



## Hoja Informativa sobre Sustancias Peligrosas

Nombre común: **NITRATO DE AMONIO**

(AMMONIUM NITRATE)

Sinónimos: Nitram; Nitrato de amonio

Número CAS: 6484-52-2

Nombre químico: Ácido nítrico, sal amónica

Número Derecho a Saber: 0106

Fecha: febrero de 2016 Traducción: febrero de 2017

Número DOT: UN 1942

### Descripción y uso

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

### Fuentes que lo citan

- ▶ El **nitrato de amonio** 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: DOT y NFPA.
- ▶ Esta sustancia química figura en la *Special Health Hazard Substance List (Lista de sustancias extremadamente peligrosas para la salud)*.

[VER EL GLOSARIO EN PÁGINA 4.](#)

### PRIMEROS AUXILIOS

#### Contacto con los ojos

- ▶ Enjuague los ojos inmediatamente con abundante agua fresca por al menos 15 minutos, levantando periódicamente los párpados superiores e inferiores. Si procede, retire los lentes de contacto al enjuagar.

#### 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.
- ▶ Inicie la respiración de rescate (utilizando precauciones universales) en caso de paro respiratorio y la reanimación cardiopulmonar en caso de paro cardíaco.
- ▶ Traslade sin demora a la víctima a un centro de atención médica.

### TELÉFONOS DE EMERGENCIA

Centro de información toxicológica: 1-800-222-1222

CHEMTREC: 1-800-424-9300

Línea de emergencias del NJ DEP: 1-877-927-6337

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

**PERSONAL DE PRIMERA RESPUESTA >>>>**

**VER PÁGINA 6**

### Resumen de riesgos

Evaluación de riesgos	Departamento	NFPA
<b>SALUD</b>	-	2
<b>INFLAMABILIDAD</b>	-	0
<b>REACTIVIDAD</b>	-	3
<b>REACTIVO</b> AL INFLAMARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS AL INFLAMARSE, LOS RECIPIENTES PUEDEN EXPLOTAR OXIDANTE		

*Clasificación del riesgo: 0=mínimo; 1=poco; 2=moderado; 3=importante; 4=extremo*

- ▶ El **nitrato de amonio** puede afectar por inhalación y al pasar a través de la piel.
- ▶ El contacto puede irritar y quemar la piel y los ojos.
- ▶ La inhalación de **nitrato de amonio** puede irritar la nariz, la garganta y el pulmón.
- ▶ Los altos niveles pueden causar *metahemoglobinemia* con dolor de cabeza, cansancio y una coloración azulada en la piel y los labios.
- ▶ El **nitrato de amonio** es REACTIVO y presenta ALTO RIESGO DE EXPLOSIÓN.

### Límites de exposición laboral

No se han establecido los límites de exposición laboral al **nitrato de amonio**. Esto no significa que la sustancia no sea nociva. Siempre deben cumplirse con las prácticas de seguridad laboral.

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

## Determinar la exposición

- ▶ Es importante leer la etiqueta del producto y la Hoja de Datos de Seguridad del Material del fabricante para aprender cuáles son los componentes químicos del producto y obtener información importante sobre las medidas de seguridad y los efectos sobre la salud de la mezcla.
- ▶ Se recomienda leer la Hoja Informativa sobre Sustancias Peligrosas del Departamento (ver el glosario) de cada componente químico o en <http://nj.gov/workplacehealthandsafety/right-to-know> o en el lugar de trabajo en el archivo correspondiente a la ley del Derecho a Saber o la norma de comunicación de riesgos.
- ▶ Los trabajadores del sector público tienen el derecho a tener esta información según las leyes WCRTK y PEOSHA y los trabajadores del sector privado tienen el mismo derecho según la ley OSHA.
- ▶ La ley WCRTK exige a la mayoría de los empleadores que rotulen las sustancias químicas en el trabajo, y a los empleadores del sector público que proporcionen a los empleados información acerca de los peligros químicos y las medidas de control. La ley OSHA (29 CFR sección 1910 norma 1200) y la ley PEOSHA (N.J.A.C. título 12 capítulo 100 subcapítulo 7), que se tratan de la comunicación de riesgos, exigen a los empleadores que proporcionen a los empleados información y capacitación similares.

