

# Ficha de Datos de Seguridad

De acuerdo con el Reglamento (UE) N° 830/2015 de la Comisión

Fecha de edición  
Edición  
Fecha de revisión 25/08/2016  
Revisión 1

## Nitrato amónico líquido en solución concentrada y caliente (≥75% y <80%)

SECCIÓN 1 Identificación de la sustancia o de la mezcla y de la sociedad o la empresa	
1.1	<b>Identificador del producto</b>  <b>Nombre comercial del producto</b> Licor de nitrato amónico menor de 80% <b>Nombre químico</b> Mezcla, principal ingrediente Nitrato amónico <b>Sinónimos</b> Solución de nitrato amónico entre 75 y 80%, Nitrato amónico líquido. <b>Formula química</b> Mezcla, principal ingrediente NH4NO3 <b>Número de índice EU (Anexo 1)</b> No aplica <b>CE No</b> No aplica <b>CAS No.</b> No aplica <b>REACH o Número nacional de registro del producto</b> No aplica
1.2	<b>Usos pertinentes identificados de la sustancia o de la mezcla y usos desaconsejados</b>  <b>Usos identificados</b> Para fabricación de fertilizantes, como sustancia intermedia para la síntesis de otras sustancias. <b>Usos desaconsejados</b> Ninguno
1.3	<b>Datos del proveedor de la ficha de datos de seguridad</b>  <b>Nombre de la compañía</b> FERTIBERIA. S.A. <b>Dirección de la compañía</b> Paseo de la Castellana, 259 D. Plantas 47 y 48 - 28046 Madrid <b>Teléfono de la compañía</b> Central: 91.586.62.00; Fábrica de Avilés: 985-57.78.50; Fábrica de Puertollano: 926.44.93.00; Fábrica de Sagunto: 962.69.90.04 <b>e-mail de la compañía para FDS</b> <a href="mailto:reachfertiberia@fertiberia.es">reachfertiberia@fertiberia.es</a>
1.4	<b>Teléfono de urgencias</b> Fábrica de Avilés: 985-57.78.50; Fábrica de Puertollano: 926.44.93.00; Fábrica de Sagunto: 962.69.90.04

SECCIÓN 2 Identificación de los peligros											
2.1	<b>Clasificación de la sustancia o de la mezcla*</b> De acuerdo con el Reglamento CE 1272/2008 [CLP] No peligroso.										
2.2	<table border="1"> <thead> <tr> <th>Elementos de la etiqueta</th> <th>Pictogramas</th> <th>Palabra de advertencia</th> <th>Indicaciones de peligro</th> <th>Consejos de Prudencia</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	Elementos de la etiqueta	Pictogramas	Palabra de advertencia	Indicaciones de peligro	Consejos de Prudencia					
Elementos de la etiqueta	Pictogramas	Palabra de advertencia	Indicaciones de peligro	Consejos de Prudencia							
2.3	<b>Otros peligros</b>  <b>Criterio PBT/mPmB</b> De acuerdo con el anexo XIII del Reglamento (CE) nº 1907/2006, no es PBT ni mPmB por ser sustancia inorgánica. <b>Otros peligros que no implican la clasificación del producto</b> <b>Peligros físicos y químicos</b> Cuando son fuertemente calentados pueden llegar a su descomposición, liberando humos tóxicos que contienen óxidos de nitrógeno y amoníaco. Calentado bajo fuerte confinamiento puede conducir a un comportamiento explosivo. Estas soluciones son peligrosas porque tienen alta temperatura y porque pueden atacar la piel en respuesta a sus propiedades químicas. <b>Contacto con la piel:</b> Las salpicaduras calientes pueden producir severas quemaduras. <b>Contacto con los ojos:</b> Las salpicaduras calientes causan quemaduras en los ojos y pueden producir daños permanentes en los mismos. <b>Ingestión:</b> La ingestión es improbable a causa de la alta temperatura del producto. Sin embargo, en pequeñas cantidades de NA, es improbable que causen efectos tóxicos. En grandes cantidades, puede provocar desordenes en el tracto gastro-intestinal y en casos extremos puede ocurrir formación de metahemoglobina (síndrome del niño azul) y cianosis (indicada por coloración azulada alrededor de la boca). <b>Inhalación:</b> Las nieblas y bajas concentraciones de amoníaco desprendidas de la solución caliente pueden causar irritación en los ojos, nariz, garganta y tracto superior respiratorio. <b>Efectos a largo plazo:</b> No son conocidos. <b>Otros:</b> Fuego y calentamiento: La inhalación de gases de descomposición que contienen óxidos de Nitrógeno y amoníaco, pueden causar irritación y efectos corrosivos en el sistema respiratorio. Estos gases pueden causar edema pulmonar con efectos retardado. <b>Peligros para la salud</b> <b>Peligros para el medio ambiente</b> El Nitrato Amónico es un producto nitrogenado. Los grandes derrames pueden causar impactos adversos en el medio ambiente como la eutrofización (desarrollo indeseado de la flora) en las aguas superficiales confinadas o contaminación por nitratos. (Ver SECCIÓN 12).										

