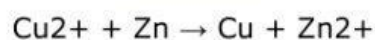
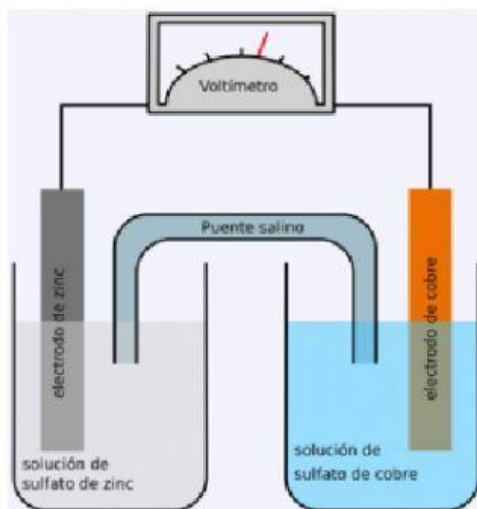


Para la celda que se encuentra en la imagen:



En esta celda la reacción de _____ se lleva a cabo en el cátodo y la de _____ en el ánodo

¿Por qué?

Escriba la ecuación balanceada para la reacción de esta celda

¿Cuál corresponde a la notación correcta?

$\text{Cu}^{2+} | \text{Cu} || \text{Zn} | \text{Zn}^{2+}$

$\text{Zn} | \text{Zn}^{2+} || \text{Cu}^{2+} | \text{Cu}$

¿Cuál de los valores corresponde al potencial de celda? (Potenciales: $E^\circ_{\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}} = +0,34$. $E^\circ_{\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}} = -0,76\text{V}$)

1.11

-0.42

De acuerdo al valor obtenido ¿es necesario aplicar corriente para que la reacción se lleve a cabo?

Si

No

Explique cuál es la función de un puente salino en la celda