En la presente Hoja Informativa se resume la información disponible sobre los riesgos sobre la salud de la exposición. La duración de la exposición, concentración de sustancia y otros factores pueden afectar la 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 **nitrate de amonio**:

- ▶ El contacto puede irritar y quemar la piel y los ojos.
- ▶ La inhalación de **nitrate de amonio** puede irritar la nariz, la garganta y el pulmón.
- ▶ La exposición excesiva puede causar náusea, vómitos, enrojecimiento de rostro y cuello, dolor de cabeza, debilidad e insuficiencia circulatoria repentina.
- ▶ Los altos niveles de esta sustancia pueden reducir la capacidad de la sangre de transportar *oxígeno*, causando dolor de cabeza, cansancio, mareo y una coloración azulada en la piel y los labios (*metahemoglobinemia*). La exposición a niveles más altos puede causar dificultad respiratoria, insuficiencia circulatoria repentina 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 perdurar durante meses o años:

### Riesgo de cáncer

- ▶ Según la información actualmente disponible al Departamento, faltan estudios para determinar la capacidad cancerígena del **nitrate de amonio** en animales.

### Riesgos para la salud reproductiva

- ▶ Según la información actualmente disponible al Departamento, faltan estudios para determinar la capacidad del **nitrate de amonio** de afectar 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 sospecha de exposición excesiva, se recomienda lo siguiente:

- ▶ Determinación de *metahemoglobina* en sangre

La evaluación médica debe comprender una historia detallada de síntomas anteriores y actuales junto con una exploración física. Los exámenes médicos que buscan daños ya causados no sirven como sustituto del control de la exposición.

Se recomienda obtener fotocopias de la documentación clínica propia. El trabajador tiene el derecho a tener la información según la norma de la OSHA de acceso a los registros médicos y de exposición del empleado (29 CFR sección 1910 norma 1020).

## Controles y prácticas laborales

Es necesario obtener la consulta de expertos en medidas de control siempre que no puedan sustituirse sustancias muy tóxicas, perjudiciales para la salud reproductiva o sensibilizantes por sustancias menos tóxicas. Las medidas de control incluyen: (1) aislamiento de sustancias extremadamente irritantes o corrosivas en procesos químicos, (2) ventilación localizada si una sola exposición puede ser perjudicial y (3) ventilación general para controlar la exposición a sustancias irritantes para la piel y los ojos. En el documento del NIOSH sobre las bandas de control en [www.cdc.gov/niosh/topics/ctrlbanding/](http://www.cdc.gov/niosh/topics/ctrlbanding/) se ofrece mayor información sobre las medidas de control en el trabajo.

Además, se recomiendan las siguientes prácticas laborales:

- ▶ Rotule los recipientes de proceso.
- ▶ Proporcione a los empleados información y capacitación sobre los riesgos.
- ▶ Monitoree las concentraciones de sustancias químicas en el aire.
- ▶ Utilice controles de ingeniería si las concentraciones exceden los niveles de exposición recomendados.
- ▶ Proporcione fuentes lavaojos y duchas de seguridad.
- ▶ Lávese o dúchese tras el contacto de la piel con sustancias peligrosas.
- ▶ Siempre lávese al final de la jornada.
- ▶ Póngase ropa limpia si la ropa se contamina.
- ▶ No lleve a casa la ropa contaminada.
- ▶ Obtenga capacitación especializada para poder lavar la ropa contaminada.

