

**Cloruro de Bario Puro (>99%)****Presentación 100 gr****1. Identificación del producto**

- Nombre: Cloruro de bario
- Otros nombres: BaCl_2 , cloruro básico de bario (cuando es hidratado)
- Fórmula química: BaCl_2
- CAS: 10361-37-2
- Presentación: Sólido cristalino blanco, higroscópico
- Hidrato común: $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (dihidratado, forma más frecuente)

2. Propiedades físicas

Propiedad	Valor
Estado físico	Sólido cristalino
Color	Blanco
Olor	Inodoro
Densidad	3,856 g/cm ³ (anhidro) / 3,89 g/cm ³ (dihidratado)
Punto de fusión	963 °C (anhidro) / 732 °C (dihidratado)
Solubilidad	Muy soluble en agua; insoluble en alcohol y solventes orgánicos
Aspecto	Cristales o polvo granular

3. Usos

- Laboratorio: reactivo analítico para sulfatos (precipitación de BaSO_4), preparación de otras sales de bario
- Industria: fabricación de pigmentos, vidrio, cerámica y lubricantes
- Otros: eliminación de iones sulfato en procesos químicos, electrolitos en algunos sistemas especializados

4. Precauciones y seguridad

- Tóxico: la ingestión, inhalación o absorción por piel puede causar intoxicación por bario
- Irritante: contacto con ojos, piel y vías respiratorias
- Manipulación: guantes, gafas, bata y campana ventilada
- Almacenamiento: lugar fresco, seco y ventilado; envase bien cerrado, lejos de ácidos fuertes y materiales reactivos

5. Primeros auxilios

- Ingestión: no inducir vómito, enjuagar boca y buscar atención médica inmediata
- Contacto con piel: lavar con abundante agua y jabón
- Contacto con ojos: enjuagar con abundante agua durante 15 minutos
- Inhalación: trasladar a aire fresco, mantener reposo y buscar atención médica si hay síntomas

6. Estabilidad y compatibilidad

- Estabilidad: estable bajo condiciones normales
- Compatibilidad: reacciona con agentes reductores fuertes, ácidos concentrados y sulfuros
- Evitar el contacto con materiales que puedan formar compuestos explosivos con bario

1. Identificación del producto

- Nombre: Silicato de sodio técnico
- Otros nombres: Vidrio soluble, sosa soluble, silicato sódico
- Fórmula química: Na₂O · nSiO₂ (n ≈ 2,5 a 3)
- CAS: 1344-09-8
- Concentración: 40–42 °Bé (≈ 40–42 % p/p de SiO₂ equivalente)
- Presentación: Líquido viscoso, transparente o ligeramente turbio

Nota: El “°Bé” (Baumé) indica densidad; 40–42 °Bé corresponde aproximadamente a densidad 1,47–1,50 g/mL.

2. Propiedades físicas

- Estado físico: Líquido viscoso
- Color: Incoloro o ligeramente amarillento
- Olor: Inodoro
- Densidad: 1,47–1,50 g/mL a 20 °C
- pH: 11–12 (fuertemente alcalino)
- Solubilidad: Completamente soluble en agua, insoluble en solventes orgánicos

3. Usos

- Industria de detergentes: como agente alcalino y dispersante
- Fabricación de vidrio y cerámica: aglutinante y agente de adhesión
- Tratamiento de aguas: estabilizante y floculante
- Papel y textiles: como agente de encalado, endurecedor y adhesivo
- Laboratorio: como reactivo alcalino y agente desengrasante

4. Precauciones y seguridad

- Corrosivo: provoca quemaduras graves en piel y ojos
- Irritante respiratorio: vapores o aerosoles pueden irritar vías respiratorias

- Manipulación: usar guantes resistentes a álcalis, gafas de seguridad y ropa protectora
- Almacenamiento: envase cerrado, en lugar fresco, seco y ventilado; evitar contacto con ácidos fuertes

5. Primeros auxilios

- Contacto con piel: lavar con abundante agua durante 15–20 minutos y retirar ropa contaminada
- Contacto con ojos: enjuagar inmediatamente con agua durante al menos 15 min y buscar atención médica
- Ingestión: no inducir vómito; enjuagar boca y acudir a un centro médico
- Inhalación: trasladar a aire fresco y mantener reposo

6. Estabilidad y compatibilidad

- Estabilidad: estable en condiciones normales
- Compatibilidad: reaccionará violentamente con ácidos fuertes y algunos metales
- Evitar contacto con sustancias combustibles