



Hidróxido de Sodio Escamas Técnico

Presentación 250g

IDENTIFICACIÓN DEL PRODUCTO

- Nombre químico: Hidróxido de sodio
- Nombre común: Soda cáustica en escamas
- Fórmula química: NaOH
- Peso molecular: 40,00 g/mol
- Número CAS: 1310-73-2
- Grado: Técnico / Industrial
- Pureza típica: 96–99 %
- Estado físico: Sólido
- Forma: Escamas blancas
- Olor: Inodoro

PROPIEDADES FÍSICO-QUÍMICAS

Propiedad	Valor típico
Pureza	≥ 96 % NaOH
Apariencia	Escamas blancas
Densidad aparente	2,13 g/cm ³
Punto de fusión	≈ 318 °C
Punto de ebullición	≈ 1.388 °C
pH (sol. 1%)	> 13
Solubilidad en agua	Muy soluble (reacción exotérmica)
Higroscopicidad	Alta (absorbe humedad y CO ₂ del aire)

La disolución en agua libera gran cantidad de calor.

CLASIFICACIÓN DE PELIGRO (GHS)

Palabra de advertencia: PELIGRO

Indicaciones de peligro:

- H290: Puede ser corrosivo para los metales
- H314: Provoca quemaduras graves en la piel y lesiones oculares graves

Pictograma:  Corrosión

RIESGOS PRINCIPALES

- Altamente corrosivo para piel, ojos y mucosas
- Provoca quemaduras químicas severas
- Reacciona violentamente con ácidos
- Reacciona con metales como aluminio, zinc y estaño liberando hidrógeno (gas inflamable)
- Absorbe humedad del aire, degradando el producto

MANEJO SEGURO

Equipo de protección personal (EPP):

- Guantes resistentes a álcalis (PVC, nitrilo, neopreno)
- Gafas de seguridad + protector facial
- Ropa de protección química
- Protección respiratoria si hay polvo

Buenas prácticas:

- Evitar formación e inhalación de polvo
- Manipular en áreas ventiladas
- Para preparar soluciones: agregar lentamente las escamas al agua, nunca al revés
- No usar recipientes de aluminio

ALMACENAMIENTO

- Envases herméticos de HDPE o acero revestido
- Lugar seco, fresco y bien ventilado
- Proteger de la humedad y del CO₂ del aire
- Mantener alejado de ácidos y materiales incompatibles

PRIMEROS AUXILIOS (RESUMEN)

- Ojos: Enjuagar inmediatamente con agua abundante ≥ 15 minutos y atención médica urgente
- Piel: Retirar ropa contaminada y lavar con agua abundante
- Inhalación: Trasladar a aire fresco; atención médica si hay síntomas
- Ingestión: NO inducir vómito; atención médica inmediata

USOS INDUSTRIALES COMUNES

- Fabricación de detergentes y jabones
- Tratamiento de aguas y efluentes
- Industria papelera y textil
- Producción de productos químicos
- Neutralización de ácidos
- Limpieza industrial pesada