

Entalpias de transformação ($\Delta H_{\text{transformação}}$)

Substância	Fórmula química	$\Delta H_{\text{fusão/solidificação}}$ (kJ kg ⁻¹)	$\Delta H_{\text{vaporização/condensação}}$ (kJ kg ⁻¹)
Água	H ₂ O	$3,33 \times 10^2$ [1] $3,34 \times 10^2$ [2]	$2,26 \times 10^3$ [1,2]
Alumínio	Al	$3,97 \times 10^2$ [1]	$1,14 \times 10^4$ [1]
Chumbo	Pb	$2,45 \times 10^1$ [1]	$8,70 \times 10^2$ [1]
Cobre	Cu	$1,34 \times 10^2$ [1]	$5,06 \times 10^3$ [1]
Enxofre	S ₈	$3,81 \times 10^1$ [1]	$3,26 \times 10^2$ [1]
Etanol	CH ₃ CH ₂ OH	$1,04 \times 10^2$ [1]	$8,54 \times 10^2$ [1]
Hélio	He	$5,23$ [1]	$2,09 \times 10^1$ [1]
Hidrogénio	H ₂	$5,80 \times 10^1$ [1]	$5,55 \times 10^2$ [1]
Mercúrio	Hg	$1,14 \times 10^1$ [1]	$2,96 \times 10^2$ [1]
Nitrogénio	N ₂	$2,55 \times 10^1$ [1]	$2,01 \times 10^2$ [1]
Ouro	Au	$6,44 \times 10^1$ [1]	$1,58 \times 10^3$ [1]
Oxigénio	O ₂	$1,38 \times 10^1$ [1]	$2,13 \times 10^2$ [1]
Prata	Ag	$8,82 \times 10^1$ [1]	$2,33 \times 10^3$ [1]

Bibliografia:

[1] A. Costa, A. Moisão, f. Caeiro, "Ver + Novo – Física A - 10^º ano", Plátano Editora, Lisboa, 2010.

[2] N. Maciel, M. C. Marques, C. Azevedo, A. Magalhães, "Eu e a Física – 10^º ano", Porto Editora, Porto, 2015.