



CHEMISTRY

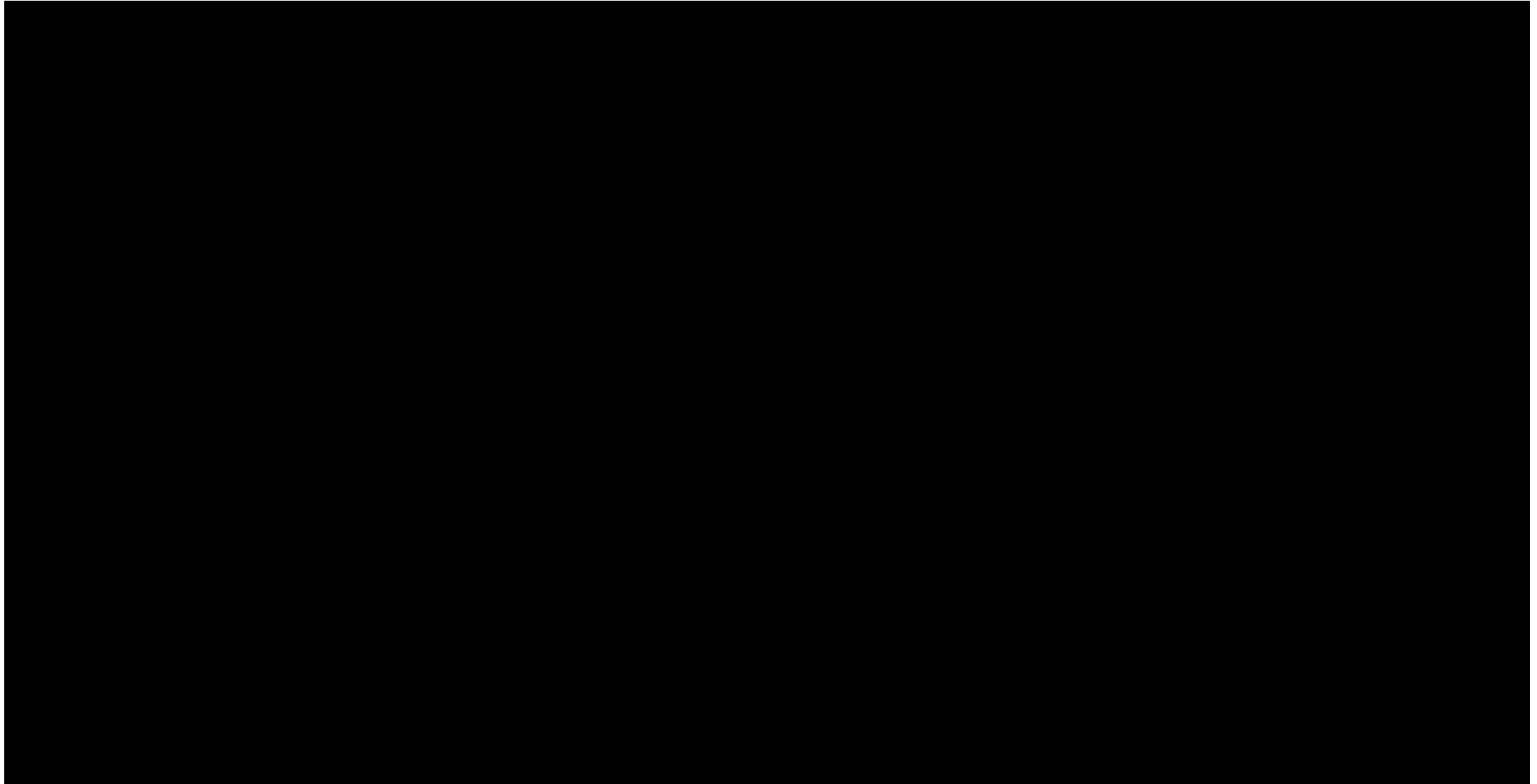
Chapter 20

5th
SECONDARY

Electroquímica



 **SACO OLIVEROS**



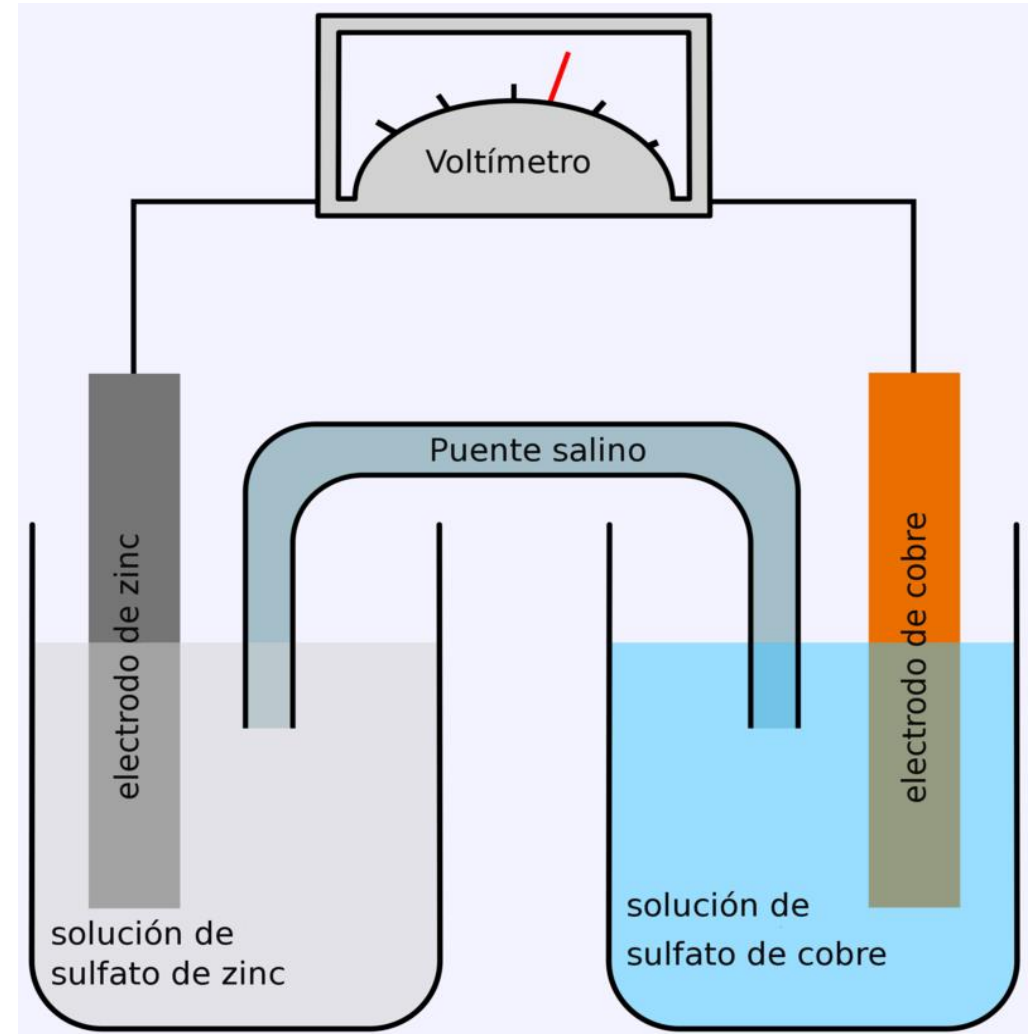
Helicoteoría

Electroquímica

