



Citrato de Sodio Puro

Presentación 250g

1. Identificación química

- Nombre común: Citrato de sodio
- Nombre químico: Trisodio 2-hidroxí-1,2,3-propane-tricarboxilato
- Fórmula química: $\text{Na}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7$
- Peso molecular: 258,06 g/mol (anhídrido), 294,10 g/mol (dihidratado)
- CAS: 68-04-2 (para citrato trisódico)

2. Propiedades físicas

- Apariencia: Cristales o polvo cristalino blanco
- Sabor: Salado y ligeramente alcalino
- Densidad: 1,668 g/cm³ (anhídrido)
- Punto de fusión: 300 °C (descomposición)
- Solubilidad: Muy soluble en agua (133 g/L a 20 °C); insoluble en alcohol y solventes orgánicos
- pH de solución 1% en agua: 7,0–9,0 (ligeramente básico)

3. Propiedades químicas

- Estabilidad: Estable al calor moderado; sensible a ácidos fuertes (puede liberar ácido cítrico)
- Reactividad: Puede reaccionar con ácidos para formar citratos ácidos y con sales de calcio/magnesio para formar precipitados
- Higroscopicidad: Ligeramente higroscópico (absorbe humedad del aire)

4. Usos principales

- Alimentación: Regulador de acidez, emulsionante, conservante (E331)
- Farmacéutico: Anticoagulantes en transfusiones sanguíneas, buffer en soluciones inyectables
- Industrial: Agente quelante para metales, detergentes, limpieza de superficies metálicas
- Laboratorio: Buffer en soluciones biológicas y químicas

5. Seguridad

- Clasificación: Sustancia generalmente segura (GRAS) en alimentación, pero manejo en polvo requiere evitar inhalación
- Toxicidad: Baja; dosis oral alta puede causar efectos laxantes
- Precauciones: Evitar contacto prolongado con ojos y piel; almacenar en envase hermético, seco y protegido de la luz