



Hidróxido de Calcio Técnico 92,7%

Presentación 500g

1. Nombre y composición:

- Nombre químico: Hidróxido de calcio
- Fórmula molecular: $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- Sinónimos: Cal apagada, cal hidratada, calcium hydroxide, slaked lime
- Tipo: Base inorgánica, sólido alcalino

2. Características físicas y químicas:

- Apariencia: Polvo blanco o gris claro
- Olor: Ligeramente alcalino, característico
- Sabor: Muy alcalino (cáustico)
- Densidad aparente: 0,94–1,10 g/cm³
- Densidad real: 2,24 g/cm³
- Punto de fusión: Se descompone a 580 °C
- Solubilidad en agua: 1,73 g/L a 20 °C (forma lechada de calcio, "agua de cal")
- pH de solución saturada: 12,4–12,6
- Pureza: 92,7% $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- Impurezas típicas: CaCO_3 residual, trazas de metales pesados

3. Propiedades:

- Base fuerte, alcalina, soluble ligeramente en agua
- Reacciona con ácidos para formar sales de calcio
- Forma suspensiones llamadas "leche de cal"
- Reacciona con CO_2 del aire formando carbonato de calcio (CaCO_3)

4. Usos principales:

- Industria química y metalúrgica:
 - Neutralización de ácidos
 - Precipitación de metales pesados
 - Tratamiento de aguas y efluentes industriales
- Construcción:
 - Morteros y estabilización de suelos
- Agricultura:
 - Corrector de acidez del suelo
- Alimentaria y farmacéutica (si es grado especial):
 - Coagulante de leche para queso
 - Suplemento de calcio

5. Seguridad y manipulación:

- Toxicidad: Moderada; irritante para piel, ojos y vías respiratorias
- Precauciones:
 - Evitar inhalación de polvo
 - Usar guantes, gafas y ropa protectora
 - Manipular en áreas ventiladas
- Almacenamiento:
 - Lugar seco, fresco y bien ventilado
 - Evitar humedad y contacto con CO_2 excesivo para prevenir carbonatación