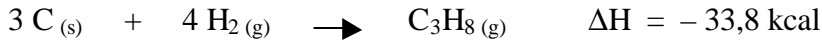


Lei de Hess

“A variação de entalpia de uma reação química depende apenas dos estados inicial e final, não importando o caminho da reação”. Assim, somando-se várias equações, soma-se também os respectivos ΔH ; invertendo-se a equação, inverte-se também o sinal do ΔH ; multiplicando-se uma equação por um número diferente de zero, multiplica-se também o ΔH por esse número.

Exemplo: Calcule o ΔH da reação: $\text{C}_3\text{H}_8(\text{g}) + 5 \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 3 \text{CO}_2(\text{g}) + 4 \text{H}_2\text{O}(\text{l})$,

dadas as equações abaixo:



Resolução:

