A30 *Indica si algun dels valors* $\Delta H°$ *és l'entalpia estàndard de formació de l'aigua líquida*

a) $H^+(aq) + OH^-(aq) \rightarrow H_2O(l) \quad \Delta H° = -56{,}85\,kJ$

b) $2H_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2H_2O(l) \quad \Delta H° = -571{,}6\,kJ$

La entalpia de formació estàndard d'un compost es defineix com la variació d'entalpia de la formació del compost a partir dels seus elements en els estats que es troben en condicions estàndards

La reacció (b) correspon a la formació de l'aigua el que ocorre és de el normal és expressar-la per mol de substància formada

$$H_2 + \frac{1}{2}O_2 \rightarrow H_2O \qquad \Delta H^0 = \frac{-571{,}6}{2}\,kJ/mol = -285{,}8\,kJ/mol$$