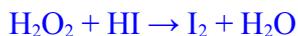


<<

Problema708: Ajusta la siguiente reacción redox en medio ácido:



Disociamos y números de oxidación que cambian:	$\overset{-1}{\text{H}_2}\overset{-1}{\text{O}_2} + \overset{+1}{\text{H}} + \overset{-1}{\text{I}} \rightarrow \overset{0}{\text{I}_2} + \overset{-2}{\text{H}_2}\overset{-1}{\text{O}}$ $\overset{-1}{\text{H}_2}\overset{-1}{\text{O}_2} + \overset{-1}{\text{I}} \rightarrow \overset{0}{\text{I}_2} + \overset{-2}{\text{H}_2}\overset{-1}{\text{O}}$
Semirreacciones:	$\text{I}^- \rightarrow \text{I}_2 \quad \text{oxidación}$ $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} \quad \text{reducción}$
Ajustar elementos:	$2 \text{I}^- \rightarrow \text{I}_2$ $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$
Ajustar oxígeno:	$2 \text{I}^- \rightarrow \text{I}_2$ $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$
Ajustar hidrógeno:	$2 \text{I}^- \rightarrow \text{I}_2$ $\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}^+ \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$
Ajustar carga:	$2 \text{I}^- \rightarrow \text{I}_2 + 2\text{e}^-$ $\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$
Igualar e ⁻ :	$2 \text{I}^- \rightarrow \text{I}_2 + 2\text{e}^-$ $\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$
Sumar y añadir iones de acompañamiento:	$\text{H}_2\text{O}_2 + 2 \text{I}^- + 2\text{H}^+ \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O} + \text{I}_2$ $\text{H}_2\text{O}_2 + 2 \text{HI} \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O} + \text{I}_2$