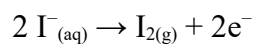
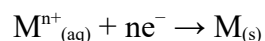


Problema897: Faise pasar durante 2,5 horas unha corrente eléctrica de 5,0 A a través dunha disolución acuosa de SnI_2 . Calcula os moles de I_2 liberados no ánodo. (ABAU-Set-2018)

a)



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



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

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

$$N^\circ \text{ moles} = \frac{m}{M_m} = \frac{I \cdot t}{n \cdot F} = \frac{5,0 \text{ A} \cdot 9000 \text{ s}}{2 \cdot 96500} = \underline{0,23 \text{ mol } \text{I}_2}$$