



TARPLUS 16

Hoja Seguridad

HIPOCLORITO SÓDICO LÍQUIDO

1. IDENTIFICACIÓN DE LA SUSTANCIA O PREPARADO Y DE LA SOCIEDAD

1.1. IDENTIFICACION DE LA SUSTANCIA O PREPARADO

Nombre comercial:	TARPLUS 16
Nombre químico:	HIPOCLORITO SODICO
Nº CAS:	7681-52-9
Nº EINECS (CE):	231-668-3
Nº INDEX CEE:	017-011-00-1
Nº UN	1791
1.2. USOS DE LA SUSTANCIA O PREPARADO	Tratamiento desinfectante del agua de piscinas
1.3. IDENTIFICACION DE LA EMPRESA	INDUSTRIAS QUIMICAS TAMAR S.L. P.I. EL BOBALAR, PARCELA 5 46590 ESTIVELLA (VALENCIA)
1.4. TELÉFONO DE EMERGENCIA	TEL: 91 562 04 20

2. COMPOSICIÓN / INFORMACIÓN SOBRE LOS COMPONENTES

Composición del producto	Riqueza	Clasificación del peligro	Frases de riesgo
Hipoclorito sódico	Riqueza igual o superior a 150 gr./l de cloro activo	Corrosivo	R-31-34

3. IDENTIFICACIÓN DE LOS PELIGROS

Peligros para las personas	La inhalación de sus vapores produce irritación de las mucosas, tos disnea y edema pulmonar. Es nocivo por ingestión. Produce irritación de la piel si su contacto con la misma es prolongado Sus emanaciones y el contacto directo produce irritación y lesiones corneales que pueden llegar a ser permanentes. Su ingestión produce quemaduras en la boca, nauseas, vómitos, colapso circulatorio, delirio y coma. Posible perforación de esófago y de estómago.
Peligros para el medio ambiente	Tóxico para organismos acuáticos. Peligroso para el medio ambiente.

4. PRIMEROS AUXILIOS

4.1. Contacto con los ojos:

Lavar con abundante agua al menos durante 15 minutos.

4.2. Contacto con la piel:

Despojarse de ropas contaminadas y lavar con abundante agua.

4.3 .Inhalación:

Retirar al intoxicado de la zona contaminada. Respiración artificial o asistida si fuera necesario y suministro de oxígeno.

4.4 .Ingestión:

No inducir al vómito. Mantener dieta absoluta.

EN CUALQUIER CASO AVISAR O ACUDIR AL MEDICO

5. MEDIDAS DE LUCHA CONTRA INCENDIOS

5.1. Riesgos especiales que resulten de la exposición a los productos de combustión o gases producidos:

No es inflamable ni explosivo, aunque su poder oxidante puede facilitar la inflamación de otros productos que sean combustibles.

En caso de exposición de los recipientes al fuego, se puede producir desprendimiento de cloro, irritante y tóxico.

5.2. Agentes de extinción adecuados:

De producirse fuego en sus proximidades utilizar el agente extintor que proceda, cuidando de que, de ser agua, no llegue a desagües, cauces de agua o canalizaciones hasta asegurarse de que no esté contaminada.

Refrigerar los recipientes que se puedan ver afectados con abundante agua, preferentemente pulverizada.

Aunque el polvo antibrasa es un agente extintor de uso general es conveniente hacer un **plan de protección contra incendios** para cada almacenamiento, teniendo en cuenta las particularidades del mismo.

Una copia de este plan de protección contra incendios debe estar en la instalación.

6. MEDIDAS A TOMAR EN CASO DE VERTIDO ACCIDENTAL

Cortar el tráfico y avisar a las autoridades.

Evitar su llegada a desagües, canalizaciones o cauces de agua.

Absorber en material poroso.

Avisar a una empresa especializada para su total eliminación.

7. MANIPULACIÓN Y ALMACENAMIENTO

7.1. Manipulación:

Utilizar máscara con filtro para cloro, guantes de material plástico y gafas de seguridad para proyecciones líquidas.

Tras su manipulación es necesaria una buena higiene personal.

7.2. Almacenamiento:

El almacenamiento se debe realizar a la temperatura más baja posible, ya que el aumento de la misma favorece su descomposición, disminuyendo la concentración de cloro activo.

8. CONTROLES DE EXPOSICIÓN/PROTECCIÓN PERSONAL

Respiratorias	Máscara de filtro para cloro
Ojos	Gafas de seguridad para proyecciones líquidas
Manos	Utilizar guantes de plástico impermeables
Cutánea	Utilizar vestimenta de material adecuado

La instalación debe estar diseñada de forma que se eviten vertidos o emisiones de cloro. No se deberán alcanzar nunca concentraciones superiores a las indicadas en el punto 11.

9. PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS

Estado físico	Líquido amarillo verdoso de olor picante
Punto de ebullición (a 1013 mbar)	Se descompone
Punto de congelación	- 6 C°
Peso molecular del NaClO	74.74
Solubilidad en agua	Soluble
pH	alcalino
Densidad a 20°C	Riqueza

Peso específico Kg/l	Cloro activo g/l	Cloro activo % en peso
1.152	100	8.22
1.161	106	9.13
1.170	112	9.57
1.180	119	10.08
1.190	127	10.67
1.200	133	1.08
1.220	148	12.13
1.230	155	12.60
1.241	161	13.00
1.252	170	13.57
1.262	178	14.10
1.265	189	15.00

10. ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD

Inestable en estado líquido. Se presenta en soluciones acuosas de concentraciones limitadas.

En contacto con los ácidos produce desprendimiento de cloro.

Por acción de la temperatura. Luz solar o metales como cobalto, níquel, cobre o sus aleaciones (como el acero inoxidable) se retrograda, es decir disminuye las concentraciones de cloro activo por descomposición lenta del hipoclorito.

11. INFORMACIONES TOXICOLÓGICAS

LIMITES DE EXPOSICIÓN DE CLORO EN AMBIENTES

VLA-ED 0.5 ppm – 1.5 mg/m³

VLA-EC 1.0 ppm – 3.0 mg/m³

IPVS 0.5 ppm

**CONCENTRACIONES DE 1000 ppm PUEDEN SER LETALES AUNQUE LA EXPOSICIÓN SEA BREVE
CONCENTRACIONES ENTRE 300-400 ppm DURANTE UNA HORA PUEDE TAMBIEN SER LETALES**

La inhalación de sus vapores produce irritación de las mucosas, tos disnea y edema pulmonar.

En la piel produce irritación si el contacto es prolongado.

En los ojos las emanaciones y el contacto directo producen irritación y lesiones corneales que pueden llegar a ser permanentes.

Su ingestión produce quemaduras en la boca, náuseas, vómitos, colapso circulatorio, delirio, coma y posibles perforaciones de esófago y estómago.

Para casos concretos y si los considera oportuno, el médico puede contactar con el instituto nacional de toxicología, donde recibirá información precisa para cada caso durante las veinticuatro horas de todos los días del año por especialistas, médicos o farmacéuticos: Teléfonos: 93. 317.44.00 (Barcelona), 91.562.04.20 (Madrid)

12. INFORMACIONES ECOLÓGICAS

Esta sustancia puede ser perjudicial para el ambiente; se debería prestar especial cuidado al medio acuático.

13. CONSIDERACIONES RELATIVAS A LA ELIMINACIÓN

Cortar el tráfico y avisar a las autoridades.
Evitar su llegada a desagües, canalizaciones o cauces de agua.
Evitar el contacto con los ácidos.
Absorber el material poroso.
Avisar a personal especializado para su total eliminación.

14. INFORMACIONES RELATIVAS AL TRANSPORTE

MAR (IMDG):	Clase 8 Grupo de embalaje: III Nº ONU: 1791 Nº ficha de emergencia: 8-08
FERROCARRIL (RID):	Clase 8, 61 °c Nº ONU: 1791 Nº riesgo: 80 Etiqueta peligro: 8
CARRETERA (ADR):	<i>(De acuerdo con lo dispuesto en los boletines oficiales del estado nº 70 de 22/03/2002 y de 241 de 8/10/2002)</i> Clase 8 Grupo de embalaje: III Código: C9, Paneles: 80/1791 Etiqueta peligro: 8 Nombre oficial: Hipoclorito en solución

15. INFORMACIONES REGLAMENTARIAS

Clase: Pictograma: Corrosivo (C)

Frases R:

R-31: en contacto con los ácidos libera gases tóxicos.
R-34: provoca quemaduras.

Frases S:

S-1/2: Consérvese bajo llave y manténgase fuera del alcance de los niños.
S-28: en caso de contacto con la piel, lávese inmediata y abundantemente con agua
S-45: En caso de accidente o malestar, acúdase inmediatamente al médico (si es posible, muéstrela la etiqueta).
S-50: no mezclar con ácidos.

16. OTRAS INFORMACIONES

Este producto debe ser almacenado, manipulado y usado de acuerdo con los procedimientos de una buena higiene industrial. Esta información refleja los conocimientos actuales. Describe el producto y no debe ser interpretada como una especificación de venta.

Su aplicación no excluye el cumplimiento de la normativa legal vigente.

El uso de dicha información y las condiciones de uso del producto, quedan bajo la responsabilidad exclusiva del usuario.

Fuentes de información: fichas de datos de seguridad de nuestros proveedores, a cuyo conocimiento tenemos a bien remitirnos.