



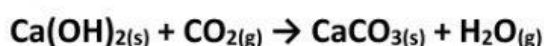
QUIMIFIRST – ENTALPIA DE FORMAÇÃO



ENTALPIA DE _____ é o calor *liberado* ou *absorvido* na formação de **1 mol** de uma substância a partir de substâncias simples, no estado padrão (com $H^\circ = 0$).

$$\Delta H = H_P - H_R$$

Agora é sua vez (1): (UNI-RIO) Os romanos utilizavam CaO como argamassa nas construções rochosas. O CaO era misturado com água, produzindo Ca(OH)_2 , que reagia lentamente com o CO_2 , atmosférico, dando calcário:

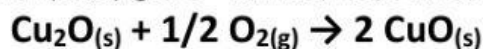


Substância	ΔH_f (kJ/mol)
Ca(OH)_2	-986,1
CaCO_3	-1206,9
CO_2	-393,5
H_2O	-241,8

A partir dos dados da tabela anterior, a variação de entalpia da reação, em kJ/mol, será igual a:

- a) 138,2
- b) - 69,1
- c) -2828,3
- d) + 69,1
- e) -220,8

Agora é sua vez: (PUC-MG) Sendo o ΔH de formação do óxido de cobre II (CuO) igual a $-37,6$ kcal/mol e o ΔH de formação do óxido de cobre I (Cu_2O) igual a $-40,4$ kcal/mol, o ΔH da reação:



será:

- a) $-34,8$ kcal.
- b) $-115,6$ kcal
- c) $-5,6$ kcal.
- d) $+115,6$ kcal.
- e) $+34,8$ kcal.

*Bem Estude!!!
Profa. Ana (QuimicAna)*