

## Calores de fusão e de vaporização

Substância	Calor de fusão / J kg <sup>-1</sup>	Calor de vaporização / J kg <sup>-1</sup>
Água	$3,33 \times 10^5$	$2,256 \times 10^6$
Azoto	$2,6 \times 10^4$	$2,01 \times 10^5$
Chumbo	$2,32 \times 10^4$	$8,58 \times 10^5$
Cobre	$2,07 \times 10^5$	$4,730 \times 10^6$
Etanol	$1,05 \times 10^5$	$8,54 \times 10^5$
Hidrogénio	$5,80 \times 10^4$	$4,55 \times 10^5$
Mercúrio	$1,14 \times 10^4$	$2,96 \times 10^5$
Oxigénio	$1,39 \times 10^4$	$4,13 \times 10^5$
Prata	$1,05 \times 10^5$	$2,336 \times 10^6$

Bibliografia:

M. T. F. M. Sá, "Física 10º ano", Texto Editora, 1999.