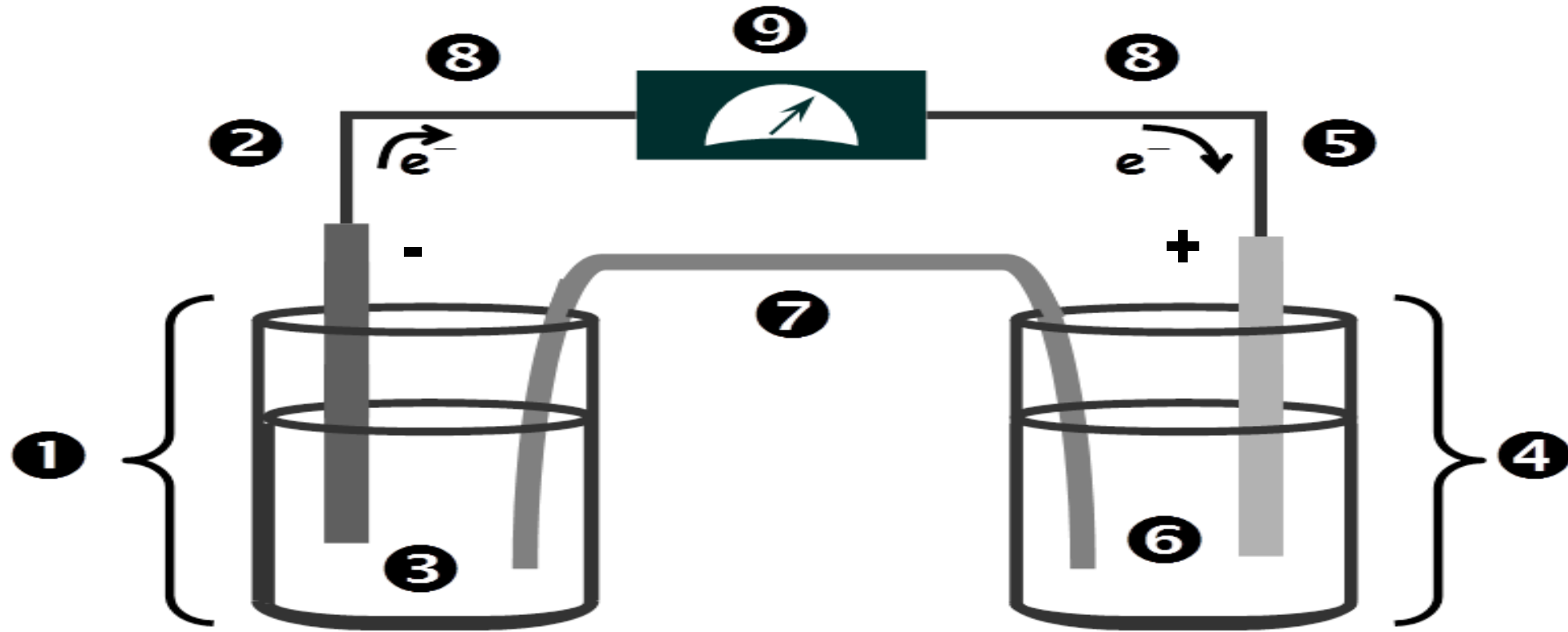
Rama de la química que estudia la relación entre la energía química y la energía eléctrica. Relaciona los fenómenos químicos con los fenómenos eléctricos. Comprende: Electrólisis y celdas galvánicas.

Celdas Galvánicas

Se conocen también como pilas. Son dispositivos que producen corriente continua a partir de reacciones redox (óxido-reducción) espontáneas.



