



Cloruro de Litio PA

Presentación 100 gr

1. Nombre y composición:

- Nombre químico: Cloruro de litio
- Fórmula molecular: LiCl
- Sinónimos: Cloruro de litio anhidro, litio(I) cloruro
- Tipo: Sal inorgánica, altamente higroscópica

2. Características físicas y químicas:

- Apariencia: Cristales blancos o polvo cristalino
- Olor: Inodoro
- Sabor: Salado, característico
- Densidad: 2,07 g/cm³
- Punto de fusión: 605 °C
- Punto de ebullición: 1.382 °C
- Solubilidad: Muy soluble en agua (≈83 g/100 mL a 25 °C), soluble en alcohol y otros solventes polares
- Higroscopicidad: Muy alta; absorbe humedad rápidamente del ambiente
- pH de solución acuosa (1%): ~7

3. Pureza y grado PA:

- Grado PA indica Pro-Análisis, apto para uso analítico y laboratorio
- Pureza típica: ≥99% LiCl
- Contenido de humedad: ≤0,5%
- Impurezas metálicas: muy bajas, según normas de laboratorio

4. Propiedades químicas:

- Altamente soluble en agua y polaridad alta
- Forma soluciones electrolíticas conductoras
- Reacciona lentamente con bases fuertes liberando cloruros y sales de litio
- Muy higroscópico, por lo que debe manipularse en atmósfera seca

5. Usos principales:

- Laboratorio:
 - Reactivo analítico y estándar de referencia
 - Preparación de electrolitos y sales de litio
- Industria química:
 - Síntesis orgánica e inorgánica

- Producción de baterías de litio (electrolitos)
- Otros:
 - Desecante para gases y solventes (por su alta higroscopicidad)

6. Seguridad y manipulación:

- Toxicidad: Moderada; puede causar irritación en piel, ojos y vías respiratorias
- Precauciones:
 - Manipular con guantes y gafas de seguridad
 - Evitar inhalación de polvo
 - Guardar en atmósfera seca y envases herméticos
- Almacenamiento:
 - Contenedor hermético en lugar seco y fresco
 - Alejado de humedad y ácidos fuertes