



FICHA DE SEGURIDAD
SOLUCIÓN DE NITRATO AMÓNICO < 80%

CÓDIGO: DS – 076-E
EDICIÓN: 4
DATA: 15-03-2018
PÁGINA: 1/7

Sección 1: IDENTIFICACIÓN DE LA SUSTANCIA/MEZCLA Y DE LA SOCIEDAD/EMPRESA

1.1 Identificador del producto	
Nombre Comercial	Solução de nitrato de amónio < 80%
Rango de concentración	< 80% NH ₄ NO ₃
Nombre químico	Nitrato amónico em solução
Formula Química	Mezcla, principal ingrediente NH ₄ NO ₃
Número de índice EU (Anexo 1)	No aplica
Número CAS	No aplica
Número EC	No aplica
Número de registro REACH	No aplica

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

Usos por los trabajadores en entornos industriales

Producción de la sustancia, incluyendo manipulación, almacenamiento y control de calidad. Muestreo, carga, llenado, transferencia y descarga. Uso como uno intermedio en la síntesis de otras sustancias. Utilización como fertilizante

Usos desaconsejados

Outras não especificadas.

1.3 Datos del proveedor de la ficha de datos de seguridad

COMPañIA: ADP – Fertilizantes, S.A..
 DIRECCIÓN: Estrada Nacional nº 10
 2615-907 Alverca
 Portugal

☎ (00351) 210 300 400
 Fax: (00351) 210 300 500
 e-mail: msds@adp-fertilizantes.pt

1.4 Teléfono de urgencias

ADP – Fertilizantes, S.A.
 Número Nacional de Emergência
 INEM (Centro Informação Antivenenos)

☎ (00351) 210 300 400
 ☎ 112
 ☎ 808 250 143

Sección 2: IDENTIFICACIÓN DE LOS PELIGROS

2.1 Clasificación

2.1.1 Clasificación de acuerdo con el Reglamento (CE) nº 1272/2008 (CLP)

- No peligroso

2.1.2 Clasificación de acuerdo con la Directiva 1999/45/CE

- No peligroso

2.2 Elementos de la etiqueta de acuerdo con el Reglamento (CE) nº 1272/2008 (CLP)

- No aplica

2.3 Otros Criterios

2.3.1 Criterios PBT/mPmB

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

2.4 Otros peligros que no implican la clasificación de la mezcla

2.4.1 Perigos físicos e químicos

El nitrato amónico no es combustible pero puede incrementar una combustión. Cuando la solución de nitrato amónico se calienta se puede descomponer emitiendo humos tóxicos que contienen óxidos de nitrógeno y amoníaco. El calentamiento bajo confinamiento (recipientes cerrados) puede conducir a una conducta explosiva.

2.4.2 Peligros para la salud

Contacto con la piel: Un contacto prolongado puede producir dermatitis de carácter leve.

Contacto con los ojos: Las salpicaduras a los ojos pueden causar ligeras conjuntivitis o quemaduras.

Ingestión: 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.

Inhalación: Estas soluciones se manipulan en frío por lo que es improbable el desprendimiento de gases.

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

2.4.3 Peligros para el medio ambiente

**DEPARTAMENTO DE CALIDAD,
SEGURIDAD E MEDIOAMBIENTE**

**ELABORADO
DQSA**

**APROVADO
ADMINISTRACIÓN**



FICHA DE SEGURIDAD
SOLUCIÓN DE NITRATO AMÓNICO < 80%

CÓDIGO: DS – 076-E
EDICIÓN: 4
DATA: 15-03-2018
PÁGINA: 2/7

El nitrato amónico es un fertilizante nitrogenado. Los grandes derrames pueden causar impactos adversos en el medio ambiente como la eutrofización en las aguas superficiales confinadas o contaminación por nitratos. (Ver Sección 12).

Sección 3: COMPOSICIÓN/INFORMACIÓN SOBRE LOS COMPONENTES

Nombre	Nº CAS	Nº EC	% (p/p)	Classificação
Nitrato amónico <80%	6484-52-2	229-347-8	< 80	Reglamento (CE) nº 1272/2008
				H272; H319
Agua	7732-18-5	231-791-2	≥ 20	No classifica

Consulte la sección 16 para el texto completo de la frase P y código H.

Sección 4: PRIMEROS AUXILIOS

4.1 Descripción de los primeros auxilios

Recomendaciones generales: Buscar atención médica cuando sea necesario.

Contacto con los ojos: Lavar o irrigar los ojos con agua en abundancia durante al menos 15 minutos, incluso detrás de los párpados. Extraer las lentillas si las lleva y es fácil hacerlo. Obtener atención médica si persiste la irritación ocular.

Contacto con la piel: Lavar la zona afectada con agua abundante.

Ingestión: No provocar el vómito. Enjuagar la boca y dar de beber agua. Obtener atención médica si se ha ingerido más que una pequeña cantidad.

Inhalación: A temperatura ambiente no se producen vapores peligrosos.

4.2 Principales síntomas y efectos, agudos y retardados

Algunos efectos sobre el pulmón pueden ser retardados.

4.3 Tratamientos especiales que deban dispensarse inmediatamente

La inhalación de los gases procedentes de un fuego ó 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. Después de la exposición, mantener la persona en atención médica al menos 48h.

Sección 5: MEDIDAS DE LUCHA CONTRA INCENDIOS

5.1 Medios de extinción

Adecuados: Agua.

No adecuado: No utilice extintores químicos o de espuma ni intente sofocar el fuego con arena o vapor.

5.2 Peligros específicos derivados de la sustancia o la mezcla

Peligros específicos: Existe el riesgo potencial de explosión durante un incendio cuando el producto se encuentra fuertemente confinado y/o contaminado con materiales incompatibles (e.j. materia orgánica, compuestos halogenados - véase la Sección 10). No permita que el fertilizante se introduzca en los desagües.

Productos peligrosos de la descomposición térmica ó combustión: Óxidos de nitrógeno y amoníaco.

5.3 Recomendaciones para el personal de lucha contra incendios

Procedimientos especiales 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. Enfriar depósitos y estructuras expuestos con agua pulverizada.

Protección especial en la lucha contra incendios: Use un aparato de respiración autónomo en caso de existencia de humos (ver sección 8).

Sección 6: MEDIDAS EN CASO DE VERTIDO ACCIDENTAL

6.1 Precauciones personales, equipos de protección y procedimientos de emergencia

Evite respirar los vapores. Evitar el contacto con ojos, piel y ropa. Use el equipo de protección adecuado. Mantener alejado de fuentes de ignición.

6.2 Precauciones relativas al medio ambiente

Tenga cuidado de evitar la contaminación de los cursos de agua y los desagües e informe a las autoridades competentes en caso de contaminación accidental de los cursos de agua.

6.3 Métodos y material de contención y de limpieza

En vertidos pequeños diluir el producto con grandes cantidades de agua. En grandes vertidos, se recogerá mediante bombeo si es posible. Colocar en un recipiente etiquetado adecuado para la recuperación y la

**DEPARTAMENTO DE CALIDAD,
SEGURIDAD E MEDIOAMBIENTE**

**ELABORADO
DQSA**

**APROVADO
ADMINISTRACIÓN**



FICHA DE SEGURIDAD
SOLUCIÓN DE NITRATO AMÓNICO < 80%

CÓDIGO: DS – 076-E
EDICIÓN: 4
DATA: 15-03-2018
PÁGINA: 3/7

eliminación segura (ver Sección 13). No mezclar con serrín ni con otros combustibles ó materia orgánica (ver Sección 10).

6.4 Referencia a otras secciones

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

Sección 7: MANIPULACIÓN Y ALMACENAMIENTO

7.1 Precauciones para una manipulación segura

Medidas técnicas de precaución: Llevar equipo de protección para los ojos y las manos. Evite la contaminación con materiales combustibles (por ejemplo, aceite, diesel) o de materiales incompatibles (ver Sección 10). Limpie completamente todo el equipo antes de las intervenciones para el mantenimiento y reparación.

Recomendaciones generales de higiene: No comer, beber ni fumar en el lugar de trabajo. Lávese las manos después de su uso. Quítese la ropa y equipo de protección contaminados después de su uso.

7.2 Condiciones de almacenamiento seguro, incluidas posibles incompatibilidades

Medidas técnicas e condiciones de almacenamiento: Mantenerlo siempre lejos de materiales combustibles y sustancias mencionadas en la Sección 10. Proteger los reservorios/ contenedores de la corrosión y daños físicos. Revise periódicamente el pH (solución al 10%). Si el pH es inferior a 4,5, añadir amoníaco gaseoso para elevarlo a este valor. Los depósitos deben ser de acero austenítico (AISI 304L), aluminio o plástico.

Materiales incompatibles: No utilizar metal común, aleaciones de zinc ó cobre. Ver sección 10 para otros materiales incompatibles.

7.3 Usos específicos finales

Ver Sección 1.2.

Sección 8: CONTROLES DE EXPOSICIÓN/PROTECCIÓN INDIVIDUAL

8.1 Parámetros de control				
Valores límite de exposición:	No establecido.			
Valores límite recomendados de exposición ocupacional: (de acuerdo con la Evaluación de Seguridad Química realizada - CSA) Para Nitrato Amónico	Nivel derivado de exposición sin efectos (DNEL)			
	Vía de exposición con efectos sistémicos	Trabajador industrial /profesional	Consumidor	
	Oral ¹	Largo plazo	No aplica	12.8 mg/kg pc/día
	Dermal ¹	Largo plazo	21.3 mg/kg pc/día	12.8 mg/kg pc/día
	Inhalatorio ¹	Largo plazo	37.6 mg/m ³	11.1 mg/m ³
¹ : Dado que no se identificó riesgo de toxicidad aguda que se originó la clasificación y etiquetado de la sustancia, se considera que a largo plazo DNEL es suficiente para asegurar que la exposición aguda a la sustancia no causa efectos adversos (de acuerdo con la guía de la ECHA requisitos de información y evaluación de la seguridad química, capítulo R.8: Caracterización de la dosis [de concentración] - respuesta para la salud humana, en mayo de 2008 y la parte B: evaluación de riesgos, (versión preliminar) nuevo capítulo B.8 Alcance de la evaluación exposición, marzo de 2010.				
Valores límite para el medio ambiente: Para Nitrato Amónico	Concentración previsible sin efectos (PNEC)			
	Agua dulce	0,45 mg/l		
	Agua salada	0,045 mg/l		
	Liberaciones intermitentes	4,5mg/l		
	Aire	No disponible		
	Suelo	Datos insuficientes		
	Microbiológica (ETAR)	18 mg/l		
	Sedimento	Datos insuficientes		
Oral	Bajo potencial de bioacumulación			

8.2 Controles de la exposición

Controles técnicos adecuados: Organizar el suministro de duchas y lavajojos en cualquier lugar donde pueda producirse contacto con la piel o los ojos.

Equipo de protección individual

Protección Respiratoria: A temperatura ambiente no se producen vapores peligrosos.

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) para prevenir irritación de los ojos. Si puede haber proyecciones usar gafas panorámicas (monogafas) o pantalla facial (EN402).

**DEPARTAMENTO DE CALIDAD,
SEGURIDAD E MEDIOAMBIENTE**

**ELABORADO
DQSA**

**APROVADO
ADMINISTRACIÓN**



FICHA DE SEGURIDAD
SOLUCIÓN DE NITRATO AMÓNICO < 80%

CÓDIGO: DS – 076-E
EDICIÓN: 4
DATA: 15-03-2018
PÁGINA: 4/7

Protección del cuerpo e piel: Ropa de trabajo.

Controles higiénicos: 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.

Controles de exposição ambiental: Providenciar a contenção e confinamento do produto (Ver secção 6.2)

Sección 9: PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS

9.1 Información sobre propiedades físicas y químicas básicas

Aspecto, 20°C e 1013 hPa	Líquido incoloro
Olor	Inodoro
pH em solución acuosa a 10%	> 5.5
Punto de cristalización	< 60°C
Punto de ebullición	< 127°C
Flash Point	No inflamable
Inflamabilidad	No inflamable
Densidade do vapor	No aplica
Presión de vapor a 100°C	> 43 KPa (80%)
Densidad	< 1350 kg/m ³
Solubilidad en agua	Miscible en todas las proporciones
Coefficiente de reparto n-octanol/agua	No aplica (la sustancia es inorgánica)
Temperatura de autoinflamación	No inflamable
Temperatura de descomposición	> 170°C
Limites de explosividad superior/Inferior	No aplica
Viscosidad	No disponible
Propiedades explosivas	No es explosivo. Si se calienta bajo fuertes condiciones de confinamiento (por ejemplo, en tubos o alcantarillas) puede dar lugar a una reacción violenta o explosión, especialmente si existe contaminación por algunas de las sustancias mencionadas en la sección 10.
Propiedades comburentes	No está clasificado como comburente

9.2 Otras informaciones

Sin datos relevantes.

Sección 10: ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD

10.1 Reactividad

Estable bajo condiciones normales de almacenamiento, manipulación y uso (ver Sección 7).

10.2 Estabilidad Química

Estable bajo condiciones normales de almacenamiento, manipulación y uso (ver Sección 7).

10.3 Posibilidad de reacciones peligrosas

Cuando se calienta por encima de 170°C puede descomponer desprendiendo NOx y Amoníaco. Contaminación con materiales incompatibles.

10.4 Condiciones que deben evitarse

Reducción del pH por adición de algún ácido. Reducción de la temperatura por debajo del punto de cristalización. Calentamiento por encima de la temperatura de ebullición ya que aumenta la concentración pudiendo llegar a la descomposición (170°C). Proximidad a fuentes de calor o fuego. Calentamiento bajo confinamiento. Trabajos de soldadura o térmicos en los equipos o plantas que puedan contener restos de fertilizante, sin que primero se hayan lavado para eliminar los restos de producto. Contaminación por materiales incompatibles.

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

Em caso de incendio: ver sección 5. Cuando es fuertemente calentado se descompone, liberando gases tóxicos (e.j. NOx, amoníaco). Reacciona violentamente con el zinc y sus aleaciones.

Sección 11: INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA

11.1 Información sobre los efectos toxicológicos

Efectos agudos	Ingrediente	Especie	Vía	Método	Resultado
Toxicidad aguda	Nitrato Amónico	Rata	Oral	OCDE 401	LD50: 2950 mg/kg pc
		Rata	Cutánea	OCDE 402	LD50:> 5000 mg/kg pc

**DEPARTAMENTO DE CALIDAD,
SEGURIDAD E MEDIOAMBIENTE**

**ELABORADO
DQSA**

**APROVADO
ADMINISTRACIÓN**



FICHA DE SEGURIDAD
SOLUCIÓN DE NITRATO AMÓNICO < 80%

CÓDIGO: DS - 076-E
EDICIÓN: 4
DATA: 15-03-2018
PÁGINA: 5/7

		Rata	Inhalación	-	LD50:> 88.8 mg/m ³
--	--	------	------------	---	-------------------------------

Efectos locales	Ingrediente	Especie	Via	Método	Resultado
Irritación/Corrosión	Nitrato Amónico	Conejo	Cutánea	OCDE 404	No irritante
		Conejo	Ocular	OCDE 405	Irritante
Sensibilización	Nitrato Amónico	Ratón	Cutánea	OCDE 429 (a)	No sensibilizante

(a) - con la sal duplo de nitrato cálcico e amónio, nitrato de magnésio e nitrato de sódio

Otros	Ingrediente	Especie	Via	Método	Resultado
Toxicidad por dosis repetidas, subaguda	Nitrato Amónico	Rata	Oral 28-días	OCDE 422 (b)	NOAEL ≥1500 mg/kg pc/día
		Rata	Oral 52-semanas	OCDE 453 (c)	NOAEL = 256 mg/kg pc/día
		Rata	Inhalatoria 2-semanas	OCDE 412	NOAEL ≥ 185 mg/m ³
	Ingrediente	Especie	Via	Método	Resultado
Mutagenicidad	Nitrato Amónico	Salmonelas typhimurium		OCDE 471 (d)	Negativo
		Linfócitos humanos		OCDE 473 (d)	Negativo
		Células de linfoma rato		OCDE 476 (b)	Negativo
	Ingrediente	Especie	Via	Método	Resultado
Toxicidad para la reproducción	Nitrato Amónico	Rata	Oral 28-días	OCDE 422 (b)	NOAEL ≥1500 mg/kg pc/día
Carcinogenicidade	Nitrato Amónico	Rata	-	OCDE 453 (c)	No cancerígeno

(b) - con nitrato de potássio; (c) - coc sulfato de amónio; (d) - con la sal duplo de nitrato cálcico e amónio

Sección 12: INFORMACIÓN ECOLÓGICA

12.1 Toxicidad

	Ingrediente	Especie	Período	Método	Resultado
Toxicidad acuática	Nitrato Amónico	Peces	corto-plazo	-	LC50(48h): 447 mg/l
			largo-plazo	-	Datos inexistentes
		Daphnia	corto-plazo	-	EC50(48h): 490 mg/l (a)
			largo-plazo	-	Datos inexistentes
		Algas	10-días		EC50:> 1700 mg/l (a)
Inibición de la actividad microbiana (ETAR)			3-h	OCDE 209 (b)	EC50: >1000 mg/l NOEC: 180 mg/l
Toxicidad para las plantas terrestres		Científicamente no justificado			

(a) - con nitrato de potássio; (b) - con nitrato de sódio

12.2 Persistencia e degradabilidad

	Ingrediente	Resultado
Biodegradación	Nitrato Amónico	No aplicable, la sustancia es inorgánica
Hidrólisis		No hidrolisable. Dissocia en iones amónio e nitrato
Fotólisis		Información no disponible

12.3 Potencial de bioacumulación

	Ingrediente	Resultado
Coef. de reparto Octanol-agua (K _{ow}):	Nitrato Amónico	No relevante para sustancias inorgánicas
Factor de bio-concentración (BCF):		Bajo potencial de bioacumulación (basado en las propiedades de la sustancia)

12.4 Movilidad no solo

	Ingrediente	Resultado
Coeficiente de adsorción	Nitrato Amónico	Bajo potencial de adsorción (basado en las propiedades de la sustancia)

12.5 Resultados de la valoración PBT/mPmB

No se requiere. Sustancia inorgánica. Ver anexo XIII del REACH.

12.6 Otros efectos nocivos

Los vertidos grandes pueden causar impactos ambientales adversos, tales como la eutrofización de las aguas superficiales confinadas.

**DEPARTAMENTO DE CALIDAD,
SEGURIDAD E MEDIOAMBIENTE**

**ELABORADO
DQSA**

**APROVADO
ADMINISTRACIÓN**



FICHA DE SEGURIDAD
SOLUCIÓN DE NITRATO AMÓNICO < 80%

CÓDIGO: DS – 076-E
EDICIÓN: 4
DATA: 15-03-2018
PÁGINA: 6/7

Sección 13: CONSIDERACIONES RELATIVAS A LA ELIMINACIÓN

Métodos para el tratamiento de residuos:

Dependiendo del grado y la naturaleza de la contaminación, una vez solidificado y frío, elimínelo como fertilizante sobre el campo ó como materia prima. El vertido al alcantarillado debe de ser evitado. Eliminar de acuerdo con las regulaciones locales y nacionales, en conformidad con la Directiva 2008/98/CE. Informe a las autoridades competentes en caso de contaminación accidental de los cursos de agua.

Sección 14: Información relativa al transporte

Reglamento Internacional de Transporte				
Información Reglamentaria	ADR/RID	ADNR	IMDG	IATA
Número ONU	No clasificado			
Nombre	Nitrato amónico en solução, < 80% de nitrato amónico			
Clase	No clasificado			
Grupo de Embalaje	No aplicable			
Etiqueta	No aplicable			
Peligros para el medio ambiente	No aplicable			
Precauciones especiales para los usuarios	Ninguna			

Sección 15: INFORMACIÓN REGLAMENTARIA

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

- Clasificación y Etiquetado de acuerdo con el Reglamento nº 1272/2008 (CLP)
- Clasificación de acuerdo con el anexo I de la Directiva 67/548/CEE (DSD)

15.2 Evaluación de la Seguridad Química

En conformidad con el artículo 14 del REACH, Evaluación de la Seguridad Química llevada a cabo para el principal ingrediente, Nitrato amónico como sustancia.

Sección 16: OTRA INFORMACIÓN

16.1 Abreviaturas y acrónimos

ADR: Acuerdo Europeo relativo al transporte internacional de mercancías peligrosas por carretera; **APF** (Assigned Protection Factor) Factor de protección asignado; **CAS:** Chemical Abstract Service; **CE:** Comisión Europea; **CLP:** Reglamento (CE) nº 1272/2008; **DNEL** (Derived No-Effect Level): Nivel derivado de exposición sin efectos; **DSD:** Directiva 67/548/CEE; **EC50** (median effective concentration): concentración efectiva media; **IATA:** International Air Transport Association; **IMDG:** International Maritime Dangerous Goods; **LC50** (Lethal concentration): Concentración letal 50%; **LD50** (Lethal dose): Dosis letal 50%; **mPmB:** muy Persistentes y muy Bioacumulables; **NOAEC** (No Observed Adverse Effect Concentration): Concentración sin efectos nocivos; **NOAEL** (No Observed Adverse Effect Level): Nivel sin efectos nocivos; **NOEC** (No Observed Effect Concentration): Concentración sin efectos nocivos; **OCDE:** Organización de Cooperación y Desarrollo Económico; **PBT** (Persistent Bioaccumulative and Toxic): persistentes, bioacumulables y tóxicas; **PNEC** (Predicted No effect Concentration): Concentración previsible sin efectos; **STEL** (Short-term exposure limit): Limite de exposición de corto plazo; **UE:** Unión Europea, **USEPA:** United States Environmental Protection Agency.

16.2 Referencias Bibliográficas

- Documentos de orientación disponibles en el sitio web de la Agencia Europea de Sustancias Químicas (ECHA) y Informe de Seguridad Química para la sustancia nitrato amónico.
- www.fertilizerseurope.com (Guidance for the compilation of safety data sheets for fertilizer materials)

16.3 Textos completos de los códigos de clasificación usados

- Clasificación y Etiquetado de acuerdo con el Reglamento nº1272/2008 (CLP), por auto-clasificación basada en la Evaluación de Seguridad Química (CSA) realizada:

- No clasificado
- No irritante ocular (testado en mezclas de acuerdo con los métodos OCDE 437 e OCDE 405)

Clasificación y Etiquetado de acuerdo con el Reglamento nº1272/2008 (CLP) y Evaluación de Seguridad Química (CSA) para la sustancia nitrato amónico

- Clasificación/Código/Texto completo


Irritación ocular, Categoría 2, H319, Provoca irritación ocular grave

Sólido comburente, categoría 3, H272, Puede agravar incendios; comburente

**DEPARTAMENTO DE CALIDAD,
SEGURIDAD E MEDIOAMBIENTE**

**ELABORADO
DQSA**

**APROVADO
ADMINISTRACIÓN**

	FICHA DE SEGURIDAD SOLUCIÓN DE NITRATO AMÓNICO < 80%	CÓDIGO: DS – 076-E EDICIÓN: 4 DATA: 15-03-2018 PÁGINA: 7/7
--	--	---

– Código/texto:

H272

- Puede agravar incendios; comburente (Cat. 3).

H319

- Provoca irritación ocular grave (Cat. 2).

16.4 Outras Referências

Data da edição:

- 15-03-2018

Data da edição anterior:

- 08-10-2014

Alterações nesta edição:

-

A informação contida nesta ficha de segurança é fornecida de boa fé e a sua exactidão é baseada no conhecimento que se dispõe sobre o produto no momento da sua publicação. Não implica a aceitação de qualquer compromisso ou responsabilidade legal por parte da Empresa, pelas consequências da sua utilização ou má utilização em quaisquer circunstâncias.

**DEPARTAMENTO DE CALIDAD,
SEGURIDAD E MEDIOAMBIENTE**

**ELABORADO
DQSA**

**APROVADO
ADMINISTRACIÓN**