

FICHA DE DATOS DE SEGURIDAD



De acuerdo con el Reglamento (UE) 2015/830

Fecha emisión 12/12/2023
 Emisión 02
 Fecha de revisión 30/12/2022
 Revisión 01

SECCIÓN 1 Identificación de la sustancia/preparado y de la sociedad/empresa

1.1 Nombre comercial del producto	MIX MICROS EDTA WSP SIN BORO 5KG BOX 250kg
1.2 Usos pertinentes identificados de la sustancia o de la mezcla y usos desaconsejados	Fertilizante
1.3 Datos del proveedor de la ficha de datos de seguridad	Tlf. email: infoeach@fartinagro.es
1.4 Teléfono de emergencia	978 61 80 70 (lunes-viernes de 9:00 a 14:00 y 16:00 a 19:00)

SECCIÓN 2 Identificación de peligros

2.1 Clasificación de la sustancia o de la mezcla conforme al Reglamento 1272/2008 CLP	Clase y categoría de peligro: Acute Tox.4 H302 Nocivo en caso de ingestión Skin Irr. 2 H315 Provoca irritación cutánea. Eye Irr. 2 H319 Provoca irritación ocular grave. Aquatic Chronic 2 H411 Tóxico para los microorganismos acuáticos con efectos nocivos duraderos
2.2 Elementos de la etiqueta Pictogramas	 
Palabra/s de advertencia Indicaciones de peligro	ATENCIÓN H302 Nocivo en caso de ingestión H315 Provoca irritación cutánea. H319 Provoca irritación ocular grave. H411 Tóxico para los microorganismos acuáticos con efectos nocivos duraderos.
Consejos de prudencia	P301+P312 EN CASO DE INGESTIÓN: Llamar a un CENTRO DE INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA o a un médico si se encuentra mal. P302+P352 EN CASO DE CONTACTO CON LA PIEL: Lavar con agua y jabón abundantes. P332+P313 En caso de irritación cutánea: Consultar a un médico. P337+P313 Si persiste la irritación ocular: Consultar a un médico. P305+P351+P338 EN CASO DE CONTACTO CON LOS OJOS: Aclarar cuidadosamente con agua durante varios minutos. Quitar las lentes de contacto, si lleva y resulta fácil. Seguir aclarando. P501 Eliminar el contenido/el recipiente en un gestor autorizado de residuos.
2.3 Otros peligros	Nocivo si se ingiere. Causa irritación cutánea. Causa grave irritación ocular.

SECCIÓN 3 Composición/información sobre los componentes

3.1 Sustancias: No aplica.				
3.2 Mezclas				
Nombre	Nº CE	Clasificación	Concentración	Nº Registro Reach

SECCIÓN 4 Primeros auxilios	
4.1 Descripción de los primeros auxilios	Inhalación: Transportar a la víctima al exterior. En caso de que empiecen a aparecer síntomas, acudir al médico. Ingestión: Acudir inmediatamente a un médico y mostrarle el recipiente o la etiqueta. Contacto con la piel: Lavar el área afectada de la piel con agua abundante y jabón durante al menos 15 minutos mientras se quita la ropa y el calzado contaminados. Si la irritación se desarrolla y persiste, consultar a un médico. Contacto con los ojos: Enjuagar inmediatamente los ojos con una cantidad abundante de agua del grifo durante 15 minutos por lo menos, manteniendo los párpados abiertos. Acudir a un médico.
4.2 Principales síntomas y efectos, agudos y retardados	Piel: Causa irritación cutánea. Irritación, enrojecimiento. Ojos: Causa grave irritación ocular. Dolor o irritación lagrimeo, enrojecimiento. Ingestión: Nocivo si se ingiere. Dolor de estómago. Inhalación: Dolor de garganta, tos.
4.3 Indicación de toda atención médica y de los tratamientos especiales que deban dispensarse inmediatamente	Notas para el médico: Tratar sintomáticamente. Ponerse inmediatamente en contacto con un especialista en tratamientos de envenenamiento en caso de haberse ingerido o inhalado una gran cantidad. Tratamiento específico: Tratamiento sintomático y terapia complementaria según se indique. Tras una exposición grave, el paciente debería quedar bajo observación médica durante 48h.

SECCIÓN 5 Medidas de lucha contra incendios	
5.1 Medios de extinción	Recomendados: Utilizar un agente de extinción adecuado para el incendio circundante. Medios de extinción que no deben usarse: No se conocen
5.2 Peligros específicos derivados de la sustancia o la mezcla	Los productos de descomposición pueden incluir los materiales siguientes: óxidos de azufre, que no conllevan ningún riesgo específico de incendio o explosión.
5.3 Recomendaciones para el personal de lucha contra incendios	Recomendaciones para el personal de lucha contra incendios: En caso de incendio, aislar rápidamente la zona evacuando a todas las personas de las proximidades del lugar del incidente. No debe realizarse acción alguna que suponga un riesgo personal o sin una formación adecuada. Recomendaciones para el personal de lucha contra incendios: Los bomberos deben llevar un equipo de protección apropiado y un aparato respiratorio autónomo (SCBA) con una máscara facial completa que opere en modo de presión positiva. Las prendas de los bomberos (incluidos los cascos, botas y guantes de protección) deberá ser conformes a la norma europea EN 469 y proporcionarán un nivel de protección básico en caso de incidentes químicos.

SECCIÓN 6 Medidas en caso de vertido accidental	
6.1 Precauciones personales, equipo de protección y procedimientos de emergencia	Para el personal de NO emergencia: No debe realizarse acción alguna que suponga un riesgo personal o sin una formación adecuada. Evacuar las áreas circundantes. Impedir el acceso al personal innecesario y sin protección. No tocar ni caminar sobre el material derramado. Evitar respirar polvo. Evitar la formación de polvo y su dispersión con el viento. Asegurar una ventilación adecuada. Evitar el contacto con la piel, ojos y ropa. Utilizar los equipos de protección. Personal de emergencia: En caso de necesitarse prendas especializadas para tratar los vertidos, tomar nota de cualquier información recogida en la sección 8 sobre los materiales adecuados y no adecuados. Consultar también la información incluida en "Para personal de no emergencia"
6.2 Precauciones relativas al mediambiente	Evitar la dispersión del material derramado y su escorrentía o contacto con el suelo, vías navegables, desagües y alcantarillas. Informar a las autoridades pertinentes si el producto ha causado contaminación medioambiental (alcantarillas, vías navegables, suelo o aire).
6.3 Métodos y material de contención y de limpieza	Pequeños derrames : Retirar los recipientes del área de derrame. Aspirar o barrer el material y depositarlo en un recipiente específico para residuos etiquetado. Neutralizar con cal o sosa antes de desecharlo. Eliminarlo a través de un gestor de residuos autorizado. Grandes derrames : Retirar los recipientes del área de derrame. Evitar su entrada en alcantarillas, corrientes de agua, sótanos o áreas confinadas. Aspirar o barrer el material y depositarlo en un recipiente específico para residuos etiquetado. Neutralizar con cal o sosa antes de desecharlo. Eliminarlo a través de un gestor de residuos autorizado.
6.4 Referencias a otras secciones	Ver sección 1 para la información de contacto en caso de emergencia, 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 de protección: Ponerse el equipo de protección personal apropiado (véase sección 8). No ponerlo en contacto con los ojos o la piel o las prendas de vestir. Recomendaciones relativas a la higiene general en el trabajo: Deberá prohibirse comer, beber y fumar en los lugares donde se manipule, trate y almacene este material. Quitarse el equipo de protección y las prendas contaminadas antes de acceder a zonas en las que se coma. Consultar también en la sección 8 la información adicional relativa a las medidas de higiene.
7.2 Condiciones de almacenamiento seguro, incluidas posibles incompatibilidades	Almacenar de acuerdo con las normativas locales. Almacenar en el recipiente original protegido de la luz directa del sol en un lugar seco, fresco y bien ventilado, alejado de otros materiales incompatibles (consultar la sección 10) y de alimentos y bebidas. Mantener seco. Mantener el producto en bolsas y embalaje de protección en su lugar. Sólo quite la envoltura protectora inmediatamente antes de su uso. Evitar la contaminación de los recursos de agua natural.
7.3 Usos específicos finales	Fertilizante

