HOJA DE DATOS DE SEGURIDAD



PELADOW™ PREMIER LA NIEVE Y HIELO MELTER DE CLORURO CÁLCICO DE BOLITAS

North America MS

NÚMERO HDS: M48005 Fecha de Revisión: 09/22/2022

Núm. de rev. 08

SECCIÓN 1. PRODUCTO QUÍMICO E IDENTIFICACIÓN DE LA **EMPRESA**

Nombre del proveedor: Occidental Chemical Corporation

> 14555 Dallas Parkway, Suite 400 Dallas, Texas 75254-4300

P.O. Box 809050, Dallas, Texas 75380-9050

LAS 24 HORAS:

TELÉFONOS DE EMERGENCIA 1-800-733-3665 (EUA); CANUTEC (Canadá): 1-613-996-6666; CHEMTREC (dentro de EUA y Canadá): 1-800-424-9300; CHEMTREC (fuera de EUA y

Canadá): +1 703-527-3887; CHEMTREC Contrato Nro: CCN16186

Solicite una HDS: MSDS@oxy.com o 1-972-404-3245

Servicio al Cliente: 1-800-752-5151 o 1-972-404-3700

PELADOW™ PREMIER LA NIEVE Y HIELO MELTER DE CLORURO CÁLCICO Identificación del producto:

DE BOLITAS

Sinónimos: Dicloruro de calcio; Cloruro de calcio; Peladow; Pellets de cloruro de calcio

Usos recomendados: El derretimiento del hielo

Restricciones de uso: No está aprobado para su uso en alimentos o piensos.

Restricciones de uso (Estados

Unidos):

NO A LA VENTA EN CALIFORNIA.

Otras restricciones globales

sobre el uso:

Puede haber otras restricciones de uso en función de reglamentaciones locales, regionales, estatales y nacionales, que deben determinarse de manera individual.

Familia química: Sal inorgánica

Información adicional: PRODUCTOS DE CONSUMO: Cuando envasado en cantidades de 50 libras, o

Fecha de escritura: 09/22/2022 Página: 1 de 19

NÚMERO HDS: M48005 Fecha de Revisión: 09/22/2022

Sustituye Fecha: 2021-24-noviembre Núm. de rev. 08

menos, y se utiliza de una manera y la frecuencia típica de uso de los consumidores, Occidental Chemical Corporation considera este producto un producto de uso del consumidor que está regulado por la Comisión de Seguridad de Productos de Consumo (CPSC). Debido a los requisitos de etiquetado CPSC difieren de los requisitos de la Administración de Seguridad y Salud Ocupacional (OSHA) del SGA para las fichas de datos de seguridad (SDS), pequeñas diferencias en la información sobre riesgos entre la etiqueta del producto y SDS se puede observar.

SECCIÓN 2. IDENTIFICACIÓN DE PELIGROS

ESTADO REGLAMENTARIO DE OSHA: La Norma de Comunicación de Riesgos de OSHA (29 CFR 1910.1200) considera peligrosa esta sustancia química.

GENERALIDADES SOBRE LAS EMERGENCIAS:

COLOR: Blanco
ESTADO FÍSICO: Sólido
Aspecto: gránulos
Olor: Inodoro

MARCA EN ETIQUETA: <u>ATENCIÓN</u>

RIESGOS PRINCIPALES PARA LA SALUD: PROVOCA IRRITACIÓN OCULAR GRAVE. NOCIVO EN CASO DE INGESTIÓN.

RIESGOS FÍSICOS: El calor se genera cuando se mezcla con agua o soluciones ácidas acuosas.

DECLARACIONES DE PRECAUCIÓN: Lávese minuciosamente después de manipular. No comer, beber ni fumar cuando se usa este producto. Use protección para los ojos.

INFORMACIÓN ADICIONAL SOBRE PELIGROS: Las buenas prácticas de higiene incluyen, entre otras, usar guantes resistentes a los productos químicos y protección para los ojos; lavarse las manos y la piel afectada inmediatamente después de manejar el material, antes de los descansos y al final de la jornada laboral; limpiar regularmente el área de trabajo y la vestimenta; etc.

CLASIFICACIÓN DE

PELIGROS:

SGA: PELIGRO DE CONTACTO – OJOS: Clase 2A - Causa grave irritación en los ojos.

Fecha de escritura: 09/22/2022 Página: 2 de 19

NÚMERO HDS: M48005 Fecha de Revisión: 09/22/2022

Sustituye Fecha: 2021-24-noviembre Núm. de rev. 08

TOXICIDAD AGUDA - ORAL: Categoría 4 - Nocivo si se ingiere

Toxicidad aguda - inhalación, desconocida:

No se dispone de datos de toxicidad por inhalación aguda para este material.

Etiqueta SGA: Signo de exclamación



PALABRA DE ADVERTENCIA: ATENCIÓN

INDICACIÓNES DE PELIGRO DEL SGA:

GHS - Declaración(es) de Riesgo para Riesgos de Salud

- · Perjudicial si se ingiere.
- PROVOCA IRRITACIÓN OCULAR GRAVE

GHS - Declaración(es) preventiva(s) - Prevención

- · Lavar bien después de la manipulación
- No comer, beber, o fumar cuando use este producto
- · Use protección para los ojos

GHS - Declaración(es) preventiva(s) - Respuesta

- SI EN CONTACTO CON LOS OJOS: Enjuagar cuidadosamente con agua durante algunos minutos. Remover los lentes de contacto, si tiene y son fáciles de sacar. Continúe enjuagando.
- Si la irritación en los ojos persiste. Obtenga asesoramiento/atención médica.
- SI SE INGIERE: llama al CENTRO DE ENVENENAMIENTO o a un médico/doctor si siente algún malestar.
- En caso de ingestión, enjuagarse la boca

GHS - Declaración(es) preventiva(s) - Almacenamiento

• No hay declaraciones de precaución - Frases de almacenamiento asignadas

GHS - Declaración(es) preventiva(s) - Eliminación

• Eliminar contenidos y el contenedor según las normas locales, regionales, nacionales y/o internacionales.

