

Nombre común: **NITROMETANO**

**(NITROMETHANE)**

Sinónimo: Nitrocarbón

Número CAS: 75-52-5

Nombre químico: Metano, nitro-

Número Derecho a Saber: 1386

Fecha: febrero de 2008 Traducción: junio de 2009

Número DOT: UN 1261

### Descripción y uso

El **nitrometano** es un líquido oleoso e incoloro con un ligero olor desagradable o afrutado. Se utiliza como propelente, aditivo de combustible, combustible de cohetes y disolvente, y en la fabricación de tintes, textiles, fármacos y explosivos.

► **UMBRAL DE OLOR=3.5 ppm**

- El valor del umbral de olor puede variar mucho. No depende en olor solamente para determinar una exposición potencialmente peligrosa.

### Fuentes que lo citan

- El **nitrometano** figura en la *Lista de sustancias peligrosas del Derecho a Saber (Right to Know Hazardous Substance List)* ya que ha sido citado por los siguientes organismos: OSHA, ACGIH, DOT, NIOSH, NTP, IARC y NFPA.
- Esta sustancia química figura en la *Lista de sustancias extremadamente peligrosas para la salud (Special Health Hazard Substance List)*.

[VER EL GLOSARIO EN PÁGINA 4.](#)

### PRIMEROS AUXILIOS

#### Contacto con los ojos

- Enjuague los ojos inmediatamente con abundante agua por un mínimo de 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 de inmediato la piel contaminada con abundante agua.

#### Inhalación

- Retire a la víctima del lugar de exposición.
- Si se ha detenido la respiración, inicie la respiración de rescate (utilizando precauciones universales) y si se ha detenido la acción cardiaca, inicie la reanimación cardiopulmonar.
- Traslade inmediatamente a la víctima a un centro de atención médica.

### TELÉFONOS DE EMERGENCIA

**Control de intoxicaciones: 1-800-222-1222**

**CHEMTREC: 1-800-424-9300**

**Teléfono de emergencia del NJDEP: 1-877-927-6337**

**Centro Nacional de Respuesta: 1-800-424-8802**

**PERSONAL DE EMERGENCIA >>>> PÁGINA 6**

### Resumen de riesgos

Evaluación	Departamento	NFPA
<b>SALUD</b>	-	2
<b>INFLAMABILIDAD</b>	-	3
<b>REACTIVIDAD</b>	-	4
<b>CARCINÓGENO</b> <b>INFLAMABLE Y REACTIVO</b> <b>AL INCENDIARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS.</b> <b>AL INCENDIARSE, LOS RECIPIENTES PUEDEN EXPLOTAR.</b>		

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

- El **nitrometano** puede afectarle al inhalarlo.
- El **nitrometano** debe manipularse como un **CARCINÓGENO: CON EXTREMA PRECAUCIÓN.**
- El contacto puede irritar la piel y los ojos.
- La inhalación de **nitrometano** puede irritar la nariz, la garganta y el pulmón.
- El **nitrometano** puede causar náusea, vómitos y diarrea.
- El **nitrometano** podría causar dolor de cabeza, debilidad y pérdida de coordinación.
- Los altos niveles de esta sustancia pueden reducir la capacidad sanguínea de transportar *oxígeno*, causando dolor de cabeza, cansancio, mareo y una coloración azulada en la piel y los labios (*metahemoglobinemia*). La exposición a niveles muy altos puede causar dificultad respiratoria, colapso e incluso la muerte.
- El **nitrometano** podría causar daño al hígado y al riñón.
- El **nitrometano** es **INFLAMABLE** y **REACTIVO** y presenta un **GRAVE RIESGO DE INCENDIO** y **EXPLOSIÓN.**

### Límites de exposición laboral

OSHA: El PEL es de **100 ppm** como promedio durante un turno laboral de 8 horas.

ACGIH: El TLV es de **20 ppm** como promedio durante un turno laboral de 8 horas.

- El **nitrometano** puede ser un **CARCINÓGENO** humano. Puede que no exista un nivel seguro de exposición a un carcinógeno, y por consiguiente, todo contacto debe reducirse al mínimo nivel posible.

