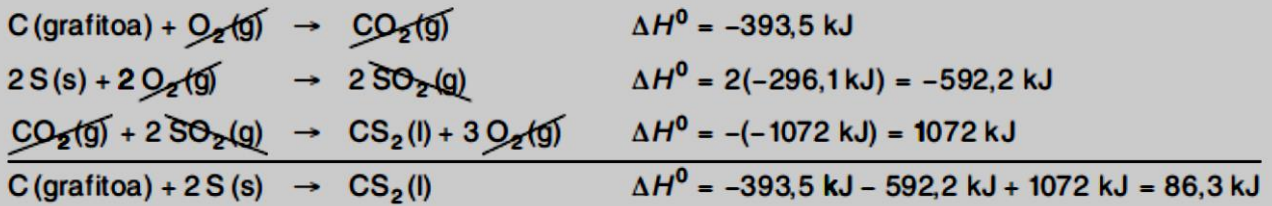


1. ADIBIDEA: HESSEN LEGEA : Kalkula ezazu karbono disulfuroaren likidoaren sintesi erreakzioaren entalpia estandarra, elementuetatik abiatuta, karbono grafitoa eta sufre solidoa , honako datu hauek jakinda:

- a) $C(\text{grafito}) + O_2 \rightarrow CO_2(g)$ $\Delta H^0 = -393,5 \text{ kJ}$
 b) $S(s) + O_2(g) \rightarrow SO_2(g)$ $\Delta H^0 = -296,1 \text{ kJ}$
 c) $CS_2(l) + 3O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + 2SO_2(g)$ $\Delta H^0 = -1072 \text{ kJ}$

Karbono disulfuroaren sintesi-erreakzioa, $C(\text{grafitoa}) + 2 S(s) \rightarrow CS_2(l)$, emandako erreakzioetatik abiatuta, honako algoritmo hau aplikatuz lor daiteke, $a + 2b - c$.

Eragiketa horiek egingo ditugu, eta tarteko erreakzioak eta dagozkien entalpiak batuko ditugu:



Erreakzioaren entalpia estandarra **86,3 kJ** da.

$\Delta H (+)$: Endotermikoa berao xurgatzen da $\rightarrow H_p > H_e$