Peligros físicos significativos no mencionados en la clasificación SGA

- El cloruro de calcio es higroscópico y es capaz de absorber la humedad del aire para volverse líquido. Los cloruros en presencia de agua y oxígeno están asociados con la corrosión acelerada de metales comunes, como el acero, el cobre y el latón.
- El cloruro de calcio tiene un calor exotérmico de solución y los productos sólidos liberan una gran cantidad de calor cuando se disuelven en agua.
- Las salmueras de cloruro de calcio son conductoras de electricidad. Existe un riesgo de descarga eléctrica si se manipula un equipo eléctrico energizado con las manos o los guantes de tela mojados con salmuera

Fecha de escritura: 09/22/2022 Página: 3 de 19

NÚMERO HDS: M48005 Fecha de Revisión: 09/22/2022

Sustituye Fecha: 2021-24-noviembre Núm. de rev. 08

Vea la Sección 11: INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA

SECCIÓN 3. COMPOSICIÓN, INFORMACIÓN ACERCA DE INGREDIENTES

Componente Denominación Nombre común o **Número CAS Porcentaje** química sistemática genérico Cloruro de Calcio Cloruro de calcio Cloruro de calcio 10043-52-4 > 90 - < 92 Agua Monóxido de 7732-18-5 > 4 - < 6 Agua dihidrógeno Cloruro de Potasio 7447-40-7 > 2 - < 3 Monocloruro de sodio Cloruro de sodio 7647-14-5 Cloruro de sodio > 1 - < 2

Notas: El cloruro de potasio y el cloruro de sodio son impurezas del material original de origen natural, solución salina.

SECCIÓN 4. Primeros auxilios

<u>Contacto con los ojos:</u> En caso de contacto con los ojos, enjuagar cuidadosamente con agua durante varios minutos. Quitar las lentes de contacto, si lleva y resulta fácil. Seguir aclarando. Si la irritación en los ojos persiste. Obtenga asesoramiento/atención médica.

Contacto con la piel: Si entra en contacto con la piel, lavar bien con mucha agua. En caso de irritación de la piel: Consultar a un médico. Quitarse las prendas contaminadas y lavarlas antes de volver a usarlas.

<u>Inhalación:</u> Si hay inhalación de polvo y se presentan efectos adversos, retire a la persona hacia el aire fresco y permita que tenga una respiración confortable. Llamar a un CENTRO DE INFORMACION TOXICOLOGICA o a un médico en caso de malestar.

Ingestión: Enjuagar la boca si se ingiere. Si no se siente bien, contacte a un centro de toxicología o a un médico.

Síntomas/efectos más importantes: (agudos y retardados):

Efectos agudos previstos:

Ojos: Irritación de los ojos. abrasión directa de la cornia por eritema sólido y quemadura por reacción con el agua, inflamación conjuntival y opacificación de la córnea por solución hipertónica y calor.

Piel: Irritación de la piel. abrasión directa de la piel por eritema sólido y quemadura por reacción con el agua. El contacto y la oclusión prolongadas pueden causar s{ intomas más severos. El daño se localiza en las áreas de contacto.

Inhalación (Respiración): Inhalar polvo puede causar irritación de las vías respiratorias altas (nariz y garganta).

Fecha de escritura: 09/22/2022 Página: 4 de 19

NÚMERO HDS: M48005 Fecha de Revisión: 09/22/2022

Sustituye Fecha: 2021-24-noviembre Núm. de rev. 08

No se dispone de datos fiables sobre la toxicidad aguda por inhalación en animales; sin embargo, los datos en humanos sugieren que el cloruro de calcio no supone una toxicidad aguda por inhalación.

Ingestión (Tragando): El consumo de sólidos o soluciones hipertónicas provoca náuseas, vómitos, y mucha sed. No se espera observar síntomas de toxicidad oral a niveles más bajos (200 mg/kg a 400 mg/kg). Sin embargo, a niveles más altos (800 mg/kg a 1600 mg/kg), en estudios con ratas macho, hubo algunos indicios de irritación gástrica caracterizada por áreas engrosadas y ulceradas dentro del estómago.

Efectos retardados previstos:

- Las exposiciones crónicas de la piel y membranas mucosas que causan irritación pueden provocar dermatitis crónica o problemas en la membrana mucosa

<u>Protección de Quienes Brindan los Primeros Auxilios:</u> Como mínimo, al tratar al personal, debe usarse suficiente equipo de protección personal para prevenir la transmisión de agentes patógenos por sangre. Si existe alguna probabilidad de exposición, consultar la Sección 8 relativa al equipo de protección personal específico.

Notas especiales para un médico tratante:

Debido a sus propiedades irritantes, resultado del calor generado a medida que el material sólido se disuelve en agua, tragarlo puede producir quemaduras/ulceración de las membranas mucosas. En caso de quemaduras, después de la desinfección tratar como una quemadura térmica. No existe antídoto específico. El tratamiento de la exposición debe concentrarse en control de los síntomas y el estado físico del paciente.

