



## Tiocianato de Amonio

### Presentación 500 gr

#### IDENTIFICACIÓN DEL PRODUCTO

- Nombre químico: Tiocianato de amonio
- Fórmula química:  $\text{NH}_4\text{SCN}$
- Peso molecular: 76,12 g/mol
- Número CAS: 1762-95-4
- Grado: Técnico / PA (según especificación)
- Estado físico: Sólido
- Forma: Cristales o polvo blanco a ligeramente amarillento
- Olor: Inodoro o ligeramente amoniacal

#### PROPIEDADES FÍSICO-QUÍMICAS


Propiedad	Valor típico
Apariencia	Sólido cristalino
Solubilidad en agua (20 °C)	Muy soluble
Solubilidad en alcohol	Soluble
Densidad	≈ 1,30 g/cm <sup>3</sup>
Punto de fusión	≈ 149–152 °C
Punto de descomposición	> 170 °C
pH (sol. acuosa)	Ligeramente ácido a neutro
Higroscopicidad	Moderada
Estabilidad	Estable en condiciones normales

#### CLASIFICACIÓN DE PELIGRO (GHS)

Palabra de advertencia: ATENCIÓN

Indicaciones de peligro (pueden variar según grado):

- H302: Nocivo en caso de ingestión
- H319: Provoca irritación ocular grave

Pictograma:  Irritante

#### RIESGOS PRINCIPALES

- Nocivo si se ingiere en cantidades elevadas
- Irritante para ojos, piel y vías respiratorias
- Puede liberar gases tóxicos (HCN) al descomponerse o en contacto con ácidos fuertes
- Evitar calentamiento excesivo

#### MANEJO SEGURO

Equipo de protección personal (EPP):

- Guantes (nitrilo o látex)
- Gafas de seguridad
- Bata o ropa de protección
- Protección respiratoria si se genera polvo

Buenas prácticas:

- Evitar inhalación de polvo
- Manipular en áreas bien ventiladas
- No mezclar con ácidos fuertes
- Mantener envases bien cerrados

#### ALMACENAMIENTO

- Envases herméticos, secos y correctamente etiquetados
- Almacenar en lugar fresco y ventilado
- Proteger de humedad, calor y ácidos
- Mantener alejado de sustancias oxidantes fuertes

#### PRIMEROS AUXILIOS (RESUMEN)

- Ojos: Lavar con abundante agua ≥15 minutos
- Piel: Lavar con agua y jabón
- Inhalación: Trasladar a aire fresco
- Ingestión: No inducir vómito; buscar atención médica

#### USOS PRINCIPALES

- Química analítica: reactivo para determinación de hierro (complejo rojo sangre)
- Laboratorios clínicos y educativos
- Industria química: intermediario de síntesis
- Fotografía y procesos químicos especializados
- Investigación científica