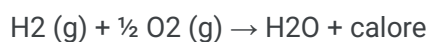


1) Calcolare la variazione di entalpia della reazione seguente sapendo che  
 $\Delta H^\circ(\text{formazione}) \text{H}_2\text{O(l)} = -285.83 \text{ kJ/mol}$   
suggerimento: questo esercizio è un tranello ;-)



2) Calcolare la variazione di entalpia della reazione di combustione del metano gassoso secondo la reazione già bilanciata:



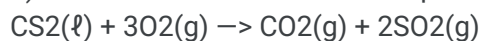
$$\Delta H^\circ(\text{formazione}) \text{CH}_4(\text{g}) = -74.87 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H^\circ(\text{formazione}) \text{H}_2\text{O(l)} = -285.83 \text{ kJ/mol}$$

$$\Delta H^\circ(\text{formazione}) \text{CO}_2(\text{g}) = -393.51 \text{ kJ/mol}$$

---

3) Calcolare la variazione di entalpia della seguente reazione



conoscendo i dati:

