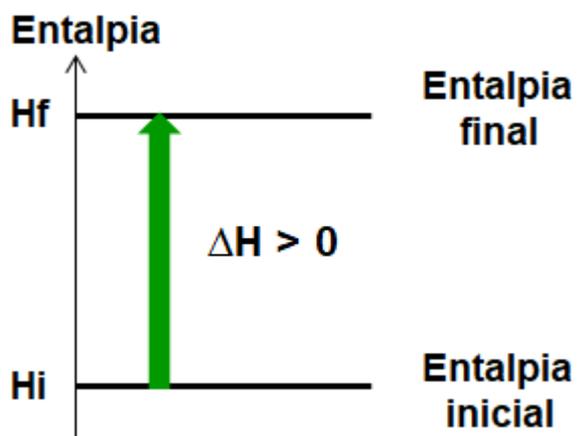




# O CALOR E OS PROCESSOS QUÍMICOS

## PROCESSOS ENDOTÉRMICOS

Quando um processo **endotérmico** ocorre em um sistema à pressão constante, esse sistema **absorve** calor do ambiente e sua entalpia aumenta. Assim, a variação de entalpia ( $\Delta H$ ) será **positiva**, pois entra energia do sistema.



$$\Delta H = H_f - H_i$$

$$H_f > H_i$$

$$\Delta H > 0$$

