



## Cloruro de Magnesio Hexahidratado Puro

### Presentación 500g

- Nombre común: Cloruro de magnesio hexahidratado
- Nombre químico: Cloruro de magnesio hexahidratado
- Fórmula química:  $MgCl_2 \cdot 6H_2O$
- Peso molecular: 203,3 g/mol
- CAS: 7791-18-6

#### 2. Propiedades físicas

- Apariencia: Cristales incoloros o blanco transparente, higroscópicos
- Sabor: Salado, amargo
- Densidad: 1,58 g/cm<sup>3</sup>
- Punto de fusión: Descompone a ~118 °C (pierde agua de cristalización)
- Solubilidad: Muy soluble en agua (167 g/100 mL a 20 °C), insoluble en alcohol
- Higroscopicidad: Muy higroscópico, absorbe humedad del aire con facilidad
- pH de solución acuosa 1%: 6–8 (ligeramente neutro a básico)

#### 3. Propiedades químicas

- Estabilidad: Estable bajo condiciones normales si se mantiene seco
- Reactividad: Reacciona con bases fuertes formando hidróxidos insolubles
- Compatibilidad: Compatible con la mayoría de sales y ácidos, pero incompatible con carbonatos fuertes (puede formar precipitados de  $MgCO_3$ )
- Descomposición: Pierde agua de cristalización al calentar; se descompone a temperaturas altas (>300 °C) formando MgO y HCl

#### 4. Usos principales

- Industria química: Producción de magnesio metálico, coagulante para textiles, agente desecante
- Alimentación: Suplemento de magnesio, aditivo en alimentos
- Farmacéutico: Laxante, suplemento mineral, sales de baño terapéuticas
- Laboratorio: Fuente de  $Mg^{2+}$  en soluciones químicas, reactivo en síntesis y análisis

#### 5. Seguridad

- Clasificación: Irritante leve en polvo; no altamente tóxico
- Toxicidad: Baja por ingestión; ingestión masiva puede causar diarrea o desequilibrio electrolítico
- Precauciones: Evitar inhalación de polvo, contacto con ojos y piel; almacenar en lugar fresco, seco y hermético para evitar absorción de humedad