

1. Identificación del producto



- 1.1 Nombre comercial:** Nitrato de amonio.
1.2 Nombre químico: Nitrato de amonio.
1.3 Nombre IUPAC: Nitrato de amonio.
1.4 Uso: Fertilizante.
1.5 Nombre de la empresa: **PRECISAGRO S.A.**

País	Empresa	Dirección	Teléfono
Ecuador	PRECISAGRO S.A.	Km. 13 Vía Daule, Guayaquil, Guayas, Ecuador	(593) 043700114
Colombia	PRECISAGRO S.A.S.	Calle 108 N° 45-30 Torre 1 piso 8. Edificio Paralelo 108. Bogotá, D.C., Colombia.	(57) 601 744 2404
Costa Rica	ABONOS DEL PACÍFICO, S.A (Abopac)	Piedades de Santa Ana, San José, Costa Rica.	(506) 2205 1000
El Salvador	UNIFERSA DISAGRO S.A. de C.V.	Km. 9 1/2 Carretera a Puerto de la Libertad, La Libertad, El Salvador.	(503) 2298 5300
Guatemala	DISAGRO de Guatemala S.A.	Anillo Periférico 17-36 zona 11, (01011), Guatemala, Guatemala.	(502) 2474 9300
Honduras	Fertilizantes del Norte S.A. de C.V.	Boulevard del Norte, borde derecho Río Blanco, San Pedro Sula, Honduras.	(504) 5513070
Nicaragua	SAGSA DISAGRO, S.A.	Paso a desnivel Portezuelo, 300 m. al lago Apto. No. 2657, Managua, Nicaragua.	(505) 2249 1640
Panamá	ABONOS DEL PACÍFICO, S.A (Abopac)	El Cabrero, Vía Universitaria. David, Panamá.	(507) 777 4142

1.6 Números de emergencia:

País	Nombre de la institución	Teléfono
Ecuador	Centro de Información Toxicológica CIATOX	(1800) 836 366 o 911
Colombia	Consultorio Toxicológico. Servicio de Información y Asistencia sobre Riesgo Toxicológico para la Salud Humana y Ambiental	(57)-1-2459228
Costa Rica	Centro Nacional de Control de Intoxicaciones	(506) 2223 1028
El Salvador	Hospital Rosales	(503) 2231 9262
Guatemala	Centro de Asesoría Toxicológica (CIAT)	(502) 2230 0807 1-801-00-29832
Honduras	Hospital Escuela Universitario	(504) 2232 2322 Ext. 1294
Nicaragua	Dirección de Regulación Sanitaria. Ministerio de Salud	(505) 2289 4700 Ext. 1294
Panamá	Centro de Investigación e Información de Medicamentos y Tóxicos	(507) 523 4948

2. Identificación del peligro



2.1 Clasificación de la sustancia: Sal formada por iones de nitrato y amonio.

2.2 Determinación de peligro:

Producto no inflamable. Puede llegar a ser explosivo.
 Inhalación: Las concentraciones altas pueden causar irritación en el tracto respiratorio, tos y estornudos, dificultad para respirar. Puede causar dolor de cabeza, náusea y debilidad.
 Por ingestión: Puede causar náuseas, vómitos, diarreas y dolor abdominal severo.
 Al contacto con los ojos: Puede causar irritación, enrojecimiento y dolor.
 Por contacto con la piel: Causa enrojecimiento, dolor, edema y decoloración (cianosis)

2.3 Otros peligros: La sobre exposición puede causar arritmia cardiaca e hipertensión.

2.4 Pictograma: Oxidante



3. Primeros auxilios



3.1 Fórmula: NH_4NO_3 .

3.2 Sinónimos: Nitrato amónico, nitrato amoniacal, sal amónica de ácido nítrico.

3.3 Número CAS: 6484-52-2

4. Primeros auxilios



4.1 Inhalación:

En caso de inhalación, traslade a la víctima inmediatamente al aire fresco y lleve al médico. Retire a la persona de la fuente de origen, colóquela en reposo y controle la temperatura. Si se presenta dificultad respiratoria administre oxígeno.

4.2 Contacto con los ojos:

En caso de que el producto llegue a los ojos, debe lavarlos inmediatamente con abundante agua por lo menos durante 15 minutos. Si la irritación persiste consultar al médico.

4.3 Contacto con la piel:

El producto no irrita la piel, sin embargo, si al contacto se presenta alguna irritación, lave inmediatamente el área afectada con abundante agua y jabón. Lave también la ropa antes de volverla a utilizar. Si el contacto es con material fundido en condiciones de fuego, lave el área afectada con abundante agua fría y obtenga ayuda de un médico.

4.4 Ingestión

Inducir el vómito. Nunca de a beber algo a una persona inconsciente, de a beber agua fresca o leche (máximo 2 vasos) al paciente y traslade a la persona al centro asistencial más cercano.

4.5 Síntomas, efectos más importantes:

El nitrato de amonio es inofensivo en condiciones normales a menos que una persona sea alérgica, asmática o haya alguna herida abierta que pueda entrar en contacto con el producto. Inhalar nitrato de amonio puede irritar la nariz, garganta y los pulmones. Altos niveles de exposición pueden causar metahemoglobinemia con dolor de cabeza, cansancio y coloración azulada en la piel y los labios.

4.6 Observaciones:

Tratamiento sintomático, traslade al paciente al centro asistencial más cercano y lleve la etiqueta y/o esta hoja de seguridad.

5. Medidas para el combate de incendios



5.1 Medios de extinción:

Inundar con agua o espuma generada mecánicamente. No utilizar polvo químico seco, dióxido de carbono (CO_2) o agentes de extinción halogenados.

5.2 Evitar contacto con:

Evite el contacto con compuestos orgánicos derivados del petróleo e hidrocarburos ya que pueden generar una mezcla explosiva; evite mezclas con fósforo, cloro y agentes reductores.

5.3 Equipo de protección contra incendios y precauciones especiales:

Traslade esta hoja de seguridad a cuerpos de socorro, informe sobre otros materiales almacenados en el sitio del incendio. Para combate de incendios utilice Equipo Personal de Respiración de Aire Comprimido (EPRAC) ya que la descomposición del producto puede generar óxidos de nitrógeno (NO_x) y amoniaco. Controle que el agua derramada proveniente del control del incendio no contamine el agua superficial ni llegue a drenajes.

6. Precauciones en caso de derrames



6.1 Procedimientos de emergencia:

Para derrames pequeños, barra el material derramado evitando la formación de polvo y deposite en recipientes cerrados herméticamente. Coloque una etiqueta con la fecha y nombre del producto. Para este procedimiento el personal debe tener mascarilla para polvo, guantes, lentes y botas. Disponga del producto siguiendo la legislación local. Para derrames de mayores proporciones levante el derrame utilizando métodos mecánicos como aspiradora o pala. Evite la formación de polvo y deposite el material en recipiente cerrado y rotulado con la fecha y nombre del producto. Limpie los utensilios utilizados; para este procedimiento; el personal debe tener mascarilla para polvo, guantes, lentes y botas. Disponga del producto siguiendo la legislación local.

6.2 Precauciones con el medio ambiente:

Evite que los derrames contaminen fuentes de agua superficiales, subterráneas y drenajes. Disponga de los residuos del producto siguiendo la legislación local y adjuntando hoja de seguridad del producto.

7. Manejo y almacenaje



7.1 Precauciones para el manejo:

- Asegúrese de que el producto mantenga su empaque original con la información.
- El personal que maneja el producto debe manipularlo con ropa de trabajo.

7.2 Precauciones para el almacenaje:

- Controle la temperatura de almacenamiento para que sea menor a 40°C.
- Evite fuentes de ignición.
- Mantenga el producto en un lugar fresco y ventilado; este producto se descompone en presencia de humedad.
- Almacene lejos de alimentos, bebidas, ropa, equipos, herramientas y otras familias de productos químicos.
- Almacene en superficies no absorbentes.
- Mantenga lejos de fuentes de calor, combustibles y otros materiales incompatibles (no almacenar con urea).
- Selle las bolsas inmediatamente después de usar.