La interacción con Otros Productos Químicos Que Realzan la Toxicidad: Debido a su efecto aditivo, el calcio debe administrarse con mucha precaución a un paciente digitalizado o que esté tomando dosis eficaces de digitálicos o preparados similares a los digitálicos.

Condiciones médicas agravadas por la exposición: Cualquier condición de la piel que afecte la piel, tales como abrasiones, cortes, psoriasis, infecciones fúngicas, etc. Cualquier condición del tracto respiratorio superior que comprometa la mucosa aumenta el daño local por el contacto de polvo. Cualquier condición ocular que comprometa la producción de lágrimas, conjuntiva o homeostasis normal de la córnea.

SECCIÓN 5. MEDIDAS EN CASO DE INCENDIOS

PELIGRO DE FUEGO: El material no produce quemaduras.

PROPIEDADES EXPLOSIVAS: La acción prolongada de una solución de cloruro de calcio sobre el revestimiento de zinc de un recipiente de hierro galvanizado provoca una lenta evolución del hidrógeno, que puede encenderse y explotar. La exotermia que se produce al añadir cloruro cálcico sólido al agua caliente provoca una ebullición violenta. El cloruro de calcio cataliza la polimerización exotérmica del metil vinil éter.

Medios de extinción apropiados: Utilice agua, productos químicos secos, dióxido de carbono o espuma para extinguir el fuego. No apague el fuego a menos que se pueda detener la liberación. Utilice agua para enfriar los recipientes, pero evite que ingrese agua en ellos.

PELIGROS ESPECÍFICOS ASOCIADOS: Evite el contacto directo con este producto con el agua ya que la mezcla

Fecha de escritura: 09/22/2022 Página: 5 de 19

NÚMERO HDS: M48005 Fecha de Revisión: 09/22/2022

Sustituye Fecha: 2021-24-noviembre Núm. de rev. 08

puede causar una reacción exotérmica.

Métodos específicos de extinción: Mantener alejadas a las personas no indispensables, aislar el área de peligro y controlar el acceso a la misma. El material no produce quemaduras. Combatir el incendio de otros materiales que se estén quemando. Se debe aplicar agua en abundante cantidad como una fina pulverización. Use un respirador auto contenido de presión positiva aprobado por NIOSH operado en el modo de demanda de presión. Usar vestimenta de protección contra incendios (incluye casco, chaqueta, pantalones, botas y guantes contra incendios). Evitar el contacto con el material durante la extinción de un incendio. En caso de posible contacto con el producto, usar vestimenta completa contra incendios que sea resistente a productos químicos, con un aparato para respiración autónoma. En caso de que esto no esté disponible, usar vestimenta completa resistente a productos químicos con aparato para respiración autónoma y combatir el incendio desde un lugar alejado. Consultar las secciones correspondientes al equipo de protección en casos de limpieza posteriores al incendio o en ausencia de incendio.

Productos que se forman en la combustión y degradación térmica: Formado en condiciones de incendio: gas de cloruro de hidrógeno, óxido de calcio

PRODUCTOS QUE SE FORMAN EN LA COMBUSTIÓN Y DEGRADACIÓN TÉRMICA: Cuando se calienta hasta la descomposición, emite humos tóxicos de cloruro de hidrógeno

SENSIBILIDAD A IMPACTO MECÁNICO: No sensible.

SENSIBILIDAD A DESCARGA ESTÁTICA: No sensible.

LIMITE INFERIOR DE IGNICION: No aplicable

LIMITE SUPERIOR DE

COMBUSTION:

No aplicable

Punto de inflamación: No Aplica

Temperatura de ignición

No applica

espontánea:

Peligros físicos significativos no mencionados en la clasificación SGA

- El cloruro de calcio es higroscópico y es capaz de absorber la humedad del aire para volverse líquido. Los cloruros en presencia de agua y oxígeno están asociados con la corrosión acelerada de metales comunes, como el acero, el cobre y el latón.
- El cloruro de calcio tiene un calor exotérmico de solución y los productos sólidos liberan una gran cantidad de calor cuando se disuelven en agua.
- Las salmueras de cloruro de calcio son conductoras de electricidad. Existe un riesgo de descarga eléctrica si se manipula un equipo eléctrico energizado con las manos o los guantes de tela mojados con salmuera

SECCIÓN 6. MEDIDAS EN CASO DE LIBERACIÓN ACCIDENTAL

Precauciones personales: Aislar el área Evitar el ingreso en el área del personal innecesario que no esté

Fecha de escritura: 09/22/2022 Página: 6 de 19

NÚMERO HDS: M48005 Fecha de Revisión: 09/22/2022

Sustituye Fecha: 2021-24-noviembre Núm. de rev. 08

protegido. Usar el equipo de seguridad adecuado. Para obtener información adicional, consultar la Sección 8, Controles de exposición y protección personal. Consulte la Sección 7, Manipulación, para obtener las medidas de precaución adecuadas.

Equipo de protección: Véase la sección 8 para información sobre equipos de protección individual.

Procedimientos de emergencia: Restrinja el acceso al lugar del derrame, llame a los bomberos y notifique al fabricante, detenga el flujo y contenga el derrame si es seguro hacerlo, evite el ingreso del agua contaminada a las alcantarillas o los cursos de agua, y evite el contacto con líquidos y sólidos.

<u>Precauciones medioambientales:</u> Impedir que los grandes derrames ingresen en el suelo, zanjas, alcantarillas, canales y/o agua subterránea. Véase la sección 12, Información Ecológica.

Métodos y materiales de limpieza:

Recuperación: Cuando se derrame cloruro de calcio sólido en la tierra, tírelo a contenedores apropiados (evite quitar el polvo) para su recuperación o eliminación. El producto recuperado se debe transferir a recipientes apropiados y compatibles (acero inoxidable, PVC, fibra de vidrio o similar).

Neutralización: Enjuagar el área de derrame con agua, si es apropiado. **Disposición final:** Para la eliminación de residuos, véase la sección 13.

SECCIÓN 7. MANIPULACIÓN Y ALMACENAMIENTO

Manipulación:

Precauciones para la manipulación segura: Lavar minuciosamente la piel y ropa contaminada luego de la manipulación. No comer, beber ni fumar cuando se usa este producto.

Medidas operacionales y técnicas: El calor desarrollado durante la dilución o disolución es muy alto. Use agua fría al diluir o disolver (temperatura inferior a 80 °F, 27 °C). Mantener el contenedor bien cerrado. Consulte la Sección 8, CONTROLES DE EXPOSICIÓN Y PROTECCIÓN PERSONAL.

Prevención del contacto: Usar guantes y vestimenta de protección y protección para los ojos y la cara. Véase la sección 8, Controles de Exposición y Protección Personal, para obtener información adicional.

Almacenamiento:

Condiciones para el almacenamiento seguro: Almacenar en lugar seco. Proteger de la humedad atmosférica. Mantener el recipiente bien cerrado. Manténgase separado de sustancias incompatibles (ver abajo en la Sección 10 de la Hoja de datos de seguridad).

Medidas técnicas: El cloruro de calcio sólido es higroscópico y delicuescente. Esto significa que el producto puede absorber la humedad del aire, incluso hasta el punto de convertirse en salmuera líquida. Por esta razón, el cloruro de calcio sólido debe protegerse de la humedad atmosférica para mantener la calidad del producto durante el almacenamiento. Almacene en un area seca. Los paquetes abiertos deben volver a cerrarse herméticamente después de cada uso. Si se almacena al aire libre, cubra con lonas impermeables.

Sustancias y mezclas incompatibles: Se genera calor cuando se mezcla con agua o ácidos acuosos. Puede

Fecha de escritura: 09/22/2022 Página: 7 de 19

NÚMERO HDS: M48005 Fecha de Revisión: 09/22/2022

Sustituye Fecha: 2021-24-noviembre Núm. de rev. 08

haber salpicaduras y ebullición. Evite contacto con trifluoruro de bromuro, 2-ácido furan percarboxílico porque el cloruro de calcio es incompatible con esas sustancias. El contacto con zinc forma gases de hidrógeno inflamable que pueden ser explosivos. Se cataliza la polimerización exotérmica del metil vinil éter. Ataca los metales en presencia de humedad y puede liberar gas inflamable de hidrógeno. La reacción de impurezas de bromuro con metales oxidantes puede originar niveles ínfimos de impurezas como los bromatos.

Material de envase y/o embalaje: El cloruro de calcio seco a granel se puede almacenar en contenedores fabricados con la mayoría de los materiales de acero de construcción. Se debe tener cuidado para minimizar la humedad. La ventilación debe limitarse a los momentos de llenado y descarga de cloruro de calcio del depósito de almacenamiento. El cloruro de calcio líquido puede almacenarse en tanques cilíndricos horizontales o verticales construidos en acero. También se puede utilizar fibra de vidrio y plástico dentro de los límites de resistencia y temperatura. El material de construcción preferido para los tanques grandes de almacenamiento de líquidos es el acero al carbono con un revestimiento interior con base de epoxi y una pintura exterior con base de epoxi. Los aceros inoxidables comunes no deben utilizarse para el almacenamiento de cloruro de calcio líquido, ya que están sujetos al agrietamiento por tensión de cloruro, incluso a temperaturas tan bajas como 100 °F (38 °C). Los materiales no metálicos, como la fibra de vidrio o el plástico, funcionan bien para los tanques más pequeños a temperaturas cercanas al ambiente; sin embargo, debe evaluarse la resistencia a la perforación y la fuerza estructural de estos materiales en relación con el acero al carbono.

INFORMACIÓN ADICIONAL:

PERSONAL

Peligros físicos significativos no mencionados en la clasificación SGA

- El cloruro de calcio es higroscópico y es capaz de absorber la humedad del aire para volverse líquido. Los cloruros en presencia de agua y oxígeno están asociados con la corrosión acelerada de metales comunes, como el acero, el cobre y el latón.
- El cloruro de calcio tiene un calor exotérmico de solución y los productos sólidos liberan una gran cantidad de calor cuando se disuelven en agua.
- Las salmueras de cloruro de calcio son conductoras de electricidad. Existe un riesgo de descarga eléctrica si se manipula un equipo eléctrico energizado con las manos o los guantes de tela mojados con salmuera

SECCIÓN 8. CONTROLES DE EXPOSICIÓN/PROTECCIÓN

LÍMITES DE EXPOSICIÓN REGULADORES:

Enlistados a continuación para los componentes del producto que tienen límites de exposición ocupacional (OEL) establecidos.

