

# MAPA MENTAL



## TERMOQUÍMICA 1

TERMOQUÍMICA → ESTUDA AS TROCAS DE ENERGIA SOB A FORMA DE CALOR PRESENTES NAS REAÇÕES QUÍMICAS → ENTALPIA (H) → EM JOULES (J) OU CALORIAS (Cal)  
(1 Cal ≈ 4,2 J)

VARIAÇÃO DE ENTALPIA ( $\Delta H$ ) →  $\Delta H > 0$  → ABSORÇÃO DE ENERGIA (+) → FENÔMENO ENDOTÉRMICO (Ex.: FUSÃO DO GELO)  
 $\Delta H < 0$  → LIBERAÇÃO DE ENERGIA (-) → FENÔMENO EXOTÉRMICO (Ex.: COMBUSTÃO)

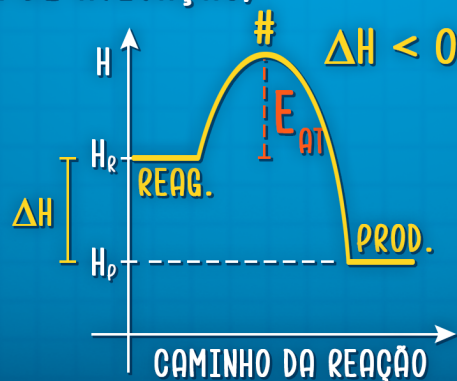
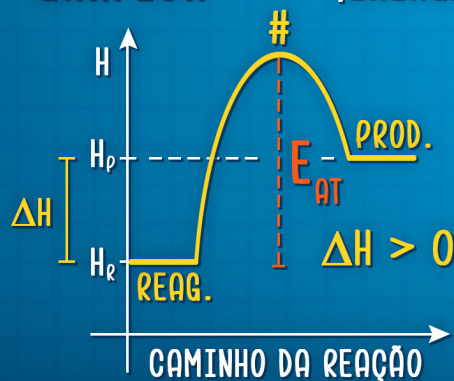
CÁLCULO DO  $\Delta H$  → ENTALPIA DE FORMAÇÃO ( $H_f$ ) →  $\Delta H = \sum H_f \text{ PRODUTOS} - \sum H_f \text{ REAGENTES}$  OBS.: PARA SUBSTÂNCIAS SIMPLES  $H_f = \text{ZERO}$

LEI DE HESS\*  
ANÁLISE GRÁFICA

ENTALPIA DE LIGAÇÃO\*

\*ABORDAREMOS NOS PRÓXIMOS MAPAS MENTAIS

GRÁFICOS COM  $E_{AT}$  (ENERGIA DE ATIVAÇÃO)



GRÁFICOS SEM  $E_{AT}$