\* Para conocer el significado completo de los indicaciones de peligro (H): ver SECCIÓN 16

SECCIÓN 3 Composición/información sobre los componentes								
3.2	Nombre	% (p/p)	Nº CAS	IUPAC	Nº índice R.1272/2008	Nº Registro REACH	Clasificación Rgto. 1272/2008	Límites de concentración específicos
	Nitrato amónico	>75% y ≤80%	6484-52-2	ammonium nitrate	----	01-2119490981-27-0028	Oxid. Solid 3 Eye Irrit. 2	
	Agua	<25% y ≥20%	7732-18-5			No requiere	No clasifica	

## Nitrato amónico líquido en solución concentrada y caliente ( $\geq 75\%$ y $< 80\%$ )

SECCIÓN 4											
<b>Primeros auxilios</b>											
4.1	<b>Descripción de los primeros auxilios</b>										
	<table border="1"> <tr> <td><b>General</b></td> <td>Buscar atención médica cuando sea necesario. Administrar oxígeno, especialmente si hay color azul alrededor de la boca.</td> </tr> <tr> <td><b>Inhalación</b></td> <td>La inhalación de la solución caliente no es posible, sin embargo si se inhalan vapores tóxicos: -Retirar a la persona del foco de exposición. -Obtener atención médica si se producen efectos nocivos.</td> </tr> <tr> <td><b>Ingestión</b></td> <td>Es improbable al tratarse de un producto caliente. No provocar el vómito. Enjuagar la boca y dar de beber agua o leche. Obtener atención médica si se ha ingerido más que una pequeña cantidad.</td> </tr> <tr> <td><b>Contacto con la piel</b></td> <td>Si es posible, sumergir el área afectada por la quemadura, en agua fría o en una bolsa con hielo. Lavar la zona afectada con abundante agua y jabón. No retirar la ropa contaminada sin asegurar que no está adherida a la piel.</td> </tr> <tr> <td><b>Contacto con los ojos</b></td> <td>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.</td> </tr> </table>	<b>General</b>	Buscar atención médica cuando sea necesario. Administrar oxígeno, especialmente si hay color azul alrededor de la boca.	<b>Inhalación</b>	La inhalación de la solución caliente no es posible, sin embargo si se inhalan vapores tóxicos: -Retirar a la persona del foco de exposición. -Obtener atención médica si se producen efectos nocivos.	<b>Ingestión</b>	Es improbable al tratarse de un producto caliente. No provocar el vómito. Enjuagar la boca y dar de beber agua o leche. Obtener atención médica si se ha ingerido más que una pequeña cantidad.	<b>Contacto con la piel</b>	Si es posible, sumergir el área afectada por la quemadura, en agua fría o en una bolsa con hielo. Lavar la zona afectada con abundante agua y jabón. No retirar la ropa contaminada sin asegurar que no está adherida a la piel.	<b>Contacto con los ojos</b>	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.
<b>General</b>	Buscar atención médica cuando sea necesario. Administrar oxígeno, especialmente si hay color azul alrededor de la boca.										
<b>Inhalación</b>	La inhalación de la solución caliente no es posible, sin embargo si se inhalan vapores tóxicos: -Retirar a la persona del foco de exposición. -Obtener atención médica si se producen efectos nocivos.										
<b>Ingestión</b>	Es improbable al tratarse de un producto caliente. No provocar el vómito. Enjuagar la boca y dar de beber agua o leche. Obtener atención médica si se ha ingerido más que una pequeña cantidad.										
<b>Contacto con la piel</b>	Si es posible, sumergir el área afectada por la quemadura, en agua fría o en una bolsa con hielo. Lavar la zona afectada con abundante agua y jabón. No retirar la ropa contaminada sin asegurar que no está adherida a la piel.										
<b>Contacto con los ojos</b>	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.										
4.2	<b>Principales síntomas y efectos, agudos y retardados</b>										
	Graves quemaduras térmicas Irritación de ojos. Algunos efectos sobre el pulmón pueden ser retardados.										
4.3	<b>Indicación de toda atención médica y de los tratamientos especiales que deban dispensarse inmediatamente</b>										
	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.										
SECCIÓN 5											
<b>Medidas de lucha contra incendios</b>											
5.1	<b>Medios de extinción</b>										
	<table border="1"> <tr> <td><b>Medios de extinción adecuados</b></td> <td>Agua.</td> </tr> <tr> <td><b>Medios de extinción que no deben usarse</b></td> <td>No utilice extintores químicos o de espuma ni intente sofocar el fuego con arena o vapor.</td> </tr> </table>	<b>Medios de extinción adecuados</b>	Agua.	<b>Medios de extinción que no deben usarse</b>	No utilice extintores químicos o de espuma ni intente sofocar el fuego con arena o vapor.						
<b>Medios de extinción adecuados</b>	Agua.										
<b>Medios de extinción que no deben usarse</b>	No utilice extintores químicos o de espuma ni intente sofocar el fuego con arena o vapor.										
5.2	<b>Peligros específicos derivados de la sustancia o la mezcla</b>										
	<table border="1"> <tr> <td><b>Peligros especiales</b></td> <td>No es combustible. Si se encuentra involucrado en un incendio, lo agravará al ser comburente, pudiendo mantener el incendio aún en ausencia de aire. 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 nitrato amónico fundido se introduzca en los desagües.</td> </tr> <tr> <td><b>Peligros de la descomposición térmica y productos de la combustión</b></td> <td>Óxidos de nitrógeno y amoníaco</td> </tr> </table>	<b>Peligros especiales</b>	No es combustible. Si se encuentra involucrado en un incendio, lo agravará al ser comburente, pudiendo mantener el incendio aún en ausencia de aire. 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 nitrato amónico fundido se introduzca en los desagües.	<b>Peligros de la descomposición térmica y productos de la combustión</b>	Óxidos de nitrógeno y amoníaco						
<b>Peligros especiales</b>	No es combustible. Si se encuentra involucrado en un incendio, lo agravará al ser comburente, pudiendo mantener el incendio aún en ausencia de aire. 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 nitrato amónico fundido se introduzca en los desagües.										
<b>Peligros de la descomposición térmica y productos de la combustión</b>	Óxidos de nitrógeno y amoníaco										
5.3	<b>Recomendaciones para el personal de lucha contra incendios</b>										
	<table border="1"> <tr> <td><b>Métodos específicos de lucha contra incendios</b></td> <td>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 de la solución por aceites u otros materiales combustibles. Enfriar los equipos/contenedores expuestos al calor con agua pulverizada.</td> </tr> <tr> <td><b>Protección especial en la lucha contra incendios</b></td> <td>Use un aparato de respiración autónomo en caso de existencia de humos.</td> </tr> </table>	<b>Métodos específicos de lucha contra incendios</b>	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 de la solución por aceites u otros materiales combustibles. Enfriar los equipos/contenedores expuestos al calor con agua pulverizada.	<b>Protección especial en la lucha contra incendios</b>	Use un aparato de respiración autónomo en caso de existencia de humos.						
<b>Métodos específicos de lucha contra incendios</b>	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 de la solución por aceites u otros materiales combustibles. Enfriar los equipos/contenedores expuestos al calor con agua pulverizada.										
<b>Protección especial en la lucha contra incendios</b>	Use un aparato de respiración autónomo en caso de existencia de humos.										
SECCIÓN 6											
<b>Medidas en caso de vertido accidental</b>											
6.1	<b>Precauciones personales, equipos de protección y procedimientos de emergencia</b>										
	Evite caminar a través de producto derramado y la exposición a los humos.										
6.2	<b>Precauciones relativas al medio ambiente</b>										
	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	<b>Métodos y material de contención y de limpieza</b>										
	Lavar los pequeños derrames con grandes cantidades de agua. La contención de grandes derrames se realizará con arena o tierra, o se evacuará por bombeo si es posible y seguro hacerlo así. Dejar que el producto solidifique y posteriormente recogerlo. Colocar el material solidificado en contenedores adecuados para reciclar o eliminar como residuo. Evitar que el producto derramado se mezcle con materiales combustibles ó materia orgánica.										
6.4	<b>Referencia a otras secciones</b>										
	Ver SECCIÓN 1 para datos de contacto, 8 para los equipos de protección personal y SECCIÓN 13 para la eliminación de residuos										
SECCIÓN 7											
<b>Manipulación y almacenamiento</b>											
7.1	<b>Precauciones para una manipulación segura</b>										
	Evitar la contaminación por materias combustibles (e.j. gas-oil, grasas, etc.) y otros materiales incompatibles. Limpiar cuidadosamente las instalaciones antes de realizar operaciones de mantenimiento o reparación.										
7.2	<b>Condiciones de almacenamiento seguro, incluidas posibles incompatibilidades</b>										
	<table border="1"> <tr> <td></td> <td>Situar lejos de fuentes de calor y de llamas. Mantenerlo siempre lejos de materiales combustibles y sustancias mencionadas en la SECCIÓN 10. No permitir fumar ni el uso de lámparas portátiles desnudas en el área de almacenamiento. Proteger los tanques de la corrosión y peligros físicos. Mantener el producto por encima de la temperatura de fusión para evitar su cristalización, sin superar en ningún caso los 150°C. En el transporte (ADR, IMDG) no superar los 140°. El pH del producto debe mantenerse por encima de 4.5 (solución al 10%).</td> </tr> <tr> <td><b>Materiales de embalaje recomendados y no recomendados</b></td> <td>Los materiales apropiados para los recipientes son: acero inoxidable (AISI 304L) y aleaciones de aluminio. No utilizar metales comunes, cinc y sus aleaciones, cobre y sus aleaciones. Usar material de aislamiento de naturaleza mineral.</td> </tr> </table>		Situar lejos de fuentes de calor y de llamas. Mantenerlo siempre lejos de materiales combustibles y sustancias mencionadas en la SECCIÓN 10. No permitir fumar ni el uso de lámparas portátiles desnudas en el área de almacenamiento. Proteger los tanques de la corrosión y peligros físicos. Mantener el producto por encima de la temperatura de fusión para evitar su cristalización, sin superar en ningún caso los 150°C. En el transporte (ADR, IMDG) no superar los 140°. El pH del producto debe mantenerse por encima de 4.5 (solución al 10%).	<b>Materiales de embalaje recomendados y no recomendados</b>	Los materiales apropiados para los recipientes son: acero inoxidable (AISI 304L) y aleaciones de aluminio. No utilizar metales comunes, cinc y sus aleaciones, cobre y sus aleaciones. Usar material de aislamiento de naturaleza mineral.						
	Situar lejos de fuentes de calor y de llamas. Mantenerlo siempre lejos de materiales combustibles y sustancias mencionadas en la SECCIÓN 10. No permitir fumar ni el uso de lámparas portátiles desnudas en el área de almacenamiento. Proteger los tanques de la corrosión y peligros físicos. Mantener el producto por encima de la temperatura de fusión para evitar su cristalización, sin superar en ningún caso los 150°C. En el transporte (ADR, IMDG) no superar los 140°. El pH del producto debe mantenerse por encima de 4.5 (solución al 10%).										
<b>Materiales de embalaje recomendados y no recomendados</b>	Los materiales apropiados para los recipientes son: acero inoxidable (AISI 304L) y aleaciones de aluminio. No utilizar metales comunes, cinc y sus aleaciones, cobre y sus aleaciones. Usar material de aislamiento de naturaleza mineral.										
7.3	<b>Usos específicos finales</b>										
	Ver SECCIÓN 1.2.										
<b>Nota : estabilidad y reactividad, ver SECCIÓN 10</b>											

## Nitrato amónico líquido en solución concentrada y caliente (≥75% y <80%)


SECCIÓN 8		Controles de exposición/protección individual						
8.1		Parámetros de control						
Valores límite de exposición	Componente	CAS						
		Nitrato amónico	6484-52-2	No establecido.				
	Derivado del ISQ	DNEL	Trabajador			consumidor		
				sistémico	industrial	profesional		
			oral	largo plazo	No aplica	No aplica	12.8 mg/kg pc/día	
			inhalatorio	largo plazo	37.6 mg/m <sup>3</sup>	37.6 mg/m <sup>3</sup>	11.1 mg/m <sup>3</sup>	
dermal	largo plazo	21,3 mg / Kg pc / día	21,3 mg / Kg pc / día	12.8 mg/kg pc/día				
	PNEC	agua	aire	suelo	microbiológica	sedimento	oral	
		agua dulce: 0,45 mg/l agua salada: 0,045 mg/l en liberaciones intermitentes: 4,5 mg/l	No disponible	Insuficientes datos disponibles	18 mg/l	Insuficientes datos disponibles	Bajo potencial de bioacumulación	
8.2		Controles de la exposición						
Controles higiénicos		Protéjase de las quemaduras térmicas. Instalar duchas y lavajos en los lugares de almacenamiento y manipulación. Instalar sistemas que eviten las proyecciones en los lugares de almacenamiento y manipulación.						
Protección individual								
Ojos		Utilizar gafas de seguridad química panorámicas (monogafas) o preferiblemente pantalla facial.						
Piel y cuerpo		Utilizar ropa resistente y botas de seguridad.						
Manos		Usar guantes resistentes al calor e impermeables.						
Respiratorio		Para protegerse contra los humos, utilizar mascarar buco faciales con filtros para amoníaco y óxidos de nitrógeno o equipos de respiración autónoma o semiautónoma.						
Térmicos		Ver puntos anteriores.						
Control de la exposición del medio ambiente		Ver SECCIÓN 6.						
<p><i>Los consejos relativos a la protección personal son válidos para altos niveles de exposición.</i></p> <p><i>Elegir las protecciones personales adaptadas a los riesgos de la exposición.</i></p>								
SECCIÓN 9		Propiedades físicas y químicas						
9.1		Información sobre propiedades físicas y químicas básicas						
Aspecto		Líquido						
Color		Incoloro cuando está libre de cristales.						
Olor		A amoníaco débil.						
Peso molecular		No aplica						
pH		pH solución acuosa (100g/l) > 4.5.						
Punto de ebullición		NITRATO AMÓNICO (%)		75	80			
		Temperatura de ebullición atmosférica, (°C)		124	128			
Punto de fusión		NITRATO AMÓNICO (%)		75	80			
		Temperatura de cristalización, (°C)		40	57			
Punto de inflamación		No inflamable						
Inflamabilidad		No inflamable						
Propiedades explosivas		<p>El nitrato amónico con menos 0.2% de materia combustible (UN 1942) no está clasificado como explosivo.</p> <p>El nitrato amónico de grado fertilizante (UN 2067 o UN 2071) no tienen propiedades explosivas.</p> <p>El nitrato amónico líquido (UN2426) no está clasificado como explosivo.</p> <p>El nitrato amónico con &gt; 0.2% de materia combustible (UN 0222) está clasificado como materia explosiva (Clase 1).</p> <p>Las pruebas de UN serie 1 y 2 muestran que el nitrato amónico cristalino sin impurezas no es materia explosiva clase 1.</p>						
		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.						
Temperatura de autoinflamación		No inflamable						
Temperatura de descomposición		Comienza a descomponer por encima de 170°C						
Límite inferior de explosividad		No aplica						
Límite superior de explosividad		No aplica						
Propiedades comburentes		<p>UN1942 y UN2067: Clasificación para el transporte: Clase 5.1; GE III.</p> <p>UN2426: Clasificación para el transporte: Clase 5.1; Sin GE.</p> <p>UN0222: Clasificación para el transporte: Clase 1.1D (explosivo).</p> <p>Los fertilizantes con UN 2071 no son comburentes.</p>						
Densidad		NITRATO AMÓNICO (%)		70	80			
		Temperatura °C		100	100			
		Densidad g/cm <sup>3</sup>		1.28	1.34			
Presión de vapor		Presión de vapor a 100°C: 39.6kPa (80%); 22.6kPa (89.9%).						
Densidad del vapor		no aplica						
Coeficiente de reparto n-octanol/agua		no aplica						
Viscosidad		no aplica						
Solubilidad en agua		Nitrato amónico puro: 1920 g/l a 20 °C						
9.2		Información adicional						
		Peso Molecular 80 para el principal ingrediente (nitrato amónico)						

