

		<h1>FICHA DE SEGURIDAD</h1>	
<h2>COMPONENTE PRINCIPAL</h2>		<h2>SOLUCION ACUOSA DE ÁCIDOS INORGÁNICOS, TENSOACTIVOS Y HUMECTANTES</h2>	
<h3>PRODUCTO QUÍMICO E IDENTIFICACIÓN DE LA COMPAÑÍA</h3>			
<p>N° 8</p>  <p>CORROSIVOS</p>		<h2>KLEANEX EA 15</h2>	<p>Medellín : Calle 12 # 52A-53 Tel. 3613646 Fax 3613430 Bogota : Carrera 32 # 11A-16 Tel. 20118193 Fax: 3609548 Cali: Carrera 7 34-341 Parque Industrial Las Delicias Bodega 16 Manizales: Carrera 19A # 74A-31 Tel 8867952 Fax 8866188</p> <p>SURATEP : 018000941</p>
<p>NTC 1692 8 CORROSIVO</p>			
UN	<p>1789</p>		
<h3>1. IDENTIFICACIÓN DEL PRODUCTO</h3>			
<p>PRODUCTO: KLEANEX EA 15 NOMBRE QUIMICO: NO APLICA SINONIMO: DESOXIDANTE GRUPO QUIMICO: ÁCIDO FORMULA: NO APLICA NOMBRE(S) COMERCIALES(S): KLEANEX EA 15 NFPA 3,0,0</p>			
<h3>2. COMPOSICIÓN E INFORMACIÓN SOBRE COMPONENTES</h3>			
<p>Líquido ligeramente amarillo, soluble en agua, olor irritante. tiene componentes ácidos inorgánicos, humectantes y tensoactivos Descripción: LIQUIDO LIGERAMENTE AMARILLO Materiales: ÁCIDOS INORGÁNICOS, TENSOACTIVOS Y HUMECTANTES. Porcentajes(%): ÁCIDOS >20% TENSOACTIVOS (>4%), HUMECTANTES (>2%).</p>			
<h3>3. IDENTIFICACION DE PELIGROS</h3>			
<p>TOXICAS: La inhalación, ingestión o contacto con vapores(piel, ojos), polvos o sustancias pueden causar lesiones severas, quemaduras o la muerte. La reacción con el agua o aire húmedo puede producir gases tóxicos, corrosivos e inflamables. La reacción con el agua puede generar mucho calor, el cual aumentara la concentración de humos en el aire. el fuego producirá gases irritantes, corrosivos y/o tóxicos. las fugas resultantes del control del incendio o la dilución con agua, pueden ser corrosivas y/o toxicas y causar contaminación. las sustancias no-combustibles no encienden por si mismas, pero se pueden descomponer al calentarse y producir vapores corrosivos y/o tóxicos. los vapores pueden acumularse en áreas confinadas(sótano, tanques y de tolvas). la sustancia reaccionara con agua (algunas veces violentamente), despidiendo gases corrosivos y/o tóxicos. el contacto con metales puede despedir hidrogeno gaseoso inflamable.</p>			

4. MEDIDAS DE PRIMEROS AUXILIOS

Mueva a la víctima a donde se respire aire fresco.

Llamar a los servicios médicos de emergencia.

Aplicar respiración artificial si la víctima no respira.

No usa método de respiración de boca a boca si la víctima ingirió o inhaló la sustancia proporcione la respiración artificial con la ayuda de una máscara de bolsillo con una válvula de una sola vía u otro dispositivo médico de respiración.

suministrar oxígeno si respira con dificultad quitar y aislar la ropa y el calzado contaminados.

en caso de contacto con la sustancia, enjuagar inmediatamente la piel o los ojos con agua corriente por lo menos durante 20 minutos.

Para contacto menor con la piel, evite esparcir el material sobre la piel que no este afectada.

mantener a la víctima en reposo y con temperatura corporal normal.

Los efectos de exposición a la sustancia por (inhalación, ingestión o contacto con la piel), se pueden presentar en forma retardada.