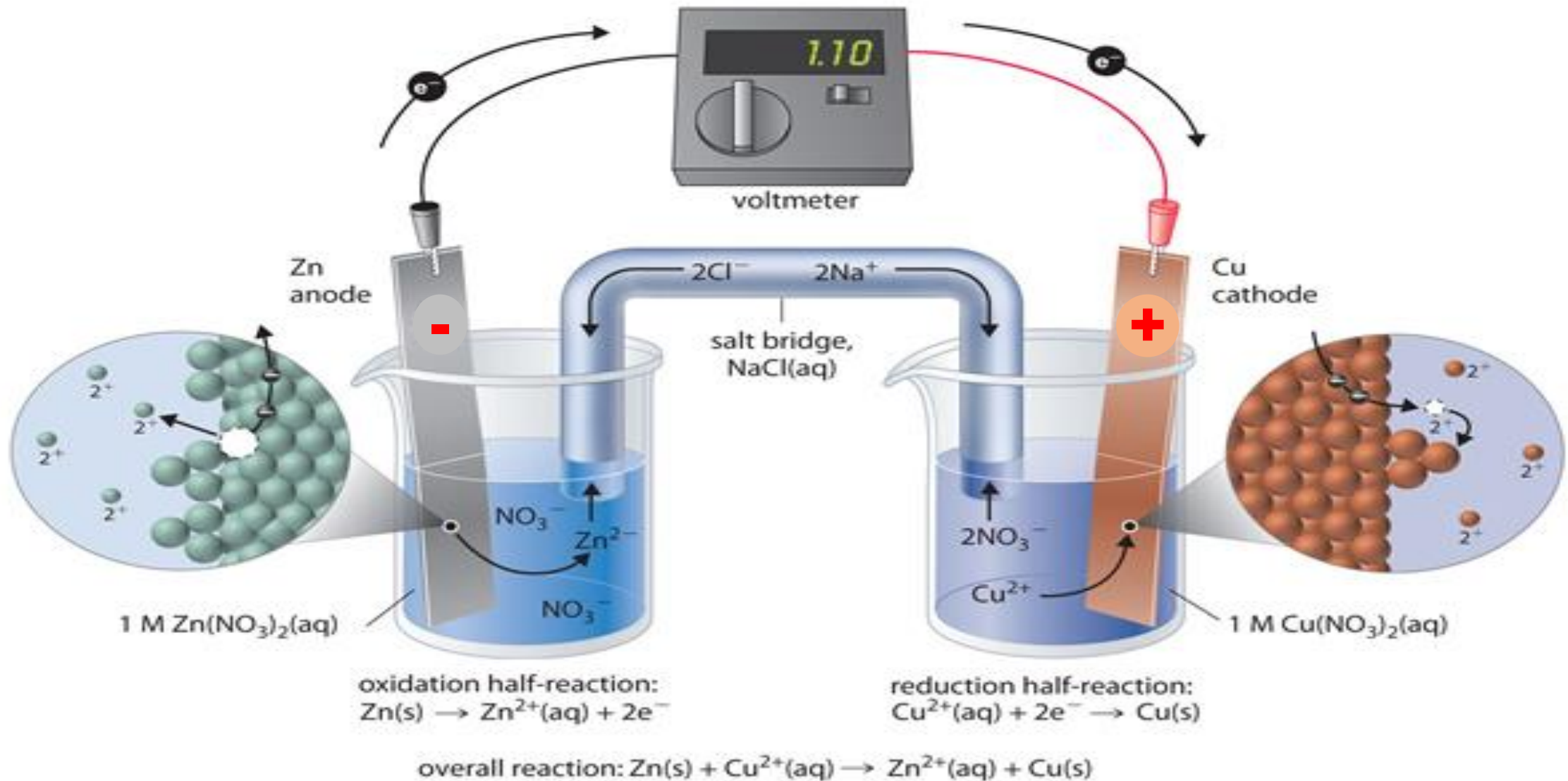
Componentes de una celda galvánica



- ❶ Semicelda anódica
- ❷ Electrodo anódico
- ❸ Solución anódica
- ❹ Semicelda catódica
- ❺ Electrodo catódico

