

"CLORURO DE ISOPROPILO"

IDENTIFICACIÓN DEL PRODUCTO QUÍMICO

Sinónimos: CLOROFORMIATO DE ISOPROPILO , éster 1-metil ácido Carbonochloridic

Nombre Químico: CLORURO DE ISOPROPILO

NO. CAS: 108-23-6

NU: 2407

<u>PELIGROS DE INCENDIO Y EXPLOSIÓN</u>	PELIGROS AGUDOS	PREVENCIÓN	LUCHA CONTRA INCENDIOS
EXPOSICIÓN	<ul style="list-style-type: none"> Efectos agudos sobre la salud o a corto plazo: el contacto puede producir graves irritaciones y quemaduras en la piel y los ojos con la posibilidad de daño ocular. Respirar el cloroformiato de isopropilo puede irritar la nariz y la garganta. Puede irritar los pulmones y causar tos y / o falta de aire. A mayor exposición puede generar una acumulación de líquido en los pulmones (edema pulmonar) . Efectos crónicos sobre la salud 	<ul style="list-style-type: none"> Prevención por inhalación: ventilación, extracción localizada o protección respiratoria. Prevención por tegumentos: usar guantes protectores, traje de protección. Prevención por conjuntivas: usa gafas ajustadas de seguridad, pantalla facial o protección ocular combinada con la protección respiratoria. Prevención por ingestión: no comer, ni beber, ni fumar durante el trabajo. 	<ul style="list-style-type: none"> Primeros auxilios: Dióxido de carbono, polvo, espuma resistente al alcohol, arena seca.
Inhalación	Sensación de quemazón, tos, dificultad respiratoria, jadeo, dolor de garganta.	"*****"	Aire limpio, reposo, posición de semiincorporado, respiración artificial si estuviera indicada, proporcionar asistencia médica.
Piel	Enrojecimiento, quemaduras cutáneas, dolor, ampollas.	"*****"	Retirar las ropas contaminadas, aclarar la piel con agua abundante o ducharse, proporcionar asistencia médica.

<p>Ojos</p>	<p>Lacrimógeno, enrojecimiento, dolor, quemaduras profundas graves.</p>	<p>*****</p>	<p>Enjuagar con abundante agua durante varios minutos (quitar lentes de contacto), después proporcionar asistencia médica.</p>	
<p>Ingestión</p>	<p>Dolor abdominal, sensación de quemazón, shock o colapso.</p>	<p>*****</p>	<p>Enjuagar la boca, no provocar el vómito, proporcionar asistencia médica.</p>	
<p>DERRAMES Y FUGAS</p> <ul style="list-style-type: none"> Evacue a toda persona que no lleve equipo protector del área del derrame o fuga hasta que la limpieza se haya completado. Eliminar todas las fuentes de ignición. Cubrir con cal seca, arena o ceniza de soda y deposite en la cubierta contenedores para su eliminación. Ventile y lave el área después de que se complete. Mantener el cloroformiato de isopropilo fuera de espacios confinados tal como una alcantarilla, por la posibilidad de explosión. Es necesario contener y eliminar el isopropilo como desecho peligroso. <p>ALMACENAMIENTO</p> <ul style="list-style-type: none"> A prueba de incendio. separado de oxidantes fuertes, alimentos y piensos. No es compatible con agentes oxidantes como: percloratos, peróxidos, permanganatos, cloratos, nitratos, cloro, bromo y flúor. bases fuertes: hidróxido de sodio e hidróxido de potasio, hierro, sales de metales: ácido clorhídrico, sulfúrico y nítrico, aminas y alcoholes. Mantener en un lugar seco, bien cerrado, lejos de calor directo, luz de sol. Las fuentes de ignición, tales como el fumar y las llamas abiertas, están prohibidas donde se usa maneja o almacena. Usar solamente equipos y herramientas que no produzcan chispas, especialmente al abrir y cerrar recipientes de isopropilo cloroformiato. 		<p>CLASIFICACIÓN Y ETIQUETADO</p> <ul style="list-style-type: none"> Clasificación de peligros NU: 6.1 : materias tóxicas Código de clasificación: TFC: Materias Tóxicas inflamables corrosivas. Grupo de embalaje: materias muy peligrosas. Riesgos subsidiarios NU : 3 y 8 Grupo de envasado NU: 1 : bidón CE: No clasificado. <p>INFORMACIÓN FÍSICO – QUÍMICA</p> <p>ESTADO FÍSICO Y ASPECTO :</p> <p>Es un líquido incoloro con un fuerte olor acre, se utiliza en la producción de herbicidas y otros productos químicos.</p> <p>PELIGROS QUÍMICOS :</p> <ul style="list-style-type: none"> La sustancia se descompone al calentarla intensamente, produciendo humos tóxicos y corrosivos, incluyendo cloruro de hidrógeno y fosgeno. Reacciona violentamente con oxidantes fuertes. Reacciona con agua produciendo alcohol y ácido clorhídrico. <p>PELIGROS FÍSICOS:</p> <ul style="list-style-type: none"> El vapor es más denso que el aire y puede extenderse a ras del suelo; posible ignición en punto distante. 		 <p>INFORMACIÓN FÍSICO – QUÍMICA</p> <ul style="list-style-type: none"> Punto de ebullición: 104.6°C. Densidad relativa (agua = 1): 1.08 Solubilidad en agua: reacciona lentamente Presión de vapor, kPa a 20°C: 3. Densidad relativa de vapor (aire = 1): 4.2 Densidad relativa de la mezcla vapor/aire a 20°C (aire = 1): 1.1 Punto de inflamación: 20 °C c.c. Temperatura de autoignición: >500°C. Límites de explosividad, % en volumen en el aire: 4-15.

<p style="text-align: center;">ENVASADO</p> <ul style="list-style-type: none"> A prueba de incendio. separado de oxidantes fuertes, alimentos y piensos. 	<p style="text-align: center;">EXPOSICIÓN Y EFECTOS SOBRE LA SALUD</p> <ul style="list-style-type: none"> Efectos agudos sobre la salud o a corto plazo: el contacto puede producir graves irritaciones y quemaduras en la piel y los ojos con la posibilidad de daño ocular. Respirar el cloroformiato de isopropilo puede irritar la nariz y la garganta. Puede irritar los pulmones y causar tos y / o falta de aire. A mayor exposición puede generar una acumulación de líquido en los pulmones (edema pulmonar) . Efectos crónicos sobre la salud <p>Los siguientes efectos crónicos o a largo plazo sobre la salud: pueden ocurrir en algún tiempo después de la exposición y pueden durar meses o años.</p> <p>Riesgo de Cáncer: no ha sido probado por su capacidad de causar cáncer en animales.</p> <p>Riesgos para la salud reproductiva No ha sido probado por su capacidad de afectar la reproducción.</p> <p>Otros efectos Puede causar alergia en la piel, prurito y salpullido.</p>
<p style="text-align: center;">LIMITES DE EXPOSICIÓN</p> <p>Límites de exposición: No hay límites de exposición ocupacional.</p>	
<p style="text-align: center;">DATOS AMBIENTALES</p> <ul style="list-style-type: none"> Sin datos. 	

Elaborada por Médico CITVER

