

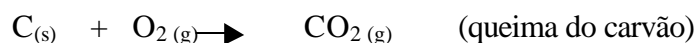
Entalpia (H)

Entalpia é o conteúdo de calor de um sistema, à pressão constante. Não é possível medir a entalpia absoluta de um sistema por isso, mede-se a variação de entalpia (ΔH) da reação, ou seja, a diferença entre a entalpia final (soma das entalpias dos produtos) e a entalpia inicial (soma das entalpias dos reagentes).

$$\Delta H = H_f - H_i$$

Reações exotérmicas: liberam calor ($\Delta H < 0$).

Exemplo:



Reações endotérmicas: absorvem calor ($\Delta H > 0$).

Exemplo:

