



HIPOCLORITO SÓDICO EN-901 MG

Nº Registro ECHA: BC-FX04739215

Producto líquido de carácter básico, de uso generalizado para la desinfección del agua de consumo humano/animal, por su gran eficacia frente a patógenos como bacterias y virus, así como para la prevención de la formación de algas.


Registrado en la Unión Europea, en cumplimiento del Reglamento 2017/1273, en el cual se aprueba el cloro activo liberado de hipoclorito sódico como sustancia activa existente para su uso en biocidas de los TP2 (desinfectante para piscinas, spas).



LÍQUIDO



ENVASE NUEVO

6 - 12 - 25 



ENVASE REUTILIZABLE (SDDR)

25 




IBC

400 - 720 - 1.000 - 1.200 



CISTERNA

12.000 a 24.000 



ISOTANK

12.000 a 24.000 



150 g/L

DESCRIPCIÓN

Solución de Hipoclorito Sódico mínimo: 150g/l aproximadamente en cloro activo, NaClO.

PROPIEDADES

- **Concentración:** 150 g/L
- **Estado físico:** Líquido
- **Color:** Amarillo
- **Olor:** A cloro
- **pH:** 11 - 13 u. de pH
- **Densidad Relativa:** 1,15 - 1,25 g/ml

INSTRUCCIONES DE USO

Mediante dosificación automática.

REQUISITOS DE SEGURIDAD

El Hipoclorito Sódico es un producto corrosivo y muy tóxico para el medio ambiente. Utilizar gafas, guantes, calzado adecuado y delantal durante su manipulación. Antes de su utilización recomendamos leer detenidamente la ficha de datos de seguridad para más información.

DOSIS RECOMENDADA

Mediante bomba dosificadora y según el automatismo de la instalación de regulación y control del residual de desinfección. Mantener los niveles de cloro libre residual entre 0,5 y 2 mg/l, según lo estipulado en la normativa vigente aplicable.

INCOMPATIBILIDADES

El Hipoclorito Sódico es incompatible con: metales, las sales metálicas, ácidos, materiales orgánicos.

PRODUCTOS DE DESCOMPOSICIÓN PELIGROSOS

Con ácidos, productos orgánicos, compuestos de amonio, reductores desprendimiento de cloro gas (gas tóxico).

En contacto con metales, peróxido de hidrógeno y por efecto de calor, luz se descompone desprendiendo gases que pueden originar un aumento de la presión en el recipiente y provocar un ruptura del mismo.