- ▶ Evite comer, fumar y beber en zonas de manipulación, proceso o almacenamiento de sustancias químicas.
- ▶ Lávese las manos con cuidado antes de comer, fumar, beber, maquillarse o usar el baño.
- ▶ Al aspirar, es importante utilizar un aspirador con un filtro de partículas de alta eficacia (HEPA), y no una aspiradora de taller común.

Además, lo siguiente puede ser útil o necesario:

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

### Equipo de protección individual

La norma de la OSHA de equipo de protección individual (29 CFR sección 1910 norma 132) exige a los empleadores que determinen el equipo de protección individual adecuado para cada situación riesgosa y proporcionen capacitación 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 **nitrate de amonio**. Use equipos de protección individual de materiales que no puedan ser permeados ni degradados por la sustancia. Los proveedores y fabricantes de equipos de protección pueden ofrecer recomendaciones sobre el material de guantes o ropa que ofrezca la mayor protección para el trabajo.
- ▶ Los fabricantes de equipos de seguridad recomiendan guantes de *butilo* o *neopreno* y ropa de protección de CHEMFAB *Challenger® 5200*.
- ▶ Todas las prendas de protección (trajes, guantes, calzado, protección para la cabeza) deben estar limpias y disponibles todos los días y deben ponerse antes de trabajar.

#### Protección ocular

- ▶ Use protección ocular con coberturas laterales o gafas de protección.
- ▶ Use una pantalla facial y gafas de protección cuando trabaje con sustancias corrosivas, extremadamente irritantes o tóxicas.

#### Protección respiratoria

**El uso incorrecto de los equipos de respiración es peligroso.** Los mencionados equipos solo deben utilizarse si el empleador tiene un programa por escrito que tome en cuenta los requisitos de capacitación laboral, condiciones laborales, pruebas de ajuste de los equipos de respiración y exámenes médicos, según lo especificado en la norma de la OSHA de protección respiratoria (29 CFR sección 1910 norma 134).

- ▶ Antes de aplicar la sustancia en el campo el supervisor y el proveedor de equipos de protección deben determinar el tipo de equipo de respiración necesario.

- ▶ Donde exista la posibilidad de exposición excesiva al **nitrate de amonio**, utilice un equipo de respiración homologado por el NIOSH, de tipo purificador de aire de presión negativa con un filtro de partículas. Se ha cambiado la clasificación de los filtros contra polvos, nieblas, humos y descendientes del radón y de los prefiltros contra pinturas en aerosol y plaguicidas. Según la nueva clasificación, cada filtro o prefiltro es de la serie N, R y P. Según la nueva clasificación, cada filtro o prefiltro es de la serie N, R y P. Cada serie tiene tres niveles de eficacia de filtración: 95 %, 99 % y 99.9 %.
- ▶ Abandone la zona de inmediato si usted (1) puede oler, percibir el sabor o detectar de otra manera el **nitrate de amonio**, (2) percibe una resistencia respiratoria anormal cuando utilice filtros de partículas o (3) tiene irritación ocular cuando utilice un equipo de respiración de máscara completa. Averigüe que todavía sea hermético el sello entre la máscara al rostro. Si hay hermeticidad, cambie el filtro o cartucho. Si falta hermeticidad, puede necesitarse otro equipo de respiración.
- ▶ Tenga en cuenta todas las posibles fuentes de exposición en el lugar de trabajo. Puede necesitarse una combinación de filtros, prefiltros o cartuchos para protegerse contra las diversas formas de una sustancia química (como vapores o nieblas) o una mezcla de sustancias químicas.
- ▶ Donde exista la posibilidad de alta exposición, utilice un equipo de respiración homologado por el NIOSH de suministro de aire y máscara completa, en modo de presión a demanda u otro modo de presión positiva. Para mayor protección, utilice en combinación con un equipo de respiración autónomo en modo de presión a demanda u otro modo de presión positiva.

