

Calor de Reação

Energia interna:

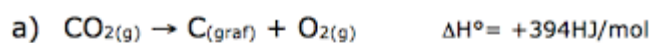
- **energia cinética**: é a energia que está associada ao movimento
- **a energia potencial**: é a que fica armazenada num sistema e que pode ser aproveitada posteriormente para produzir algum trabalho
- A energia total após a reação é igual à energia total antes da reação.
- A energia não pode ser criada nem destruída, apenas transformada.
- Em um sistema isolado, a quantidade total de energia é constante.

Entalpia:

- A variação da entalpia é a medida da quantidade de calor liberada ou absorvida pela reação, a pressão constante.
 - fatores que influem nas entalpias (ou calores) das reações
 - influência das quantidades de reagentes e de produtos
 - influência do estado físico dos reagentes e dos produtos da reação
 - influência do estado alotrópico
 - influência da dissolução/diluição
 - influência da temperatura e da pressão

Equação termoquímica

Equação termoquímica é a equação química à qual acrescentamos a entalpia da reação e na qual mencionamos todos os fatores que possam influir no valor dessa entalpia.



Energia de ligação

- Energia de ligação é a variação de entalpia (quantidade de calor absorvida) verificada na quebra de 1 mol ($6 \cdot 10^{23}$) de uma determinada ligação química, supondo-se todas as substâncias no estado gasoso, a 25 °C e 1 atm.