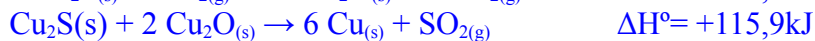
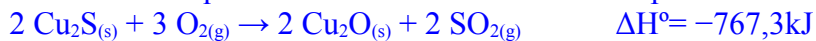


Problema410: Calcula la  $\Delta H^\circ$  para la reacción de obtención de cobre a partir de su mineral que se produce según la reacción:  $\text{Cu}_2\text{S}_{(s)} + \text{O}_{2(g)} \rightarrow 2 \text{Cu}_{(s)} + \text{SO}_{2(g)}$

Ten en cuenta que los calores de las reacciones implicadas en la obtención son:



Cuando nos piden el calor de una reacción y nos dan el calor de otras reacciones podemos resolverlo por la Ley de Hess. Le damos un nombre a cada ecuación y las modificamos para que sumadas den la ecuación problema, lo que hacemos con las ecuaciones lo hacemos con los calores y sumamos. Para saber como hay que modificar cada reacción nos fijamos en los compuestos que sólo aparecen en esa ecuación y en la ecuación problema.

