Hoja de datos de seguridad (resumida)

Hipoclorito de sodio en solución al 13 % · Código VAL-004 · Formato SGA, NOM-018-STPS-2015

Químicos Valdora
Revisión: noviembre 2026
Emergencias: 911

PELIGRO. Nunca lo mezcles con ácidos (incluidos desengrasantes ácidos, ácido muriático, vinagre o sarricidas) ni con amoniaco: libera gas cloro y cloraminas, que son tóxicos y pueden causar daño pulmonar grave o la muerte.



ONU 1791 · Clase 8 | CAS 7681-52-9 | NFPA: Salud 3 · Inflam. 0 · Reac. 1 · OX

1. Identificación

Hipoclorito de sodio, solución 13 % de cloro disponible («cloro concentrado»). Uso: blanqueador y desinfectante, materia prima para cloro doméstico. Proveedor: Químicos Valdora, Iztapalapa, CDMX.

2. Identificación de peligros

- H314: provoca quemaduras graves en la piel y lesiones oculares graves.
- H290: puede ser corrosivo para los metales.
- H400/H411: muy tóxico para los organismos acuáticos, con efectos duraderos.
- EUH031: en contacto con ácidos libera gases tóxicos.

3. Composición

Hipoclorito de sodio 12–14 %; hidróxido de sodio < 1 %; agua c.b.p. 100 %.

4. Primeros auxilios

- **Ojos:** lava con agua 15 minutos, con los párpados abiertos. Atención médica inmediata.
- **Piel:** quita la ropa contaminada y lava con agua abundante 15 minutos.
- **Inhalación:** lleva a la persona al aire libre; si le cuesta respirar, llama al 911.
- **Ingestión:** enjuaga la boca y da agua a sorbos. **No provoques el vómito.** Atención médica.

5. Incendio

No es inflamable, pero es oxidante y puede avivar el fuego de materiales combustibles. Usa el medio adecuado para el fuego de alrededor y enfría los envases con agua.

6. Derrame

Ventila y aleja a las personas. Con guantes y lentes, contén con arena o tierra (nunca aserrín ni trapos). No lo eches al drenaje ni a cuerpos de agua.

7. Manejo y almacenamiento

Lugar fresco, ventilado, a la sombra y por debajo de 25 °C. Envase original de plástico bien cerrado. Se degrada con el calor y la luz: pierde fuerza con el tiempo.

8. Protección personal

Guantes de nitrilo o neopreno, lentes de seguridad o careta y mandil. Ventilación general; respirador para gases ácidos si hay vapores.

9. Propiedades

Líquido amarillo verdoso, olor a cloro. pH 12–13. Densidad 1.20–1.23 g/mL. Soluble en agua.

10. Estabilidad y reactividad

Incompatible con: ácidos, amoniaco y sales de amonio, cuaternarios concentrados, metales (cobre, aluminio, hierro), peróxidos y materia orgánica. Se descompone con calor y luz liberando oxígeno y cloro.

11. Toxicología

Corrosivo en contacto directo. Los vapores irritan nariz, garganta y pulmones.

12. Ecología

Muy tóxico para la vida acuática. Evita que llegue a ríos, suelo o drenaje sin diluir.

13. Disposición

Conforme a la normativa local de residuos peligrosos. Enjuaga los envases antes de desecharlos.

14. Transporte

ONU 1791, Hipoclorito en solución, Clase 8, Grupo de embalaje III.

15–16. Regulación y notas

NOM-018-STPS-2015 (comunicación de peligros) y NOM-002-SCT. Esta hoja es un resumen; la HDS completa del fabricante está disponible a petición.