



Licor de Fehling A

Presentación 250 ml

1. Composición del Reactivo de Fehling A

- El Fehling A es una solución de sulfato de cobre (II) pentahidratado.
- Concentración típica: $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 7,5 g por 100 mL de agua destilada (para preparar 100 mL de solución).
- Color: azul intenso debido al ion Cu^{2+} en solución.

2. Función

- Proporciona iones cúpricos (Cu^{2+}) que reaccionan con azúcares reductores en presencia de la solución Fehling B (que contiene tartrato de sodio y potasio y NaOH), dando lugar a un precipitado rojo de óxido cúprico (Cu_2O).
- Solo azúcares reductores (como glucosa y fructosa) pueden reducir el Cu^{2+} a Cu^+ .

3. Propiedades

- Soluble en agua; forma una solución azul clara.
- Almacenamiento: en frascos de vidrio bien cerrados, protegidos de la luz y temperatura ambiente.
- Estabilidad: relativamente estable si se mantiene separado del Fehling B. La mezcla inmediata antes del uso es la que se vuelve activa.

4. Seguridad

- Tóxico si se ingiere y puede irritar la piel y los ojos.
- Evitar inhalación del polvo.
- Manipular con guantes, gafas de seguridad y en campana si es posible.

5. Preparación típica

1. Disolver 34,64 g de $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ en agua destilada hasta 100 mL.
2. Filtrar si es necesario para eliminar impurezas.
3. Guardar en frasco ámbar.