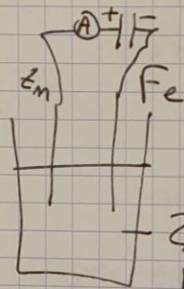


Electrozingage



Décaper Fe avec
HCl à 2M.

Zn SO₄ 100 mL
NH₄Cl 10 mL } 1M

On fixe $i = 0,4 \text{ A}$ pendant $\Delta t \sim 30 \text{ min}$

On reste à 5 fixés, bien tenir électrodes

On pèse m_{Fe} avant, puis on pèse après (sec) ↳ bien !!, verticales

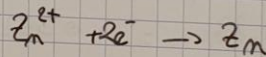
$$m_i = 28,96 \text{ g}$$

$$\Delta t_{\text{exp}} = 38 \text{ min } 48 \text{ s}$$

On sèche au sèche cheveux ou décapeur thermique

$$m_f = 29,23 \text{ g}$$

$$Q = i \Delta t$$



\sum_j

$$n_e = 2 \sum_j \text{CFA}$$

$$\sum_j = \frac{i \Delta t}{2 e \text{ CFA}}$$

$$E^\circ(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}) = -0,7618 \text{ V}$$

$$m = \sum_j \times M(\text{Zn})$$

$$M(\text{Zn}) = 65,4 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$\text{A.N.: } m_{\text{theo}} = 0,28 \text{ g}$$

STONKS