- ❻ Solución catódica
- ❼ Puente salino
- ❽ Conductor metálico
- ❾ Voltímetro

Pila de Daniell



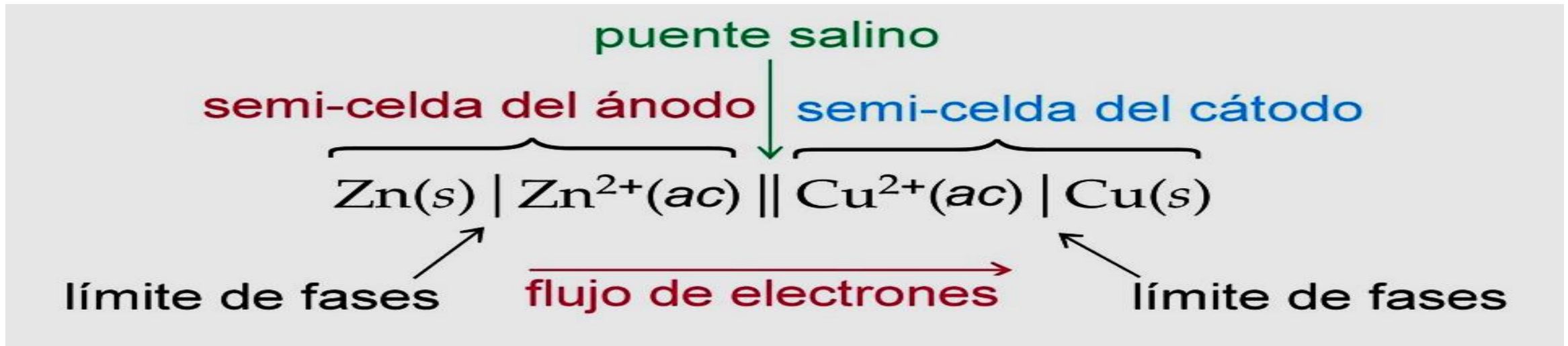
El Puente Salino

El puente salino cumple con las siguientes funciones:

- ✓ Permite el contacto eléctrico entre las dos semiceldas de modo que se cierra el circuito.
- ✓ Impide la mezcla mecánica de las soluciones ya que si esto ocurriese la reacción sería directa y los electrones no fluirán por el conductor externo.
- ✓ Mantiene la neutralidad eléctrica de las semiceldas al dejar fluir iones a través de su masa. Dicho flujo de iones se llama corriente interna de la pila.



Diagrama de una Celda Galvánica



Fuerza Electromotriz de una Pila

$$\Delta \varepsilon^0 = \varepsilon^0_{\text{red}} + \varepsilon^0_{\text{ox}}$$

Donde:

$\varepsilon^0_{\text{red}}$: potencial estándar de reducción

$\varepsilon^0_{\text{ox}}$: potencial estándar de oxidación



Helicopráctic

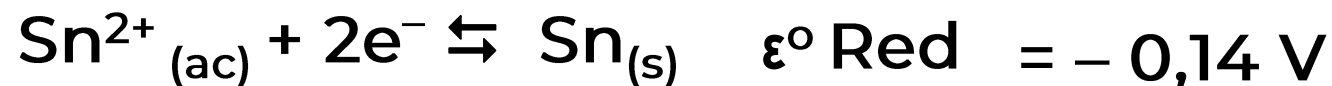
1

¿Cuál es el potencial estándar, ϵ° , para las siguiente celda a 25 °C,
 $\text{Mg}_{(s)} / \text{Mg}^{2+}_{(ac)} // \text{Sn}^{2+}_{(ac)} / \text{Sn}_{(s)}$?

Datos

Semirreacciones	$\epsilon^\circ(\text{V})$
$\text{Mg}^{2+}_{(ac)} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Mg}_{(s)}$	-2,38
$\text{Sn}^{2+}_{(ac)} + 2e^- \rightleftharpoons \text{Sn}_{(s)}$	-0,14

Semirreacción de reducción



Semirreacción de oxidación



$$\epsilon^\circ \text{ Celda} = -0,14 + 2,38$$

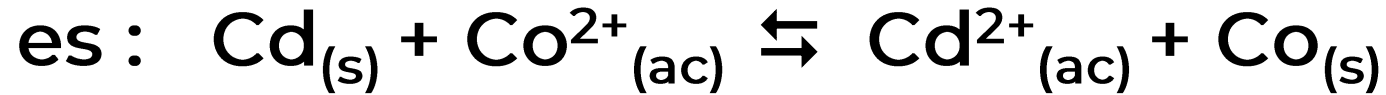
$$\epsilon^\circ \text{ Celda} = \epsilon^\circ \text{ Red} + \epsilon^\circ \text{ Oxi}$$

$$\epsilon^\circ \text{ Celda} = +2,24 \text{ V}$$



2

La reacción total que se lleva a cabo en una celda voltaica



¿Cuál sería el diagrama para dicha pila?



Ánodo
oxidación

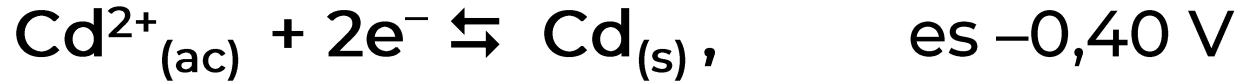


Cátodo
reducción

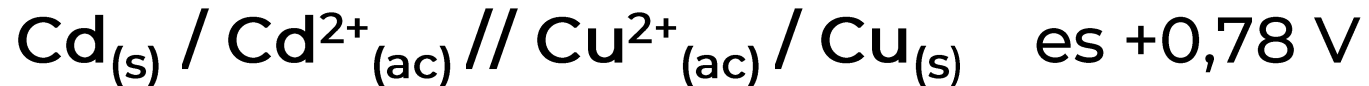


3

El potencial estándar del electrodo

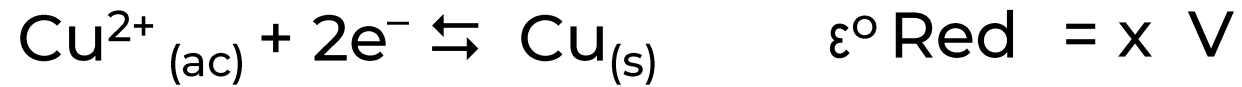


y el potencial estándar de la pila



¿Cuál es el potencial estándar del electrodo de cobre?

Semirreacción de
reducción



Semirreacción de
oxidación



$$\varepsilon^{\circ} \text{Celda} = + 0,78 \text{ V}$$

$$\varepsilon^{\circ} \text{Red} + \varepsilon^{\circ} \text{Oxd} = \varepsilon^{\circ} \text{Celda}$$

$$X + 0,40 = + 0,78$$

$$X = + 0,38 \text{ V}$$



4 Escriba verdadero (V) o falso (F) según corresponda.

a. Una celda galvánica consiste en provocar una reacción química por medio de la electricidad. **F** ()

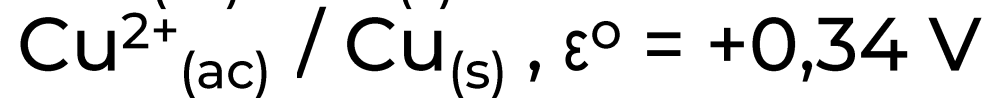
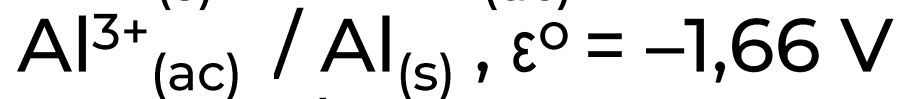
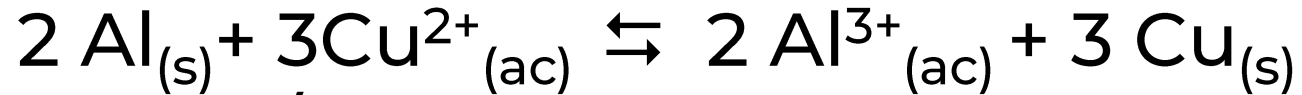
b. En las celdas galvánicas los electrones migran de cátodo a ánodo. ()

c. En una celda galvánica en el ánodo se produce la oxidación. **V** ()

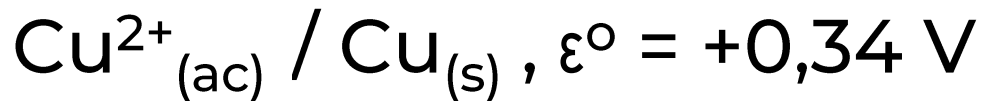
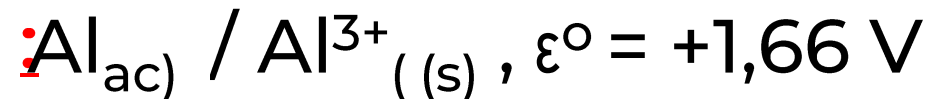


5

Determine el potencial estándar, en V, de la pila diseñada a 25 °C en el cual ocurre el siguiente proceso:



RESOLUCION



$$\varepsilon^{\circ}_{\text{pila}} = \varepsilon^{\circ}_{\text{oxd}} + \varepsilon^{\circ}_{\text{red}}$$