8. Control de exposición, medidas de protección personal



8.1 Límites de exposición ocupacional:

No hay datos

8.2 Equipo de protección personal:

Utilice ropa de trabajo para el manejo del producto; lentes protectores para evitar el contacto con los ojos y mascarilla para polvos con el fin de evitar el ingreso de partículas al sistema respiratorio. Utilice guantes de nitrilo para evitar contacto directo con la piel y zapatos de trabajo de preferencia impermeables y con punta de acero.

9. Propiedades físicas y químicas:



9.1 Apariencia: Variable. Variable, desde cristales blancos (grado técnico) hasta gránulos negros, cafés o grises.

9.2 Olor: Inodoro.

9.3 pH: 6

9.4 Punto de fusión: 169°C.

9.5 Punto de ebullición: Se descompone antes de alcanzar el punto de ebullición.

9.6 Temperatura de ignición: Los gases de combustión pueden generar óxidos de nitrógeno, óxidos de carbono y amoníaco.

9.7 Solubilidad en agua (20°C): 1920 g/L.

10. Estabilidad y reactividad



10.1 Reactividad: Es estable bajo condiciones normales de manejo y almacenamiento. Es oxidante. Hay riesgo de explosión. Es altamente reactivo con materiales combustibles

10.2 Estabilidad química: En condiciones normales de almacenamiento, el producto no se considera combustible ni con riesgo de explosión.

10.3 Productos de la descomposición: Óxidos de nitrógeno, óxidos de carbono y amoníaco.

10.4 Reacciones peligrosas: Puede llegar a explotar si es sobrecalentado y se encuentra en un contenedor cerrado. No es compatible con la humedad. Es altamente reactivo con materiales combustibles. Es incompatible con agentes reductores, materiales orgánicos, metales, humedad y compuestos de reacción alcalina. Favorece la oxidación de metales.

11. Información toxicológica



11.1 Vías probables de exposición: Por ingestión, por inhalación, por contacto con la piel, por contacto con los ojos, por todas las vías el riesgo a la salud es bajo, se deben tener condiciones especiales como alergia, asma o heridas abiertas para incrementar el riesgo.

11.2 Dosis letal:

Dosis letal media oral dérmica (DL₅₀): 2,217 – 4,280 mg/kg

Dosis letal media por inhalación (CL₅₀): 8,800 mg/m³, 4 horas.

Dosis letal media dermal (DL₅₀): En conejos: > 7,940 mg/kg

11.3 Teratogenicidad: No es teratogéno.

11.4 Mutagenicidad: No es mutagénico.

11.5 Carcinogenicidad: No es cancerígeno.

11.6 Neurotoxicidad: No es neurotóxico.

12. Información ecotoxicológica



12.1 Ecotoxicidad: En términos generales los nutrientes que aporta este producto son absorbidos por las plantas. El amonio liberado puede ser tóxico para la fauna acuática. El nitrógeno fácilmente se incorpora al ciclo de este elemento en la naturaleza.

12.2 Persistencia: El producto se degrada fácilmente.

13. Consideraciones sobre la disposición



Todos los productos químicos deben disponerse siguiendo las regulaciones locales, no pueden ser depositados con la basura común. No permita que el producto o desechos de éste lleguen al sistema de drenaje o contaminen cuerpos de agua superficiales o subterráneos.

14. Información de transporte



14.1 Número ONU: No está listado.

14.2 Clasificación de peligrosidad: Sustancia oxidante.

14.3 Grupo de embalaje: III.

14.4 Información especial: Transportar separados de (clases: 1.4, 2.1, 3, 4.2, 4.3, 5.2 y 8): Materiales explosivos, gases inflamables, líquidos inflamables, materiales que puedan sufrir inflamación espontánea, materiales que en contacto con el agua desprenden gases inflamables, peróxidos orgánicos y materiales corrosivos.

15. Regulaciones relacionadas:



La información de este documento es una guía para el manejo y almacenaje del producto; la información no conlleva a tener ninguna responsabilidad directa ni indirecta por parte de DISAGRO y sus filiales por cualquier daño que se relacione con lo aquí descrito. Los usuarios del producto son los responsables del seguimiento de las recomendaciones y del cumplimiento de las regulaciones locales y/o generales. El fabricante o distribuidor no manifiesta ninguna garantía explícita o implícita por los daños o lesiones que pueda causar el uso de los datos presentados.

16. Otra información



Diamante de riesgos (NFPA 704)

