

SECCIÓN 1: IDENTIFICACIÓN DE LA MEZCLA Y DE LA EMPRESA

1.1. Identificador del producto

Nombre comercial	Salmag [®]
Nombre alternativo	Nitrato amónico cálcico
Fórmula química	NH ₄ NO ₃ +CaMg(CO ₃) ₂
Identificador único de fórmula	UFI: WS00-H00X-0009-ST5F

1.2. Usos pertinentes identificados de la mezcla y usos desaconsejados

Usos identificados: Salmag[®]/ El nitrato amónico cálcico se utiliza como fertilizante.

Usos desaconsejados: Ninguno.

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

Nombre	Grupa Azoty Zakłady Azotowe Kędzierzyn Spółka Akcyjna
Dirección	skr. poczt. 163, ul. Mostowa 30A, 47-220 Kędzierzyn-Koźle
Teléfono	+48 77 481 20 00 (centralita)
Responsable de la ficha de datos de seguridad (e-mail)	karta_nawozy@grupazoty.com

1.4. Teléfono de emergencia

Polonia	997	Policía
	998	Bomberos
	999	Servicio de ambulancias
	112	Número nacional de emergencia
	+48 77 481 34 01	Jefe de turno de la empresa Grupy Azoty ZAK S.A. (24h/d, sólo en polaco)
Francia	+33 14 542 59 59	Centres Antipoison et de Toxicovigilance
Islandia	+35 45 43 22 22	Landspítali
Lituania	+37 05 236 20 52 +37 06 875 33 78	Lithuanian Poison Information Bureau
Malta	112	
Rumanía	+40 21 318 36 06	
Eslovaquia	+42 12 547 741 66	Národné Toxikologické Informačné Centrum
Eslovenia	112	
Italia	+39 64 997 80 00	Centro antiveleni di Roma - Policlinico Umberto I

SECCIÓN 2: IDENTIFICACIÓN DE LOS PELIGROS

2.1. Clasificación de la mezcla

Clasificación de acuerdo al Reglamento no 1272/2008

Lesiones oculares graves o irritación ocular, categoría 2 (Eye Irrit. 2: H319)

2.2. Elementos de la etiqueta



GHS07

Palabra de advertencia:	„Atención”
Indicaciones de peligro:	
H319:	Provoca irritación ocular grave.
Consejos de prudencia	
P264:	Lavarse las manos concienzudamente tras la manipulación.
P280:	Llevas gafas protectoras.
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.
P337+P313:	Si persiste la irritación ocular: Consultar a un médico.

2.3. Otros peligros

Basándose en los datos disponibles, se concluye que Salmag[®]/ Nitrato amónico cálcico no cumple los criterios de persistencia, bioacumulación y toxicidad (PBT) o de alta persistencia y alto potencial de bioacumulación (mPmB).

No permitir que la mezcla entre en las aguas superficiales o subterráneas. En altas concentraciones, la mezcla produce eutrofización secundaria de las aguas - rápido crecimiento de algas y disminución del contenido de oxígeno en el agua.

SECCIÓN 3: COMPOSICIÓN/INFORMACIÓN SOBRE LOS COMPONENTES

3.1. Sustancias

No aplicable.

3.2. Mezclas

Nombre de sustancia	Número CE	Número CAS	Número de registro	Clasificación	Contenido [%]
Nitrato de amonio	229-347-8	6484-52-2	01-2119490981-27-0017	Lesiones oculares graves o irritación ocular, categoría 2 (Eye irrit. 2): H319 Sólido comburente, categoría 3 (Ox. Sol. 3): H272	74,86÷79,43
Dolomita	-	-	No aplicable.	-	20,05÷24,92

SECCIÓN 4: PRIMEROS AUXILIOS

4.1. Descripción de los primeros auxilios

Inhalación:	Llevar al accidentado al aire fresco. Proporcionar atención médica si se producen efectos nocivos.
Contacto con la piel:	Aclarar abundantemente con agua corriente. Quitarse la ropa y los zapatos contaminados. Proporcionar atención médica si se producen efectos nocivos.
Contacto con los ojos:	Enjuagar bien con agua corriente. Proporcionar atención médica si se producen efectos nocivos.
Ingestión	En caso de ingestión, enjuagar la boca con agua (sólo si el accidentado está consciente). No provocar el vómito. Proporcionar atención médica si se producen efectos nocivos.

4.2. Principales síntomas y efectos, agudos y retardados

Ninguno.

4.3. Indicación de toda atención médica y de los tratamientos especiales que deban dispensarse inmediatamente

Ninguno.

SECCIÓN 5: MEDIDAS DE LUCHA CONTRA INCENDIOS

5.1. Medios de extinción

Medios de extinción adecuados:	El producto no es inflamable, pero puede mantener la combustión. Extinguir con agua.
--------------------------------	--------------------------------------------------------------------------------------

Medios de extinción que no deben usarse: Ninguno.

5.2. Peligros específicos derivados de la mezcla

Puede presentar propiedades explosivas en contacto con sustancias inflamables u orgánicas en condiciones cerradas durante un incendio.

En caso de incendio, el nitrato de amonio puede ser una fuente de productos de descomposición peligrosos como óxidos (NO, NO₂, etc.), amoníaco (NH₃), aminas.

5.3. Recomendaciones para el personal de lucha contra incendios

No hay indicaciones específicas. Indumentaria normal de extinción y protección respiratoria total.

SECCIÓN 6: MEDIDAS EN CASO DE VERTIDO ACCIDENTAL

6.1. Precauciones personales, equipo de protección y procedimientos de emergencia

Llevar indumentaria de protección adecuada (Sección 8. Controles de la exposición/ Protección individual).

6.2. Precauciones relativas al medio ambiente

Proteger contra el derrame a aguas superficiales y subterráneas.

6.3. Métodos y material de contención y de limpieza

Derrames pequeños: bombear o recoger el producto y colocarlo en un contenedor de residuos específico y etiquetado. Limpiar la superficie contaminada con abundante agua. No recoger el producto derramado con serrín u otro material inflamable.

Derrames grandes: bombear o recoger el producto y colocarlo en un contenedor de residuos específico y etiquetado. Entregar para su recuperación. Limpiar la superficie contaminada con abundante agua. Si la mezcla dispersa entra en el agua subterránea, informar de ello a las autoridades locales. No recoger el producto derramado con serrín u otro material inflamable.

6.4. Referencia a otras secciones

Consultar la SECCIÓN 8 Y SECCIÓN 13.

SECCIÓN 7: MANIPULACIÓN Y ALMACENAMIENTO

7.1. Precauciones para una manipulación segura

Usar bajo condiciones de ventilación adecuadas. Se debe proporcionar ventilación de extracción local. Evitar posibles fuentes de ignición (chispas o llamas). Evitar la contaminación por cualquier fuente de metales, polvo y sustancias orgánicas.

Controles de la exposición del medio ambiente: consultar la SECCIÓN 8.

7.2. Condiciones de almacenamiento seguro, incluidas posibles incompatibilidades

Almacenamiento No exponer a altas temperaturas ni a la luz solar

Almacenamiento conjunto Evitar el contacto con materiales inflamables y reductores

7.3. Usos específicos finales

Salmag[®]/ El nitrato amónico cálcico se utiliza como fertilizante.

SECCIÓN 8: CONTROLES DE EXPOSICIÓN / PROTECCIÓN INDIVIDUAL

8.1. Parámetros de control

Valor límite ambiental (VLA) de exposición		
Sustancia	Exposición diaria (VLA-ED)	Exposición de corta duración (VLA-EC)
Nitrato de amonio	10 mg/m ³	-

Exposición de larga duración - efectos sistémicos (DNEL) - trabajadores

Nitrato de amonio	<u>Efectos sistémicos</u>	
	<i>Piel</i>	5,12 mg/kg pc/d
	<i>Inhalación</i>	36 mg/m ³

Exposición de larga duración - efectos sistémicos (DNEL) - población general		
Nitrato de amonio	<u>Efectos sistémicos</u>	
	<i>Piel</i>	2,56 mg/kg pc/d
	<i>Inhalación</i>	36 mg/m ³
	<i>Ingestión</i>	2,56 mg/kg pc/d

8.2. Controles de la exposición

Medidas técnicas de control: No son necesarias, el uso de una buena ventilación constituye una buena práctica industrial.

Protección individual: Consultar la siguiente tabla.



PROTECCIÓN DE OJOS/CARA

Usar protector facial o gafas de seguridad. El equipo debe cumplir la norma EN 166.



PROTECCIÓN DE MANOS

Usar guantes de trabajo.



PROTECCIÓN DE PIEL/CUERPO

Llevar indumentaria de trabajo. Usar calzado protector.



PROTECCIÓN DE VÍAS RESPIRATORIAS

En caso de formación de polvo, utilizar el equipo de protección respiratoria en forma de medias máscaras filtrantes. El equipo debe cumplir la norma EN 149.

NORMAS GENERALES DE HIGIENE INDUSTRIAL.

Evitar el contacto con los ojos. Asegurarse de que el lavajos esté situado cerca de la estación de trabajo.



MEDIDAS DE HIGIENE

No comer, beber ni fumar durante el uso. Quitarse inmediatamente la ropa contaminada. Lavarse las manos antes de los descansos e inmediatamente después de trabajar con el producto.

Control de la exposición del medio ambiente: Informar a las autoridades competentes en caso de vertido a las aguas superficiales y subterráneas.

SECCIÓN 9: PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS

9.1. Información sobre propiedades físicas y químicas básicas

Aspecto: a 20 °C y 1013 hPa Cristales o gránulos fusibles, transparentes/blancos
Higroscópico

Olor: -

Umbral de olor: -

pH: -

<i>Punto de fusión/congelación:</i>	1013 hPa	169.6 °C
<i>Intervalo de ebullición:</i>		la mezcla se descompone antes de alcanzar el punto de ebullición
<i>Punto de inflamación:</i>		la mezcla es inorgánica
<i>Velocidad de evaporación:</i>		-
<i>Inflamabilidad (sólido, gas):</i>		mezcla no inflamable
<i>Límites de inflamabilidad o explosividad:</i>	inferior	-
	superior	-
<i>Presión de vapor:</i>		no se requieren ensayos
<i>Densidad del vapor:</i>		-
<i>Densidad aparente:</i>	a 20 °C	1,72
<i>Solubilidad:</i>		muy soluble en agua (>100 g/L)
<i>Coefficiente de reparto n-octanol/agua, (log):</i>		mezcla inorgánica
<i>Temperatura de autoinflamación:</i>		ensayo no justificado científicamente
<i>Temperatura de descomposición:</i>		≥ 210 °C
<i>Viscosidad:</i>		ensayo no justificado científicamente
<i>Propiedades explosivas:</i>		no tiene propiedades explosivas
<i>Propiedades oxidantes:</i>		sí
9.2. Otros datos		
<i>Granulometría:</i>		El producto en forma de gránulos no contiene partículas de fracción que puedan ser absorbidas en los alvéolos pulmonares (0%<0,5mm)

SECCIÓN 10: ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD

10.1. Reactividad

El nitrato de amonio tiene propiedades oxidantes y reacciona con materiales inflamables y agentes reductores. Las soluciones acuosas de nitrato son ácidos débiles.

10.2. Estabilidad química

Estable en las condiciones de almacenamiento recomendadas (consultar la Sección 7).

10.3. Posibilidad de reacciones peligrosas

Reacciona peligrosamente con materiales inflamables y reductores.

10.4. Condiciones que deben evitarse

Se descompone al calentarse. Evitar el cierre hermético.

10.5. Materiales incompatibles

Agentes reductores, ácidos y bases fuertes, polvos metálicos, materiales inflamables, cromatos, zinc, cobre y aleaciones de cobre, cloruros.

10.6. Productos de descomposición peligrosos

Óxidos de nitrógeno (NO, NO₂).

SECCIÓN 11: INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA

11.1. Información sobre los efectos toxicológicos

Los datos se refieren al nitrato de amonio

Metabolismo

El nitrato de amonio se disocia en iones NH₄⁺ e iones de nitrato. El catión amonio no es el principal ión, sino un residuo del metabolismo animal que se reutiliza en la síntesis de proteínas a través del glutamato. Dependiendo de la especie, el amoniaco se libera directamente en el medio ambiente o se transforma en urea, que es menos tóxica. La toxicidad del nitrato en humanos se manifiesta por el metabolismo enterohepático de los nitratos al amoniaco, con el nitrito como producto intermedio.

Toxicocinética

Teniendo en cuenta el bajo peso molecular, alta solubilidad en agua, posible bajo valor logPow, se espera una alta absorción. Al mismo tiempo, los iones de la sustancia se forman inmediatamente después del contacto con el líquido, lo que reduce la absorción. Por lo tanto, se ha adoptado una absorción del 50% para evaluar la exposición al sistema digestivo, la piel y el sistema respiratorio.

Potencial de bioacumulación	No se dispone de datos												
Penetración cutánea	No se dispone de datos												
Toxicidad aguda	<table border="0"> <thead> <tr> <th>Componente</th> <th>Vía</th> <th>Resultado</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Nitrato de amonio (100%)</td> <td>Inhalación (30 min)</td> <td>No aplicable</td> </tr> <tr> <td></td> <td>Ingestión</td> <td>2950 mg/kg</td> </tr> <tr> <td></td> <td>Contacto con la piel</td> <td>5000 mg/kg</td> </tr> </tbody> </table>	Componente	Vía	Resultado	Nitrato de amonio (100%)	Inhalación (30 min)	No aplicable		Ingestión	2950 mg/kg		Contacto con la piel	5000 mg/kg
Componente	Vía	Resultado											
Nitrato de amonio (100%)	Inhalación (30 min)	No aplicable											
	Ingestión	2950 mg/kg											
	Contacto con la piel	5000 mg/kg											
Corrosión/irritación cutánea	El nitrato de amonio no tiene efecto irritante para la piel. En caso de contacto prolongado con la piel, puede producirse enrojecimiento.												
Lesiones/irritación ocular graves	Irritante para los ojos, efectos totalmente reversibles.												
Sensibilización respiratoria o cutánea	Piel: no sensibilizante, Sistema respiratorio: no se dispone de datos.												
Mutagenicidad en células germinales	Toxicidad genética: resultado negativo.												
Carcinogenicidad	Según la información disponible, el nitrato de amonio no tiene efectos cancerígenos.												
Toxicidad para la reproducción	No se dispone de datos												
Toxicidad específica en determinados órganos - exposición única	No se han observado efectos tóxicos en determinados órganos en una exposición única.												
Toxicidad específica en determinados órganos - exposición repetida	No se han observado efectos tóxicos en determinados órganos en una exposición repetida.												
Peligro de aspiración	Según los datos disponibles, no muestra efectos adversos derivados de la aspiración												
Neurotoxicidad	No se dispone de datos												
Toxicidad de exposición repetida	<p><u>Exposición vía oral:</u> No se dispone de estudios de toxicidad por dosis repetidas con nitrato de amonio.</p> <p>NOAEL KNO₃: 256 mg/kg peso corporal</p> <p><u>Respiración:</u></p> <p>NOAEC: 185 mg/m³</p> <p><u>Piel:</u></p> <p>No se han realizado ensayos en la piel</p>												

SECCIÓN 12: INFORMACIÓN ECOLÓGICA

12.1. Toxicidad

Toxicidad acuática	<u>Toxicidad aguda (componente peligroso - nitrato de amonio):</u>
	<i>Peces</i> LC50/48h: <i>Cyprinus carpio</i> : 447 mg/l
	<i>Crustáceos</i> EC50/24h/48h: <i>Daphnia magna</i> : 490 mg/l
	<i>Algas</i> EC50/10d KNO ₃ prueba para algas: 1700 mg/l

Toxicidad terrestre	El nitrato absorbido por las plantas es reducido a nitrito por la enzima nitrato reductasa. Esta enzima se encuentra en las plantas, en algunas especies de bacterias y en los tejidos digestivos de los mamíferos. El nitrito se reduce cuando se produce la fotosíntesis y la síntesis de carbohidratos. En condiciones de sequía, heladas, sombra o falta de otros nutrientes, la fotosíntesis y la síntesis de proteínas se produce en menor medida, por lo que el nitrato sigue siendo absorbido y puede depositarse en los tejidos vegetales.
Planta de tratamiento	EC50/180min NaNO ₃ lodo activado, doméstico: 1000 mg/l EC10/180min NaNO ₃ lodo activado, doméstico: 180 mg/l

12.2. Persistencia y degradabilidad

En el medio acuático:

En las soluciones acuosas, las sales inorgánicas simples totalmente solubles en agua aparecen en forma disociada. Estas sustancias tienen un bajo potencial de bioacumulación.

En el suelo:

Al igual que en el caso de la bioacumulación en el medio acuático, la potencia de bioacumulación de los organismos terrestres se evalúa como baja.

12.3. Potencial de bioacumulación

En el medio acuático - en las soluciones acuosas, las sales inorgánicas simples totalmente solubles en agua aparecen en forma disociada. Estas sustancias tienen un bajo potencial de bioacumulación.

En el suelo - al igual que en el caso de la bioacumulación en el medio acuático, la potencia de bioacumulación de los organismos terrestres se evalúa como baja.

12.4. Movilidad en el suelo

Las sales inorgánicas simples con alta solubilidad en agua estarán presentes en forma disociada en la solución acuosa, por lo que tendrán un bajo potencial de absorción. Además, no se ha podido realizar un estudio de cribado (OCDE 121) por razones técnicas y los QSAR no son apropiados para este tipo de sustancias.

El nitrato no se fija en el suelo y es desplazado junto con el agua, por lo que el nitrato puede ser eliminado si el suelo se humedece con más agua de la que puede absorber. Esto puede ocurrir principalmente a finales de otoño, invierno y principios de primavera. Existen numerosos estudios sobre los efectos ambientales del NO₃ y NH₄⁺/NH₃.

12.5. Resultados de la valoración PBT y mPmB

De conformidad con el anexo XIII del Reglamento (CE) no. 1907/2006, no se ha realizado la valoración de los criterios PBT y mPmB, porque el nitrato de amonio es un compuesto inorgánico.

12.6. Otros efectos adversos

Los altos niveles de nitratos en el agua provocan un rápido aumento de las algas y una disminución del contenido de oxígeno del agua (eutrofización).

12.7. Otros efectos nocivos

El alto nivel de nitratos en el agua provoca un rápido crecimiento de algas y una disminución del contenido de oxígeno en el agua (eutrofización).

SECCIÓN 13: CONSIDERACIONES RELATIVAS A LA ELIMINACIÓN

13.1. Métodos para el tratamiento de residuos

Información relativa al producto

La recogida y el tratamiento de los residuos deben llevarse a cabo de acuerdo con las normas nacionales y locales de gestión de residuos. La elección de un método apropiado de eliminación/valorización depende de las condiciones locales y de las posibilidades de eliminación/valorización. Los residuos se clasifican como no peligrosos, de acuerdo con el Reglamento del Ministerio de Medio Ambiente sobre el catálogo de residuos de 9 de diciembre de 2014. (Dziennik Ustaw [Diario Oficial de Polonia] de 2014, punto 1923).

Si es posible, el producto recogido debe ser reutilizado en primer lugar como fertilizante. Los residuos restantes deben entregarse en primer lugar a los destinatarios autorizados de los residuos para su valorización. No eliminar el producto en el medio acuático. Las soluciones diluidas pueden ser dirigidas a las plantas de tratamiento de aguas residuales con la capacidad de eliminar compuestos nitrogenados.

Embalaje vacío usado

Los envases usados, después de un vaciado y una limpieza a fondo, deben ser entregados a un destinatario autorizado de los residuos para su valorización / eliminación. La información sobre los destinatarios de los residuos puede obtenerse en los organismos administrativos locales competentes en materia de protección del medio ambiente (por ejemplo, la Oficina Municipal o la autoridad administrativa de la provincia). Se recomienda entregar los residuos a los destinatarios más cercanos.

Normativa legal:

1. Directiva 2008/98 / CE del Parlamento Europeo y del Consejo, de 19 de noviembre de 2008, sobre residuos y por la que se derogan determinadas directivas (Revista de leyes de la UE de 2008, Volumen 51, L312 modificada).
2. La Ley de 14 de diciembre de 2012 sobre Residuos (texto refundido, Boletín Legislativo 2020, artículo 797, según enmendada) con actos ejecutivos.
3. La Ley de 13 de junio de 2013 sobre la gestión de envases y residuos de envases (texto refundido, Boletín Legislativo 2020, artículo 1114, modificada) con actos ejecutivos

SECCIÓN 14: INFORMACIÓN RELATIVA AL TRANSPORTE

14.1. Número ONU

<i>RID/ADR</i>	-
<i>IMDG</i>	-
<i>ADN</i>	-
<i>ICAO/IATA</i>	-

14.2. Designación oficial de transporte de las Naciones Unidas

<i>RID/ADR</i>	-
<i>IMDG</i>	-
<i>ADN</i>	-
<i>ICAO/IATA</i>	-

14.3. Clase(s) de peligro para el transporte

<i>RID/ADR</i>	-
<i>IMDG</i>	-
<i>ADN</i>	-
<i>ICAO/IATA</i>	-

14.4. Grupo de embalaje

<i>RID/ADR</i>	-
<i>IMDG</i>	-
<i>ADN</i>	-
<i>ICAO/IATA</i>	-

14.5. Peligros para el medio ambiente

No aplicable.

14.6. Precauciones particulares para los usuarios

No aplicable.

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

No aplicable.

SECCIÓN 15: INFORMACIÓN REGLAMENTARIA

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

Unión Europea

1. Reglamento (CE) nº 1907/2006 del Parlamento Europeo y del Consejo, de 18 de diciembre de 2006, sobre registro, evaluación, autorización y restricción de productos químicos (REACH), por el que se crea la Agencia Europea de Productos

Químicos y se modifica la Directiva 1999/45 / CE y por el que se deroga el Reglamento (CEE) no 793/93 del Consejo y el Reglamento (CE) no 1488/94 de la Comisión, así como la Directiva 76/769 / CEE del Consejo y las Directivas 91/155 / CEE, 93/67 / CEE, 93/105 de la Comisión / EC y 2000/21 / EC (Revista de leyes de la UE de 2006, Volumen 49, L396 enmendado)

El nitrato de amonio contenido en el producto no figura en el anexo XIV de REACH, por lo que no está sujeto a autorización.

El nitrato de amonio contenido en el producto está sujeto a restricciones de acuerdo con el Anexo XVII de REACH (elemento 58).

Nitrato de amonio:

- No comercializado por primera vez después del 27 de junio de 2010 como sustancia o en mezclas que contengan más del 28% en peso de nitrógeno en relación con el nitrato de amonio, para uso como fertilizante sólido, fertilizante mono o multicomponente, a menos que el abono cumple las normas técnicas para abonos a base de nitrato de amonio con un alto contenido de nitrógeno establecidas en el anexo III del Reglamento (CE) n° 2003/2003 del Parlamento Europeo y del Consejo.

2. Reglamento del Parlamento Europeo y del Consejo (CE) n° 1272/2008 de 16 de diciembre de 2008 sobre clasificación, etiquetado y envasado de sustancias y mezclas, que modifica y deroga la Directiva 67/548 / CEE 1999/45 / CE y que modifica el Reglamento (CE) n. ° 1907/2006 (Revista de leyes de la UE de 2008, vol. 51, L 353 en su forma enmendada)

3. Reglamento (UE) 2019/1148 del Parlamento Europeo y del Consejo, de 20 de junio de 2019, sobre la comercialización y el uso de precursores de explosivos, que modifica el Reglamento (CE) no 1907/2006 y deroga el Reglamento (UE) no 98/2013 (Diario de Leyes L 186 de 11/07/2019 según enmendado).

El nitrato de amonio se enumera en el anexo I. La compra, introducción, posesión o uso por parte del público en general está sujeta a restricciones. Todas las transacciones sospechosas y sus intentos, desapariciones y robos deben informarse al punto de contacto nacional correspondiente dentro de las 24 horas posteriores a su descubrimiento.

Nacional (Polonia)

1. La Ley de 25 de febrero de 2011 sobre sustancias químicas y sus mezclas (texto uniforme: Boletín Legislativo de 2020, artículo 2289) junto con actos de ejecución.

2. Ley de seguridad en el comercio de precursores de explosivos de 13 de abril de 2016 (texto refundido: Boletín Legislativo de 2019, artículo 994, según enmendada).

15.2. Evaluación de la seguridad química

No se ha realizado la evaluación de la seguridad química. Se ha elaborado un informe de seguridad sobre el nitrato de amonio.

SECCIÓN 16: OTRA INFORMACIÓN

16.1. Cambios realizados

Conformes con REACH y CLP.

16.2. Explicación de abreviaturas y acrónimos utilizados

DNEL	Nivel sin efecto derivado
PBT	Persistente, bioacumulable y tóxico
mPmB	Muy persistente y muy bioacumulable
CE	La lista de la CE consta de tres listas europeas unificadas, establecidas en virtud de la anterior legislación de la UE sobre sustancias químicas: EINECS, ELINCS y la lista "No-longer polymers" (NLP)
CAS	Número asignado a la sustancia por Chemical Abstracts Service
REACH	Registro, la evaluación, la autorización y la restricción de las sustancias y preparados químicos
CLP	Clasificación, etiquetado y envasado de sustancias y mezclas

VLA-ED	Valor límite ambiental de exposición diaria
VLA-EC	Valor límite ambiental de exposición de corta duración
ADR	Acuerdo Europeo sobre el transporte internacional de cargas peligrosas por vía terrestre
RID	Reglamento Internacional sobre el Transporte de Mercancías Peligrosas por Ferrocarril
ONU	Organización de Naciones Unidas (inglés UN)
NOAEL	Dosis sin efecto adverso
NOAEC	Concentración sin efecto adverso

16.3. Referencias bibliográficas clave y fuentes de datos

Expediente de registro de nitrato de amonio.

16.4. Formación

1. El empresario está obligado a informar a todos los trabajadores que entren en contacto con el fertilizante de los riesgos y de los equipos de protección individual enumerados en la presente ficha de datos de seguridad.
2. El distribuidor está obligado a proporcionar al destinatario de Salmag[®]/ Nitrato amónico cálcico la información contenida en esta ficha de datos de seguridad.

16.5. Sustituye a

La Ficha de Datos de Seguridad de Salmag[®]/ Nitrato amónico cálcico, número: PZ-032-02-2.1

Esta ficha de datos de seguridad NO constituye una especificación de calidad del producto y no puede ser tratada como una garantía de su calidad o de cumplimiento con los requisitos del cliente en aplicaciones específicas. Su objetivo es proporcionar indicaciones sobre la manipulación segura (seguridad en el trabajo y protección del medio ambiente), el transporte y el almacenamiento de la mezcla. Los datos contenidos en esta ficha de datos de seguridad se basan en el estado actual de nuestros conocimientos y en la normativa legal vigente. Los destinatarios deben asegurarse de que esta información cumpla con las leyes y/o regulaciones vigentes en sus países y/o empresas.