



Cloruro de Cobre II * 2 H₂O

Presentación 250g

1. Nombre y composición:

- Nombre químico: Cloruro de cobre (II) dihidratado
- Fórmula molecular: $\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
- Sinónimos: Cupric chloride dihydrate, dicloruro de cobre (II) dihidratado
- Tipo: Sal inorgánica, sólido cristalino

2. Características físicas y químicas:

- Apariencia: Cristales verdes azulados o polvo cristalino verde-azulado
- Olor: Ligeramente metálico
- Sabor: Amargo, característico de sales de cobre
- Densidad: 3,25 g/cm³ (aprox.)
- Punto de fusión: 100–110 °C (pierde cristales de agua)
- Solubilidad: Muy soluble en agua, soluble en glicerol y amoníaco
- Humedad: Contiene dos moléculas de agua de cristalización
- pH de solución 1%: 4–5

3. Propiedades químicas:

- Es un compuesto higroscópico, absorbe humedad del aire
- Forma soluciones ácidas al disolverse en agua
- Reactivo químico: forma complejos con aminas y otros ligandos
- Puede oxidar metales menos nobles y sustancias orgánicas

4. Pureza técnica y grado:

- Usualmente $\geq 98\% \text{ CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
- Contenido de impurezas metálicas: muy bajo en grado químico/puro
- Se considera grado técnico o químico para uso industrial y laboratorio

5. Usos principales:

- Industria química:
 - Catalizador en reacciones orgánicas
 - Síntesis de pigmentos y compuestos de cobre
- Tratamiento de superficies y metales:
 - Fotografía, galvanoplastia y grabado
- Agrícola:
 - Fungicida y bactericida (uso controlado)
- Laboratorio:

- Reactivo analítico y para estudios de química inorgánica

6. Seguridad y manipulación:

- Toxicidad: Tóxico; puede causar irritación, intoxicación por ingestión o inhalación
- Precauciones:
 - Evitar contacto con piel y ojos
 - Usar guantes, gafas y mascarilla en polvo fino
 - Manipular en áreas ventiladas