## Nitrito amónico líquido en solución concentrada y caliente ( $\geq 75\%$ y $< 80\%$ )

SECCIÓN 10		
Estabilidad y reactividad		
10.1	Reactividad	Estable bajo condiciones normales de almacenamiento, manipulación y uso (ver sec. 7)
10.2	Estabilidad química	Estable bajo condiciones normales de almacenamiento, manipulación y uso (ver sec. 7)
10.3	Posibilidad de reacciones peligrosas	Cuando se calienta por encima de 150°C se descompone desprendiendo NOx y Amoniaco. Contaminación con materiales incompatibles.
10.4	Condiciones que deben evitarse	Condiciones ácidas. La cristalización. Proximidad a fuentes de calor o fuego. Contaminación por materiales incompatibles. Calentamiento bajo confinamiento. Trabajos de soldadura o térmicos en los equipos o plantas que puedan contener restos de solución de nitrato amónico, sin que se hayan lavado completamente para eliminar los restos de 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	En caso de incendio: ver SECCIÓN 5 Cuando es fuertemente calentado se descompone, liberando gases tóxicos (e.j. NOx, amoniaco). Cuando está en contacto con materiales alcalinos, como la cal, puede producir gases amoniacales. Cuando está en contacto con ácidos fuertes puede producir NOx.

