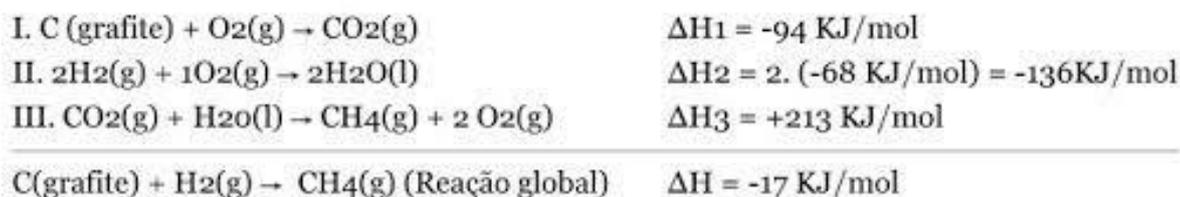


Lei de Hess

- A variação de entalpia (quantidade de calor liberada ou absorvida) em uma reação química depende apenas dos estados inicial e final da reação

- "partindo-se sempre de um mesmo estado inicial e chegando-se sempre a um mesmo estado final, o ΔH será sempre o mesmo, quer a reação seja direta, quer ela se efetue em várias etapas" (ou, ainda, o ΔH independe do caminho percorrido durante a reação).

Ex:



Consequências da lei de Hess

- As equações termoquímicas podem ser somadas como se fossem equações matemáticas
- Invertendo uma equação termoquímica, devemos trocar o sinal de ΔH
- Multiplicando (ou dividindo) uma equação termoquímica por um número diferente de zero, o valor de ΔH será também multiplicado (ou dividido) por esse número

- a partir das entalpias de formação das substâncias que participam da reação;
- a partir das energias de ligação existentes nas moléculas das substâncias que participam da reação;
- pela lei de Hess, somando algebricamente várias equações com variações de entalpia já conhecidas, de modo a obter a equação (e a variação de entalpia) desejada.