Componente	Estados Unidos 8 hora promedio ponderado	Estados Unidos Nivel de exposición de corto plazo de 15 minuto	Estados Unidos Límite de Techo
Particles Not Otherwise Regulated	15mg/m³ (Total)5mg/m³		
(PNOR)	(Respirable)		
00-00-001			

Componente	Canadá - TWA	Canadá - STEL	Canadá - Techos
•			

Fecha de escritura: 09/22/2022 Página: 8 de 19

NÚMERO HDS: M48005 Fecha de Revisión: 09/22/2022

Sustituye Fecha: 2021-24-noviembre Núm. de rev. 08

Componente	Canadá - TWA	Canadá - STEL	Canadá - Techos
Particles Not Otherwise Regulated	10 mg/m³(Total)		
(PNOR)	5 mg/m³(Respirable)		
00-00-001			
Particulates Not Otherwise	10 mg/m³ (inhalable)		
Specified (PNOS)	3 mg/m³ (respirable)		
Not Assigned			
Cloruro de Calcio	Ontario - 5 mg/m³ (TWA)		
10043-52-4	_ , ,		

LÍMITES DE EXPOSICIÓN NO REGULADOS:

Enlistado a continuación para los componentes del producto que tienen avisos (no regulatorios) de límites de exposición ocupacional (OEL) establecidos.

- La Conferencia Norteamericana de Higienistas Industriales Gubernamentales (ACGIH) es una organización voluntaria de personal industrial de higiene en instituciones gubernamentales o educativas en Estados Unidos. La ACGIH desarrolla y publica cada año límites de exposición ocupacional recomendados denominados Valores Límite Umbral (TLV) para cientos de sustancias químicas, agentes físicos e índices de exposición biológica.

CONSEJO ADICIONAL: Ingestión: usar una buena higiene personal. No consumir ni guardar alimentos en el lugar de trabajo. Lavarse las manos antes de fumar o comer.

Medidas de ingeniería: Utilizar sistemas cerrados cuando sea posible. Usar ventilación con sistema de escape local, u otros controles de ingeniería para mantener los niveles del aire por debajo de los requisitos o pautas del límite de exposición. Si no existen requisitos o pautas de límites de exposición correspondientes, la ventilación general debe ser suficiente para la mayoría de las tareas. Se puede necesitar una ventilación con sistema de escape local para algunas tareas.

Elementos de protección personal:

Protección de ojos: Usar gafas para productos químicos en los procesos con polvos o al manipular soluciones del material. En lugares donde exista la posibilidad de salpicaduras o pulverizados, utilizar una careta de protección además de gafas protectoras contra químicos.

Protección de la piel y el cuerpo: Use vestimenta de protección químicamente resistente a este material. La selección de artículos específicos, como máscara protectora para el rostro, botas, delantal o traje completo, dependerá de la tarea. Quítese inmediatamente la ropa contaminada, lave la zona de la piel con agua y jabón, y lave la ropa antes de volver a usarla o deséchela debidamente.

Protección de manos: Use guantes apropiados resistentes a los productos químicos. Si el contacto con los antebrazos es probable, use guantes de estilo guantelete. Consulte con un proveedor de guantes para obtener asesoramiento cuando elije un guante apropiado resistente a sustancias químicas.

Tipos de materiales de protección: neopreno. cloruro de polivinilo (PVC). Guantes de goma de nitrilo.

PROTECCIÓN RESPIRATORIA: Se debe usar protección respiratoria cuando existe la posibilidad de exceder los requisitos o las pautas del límite de exposición. Si no existen requisitos o pautas que correspondan al límite de exposición, usar protección respiratoria al experimentar efectos adversos, como por ejemplo irritación o molestias respiratorias, o cuando el proceso de evaluación de riesgo lo indique. En atmósferas con polvo o niebla, usar una

Fecha de escritura: 09/22/2022 Página: 9 de 19

NÚMERO HDS: M48005 Fecha de Revisión: 09/22/2022

Sustituye Fecha: 2021-24-noviembre Núm. de rev. 08

máscara de respiración para partículas que esté aprobada. Los siguientes son tipos eficaces de máscaras de respiración purificadoras: Filtro de partículas de aire de alta eficacia (HEPA) N95. Se debe seguir un programa de protección respiratoria siempre que las condiciones del lugar de trabajo justifiquen el uso de mascarilla de respiración.

Otro Equipo Protector: Las fuentes de lavaojos de emergencia y duchas de seguridad deben estar situadas en la proximidad inmediata.

<u>Medidas de higiene:</u> Evite inhalar polvo o niebla de atomización. No permita que entre en contacto con los ojos, la piel o a indumentaria. Usar guantes y vestimenta de protección y protección para los ojos y la cara. Para proteger el medio ambiente, retire y lave todo el equipo de protección contaminado antes de volver a usarlo. Almacenar alejado de sustancias incompatibles.

SECCIÓN 9. PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS

OLOGION 3.1 NOI ILDADLO I IOIOAO I QUIMIOAO

FORMA EN QUE SE PRESENTA: mini-pellets
ESTADO FÍSICO: Sólido
COLOR: Blanco
Olor: Inodoro

UMBRAL DE OLOR:No hay datos disponiblespH (concentración y t°):No corresponde a sólidosPUNTO DE FUSIÓN:772 °C (1,422 °F) (°F)Punto de fusión/Punto de congelación:No corresponde a sólidos

PUNTO DE EBULLICIÓN °C:

Punto de inflamación:

Tasa de evaporación:

Inflamabilidad (sólido, gas):

LIMITE INFERIOR DE IGNICION:

1935°C (3,515°F)

No Aplica

No Aplica

No es aplicable

No aplicable

LIMITE SUPERIOR DE COMBUSTION:

Presión de vapor:

No aplicable
Insignificante a temperatura ambiente.