### Cómo saber si está expuesto

- ▶ Lea la hoja de datos (MSDS) publicada por el fabricante del producto y la etiqueta del producto para determinar cuáles sustancias contiene y para familiarizarse con información importante sobre la mezcla, los efectos sobre la salud y la seguridad.
- ▶ Lea sobre cada sustancia química que contiene el producto en la correspondiente hoja informativa del Departamento, que está disponible en el sitio web [www.nj.gov/health/eoh/rtkweb](http://www.nj.gov/health/eoh/rtkweb) o en un archivo central en su lugar de trabajo, conforme a la Ley del Derecho a Saber o la norma de comunicación de riesgos.
- ▶ Si trabaja en el sector público en Nueva Jersey tiene el derecho a esta información según las leyes WCRTK y PEOSHA; si trabaja en el sector privado, la ley OSHA le otorga este derecho.
- ▶ La ley WCRTK exige a la mayoría de los empleadores que rotulen los recipientes de las sustancias químicas en el lugar de trabajo y exige a los empleadores públicos que proporcionen a sus empleados información y capacitación acerca de los peligros y controles de las sustancias químicas. La norma federal de comunicación de riesgos de la OSHA (29 CFR 1910.1200) y la norma de comunicación de riesgos de PEOSH (N.J.A.C. 12:100-7) exige a los empleadores que proporcionen a sus empleados capacitación e información similares.

La presente hoja informativa contiene 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 todos los efectos potenciales 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 **nitrometano**:

- ▶ El contacto puede irritar la piel y los ojos.
- ▶ La inhalación de **nitrometano** puede irritar la nariz y la garganta, causando tos y respiración con silbido.
- ▶ El **nitrometano** puede causar náusea, vómitos y diarrea.
- ▶ El **nitrometano** podría causar dolor de cabeza, debilidad y pérdida de coordinación.
- ▶ Los altos niveles de esta sustancia pueden reducir la capacidad sanguínea de transportar *oxígeno*, causando dolor de cabeza, cansancio, mareo y una coloración azulada en la piel y los labios (*metahemoglobinemia*). La exposición a niveles muy altos puede causar dificultad respiratoria, colapso e incluso la muerte.

#### Efectos crónicos sobre la salud

Los siguientes efectos crónicos (a largo plazo) sobre la salud pueden ocurrir algún tiempo después de la exposición al **nitrometano** y pueden durar meses o años.

#### Riesgo de cáncer

- ▶ El **nitrometano** puede ser un CARCINÓGENO humano ya que se ha demostrado que causa cáncer de hígado, pulmón y glandular en animales.

- ▶ Muchos científicos creen que no existe un nivel seguro de exposición a un carcinógeno.

#### Riesgo para la salud reproductiva

- ▶ Aunque se ha sometido el **nitrometano** a pruebas, se necesitan más pruebas para evaluar su potencial de causar daño a la salud reproductiva.

#### Otros efectos

- ▶ El **nitrometano** puede irritar los pulmones. La exposición repetida podría causar bronquitis con tos, flema o falta de aire.
- ▶ El **nitrometano** podría causar daño al hígado y al riñón.
- ▶ La exposición prolongada o repetida puede secar la piel y causar grietas con enrojecimiento.

### Recomendaciones médicas

#### Exámenes médicos

Antes de comenzar un trabajo y en adelante a intervalos regulares, si la exposición es frecuente o si existe la posibilidad de alta exposición (la mitad del TLV o una cantidad superior), se recomienda lo siguiente:

- ▶ Pruebas de función pulmonar

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

- ▶ Pruebas de función hepática y renal
- ▶ Determinación de metahemoglobina en sangre

Todas las evaluaciones deben incluir una historia detallada de los síntomas anteriores y actuales, junto con un examen. Los exámenes médicos que buscan daños ya causados no sirven como sustituto del control de la exposición.

Pida fotocopias de sus exámenes médicos. Usted tiene el derecho a esta información según la norma de acceso a los registros de exposición y la historia clínica del empleado de la OSHA (29 CFR 1910.1020).

#### Fuentes de exposición múltiple

- ▶ Ya que el fumar puede causar enfermedades cardíacas, cáncer de pulmón, enfisema y otros problemas respiratorios, podría agravar las afecciones respiratorias causadas por la exposición química. Aun si lleva mucho tiempo fumando, si deja de fumar hoy su riesgo de sufrir problemas de salud disminuirá.
- ▶ Ya que un consumo que sea mayor que un consumo ligero de alcohol puede causar daño hepático, el consumo de alcohol podría agravar el daño hepático causado por el **nitrometano**.

### Controles y prácticas laborales

Si una sustancia química es muy tóxica, presenta un riesgo para la salud reproductiva o es sensibilizante, debe sustituirse por una sustancia menos tóxica. Si no puede sustituirse, es necesario obtener recomendaciones de expertos sobre las medidas de control, que incluyen: (1) aislar los procesos químicos si la sustancia es extremadamente irritante o corrosiva, (2) usar ventilación por extracción localizada si una

sola exposición puede ser perjudicial y (3) usar ventilación general para controlar la exposición si la sustancia puede causar irritación en la piel y los ojos. Para obtener más información sobre controles laborales, consulte el documento del NIOSH sobre el control por zonas en [www.cdc.gov/niosh/topics/ctrlbanding/](http://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.
- ▶ Use controles de ingeniería si las concentraciones exceden los niveles de exposición recomendados.
- ▶ Proporcione lavajos 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.
- ▶ Es necesario tener capacitación especial para lavar la ropa contaminada.
- ▶ No coma, fume o beba en áreas 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 pueda haber **nitrometano**, verifique que no exista una concentración explosiva.

### Equipo de protección individual

La norma de equipo de protección individual de la OSHA (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 usarlo.

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

### Guantes y ropa

- ▶ Evite el contacto de la piel con **nitrometano**. Use 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* y *Silver Shield®/4H®*, y ropa de protección de DuPont *Tychem® (BR, LV, CSM, Responder® y TK)*; Kappler *Zytron® (300)*; y Saint-Gobain (*ONESuit®/TEC*) o de un material equivalente.

### Protección ocular

- ▶ Cuando trabaje con líquidos, use gafas de protección antiimpacto y antisalpicadura con ventilación indirecta.

- ▶ Cuando trabaje con sustancias corrosivas, sumamente irritantes o tóxicas, use una pantalla facial junto con gafas de protección.
- ▶ Cuando trabaje con esta sustancia, no use lentes de contacto.

### Protección respiratoria

#### **El uso incorrecto de los equipos de respiración es peligroso.**

Sólo deben usarse si el empleador tiene 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 protección respiratoria de la OSHA (29 CFR 1910.134).

- ▶ Si existe la posibilidad de una exposición superior a **20 ppm**, use un equipo de respiración suministrador de aire con máscara completa, aprobado por el NIOSH, en modo de presión a demanda u otro modo de presión positiva. Para obtener mayor protección, use en combinación con un equipo de respiración autónomo o cilindro de aire para escape de emergencia.
- ▶ La exposición a **750 ppm** constituye un peligro inmediato para la vida y la salud. Si existe la posibilidad de exposición superior a **750 ppm**, use 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 se estipula en la norma de cuerpos de bomberos de la OSHA (29 CFR 1910.156).

- ▶ El **nitrometano** es un LÍQUIDO INFLAMABLE.
- ▶ Use dióxido de carbono, agua rociada o espuma resistente al alcohol como agentes de extinción.
- ▶ NO use polvo químico seco para extinguir el incendio.
- ▶ El **nitrometano** puede descomponerse de forma explosiva con CHOQUE, FRICCIÓN o SACUDIDA.
- ▶ AL INCENDIARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS, entre otros los *óxidos de nitrógeno*.
- ▶ AL INCENDIARSE, LOS RECIPIENTES PUEDEN EXPLOTAR.
- ▶ Use agua rociada para mantener fríos los recipientes expuestos al incendio.
- ▶ Los vapores son más pesados que el aire y pueden desplazarse y causar un incendio o una explosión lejos de su fuente.
- ▶ El **nitrometano** puede encender materiales combustibles (madera, papel y aceite).

### Derrames y emergencias

Si los empleados tienen la responsabilidad de limpiar los derrames, deben estar debidamente capacitados y equipados. Puede aplicarse la norma de manejo de desechos peligrosos y respuesta de emergencia de la OSHA (29 CFR 1910.120).

En caso de derrame o fuga de **nitrometano**, 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 vermiculita, arena seca, tierra o material similar y deposite en recipientes herméticos. NO use serrín ni otros materiales combustibles.
- ▶ Ventile y lave el área después de que se complete la limpieza.
- ▶ Mantenga el **nitrometano** fuera de los espacios confinados, como la red de alcantarillado, por riesgo de explosión.
- ▶ Puede ser necesario contener y eliminar el **nitrometano** 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 **nitrometano**, debe estar capacitado en la manipulación y el almacenamiento adecuados de esta sustancia química.

