

## QUÉ ES

Hipoclorito de sodio  $\text{Cl}-\text{O}^- \quad \text{Na}^+$

## PRINCIPALES USOS

Agente de blanqueo: agente de casa y blanqueo de lavandería, blanqueo de papel, blanqueo en la industria textil; desinfectante de cristal, cerámica y agua; alguicidas y molusquicida en agua de refrigeración para las centrales eléctricas; lejía en producción de sultanato de alfa-olefina.

En las industrias lácteas se utiliza para la desinfección de utensilios y aparatos (Osol., 1980). Anti-infecciosos (tópico) (Budavari, 1996).

En la producción de petróleo se añade al agua utilizada para inundación para evitar la formación de hongos que pueden causar taponamiento. En las refinerías de petróleo se utiliza como un agente edulcorante. también se utiliza en la fabricación de fosfato trisódico clorado. Se utiliza como desinfectante en piscinas y como oxidante colorante (Kirk-Othmer, 1978-1984). El hipoclorito de sodio también se utiliza para la desinfección del agua (Lewis, 1993).

La purificación del agua, la medicina y fungicidas.

### **Referencias:**

[Budavari, S. (ed.). The Merck Index - Una enciclopedia de sustancias químicas, medicamentos y productos biológicos. Whitehouse Station, NJ: Merck & Co., Inc., 1996, p.1478]

[Kirk-Othmer Encyclopedia of Chemical Technology. 3<sup>a</sup> ed., Volúmenes 1-26. Nueva York, Nueva York: John Wiley and Sons, 1978-1984, p. 5 (79) 597]

[Lewis, RJ, Sr (Ed.). Condensed Chemical Dictionary de Hawley. 12<sup>a</sup> ed. Nueva York, Nueva York: Van Nostrand Rheinhold Co., 1993, p. 1059]

[Osol, A. (ed.). Ciencias Farmacéuticas de Remington. 16<sup>a</sup> ed. Easton, Pennsylvania: Mack Publishing Co., 1980, p.. 1112]

### **Profesionales potencialmente expuestos a hipoclorito de sodio:**

Trabajadores del sector de la limpieza, principalmente. Además de los trabajadores encargados de la elaboración de la lejía.

### **Población en riesgo especial:**

Especial cuidado en niños y ancianos. Personas con problemas de las vías respiratorias.

### **MECANISMO DE ACCIÓN:**

Su efecto tóxico es debido a la presencia de cloro.

### **Referencia:**

[Oficina Internacional del Trabajo. Enciclopedia de Salud y Seguridad Ocupacional. Vols. I y II. Ginebra, Suiza: Oficina Internacional del Trabajo, 1983, p.. 299]