

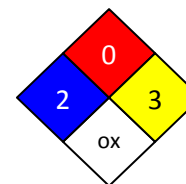


INSTITUTO NACIONAL DE REHABILITACIÓN  
COMITÉ DE BIOSEGURIDAD  
HOJAS DE DATOS DE SEGURIDAD

Nitrato de amonio

**SECCION I. DATOS GENERALES DE LAS HDS**

Proveedor: química del sur  
El taqueral 493, lampa  
Teléfono: (02) 412-40-00/fax: (02) 412-40-00  
Emergencias: Centro de atención y respuesta a emergencias : (02) 412-40-00  
SETIQ 01-800-00-214-00



**SECCION II. DATOS DE LA SUSTANCIA QUIMICA PELIGROSA**

-Formula química: NH4 NO3  
-Nombre químico: nitrato de amonio prill  
Sinónimos: nitrato de amonio

**SECCION III. IDENTIFICACION DE SUSTANCIA QUIMICA PELIGROSA**

No. CAS: 6484-52-2  
No. ONU: 1942  
LMPE-PPT, LMPE-CT y LMPE-P: S/D  
IPVS(IDLH): S/D  
RIESGO A LA SALUD: 2  
Inhalación: congestión pulmonar, metahemoglobinemia, edema pulmonar.  
Piel: ardor e irritación  
Ojos: irritación y enrojecimiento  
Ingestión: irritación, náuseas, vómitos, espasmos abdominales.  
RIESGO DE INFLAMABILIDAD: 0  
Cuando se calienta produce gases tóxicos  
--  
.   
RIESGO DE REACTIVIDAD: 3  
-cuando se calienta es toxico  
COMPONENTES RIESGOSOS  
Nitrato de amonio

**SECCION IV. PROPIEDADES FISICAS Y QUIMICAS**

-Temperatura de ebullición: S/D  
-Temperatura de fusión: S/D

FECHA DE ELABORACION: JUNIO 2013

ELABORO: T.L.C XOCHITL GUERRERO ALVA

FECHA DE ACTUALIZACIÓN:

AUTORIZO: COMITÉ DE BIOSEGURIDAD



INSTITUTO NACIONAL DE REHABILITACIÓN  
COMITÉ DE BIOSEGURIDAD  
HOJAS DE DATOS DE SEGURIDAD

Nitrato de amonio

-Temperatura de inflamación: N/A  
-Temperatura de ignición: mayor a 210°C  
-Densidad: S/D  
-PH: 4.5-6 ( en soluciones acuosas)  
-Estado físico: solido pequeños perdigones  
-Color: blanco  
-Olor: sin olor  
-Solubilidad en agua: elevada solubilidad en agua. También soluble el metanol y acetona  
-Presión de vapor: S/D

**SECCION V. RIESGOS DE FUEGO O EXPLOSION**

-Medios de Extinción: usar agua. Si no hay agua CO2 PQS o barro. Si es incendio en la carga, usar solamente agua.  
-Equipo de protección especial de lucha contra incendios: equipo de respiración autónoma de presión positiva. El traje para bomberos profesionales proporcionara protección limitada.  
-Recomendaciones para el personal en caso de incendio: permanezca en el área de riesgo solo con sistemas de respiración independientes al ambiente.

-Condiciones que producen otro riesgo especial: dióxido de carbono productos orgánicos.  
-Productos de combustión peligrosos: dióxido de carbono productos orgánicos. Ácidos, álcalis, compuestos orgánicos, combustibles líquidos o gaseosos. Vapores nitrosos altamente tóxicos, amoniaco.



**SECCION VI. REACTIVIDAD**

-Estabilidad: a presión y temperatura normal  
-Inestabilidad: si es calentado  
-Incompatibilidad: altas temperaturas, confinamiento. Metales finamente divididos.  
-Productos peligrosos de la descomposición: ácidos y álcalis fuertes (reacciona con desarrollo de gas amoniaco)  
-Posibilidad de reacciones peligrosas: zinc cobre y sus aleaciones.  
-Posibles reacciones violentas con: ácidos, álcalis, compuestos orgánicos, combustibles líquidos o gaseosos.  
-Riesgos de explosión con: materiales combustibles y urea

**SECCION VII. RIESGOS A LA SALUD Y PRIMEROS AUXILIOS**

Según Vía de Ingreso al Organismo:

-Ingestión: Si esta consiente, dar a beber abundante agua fresca sin producir vómitos. Solicitar ayuda médica de inmediato.  
-Inhalación: remueva de la exposición inmediatamente. Use una máscara o un aparato similar de respiración artificial si es necesario. Consiga atención médica.  
-Contacto con la piel: lavar área afectada con agua fresca  
-Contacto con ojos: lavar con abundante agua fresca a lo menos durante 15 minutos. Conseguir atención medica en casos extremos  
Sustancia Química Considerada como:  
-Muta génica:

FECHA DE ELABORACION: JUNIO 2013

ELABORO: T.L.C XOCHITL GUERRERO ALVA

FECHA DE ACTUALIZACIÓN:

AUTORIZO: COMITÉ DE BIOSEGURIDAD



INSTITUTO NACIONAL DE REHABILITACIÓN  
COMITÉ DE BIOSEGURIDAD  
HOJAS DE DATOS DE SEGURIDAD

Nitrato de amonio

Otros Riesgos o Efectos para la Salud

-: anemia, nefritis y posible metahemoglobinemia. Posible respuesta alérgica en el tracto respiratorio. Dermatitis en personas alérgicas. conjuntivitis severa

Antídotos: azul de metileno intravenoso, ácido ascórbico intravenoso

**SECCION VIII.INDICACIONES EN CASO DE FUGA O DERRAMES**

Procedimiento y precaucione inmediatas

-Indicaciones para el personal que no forma parte de los servicios de emergencia: aislé el área del derrame a por lo menos 10 -25 metros a la redonda. Recoja con palas limpias en bolsas o sacos de polietileno.

**SECCION IX. PROTECCION ESPECIAL ESPECIFICA PARA SITUACIONES DE EMERGENCIA**

-Protección de los ojos /cara: lentes de seguridad de polo carbonato con protección lateral

-Protección de las manos sumersión: guantes de cuero

-Protección respiratoria: mascara de seguridad

**SECCION X. INFORMACION SOBRE TRANSPORTACION**

-ADR/RID: transporte terrestre, oxidantes y peróxidos orgánicos

-Peligrosas ambientalmente: oxidantes/ tóxicos. Peligro en la vida acuática

FECHA DE ELABORACION: JUNIO 2013

ELABORO: T.L.C XOCHITL GUERRERO ALVA

FECHA DE ACTUALIZACIÓN:

AUTORIZO: COMITÉ DE BIOSEGURIDAD



INSTITUTO NACIONAL DE REHABILITACIÓN  
COMITÉ DE BIOSEGURIDAD  
HOJAS DE DATOS DE SEGURIDAD

Nitrato de amonio

**SECCION XI. INFORMACION SOBRE ECOLOGIA**

De acuerdo con la SEMARNAP en Materia de agua, aire, suelo y residuos peligrosos

-Toxicidad:

- 1.-Oral aguda DL50 rata:
- 2.-Inhalación aguda: irritante
- 3.-piel: irritante prolongado el contacto causa dermatitis
- 4.-Ojo: irritante

-Persistencia y degradabilidad: S/D

-Potencial de bioacumulación: no se prevé bioacumulacion.

-Movilidad en el suelo: S/D

-Resultados de la valoración PBT y mPmB: S/D

-otra información importante: daña la vida acuática

**SECCION XII. PRECAUCIONES ESPECIALES**

Para su Manejo, Transporte y Almacenamiento

-Manejo: usar siempre guantes de cuero, hilo o pvc. Proteger contenedores de daño físicos. no almacenar junto con ( o cerca de) ácidos, álcalis, compuestos orgánicos, combustibles líquidos o gaseosos

-Almacenamiento Seguro: almacenar en lugares ventilados. No fumar en las áreas de almacenamiento. No confinar. El nitrato de amonio en sacos o granel puede almacenarse al aire libre y a la sombra en terrenos debidamente preparados para este fin libres de todo material combustible en un radio de 30 metros

FECHA DE ELABORACION: JUNIO 2013

ELABORO: T.L.C XOCHITL GUERRERO ALVA

FECHA DE ACTUALIZACIÓN:

AUTORIZO: COMITÉ DE BIOSEGURIDAD