



Nitrato de Potasio Técnico

Presentación 1000 g

- Nombre químico: Nitrato de potasio
- Nombre común: Salitre
- Fórmula química: KNO_3
- Número CAS: 7757-79-1
- Peso molecular: 101.10 g/mol

Características físicas y químicas

- Estado físico: Sólido cristalino o granular
- Color: Blanco
- Olor: Inodoro
- pH (solución acuosa 1%): 6.0 – 8.0
- Solubilidad en agua: Alta (≈ 316 g/L a 20 °C)
- Solubilidad en alcohol: Prácticamente insoluble
- Densidad: 2.11 g/cm³
- Punto de fusión: 334 °C
- Punto de descomposición: > 400 °C (libera oxígeno)

Composición

- Nitrato de potasio (KNO_3): ≥ 98 %
- Impurezas: Cloruros, sulfatos y sales insolubles (según proceso técnico)

Propiedades

- Agente oxidante
- Fuente de potasio y nitrógeno
- Estable en condiciones normales
- No combustible, pero favorece la combustión

Usos principales

- Agricultura:
 - Fertilizante potásico-nitrogenado
- Industria:
 - Fabricación de pólvora negra y pirotecnia (uso regulado)
 - Tratamientos térmicos de metales
- Laboratorio:
 - Reactivo químico
- Industria alimentaria (solo grado alimenticio):
 - Conservante (E252) ⚠ no aplica a grado técnico

Estabilidad y reactividad

- Estabilidad: Estable en condiciones normales
- Reactividad:
 - Reacciona con materiales combustibles y agentes reductores
- Productos de descomposición:
 - Óxidos de nitrógeno
 - Oxígeno

Información de seguridad

- Clasificación de peligro:
 - Comburente (oxidante)
- Riesgos:
 - Puede intensificar incendios
 - Irritación leve por inhalación de polvo
- Equipo de protección personal:
 - Guantes
 - Gafas de seguridad
 - Mascarilla antipolvo en manejo prolongado

Almacenamiento

- Almacenar en envases bien cerrados
- Lugar fresco, seco y ventilado
- Mantener alejado de materiales combustibles y fuentes de calor

Vida útil

- Indefinida, si se mantiene seco y correctamente almacenado