### Fire Hazards

Si los empleados son responsables de la extinción de incendios, ellos deben estar capacitados y equipados según la norma de la OSHA de cuerpos de bomberos (29 CFR sección 1910 norma 156).

- ▶ Inunda con agua para extinguir el incendio.
- ▶ NO UTILICE polvo químico seco, dióxido de carbono o agentes extintores halogenados.
- ▶ AL INCENDIARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS, entre otros *óxidos de nitrógeno* y *amoníaco*.
- ▶ AL INFLAMARSE, LOS RECIPIENTES PUEDEN EXPLOTAR.
- ▶ Utilice agua rociada para evitar el calentamiento de los recipientes.
- ▶ El **nitrate de amonio** puede encender materiales combustibles (madera, papel y aceite).

### Derrames y emergencias

Si los empleados son responsables de limpiar los derrames, ellos deben estar debidamente capacitados y equipados. Puede aplicarse la norma de la OSHA de manejo de desechos peligrosos y respuesta de emergencia (29 CFR sección 1910 norma 120).

En caso de derrame de **nitrato de amonio**, tome las siguientes medidas:

- ▶ Evacue al personal. Restrinja e impida el acceso a la zona.
- ▶ Elimine todas las fuentes de ignición.
- ▶ Recoja con pala limpia y deposite en recipientes incombustibles.
- ▶ Ventile y lave la zona después de completar la limpieza.
- ▶ Mantenga el **nitrato de amonio** fuera de los espacios confinados, como el alcantarillado, debido a la posibilidad de explosión.
- ▶ Pueden obtenerse recomendaciones específicas comunicándose con la oficina regional de la EPA o el DEP estatal.

## Manipulación y almacenamiento

Antes de trabajar con el **nitrato de amonio** se necesita capacitación en las técnicas correctas de manipulación y almacenamiento.

- ▶ El **nitrato de amonio** es un FUERTE OXIDANTE y si se contamina con ACEITE, CARBÓN u otros MATERIALES ORGÁNICOS, puede EXPLOTAR y volverse SENSIBLE A CHOQUE.
- ▶ El **nitrato de amonio** reacciona con BASES FUERTES (como HIDRÓXIDO DE SODIO e HIDRÓXIDO DE POTASIO).
- ▶ El **nitrato de amonio** no es compatible con AGENTES REDUCTORES; AGENTES COMBUSTIBLES; ÁCIDOS FUERTES (como el CLORHÍDRICO, SULFÚRICO y NÍTRICO); METALES PULVERIZADOS; SALES METÁLICAS; AGENTES OXIDANTES (como PERCLORATOS, PERÓXIDOS, PERMANGANATOS, CLORATOS, NITRATOS, CLORO, BROMO y FLÚOR); FÓSFORO; UREA; ni AZUFRE.
- ▶ Almacene en un lugar fresco y bien ventilado en recipientes bien cerrados y alejados de la 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 en lugares donde se utilice, manipule o almacene el **nitrato de amonio** de manera tal que podría existir el riesgo potencial de incendio o explosión.
- ▶ Dondequiera que se utilice, manipule, fabrique o almacene el **nitrato de amonio** deben utilizarse equipos y accesorios eléctricos a prueba de explosión.

## Recursos informativos de salud laboral

El Servicio de Salud Laboral del Departamento ofrece múltiples servicios. Entre ellos, se incluyen recursos informativos, materiales educativos, presentaciones públicas, e investigaciones y evaluaciones médicas y de higiene industrial.

### Para obtener más información, puede comunicarse 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.nj.gov  
 Internet:  
<http://nj.gov/health/workplacehealthandsafety/right-to-know/>

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

## GLOSARIO

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

Los **AEGL**, *acute exposure guideline levels*, son los niveles de referencia de la exposición aguda establecidos por la EPA, que se refieren a los riesgos de la exposición única o poco frecuente a las 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 **número CAS** es el número único de identificación asignado a una sustancia por el CAS.

