



Hidróxido de Sodio Técnico Escamas

Presentación 1000 gr

1. Identificación del producto

- Nombre: Hidróxido de sodio
- Otros nombres: Sosa cáustica, soda cáustica, álcali fuerte
- Fórmula química: NaOH
- CAS: 1310-73-2
- Presentación: Escamas sólidas blancas, higroscópicas
- Aspecto: Sólido cristalino o escamas
- Pureza técnica: $\geq 96-98\%$ (según fabricante)

2. Propiedades físicas

Propiedad	Valor
Estado físico	Sólido
Color	Blanco
Olor	Inodoro
Densidad	2,13 g/cm ³
Punto de fusión	318 °C
Solubilidad	Muy soluble en agua (con calor se disuelve más rápido); insoluble en solventes orgánicos
pH de solución 1 %	$\approx 13-14$ (fuertemente alcalino)
Higroscopicidad	Alta, absorbe humedad y CO ₂ del aire formando carbonato de sodio

3. Usos

- Laboratorio:
 - Reactivo químico para titulaciones y síntesis
 - Ajuste de pH y neutralización de ácidos
- Industria:
 - Fabricación de jabón, detergentes y papel
 - Producción de textiles y productos químicos
 - Industria alimentaria (como agente regulador de acidez)
- Otros: limpieza de superficies, desobstrucción de tuberías

4. Precauciones y seguridad

- Corrosivo: provoca quemaduras graves en piel, ojos y mucosas
- Tóxico por ingestión: puede causar daños internos graves
- Manipulación: guantes resistentes a álcalis, gafas, mascarilla y ropa protectora
- Almacenamiento: lugar seco, ventilado y fresco; envase cerrado, alejado de ácidos, metales y materiales combustibles

5. Primeros auxilios

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

6. Estabilidad y compatibilidad

- Estabilidad: estable en condiciones normales si se mantiene seco
- Compatibilidad: reacciona violentamente con ácidos, metales ligeros (Al, Zn, Sn), compuestos halogenados y oxidantes fuertes
- Evitar contacto con humedad y CO₂ para prevenir formación de carbonato de sodio