

Ficha de Datos de Seguridad

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

Fecha de edición 17/07/2014
Edición 6
Fecha de revisión 10/05/2017
Revisión 7

Solución de Nitrato Amónico-Urea (32%N)

Sección 1		Identificación de la sustancia o de la mezcla y de la sociedad o de la empresa			
1.1	Identificador del producto				
	Nombre comercial del producto	Solución de Nitrato amónico - Urea			
	Nombre químico	Mezcla, principales ingredientes: Nitrato amónico y Urea			
	Sinónimos	Solución nitrogenada 32% N			
	Formula química	Mezcla, principales ingredientes: NH ₄ NO ₃ , CH ₄ N ₂ O			
	Número de índice EU (Anexo 1)	No aplica			
	CE No	No aplica			
	CAS No.	No aplica			
	REACH o Número nacional de registro del producto	No aplica			
1.2	Usos pertinentes identificados de la sustancia o de la mezcla y usos desaconsejados				
	Usos identificados	Como fertilizante y en fabricación de mezclas.			
	Usos desaconsejados	Ninguno			
1.3	Datos del proveedor de la ficha de datos de seguridad				
	Nombre de la compañía	FERTIBERIA. S.A.			
	Dirección de la compañía	Paseo de la Castellana, 259 D. Plantas 47 y 48 - 28046 Madrid			
	Teléfono de la compañía	Central: 91.586.62.00; Fábrica de Puertollano: 926.44.93.00			
	e-mail de la compañía para FDS	reachfertiberia@fertiberia.es			
1.4	Teléfono de urgencias	Fábrica de Puertollano: 926.44.93.00			
Sección 2		Identificación de los peligros			
2.1	Clasificación de la sustancia o de la mezcla*	De acuerdo con el Reglamento CE 1272/2008 [CLP] No peligroso.			
2.2	Elementos de la etiqueta	Pictogramas	Palabra de advertencia	Indicaciones de peligro	Consejos de Prudencia
		NINGUNO			
2.3	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 amoníaco y el nitrato amónico se descompone en amoníaco y óxidos de nitrógeno. 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 amoníaco, pueden causar irritación y efectos tóxicos en el sistema respiratorio. Estos gases pueden causar edema pulmonar con efectos retardados.			
	Peligros para la salud				
	Peligros para el medio ambiente	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).			
* Para conocer el significado completo de los indicaciones de peligro (H): ver sección 16					

Solución de Nitrato Amónico-Urea (32%N)

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	45,71%	6484-52-2	ammonium nitrate	----	01-2119490981-27-0028	Oxid. Solid 3 Eye Irrit. 2	
	Urea	34,78%	57-13-6	Urea		01-2119463277-33-0022	No clasifica	
	Agua	19,51%	7732-18-5			No requiere	No clasifica	
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	Indicación de toda atención médica y de los 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.						
Sección 5 Medidas de lucha contra incendios								
5.1	Medios de extinción							
	Medios de extinción adecuados	Agua.						
	Medios de extinción que no deben usarse	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 especiales	Si el agua contaminada por el producto entra en los drenajes o alcantarillas informar a las autoridades locales inmediatamente.						
	Peligros de la descomposición térmica y productos de la combustión	Humos tóxicos compuestos por óxidos de nitrógeno, 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	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						

Solución de Nitrato Amónico-Urea (32%N)

Sección 7		Manipulación 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.
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. Mantener los tanques o recipientes a temperatura ambiente. Situar los tanques y recipientes en lugares bien ventilados.
	Materiales de embalaje recomendados y no recomendados	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 exposición/protección individual							
8.1	Parámetros de control								
	Valores límite de exposición		Componente	CAS					
			Nitrato amónico	6484-52-2	No establecido.				
					Trabajador		consumidor		
				sistémico	industrial	profesional			
	Derivado del ISQ	DNEL	oral	largo plazo	No aplica	No aplica	12.8 mg/kg pc/día		
			inhalatorio	largo plazo	37.6 mg/m ³	37.6 mg/m ³	11.1 mg/m ³		
			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
	Valores límite de exposición ocupacional		Componente	CAS					
			Urea	57-13-6	No establecido.				
					Trabajador		consumidor		
				sistémico	industrial	profesional			
	Derivado del ISQ	DNEL	oral	corto plazo largo plazo	No aplica	No aplica	42 mg / Kg pc / día		
			inhalatorio	corto plazo largo plazo	292 mg / m ³	292 mg / m ³	125 mg / m ³		
			dermal	corto plazo largo plazo	580 mg / Kg pc / día	580 mg / Kg pc / día	580 mg / Kg pc / día		
		PNEC	agua		aire	suelo	microbiológica	sedimento	oral
			agua superficial dulce: 0.047 mg/L		No disponible	No disponible	No requerido	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 individual								
		Ojos	Gafas de seguridad con protectores laterales (EN 166) o gafas panorámicas (monogafas) según el riesgo.						
		Piel y cuerpo	Ropa de trabajo.						
		Manos	Usar guantes adecuados (por ejemplo, de goma o PVC) al manipular el producto durante largos periodos de tiempo.						
		Respiratorio	En casos de emergencias usar equipos de respiración apropiados.						
		Térmicos							
	Control de la exposición del medio ambiente		Ver sección 6.						
	<i>Los consejos relativos a la protección personal son válidos para altos niveles de exposición.</i>								
	<i>Elegir las protecciones personales adaptadas a los riesgos de la exposición.</i>								

Solución de Nitrato Amónico-Urea (32%N)

Sección 9		Propiedades físicas y químicas																												
9.1	Información sobre propiedades físicas y químicas básicas																													
	Aspecto	Líquido coloreado.																												
	Color	Azul verdoso.																												
	Olor	Inodoro																												
	Peso molecular	No aplica																												
	pH	pH solución acuosa (100g/l) entre 7 y 8.																												
	Punto de ebullición	No disponible.																												
	Punto de fusión	0°C.																												
	Punto de inflamación	No inflamable																												
	Inflamabilidad	No inflamable																												
	Propiedades explosivas	No explosivo.																												
	Temperatura de autoinflamación	No inflamable																												
	Temperatura de descomposición	No disponible.																												
	Límite inferior de explosividad	No aplica																												
	Límite superior de explosividad	No aplica																												
	Propiedades comburentes	No está clasificado como comburente.																												
	Densidad aparente a 20°C	1320 kg/m³																												
	Presión de vapor a 20°C	No disponible.																												
	Densidad del vapor	no aplica																												
	Coefficiente de reparto n-octanol/agua	no aplica																												
	Viscosidad	No disponible.																												
	Solubilidad en agua	Miscible en todas las proporciones.																												
9.2	Información adicional																													
		Peso Molecular 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 (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	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.																												
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	En caso de incendio: ver Sección 5 Cuando es fuertemente calentado se descompone, liberando gases tóxicos (e.j. NOx, amoníaco). Cuando está en contacto con materiales alcalinos, como la cal, puede producir gases amoniacales.																												
Sección 11		Información toxicológica																												
11.1	Información sobre los efectos toxicológicos																													
	Toxicocinética, metabolismo y distribución	No disponible																												
	Toxicidad aguda	<table border="1"> <thead> <tr> <th>Nombre del ingrediente</th> <th>Ensayo</th> <th>Especie</th> <th>Vía</th> <th>Resultado</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Nitrato Amónico</td> <td>DL50</td> <td>Rata</td> <td>Oral</td> <td>2085 mg/kg</td> </tr> <tr> <td>Urea</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>14,3-15 g/kg</td> </tr> <tr> <td>Nitrato Amónico</td> <td>DL50</td> <td>Rata</td> <td>Dérmica</td> <td>> 5000 mg/kg</td> </tr> <tr> <td>Nitrato Amónico</td> <td>CL50</td> <td>Rata</td> <td>Inhalación</td> <td>> 88.8 mg/l</td> </tr> </tbody> </table>				Nombre del ingrediente	Ensayo	Especie	Vía	Resultado	Nitrato Amónico	DL50	Rata	Oral	2085 mg/kg	Urea				14,3-15 g/kg	Nitrato Amónico	DL50	Rata	Dérmica	> 5000 mg/kg	Nitrato Amónico	CL50	Rata	Inhalación	> 88.8 mg/l
Nombre del ingrediente	Ensayo	Especie	Vía	Resultado																										
Nitrato Amónico	DL50	Rata	Oral	2085 mg/kg																										
Urea				14,3-15 g/kg																										
Nitrato Amónico	DL50	Rata	Dérmica	> 5000 mg/kg																										
Nitrato Amónico	CL50	Rata	Inhalación	> 88.8 mg/l																										
	Corrosión o irritación cutánea	En caso de contactos prolongados puede producir molestias.																												
	Lesiones oculares graves o irritación ocular	En caso de contactos prolongados puede producir molestias.																												
	Sensibilización respiratoria o cutánea	No se conocen efectos significativos o peligros críticos																												
	Mutagenicidad en células germinales	No se conocen efectos significativos o peligros críticos. Test Ames negativo.																												
	Carcinogenicidad	No se conocen efectos significativos o peligros críticos																												
	Toxicidad para la reproducción	No se conocen efectos significativos o peligros críticos																												
	Toxicidad específica en determinados órganos (STOT) - exposición única	No se conocen efectos significativos o peligros críticos																												
	Toxicidad específica en determinados órganos (STOT) - exposición repetida	No se conocen efectos significativos o peligros críticos																												
	Peligro de aspiración	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).																												