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

El **CHEMTREC** es el *Chemical Transportation Emergency Center* (Centro para Situaciones de Emergencia 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 los tejidos del ser humano 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.

La **densidad relativa** es la relación entre la densidad de una sustancia a la densidad de una sustancia de referencia (que normalmente es el *agua*) en las mismas condiciones de temperatura y presión.

La **degradación** es un cambio en las propiedades físicas de un material debido a los efectos adversos de una sustancia.

El **DEP** es el *Department of Environmental Protection* (Departamento de Protección Ambiental) de los Estados Unidos.

El **Departamento** se refiere al *New Jersey Department of Health* (Departamento de Salud de New Jersey).

El **DOT**, *Department of Transportation* (Departamento de Transporte), es el organismo federal responsable de controlar el transporte de sustancias químicas.

La **EPA**, *Environmental Protection Agency* (Agencia de Protección Ambiental), es el organismo federal responsable de controlar los riesgos ambientales.

Los **ERPG**, *emergency response planning guidelines*, son niveles de referencia para la planificación de emergencias, que son estimaciones de rangos de concentraciones a las cuales es razonable prevenir 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 el uso del personal de primera respuesta en caso de emergencias en el transporte de sustancias peligrosas.

La **IARC** es la *International Agency for Research on Cancer* (Centro Internacional de Investigación sobre el Cáncer).

Una sustancia **inflamable** es un sólido, líquido, vapor o gas que se inflama 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 efectos sobre la salud humana que puedan resultar de la exposición a sustancias químicas.

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

El **LSE**, límite superior de explosividad, es la máxima concentración de sustancia combustible (gas o vapor) 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 de un organismo que puede 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), pone a prueba los equipos, evalúa y aprueba los equipos de respiración, realiza estudios de peligros laborales, y propone normas a la OSHA.

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

El **NJDEP** es el *New Jersey Department of Environmental Protection* (Departamento de Protección Ambiental de New Jersey).

El **NTP**, *National Toxicology Program* (Programa Nacional de Toxicología), estudia las sustancias químicas para determinar la capacidad cancerígena.

La **OSHA**, *Occupational Safety and Health Administration* (Administración de Salud y Seguridad en el Trabajo), es un organismo federal que establece normas de salud y seguridad y asegura el cumplimiento de las mismas. Las mismas siglas también se refieren a la *Safety and Health Act* (Ley de Salud y Seguridad en el Trabajo). Los **PAC**, *protective action criteria* (criterios de acción protectora), son valores establecidos por el *Department of Energy* (Departamento de

Energía) que se utilizan para planificar la respuesta a accidentes con emisión de sustancias químicas.

El **PEL**, *permissible exposure limit*, es el límite de exposición permisible a una sustancia en el trabajo establecido por la OSHA que, por lo general, se basa en un promedio ponderado en un periodo de exposición de 8 horas.

El **PEOSH**, *Public Employees' Occupational Safety and Health Program*, es el 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 Seguridad en los Trabajos del Sector Público de New Jersey), que establece las normas de salud y seguridad en los trabajos del sector público y exige su cumplimiento.

La **permeación** es el movimiento de sustancias químicas a través de los materiales protectores.

Las siglas **PIH** significan *Poison Inhalation Hazard* (riesgo de intoxicación por inhalación), una clasificación de sustancias químicas establecida por el DOT.

El **potencial de ionización** es la cantidad de energía (medida en electronvoltios) necesaria para extraer un electrón de un átomo o una molécula.

**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 la 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 y, como consecuencia, también aumenta las probabilidades de inhalarla.

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

El **punto de inflamación** es la temperatura mínima 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 en determinadas condiciones.

El **REL**, *recommended exposure limit*, es el límite recomendado de exposición laboral del NIOSH y, por lo general, se basa en un promedio ponderado durante un periodo de exposición de 10 horas.