SECCIÓN 8 Controles de exposición/protección individual	
8.1 Parámetros de control	Valores límite de la exposición: España, sales de hierro como Fe: TWA: 1 mg/m3 8 horas. INSHT 2010. Italia, sales de hierro solubles como Fe: TWA: 1 mg/m3 8 horas. ACGIH EE.UU (2010) Reino Unido (RU), sales de hierro como Fe: TWA: 0.05 mg/m3 8 horas./ Stel: 3 mg/m3 15 minutos Grecia: Sales de hierro solubles como Fe: TWA 1 mg/m3 8 hora(s)/ STEL: 2 mg/m3 15 minutos. OELs Decreto n° 90/1999 Dinamarca, sales de hierro solubles como Fe: TWA 1 mg/m3 8 horas, OELs autoridad danesa del entorno laboral (2008). Derivado del ISQ: DNEL: - Oral - Industrial: N/D

- . Consumidor: 1,45 mg/kg/día
- Inhalatorio
 - . Industrial 10/mg/kg/día
 - . Consumidor: 2,5 mg/kg/día
- Dermal
 - . Industrial 2,85 mg/kg/ día
 - . Consumidor 1,45 mg/kg/día

PNEC

- Agua: Planta de tratamiento: 500 mg/L
- Aire: No disponible
- Suelo: 55 g/kg tpm
- Microbiología: No disponible
- Sedimento: 49,5 g/kg tpm
- Oral: No disponible

8.2 Controles de la exposición

Controles de ingeniería apropiados: Si las operaciones del usuario general polvo, humo, gas, vapor o niebla, utilizar recintos del proceso, sistemas de ventilación por aspiración cerca de la fuente u otros controles de ingeniería para mantener los niveles de exposición de los trabajadores a los contaminantes en suspensión en el aire por debajo de cualquier límite recomendado u obligatorio.

8.2.1 Controles higiénicos

Lavarse las manos, antebrazos y cara a conciencia después de haber manipulado productos químicos, antes de comer, fumar y utilizar los aseos, y al final de la jornada laboral. Deben utilizarse técnicas apropiadas para eliminar las prendas potencialmente contaminadas. Lavar las prendas contaminadas antes de volver a utilizarlas. Asegurarse de que haya lugares adecuados para el lavado de los ojos y duchas de seguridad cerca del lugar donde se encuentra la estación de trabajo.

8.2.2 Medidas de protección individual, tales como equipos de protección personal

A) Protección de los ojos - la cara

Utilizar medios de protección para los ojos aprobados conforme a la norma pertinente, por ejemplo, CEN 166, cuando una evaluación de riesgos indique que éstos resultan necesarios para evitar la exposición a salpicaduras de líquidos, nieblas o polvos.

B) Protección de la piel

Protección de las manos : Al manipular productos químicos deben utilizarse en todo momento guantes impermeables, resistentes a las sustancias químicas, conformes a una norma aprobada, si una evaluación de riesgos indica que éstos resultan necesarios.
 Utilizar guantes aprobados conforme a las normas pertinentes, por ejemplo, EN 374 y EN420 (Europa), F739 (EE.UU.). La idoneidad y durabilidad de los guantes depende del uso, por ejemplo, la frecuencia y duración del contacto, la resistencia del material de los guantes a las sustancias químicas y la destreza manual. Dejarse siempre asesorar por los proveedores de guantes. Materiales adecuados para guantes (BTT > 480 mín.) : PVC (Espesor : 1,5mm), caucho natural (Espesor : 1,3mm), caucho de nitrilo (Espesor : 0,85 mm)
 Protección corporal : Los equipos de protección personal para el cuerpo se deben seleccionar en base a la tarea que vaya a realizarse y a los riesgos involucrados y deben contar con la aprobación de un especialista antes de la manipulación de este producto.
 Otro tipo de protección de la piel : Debe seleccionarse un calzado adecuado y tomarse cualquier otra medida de protección de la piel adicional apropiada en base a la tarea que vaya a realizarse y a los riesgos involucrados y deben contar con la aprobación de un especialista antes de la manipulación de este producto.

