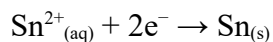
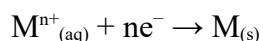


Problema894: Faise pasar durante 2,5 horas unha corrente de 2,0 A a través dunha cela electroquímica que contén unha disolución de  $\text{SnI}_2$ . Calcula a masa de estaño metálico depositada no cátodo. (ABAU-Xullo-2017)



Deducimos a expresión que nos dá a masa depositada nun eléctrodo:



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

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

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