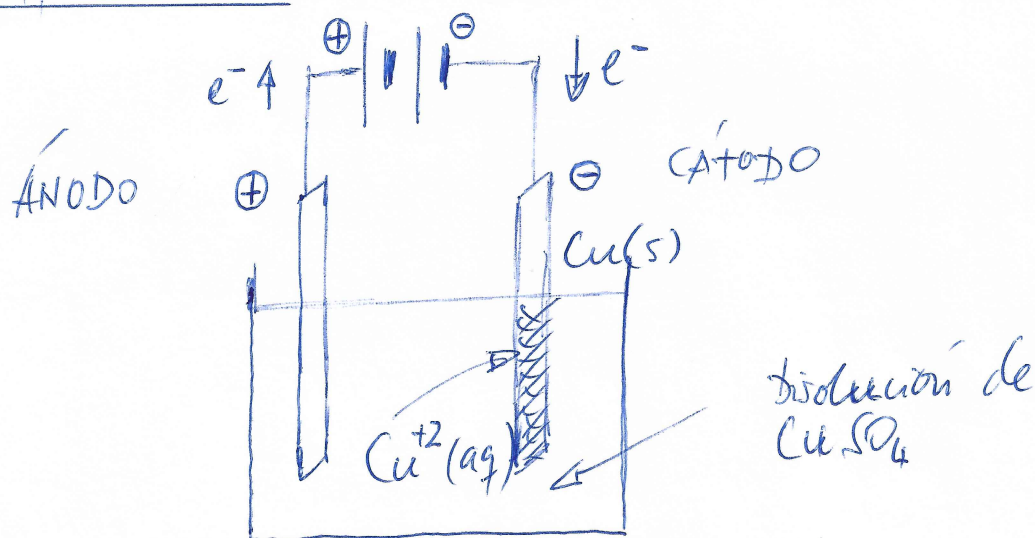


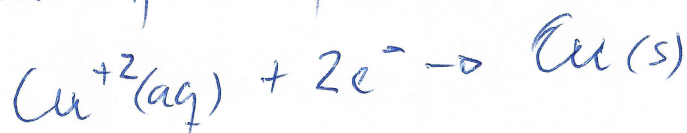
**Ley de Faraday. Ejercicio nº30, p252. EDEBE.**

Calcula la masa de cobre que se obtiene al pasar una corriente de intensidad de 6 A durante 1 h y 30 min por una cuba electrolítica que contiene una disolución de sulfato de cobre (II).

Montaje experimental:



La semirreacción que se produce en el cátodo:



La carga que circula:

$$Q = I \times t = 6\text{A} \times 5400\text{s} = 32400\text{C}$$

La masa de cobre que se deposita en el cátodo:

$$m(\text{Cu}) = Q \cdot \underbrace{k_e}_{\text{Eq. electroquímico}} = 32400\cancel{\text{C}} \times \frac{63,55\cancel{\text{g}}}{2\text{e}^{-}} = \boxed{10,67\text{g}}$$

$\frac{96487\cancel{\text{C}}}{\text{mol}}$