

Nombre común: **NITRATO DE AMONIO****(AMMONIUM NITRATE)**

Sinónimos: Nitram; nitrato amoniacal

Número CAS: 6484-52-2

Nombre químico: Ácido nítrico, sal amónica

Número Derecho a Saber: 0106

Fecha: julio de 2007 Traducción: marzo de 2008

Número DOT: UN 1942

### Descripción y uso

El **nitrato de amonio** se encuentra en forma de gránulo, perla o escama cristalina (como la arena) que es blanco a gris, incoloro e inodoro. Se utiliza en la fabricación de explosivos, cerillas, fertilizantes y antibióticos.

### Fuentes que lo citan

- ▶ El **nitrato de amonio** figura en la *Lista de sustancias peligrosas (Hazardous Substance List)* del Derecho a Saber ya que ha sido citado por los siguientes organismos: DOT y NFPA.
- ▶ Esta sustancia química figura en la *Lista de sustancias extremadamente peligrosas para la salud (Special Health Hazard Substance List)*.

**VÉASE EL GLOSARIO EN LA PÁGINA 4.**

### PRIMEROS AUXILIOS

#### Contacto con los ojos

- ▶ Enjuague los ojos inmediatamente con abundante agua fresca por un mínimo de 15 minutos, levantando periódicamente 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 cardíaca 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 DEP: 1-877-927-6337****Centro Nacional de Respuesta: 1-800-424-8802****PERSONAL DE EMERGENCIA >>>> PÁGINA 6**

### Resumen de riesgos

Evaluación	NJDHSS	NFPA
<b>SALUD</b>	-	2
<b>INFLAMABILIDAD</b>	-	0
<b>REACTIVIDAD</b>	-	3

REACTIVO  
AL INCENDIARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS.  
AL INCENDIARSE, LOS RECIPIENTES PUEDEN EXPLOTAR.  
OXIDANTE

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

- ▶ El **nitrato de amonio** puede afectarle al inhalarlo y al pasar a través de la piel.
- ▶ El contacto puede irritar y quemar la piel y los ojos.
- ▶ Inhalar **nitrato de amonio** puede irritar la nariz, la garganta y los pulmones.
- ▶ Los altos niveles podrían causar *metahemoglobinemia* con dolor de cabeza, cansancio y coloración azulada en la piel y los labios.
- ▶ El **nitrato de amonio** es REACTIVO y presenta un GRAVE RIESGO DE EXPLOSIÓN.

### Límites de exposición laboral

No se han establecido los límites de exposición ocupacional al **nitrato de amonio**. A pesar de ello, esta sustancia puede ser nociva. Siempre se debe cumplir con las prácticas laborales seguras.

- ▶ Tenga en cuenta que el **nitrato de amonio** puede ser absorbido a través de la piel y así aumentar la exposición.

### Cómo saber si está expuesto

- ▶ Lea la 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 sobre Sustancias Peligrosas del NJDHSS, que está disponible en el sitio web del Programa Derecho a Saber

([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 de Nueva Jersey 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) exige a los empleadores privados 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 **nitrate de amonio**:

- ▶ El contacto puede irritar y quemar la piel y los ojos.
- ▶ Inhalar **nitrate de amonio** puede irritar la nariz, la garganta y los pulmones.
- ▶ La sobreexposición puede causar náusea, vómitos, enrojecimiento de la cara y el cuello, dolor de cabeza, debilidad y colapso.
- ▶ 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*). Los niveles más altos pueden 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 **nitrate de amonio** y pueden durar meses o años:

#### Riesgo de cáncer

- ▶ Según la información actualmente disponible al NJDHSS, no se han realizado pruebas para determinar si el **nitrate de amonio** tiene la capacidad de causar cáncer en animales.

#### Riesgo para la salud reproductiva

- ▶ Según la información actualmente disponible al NJDHSS, no se han realizado pruebas para determinar si el **nitrate de amonio** tiene la capacidad de afectar a la salud reproductiva.

### Otros efectos

- ▶ En la actualidad no se conocen efectos crónicos (a largo plazo) sobre la salud.

## Recomendaciones médicas

### Exámenes médicos

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

- ▶ 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).

## 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. Las medidas de control 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.
- ▶ Use una aspiradora con un filtro de aire de alta eficacia para partículas (HEPA), y no una aspiradora común de taller.

Además, lo siguiente puede ser útil o necesario:

- ▶ Antes de entrar a un espacio confinado donde haya **nitrate de amonio**, verifique que no exista una concentración explosiva.
- ▶ Use una aspiradora o un método húmedo para reducir el polvo durante la limpieza. **NO BARRA EN SECO.**

### 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 **nitrate de amonio**. Use equipos de protección individual de materiales que la sustancia no puede permear ni degradar. 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* o *neopreno* y ropa de protección del material de CHEMFAB *Challenger® 5200*.
- ▶ Toda la ropa de protección (trajes, guantes, calzado, protección para la cabeza) debe estar limpia, disponible todos los días y debe ponerse antes de comenzar a trabajar.

#### Protección ocular

- ▶ Use protección ocular con coberturas laterales o gafas de protección.
- ▶ Cuando trabaje con sustancias corrosivas, sumamente irritantes o tóxicas, use una pantalla facial junto con gafas de protección.

#### 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 aplica esta sustancia al suelo, consulte con su supervisor y con el proveedor de equipos de protección sobre el equipo de respiración adecuado.
- ▶ Si existe la posibilidad de sobreexposición al **nitrate de amonio**, use un equipo de respiración purificador de aire de presión negativa con filtro de partículas aprobado por el NIOSH. Se ha cambiado la clasificación de los filtros y prefiltros para polvos, neblinas, humos, pinturas en aerosol, pesticidas y descendientes del radón. Según la nueva clasificación, cada filtro o prefiltro es de la serie N, R o P. Cada serie tiene tres niveles de eficacia de filtración: 95%, 99% y 99.9%.

- ▶ Abandone el área de inmediato si (1) al usar un equipo de respiración de filtro o cartucho puede oler el **nitrate de amonio**, percibir su sabor o detectarlo de cualquier manera, (2) al usar filtros de partículas siente una resistencia respiratoria anormal o (3) al usar un equipo de respiración de máscara completa siente irritación ocular. Verifique que no haya una fuga de aire entre la cara y los extremos de la pieza facial. Si no la hay, cambie el filtro o el cartucho. Si la hay, puede necesitar otro equipo de respiración.
- ▶ Tenga en cuenta todas las posibles fuentes de exposición en el lugar de trabajo. Puede necesitar una combinación de filtros, prefiltros o cartuchos para protegerse contra las diversas formas de una sustancia química (tales como vapores o neblinas) o contra una mezcla de sustancias químicas.
- ▶ Si existe la posibilidad de alta exposición, 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 con una botella de emergencia, en modo de presión a demanda u otro modo de presión positiva.

### Peligros 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).

- ▶ Para extinguir el incendio, inunda con agua.
- ▶ **NO USE** polvo químico seco, dióxido de carbono o agentes de extinción halogenados.
- ▶ **AL INCENDIARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS**, entre ellos los *óxidos de nitrógeno* y el *amoniaco*.
- ▶ **AL INCENDIARSE, LOS RECIPIENTES PUEDEN EXPLOTAR.**
- ▶ Use agua rociada para mantener fríos los recipientes expuestos al incendio.
- ▶ El **nitrate de amonio** 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 de **nitrate de amonio**, tome las siguientes medidas:

- ▶ Evacue al personal. Controle e impida el acceso a la zona.
- ▶ Elimine todas las fuentes de ignición.
- ▶ Reúna con una pala limpia y deposite en recipientes incombustibles.
- ▶ Ventile y lave el área después de que se complete la limpieza.
- ▶ Mantenga el **nitrate de amonio** fuera de los espacios confinados, como las cloacas, por riesgo de explosión.
- ▶ Puede ser necesario contener y eliminar el **nitrate de amonio** 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 **nitrato de amonio**, debe estar capacitado en la manipulación y el almacenamiento adecuados de esta sustancia química.

- ▶ El **nitrato de amonio** es un FUERTE OXIDANTE y si se contamina con ACEITE, CARBÓN u otros MATERIALES ORGÁNICOS, puede EXPLOTAR o ser SENSIBLE A CHOQUES.
- ▶ El **nitrato de amonio** reacciona con BASES FUERTES (tales como HIDRÓXIDO DE SODIO e HIDRÓXIDO DE POTASIO).
- ▶ El **nitrato de amonio** no es compatible con AGENTES REDUCTORES; MATERIALES COMBUSTIBLES; ÁCIDOS FUERTES (tales como el CLORHÍDRICO, SULFÚRICO y NÍTRICO); METALES PULVERIZADOS; SALES METÁLICAS; AGENTES OXIDANTES (tales como PERCLORATOS, PERÓXIDOS, PERMANGANATOS, CLORATOS, NITRATOS, CLORO, BROMO y FLÚOR); FÓSFORO; UREA; y AZUFRE.
- ▶ Almacene en recipientes bien cerrados en un área fresca y bien ventilada lejos de HUMEDAD. Los recipientes deben estar protegidos de daño físico, choque, calor y contaminación.
- ▶ Las fuentes de ignición, tales como el fumar y las llamas abiertas, están prohibidas donde se use, manipule o almacene el **nitrato de amonio** de manera tal que podría existir un riesgo potencial de incendio o explosión.
- ▶ Use equipos y accesorios eléctricos a prueba de explosión dondequiera que se use, manipule, fabrique o almacene el **nitrato de amonio**.

### Recursos de salud ocupacional

La Unidad de Salud Ocupacional del NJDHSS ofrece servicios múltiples que incluyen recursos de información, materiales educativos, presentaciones públicas, e investigaciones y evaluaciones de salud e higiene industrial.

#### Para obtener mayor información, comuníquese con:

New Jersey Department of Health & Senior Services  
Right to Know Program  
PO Box 368  
Trenton, NJ 08625-0368  
Phone: 609-984-2202  
Fax: 609-984-7407  
E-mail: [rtk@doh.state.nj.us](mailto:rtk@doh.state.nj.us)  
Web address: <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 Norteamericana de Higienistas Industriales Gubernamentales), publica recomendaciones sobre los límites de exposición ocupacional a las sustancias químicas (valores límites umbrales; véase TLV).

Los **AEGL**, *acute exposure guideline levels* (niveles de referencia para la exposición aguda), son concentraciones de sustancias químicas en el aire establecidas por la EPA, por encima de las cuales las personas expuestas una sola vez, o con muy poca frecuencia, pueden tener efectos adversos sobre la salud.

Un **carcinógeno** (sustancia **carcinógena**) es una sustancia que causa cáncer.

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

El **CFR**, *Code of Federal Regulations* (Código de Regulaciones Federales), consta de los reglamentos del gobierno estadounidense.

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 corroer gravemente los recipientes.

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

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

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 **ESLI**, *end of service life indicators* (indicadores de la terminación de la vida útil), señalan visualmente cuándo debe cambiarse el cartucho.

Los **ERPG**, *emergency response planning guidelines* (valores de planeación para respuesta de emergencia), son estimaciones de rangos de concentraciones entre los cuales uno puede razonablemente anticipar 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), es para los que responden primero a los accidentes de transporte de sustancias peligrosas.

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

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 que contiene información sobre los posibles efectos sobre la salud humana de la exposición ambiental a diversas 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 una 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).

Una **MSDS**, *Material Safety Data Sheet* (Hoja de Datos de Seguridad del Material), contiene información importante sobre productos químicos y los correspondientes riesgos, efectos sobre la salud y medidas de seguridad.

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

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), evalúa y aprueba equipos, entre ellos los equipos de respiración, realiza estudios sobre los peligros laborales, y propone normas a la OSHA.

El **NJDHSS** es el *Department of Health and Senior Services* (Departamento de Salud y Servicios para Personas Mayores) de Nueva Jersey.

La **NRC**, *Nuclear Regulatory Commission* (Comisión de Regulación Nuclear), es una agencia federal que regula las centrales nucleares comerciales y el uso civil de materiales nucleares.

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

La **OSHA**, *Occupational Safety and Health Administration* (Administración de Salud y Seguridad en el Trabajo), es la agencia federal que aprueba las normas de salud y seguridad e impone 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).

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

La **PEOSHA**, *Public Employees' Occupational Safety and Health Act*, (Ley de Salud y Seguridad en el Trabajo para los Empleados del Sector Público), adopta normas de salud y seguridad para los trabajos del sector público en Nueva Jersey e impone su cumplimiento.

**Permeado(a)** se refiere al movimiento de una sustancia química a través de un material de protección.

Las siglas **PIH** significan *poison inhalation hazard* (riesgo de intoxicación por inhalación), que es una clasificación establecida por el DOT.

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

La **presión de vapor** es una medida de la facilidad con que un líquido o sólido se mezcla con el aire. Una presión de vapor más alta indica una concentración más alta de sustancia en el aire y, como consecuencia, mayor riesgo de inhalación.

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 emite vapores que pueden formar una mezcla inflamable con el aire.

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

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

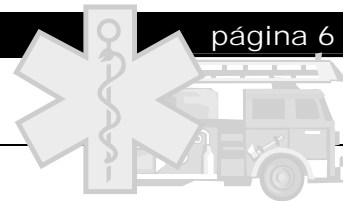
El **STEL**, *short-term exposure limit* (límite de exposición a corto plazo), es un nivel de exposición establecido para un periodo de tiempo, casi siempre de 15 minutos, que nunca debe excederse durante el día laboral.