- ▶ El **nitrometano** es inestable y los CHOQUES, la FRICCIÓN o las TEMPERATURAS ELEVADAS pueden causar descomposición explosiva, especialmente en espacios confinados.
- ▶ El **nitrometano** reacciona de forma violenta con AGENTES OXIDANTES (tales como PERCLORATOS, PERÓXIDOS, PERMANGANATOS, CLORATOS, NITRATOS, CLORO, BROMO y FLÚOR); BASES FUERTES (tales como HIDRÓXIDO DE SODIO e HIDRÓXIDO DE POTASIO); HALUROS METÁLICOS ALQUÍLICOS (tales como CLORURO DE SODIO y BROMURO DE LITIO); BROMURO DE DIETIL ALUMINIO; YODURO DE METIL ZINC; HIDRÓXIDO DE AMONÍACO; HIPOCLORITO DE CALCIO; FORMALDEHÍDO; y muchas otras sustancias.
- ▶ El **nitrometano** forma mezclas sensibles a choque con AMINAS; ÁCIDOS FUERTES (tales como el CLORHÍDRICO, SULFÚRICO y NÍTRICO); ACETONA; POLVO DE ALUMINIO; COBRE; ALEACIONES DE COBRE; y PLOMO y ALEACIONES DE PLOMO.
- ▶ Almacene en recipientes bien cerrados en un área fresca y bien ventilada lejos de ACERO.
- ▶ Las fuentes de ignición, tales como el fumar y las llamas abiertas, están prohibidas donde se use, manipule o almacene el **nitrometano**.
- ▶ Los recipientes metálicos que se usan en la transferencia de **nitrometano** deben estar interconectados y puestos a tierra.
- ▶ Use equipos y accesorios eléctricos a prueba de explosión dondequiera que se use, manipule, fabrique o almacene el **nitrometano**.
- ▶ Sólo use herramientas y equipos antichispa, sobre todo al abrir y cerrar recipientes que contienen **nitrometano**.

### 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/m<sup>3</sup>** 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 Commission* (*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 Occupational 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 electrón-voltios.

**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.

Nombre común: **NITROMETANO**

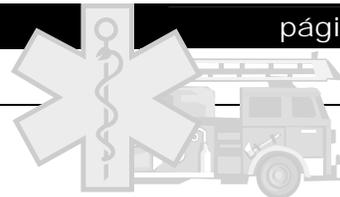
Sinónimo: Nitrocarbón

Número CAS: 75-52-5

Fórmula molecular: CH<sub>3</sub>NO<sub>2</sub>

Número Derecho a Saber: 1386

Descripción: Líquido oleoso e incoloro con un ligero olor desagradable o afrutado



**DATOS SOBRE LOS RIESGOS**

Evaluación	Lucha contra incendios	Reactividad
<p><b>2 - Salud</b></p> <p><b>3 - Incendio</b></p> <p><b>4 - Reactividad</b></p> <p><b>Núm. DOT:</b> UN 1261</p> <p><b>Núm. de Guía:</b> 129</p> <p><b>Categoría de riesgo:</b> 3 (inflamable)</p>	<p>El <b>nitrometano</b> es un LÍQUIDO INFLAMABLE.</p> <p>Use dióxido de carbono, agua rociada o espuma resistente al alcohol como agentes de extinción.</p> <p>NO use polvo químico seco para extinguir el incendio.</p> <p>El <b>nitrometano</b> puede descomponerse de forma explosiva con CHOQUE, FRICCIÓN o SACUDIDA.</p> <p>AL INCENDIARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS, entre otros los <i>óxidos de nitrógeno</i>.</p> <p>AL INCENDIARSE, LOS RECIPIENTES PUEDEN EXPLOTAR.</p> <p>Use agua rociada para mantener fríos los recipientes expuestos al incendio.</p> <p>Los vapores son más pesados que el aire y pueden desplazarse y causar un incendio o una explosión lejos de su fuente.</p> <p>El <b>nitrometano</b> puede encender materiales combustibles (madera, papel y aceite).</p>	<p>El <b>nitrometano</b> es inestable y los CHOQUES, la FRICCIÓN o las TEMPERATURAS ELEVADAS pueden causar descomposición explosiva, especialmente en espacios confinados.</p> <p>El <b>nitrometano</b> reacciona de forma violenta con AGENTES OXIDANTES (tales como PERCLORATOS, PERÓXIDOS, PERMANGANATOS, CLORATOS, NITRATOS, CLORO, BROMO y FLÚOR); BASES FUERTES (tales como HIDRÓXIDO DE SODIO e HIDRÓXIDO DE POTASIO); HALUROS METÁLICOS ALQUÍLICOS (tales como CLORURO DE SODIO y BROMURO DE LITIO); BROMURO DE DIETIL ALUMINIO; YODURO DE METIL ZINC; HIDRÓXIDO DE AMONIACO; HIPOCLORITO DE CALCIO; FORMALDEHÍDO; y muchas otras sustancias.</p> <p>El <b>nitrometano</b> forma mezclas sensibles a choque con AMINAS; ÁCIDOS FUERTES (tales como el CLORHÍDRICO, SULFÚRICO y NÍTRICO); ACETONA; POLVO DE ALUMINIO; COBRE; ALEACIONES DE COBRE; y PLOMO y ALEACIONES DE PLOMO.</p>

