



## Carbonato de Calcio Puro (>99%) $\text{CaCO}_3$

### Presentación 1000g

#### 1. Nombre y composición:

- Nombre químico: Carbonato de calcio
- Fórmula molecular:  $\text{CaCO}_3$
- Sinónimos: Caliza, calcita, precipitado de calcio, limestone, calcium carbonate
- Tipo: Sal inorgánica, sólido cristalino

#### 2. Características físicas y químicas:

- Apariencia: Polvo blanco fino o cristales incoloros a blancos
- Olor: Inodoro
- Sabor: Insípido
- Densidad aparente: 2,71 g/cm<sup>3</sup>
- Densidad real: 2,93 g/cm<sup>3</sup>
- Punto de fusión: Se descompone a ~825 °C formando óxido de calcio (CaO) y  $\text{CO}_2$
- Solubilidad: Insoluble en agua; soluble en ácidos diluidos formando  $\text{CO}_2$
- pH de suspensión acuosa (10%): 9–10 (ligeramente básico)
- Humedad: ≤ 0,5% (polvo seco)

#### 3. Propiedades:

- Estable a temperatura ambiente
- Inorgánico, no inflamable
- Reacciona con ácidos liberando dióxido de carbono
- Buen relleno y pigmento blanco en industrias por su opacidad y blancura

#### 4. Usos principales:

- Industria química:
  - Producción de cal, cemento y vidrio
  - Neutralización de ácidos en procesos industriales
- Industria alimentaria y farmacéutica:
  - Suplemento de calcio (grado alimentario)
  - Antiácido en medicamentos (grado farmacéutico)
- Industria de plásticos y pinturas:
  - Relleno y pigmento blanco
- Agricultura:
  - Corrector de acidez del suelo
- Otros:
  - Industria papelera y caucho como carga mineral

5. Seguridad y manipulación:

- Toxicidad: Muy baja; polvo puede irritar vías respiratorias, ojos y piel
- Precauciones:
  - Evitar inhalación de polvo fino
  - Usar mascarilla y gafas si se manipula polvo seco
- Almacenamiento:
  - Lugar seco, fresco y ventilado
  - Envases cerrados para evitar humedad y apelmazamiento