

## SOLUCIÓN NITROGENADA N32

### Sección 1.- IDENTIFICACION DE LA SUSTANCIA / MEZCLA Y DE LA SOCIEDAD O EMPRESA.

1.1. *Identificador del producto:*

Nombre del producto: SOLUCIÓN DE NITRATO AMÓNICO - UREA

Nombre químico: SOLUCIÓN NITROGENADA N32

Sinónimos: Puesto que no se trata de una sustancia química sino de un producto preparado a partir de dos sustancias, esta información no es relevante.

Fórmula química:  $\text{CH}_4\text{N}_2\text{O} + \text{NO}_3\text{NH}_4$

Número de índice EU (Anexo 1):

CE Número:

CAS Número:

1.2. *Usos pertinentes identificados de la sustancia o de la mezcla y usos desaconsejados:*

- Usos: Fertilizante, formulación de mezclas

- Usos desaconsejados: No se contemplan.

1.3. *Datos del proveedor de la ficha de datos de seguridad:*

Identificación de la sociedad: AGRALIA FERTILIZANTES, SL

Dirección: Ctra. N-240 km 118,3  
22540 Altorricón (Huesca)

Tel: +34 974 42 59 25

Fax: +34 974 42 50 30

1.4. *Teléfono de emergencia:* Instituto Nacional de Toxicología (Madrid)  
+34 915 620 420

### Sección 2.- IDENTIFICACIÓN DE LOS PELIGROS

2.1 *Composición:*

Producto en solución acuosa compuesto por un 45.71% (16% de nitrógeno) de Nitrato Amónico y un 34.78% (16% de nitrógeno) de Urea, el resto agua. Aporta un producto inhibidor de corrosión, cuyos nombres comerciales pueden variar según el mercado.

2.2 *Clasificación:*

No clasificado como materia peligrosa de acuerdo con la Directiva 92/32/EEC.

De acuerdo con la Directiva 67/548/CEE: NO PELIGROSO

De acuerdo con el Reglamento CE 1272/2008 (CLP): NO PELIGROSO

**2.3. Elementos de la etiqueta:**

Pictogramas	Palabras de advertencia	Indicaciones de peligro	Consejos de Prudencia

**2.4. Otros peligros:**

- Criterio PBT/mPmB

De acuerdo con el anexo XIII del Reglamento (CE) n. 1907/2006, no es PBT ni mPmB.

- Otros peligros que no implican la clasificación del producto:

Peligros físicos y químicos

La urea fuertemente calentada se descompone desprendiendo amoniaco y el nitrato amónico se descompone en amoniaco y óxidos de nitrógeno.

Peligros para la salud

Este fertilizante es básicamente productos inocuos cuando se maneja correctamente. No obstante deben observarse los siguientes aspectos: Contacto con la piel: El contacto prolongado puede causar alguna irritación. Contacto con los ojos: Las salpicaduras en los ojos pueden causar irritación. Ingestión: La ingestión de pequeñas cantidades es improbable que causen efectos tóxicos. En grandes cantidades, puede provocar desordenes en el tracto gastrointestinal y en casos extremos (particularmente en los niños) puede ocurrir formación de metahemoglobina (síndrome del niño azul) y cianosis (indicada por coloración azulada alrededor de la boca), debido al contenido en Nitrato amónico del mezcla. Inhalación: Esta solución se manipula en frío (temperatura ambiente) por lo que es improbable el desprendimiento de gases.

Efectos a largo plazo: No son conocidos los efectos adversos.

Otros: Fuego y calentamiento: La inhalación de gases de descomposición que contienen óxidos de nitrógeno y amoniaco, pueden causar irritación y efectos tóxicos en el sistema respiratorio. Estos gases pueden causar edema pulmonar con efectos retardados.

Peligros para el medioambiente

El Nitrato Amónico, como tal, es un fertilizante nitrogenado. Los grandes derrames pueden causar impactos adversos en el medio ambiente, como la eutrofización (desarrollo indeseable de la flora) en las aguas superficiales confinadas o contaminación por nitratos. (Ver sección 12).

**Sección 3.- COMPOSICIÓN/INFORMACIÓN SOBRE LOS COMPONENTES**

**3.1.**

Nombre	% (p/p)	Nombre IUPAC	Nº CAS	Nº REACH	Clasificación Rgto.1272/2008	Clasificación D.67/548/CE	Limites de concentración específicos
Nitrato amónico	45,7%	Ammonium nitrate	6484-52-2	01-2119490981-27-XXXX	Oxid. Solid 3 Eye Irrit. 2	Xi: R36	--
Urea	34,8%	urea	57-13-6	01-2119163277-33-XXXX	No clasifica	No clasifica	--

Agua	19,5%		7732-18-5	No requiere	No clasifica	No clasifica	--
------	-------	--	-----------	-------------	--------------	--------------	----

No hay ningún ingrediente adicional presente, que bajo conocimiento actual del proveedor y de las concentraciones aplicables, sea clasificado como de riesgo para la salud o el medio ambiente.

#### Sección 4.- PRIMEROS AUXILIOS

##### 4.1. Descripción de los primeros auxilios:

**GENERAL:** Buscar atención médica cuando sea necesario.

**INHALACIÓN:** A temperatura ambiente no se producen vapores peligrosos.

**INGESTIÓN:** No provocar el vómito. Si la persona está consciente, lavar la boca con agua y darle de beber 2 ó 3 vasos de agua.

**CONTACTO CON LA PIEL:** Lavar la zona afectada con agua.

**CONTACTO CON LOS OJOS:** Lavar o irrigar los ojos con agua en abundancia durante al menos 10 minutos, incluso detrás de los párpados. Extraer las lentillas si las lleva y es fácil hacerlo. Obtener atención médica si persiste la irritación ocular.

##### 4.2. Principales síntomas y efectos, agudos y retardados

Algunos efectos sobre el pulmón pueden ser retardados

##### 4.3. Indicaciones de toda atención médica y tratamientos especiales que deban dispensarse inmediatamente:

**FUEGO Y DESCOMPOSICIÓN DEL PRODUCTO:** Trasladar a la persona afectada al aire fresco rápidamente. Mantener al paciente caliente y en reposo. Suministrar oxígeno, en especial si la persona presenta el rostro de color azul. Si se ha parado la respiración, aplicar la respiración artificial. Después de la exposición a humos o gases de descomposición, el paciente se mantendrá bajo vigilancia médica durante al menos 48 horas, como prevención a un posible desarrollo de edema pulmonar.

La inhalación de los gases procedentes de un fuego o descomposición térmica, que contienen óxidos de nitrógeno y amoníaco, puede causar irritación y efectos corrosivos en el sistema respiratorio. Administrar oxígeno, especialmente si hay color azul (metahemoglobina) alrededor de la boca.

#### Sección 5.- MEDIDAS DE LUCHA CONTRA INCENDIOS

Este producto no es combustible

5.1. *Medios de extinción:*

Utilizar agua abundante.

5.2. *Peligros específicos derivados de la sustancia o mezcla:*

**PELIGROS ESPECIALES:** Si el agua contaminada por el producto entra en los drenajes o alcantarillas, informar a las autoridades locales inmediatamente.

**PRODUCTOS DE DESCOMPOSICIÓN TÉRMICA PELIGROSOS:** Humos tóxicos compuestos por óxidos de nitrógeno y amoníaco.

5.3. *Recomendaciones para el personal de lucha contra incendios.*

**MÉTODOS ESPECÍFICOS DE LUCHA CONTRA INCENDIOS:** Abrir puertas y ventanas del recinto para dar la máxima ventilación. Evite respirar los humos (tóxicos). Ponerse a favor del viento en relación al fuego. Evitar cualquier contaminación del fertilizante por aceites u otros materiales combustibles.