C) Protección respiratoria

La selección de los respiradores debe basarse en los niveles de exposición conocidos o previstos, los peligros del producto y los límites de trabajo de seguridad del respirador seleccionados. Utilizar medios de protección respiratoria aprobados conforme a una norma pertinente. Por ejemplo: EN149, EN140, EN136, EN12941, EN12942

D) Peligros térmicos

No se consideran.

8.2.3 Controles de exposición medioambiental

Deben comprobarse las emisiones de la ventilación o de los equipos de proceso de trabajo para asegurarse de que cumplen con los requisitos de la legislación de protección medioambiental. No permitir que entren en las corrientes de aguas naturales.

SECCIÓN 9 Propiedades físicas y químicas

9.1 Información sobre propiedades físicas y químicas básicas	
A) Aspecto	Sólido
B) Olor	Inodoro
C) Umbral olfativo	No disponible
D) pH	2 - 3 100 mg/l
E) Punto de fusión/punto de congelación	No disponible
F) Punto inicial de ebullición e intervalo de ebullición	No disponible
G) Punto de inflamación	No inflamable
H) Tasa de evaporación	No disponible.
I) Inflamabilidad (sólido, gas)	No inflamable.
J) Límites superior/inferior de inflamabilidad o de explosividad	No inflamable
K) Presión de vapor	No disponible.
L) Densidad de vapor	No disponible.
M) Densidad relativa	No disponible
N) Solubilidad(es)	No disponible
O) Coeficiente de reparto n-octanol/agua	No relevante.
P) Temperatura de auto-inflamación	No disponible.
Q) Temperatura de descomposición	No disponible.
R) Viscosidad	No disponible.
S) Propiedades explosivas	No explosivo.
T) Propiedades comburentes	No comburente.
9.2 Información adicional	No disponible.

SECCIÓN 10 Estabilidad y reactividad

10.1 Reactividad	No hay disponibles datos de ensayo relacionados específicamente con la reactividad de este producto o sus componentes.
10.2 Estabilidad química	El producto es estable en condiciones de almacenamiento y manipulación recomendadas (Ver sección 7, Manipulación y Almacenamiento)
10.3 Posibilidad de reacciones peligrosas	Bajo condiciones normales de almacenamiento y uso, no se producen reacciones peligrosas.
10.4 Condiciones que deben evitarse	Datos no especificados.
10.5 Materiales incompatibles	Puede generar NOx al entrar en contacto con nitrato de amonio. Puede actuar como reductor con agentes fuertemente oxidantes.
10.6 Productos de descomposición peligrosos	Bajo condiciones normales de almacenamiento y uso, no deberían producirse productos de descomposición peligrosos. La descomposición térmica generará vapores tóxicos (óxidos de azufre).

SECCIÓN 11 Información toxicológica**DATOS DEL SULFATO DE HIERRO****11.1 Información sobre los efectos toxicológicos****a) toxicidad aguda**

Sal de hierro soluble como Fe:
- Punto límite: LD50 Oral, LC50 Inhalación de polvos y nieblas LC50 dérmicas
- Especies: Rata
- Resultado: vía oral: 132 - 881 mg/kg
vía Cutánea: No letal al límite de saturación para una solución de FeCl₃ al 40%
Vía Inhalatoria: >881 mg/kg/pv

Conclusión/resumen:

El patrón general de toxicidad oral para las sales de hierro es que son nocivas tras su ingestión, conforme a los criterios de la UE (Directiva 93/21/CEE). La dosis oral letal en seres humanos es de 1000 mg/kg aproximadamente. No obstante, pueden producirse efectos tóxicos a dosis mucho más bajas, especialmente si se administra sistemáticamente. La evidencia de que las sales de hierro solubles inhaladas son toleradas por ratas es limitada. La dosis límite de cloruro ferroso en ratas fue superior a 2.000 mg/kg (>881 mg Fe/kg). Esto indica que el potencial de toxicidad sistémica en seres humanos tras un contacto dérmico es pequeño. El envenenamiento agudo por hierro por la ingestión accidental de medicinas que contienen hierro es una de las emergencias toxicológicas más corrientes en niños pequeños.

