

Pontos de fusão e de ebulição

Substância	p.f. (°C)	p.e. (°C)	
Acetato de sódio	58 ^[2]		
Acetona	-94,6 ^[4]	56 ^[3,6]	
	-94 ^[6]	56,5 ^[4]	
		58,1 ^[8]	
Ácido acético	16,6 ^[4]	117,9 ^[4]	
Ácido acetilsalicílico	135,6 ^[4]		
Ácido salicílico	159 ^[8]		
Água	0	100	
Alumínio	660 ^[3,6,8]	2519 ^[9]	
		2520 ^[6]	
Árgon		-185,7 ^[2]	
Azoto (N ₂)	-210 ^[6,10]	-196 ^[6,10]	
Benzeno	5,5 ^[4]	80,1 ^[4]	
Brometo de hidrogénio		-67 ^[2]	
Bromo (Br ₂)		58,8 ^[2]	
Butano		-0,6 ^[2]	
		-0,5 ^[1]	
Cálcio	850 ^[4]	1240 ^[4]	
Carbonato de sódio	34 ^[2]		
	106 ^[8]		
Cloreto de hidrogénio		-85 ^[2]	
Cloreto de sódio	801 ^[3,5,7,8]	1413 ^[7]	
		1470 ^[5]	
Cloro (Cl ₂)		-34,6 ^[2]	
Clorofórmio	-63,6 ^[4]	61,3 ^[4]	
Chumbo	327 ^[3,4,6,8]	880 ^[4]	
		1744 ^[10]	
		1749 ^[6]	
Cobalto	44,1 ^[4]	280 ^[4]	
Cobre	1083 ^[3,4,6,10]	2336 ^[4]	
		2595 ^[6,10]	
		2927 ^[9]	
1085 ^[8,9]			
Criptón		-152,9 ^[2]	
Dióxido de carbono	-79 ^[7]	-78,3 ^[2]	
		-57 ^[7]	
Dissulfureto de carbono		46,3 ^[2]	
Enxofre	112,8 ^[4]		
	115 ^[9]	444,6 ^[4]	
	115,82 ^[8]	445 ^[9]	
	119 ^[3]		
Estanho	232 ^[3] 231,8 ^[4]	2270 ^[4]	
Étano		-89 ^[1]	
Etanol	-117 ^[5,6,7]	78 ^[2,3,5,7,10]	
		-115 ^[10]	78,3 ^[4,8]
		-112 ^[4]	78,5 ^[6]
Éter dietílico	-116 ^[6]	35 ^[6]	
Éter etílico		34,6 ^[8]	
Ferro	1535 ^[4,5,7]	2750 ^[7]	
	1536 ^[6]	2861 ^[9]	
	1538 ^[9]	3000 ^[5,6]	
	1540 ^[3]		
Flúor (F ₂)		-188 ^[2]	

Substância	p.f. (°C)	p.e. (°C)
Fósforo (branco)	327 ^[4]	1620 ^[4]
Grafite (carbono)	3652 ^[4]	
Hidrogénio (H₂)	-259 ^[6,10]	-253 ^[6] -252 ^[10]
Hidróxido de sódio	64 ^[2]	
Hélio	-272 ^[9]	-269 ^[9] -268,9 ^[2]
Iodeto de hidrogénio		-36 ^[2]
Iodo (I₂)	114 ^[6,9]	184 ^[6,9] 184,4 ^[2]
Magnésio	650 ^[9] 657 ^[4]	1090 ^[9] 1107 ^[4]
Mercúrio	-39 ^[6,10]	357 ^[2,6,10]
Metano		-184 ^[2] -162 ^[1]
Metanol		65 ^[2]
Naftaleno	80,2 ^[4,8]	128 ^[8] 217,9 ^[4]
Néon		-245,9 ^[2]
Oxigénio (O₂)	-219 ^[6] -214 ^[10]	-183 ^[6,10]
Pentano		36 ^[1]
Platina	1773 ^[4]	4300 ^[4]
Potássio	63 ^[7] 220 ^[4]	759 ^[7] 760 ^[4]
Prata	960 ^[4] 962 ^[10]	1950 ^[4] 2050 ^[10]
Propano		-42 ^[1]
Sódio	97,7 ^[4] 98 ^[7]	880 ^[4] 883 ^[7]
Sulfato de sódio	32 ^[2]	
Sulfureto de carbono		76,1 ^[8]
Tetracloreto de carbono	-22,6 ^[4]	76,7 ^[4] 76,8 ^[8]
Tiosulfato de sódio	48 ^[2]	
Tungsténio	3410 ^[3]	
Xénon		-107,1 ^[2]
Zinco	419 ^[6] 419,4 ^[4]	906 ^[6] 907 ^[4]

Valores a 1 atm.

Bibliografia:

- [1] V. M. S. Gil, *Química 12º ano*, Plátano Editora, Lisboa, 1997.
- [2] D. Reger, S. Goode, E. Mercer, *Química: Princípios e Aplicações*, Fundação Calouste Gulbenkian, Lisboa, 2010.
- [3] C. Fiolhais, M. Fiolhais, V. Gil, J. Paiva, C. Morais, S. Costa, *7 CFQ*, Texto Editores, Lisboa, 2006.
- [4] M. N. G. C. Cavaleiro, M. D. Beleza, *FQ – Dossiê Prof*, Edições Asa, Porto, 2008.
- [5] A. C. Cruz, N. Nunes, *Acção(Re)Acção 7*, Areal Editores, Perafita, 2006.
- [6] A. A. Rebelo, F. Rebelo, *Terra.lab – Parte 2*, Lisboa Editora, Lisboa, 2006.
- [7] A. M. Morais, M. M. M. Costa, *Ciências Físico-Químicas*, A Folha Cultural, Lisboa, 2006.
- [8] M. C. Dantas, M. D. Ramalho, *Jogo de Partículas A – Caderno de Atividades Laboratoriais*, Texto Editores, Lisboa, 2013.
- [9] C. Fiolhais, M. Fiolhais, V. Gil, J. Paiva, C. Morais, S. Costa, *9 CFQ*, Texto Editores, Lisboa, 2008.
- [10] M. T. M. de Sá, *Física 10º ano*, Texto Editora, Lisboa, 1999.