**PROTECCIÓN ESPECIAL EN LA LUCHA CONTRA INCENDIOS:** Use un aparato de respiración autónomo en caso de existencia de humos.

Sección 6.- MEDIDAS EN CASO DE VERTIDO ACCIDENTAL

6.1. *Precauciones personales, equipos de protección y procedimientos de emergencia:*

Mantener alejados del producto derramado los siguientes materiales: Maderas, papel, aceites, grasas y todos los combustibles. Ponerse equipos de protección antes de pisar los derrames, como guantes de goma o PVC, botas de goma y gafas de seguridad química o pantalla de protección facial. Evitar las salpicaduras al pisar o manipular herramientas, como palas manuales.

6.2. *Precauciones relativas al medio ambiente:*

Tomar precauciones para evitar la contaminación de los cursos de agua y drenajes. Informar a la autoridad correspondiente en caso de contaminación accidental de los cursos de agua.

6.3. *Métodos y material de contención y de limpieza:*

En pequeños derrames diluir el producto con grandes cantidades de agua. Contener grandes fugas con arena o tierra, si es necesario. Dejar que el material cristalice y se endurezca. Recoger el residuo en recipientes apropiados para su reciclaje o eliminación.

6.4. Referencias a otras secciones:

Ver sección 1 para datos de contacto, sección 8 para los equipos de protección personal y sección 13 para la eliminación de residuos.

Sección 7.- MANIPULACION Y ALMACENAMIENTO

7.1. Precauciones para una manipulación segura:

Proporcionar ventilación adecuada. Limpiar cuidadosamente las instalaciones antes de realizar operaciones de mantenimiento o reparación. Utilizar protección de las manos como guantes de goma o PVC. Utilizar protección de los ojos como gafas de seguridad química o pantalla facial. Manejar y/o abrir los recipientes con cuidado, evitando los derrames. Evitar la contaminación, especialmente con los materiales incompatibles (ver punto 10.3).

7.2. Condiciones de almacenamiento seguro, incluidas posibles incompatibilidades:

En el área de almacenamiento, asegúrese de que se cumplen normas estrictas de orden y limpieza. Situar los tanques o recipientes lejos de sustancias incompatibles (ver punto 10.3). Comprobar el pH de la solución diariamente. Si el pH de la solución está por debajo de 6 añadir amoníaco gas hasta que se alcance este pH. Mantener los tanques o recipientes a temperatura ambiente. Situar los tanques y recipientes en lugares bien ventilados. Los materiales apropiados para los tanques y recipientes son el acero inoxidable, poliéster reforzado o acero al carbono protegido interiormente con alguna resina anticorrosión o similar. Proteger los tanques y recipientes de la corrosión y daños físicos. El producto lleva incorporado un inhibidor de corrosión.

7.3. Usos específicos finales:

Ver sección 1.2 y anexos para los escenarios de exposición.

Nota: estabilidad y reactividad, ver Sección 10.

Sección 8.- CONTROLES DE LA EXPOSICIÓN/PROTECCIÓN INDIVIDUAL

8.1. Parámetros de control:

Valores límite de exposición		Componente	CAS	No establecido			
		Nitrato amónico	6484-52-2	Trabajador			Consumidor
Derivado del ISQ	DNEL		<i>sistémico</i>	<i>industrial</i>	<i>profesional</i>		
		<i>oral</i>	Largo plazo	No aplica	No aplica	12,8 mg/Kg pc/ día	
		<i>Inhalatorio</i>	Largo plazo	37,6 mg/m <sup>3</sup>	37,6 mg/m <sup>3</sup>	11,1 mg/m <sup>3</sup>	
		<i>dermal</i>	Largo plazo	21,3 mg/Kg pc/día	21,3 mg/Kg pc/día	12,8 mg/Kg pc/día	
	PNEC	agua		aire	suelo	microbio	oral
		Agua dulce: 0,45 mg/l Agua salada: 0,045 mg/l En liberaciones intermitentes: 4,5 mg/l	No disponible	Insuficiente datos disponibles	18 mg/l	Bajo potencial bioacumulación	Insuficientes datos disponibles

Valores límite de exposición		Componente	CAS					
		urea	57-13-6	No establecido				
Derivado del ISQ	DNEL		<i>sistémico</i>	<i>Trabajador</i>		<b>Consumidor</b>		
		<i>oral</i>	Corto plazo Largo plazo	<i>industrial</i>	<i>profesional</i>			
		<i>Inhalatorio</i>	Corto plazo Largo plazo	No aplica	No aplica	42 mg/Kg pc/ día		
		<i>dermal</i>	Corto plazo Largo plazo	292 mg/m <sup>3</sup>	292 mg/m <sup>3</sup>	125 mg/m <sup>3</sup>		
	PNEC		<b>agua</b>	<b>aire</b>	<b>suelo</b>	<b>microbio</b>	<b>oral</b>	<b>sedimento</b>
			Agua superficial dulce: 0,047 mg/l	No disponible	No disponible	No disponible	No requerido	No requerido

### 8.2. Controles de la exposición:

**MEDIDAS DE INGENIERÍA Y CONTROLES HIGIÉNICOS:**

Proveer de ventilación adecuada en los locales de fabricación y almacenamiento. Instalar equipos lava-ojos y duchas de seguridad en cualquier lugar en donde se pueda producir contacto con la piel o con los ojos. Durante la manipulación no coma, no beba o fume. Lávese las manos después de manipular el producto y antes de comer, beber o fumar. Utilice el lavabo al finalizar la jornada laboral.

**PROTECCIÓN RESPIRATORIA:**

En casos de emergencias usar equipos de respiración apropiados.

**PROTECCIÓN DE LAS MANOS:**

Usar guantes adecuados (por ejemplo, de goma o PVC) al manipular el producto durante largos periodos de tiempo.

**PROTECCIÓN DE LOS OJOS:**

Gafas de seguridad con protectores laterales (EN 166) o gafas panorámicas (monogafas) según el riesgo.

**PROTECCIÓN CUTÁNEA:**

Ropa de trabajo

**CONTROL DE EXPOSICIÓN DEL MEDIO AMBIENTE:**

Ver sección 6

\*Los consejos relativos a la protección personal son válidos para altos niveles de exposición. Elegir las protecciones personales adaptadas a los riesgos de la exposición

## Sección 9.- PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS

### 9.1. Información sobre propiedades físicas y químicas básicas:

**ESTADO FÍSICO**

Líquido coloreado (amarillento o azul)

**OLOR**

Inodoro

**UMBRAL OLFATIVO**

No aplica

**pH**

7-8 (en solución acuosa 100g/l a 20°C)

<b>PUNTO DE FUSIÓN/CONGELACIÓN</b>	0°C
<b>PUNTO INICIAL DE EBULLICIÓN / INTERVALO DE EBULLICIÓN</b>	No disponible
<b>PUNTO DE INFLAMACIÓN</b>	No inflamable
<b>INFLAMABILIDAD</b>	No inflamable
<b>PRESIÓN DE VAPOR A 20°C</b>	No disponible
<b>DENSIDAD DE VAPOR</b>	No aplica
<b>DENSIDAD DE APARENTE A 20°C</b>	1320 kg/m <sup>3</sup>
<b>SOLUBILIDAD EN AGUA</b>	Miscible en todas las proporciones
<b>COEFICIENTE DE REPARTO N-OCTANOL/AGUA</b>	No aplica
<b>TEMPERATURA DE AUTO-INFLAMACIÓN</b>	No inflamable
<b>TEMPERATURA DE DESCOMPOSICIÓN</b>	No disponible
<b>VISCOSIDAD</b>	No disponible
<b>PROPIEDADES EXPLOSIVAS</b>	No explosivo
<b>PROPIEDADES COMBURENTES</b>	No está clasificado como comburente
<b>PROPIEDADES OXIDANTES</b>	No clasificado como oxidante de acuerdo con la Directiva 92/32/EEC
<b>PESO MOLECULAR</b>	No aplica (80 para el nitrato amónico y 60 para la urea)

### Sección 10.- ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD

#### *10.1. Reactividad:*

Estable bajo condiciones normales de almacenamiento, manipulación y uso.