Solubilidad (es): Se diluye fácilmente

PRESIÓN DEL VAPOR (aire = 1): No Aplica

GRAVEDAD ESPECIFICA (agua=1):

Coeficiente de reparto n- octanol/ agua:

No corresponde a sólidos

No hay datos disponibles

Temperatura de ignición espontánea:

Temperatura de descomposición:

Viscosidad:

No applica

No corresponde

No Aplica

PESO MOLECULAR: 111 g/mol

Otra información

FORMULA MOLECULAR: CaCl2

Familia química:Sal inorgánicaDENSIDAD:58 - 66 lb/ft3Volatilidad:No Aplica

Fecha de escritura: 09/22/2022 Página: 10 de 19

NÚMERO HDS: M48005 Fecha de Revisión: 09/22/2022

Sustituye Fecha: 2021-24-noviembre Núm. de rev. 08

Higroscópico: Sí

Distribución granulométrica: <4% a 30 (0,6 mm) tamiz 10% a 20 (0,84 mm) tamiz

10% a 20 (0,84 mm) tamiz 80% a 4 (4,76 mm) tamiz 100% a 9,5 mm tamiz

SECCIÓN 10. ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD

Estabilidad química: Estable a temperaturas y presión normales.

Reacciones peligrosas: Higroscópico. Libera grandes cantidades de calor cuando se disuelve en agua o ácidos acuosos.

Posibilidad de que se produzcan reacciones peligrosas Evitar la humedad.

Condiciones que se deben evitar (por ejemplo, descarga estática, choque o vibración): Desconocido.

<u>Sustancias y mezclas incompatibles:</u> Se genera calor cuando se mezcla con agua o ácidos acuosos. Puede haber salpicaduras y ebullición. Evite contacto con trifluoruro de bromuro, 2-ácido furan percarboxílico porque el cloruro de calcio es incompatible con esas sustancias. El contacto con zinc forma gases de hidrógeno inflamable que pueden ser explosivos. Se cataliza la polimerización exotérmica del metil vinil éter. Ataca los metales en presencia de humedad y puede liberar gas inflamable de hidrógeno. La reacción de impurezas de bromuro con metales oxidantes puede originar niveles ínfimos de impurezas como los bromatos.

<u>Productos de descomposición peligrosos:</u> Formado en condiciones de incendio: gas de cloruro de hidrógeno, óxido de calcio.

Polimerización: La polimerización normalmente no ocurrirá; sin embargo, se produce una polimerización violenta cuando se mezcla con metil vinil éter.

SECCIÓN 11. INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA

POSIBLES EFECTOS A LA SALUD:

TOXICIDAD INMEDIATA:

<u>Contacto ocular:</u> Para sólidos: pueden provocar leve irritación ocular, sólo lesión obstructiva. Se debe evitar la formación de polvo, ya que puede provocar una irritación ocular grave con lesión de córnea.

<u>Contacto con la piel:</u> El contacto breve esencialmente no irrita la piel. El contacto prolongado puede provocar irritación de la piel, incluso quemaduras. No se clasifica como corrosivo para la piel de acuerdo a las normas del Departamento de Transporte (DOT). Puede causar una reacción más grave si la piel está húmeda, excoriada

Fecha de escritura: 09/22/2022 Página: 11 de 19

NÚMERO HDS: M48005 Fecha de Revisión: 09/22/2022

Sustituye Fecha: 2021-24-noviembre Núm. de rev. 08

(raspada o cortada), o cubierta por vestimenta, guantes o calzado.

INHALACIÓN: El polvo puede provocar irritación en las vías respiratorias superiores (nariz y garganta).

INGESTIÓN: Baja toxicidad si se ingiere. No es probable que pequeñas cantidades ingeridas casualmente como resultado de operaciones habituales de manipulación causen daño; sin embargo, la ingesta de grandes cantidades puede causar desde daño local de la mucosa hasta problemas de esófago y estómago. La ingestión puede provocar irritación o ulceración gastrointestinal.

TOXICIDAD CRÓNICA:

EFECTOS CRÓNICOS: Exposiciones crónicas al cloruro de calcio causan dermatitis crónica o problemas de membrana mucosa. Para los componentes secundarios: CLORURO DE POTASIO: En animales, se informaron efectos en los siguientes órganos después de la ingestión: Tubo digestivo, corazón y riñón. Los niveles de dosis que provocaron estos efectos muchas veces fueron superiores a los esperados debido a la exposición por el uso. CLORURO DE SODIO: La experiencia médica con el cloruro de sodio demostró una marcada relación entre la presión arterial elevada y un empleo excesivo y prolongado a nivel nutricional. Se pueden producir efectos relacionados en los riñones.

SIGNOS Y SÍNTOMAS DE EXPOSICIÓN:

Las soluciones y/o sólidos pueden ser visibles en la piel u ojos. Enrojecimiento localizado, calor, e irritación consistente con el mecanismo de daño: abrasión, quemadura, soluciones hipertónicas.

<u>Inhalación (Respiración)</u>: Inhalar polvo puede causar irritación de las vías respiratorias altas (nariz y garganta). No se dispone de datos fiables sobre la toxicidad aguda por inhalación en animales; sin embargo, los datos en humanos sugieren que el cloruro de calcio no supone una toxicidad aguda por inhalación.