Asegúrese que el personal médico tenga conocimiento de los materiales involucrados y tomar las precauciones para protegerse a si mismos.

5. MEDIDAS DE PREVENCIÓN Y COMBATE DE INCENDIOS

El componente principal ACIDO CLORHIDRICO no es inflamable, pero reacciona con la mayoría de metales, liberando hidrogeno que al mezclarse con el aire, puede provocar fuego o explosión.

Puede liberar gases tóxicos en caso de incendio.

polvo químico seco, arena seca, espuma resistente al alcohol.

Use rocío de agua, niebla o espuma resistente al alcohol.

No usar chorros directos si lo incendios son grandes.

Hacer dique de contención para el agua que controla el fuego para su desecho posterior, no derrame el material.

6. MEDIDAS DE CONTROL PARA DERRAMES / FUGAS

Eliminar todas las fuentes de ignición (no fumar, no usar bengalas, chispas o llamas en el área de peligro), todo el equipo que se use durante el manejo del producto, deberá estar en conectado eléctricamente a tierra.

No tocar los contenedores o garrafas dañadas o el material derramado, a menos que este usando la ropa protectora.

detenga la fuga en caso de poder hacerlo sin riesgo.

se puede usar una espuma supresora de vapor para reducir vapores.

no introducir agua a los contenedores.

use rocío de agua para reducir los vapores o desviar la nube de vapor a la deriva. evite que flujos de agua entren en contacto con el material derramado.

derrames pequeños cubrir con tierra seca, arena seca u otro material no- combustible seguido con una película de plástico para disminuir la expansión o el contacto con la lluvia.

emplear pala antichispa.

neutralizar el contenido derramado con soda cáustica, carbonato de sodio o cal.

7. MANEJO Y ALMACENAMIENTO

Debe almacenarse en lugares bastante ventilado, protegido de la luz, del calor y de las sustancias inflamables.

Los productos oxidantes, especialmente el ácido nítrico y cloratos, así como los metales deben estar alejados del lugar de almacenamiento.

Garrafas bien cerrada

se ubica en lugar estibado, para detectar con mayor facilidad las fugas.

8. CONTROL DE EXPOSICION Y PROTECCION INDIVIDUAL

Emplear guantes, gafas, máscara antiácidos, delantal de caucho o PVC y ropa protectora.

El lugar de trabajo debe ser ventilado

9. PROPIEDADES QUIMICAS

Producto ácido, en su formulación se incorporan tensoactivo para controlar los vapores que se producen con la reacción el metal, en el momento de la eliminación de los óxidos.

Líquido

olor irritante

pH <2

punto ebullición: 85°C

punto de fusión: -25°C

10. ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD

El material es estable en condiciones ordinarias de uso y almacenamiento.

Condiciones a evitar calentamiento fuerte.

Materias a evitar: aluminios, carburos, permanganato de potasio, metales, aminas, fluor, halogenatos, aldehídos, éter y litio.

productos de descomposición peligrosa: cloro y cloruro de hidrogeno.

11. INFORMACION TOXICOLOGICA

es un producto corrosivo, sus vapores son irritantes.

LD50 ORAL EN RATAS 900MG/KG

LC50 INHALACION RATAS 3124 PPM/1H

LD50 INTRAPERITONEAL EN RATON 40 MG/KG

12. INFORMACION ECOLOGICA

no dejar residuos que caigan a aguas corrientes, alcantarillados. Toxico para organismos acuaticos debido a la variación del pH.

13. CONSIDERACIONES SOBRE EL TRATAMIENTO Y DISPOSICION

sus residuos deben ser neutralizados antes de eliminar las aguas.

Realizar neutralización ácido-base hasta pH 6,5-7,5

14. INFORMACION DE TRANSPORTE

transportar bien cerrado, garrafas bien selladas

15. REGULACIONES

Decreto 1906 /02, NTC 4435

16. OTRAS INFORMACIONES

Se obtiene por combustión catalítica del cloro gaseoso en presencia de hidrogeno. Después de este proceso de síntesis, el ácido clorhídrico gaseosos resultante se absorbe en agua, hasta obtener la concentración deseada.