

**SECCIÓN 1. IDENTIFICACIÓN DE LA SUSTANCIA QUÍMICA Y DEL PROVEEDOR O FABRICANTE.**

**1) Nombre de la sustancia química.**

Nitrato de amonio.

**2) Otros medios de identificación.**

Ácido nítrico, sal de amonio.

**3) Uso recomendado de la sustancia química peligrosa o mezcla, y restricciones de uso.**

Reactivo analítico

**4) Datos del proveedor o fabricante.**

Empresa : Procesos Químicos Científicos S.A. de C.V.

Dirección : Priv. El Cielo No. 10 Col. Casa Blanca, Amozoc, Puebla, Méx.

C.P. : 72995

Teléfonos : (222) 2 35 17 38 (222) 2 86 09 09

**5) Número de teléfono en caso de emergencia.**

Teléfono : (52-55)5575-0838 (SETIQ)

Días de atención : Todo el año.

Horario de atención : Las 24 horas del día.

Servicios que ofrece : Información técnica para atender emergencias derivadas de la transportación.

Establece una red de comunicación abierta con todos los involucrados en la Atención de emergencias.

Es enlace entre otros organismos de auxilio, como CHEMTREC de los Estados Unidos.

Elabora y distribuye diversos materiales de apoyo para el manejo seguro de Productos Químicos.

## SECCIÓN 2. IDENTIFICACIÓN DE LOS PELIGROS.

### 1) Clasificación de la sustancia química.

Palabra de advertencia: peligro

Clasificación de riesgos NFPA: salud: 1 inflamabilidad: 0 reactividad: 3

### 2) Elementos de la señalización, incluidos los consejos de prudencia y pictogramas de precaución:



#### Código de Identificación H y sus indicaciones de peligro.

H272 Puede agravar un incendio; comburente.

H315 Provoca irritación cutánea.

H319 Provoca irritación ocular grave.

H335 Puede irritar las vías respiratorias.

#### Código de Identificación P y sus indicaciones de prudencia.

P220 Mantener o almacenar alejado de la ropa/materiales combustibles.

P261 Evitar respirar el polvo.

P305 + P351 + P338 EN CASO DE CONTACTO CON LOS OJOS: Enjuagar con agua cuidadosamente durante varios minutos. Quitar las lentes de contacto cuando estén presentes y pueda hacerse con facilidad. Proseguir con el lavado.

### 3) Otros peligros que no contribuyen a la clasificación: Ninguno en condiciones normales.

### SECCIÓN 3. COMPOSICIÓN / INFORMACIÓN SOBRE LOS COMPONENTES.

#### 1) Sustancia

Identidad química de la sustancia:	nitrate de amonio
Concentración:	99-100%
Nº CAS:	6848-52-2
Nº ONU:	1942
LMPE (PPT, CT, P):	Sin datos disponibles.

### SECCIÓN 4. PRIMEROS AUXILIOS.

#### 1) Descripción de los primeros auxilios.

**Inhalación:** Trasladar a la víctima al aire fresco. Si no respira, dar respiración artificial. Si la respiración es difícil, dar oxígeno. No dar respiración boca a boca. Mantener a la víctima abrigada y en reposo. Obtener atención médica inmediata.

**Ingestión:** Lavar la boca con agua. Si está consciente, suministrar abundante agua. Provocar el vómito inmediatamente como lo indique el personal médico. Si el vómito se presenta involuntariamente, inclinar a la víctima hacia delante. No dar nada por boca a una persona inconsciente. Obtener atención médica inmediata.

**Contacto con la piel:** Lavar la piel inmediatamente con abundante agua y jabón durante al menos 15 minutos. Quítese la ropa y zapatos contaminados. Lave la ropa antes de usarla nuevamente. Limpie completamente los zapatos antes de volver a usarlos. Obtener atención médica.

**Contacto con los ojos:** Enjuagar los ojos con abundante agua durante al menos 15 minutos, elevando

Los párpados superior e inferior ocasionalmente para asegurar la remoción del químico.

Si persiste la irritación repetir el lavado. Buscar atención médica

#### 2) Síntomas y efectos más importantes, agudos o crónicos.

Pequeñas dosis de los nitratos repetidas por vía oral pueden causar debilidad, depresión, dolor de cabeza, y deterioro mental.