El **STEL**, *short-term exposure limit*, es el límite de exposición a corto plazo (casi siempre durante un periodo de 15 minutos) a una sustancia en el trabajo que nunca debe excederse.

La **temperatura crítica** es la temperatura por encima de la cual un gas no puede licuarse, sin importar la presión aplicada.

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

El **TLV**, *threshold limit value*, el valor límite umbral, es el límite de exposición a una sustancia en el trabajo establecido por la ACGIH que, por lo general, se basa en un promedio ponderado en un periodo de exposición de 8 horas.

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

Los **WEEL**, *Workplace Environmental Exposure Levels*, son niveles de exposición laboral a una sustancia en el aire establecidos por AIHA.

Nombre común: **NITRATO DE AMONIO**

Sinónimos: Nitram; Nitrato amónico

Núm. CAS: 6484-52-2

Fórmula molecular:  $NH_4NO_3$

Núm. Derecho a Saber: 0106

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

**DATOS SOBRE LOS RIESGOS**

Evaluación de riesgos	Lucha contra incendios	Reactividad
<p><b>2 - Salud</b></p> <p><b>0 - Incendio</b></p> <p><b>3 - Reactividad</b></p> <p>Núm. DOT: UN 1942</p> <p>Núm. de la Guía: 140</p> <p>Categoría de riesgo: 5.1 (oxidante)</p>	<p>Inunda con agua.</p> <p>NO UTILICE polvo químico seco, dióxido de carbono ni agentes extintores halogenados.</p> <p>AL INFLAMARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS, entre otros óxidos de nitrógeno y amoníaco.</p> <p>AL INFLAMARSE, LOS RECIPIENTES PUEDEN EXPLOTAR.</p> <p>Utilice agua rociada para evitar el calentamiento de los recipientes.</p> <p>Evacue a las personas a una distancia de 1600 metros (1 milla) en todas las direcciones si no puede controlarse el incendio.</p> <p>Proteja de choque.</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 y volverse SENSIBLE A CHOQUE.</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 (como el CLORHÍDRICO, SULFÚRICO y NÍTRICO); METALES PULVERIZADOS; SALES METÁLICAS; AGENTES OXIDANTES (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 (como HIDRÓXIDO DE SODIO e HIDRÓXIDO DE POTASIO).</p>

**FUGAS Y DERRAMES**

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

Recoja con pala limpia y deposite en recipientes incombustibles.

Mantenga el **nitrato de amonio** fuera de los espacios confinados, como el alcantarillado, debido a la posibilidad de explosión.

La sustancia puede perjudicar la calidad del agua, pero es 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 descompone 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
<b>PAC-1:</b>	6.7 mg/m <sup>3</sup>
<b>PAC-2:</b>	73 mg/m <sup>3</sup>
<b>PAC-3:</b>	440 mg/m <sup>3</sup>

**EQUIPO DE PROTECCIÓN**

<b>Guantes:</b>	Butilo o neopreno
<b>Traje completo:</b>	CHEMFAB Challenger® 5200
<b>Botas:</b>	N95 contra polvos y nieblas
<b>Respiratoria:</b>	Suministro de aire para niveles desconocidos o situaciones de emergencia

**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 el pulmón <i>Metahemoglobinemia</i> con dolor de cabeza, cansancio y una coloración azulada en la piel y los labios
<b>Crónicos:</b>	Cáncer - No estudiado No hay información disponible

**PRIMEROS AUXILIOS Y DESCONTAMINACIÓN**

Retire a la víctima del lugar de exposición.  
Enjuague los ojos con abundante agua por al menos 15 minutos.  
Si procede, retire los lentes de contacto.  
Quite la ropa contaminada. Lave con agua la piel contaminada.  
Inicie la respiración artificial en caso de paro respiratorio y, en caso necesario, la reanimación cardiopulmonar.  
Traslade sin demora a la víctima a un centro de atención médica.