SECCIÓN 11						
Información toxicológica						
11.1 Información sobre los efectos toxicológicos						
<b>Toxicidad aguda</b>						
Componente	Nº CAS	Método	Especies	Vía	Resultado	
Nitrato amónico	6484-52-2	OECD 401 OECD 402	rata rata rata	oral cutánea respiratoria	DL50: 2950 mg / Kg pc. DL50: >5000 mg / Kg pc. CL50: >88,8 mg/m3.	
<b>Corrosión o irritación cutánea</b>						
Componente	Nº CAS	Método	Especies	Vía	Resultado	
Nitrato amónico	6484-52-2	OECD 404	Conejo	cutánea	No irritante.	
<b>Lesiones oculares graves o irritación ocular</b>						
Componente	Nº CAS	Método	Especies	Vía	Resultado	
Nitrato amónico	6484-52-2	OECD 405	Conejo	ocular	Irritante.	
<b>Sensibilización respiratoria o cutánea</b>						
Componente	Nº CAS	Método	Especies	Vía	Resultado	
Nitrato amónico	6484-52-2	OECD 429	ratón	cutánea	No sensibilizante.	
<b>Mutagenicidad en células germinales</b>						
Componente	Nº CAS	Método	Especies	Resultado		
Nitrato amónico	6484-52-2	OECD 471 OECD 473 OECD 476	bacterias aberración cromosómica mutación en células de mamífero	Negativo. No mutagénico. Test de Ames. Negativo. No mutagénico. Negativo. No mutagénico.		
<b>Carcinogenicidad</b>						
Componente	Nº CAS	Método	Especies	Vía	Resultado	
Nitrato amónico	6484-52-2		rata	Todas	No cancerígeno.	
<b>Toxicidad para la reproducción</b>						
Componente	Nº CAS	Método	Especies	Vía	Resultado	
Nitrato amónico	6484-52-2	OECD 422	rata	oral	-Efectos sobre la fertilidad: NOAEL: $\geq 1500$ mg/kg pc/d. -Toxicidad para el desarrollo: NOAEL: $\geq 1500$ mg/kg pc/d	
<b>Toxicidad específica en determinados órganos (STOT) - exposición única y repetida</b>						
Componente	Nº CAS	Método	Especies	Vía	Resultado	
Nitrato amónico	6484-52-2	OECD 422 OECD 453	rata rata rata	oral (28 días) oral (52 sem.) oral (13 sem.) Inhalatoria (2 s.)	Vía oral subaguda. NOAEL: $\geq 1500$ mg/kg peso corporal/día. Vía oral crónica. NOAEL: 256 mg/kg peso corporal/día. Vía oral subcrónica. NOAEL: 886 mg/kg peso corporal/día. Vía inhalatoria. NOAEC (sistémico): $\geq 185$ mg/m3	
<b>Peligro de aspiración</b>			No se conocen efectos significativos o peligros críticos			

