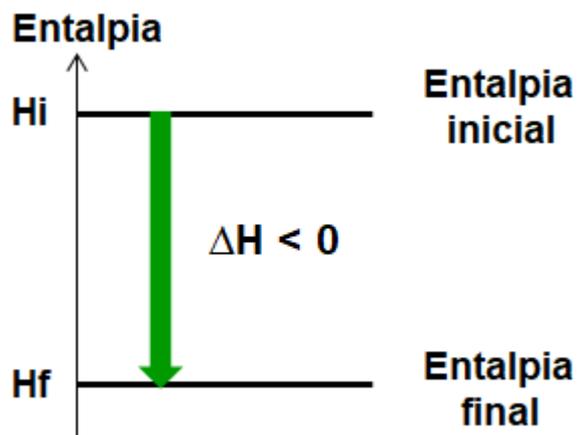


# O CALOR E OS PROCESSOS QUÍMICOS

## PROCESSOS EXOTÉRMICOS

Quando um processo **exotérmico** ocorre em um sistema à pressão constante, esse sistema **libera** calor para o ambiente e sua entalpia diminui. Assim, a variação de entalpia ( $\Delta H$ ) será **negativa**, pois sai energia do sistema.



$$\Delta H = H_f - H_i$$

$$H_f < H_i$$

$$\Delta H < 0$$