<u>Piel:</u> Irritación de la piel. abrasión directa de la piel por eritema sólido y quemadura por reacción con el agua. El contacto y la oclusión prolongadas pueden causar s{ intomas más severos. El daño se localiza en las áreas de contacto.

<u>Ojos:</u> Irritación de los ojos. abrasión directa de la cornia por eritema sólido y quemadura por reacción con el agua, inflamación conjuntival y opacificación de la córnea por solución hipertónica y calor.

<u>Ingestión (Tragando)</u>: El consumo de sólidos o soluciones hipertónicas provoca náuseas, vómitos, y mucha sed. No se espera observar síntomas de toxicidad oral a niveles más bajos (200 mg/kg a 400 mg/kg). Sin embargo, a niveles más altos (800 mg/kg a 1600 mg/kg), en estudios con ratas macho, hubo algunos indicios de irritación gástrica caracterizada por áreas engrosadas y ulceradas dentro del estómago.

La interacción con Otros Productos Químicos Que Realzan la Toxicidad: Debido a su efecto aditivo, el calcio debe administrarse con mucha precaución a un paciente digitalizado o que esté tomando dosis eficaces de digitálicos o preparados similares a los digitálicos.

PELIGROS PARA LA SALUD:

SGA: PELIGRO DE CONTACTO - OJOS: Clase 2A - Causa grave irritación en los ojos.

SGA: TOXICIDAD AGUDA - ORAL: Categoría 4 - Nocivo si se ingiere

TOXICIDAD AGUDA (LD50 y LC50):

DATOS DE TOXICIDAD DEL PRODUCTO:

LD50 Oral	LD50 Dérmico	LC50 Inhalación
1055 mg/kg - Estimación de toxicidad	2776 mg/kg - Estimación de toxicidad	No hay datos disponibles
oral aguda (ETA)	aguda dérmica (ETA)	

Fecha de escritura: 09/22/2022 Página: 12 de 19

NÚMERO HDS: M48005 Fecha de Revisión: 09/22/2022

Sustituye Fecha: 2021-24-noviembre Núm. de rev. 08

DATOS DE TOXICIDAD DEL COMPONENTE:

Los datos de toxicidad del componente está poblada por la base de datos LOLI y pueden diferir de los datos de toxicidad del producto dado.

LESIONES OCULARES GRAVES/IRRITACIÓN OCULAR: Puede causar una lesión ocular suficiente, incluidos daños en la córnea que se curan de forma parcial o completa en una semana o una irritación conjuntival considerable con edema.

IRRITACIÓN/CORROSIÓN CUTÁNEA: Según un estudio realizado conforme a las buenas prácticas de laboratorio (GLP) y la directriz 404 de la Organización para la Cooperación y el Desarrollo Económicos (OCDE), el cloruro de calcio no es irritante para la piel de los conejos (Koopman et al., 1986e). No se observaron efectos en ninguno de los tres conejos en ninguno de los puntos de observación (1, 24, 48 y 72 horas) tras la aplicación de la sustancia anhidra bajo un vendaje oclusivo durante 4 horas.

DRAIZE estándar (PIEL): Puntaje - 1,4 (Conejo - 24 horas)

Absorbente de Piel: No

El cloruro de calcio carece de la lipofilia necesaria que se requiere para permitir la penetración de la sustancia a través del estrato córneo.

Sensibilización respiratoria o cutánea: El cloruro de calcio no es sensibilizante para la piel o las vías respiratorias. No se han notificado evidencias de sensibilización cutánea o respiratoria en humanos a pesar de su uso histórico y de su amplia dispersión a largo plazo.

Carcinogenicidad: El cloruro de calcio no es genotóxico in vitro, siendo el calcio y el cloruro nutrientes esenciales para el ser humano. Además, el uso seguro del cloruro de calcio como aditivo alimentario fue reevaluado recientemente por la Comisión técnica de aditivos alimentarios y aromatizantes de la Autoridad Europea de Seguridad Alimentaria (EFSA) (Dictamen científico del 6 de junio de 2019, DOI: 10.2903/j.efsa.2019.5751) La evaluación confirmó que no hay preocupación con respecto a la carcinogenicidad. Sobre la base de esta información, se concluye que la sustancia no es cancerígena y no se indica la realización de un estudio de carcinogenicidad para el cloruro de calcio. No está clasificado como carcinogénico según los criterios de GHS. Este producto no está clasificado como carcinógeno por NTP, OSHA o IARC.

TOXICIDAD ESPECÍFICA EN ÓRGANOS PARTICULARES - ESPOSICIÓN ÚNICA: Existen pruebas limitadas de que el cloruro de calcio puede causar irritación de las vías respiratorias; sin embargo, se concluye que estas pruebas no son suficientes para la clasificación y el etiquetado.

Toxicidad específica en determinados órganos (exposición repetida o prolongada): El calcio y el cloruro son nutrientes esenciales para los seres humanos y con un nivel máximo de ingesta tolerable conocido para el calcio establecido en 2500 mg por día, esto equivale a un nivel tolerable de aproximadamente 6,9 g de CaCl2 por día. Por lo tanto, no se espera una toxicidad en órganos diana por exposición repetida en un entorno de exposición ocupacional.

PELIGRO POR INHALACIÓN: No se dispone de datos fiables sobre la toxicidad aguda por inhalación en animales; sin embargo, los datos en humanos sugieren que el cloruro de calcio no supone una toxicidad aguda por inhalación.

