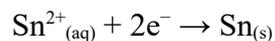
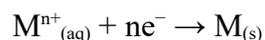


Problema894: Se hace pasar durante 2,5 horas una corriente de 2,0 A a través de una celda electroquímica que contiene una disolución de  $\text{SnI}_2$ . Calcula la masa de estaño metálico depositada en el cátodo. (ABAU-Jun-2017)



Deducimos la expresión que nos da la masa depositada en un electrodo:



$$\frac{N^{\circ} \text{ moles de } e^{-}}{N^{\circ} \text{ moles } M} = \frac{n}{1} = \frac{\frac{Q}{F}}{\frac{m}{M_m}}$$

$$m = \frac{M_m \cdot Q}{n \cdot F} = \frac{M_m \cdot I \cdot t}{n \cdot 96500}$$

$$m = \frac{M_m \cdot I \cdot t}{n \cdot F} = \frac{118,7 \text{ g/mol} \cdot 2,0 \text{ A} \cdot 9000 \text{ s}}{2 \cdot 96500} = \underline{11,07 \text{ g Sn}}$$