

ACTIVIDAD 2

Aspectos cinéticos

Se dispone de 3 tubos de ensayo en los que tendremos una muestra sólida de hierro en distinto grado de fraccionamiento, pudiendo corresponder a un clavo, una lámina y viruta, e iremos depositando en ellos una solución de Sulfato de Cobre (II) ($\text{Cu}^{2+}_{(\text{ac})} + \text{SO}_4^{2-}_{(\text{ac})}$) de la misma concentración.

Sugerencias

- › Agregar el sulfato de cobre (II) al mismo tiempo para las tres muestras.
- › Observar detenidamente y registrar cada una de sus observaciones en la tabla.

Muestra de Hierro	Sulfato de cobre (C1=C2=C3)*
Clavo	
Lámina	
Viruta	

*C1=C2=C3 hace referencia a que la concentración de la solución de sulfato de Cobre es la misma para las tres muestras de Hierro.

ACTIVIDAD 2

2. Efecto de la concentración de los reactivos

Se dispone de 3 tubos de ensayo en los que tendremos una solución de Sulfato de Cobre (II) ($\text{Cu}^{2+}_{(ac)} + \text{SO}_4^{2-}_{(ac)}$) a distinta concentración, e iremos depositando en ellos una muestra sólida de hierro (viruta).

Sugerencias

- › Agregar la viruta de hierro al mismo tiempo para los tres ensayos.
- › Observar detenidamente y registrar cada una de sus observaciones en la tabla.

Sulfato de cobre	C1	C2	C3
Hierro			
Viruta			

Preguntas orientadoras:

- › Según sus observaciones ¿existe alguna diferencia en la reacción al utilizar hierro en diferentes grados de fraccionamiento? De ser así, regístrénlas a continuación.

- › ¿Existe alguna diferencia al utilizar soluciones de sulfato de cobre en distintas concentraciones? De ser así, regístrénlas a continuación.