O	273,16	0,61173
Amoníaco	NH <sub>3</sub>	195,40	6,076
Argón	Ar	83,8058	68,9
Butano	C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>	134,6	7×10 <sup>-4</sup>
Cinc	Zn	692,65	0,065
Cloroformo	CHCl <sub>3</sub>	175,43	0,870
Cloruro de hidrógeno	HCl	158,96	13,9
Deuterio	D <sub>2</sub>	18,63	17,1
Dióxido de azufre	SO <sub>2</sub>	197,64	1,67
Dióxido de carbono	CO <sub>2</sub>	216,55	517
Etano	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	89,89	8×10 <sup>-4</sup>
Etanol	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	150	4,3×10 <sup>-7</sup>
Etileno	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	104,0	0,12
Grafito	C	4765	10132
Helio-4 (punto lambda)	He	2,19	5,07
Hexafluoruro de uranio	UF <sub>6</sub>	337,17	151,7
Hexafluoruroetano	C <sub>2</sub> F <sub>6</sub>	173,08	26,60
Hidrógeno	H <sub>2</sub>	13,8033	7,04
Isobutano	C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>	113,55	1,948×10 <sup>-5</sup>
Kriptón	Kr	115,775	73,2
Mercurio	Hg	234,3156	1,65×10 <sup>-7</sup>
Metano	CH <sub>4</sub>	90,68	11,7
Monóxido de carbono	CO	68,10	15,37
Neón	Ne	24,5561	43,2
Nitrógeno	N <sub>2</sub>	63,18	12,6
Óxido nítrico / óxido de nitrógeno (II)	NO	109,50	21,92
Óxido nitroso / óxido de nitrógeno (I)	N <sub>2</sub> O	182,34	87,85
Oxígeno	O <sub>2</sub>	54,3584	0,152
Paladio	Pd	1825	3,5×10 <sup>-3</sup>
Platino	Pt	2045	2,0×10 <sup>-4</sup>
Titanio	Ti	1941	5,3×10 <sup>-3</sup>
Xenón	Xe	161,3	81,5
Yodo	I <sub>2</sub>	386,65	12,07