

Capacidades térmicas mássicas (calores específicos)

Material	$c / \text{J kg}^{-1} \text{K}^{-1}$
Aço	460 ^[2]
Água	4 185,5 ^[1]
Água (15 °C)	4 186 ^[3]
Água (vapor de água)	2 100 ^[2]
Água do mar	3 890 ^[1]
Alumínio	900 ^[1,3]
Ar (a pressão constante)	1 000 ^[1]
Ar (a volume constante)	720 ^[1]
Azeite	2 000 ^[4]
Azoto	1 040 ^[2]
Benzeno	1 700 ^[2]
Berílio	1 830 ^[2]
Betão	3 350 ^[4]
Bronze	385 ^[1]
Cádmio	230 ^[2]
Chumbo	128 ^[1] 159 ^[4]
Cobre	385 ^[2,4] 386 ^[1] 387 ^[3]
Estanho	217 ^[1,4]
Etanol	2 300 ^[4] 2 400 ^[1,3] 2 419 ^[2]
Éter	2 320 ^[2]
Ferro	443 ^[4] 448 ^[3] 450 ^[2] 473 ^[1]
Gelo (-10 °C)	2 090 ^[2,4] 2 220 ^[1]
Gelo (-5 °C)	2 090 ^[3]
Glicerina	2 420 ^[2,4]
Grafite	720 ^[2]
Granito	800 ^[1]
Hélio	5 180 ^[2,4]
Hidrogénio	14 300 ^[2,4]
Latão	370 ^[4] 393 ^[1]
Madeira	1 020 ^[4] 1 700 ^[3]
Mármore	860 ^[3] 880 ^[1] 900 ^[4]
Mercúrio	138,5 ^[4] 139 ^[2] 140 ^[1]
Níquel	443 ^[2,4]
Ouro	126 ^[1] 129 ^[2]
Oxigénio	920 ^[2]
Parafina	2 100 ^[2,4]

Material	$c / \text{J kg}^{-1} \text{K}^{-1}$
Petróleo	2 100 ^[2,4]
Prata	234 ^[3] 236 ^[1] 237 ^[4]
Tungsténio	134 ^[1]
Vidro	820 ^[4] 837 ^[3] 840 ^[1]
Zinco	387 ^[1] 388 ^[4]

Valores a 25 °C, exceto quando indicado.

Bibliografia:

[1] M. T. F. M. Sá, “Física 10º ano”, Texto Editora, 1999.

[2] D. Reger, S. Goode, E. Mercer, “Química: Princípios e Aplicações”, Fundação Calouste Gulbenkian, Lisboa, 2010.

[3] R. A. Serway, “Física 2 para Cientistas e Engenheiros com Física Moderna”, LTC – Livros Técnicos e Científicos Editora S.A., Rio de Janeiro, Brasil, 1996.

[4] “Formulário Físico-Químicas – 9º ano”, Porto Editora, 2000.