

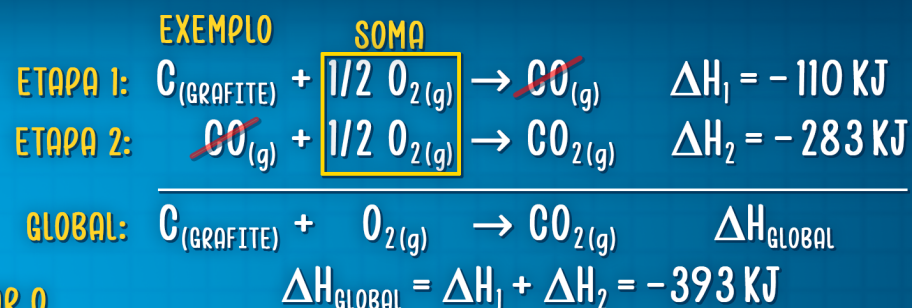
MAPA MENTAL



TERMOQUÍMICA 2

LEI DE HESS

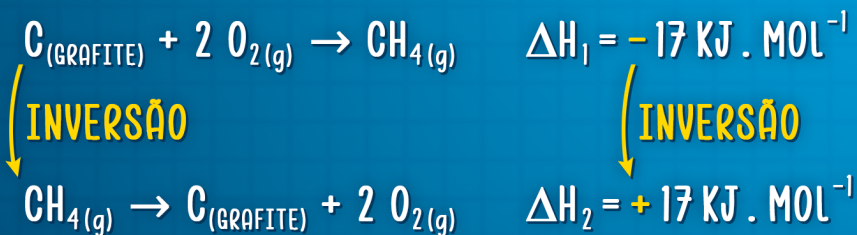
O CÁLCULO DO ΔH DE UM PROCESSO PODE SER REALIZADO PELA SOMA DOS VALORES DE ΔH DAS ETAPAS INTERMEDIÁRIAS DESSE PROCESSO



OBS.: O OBJETIVO GERALMENTE SERÁ PARTIR DAS EQUAÇÕES AUXILIARES PARA CALCULAR O ΔH DA EQUAÇÃO GLOBAL, MAS HÁ TAMBÉM COMO CALCULAR O ΔH DE QUALQUER ETAPA DO PROCESSO A PARTIR DO ΔH DA EQUAÇÃO GLOBAL E DOS ΔH 's DAS DEMAIS ETAPAS

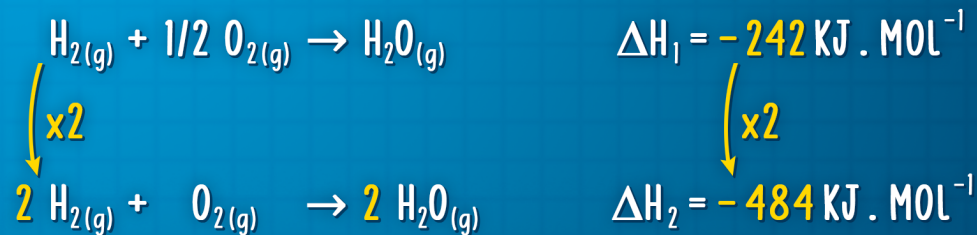
POSSÍVEIS ALTERAÇÕES NAS EQUAÇÕES AUXILIARES x CONSEQUÊNCIAS NOS VALORES DE ΔH

1) INVERSÃO DA EQUAÇÃO QUÍMICA:



INVERTE-SE O SINAL DO ΔH DA REAÇÃO

2) MULTIPLICAÇÃO ou DIVISÃO DA EQUAÇÃO QUÍMICA



MULTIPLICA-SE OU DIVIDE-SE O VALOR DO ΔH PELO MESMO FATOR