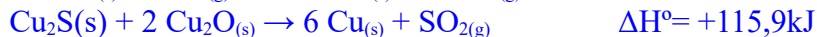
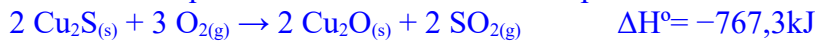


Problema 422: Calcula a  $\Delta H^\circ$  para a reacción de obtención de cobre a partir do seu mineral que se produce segundo a reacción:  $\text{Cu}_2\text{S}_{(s)} + \text{O}_{2(g)} \rightarrow 2 \text{Cu}_{(s)} + \text{SO}_{2(g)}$

Ten en conta que as calores das reaccións implicadas na obtención son:



Cando nos piden a calor dunha reacción e dannos a calor doutras reaccións podemos resolvelo pola Lei de Hess. Dámoslle un nome a cada ecuación e modificámolas para que sumadas dean a ecuación problema, o que facemos coas ecuacións facémolo coas calores e sumamos. Para saber como hai que modificar cada reacción fixámonos nos compostos que só aparecen nesa ecuación e na ecuación problema.

