

3a) $t = ?$

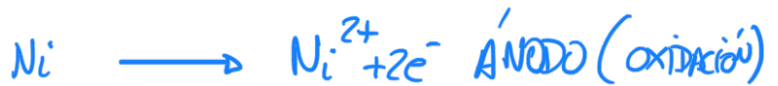
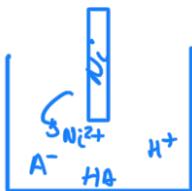
$$\text{MASA DEPOSITADA} = \frac{E_{\text{q}} \cdot I \cdot t}{96500}$$



$$E_{\text{q}} / \text{gr} = \frac{\text{M.ATÓMICA}}{\text{VALENCIA}} \longrightarrow \frac{58,7}{2} = 29,35$$

$$2,5 = \frac{29,35}{96500} \cdot 2 \cdot t; \quad t = 4109,88 \text{ s}$$

3b)



$$E_{\text{pila}}^{\circ} = E_{\text{(CÁTODO)}}^{\circ} - E_{\text{(ÁNODO)}}^{\circ}$$

$$E_{\text{pila}}^{\circ} = 0,00 \text{ V} - (-0,23 \text{ V}) \longrightarrow E_{\text{pila}}^{\circ} = 0,23 \text{ V}$$

$E_{\text{pila}}^{\circ} > 0 \longrightarrow \text{REACCIÓN ES SPONTÁNEA}$

SÍ HABRÁ REACCIÓN

3c) Ni^{2+} OXIDANTE (SE REDUCE) \rightarrow CÁTODO

Ag (SE OXIDA) \rightarrow ÁNODO

$$E_{\text{PILA}}^{\circ} = E_{(\text{CÁTODO})}^{\circ} - E_{(\text{ÁNODO})}^{\circ} \rightarrow E_{\text{PILA}}^{\circ} = -0,23 - 0,80 = -1,03\text{V}$$

$$E_{\text{PILA}}^{\circ} < 0$$

NO PODRÁ OXIDAR A Ag