#### *10.2. Estabilidad química:*

Estable bajo condiciones normales de almacenamiento, manipulación y uso

#### *10.3. Posibilidad de reacciones peligrosas:*

Las soluciones de nitrato amónico reaccionan con los materiales orgánicos (ej.: madera, papel, aceites, grasas) y en algunas ocasiones después de varios días reacciona violentamente con el zinc y sus aleaciones. La urea calentada fuertemente se descompone emitiendo amoníaco. La urea reacciona con el hipoclorito sódico o cálcico formando tricloruro de nitrógeno que es explosivo.

#### *10.4. Condiciones que deben evitarse:*

Proximidad a fuentes de calor o fuego. Añadir algún ácido a las soluciones. Eliminar agua de las soluciones. Trabajos de soldaduras en los recipientes y equipos antes de haberlos lavado bien para eliminar el producto.

#### *10.5. Materiales incompatibles:*

Materiales combustibles, agentes reductores, ácidos, álcalis, azufre, cloratos, cloruros, cromatos, nitritos, permanganatos, polvos metálicos y las sustancias que contienen metales como cobre, níquel, cobalto, zinc y sus aleaciones.

**10.6. Productos de descomposición peligrosos:**

Las soluciones de nitrato amónico reaccionan con los materiales orgánicos (p.ej.: madera, papel, aceites, grasas) y en algunas ocasiones después de varios días reacciona violentamente con el zinc y sus aleaciones. La urea calentada fuertemente se descompone emitiendo amoníaco. La urea reacciona con el hipoclorito sódico o cálcico formando tricloruro de nitrógeno que es explosivo.

**Sección 11.- INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA**

**11.1. Información sobre los efectos toxicológicos**

No se dispone de este dato para la Solución nitrogenada 32%. Se indica a continuación los datos para el Nitrato Amónico y para la Urea como tales:

Método: OECD 401

**TOXICIDAD AGUDA:**

Ingrediente	Especie	Vía	Resultado
Nitrato amónico	rata	Oral	DL50: 2085 mg/kg
Urea	rata	Oral	DL50:13.3-15mg/Kg pc
Nitrato amónico	rata	Dérmica	> 5000 mg/kg
Nitrato amónico	rata	Inhalación	> 88,8 mg/l

**IRRITACIÓN:** En caso de contactos prolongados puede producir molestias.

**SENSIBILIZACIÓN:** No sensibilizante.

**TOXICIDAD CRÓNICA:** No se conocen efectos significativos o peligros críticos

**CARCINOGENICIDAD:** No se conocen efectos significativos o peligros críticos

**MUTAGENICIDAD:** No se conocen efectos significativos o peligros críticos

**TOXICIDAD PARA LA REPRODUCCIÓN:** No se conocen efectos significativos o peligros críticos

**NOTAS:**

Cuando el producto es usado correctamente es improbable que tenga efectos adversos sobre la salud. El contacto prolongado con la piel y los ojos puede provocar molestias. La ingestión de grandes cantidades, puede provocar desordenes en el tracto gastrointestinal y en casos extremos (particularmente en los niños) puede ocurrir formación de metahemoglobina (síndrome del niño azul) y cianosis (indicada por coloración azulada alrededor de la boca).

**Sección 12.- INFORMACIÓN ECOLÓGICA**

**12.1. Toxicidad**

La Urea tiene intrínsecamente baja toxicidad para la vida acuática pero ejerce una sustancial demanda de oxígeno cuando: Derrames en cantidades significativas alcanzan las alcantarillas o drenajes pudiendo causar daños para la vida acuática. El Nitrato Amónico tiene baja toxicidad para la vida acuática. TLM (96 horas) entre 10 y 100 ppm.

**TOXICIDAD  
ACUÁTICA:**

Nombre	Peces (Cyprinus Carpio, Leuciscus idus)	Crustáceos (Daphnia magna)	Algas (Benthic diatoms, Microcystis aeruginosa)
Nitrato amónico	CL50(48h) 447 mg/l	CE50 (48h) 490 mg/l (de nitrato potásico)	CE50 (10d)>1700 mg/l (de nitrato potásico)
urea	CL50(96h) > 6810 mg/l	CE50 (24h) > 1000 mg/l	CE50 (192h) = 47mg/l
Baja toxicidad a la vida acuática			

**12.2. Persistencia y degradabilidad:**

La Urea es biodegradable en la tierra y en el agua. Los iones nitratos son predominantemente para la nutrición de las plantas. Sigue el ciclo natural de nitrificación/ desnitrificación dando nitrógeno. El Nitrato Amónico es biodegradable.

Nombre	Hidrólisis	Fotólisis	Biodegradación
Nitrato amónico	No hidrolizable	No hay información disponible	No necesario, sustancia inorgánica
Urea	No disponible	No disponible	10.9 mg/l en 1h a 20°C

**12.3. Potencial de bioacumulación:**

El producto no presenta ningún fenómeno de bioacumulación.

Nombre	Kow or LogPow	Factor de bioconcentración (BCF)	Potencial de bioacumulación
Nitrato amónico	No aplica en sustancias inorgánicas	-	-
Urea	-1.73	-	Bajo

**12.4. Movilidad en el suelo:**

Muy soluble en agua.

**12.5. Resultados de la valoración PBT y mPmB:**

De acuerdo con el anexo XIII del Reglamento (CE) n. 1907/2006, no es PBT ni mPmB.

**12.6. Otros efectos adversos:**

Los grandes derrames pueden causar impactos adversos en el medio ambiente como la eutrofización (desarrollo indeseado de la flora) en las aguas superficiales confinadas. (Ver sección 12). No se esperan peligros agudos para los organismos acuáticos. Para valores de pH muy altos que se pueden encontrar en aguas superficiales naturales, el efecto tóxico puede verse incrementado. La urea tienen una sustancial demanda de oxígeno (DQO) cuando se producen derrames significativos que alcanzan a las alcantarillas o drenajes, lo que puede causar daños para la vida acuática.

**Sección 13.- CONSIDERACIONES REALTIVAS A LA ELIMINACION**

**13.1. Métodos para el tratamiento de residuos:**

Dependiendo del grado y de la naturaleza de la contaminación, elimínelo como fertilizante sobre el campo, como materia prima o en una instalación de residuos

autorizada. No tirar los residuos por el desagüe; eliminar los residuos del producto y sus recipientes en forma segura. Eliminar de acuerdo con todas las reglamentaciones locales y nacionales. Vaciar los envases agitándolos para eliminar lo más posible su contenido. En caso de ser aprobado por las autoridades locales, los envases vacíos podrán ser eliminados como material no peligroso o devueltos para su reciclado.

**Sección 14.- INFORMACIÓN RELATIVA AL TRANSPORTE**

**14.1-14.6**

Información reglamentaria	Número ONU	Denominación para el transporte	Clase	Grupo de envasado	Etiqueta	Información adicional
Clase ADR/RID						NO CLASIFICADO
Clase ADNR						
Clase IMDG						
Clase IATA						

*14.7. Transporte a granel con arreglo al anexo II del Convenio Marpol 73/78 y del Código IBC.*

NO APLICA

**Sección 15.- INFORMACIONES REGLAMENTARIAS**

*15.1. Reglamentación y legislación en materia de seguridad, salud y medio ambiente específicas para la sustancia o la mezcla:*

Reglamento 2003/2003 (fertilizantes)

Reglamento 1907/2006 (REACH)

Reglamento 1272/2008 (CLP)

Directiva 67/548/CEE; R.D. 363/1995 (Sustancias peligrosas)

MIE-APQ 006 (Almacenamiento de líquidos corrosivos)

R.D. 374/2001 (Agentes químicos)

R.D. 506/2013 (fertilizantes)

**Sección 16.- OTRA INFORMACIÓN**

FRASES DE --

RIESGO:

INDICACIONES --

DE PELIGRO:

CONSEJOS DE --

PRUDENCIA:

**REFERENCIAS BIBLIOGRÁFICAS Y FUENTES DE DATOS:** Evaluación sobre la seguridad química de Nitrato amónico. Guía para la compilación de SAFETY DATA SHEETS para los materiales fertilizantes editada por EFMA – Edición 1996. Documentos Guia EFMA/FERTILIZER EUROPE; Datos de TFI HPV; NOTOX. No se ha clasificado como "irritante ocular" en base a los resultados negativos obtenidos en los ensayos realizados por EFMA/FERTILIZER EUROPE.

**ABREVIATURAS Y ACRÓNIMOS:** VLA-ED: Valor límite ambiental (exposición diaria)  
VLA-EC: Valor límite ambiental (corta duración)  
NOAEL: Dosis sin efectos adversos observados  
DL50: Dosis letal 50%  
CL50: Concentración letal 50%  
CE50: Concentración efectiva 50%  
DNEL: Concentración sin efecto derivado  
PNEC: Concentración prevista sin efectos  
LOEC: Concentración más baja de efectos observados  
NOEC: Concentración de efectos no observados  
NOAEC: Concentración de efectos adversos no observados

**FORMACIÓN ADECUADA PARA LOS TRABAJADORES:** Formación obligatoria en materia de prevención de riesgos laborales.

**REFERENCIAS:**

- European Chemical Bureau, Annex 1 EU Directive 67/548/EEC
- National Institute for Occupational Safety and Health, US Dep. of Health, Education and Welfare, Reports and Memoranda
- Registry of Toxic Effects of Chemical Substances
- Atrion International Inc. 4777 Levy Street, St Laurent, Quebec HAR 2P9, Canada

**AVISO:**

*Esta ficha completa las instrucciones técnicas de utilización pero no las sustituye. Las informaciones que contiene se basan en el estado de nuestros conocimientos relativos al producto en la fecha indicada.*

*Aunque la información y las recomendaciones incluidas en esta publicación se ofrecen de buena fe, es responsabilidad del usuario determinar la exactitud y aplicabilidad de dicha información y dichas recomendaciones, así como la idoneidad de cualquier producto para los fines deseados. Además asumirá, bajo su única responsabilidad, las precauciones derivadas de la utilización que hace del producto.*

*Aunque en esta publicación se describen determinados riesgos, no se garantiza que dicha descripción sea exhaustiva. Los riesgos existentes, la toxicidad y el comportamiento del producto pueden variar cuando se utilice conjuntamente con otros materiales, en procesos distintos o bajo distintas condiciones.*

*El conjunto de las prescripciones reglamentarias mencionadas tiene simplemente como finalidad ayudar al destinatario a cumplir las obligaciones que le incumben cuando utilice productos peligrosos.*

<b>FICHA DE DATOS DE SEGURIDAD</b> <b>SOLUCIÓN NITROGENADA N32</b>	F-26 Ed.5
	Mayo 2016

*Esta enumeración no debe ser considerada como exhaustiva y no exonera al destinatario de cerciorarse de que no le incumben eventualmente otras obligaciones debidas a otros textos diferentes de los citados relativos a la detección y manipulación del producto, respecto a las cuales es el único responsable.*

*Nada de lo descrito en este documento debe interpretarse como garantía; además, toda garantía o condición implícita (legal o de otro tipo) está excluida en la máxima medida permitida por la ley.*

*AGRALIA FERTILIZANTES, SL, no se hará responsable por pérdidas o daños derivados del uso de cualesquiera de los datos, información o recomendaciones contenidas en estas Hojas de Ficha de Seguridad.*