

Derecho a Saber

Hoja Informativa sobre Sustancias Peligrosas

Nombre común: 1,1,2-TRICLORO-1,2,2-TRIFLUOROETANO

Sinónimos: Freon®113; Genetron®113

Nombre químico: Etano, 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoro-

Fecha: marzo de 2010 Traducción: diciembre de 2011

Descripción y uso

El **1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano** es un líquido incoloro con un olor ligero, dulce o similar al del *éter* en altas concentraciones. Se utiliza como refrigerante, medio de transferencia térmica, disolvente e intermediario química.

▶ UMBRAL DE OLOR = 45 ppm

► El valor del umbral de olor puede variar mucho. No dependa en el olor solamente para determinar una exposición potencialmente peligrosa.

Fuentes que lo citan

▶ El 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano figura en la Right to Know Hazardous Substance List (Lista de sustancias peligrosas del Derecho a Saber) ya que ha sido citado por los siguientes organismos: OSHA, ACGIH, NIOSH, DEP, IRIS y EPA.

VER EL GLOSARIO EN PÁGINA 4.

PRIMEROS AUXILIOS

Contacto con los ojos

► Enjuague los ojos inmediatamente con abundante agua por al menos 15 minutos, levantando los párpados superiores e inferiores. Retire las lentes de contacto al enjuagar, si las usa.

Contacto con la piel

- Quite rápidamente la ropa contaminada. Lave inmediatamente la piel contaminada con abundante agua y iahón
- Sumerja la parte afectada en agua tibia. Busque atención médica.

Inhalación

- ▶ Retire a la víctima del lugar de exposición.
- ► Inicie la respiración de rescate (utilizando precauciones universales) si se ha detenido la respiración e inicie la reanimación cardiopulmonar si se ha detenido la acción cardíaca.
- Traslade sin demora a la víctima a un centro de atención médica.
- ▶ Debido al riesgo de edema pulmonar tardío, se recomienda observación médica por 24 a 48 horas después de la exposición excesiva.

TELÉFONOS DE EMERGENCIAS

Control de intoxicaciones: 1-800-222-1222

CHEMTREC: 1-800-424-9300

Línea directa del NJ DEP: 1-877-927-6337 Centro Nacional de Respuestas: 1-800-424-8802

(1,1,2-TRICHLORO-1,2,2,-TRIFLUOROETHANE)

Número CAS: 76-13-1

Número Derecho a Saber: 1904

Número DOT: No tiene

PERSONAL DE EMERGENCIAS >>>> VER PÁGINA 6

Resumen de riesgos

Evaluación	Departamento	NFPA
SALUD	2	-
INFLAMABILIDAD	0	-
REACTIVIDAD	0	-

NO ARDE

AL INCENDIARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS

Claves para la evaluación de riesgos: 0=mínimo; 1=poco; 2=moderado; 3=grave; 4=extremo

- ► El 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano puede afectar por inhalación.
- ► El contacto puede irritar y quemar la piel y causar congelación. El contacto prolongado o repetido puede causar erupciones en la piel, sequedad y enrojecimiento.
- ► La exposición al **1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano** puede irritar los ojos, la nariz y la garganta.
- ► La inhalación de 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano puede irritar el pulmón. La exposición más alta podría causar una emergencia médica caracterizada por la acumulación de líquido en el pulmón (edema pulmonar).
- ► El 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano puede causar dolor de cabeza, mareo, sensación de desvanecimiento y desmayo. La exposición a niveles muy altos puede causar dificultad respiratoria, insuficiencia circulatoria aguda e incluso la muerte.
- ► La exposición más alta podría afectar al ritmo cardíaco y causar irregularidades (arritmias).
- ► El 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano podría afectar al hígado.

Límites de exposición laboral

OSHA: El PEL es de **1000 ppm** como promedio durante un turno laboral de 8 horas.

NIOSH: El REL es de **1000 ppm** como promedio durante un turno laboral de 10 horas <u>y</u> de **1250 ppm**, que nunca debe excederse durante ningún periodo laboral de 15 minutos.

ACGIH: El TLV es de **1000 ppm** como promedio durante un turno laboral de 8 horas <u>y</u> de **1250 ppm** como STEL.

