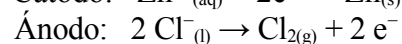
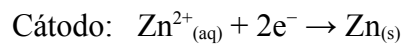


Problema731: Se electroliza  $\text{ZnCl}_2$  fundido mediante una corriente de 3A durante un tiempo determinado, depositándose 24,5g de Zn en el cátodo. ¿Cuál es la reacción química que tiene lugar en el mismo? ¿Y en el ánodo? ¿Cuánto tiempo dura el proceso y cuánto  $\text{Cl}_2$  medido en condiciones normales se desprende en el ánodo?



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

$$t = \frac{m \cdot n \cdot 96500}{M_m I} = \frac{24,5\text{g} \cdot 2 \cdot 96500}{65,4\text{g/mol} \cdot 3\text{A}} = 24100\text{s} = \underline{\underline{6\text{h } 41\text{min } 40\text{s}}}$$

$$m = \frac{M_m Q}{n F} = \frac{M_m I t}{n \cdot 96500} = \frac{71\text{g/mol} \cdot 3\text{A} \cdot 24100\text{s}}{2 \cdot 96500\text{C}} = 26,6\text{gCl}_2$$

$$26,6\text{gCl}_2 \cdot \frac{22,4\text{L}}{71\text{g}} = \underline{\underline{8,38\text{LCl}_2}}$$