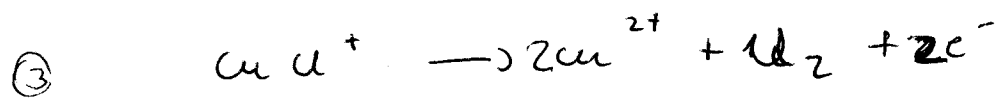


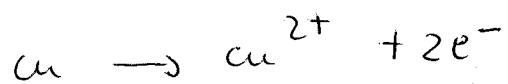
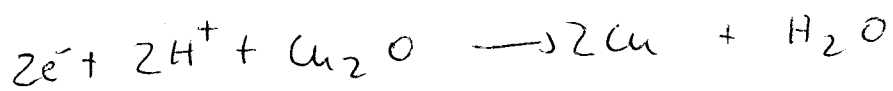
1 Diagrama Cu - Cu



* Al Agregar un oxidante fuerte, es capaz de oxidar la cuprita a cobre (2+)

* Siempre se produce oxígeno

Diagrama Cu - NO₃



* No siempre se produce oxígeno

* Como mejor alternativa HNO₃, debido a que no produce oxígeno.

Pre

PREGUNTA 2



Se tiene 0,085g Ag y 1 Litro de H_2

$$m = \frac{I \cdot t \cdot M}{F \cdot n}$$

$$I = \frac{m \cdot F \cdot n}{t \cdot M}$$

Para Ag

$$I = \frac{0,085g \cdot 96485 \cdot 1}{3600s \cdot 107,87}$$

$$I = 0,021 A^0$$

Para Hidrogeno

$$PV = nRT$$

$$n = \frac{PV}{RT}$$

$$n = \frac{1atm \cdot 1L}{0,0821 \frac{atm \cdot L}{mol \cdot K} \cdot 298K}$$

$$n = 0,0408 \text{ mols}$$

$$I = \frac{0,0408 \times 2 \times 96485 \times 2}{3600 \times 2}$$

$$I = 2,19 A$$

$$2,19 \rightarrow 100\%$$

$$0,021 \rightarrow x$$

$$x = 0,95\%$$

500 g

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

$$t = \frac{500g \times 96485 \times 1}{0,021 \times 107,87}$$

$$t = 246,5 \text{ Dias}$$

$$t = 247 \text{ Dias}$$