



Sulfato de Magnesio Heptahidratado Técnico

Presentación 250g

1. Nombre y composición:

- Nombre químico: Sulfato de magnesio Heptahidratado
- Fórmula molecular: $MgSO_4 \cdot 7H_2O$
- Sinónimos: Sal de Epsom, magnesium sulfate heptahydrate, sulfato de magnesio cristalino
- Tipo: Sal inorgánica hidratada

2. Características físicas y químicas:

- Apariencia: Cristales blancos, solubles en agua
- Olor: Inodoro
- Sabor: Salado
- Densidad: 1,68 g/cm³
- Punto de fusión: 150 °C (deshidrata antes de fundir)
- Solubilidad en agua: 710 g/L a 20 °C
- Humedad: Contiene 7 moléculas de agua cristalina
- pH de solución 5%: 5,5–7

3. Propiedades:

- Es higroscópico, puede absorber humedad si se expone al aire
- Estable bajo condiciones normales
- Forma soluciones neutras o ligeramente ácidas en agua
- Heptahidratado, se puede deshidratar al calentar a >150 °C

4. Pureza técnica:

- Contenido de $MgSO_4 \cdot 7H_2O \geq 99\%$ (grado técnico)
- Impurezas de metales pesados: bajas, según normas técnicas
- Se considera adecuado para aplicaciones industriales, no necesariamente alimentarias

5. Usos principales:

- Industriales:
 - Producción de textiles, papel y detergentes
 - Fertilizantes y acondicionadores de suelos
 - Desecante en laboratorios y procesos industriales
- Farmacéuticos y cosméticos:
 - Como laxante (grado farmacéutico)

- En baños de sales y cosmética (si es grado adecuado)
- Laboratorio:
 - Fuente de Mg^{2+} en soluciones químicas
 - Reactivo en síntesis y análisis

6. Seguridad y manipulación:

- Toxicidad: Baja; irritante leve para ojos y piel
- Precauciones:
 - Evitar inhalación de polvo
 - Usar guantes y gafas si se manipula en forma de polvo fino
- Almacenamiento:
 - Lugar seco y fresco
 - Envases bien cerrados para evitar absorción de humedad