Solución de Nitrato Amónico-Urea (32%N)

Sección 12 Información ecológica						
12.1	Toxicidad	Nombre del Ingrediente	Ensayo	Especie	Periodo	Resultado
		Nitrato Amónico Urea	CE50	Invertebrado: <i>Daphnia magna</i>	48 h 24 h	490 mg/l (de nitrato potásico) > 10000 mg/l
		Nitrato Amónico Urea	CE50	Algas: <i>Benthic diatoms</i> <i>Microcystis aeruginosa</i>	10 d 192 h	>1700 mg/l (de nitrato potásico) 47 mg/l
		Nitrato Amónico Urea	CL50	Peces: <i>Cyprinus carpio</i> <i>Leuciscus idus</i>	48h 96h	447 mg/l >6810 mg NH3/l
		Baja toxicidad para los organismos acuáticos.				
12.2	Persistencia y degradabilidad	Nombre del Ingrediente	Degradación			
			Hidrólisis	Fotólisis	Biodegradación	
		Nitrato Amónico Urea	No hidrolizable No disponible	No hay información disponible No disponible	No necesario sustancia inorgánica 10,9 mg/l en 1 h a 20 °C	
12.3	Potencial de Bioacumulación	Nombre del Ingrediente	Kow or LogPow	Factor de Bioconcentración		Potencial de bioacumulación
		Nitrato Amónico Urea	No aplica sustancias inorgánicas -1,73	----- -----		----- Bajo
12.4	Movilidad en el suelo	Muy soluble en agua.				
12.5	Resultados de la evaluación de PBT y mPmB	De acuerdo con el anexo XIII del Reglamento (CE) nº 1907/2006, no es PBT ni mPmB.				
12.6	Otros efectos adversos	<p>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).</p> <p>No se esperan peligros agudos para los organismos acuáticos.</p> <p>Para valores de pH muy altos que se pueden encontrar en aguas superficiales naturales, el efecto tóxico puede verse incrementado.</p> <p>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.</p>				

Sección 13 Consideraciones relativas a la eliminación	
13.1	Métodos para el tratamiento de residuos
	<p>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.</p> <p>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.</p> <p>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.</p>

Sección 14 Información relativa al transporte								
14.1 -	Información Reglamentaria	Número ONU	Nombre propio del transporte	Clase	Grupo de embalaje	Etiqueta	Peligros para el medio ambiente	Precauciones particulares para los usuarios
14.6	ADR/RID ADNR IMDG IATA						NO CLASIFICADO	
14.7	Transporte a granel con arreglo al anexo II del Convenio MARPOL y del Código IBC: No aplica							

Sección 15 Información reglamentaria	
15.1	Reglamentación y legislación en materia de seguridad, salud y medio ambiente específicas para la sustancia o la mezcla
	<p>Reglamento 2003/2003 (fertilizantes)</p> <p>Reglamento 1907/2006 (REACH). Entrada 58 del anexo XVII.</p> <p>Reglamento 1272/2008 (CLP)</p> <p>R.D. 506/2013 (fertilizantes)</p> <p>R.D. 374/2001 (Agentes químicos)</p> <p>RD. 888/2006, por el que se aprueba el Reglamento sobre almacenamiento de fertilizantes a base de nitrato amónico con un contenido en nitrógeno igual o inferior al 28 por ciento en masa. (AF-1)</p>
15.2	Evaluación de la Seguridad Química
	Evaluación de la Seguridad Química llevada a cabo para: Nitrato amónico y urea como sustancias.

Solución de Nitrato Amónico-Urea (32%N)

Sección 16 Otra información	
Indicaciones de peligro	Ninguna
Consejos de prudencia	Ninguna
Referencias bibliográficas y fuentes de datos	Evaluación sobre la seguridad química del Nitrato amónico; Documentos Guía 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
Fecha de la anterior FDS	Versión 6 de fecha 17/07/2014
Modificaciones introducidas en la revisión actual	Adecuación al Reglamento (UE) 2015/830 de la Comisión
<p>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.</p>	