

GAS

FASE SOLIDA

FASE LIQUIDA

PUNTO TRIPLO

Nome	Formula chimica	Peso molecolare	Temperatura	Pressione	Calore latente di fusione	Densità a 98kPa	Volume di gas ottenuto da 1 dm ³ di liquido	Temperatura di ebollizione a 101.3 kPa	Calore latente di ebollizione a 101.3 kPa
			K	kPa	kJ kg ⁻¹	kg m ⁻³	m ³	K	kJ kg ⁻¹
Acetilene	C ₂ H ₂	26.038	192.600	128.200	96.46	420.0	0.567	189.350	817.97
Ammoniaca	NH ₃	17.310	195.410	6.077	331.59	682.0	0.966	239.740	1371.17
Anidride Carbonica	CO ₂	44.011	216.580	518.500	195.65	1180.0	0.650	194.250	348.30
Aria	-	28.960	-	1.400	-	870.0	0.740	78.800	204.15
Argon	Ar	39.944	83.780	68.700	29.43	1396.0	0.853	87.290	160.80
Azoto	N ₂	28.013	63.148	12.530	25.75	809.0	0.705	77.347	198.70
Elio	He	4.003	-	5.100	3.52	125.0	0.759	4.220	20.42
Idrogeno	H₂	2.016	13.947	7.200	58.23	71.0	0.859	20.384	454.26
Ossigeno	O ₂	31.998	54.351	0.152	13.90	1142.0	0.872	90.180	212.97

FASE GASSOSA

PUNTO CRITICO

Nome	Temperatura	Pressione	Densità a 288 K e 98 kPa	Calore specifico a 288 K e 101.3 kPa	c _p /c _v	Conducibilità termica (condizioni standard)	Viscosità (condizioni standard)	Solubilità in H ₂ O (coefficiente di Bunsen a 293 K e p=101.3 kPa)
	K	MPa	kg m ⁻³	kJ kg ⁻¹ K ⁻¹		W m ⁻¹ K ⁻¹	10 ⁻⁷ P	
Acetilene	308.33	6.1910	1.078	1.688	-	0.0180	948	1.0470
Ammoniaca	405.55	11.4800	0.707	2.090	1.318	0.0220	923	0.7340
Anidride Carbonica	304.21	7.3825	1.814	0.820	1.303	0.0150	1380	0.8704
Aria	132.50	3.7700	1.186	1.005	1.402	0.0240	1719	0.0183
Argon	150.86	4.8980	1.636	0.520	1.669	0.0160	2117	0.0340
Azoto	126.20	3.3990	1.147	1.038	1.403	0.0240	1656	0.01557
Elio	5.20	0.2275	0.163	5.196	1.668	0.1430	1865	0.0086
Idrogeno	33.24	1.2980	0.082	14.320	1.408	0.1710	845	0.0178
Ossigeno	154.57	5.0430	1.311	0.913	1.398	0.0240	1919	0.0310