**FUGAS Y DERRAMES**

**PROPIEDADES FÍSICAS**

<p><b>Distancias de aislamiento:</b></p> <p>Derrame pequeño: 60 metros (200 pies)</p> <p>Derrame grande: 300 metros (1000 pies)</p> <p>Incendio: 800 metros (0.5 milla)</p> <p>Absorba los líquidos en vermiculita, arena seca, tierra o material similar y deposite en recipientes herméticos.</p> <p>Mantenga el <b>nitrometano</b> fuera de los espacios confinados, como la red de alcantarillado, por riesgo de explosión.</p> <p>No se acumula en la vida acuática.</p>	<p><b>Umbral de olor:</b> 3.5 ppm</p> <p><b>Punto de inflamación:</b> 95°F (35°C)</p> <p><b>LIE:</b> 7.3%</p> <p><b>LSE:</b> 62%</p> <p><b>Temperatura de autoignición:</b> 785°F (418°C)</p> <p><b>Densidad de vapor:</b> 2.1 (aire = 1)</p> <p><b>Presión de vapor:</b> 27.8 mm Hg a 68°F (20°C)</p> <p><b>Densidad relativa:</b> 1.14 (agua = 1)</p> <p><b>Solubilidad en agua:</b> Poco soluble</p> <p><b>Punto de ebullición:</b> 214°F (101°C)</p> <p><b>Potencial de ionización:</b> 11.08 eV</p> <p><b>Peso molecular:</b> 61</p>
---	---

**LÍMITES DE EXPOSICIÓN**

**EQUIPO DE PROTECCIÓN**

<p><b>OSHA:</b> 100 ppm, TWA 8 h</p> <p><b>ACGIH:</b> 20 ppm, TWA 8 h</p> <p><b>IDLH:</b> 750 ppm</p>	<p><b>Guantes:</b> Butilo y Silver Shield®/4H® (penetración &gt;8 h)</p> <p><b>Overol (mono):</b> DuPont Tychem® (BR, LV, CSM, Responder®, y TK); Kappler Zytron® (300); y Saint-Gobain (ONESuit®/TEC) (penetración &gt;8 h)</p> <p><b>Respiración:</b> &gt;20 ppm - suministro de aire</p>
---	---

**EFECTOS SOBRE LA SALUD**

**PRIMEROS AUXILIOS Y DESCONTAMINACIÓN**

<p><b>Ojos:</b> Irritación</p> <p><b>Piel:</b> Irritación con sequedad, agrietamiento y enrojecimiento</p> <p><b>Inhalación:</b> Irritación de la nariz, la garganta y el pulmón con tos, respiración con silbido y falta de aire</p> <p>Dolor de cabeza, debilidad, mareo, náusea y vómitos</p> <p><b>Crónicos:</b> Cáncer (hígado, pulmón, glandular) en animales</p>	<p><b>Retire</b> a la víctima del lugar de exposición.</p> <p><b>Enjuague</b> los ojos con abundante agua por un mínimo de 15 minutos. Retire las lentes de contacto, si las usa.</p> <p><b>Quite</b> rápidamente la ropa contaminada y lave la piel contaminada con abundante agua.</p> <p><b>Si</b> se ha detenido la respiración, inicie la respiración artificial y, en caso necesario, la reanimación cardiopulmonar.</p> <p><b>Traslade</b> a la víctima a un centro de atención médica.</p>
---	--