### **3) Indicación de la necesidad de recibir atención médica inmediata y, en su caso, de tratamiento especial**

En todos los casos solicitar intervención médica en forma inmediata. Cuando se presenten síntomas atribuibles a la inhalación de gases tóxicos mencionar que se trata de nitrato de amonio u óxido de nitrógeno.

## **SECCIÓN 5. MEDIDAS CONTRA INCENDIOS.**

### **1) Medios de extinción apropiados.**

Utilice cantidades inundantes de agua en las etapas iniciales de un incendio involucrando nitrato de amonio. Utilicen cualquier medio apropiado para extinguir fuego alrededor. Si no hay agua disponible use CO<sub>2</sub>, PQS o barro. Si es un incendio en la carga, usar solamente agua.

### **2) Peligros específicos de la sustancia química peligrosa o mezcla.**

Emite óxido nitroso cuando se calienta hasta la descomposición. Libera amoníaco si reacciona con álcalis fuertes.

### **3) Medidas especiales que deberán seguir los grupos de combate contra incendio.**

En el evento de un fuego, vestir protectores completos y aparato respiratorio autónomo con mascarilla completa operando en la demanda de presión u otro modo de presión positiva

## **SECCIÓN 6. MEDIDAS QUE DEBEN TOMARSE EN CASO DE DERRAME O FUGA ACCIDENTAL.**

### **1) Precauciones personales, equipo de protección y procedimiento de emergencia.**

Utilícese equipo de protección individual. Evite la formación de polvo. Evitar respirar los vapores, la neblina o el gas. Asegúrese una ventilación apropiada. Evacuar el personal a zonas seguras. Evitar respirar el polvo. Equipo de protección individual

### **2) Precauciones relativas al medio ambiente.**

En caso de no poder barrerse. Disolver con abundante agua el producto derramado, existe peligro de contaminación de aguas, los desechos deben mezclarse con tierra y enterrarse lo más profundo posible. Mientras no haya fuego cerca del derrame, los riesgos son mínimos.

### **3) Métodos y materiales para la contención y limpieza de derrames o fugas.**

Suspenda la fuga y recupere el material derramado tanto como sea posible lave con abundante agua.

## **SECCIÓN 7. MANEJO Y ALMACENAMIENTO.**

### **1) Precauciones que se deben tomar para garantizar un manejo seguro**

Evítese el contacto con los ojos y la piel. Evítese la formación de polvo y aerosoles.

Debe disponer de extracción adecuada en aquellos lugares en los que se forma polvo. Conservar alejado de toda llama o fuente de chispas - No fumar. Manténgase separado del calor y de las fuentes de ignición.

### **2) Condiciones de almacenamiento seguro, incluidas posibles incompatibilidades.**

Conservar separado de combustibles, orgánicos u otros materiales fácilmente oxidables.

Evitar el almacenamiento en pisos de madera. Retire y deshágase de cualquier dicromato derramado; no depositar en sus envases originales. No almacenar por encima de 54°C (130°F), preferiblemente por debajo de 30°C (86°F). Los envases de este material pueden ser peligrosos cuando están vacíos ya que retienen residuos del producto (polvo, sólidos); observar todas las advertencias y precauciones indicadas para el producto.

### **3) Usos específicos finales.**

No hay datos disponibles

## **SECCIÓN 8. CONTROLES DE EXPOSICIÓN / PROTECCIÓN PERSONAL.**

### **1) Parámetros de control.**

Ninguno establecido.

### **2) Controles técnicos apropiados.**

Procurar una buena ventilación si hay exceso de polvo. Un sistema de ventilación local o general es recomendado para las exposiciones de empleados debajo de los Límites de Exposición Aérea. La extracción local es generalmente preferida porque se pueden controlar las emisiones del contaminante en su fuente, impidiendo dispersión del mismo en el área de trabajo general. Usar elementos de protección personal

### **Protección personal.**

Para las condiciones de uso donde la exposición al polvo o niebla es aparente y los controles de ingeniería no son factibles, un respirador de partículas (NIOSH tipo N95 o mejores filtros) deberá

ser usado. Si las partículas de aceite (por ejemplo, lubricantes, fluidos de corte, glicerina, etc) están presentes, use un NIOSH tipo R o un filtro P. Para emergencias o casos donde los niveles de exposición no son conocidos, use un respirador de aire completo con presión positiva,.  
Advertencia: Los respiradores purificadores de aire no protegen a los trabajadores en atmósferas deficientes de oxígeno

Protección de la piel: Usar guantes de protección y ropa que cubra todo el cuerpo.

Protección de los ojos: Utilice gafas protectoras contra productos químicos.

Mantenga una fuente de lavado de ojos y regaderas de emergencia en el área de trabajo

### **3) Control de exposición ambiental**

Impedir nuevos escapes o derrames si puede hacerse sin riesgos. No dejar que el producto entre en el sistema de alcantarillado. La descarga en el ambiente debe ser evitada.

## **SECCIÓN 9. PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS.**

1) Aspecto Forma:	sólido.
2) Color:	incoloro.
3) Olor:	Sin olor
4) Umbral olfativo:	Sin datos disponibles
5) pH:	4.5-6 en soluciones acuosas
6) Punto de fusión/ punto de congelación:	170°C/ *****
7) Punto inicial de ebullición el intervalo de ebullición:	210°C se descompone
8) Punto de inflamación:	Sin datos disponibles
9) Tasa de evaporación:	Sin datos disponibles
10) Inflamabilidad (sólido, gas):	Sin datos disponibles
11) Inflamabilidad superior/ inferior o límites explosivos:	Sin datos disponibles
12) Presión de vapor:	sin datos disponibles
13) Densidad de vapor:	sin datos disponibles
14) Densidad relativa:	1.72 g/cm <sup>3</sup>
15) Solubilidad en agua:	2.130 g/l a 25°C
16) Coeficiente de reparto n-octanol/agua:	Sin datos disponibles.
17) Temperatura de autoinflamación:	Sin datos disponibles.
18) Temperatura de descomposición:	Sin datos disponibles.
19) Viscosidad:	Sin datos disponibles.
20) Propiedades explosivas:	Sin datos disponibles.

21) Propiedades comburentes: Sin datos disponibles.

**2) Otra información adicional:** sin datos disponibles.

#### SECCIÓN 10. ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD.

**1) Reactividad.**

Estable a temperaturas y presión normales.

**2) Estabilidad química.**

Estable bajo condiciones normales de uso y almacenamiento. Higroscópico.

**3) Posibilidad de reacciones peligrosas.**

Productos de termo descomposición: Ninguno conocido.

**4) Condiciones que deben evitarse.**

Calor, llamas, fuentes de ignición, polvo e incompatibles. La humedad y los materiales combustibles. Sensible al choque

**5) Materiales incompatibles.**

Aluminio, antimonio, cromo, cobre, hierro, plomo, magnesio, manganeso, níquel, zinc, cobre, petróleo, carbón, materia orgánica, ácido acético, cloruro de amonio, bismuto, cadmio, cloruros, cobalto, fósforo, potasio y sulfato de amonio, hipoclorito de sodio de sodio, perclorato de sodio, sodio, aleación de potasio y sulfuro.

**6) Productos de descomposición peligrosos.**

Emite óxidos de nitrógeno cuando se calienta hasta la descomposición. Libera amoniaco en la reacción con álcalis fuertes

**7) Otros productos de descomposición peligrosos.**

Sin datos disponibles.

#### SECCIÓN 11. INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA.

Toxicidad aguda.	DL50 Oral – ratas – 2217mg/Kg
Inhalación.	18 mg/m <sup>3</sup> (conejillo de indias) 510 mg/m <sup>3</sup> (rata)
Cutáneo.	Sin datos disponibles.
Corrosión o irritación cutáneas.	Sin datos disponibles
Lesiones o irritación ocular graves.	Sin datos disponibles
Sensibilización respiratoria o cutánea.	Sin datos disponibles
Carcinogénicas.	IARC: No se identifica ningún componente de este producto, que presente niveles mayores que o igual

	a 0.1%, como agente carcinógeno humano probable, posible confirmado por la (IARC)
Toxicidad específica en determinados órganos - exposición única	Sin datos disponibles
Peligro de aspiración.	Sin datos disponibles

### Información Adicional

El nitrato de Amonio es básicamente inofensivo cuando es manejado correctamente, cuando es calentado éste puede producir gases tóxicos

#### 1) Información sobre las posibles vías de ingreso

**Inhalación:** Puede causar irritación en el tracto respiratorio, los síntomas pueden incluir tos, dolor de garganta y dificultad para respirar. A altas temperaturas, la exposición a los productos tóxicos de descomposición de óxidos de nitrógeno rápidamente puede causar graves problemas respiratorios. La inhalación de grandes cantidades causa acidosis sistémica y hemoglobina anormal.

**Ingestión:** Grandes dosis orales de los nitratos pueden causar mareos, dolor abdominal, vómitos, diarrea con sangre, debilidad, convulsiones y colapso. Nocivo por ingestión. Puede causar meta hemoglobinemia dando lugar a cianosis.

**Contacto con la piel:** Causa irritación a la piel. Los síntomas incluyen enrojecimiento, picazón y dolor.

**Contacto con los ojos:** Causa irritación, enrojecimiento y dolor.

#### 2) Efectos inmediatos y retardados, así como efectos crónicos producidos por una exposición a corto y largo plazo

Sin datos disponibles.

## SECCIÓN 12. INFORMACIÓN ECOLÓGICA.

#### 1) Toxicidad.

En animales. DL50 oral en ratas 2217 mg/Kg

#### 2) Persistencia y degradabilidad.

Cuando se elimina en el agua, se espera que este material se biodegrade rápidamente.

#### 3) Potencial de bioacumulación.

No se prevé bioacumulación.



#### 4) Movilidad en el suelo.

Cuando se elimina en el suelo, se espera que este material se filtre en las aguas subterráneas. No se espera que este material se evapore significativamente cuando se elimina en el suelo

#### 5) Otros efectos adversos:

Sin datos disponibles.

### SECCIÓN 13. INFORMACIÓN RELATIVA A LA ELIMINACIÓN DE LOS PRODUCTOS.

#### 1) Métodos para el tratamiento de residuos

Lo que no se pueda conservar para recuperación o reciclaje debe ser manejado como desecho peligroso y enviado a un incinerador aprobado por la RCRA o eliminado de una instalación para desechos aprobada por RCRA. El procesamiento, utilización o contaminación de este producto puede cambiar las opciones del manejo del desecho. Las regulaciones de desechos estatales y locales pueden diferir de las regulaciones federales de desecho.

#### Envases contaminados

Deseche el envase y el contenido no usado de acuerdo con los requerimientos federales, estatales y locales

### SECCIÓN 14. INFORMACIÓN RELATIVA AL TRANSPORTE.

#### Tierra DOT

Número UN	1942
Clase	5.1
Grupo de embalaje	III
Etiquetas ICAO	5.1
Nombre propio del transporte	nitrate de amonio.

#### ADR

Número UN	1942
Clase	5.1
Grupo de embalaje	III
Etiquetas ADR/RID	5.1
Nombre propio del transporte	nitrate amonico.

#### Internacional marítimo OMI

Número UN	1942
Clase	5 1

Grupo de embalaje	III
Etiquetas ADR/RID	5.1
Nombre propio del transporte	nitrate de amonio.

#### SECCIÓN 15. INFORMACIÓN REGLAMENTARIA.

Esta hoja de seguridad cumple con la normatividad legal de México: NOM-018-STPS-2015, el reglamento (CE) No. 1907/2006 del Parlamento Europeo y del Consejo, del 18 de diciembre de 2006 relativo al registro, evaluación, autorización y restricción de sustancias químicas (REACH), en su forma enmendada. Reglamento (CE) No. 1272/2008 del Parlamento Europeo y del Consejo, del 16 de diciembre de 2008 relativo a la clasificación, etiquetado y envasado de sustancias y mezclas, en su forma enmendada. Directiva 67/548/CEE del Consejo del 27 de junio de 1967, relativa a la aproximación de las disposiciones legales, reglamentarias y administrativas relativas a la clasificación, envasado y etiquetado de sustancias peligrosas, en su forma enmendada.

#### SECCIÓN 16. OTRA INFORMACIÓN INCLUIDAS LAS RELATIVAS A LA PREPARACIÓN Y ACTUALIZACIÓN DE LAS HOJAS DE DATOS DE SEGURIDAD.

La información se considera correcta, pero no es exhaustiva y se utilizará únicamente como orientación la cual está basada en el conocimiento actual de la sustancia química o mezcla y es aplicable a las precauciones de seguridad apropiadas por el producto.