

Entalpias-padrão de combustão, ΔH_c^0

Substância	Fórmula química	Estado	$\Delta H_c^0 / \text{kJ mol}^{-1}$
Butano	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	gasoso	-2 878 ^[1,2]
Butanol	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	líquido	-2 502 ^[1]
Carbono (carvão)	C	sólido	-394 ^[2]
Di-hidrogénio	H_2	gasoso	-286 ^[2]
Etano	CH_3CH_3	gasoso	-1 561 ^[1]
Etanol	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	líquido	-1 367 ^[1] -1 368 ^[2]
Etanodiol	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})_2$	líquido	-1 189 ^[1]
Éter dietílico	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$	líquido	-2 724 ^[1]
Éter dimetílico	CH_3OCH_3	gasoso	-1 460 ^[1]
Etino	CHCH	gasoso	-1 300 ^[2]
Metano	CH_4	gasoso	-890 ^[1,2]
Metanol	CH_3OH	líquido	-726 ^[1]
Octano	C_8H_{18}	gasoso	-5 471 ^[1,2]
Propano	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$	gasoso	-2 219 ^[2] -2 220 ^[1]

Nas condições-padrão: 298,15 K (25 °C); sólidos e líquidos no estado puro; soluções a 1 mol dm⁻³; gases a 1 bar (1 × 10⁵ Pa).

Bibliografia:

[1] M. C. Dantas, M. D. Ramalho, “Novo Jogo de Partículas – Química – 12º ano”, Texto Editores, Lisboa, 2017.

[2] C. Cunha, C. C. Silva, “Química em reação 12”, Porto Editora, Porto, 2023.