b) corrosión o irritación cutáneas

Existen resultados disponibles de dos investigaciones bien documentadas de directrices (o semidirectrices) conformes a las BPL en las que se ha utilizado heptahidrato de sulfato ferroso. En una de las investigaciones, una solución al 25% (la concentración máxima utilizada comercialmente, 0,5 ml aplicados) no era prácticamente irritante en la piel de conejos, mientras que en otra aplicación de ensayo de 500 mg de sólido humedecido se asoció a un eritema severo, edema moderado y descamación en la zona de análisis en 2 de cada 3 animales analizados (Clouzeau, J., 1994).

c) lesiones oculares graves o irritación ocular

No disponible.

d) sensibilización respiratoria o cutánea

Irritación vías respiratorias: Los resultados de un estudio en voluntarios humanos dieron un NOAEC para los efectos respiratorios agudos de > 0,02 mg/m³ Fe
Sensibilización de la piel : No sensibilizador basado en sulfato ferroso.
Sensibilización de vías respiratorias : No hay datos disponibles

e) mutagenicidad en células germinales

Respecto a sus propiedades mutagénicas, las sales de hierro han sido exhaustivamente ensayadas en sistemas microbianos y mamíferos invitro, y en ensayos en mamíferos e insectos in vivo. En los resultados in vitro existen inconsistencias, dando un pequeño número de estudios resultados positivos. Esto se ha atribuido a los daños en el ADN resultantes de la reducción de Fe (III) en Fe (II) con formación de radicales libres o superóxido y el subsiguiente reciclaje por redox. Esto contrasta con los resultados negativos obtenidos casi invariablemente in vivo donde, presumiblemente, existen más mecanismos de control eficaces que protegen al cuerpo contra el daño oxidativo inducido por el hierro. Se concluye que las sales de hierro no son genotóxicas.

f) carcinogenicidad

Conclusión / Resumen: No se informó de ningún aumento en la incidencia de tumores en ratas tras la ingestión de cloruro férrico en agua potable a las dosis recibidas de hasta 320-336 mg/kg pv/día (110-115 mg Fe/kg pv/día) durante dos años, ni las investigaciones epidemiológicas han proporcionado evidencia alguna de un aumento del peligro de cáncer en poblaciones humanas ante una mayor ingestión de hierro resultante de complementos alimenticios o clínicos. Estas observaciones concuerdan con la función principal desarrollada por el hierro en los procesos metabólicos y fisiológicos in vivo. La Comisión técnica de productos dietéticos, nutrición y alergias de la Comisión Europea ha concluido que algunos resultados indican la posibilidad de una función de exposición luminal a una cantidad excesiva de hierro en el desarrollo del carcinoma de colon, pero la evidencia es limitada y no es convincente. Existen pocos datos disponibles para otros cánceres y la evidencia no es convincente. Además, las asociaciones epidemiológicas entre una alta ingestión y/o reservas de hierro y un mayor riesgo

<p>g) toxicidad para la reproducción</p>	<p>de desarrollar enfermedades crónicas como enfermedades cardiovasculares, diabetes tipo II y cáncer del tracto gastrointestinal son dispares y no ofrecen ninguna evidencia convincente de existir una relación causal entre la ingestión o reservas de hierro y dichas enfermedades crónicas.</p> <p>En seres humanos, durante el embarazo se prescribe un complemento de hierro de unos 5,8 a 11,7 mg/kg pv/día (para un individuo de 60 kg) sin resultados adversos en el resultado del embarazo.</p>
<p>h) toxicidad específica en determinados órganos (STOT) – exposición única</p>	<p>Se ha concluido que el NOAEL para los efectos de reproducción y de desarrollo relacionados con el cloruro ferroso es de =220 mg Fe/kg pv/día mientras que con el sulfato ferroso se obtuvieron NOAELs de =440 mg Fe/kg pv/día. Sólo se ha observado evidencia de efectos adversos en los testículos tras la administración de una sobredosis altamente tóxica con la que algunos animales experimentales murieron.</p>
<p>i) toxicidad específica en determinados órganos (STOT) – exposición repetida</p>	<p>El estudio clave para los estudios de toxicidad por dosis orales repetidas de las sales de hierro solubles dio unos NOAEL de 57 y 65 mg Fe/Kg pv/día para las ratas macho y hembra respectivamente. Este resultado se vio respaldado por otros estudios de más corta duración e indica que no se necesita una clasificación de toxicidad por dosis repetidas. No hay datos dérmicos de las vías de exposición por inhalación.</p>
<p>j) peligro por aspiración. k) Teratogeneidad</p>	<p>No clasificado</p>