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



Nombre común: **NITRATO DE AMONIO**

Sinónimos: Nitram; nitrato de amoniacal

Número CAS: 6484-52-2

Fórmula molecular:  $NH_4NO_3$

Número Derecho a Saber: 0106

Descripción: Gránulo o sólido cristalino, incoloro a blanco o gris

**DATOS SOBRE LOS RIESGOS**

Evaluación	Lucha contra incendios	Reactividad
<p><b>2 - Salud</b></p> <p><b>0 - Incendio</b></p> <p><b>3 - Reactividad</b></p> <p><b>Núm. DOT:</b> UN 1942</p> <p><b>Núm. de Guía:</b> 140</p> <p><b>Categoría de riesgo:</b> 5.1 (oxidante)</p>	<p>Inunde con agua.</p> <p>NO USE polvo químico seco, dióxido de carbono o agentes de extinción halogenados.</p> <p>AL INCENDIARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS, entre ellos los <i>óxidos de nitrógeno</i> y el <i>amoniacal</i>.</p> <p>AL INCENDIARSE, LOS RECIPIENTES PUEDEN EXPLOTAR.</p> <p>Use agua rociada para mantener fríos los recipientes expuestos al incendio.</p> <p>En caso de un incendio no controlado evacue a las personas en todas las direcciones a una distancia de 1,600 metros (1 milla).</p> <p>Proteja de choques.</p>	<p>El <b>nitrato de amonio</b> es un FUERTE OXIDANTE y si se contamina con ACEITE, CARBÓN u otros MATERIALES ORGÁNICOS, puede EXPLOTAR o ser SENSIBLE A CHOQUES.</p> <p>Debe almacenarse el <b>nitrato de amonio</b> de manera tal que se evite el contacto con AGENTES REDUCTORES; MATERIALES COMBUSTIBLES; ÁCIDOS FUERTES (tales como el CLORHÍDRICO, SULFÚRICO y NÍTRICO); METALES PULVERIZADOS; SALES METÁLICAS; AGENTES OXIDANTES (tales como PERCLORATOS, PERÓXIDOS, PERMANGANATOS, CLORATOS, NITRATOS, CLORO, BROMO y FLÚOR); FÓSFORO; UREA; y AZUFRE.</p> <p>El <b>nitrato de amonio</b> reacciona con BASES FUERTES (tales como HIDRÓXIDO DE SODIO e HIDRÓXIDO DE POTASIO).</p>

**FUGAS Y DERRAMES**

**Distancia de aislamiento:** 10 a 25 metros (30 a 80 pies)

Reúna con una pala limpia y deposite en recipientes incombustibles.

Mantenga el **nitrato de amonio** fuera de los espacios confinados, como las cloacas, por riesgo de explosión.

Esta sustancia podría presentar un riesgo para la calidad del agua a pesar de ser biodegradable.

**PROPIEDADES FÍSICAS**

<b>Umbral de olor:</b>	Inodoro
<b>Punto de inflamación:</b>	No inflamable
<b>LIE:</b>	No se aplica
<b>LSE:</b>	No se aplica
<b>Densidad:</b>	1.7 g/cm <sup>3</sup>
<b>Solubilidad en agua:</b>	Soluble
<b>Punto de fusión:</b>	336°F (169°C) - Se decompone a 410°F (210°C)
<b>Potencial de ionización:</b>	No hay información
<b>pH:</b>	5.4

**LÍMITES DE EXPOSICIÓN**

<b>ACGIH:</b>	No se aplica
<b>OSHA:</b>	No se aplica
<b>NIOSH:</b>	No se aplica
<b>Nivel IDLH:</b>	No se aplica

**EQUIPO DE PROTECCIÓN**

<b>Guantes:</b>	Butilo o neopreno
<b>Overol (mono):</b>	CHEMFAB Challenger® 5200
<b>Botas:</b>	Butilo o neopreno
<b>Respiración:</b>	N95 para polvos y neblinas Suministro de aire en caso de emergencia o niveles desconocidos

**EFFECTOS SOBRE LA SALUD**

<b>Ojos:</b>	Irritación y quemaduras
<b>Piel:</b>	Irritación y quemaduras
<b>Agudos:</b>	Irritación de la nariz, la garganta y los pulmones; metahemoglobinemia con dolor de cabeza, cansancio y una coloración azulada en la piel y los labios
<b>Crónicos:</b>	Cáncer: No probado No hay información disponible

**PRIMEROS AUXILIOS Y DESCONTAMINACIÓN**

Retire a la víctima del lugar de exposición.

Enjuague los ojos con abundante agua por un mínimo de 15 minutos.

Retire las lentes de contacto si las usa.

Quite la ropa contaminada. Lave la piel contaminada con agua.

Si se ha detenido la respiración inicie la respiración artificial y, en caso necesario, la reanimación cardiopulmonar.

Traslade a la víctima a un centro de atención médica.