

Entalpias de formação (ΔH_f^0)

Substância	Fórmula química	Estado	Entalpia de formação*, ΔH_f^0 (kJ mol ⁻¹)
Ácido sulfúrico	H ₂ SO ₄	líquido	-814,0
Água	H ₂ O	gasoso	-241,8
		líquido	-285,8
Amoníaco	NH ₃	gasoso	-46,1
Benzeno	C ₆ H ₆	gasoso	+82,9
Butano	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₃	gasoso	-126,2
Carbonato de sódio	Na ₂ CO ₃	gasoso	-1131,0
Cloreto de sódio	NaCl	aquoso	-407,0
		gasoso	-181,4
		líquido	-385,9
		sólido	-411,1
Dióxido de azoto	NO ₂	gasoso	+33,0
Dióxido de carbono	CO ₂	gasoso	-393,5
Dióxido de enxofre	SO ₂	gasoso	-297,0
Dodecano	C ₁₂ H ₂₆	gasoso	-291,0
Etano	CH ₃ CH ₃	gasoso	-84,7
		líquido	-235,3
Etanol	CH ₃ CH ₂ OH	gasoso	-235,3
		líquido	-277,7
Etileno (eteno)	CH ₂ CH ₂	gasoso	+52,3
Etino (acetileno)	CHCH	gasoso	+226,7
Hidróxido de amónio	NH ₄ OH	aquoso	-80,8
Hidróxido de sódio	NaOH	aquoso	-469,6
		sólido	-426,7
Metano	CH ₄	gasoso	-74,9
Metanol	CH ₃ OH	gasoso	-200,7
		líquido	-238,7
Monóxido de azoto	NO	gasoso	+90,0
Monóxido de carbono	CO	gasoso	-110,5
Nitrato de sódio	NaNO ₃	aquoso	-446,2
		sólido	-424,8
Octano	C ₈ H ₁₈	gasoso	-208,5
		líquido	-250,0
Peróxido de hidrogénio	H ₂ O ₂	gasoso	-136,3
Propano	CH ₃ CH ₂ CH ₃	gasoso	-103,9
(Propeno (propileno))	C ₃ H ₆	gasoso	+20,4
Sílica	SiO ₂	sólido	-911,0

*a 25 °C.

Bibliografia:

J. Magalhães, *Elementos 11º ano*, Santillana, Carnaxide, 2008.