Determinar su exposición

- ▶ Lea la etiqueta del producto químico así como la Hoja de Datos de Seguridad del Material publicada por el fabricante del producto para aprender cuáles son los componentes de la mezcla y para adquirir información importante acerca de la seguridad y la salud.
- ▶ Lea sobre cada sustancia única en la Hoja Informativa sobre Sustancias Peligrosas del New Jersey Department of Health (Departamento de Salud de Nueva Jersey, en adelante, el Departamento) en el sitio web www.nj.gov/health/eoh/rtkweb o en el lugar de trabajo, en un archivo central que corresponda a la ley del Derecho a Saber o a la norma de comunicación de riesgos.
- ▶ Usted tiene el derecho a tener esta información según las siguientes leyes (ver el glosario): WCRTK, PEOSHA (si trabaja en el sector público en Nueva Jersey) y OSHA (si trabaja en el sector privado).
- ▶ Según la ley estatal WCRTK, la mayoría de los empleadores deben rotular los recipientes de las sustancias químicas en el lugar de trabajo, y los empleadores públicos deben proporcionar a los empleados información acerca de los peligros de las sustancias químicas y las medidas de control. Las normas de comunicación de riesgos de la OSHA (29 CFR sección 1910 norma 1200) y del PEOSH (NJAC título 12 capítulo 100 subcapítulo 7) exigen a los empleadores que proporcionen a los empleados capacitación e información similares.

La presente Hoja Informativa es un resumen de la información disponible sobre los riesgos para la salud que puedan resultar de la exposición. La duración de la exposición, concentración de sustancia y otros factores pueden afectar su sensibilidad a los posibles efectos descritos a continuación.

Riesgos para la salud

Efectos agudos sobre la salud

Los siguientes efectos agudos (a corto plazo) sobre la salud pueden ocurrir inmediatamente o poco después de la exposición al 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano:

- ► El contacto puede irritar y quemar la piel y causar congelación. El contacto prolongado o repetido puede causar erupciones en la piel, sequedad y enrojecimiento.
- ► La exposición al **1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano** puede irritar los ojos, la nariz y la garganta.
- ▶ La inhalación de 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano puede irritar el pulmón, causando tos o falta de aire. La exposición más alta podría causar una emergencia médica caracterizada por la acumulación de líquido en el pulmón e intensa falta de aire (edema pulmonar).
- ► El 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano puede causar dolor de cabeza, mareo, sensación de desvanecimiento, cansancio, confusión, pérdida de la memoria reciente, crisis epilépticas y desmayo. La exposición a niveles muy altos puede causar dificultad respiratoria, insuficiencia circulatoria aguda e incluso la muerte.
- La exposición más alta podría afectar al ritmo cardíaco y causar irregularidades (arritmias) que pueden ser mortales.

Efectos crónicos sobre la salud

Los siguientes efectos crónicos (a largo plazo) sobre la salud pueden ocurrir algún tiempo después de la exposición al 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano y pueden perdurar durante meses o años:

Riesgo de cáncer

Aunque se ha estudiado el 1,1,2-tricloro-1,2,2trifluoroetano, no se puede clasificar el potencial carcinogénico.

Riesgos para la salud reproductiva

▶ No existen indicios de que el 1,1,2-tricloro-1,2,2trifluoroetano afecte a la salud reproductiva, según los resultados de pruebas presentadas en estudios publicados y actualmente disponibles al Departamento.

Otros efectos

- ► El 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano puede irritar el pulmón. La exposición repetida podría causar bronquitis con tos, flema o falta de aire.
- ► El 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano podría afectar al hígado.

Recomendaciones médicas

Exámenes médicos

Antes de iniciar un empleo y en adelante a intervalos regulares (por lo menos una vez al año), se recomienda lo siguiente:

▶ Pruebas de función hepática

En caso de síntomas o posible exposición excesiva, se recomienda lo siguiente:

- ▶ Debe considerarse la realización de una radiografía de tórax en caso de la exposición aguda y excesiva
- ► Electrocardiograma especial de 24 a 48 horas (monitoreo Holter) para observar y registrar irregularidades en el ritmo cardíaco
- ► Evaluación neurológica

Todas las evaluaciones deben incluir una historia detallada de los síntomas anteriores y actuales, así como un reconocimiento médico. Los exámenes médicos que buscan daños ya causados <u>no</u> sirven como sustituto del control de la exposición.

Usted debe pedir fotocopias de los exámenes médicos. Según la norma de la OSHA de acceso a los registros de exposición y a la historia clínica del empleado (29 CFR 1910.1020), usted tiene el derecho a tener esta información.

Fuentes de exposición múltiple

► Un consumo de alcohol más que ligero puede causar daño hepático. El consumo de alcohol podría agravar el daño hepático causado por 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano.

Controles y prácticas laborales

Las sustancias muy tóxicas, perjudiciales para la salud reproductiva o sensibilizantes deben sustituirse por sustancias

menos tóxicas. Si no pueden sustituirse, es necesario obtener la evaluación de expertos en materia de medidas de control. Las medidas de control incluyen: (1) aislamiento de sustancias extremadamente irritantes o corrosivas en los procesos químicos, (2) ventilación localizada si una sola exposición puede ser perjudicial y (3) ventilación general para controlar la exposición a las sustancias irritantes para la piel y los ojos. Para obtener más información sobre controles laborales, consulte el documento del NIOSH sobre las bandas de control en www.cdc.gov/niosh/topics/ctrlbanding/.

Además, se recomiendan las siguientes prácticas laborales:

- ▶ Rotule los recipientes de proceso.
- Proporcione a los empleados información y capacitación sobre los riesgos.
- Controle las concentraciones en el aire de las sustancias químicas.
- Utilice controles de ingeniería si las concentraciones exceden los niveles de exposición recomendados.
- ▶ Proporcione lavaojos y duchas de emergencia.
- ▶ Lávese o dúchese si la piel entra en contacto con un material peligroso.
- ▶ Siempre lávese al final del turno laboral.
- Si se contamina la ropa, quítese la ropa contaminada y póngase ropa limpia.
- ▶ No lleve a casa la ropa contaminada.
- Reciba capacitación especial para lavar la ropa contaminada.
- ▶ No coma, fume ni beba en lugares donde se manipulen, procesen o almacenen las sustancias químicas.
- ► Lávese las manos con cuidado antes de comer, fumar, beber, maquillarse o usar el baño.

Además, lo siguiente puede ser útil o necesario:

► Antes de entrar a un espacio confinado donde el 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano está presente, verifique que exista oxígeno suficiente (19.5%).

Equipo de protección individual

La norma de la OSHA de equipo de protección individual (29 CFR 1910.132) exige a los empleadores que determinen el equipo de protección individual adecuado para cada situación riesgosa y que capaciten a los empleados sobre cómo y cuándo utilizarlo.

Las siguientes recomendaciones sirven solo de guía y quizás no se apliquen a todas las situaciones.

Guantes y ropa

- ▶ Evite el contacto de la piel con 1,1,2-tricloro-1,2,2trifluoroetano. Utilice equipos de protección individual de materiales que no puedan ser permeados ni degradados por esta sustancia. Los proveedores o fabricantes de equipos de seguridad pueden ofrecer recomendaciones acerca del material para guantes o ropa que provea la mayor protección para su función laboral.
- ► Los fabricantes de equipos de seguridad recomiendan guantes de butilo, nitrilo, neopreno y Viton, y ropa de

- protección de Tychem® CPF 3, BR, Responder® y TK o de un material equivalente.
- ► Si existe la posibilidad de exposición a equipos, vapores o líquidos fríos, los empleados deben estar provistos de guantes *aislantes* y ropa especial para prevenir la congelación de los teiidos del cuerpo.
- ► Toda la ropa de protección (trajes, guantes, calzado, protección para la cabeza) debe estar limpia, disponible todos los días y debe ponerse antes de trabajar.

Protección ocular

- ► Al trabajar con líquidos, use gafas de protección antiimpacto y antisalpicadura con ventilación indirecta.
- Si es necesario tener protección adicional de cara completa, utilice en combinación con una pantalla facial. La pantalla facial no debe utilizarse sin otro tipo de protección ocular.

Protección respiratoria

El uso incorrecto de los equipos de respiración es peligroso. Los equipos de respiración solo deben utilizarse si el empleador ha implementado un programa por escrito que tome en cuenta las condiciones laborales, los requisitos de capacitación de los trabajadores, las pruebas de ajuste de los equipos de respiración, y los exámenes médicos, según se describen en la norma de la OSHA de protección respiratoria (29 CFR 1910.134).

- ▶ Si existe la posibilidad de exposición superior a **1000 ppm**, utilice un equipo de respiración con suministro de aire y máscara completa, aprobado por el NIOSH, en modo de presión a demanda u otro modo de presión positiva. Para aumentar la protección, utilícelo en combinación con un equipo de respiración autónomo o cilindro de aire para escape de emergencia.
- ▶ La exposición a 2000 ppm constituye un peligro inmediato para la vida y la salud. Si existe la posibilidad de exposición superior a 2000 ppm, utilice un equipo de respiración autónomo de máscara completa, aprobado por el NIOSH, en modo de presión a demanda u otro modo de presión positiva, con un cilindro de aire para escape de emergencia.

Riesgo de incendio

Si los empleados tienen la responsabilidad de extinguir los incendios, deben estar capacitados y equipados según establece la norma de la OSHA de cuerpos de bomberos (29 CFR 1910.156).

- Utilice un agente extintor adecuado para el tipo de fuego circundante. El 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano no arde por sí mismo.
- ► AL INCENDIARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS, entre otros cloruro de hidrógeno, fluoruro de hidrógeno y fosgeno.
- ▶ Utilice agua rociada para mantener fríos los recipientes expuestos al incendio.

Derrames y emergencias

Si los empleados tienen la responsabilidad de limpiar los derrames, deben estar debidamente capacitados y equipados.

Puede aplicarse la norma de la OSHA de manejo de desechos peligrosos y respuestas de emergencias (29 CFR 1910.120). En caso de fuga o derrame de 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano, tome las siguientes medidas:

- ▶ Evacue al personal. Controle e impida el acceso a la zona.
- ▶ Elimine todas las fuentes de ignición.
- Absorba los líquidos en arena seca, tierra o material similar y deposítelos en recipientes herméticos para su eliminación.
- Lave todas las superficies contaminadas con alcohol, seguido por una solución concentrada de agua y jabón.
- ▶ Ventile la zona de derrame o fuga.
- ▶ NO elimine al alcantarillado los derrames por lavado.
- Puede ser necesario contener y eliminar el 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano como DESECHO PELIGROSO. Para obtener recomendaciones específicas, comuníquese con el DEP del estado o la oficina regional de la EPA de los Estados Unidos.

Manipulación y almacenamiento

Antes de trabajar con el **1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano** usted debe estar capacitado en las técnicas apropiadas de manipulación y almacenamiento.

- ► El 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano puede reaccionar con METALES QUÍMICAMENTE ACTIVOS (tales como POTASIO, SODIO, MAGNESIO y CINC) y sus ALEACIONES.
- ► El contacto con ÁCIDOS FUERTES (tales como el CLORHÍDRICO, SULFÚRICO y NÍTRICO) libera cloro gaseoso tóxico.
- ► El 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano no es compatible con METALES FINAMENTE PULVERIZADOS ni AGENTES OXIDANTES (tales como PERCLORATOS, PERÓXIDOS, PERMANGANATOS, CLORATOS, NITRATOS, CLORO, BROMO y FLÚOR).
- ▶ Almacene en un área fresca y bien ventilada en recipientes bien cerrados y alejados de la LUZ SOLAR.

Recursos de salud laboral

El Departamento ofrece múltiples servicios que incluyen recursos de información, materiales educativos, presentaciones públicas, e investigaciones y evaluaciones de salud e higiene industrial.

Para más información, comuníquese con:

New Jersey Department of Health

Right to Know PO Box 368

Trenton, NJ 08625-0368 Teléfono: 609-984-2202 Fax: 609-984-7407

Correo electrónico: rtk@doh.state.nj.us

Dirección web: http://www.nj.gov/health/eoh/rtkweb

Las Hojas Informativas sobre Sustancias Peligrosas no deben ser reproducidas ni vendidas con propósitos comerciales.

GLOSARIO

La **ACGIH**, *American Conference of Governmental Industrial Hygienists* (Conferencia Estadounidense de Higienistas Industriales Gubernamentales), publica recomendaciones sobre los límites de exposición laboral a las sustancias químicas (valores límites umbral; ver TLV).

Los **AEGL**, *acute exposure guideline levels* (niveles de referencia en caso de exposición aguda), que son establecidos por la EPA, describen los efectos sobre la salud de los humanos de la exposición poca frecuente a sustancias químicas en el aire.

La **AIHA** es la *American Industrial Hygiene Association* (Asociación Estadounidense de Higiene Industrial).

Un carcinógeno es una sustancia que causa cáncer.

El **CAS** es el *Chemical Abstracts Service* (Servicio de Resúmenes Químicos).

El **CFR** es el *Code of Federal Regulations* (Código de Regulaciones Federales).

El **CHEMTREC** es el *Chemical Transportation Emergency Center* (Centro para Emergencias en el Transporte de Sustancias Químicas).

Una sustancia **combustible** es un sólido, líquido o gas que puede arder.

Una sustancia **corrosiva** es un sólido, líquido o gas que puede destruir la piel humana o causar una corrosión importante en los recipientes.

La **densidad de vapor** es la relación entre el peso del volumen de dos gases (normalmente uno de ellos es el *aire*), en las mismas condiciones de temperatura y presión.

El **Departamento** es el *New Jersey Department of Health* (Departamento de Salud de Nueva Jersey).

El **DEP** es el *Department of Environmental Protection* (Departamento de Protección del Medio Ambiente).

El **DOT**, *Department of Transportation* (Departamento de Transporte), es la agencia federal que regula el transporte de sustancias químicas.

La **EPA**, *Environmental Protection Agency* (Agencia de Protección del Medio Ambiente), es la agencia federal responsable de regular los riesgos medioambientales.

Los **ERPG**, emergency response planning guidelines (guías para la preparación de respuestas a emergencias), son estimaciones de rangos de concentraciones entre los cuales uno puede anticipar razonablemente la observación de efectos adversos sobre la salud.

Un feto es un ser humano o animal no nacido.

La **Guía**, *Emergency Response Guidebook* (*Guía de respuesta en caso de emergencia*), que se dirige al personal de emergencias, es para uso en accidentes de transporte de sustancias peligrosas.

La **IARC** es el *International Agency for Research on Cancer* (Agencia Internacional para Investigaciones sobre el Cáncer).

La concentración **IDLH**, *immediately dangerous to life or health*, constituye un peligro inmediato para la vida o la salud.

Una sustancia **inflamable** es un sólido, líquido, vapor o gas que se enciende con facilidad y se quema con rapidez.

El IRIS, Integrated Risk Information System (Sistema Integrado de Información sobre Riesgos), es una base de datos de la EPA con información sobre los posibles efectos sobre la salud humana de la exposición ambiental a las sustancias químicas.

El **LIE**, límite inferior de explosividad, es la mínima concentración de sustancia combustible (gases o vapores) en el aire capaz de continuar una explosión.

El LSE, límite superior de explosividad, es la máxima concentración de sustancia combustible (gases o vapores) en el aire capaz de iniciar una reacción o explosión.

mg/m³ significa miligramos de sustancia química por metro cúbico de aire. Es una medida de concentración (peso/volumen).

Un **mutágeno** es una sustancia que causa mutaciones. Una **mutación** es un cambio en el material genético de la célula del organismo. Las mutaciones pueden llevar a malformaciones en recién nacidos, abortos espontáneos o cánceres.

La **NFPA**, *National Fire Protection Association* (Asociación Nacional para la Protección contra Incendios), clasifica las sustancias según el riesgo de incendio y explosión.

El NIOSH, National Institute for Occupational Safety and Health (Instituto Nacional para la Salud y Seguridad en el Trabajo), es un organismo que realiza evaluaciones de equipos de respiración y la certificación de los mismos, estudios de peligros laborales, ensayos de equipos laborales y también propone normas a la OSHA.

El **N.J.A.C.** es el *New Jersey Administrative Code* (Código Administrativo de Nueva Jersey).

El **NJ DEP** es el *New Jersey Department of Environmental Protection* (Departamento de Protección del Medio Ambiente de Nueva Jersey).

La **NRC** es la *Nuclear Regulatory Comisión (Comisión de Regulación Nuclear).*

El **NTP**, *National Toxicology Program* (Programa Nacional de Toxicología), estudia las sustancias químicas para determinar el potencial carcinogénico.

La **OSHA**, Occupational Safety and Health Administration (Administración de Salud y Seguridad en el Trabajo), es la agencia federal responsable de la adopción de normas de salud y seguridad y el cumplimiento de las mismas. Las siglas también se refieren a la Occupational Safety and Health Act (Ley de Salud y Seguridad en el Trabajo).

Los **PAC**, *protective action criteria* (criterios de acciones protectoras), son valores establecidos por el Department of Energy (Departamento de Energía) que se basan en los AEGL y los ERPG. Se utilizan en caso de accidentes con emisión de sustancias químicas.

El **PEL**, *permissible exposure limit* (límite de exposición permisible), es un límite en el aire que está determinado por la OSHA y es legalmente exigible.

El **PEOSH** es el Public Employees Occupacional Safety and Health Program (Programa de Salud y Seguridad en los Trabajos del Sector Público).

La **PEOSHA** es la *New Jersey Public Employees' Occupational Safety and Health Act* (Ley de Salud y Vigilancia en los Trabajos del Sector Público de Nueva Jersey).

Permeado(a) se refiere al movimiento de sustancias químicas a través de los materiales de protección.

El **potencial de ionización** es la cantidad de energía necesaria para extraer un electrón de un átomo o una molécula. Se mide en electrónvoltios.

ppm significa partes de sustancia por millón de partes de aire. Es una medida de concentración por volumen en el aire.

La **presión de vapor** es una fuerza ejercida por el vapor en equilibrio con la fase sólida o líquida de la misma sustancia. La presión de vapor

aumenta a medida que aumenta la concentración de sustancia en el aire.

El **punto de ebullición** es la temperatura a la cual una sustancia puede cambiar de estado físico, pasando de líquido a gas.

El **punto de inflamación** es la temperatura a la cual un líquido o sólido emiten vapores que pueden formar una mezcla inflamable con el aire.

Una sustancia **reactiva** es un sólido, líquido o gas que emite energía en determinadas condiciones.

El **REL**, recommended exposure limit (límite de exposición recomendado), es establecido por el NIOSH para los niveles de sustancia en el aire. Puede ser un promedio ponderado en el tiempo, límite de exposición a corto plazo o límite máximo.

El STEL, short-term exposure limit (límite de exposición a corto plazo), es un nivel de exposición máximo en un periodo de tiempo (casi siempre de 15 minutos), que nunca debe excederse durante el día laboral.

Un **teratógeno** es una sustancia que causa daño al feto y malformaciones en recién nacidos.

El TLV, threshold limit value (valor límite umbral), es el límite de exposición laboral recomendado por la ACGIH.

El **TWA** es el *time-weighted average* (promedio ponderado en el tiempo).

La **WCRTK**, *Worker and Community Right to Know Act* (Ley del Derecho a Saber para la Comunidad y el Trabajador) es una ley de Nueva Jersey.

El **WEEL** es el *Workplace Environmental Exposure Level* (nivel de exposición ambiental en el lugar de trabajo), que es determinado por la AIHA.



Hoja Informativa sobre Sustancias Peligrosas Derecho a Saber



Nombre común: 1,1,2-TRICLORO-1,2,2-TRIFLUOROETANO

Sinónimos: Freon®113; Genetron®113

Núm. CAS: 76-13-1

Fórmula molecular: C₂Cl₃F₃ Núm. Derecho a Saber: 1904

Descripción: Líquido incoloro con un olor ligero, dulce o similar al del éter en altas concentraciones

DATOS SOBRE LOS RIESGOS			
Evaluación	Lucha contra incendios	Reactividad	
2 - Salud	Utilice un agente extintor adecuado para el tipo de fuego circundante. El 1,1,2-	El 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano puede reaccionar con METALES QUÍMICAMENTE ACTIVOS (tales como POTASIO,	
0 - Incendio	tricloro-1,2,2-trifluoroetano no arde por sí	SODIO, MAGNESIO y CINC) y sus ALEACIONES.	
0 - Reactividad	mismo. AL INCENDIARSE, SE PRODUCEN GASES	El contacto con ÁCIDOS FUERTES (tales como el CLORHÍDRICO, SULFÚRICO y NÍTRICO) libera <i>cloro gaseoso</i> tóxico.	
Núm. DOT: No tiene	TÓXICOS, entre otros cloruro de hidrógeno, fluoruro de hidrógeno y	El 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano no es compatible con METALES FINAMENTE PULVERIZADOS ni AGENTES OXIDANTES (tales	
Núm. de Guía: 171	fosgeno.	como PERCLORATOS, PERÓXIDOS, PERMANGANATOS,	
Categoría de riesgo: No tiene	Utilice agua rociada para mantener fríos los recipientes expuestos al incendio.	CLORATOS, NITRATOS, CLORO, BROMO y FLÚOR).	

FUGAS Y DERRAMES

Distancias de aislamiento:

Derrame: 50 metros (150 pies) Incendio: 800 metros (0.5 millas)

Absorba los líquidos en vermiculita, arena seca, tierra o material similar y deposítelos en recipientes herméticos para su eliminación.

Lave todas las superficies contaminadas con *alcohol*, seguido por una solución concentrada de agua y jabón.

NO elimine al alcantarillado los derrames por lavado.

El 1,1,2-tricloro-1,2,2-trifluoroetano es tóxico para la vida acuática e impacta la capa de ozono.

LÍMITES DE EXPOSICIÓN

OSHA: 1000 ppm, TWA 8 h

NIOSH: 1000 ppm, TWA 10 h; 1250 ppm, STEL **ACGIH:** 1000 ppm, TWA 8 h; 1250 ppm, STEL

IDLH: 2000 ppm Los valores PAC son:

PAC-1 = 1250 ppm PAC-2 = 1500 ppm PAC-3 = 2000 ppm

EFECTOS SOBRE LA SALUD

Ojos: Irritación

Piel: Irritación, congelación, quemaduras,

erupciones y enrojecimiento

Inhalación: Irritación de la nariz, la garganta y el pulmón,

con tos e intensa falta de aire (edema

pulmonar)

Dolor de cabeza, mareo, confusión, pérdida de la memoria reciente, crisis epilépticas y desmayo; los niveles muy altos pueden causar dificultad respiratoria, irregularidades en el ritmo cardíaco, insuficiencia circulatoria aguda

e incluso la muerte.

PROPIEDADES FÍSICAS

Umbral de olor: 45 ppm

Punto de inflamación: No combustible
Temperatura de autoignición: 1256 °F (680 °C)
Densidad de vapor: 6.5 (aire = 1)

Presión de vapor: 285 mm Hg a 68 °F (20 °C)

Densidad relativa:1.57 (agua = 1)Solubilidad en agua:InsolublePunto de ebullición:118 °F (48 °C)Punto de congelación:-31 °F (-35 °C)Potencial de ionización:11.99 eVPeso molecular:187.4

EQUIPO DE PROTECCIÓN

Guantes: Materiales aislantes de butilo, nitrilo, neopreno y Viton

(penetración >8 h)

Overol (mono): Tychem® BR, Responder® y TK (penetración >8 h)

Respiratoria: >1000 ppm - autónomo

PRIMEROS AUXILIOS Y DESCONTAMINACIÓN

Retire a la víctima del lugar de exposición.

Enjuague los ojos con abundante agua por al menos 15 minutos. Retire las lentes de contacto, si las usa.

Quite rápidamente la ropa contaminada y lave la piel contaminada con abundante agua y jabón.

Sumerja la parte afectada en agua tibia. Busque atención médica. Traslade sin demora a la víctima a un centro de atención médica.

Se recomienda observación médica, ya que los síntomas pueden tardar en

aparecer.