SECCIÓN 12 Información ecológica

12.1 Toxicidad acuática	LC50 agudo 96 h. <i>Oryzias latipes</i> > 67 EC50 agudo 48 h <i>Daphnia Magna</i> 1.0 Conclusión/ Resumen: Los resultados de los ensayos de laboratorio de toxicidad aguda realizados con especies acuáticas indican que los efectos de las sales solubles de sulfato y cloruros de hierro se observan a unas concentraciones de exposición nominales como la sal en el rango de 1-1000 mg/l, estando la mayoría en el rango de 10 - 100 mg/l. Los efectos crónicos en los organismos acuáticos también se observan a concentraciones nominales en el rango de 1-1000 mg/l para cada sal individual, siendo la mayoría de los resultados > 10 mg/l.
12.2 Persistencia y degradabilidad	El hierro se encuentra presente de forma natural en abundancia, en todos los compartimentos medioambientales, aparte del agua, donde la solubilidad de l hidróxido y de los óxidos es restrictiva y, por tanto, las concentraciones disueltas son bajas. Los iones ferrosos vertidos (o generados) al agua se oxidarán y se precipitarán rápidamente a modo de óxidos y oxo-hidróxidos altamente insolubles. Estos compuestos estables son exactamente las formas en las que se presenta el hierro de forma natural en la corteza terrestre. No biodegradable.
12.3 Potencial de bioacumulación	Biológicamente, el hierro es un oligoelemento esencial para los organismos, incluidos los microorganismos, las plantas y los animales. El hierro desempeña una función importante en los procesos biológicos y la homeostasis del hierro se encuentra bajo un estricto control. Hay disponible toda una serie de valores de FBC en diferentes especies. Coeficiente de reparto n-octanol/agua: -3,32 Factor de bioconcentración (BCF): Variable Observaciones: Bajo potencial de bioacumulación
12.4 Movilidad en el suelo	El producto se degradará como resultado de la hidrólisis. En el agua formará hidróxido ferroso y, después, hidróxido férrico (insoluble). El suelo es la reserva principal del hierro presente de forma natural. Tiene su propio ciclo geoquímico en la superficie. El hierro se puede movilizar del suelo o sedimento a las aguas superficiales a modo de hidróxido férrico coloidal, partículas finas suspendidas y dentro de arcillas y limo. Factores como el pH, la concentración de CO ₂ , las concentraciones de redox, la disponibilidad de agentes complejantes orgánicos e inorgánicos y el tipo de suelo que contribuyen a las reacciones del hierro en el suelo. El hierro presente en el suelo se puede unir a sustancias húmicas orgánicas que pueden ser insolubles, coloidales o precipitados, según sean los factores medioambientales.
12.5 Resultados de la valoración PBT y mPmB	No aplicable
12.6 Otros efectos adversos	No se conocen efectos significativos o riesgos críticos.

SECCIÓN 13 Consideraciones relativas a la eliminación	
13.1 Métodos para el tratamiento de residuos	<p>Se debe evitar o minimizar la generación de residuos en la medida de lo posible.</p> <p>No deben utilizarse los sistemas de alcantarillado de aguas residuales para deshacerse de cantidades significativas de residuos del producto de desecho, sino que éstos deben ser procesados en una planta de tratamiento de efluentes adecuada. Eliminar los excedentes y los productos no reciclables por medio de un contratista autorizado para su eliminación. La eliminación de este producto, sus soluciones y cualquier derivado debe cumplir siempre con los requisitos de la legislación de protección del medio ambiente y eliminación de residuos y todos los requisitos de las autoridades regionales y locales. El material derramado se debe neutralizar primero con carbonato sódico, bicarbonato sódico o hidróxido sódico.</p> <p>Residuos peligrosos : La clasificación del producto puede cumplir los criterios de un residuo peligroso. Para su eliminación dentro de la CE, debe utilizarse el código apropiado conforme a la Lista Europea de Residuos (LER). Una de las tareas del contaminador consiste en asignar a los residuos los códigos de residuos específicos a los sectores y procesos industriales conforme a la Lista Europea de Residuos (LER).</p> <p>Envasado</p> <p>Métodos de eliminación: Se debe evitar o minimizar la generación de residuos en la medida de lo posible. Los envases residuales se deben reciclar. Sólo se deben contemplar la incineración o el enterramiento cuando el reciclaje no sea factible.</p> <p>Precauciones especiales : Este material y su recipiente se deben eliminar de manera segura. Debe tenerse cuidado a la hora de manipular los recipientes vacíos que no se hayan limpiado o aclarado. Los recipientes vacíos o los revestimientos pueden retener algunos residuos del producto. Evitar la dispersión del material derramado y su escurrimiento o contacto con el suelo, vías navegables, desagües y alcantarillas.</p>

