

PROPRIEDADES DE VÁRIOS LÍQUIDOS COMUNS

Líquido	Fórmula química ou símbolos	Peso molecular (M)	Densidade(*) (P) (lb/pé ³)	Peso específico relativo (G)	Constantes Críticas				Temperatura de ebulição (à pressão atmosférica)	
					Temperatura crítica, Tc		Pressão crítica, Pc		Temperatura de ebulição	
					°F	°C	psi	bar	°F	°C
Acetaldeído	<chem>C2H4O</chem>	54	48,774	0,782	370	188	-	-	69	17
Acetona	<chem>C2H6O</chem>	58	49,773	0,79	455	236	691	48	133	56
Ácido Acético	<chem>C2H4O2</chem>	60	65,489	1,05	612	322	841	58	245	118
Ácido Clorídrico, 30%	<chem>HCL</chem>	36	76,090	1,22	124	51	1198	82	-121	-85
Ácido Nítrico, 60%	<chem>HNO3</chem>	63	85,448	1,37	-	-	-	-	187	86
Ácido Sulfúrico, 100%	<chem>H2SO4</chem>	98	114,138	1,83	-	-	-	-	640	338
Água	<chem>H2O</chem>	18	62,371	1,00	705	374	3206	221	212	100
Álcool Etilíco	<chem>C2H6O</chem>	46	49,210	0,789	469	243	927	64	172	78
Álcool Metílico	<chem>CH3O</chem>	32	49,460	0,793	464	240	1156	80	149	65
Aminobenzol	<chem>C6H7N</chem>	93	63,743	1,022	799	426	769	53	363	184
Amônia Saturada	<chem>NH3</chem>	17	38,670	0,62	270	168	1636	113	-29	-34
Benzeno (Benzol)	<chem>C6H6</chem>	78	54,824	0,879	552	289	701	48	176	80
Cloro	<chem>CL2</chem>	71	88,566	1,42	291	144	1118	77	-30	-34
Cloreto de Cálcio, 25%	<chem>CaCl</chem>	-	76,716	1,23	-	-	-	-	-	-
Cloreto de Sódio, 25%	<chem>NaCl</chem>	-	74,221	1,19	-	-	-	-	-	-
Éter Etilíco	<chem>C4H10O</chem>	74	44,470	0,713	381	194	522	36	93	34
Furfural	<chem>C6H4O2</chem>	96	72,350	1,16	-	-	-	-	324	162
Gasolina	-	-	46,778	0,75	-	-	-	-	-	-
Glicerina, 100%	<chem>C2H6O3</chem>	92	78,587	1,26	-	-	-	-	554	290
Glicol	<chem>C2H6O2</chem>	62	70,167	1,125	-	-	-	-	387	197
Mercurio	<chem>Hg</chem>	200	844,877	13,546	2660	1460	15300	1055	674	357
Nitrobenzenol	<chem>C6H5O2N</chem>	123	76,092	1,22	-	-	-	-	412	211
n-Octano	<chem>C8H18</chem>	114	43,659	0,700	565	296	362	25	259	126
Óleo Lubrificante	-	-	57,069	0,915	-	-	-	-	-	-
Petróleo	-	-	49,896	0,80	-	-	-	-	-	-
Querosene	-	-	48,649-51,144	0,78-0,82	-	-	-	-	-	-
Sulfeto de Carbono	<chem>CS2</chem>	76	78,774	1,263	530	277	1102	76	115	46
Terpentina	<chem>C10H10</chem>	130	53,327	0,855	709	376	-	-	320	160
Tolul	<chem>C7H8</chem>	92	54,387	0,872	610	321	611	42	232	111
Tricloroetileno	<chem>C2HCl2</chem>	96	91,560	1,468	-	-	-	-	189	87
m-Xileno	<chem>C8H10</chem>	106	53,888	0,864	655	346	509	35	282	139

PROPRIEDADE DE VÁRIOS GASES COMUNS

Gás	Fórmula química ou símbolos	Peso molecular (M)	Densidade(*) (P) (lb/pé ³)	Peso específico relativo (G)	Constantes Críticas				Calor específico à temperatura ambiente		Razão dos calores específicos (C _p /C _v) (K)
					Temperatura crítica, Tc		Pressão crítica, Pc		C _p	C _v	
					°F	°C	psi	bar			
Acetileno	C ₂ H ₂	26	0,06754	0,8971	97	36	911	63	0,3500	0,2734	1,28
Amônia	NH ₃	17	0,04420	0,5871	270	168	1636	113	0,5230	0,4064	1,29
Ar	-	29	0,07528	1,0000	-222	-141	547	38	0,2410	0,1725	1,40
n-Butano	C ₄ H ₁₀	58	0,15725	2,0888	305	152	551	38	0,3908	0,3565	1,096
Cloreto de Metila	CH ₂ Cl	50	0,1309	1,7388	289	143	1000	69	0,240	0,2006	1,20
Cloro	Cl ₂	71	0,1857	2,4667	291	144	1145	79	-	-	-
Dióxido de Carbono	CO ₂	44	0,1142	1,5170	87	31	1071	74	0,205	0,1599	1,28
Dióxido de Enxofre	SO ₂	64	0,1663	2,2090	315	157	1143	79	0,154	0,1230	1,25
Etano	C ₂ H ₄	30	0,07868	1,045	90	32	710	49	0,4097	0,3437	1,192
Etileno	C ₂ H ₄	28	0,0728	0,9670	50	10	742	51	0,40	0,3292	1,215
Hélio	He	4	0,01039	0,13801	-450	-268	33	2	1,25	0,754	1,66
Hidrogênio	H ₂	2	0,005224	0,06952	-400	-240	188	13	3,42	2,435	1,40
Metano	CH ₄	16	0,04163	0,5530	-116	-82	673	46	0,5271	0,403	1,307
Monóxido de Carbono	CO	28	0,07269	0,9655	-220	-140	507	35	0,243	0,1721	1,41
Neônio	Ne	20	0,05621	0,7466	-380	-229	395	27	-	-	-
Nitrogênio	N ₂	28	0,07274	0,96625	-233	-147	492	34	0,247	0,1761	1,40
Óxido Nítrico	NO	30	0,07788	1,0345	-137	-94	957	66	0,231	0,1648	1,40
Óxido Nitroso	N ₂ O	44	0,1143	1,5183	97	36	1054	72	0,221	0,1759	1,26
Oxigênio	O ₂	32	0,08305	1,1032	-181	-119	736	51	0,217	0,1549	1,40
Propano	C ₃ H ₈	44	0,1164	1,5462	206	97	617	42	0,3885	0,3435	1,131

(*) Densidade à 20°C (68°F) e pressão atmosférica