## Nitrato amónico líquido en solución concentrada y caliente (≥75% y <80%)

SECCIÓN 12		Información ecológica						
12.1		Toxicidad						
		Toxicidad acuática						
Componente	Nº CAS		Peces (Cyprinus carpio)	Crustáceos	Algas (benthic diatoms)			
Nitrato amónico	6484-52-2	Corto plazo	CL50(48h) = 447 mg/l.	CE50/CL50 (48h) = 490 mg/l (de nitrato potásico) (Daphnia magna)	CL50/CE50 (10 días) > 1700 mg/l (de nitrato potásico)			
		Largo plazo	No necesario.	NOEC (168h) = 555 mg/l (Bullia digitalis)	No disponible			
		Toxicidad Terrestre						
Componente	Nº CAS	Macroorganismos	Microorganismos	Plantas terrestres	Otros organismos			
Nitrato amónico	6484-52-2	Científicamente no justificado	Científicamente no justificado	Científicamente no justificado	No disponible			
		Actividad microbiológica en plantas de tratamiento de aguas residuales						
Componente	Nº CAS	Toxicidad a microorganismos acuáticos						
Nitrato amónico	6484-52-2	EC50/LC50 (180 min) >1000 mg/l (de nitrato sódico)						
12.2		Persistencia y degradabilidad						
Componente	Nº CAS	Degradación						
Nitrato amónico	6484-52-2	Hidrólisis	No hidrolizable. Ensayo no necesario.					
		Fotólisis	No hay información disponible					
		Biodegradación	No necesario, sustancia inorgánica.					
12.3		Potencial de bioacumulación						
Componente	Nº CAS	Coefficiente de reparto octanol-agua (Kow)	Factor de bioconcentración (BCF)	Observaciones				
Nitrato amónico	6484-52-2	No aplica. Sustancia inorgánica.	-					
12.4		Movilidad en el suelo						
Componente	Nº CAS	Resultado						
Nitrato amónico	6484-52-2	Bajo potencial de absorción (basado en sus propiedades)						
12.5		Resultados de la valoración PBT y mPmB						
		No se requiere. Sustancia inorgánica. Ver anexo XIII del REACH.						
12.6		Otros efectos adversos						
		No hay más información.						
SECCIÓN 13		Consideraciones relativas a la eliminación						
13.1		Métodos para el tratamiento de residuos						
		Dependiendo del grado y de la naturaleza de la contaminación, una vez solidificado y frío, elimínalo como fertilizante sobre el campo, como materia prima para fertilizante líquido 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.						
SECCIÓN 14		Información relativa al transporte						
14.1 - 14.6	Información Reglamentaria	Número ONU	Nombre propio del transporte	Clase	Grupo de embalaje	Etiqueta	Peligros para el medio ambiente	Precauciones particulares para los usuarios
Solo se transportará como Mercancía Peligrosa si la temperatura es igual o superior a 100°C. Y en ese caso:								
ADR/RID		UN 3257	LÍQUIDO A TEMPERATURA ELEVADA, N.E.P (Solución de Nitrato Amónico)	9			NO	Número de identificación de peligro: 59 Ver ADR y RID
ADNR								Prohibido a granel.
IMDG								Procedimientos de Emergencia (FEm): F-H, S-Q
IATA								Ver regulación OACI para limitación de cantidades
14.7	Transporte a granel con arreglo al anexo II del Convenio MARPOL y del Código IBC: No aplica							

## Nitrato amónico líquido en solución concentrada y caliente ( $\geq 75\%$ y $< 80\%$ )

<b>SECCIÓN 15</b> Información reglamentaria	
<b>15.1</b>	<b>Reglamentación y legislación en materia de seguridad, salud y medio ambiente específicas para la sustancia o la mezcla</b>
	Reglamento 1907/2006 (REACH). Entrada 58 del anexo XVII. Reglamento 1272/2008 (CLP) Directiva 18/2012 (Directiva Seveso) R.D. 840/2015 (Seveso) R.D. 374/2001 (Agentes químicos) R.D. 145/1989: Reglamento Nacional de Admisión, Manipulación y Almacenamiento de Materias Peligrosas en los puertos.
<b>15.2</b>	<b>Evaluación de la seguridad química</b>
	Evaluación de la Seguridad Química llevada a cabo para el Nitrato amónico como sustancia.

<b>SECCIÓN 16</b> Otra información	
<b>Indicaciones de peligro</b>	Ninguna
<b>Consejos de prudencia</b>	Ninguna
<b>Referencias bibliográficas y fuentes de datos</b>	Evaluación sobre la seguridad química del Nitrato amónico; Documentos Guía EFMA/FERTILIZER EUROPE; Datos de TFI HPV; NOTOX
<b>Abreviaturas y acrónimos</b>	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
<b>Formación adecuada para los trabajadores</b>	Formación obligatoria en materia de prevención de riesgos laborales
<b>Fecha de la anterior FDS</b>	
<b>Modificaciones introducidas en la revisión actual</b>	

La información contenida en esta Ficha de Datos de Seguridad se da de buena fe y creyendo en su exactitud, en base al conocimiento que se dispone sobre el producto en el momento de su publicación. No implica la aceptación de ningún compromiso ni responsabilidad legal por parte de la Compañía por las consecuencias de su utilización o su mala utilización en cualesquiera circunstancias particulares.