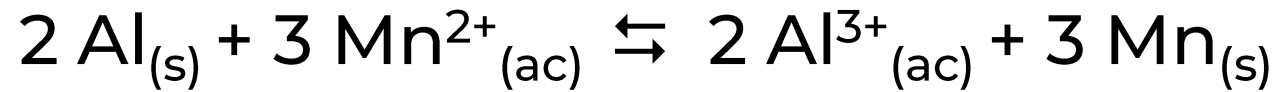
$$\varepsilon^{\circ}_{\text{pila}} = +1,66\text{v} + 0,34\text{v}$$

$$\varepsilon^{\circ}_{\text{pila}} = +2,00\text{v}$$



6

Se construye una celda voltaica que utiliza la reacción siguiente y opera a 298 K:



¿Cuál es la fem de esta celda en condiciones estándar?



RESOLUCION:



$$\varepsilon^{\circ}_{\text{pila}} = \varepsilon^{\circ}_{\text{oxd}} + \varepsilon^{\circ}_{\text{red}}$$

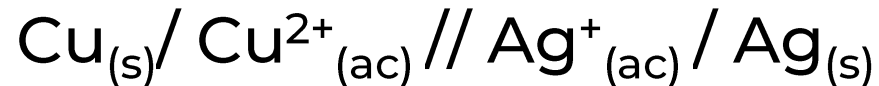
$$\varepsilon^{\circ}_{\text{pila}} = +1,66\text{v} - 1,18\text{v}$$

$$\varepsilon^{\circ}_{\text{pila}} = +0,48\text{v}$$



7

En relación a la celda galvánica mostrada escriba verdadero (V) o falso (F), según corresponda



a. La masa del electrodo de cobre disminuye.

(V)

b. El cobre se oxida.

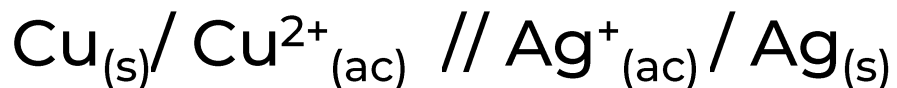
(V)

c. La reacción es espontánea en condiciones estándar a 25 °C.

(V)



RESOLUCION:



Oxidación

Reducción

Ánodo

Cátodo

Masa disminuye Masa aumenta

$$\varepsilon^{\circ}_{\text{pila}} = \varepsilon^{\circ}_{\text{oxd}} + \varepsilon^{\circ}_{\text{red}}$$

$$\varepsilon^{\circ}_{\text{pila}} = -0,34\text{v} + 0,80\text{v}$$

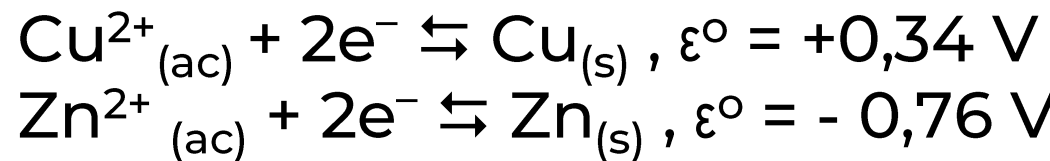
$$\varepsilon^{\circ}_{\text{pila}} = +0,46\text{v}$$

Es espontánea por ser (+)



8

Una de las pilas estándar más sencillas es la pila de Daniell se usan dos semiceldas: La primera contiene una solución 1M de sulfato de zinc (ZnSO_4) y un electrodo de zinc que funciona como ánodo, la segunda contiene una solución 1M de sulfato de cobre (II) CuSO_4 y un electrodo de cobre que funciona como Cátodo. Estas dos semiceldas se conectan con un puente salino el cual contiene $\text{NaCl}_{(\text{ac})}$. Determine el potencial estándar de la pila formada por el par



RESOLUCION:

$$\varepsilon^\circ_{\text{pila}} = \varepsilon^\circ_{\text{oxd}} + \varepsilon^\circ_{\text{red}}$$

$$\varepsilon^\circ_{\text{pila}} = +0,76\text{v} + 0,34\text{v}$$



$$\varepsilon^\circ_{\text{pila}} = +1,1\text{v}$$