SECCIÓN 14 Información relativa al transporte	
14.1 Número ONU	Nº UN 3077
14.2 Designación oficial de transporte de las Naciones Unidas	SUSTANCIA SÓLIDA PELIGROSA PARA EL MEDIO AMBIENTE, N.E.P .
14.3 Clase(s) de peligro para el transporte	9
14.4 Grupo de embalaje	III
14.5 Peligros para el medioambiente	Materia sólida peligrosa para el medio ambiente. Clase 9, Grupo de embalaje III, categoría de transporte 3.
14.6 Precauciones particulares para los usuarios	No es de aplicación. Producto no peligroso para el transporte.
14.7 Transporte a granel con arreglo al anex II del Convenio Marpol 73/78 y del Código IBC	No es de aplicación. Producto no peligroso para el transporte.

SECCIÓN 15 Información reglamentaria	
15.1 Reglamentación y legislación en materia de seguridad, salud y medioambiente específicas para la sustancia o la mezcla	El destinatario tiene la responsabilidad de conocer bien las reglamentaciones nacionales y locales.
15.2 Evaluación de la seguridad química	No se ha llevado a cabo.

SECCIÓN 16 Otra información**16.1 Otra información**

Indicaciones de peligro:
H302 Nocivo en caso de ingestión
H315 Provoca irritación cutánea.
H319 Provoca irritación ocular grave.
H411 Tóxico para los microorganismos acuáticos con efectos nocivos duraderos

Consejos de prudencia:
P301+P312 EN CASO DE INGESTIÓN: Llamar a un CENTRO DE INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA o a un médico si se encuentra mal.
P302+P352 EN CASO DE CONTACTO CON LA PIEL: Lavar con agua y jabón abundantes.
P332+P313 En caso de irritación cutánea: Consultar a un médico.
P337+P313 Si persiste la irritación ocular: Consultar a un médico.
P305+P351+P338 EN CASO DE CONTACTO CON LOS OJOS: Aclarar cuidadosamente con agua durante varios minutos. Quitar las lentes de contacto, si lleva y resulta fácil. Seguir aclarando.
P501 Eliminar el contenido/el recipiente en un gestor autorizado de residuos.do/el recipiente de acuerdo con las normas regionales.

Abreviaturas y acrónimos:
VLA-ED: Valor límite ambiental-Exposición Diaria.
VLA-EC: Valor Límite ambiental-Exposición de Corta Duración.
NOAEL: Concentración sin efectos adversos observados.
DNEL: Concentración sin efecto derivado.
PNEC: Concentración prevista sin efectos.
EC50: Concentración media efectiva. Concentración del compuesto que afecta al 50% de los organismos testeados.
LC50: Concentración letal. Cantidad de un material que provoca la muerte del 50% de los organismos testeados.
LD50: Dosis letal. Dosis de un material que provoca la muerte del 50% de los organismos testeados.
CLP: Reglamento UE 1272/2008
Modificaciones introducidas en la revisión actual:
Adaptación al formato del Reglamento REACH y al Reglamento 878/2020

La información contenida en este documento 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.

Ficha realizada por:

La realización de cambios está prohibida Tlf.
sin la autorización expresa de: Fax

La reproducción está prohibida sin la
autorización de: