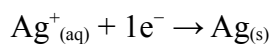


Problema786: Se desea depositar sobre un objeto metálico plata metal, electrolizando una disolución que contiene Ag^+ . a) Indica el proceso químico que tendrá lugar. b) Si en 35 minutos el objeto ganó 0,174g de peso. ¿Cuál es la intensidad de la corriente a través de la celda?

Se realiza una electrólisis con un cátodo que esté formado por el objeto a recubrir en una disolución de plata.



$$I = \frac{m \cdot n \cdot 96500}{M_m \cdot t} = \frac{0,174\text{g} \cdot 1 \cdot 96500}{107,9\text{g/mol} \cdot 2100\text{s}} = \underline{\underline{0,074\text{A}}}$$