MUTAGENICIDAD DE CÉLULAS REPRODUCTORAS / IN VITRO: Se considera que el cloruro de calcio no tiene potencial genotóxico según los resultados de dos ensayos de mutación bacteriana y un ensayo de aberración cromosómica in vitro en los fibroblastos de pulmón de hámster chino.

Fecha de escritura: 09/22/2022 Página: 13 de 19

NÚMERO HDS: M48005 Fecha de Revisión: 09/22/2022

Sustituye Fecha: 2021-24-noviembre Núm. de rev. 08

TOXICIDAD REPRODUCTIVA: Se realizó un estudio de desarrollo oral en tres (3) especies (ratón, rata y conejo). En ninguna de las tres especies se observaron efectos maternos o teratogénicos, y el nivel de efectos adversos no observados (NOAEL) (169 mg/kg de peso corporal/día) fue superior a la dosis más alta administrada. Además, el cloruro de calcio no llega al feto ni a los órganos reproductores masculinos y femeninos, ya que no está disponible sistémicamente, lo que indica que no hay riesgo de toxicidad para el desarrollo o la reproducción.

TOXICOCINÉTICA: El cloruro de calcio se disocia fácilmente en iones de calcio y cloruro en el agua. La absorción, la distribución y la excreción de los iones en los animales se regulan por separado. El calcio y el cloruro son componentes esenciales del cuerpo de todas las especies animales. El calcio es esencial para la formación del esqueleto y la regulación de la transmisión neuronal, la contracción muscular y la coagulación de la sangre. El cloruro es necesario para la presión y regulación osmótica intracelular.

METABOLISMO: No se considera relevante en función de los aspectos nutricionales y los mecanismos de acción de los iones de calcio y cloruro.

DISRUPCIÓN ENDOCRINA: El cloruro de potasio está incluido en la base de datos de sustancias químicas con el potencial de afectar el sistema endocrino de la Lista de posibles disruptores endocrinos del Intercambio de Disruptores Endocrinos (TEDX) Todas las sustancias químicas de la lista de TEDX tienen una o más citas verificadas publicadas, accesibles, con investigación primaria científica que demuestran los efectos en el sistema endocrino. El cloruro de potasio, el cloruro de sodio y bromuro de calcio son impurezas del material original de origen natural, solución salina.

NEUROTOXICIDAD: No hay información relevante disponible.

INMUNOTOXICIDAD: No se dispone de información relevante; sin embargo, los iones de calcio son esenciales para la correcta expresión genética del sistema inmunitario.

SECCIÓN 12. INFORMACIÓN ECOLÓGICA

ECOTOXICIDAD (EC, IC Y LC):

Toxicidad Acuática:

El material prácticamente no es tóxico para los organismos acuáticos en casos graves. (LC50/EC50/EL50/LL50 > 100 mg/l en las especies con mayor sensibilidad que fueron evaluadas).

Toxicidad para los peces:

Carpitas cabezonas (Pimephales promelas) LC50 (96 horas) > 4630 mg/L

Pez sol (Lepomis macrochirus)/Pez mosquito (Gambusia affinis) LC50 (96 horas) > 9500 mg/L - 13 400 mg/L

Toxicidad en invertebrados:

Daphnia magna EC50 (48 horas) = 2400 mg/L

Daphnia magna, concentración sin efectos observados (NOEC) (21 días) = 230 mg/L

DESTINO Y TRANSPORTE:

PERSISTENCIA: Se cree que el cloruro de calcio no persiste en el medio ambiente porque se disocia fácilmente en los iones de calcio y cloruro en agua.. El cloruro de calcio que se libera en el medio ambiente probablemente

Fecha de escritura: 09/22/2022 Página: 14 de 19

NÚMERO HDS: M48005 Fecha de Revisión: 09/22/2022

Sustituye Fecha: 2021-24-noviembre Núm. de rev. 08

se distribuya en agua en forma de iones de calcio y cloruro. Los iones de calcio pueden permanecer en el suelo uniéndose a las partículas del suelo o formando sales estables con otros iones. Los iones de cloruro son móviles y finalmente drenan en las aguas de la superficie. Ambos iones originalmente existen en la naturaleza, y sus concentraciones en el agua de la superficie dependerá de varios factores, tales como parámetros geológicos, el tiempo y actividades de los seres humanos.

BIODEGRADABILIDAD: El cloruro de calcio es una sustancia inorgánica que no se espera que sufra fotólisis o biodegradación.

BIOCONCENTRACION: No se espera bioconcentración debido a la relativamente alta solubilidad en agua. La probabilidad de movilidad en suelo es muy alta (coeficiente de partición carbono orgánico-agua (Koc entre 0 y 50). La partición del agua a n-octanol no corresponde.

POTENCIAL DE BIOACUMULACIÓN: El cloruro de calcio se disocia fácilmente en iones de calcio y cloruro, y ambos iones son componentes esenciales del cuerpo de todos los animales; por lo que, si se absorbe una cantidad elevada, el cuerpo lo regula. Por lo tanto, no se espera una bioacumulación de cloruro de calcio.

MOVILIDAD EN SUELO: No se espera que el cloruro de calcio sea absorbido por el suelo debido a sus propiedades de disociación y alta solubilidad en agua. Se espera que se disocie en calcio y en cloruro libre de iones o puede formar sales inorgánicas u orgánicas estables con otros iones contrarios guiando a diferentes destinos entre iones de calcio y cloruro en el suelo y componentes de agua. Los iones de calcio se unen a las partículas del suelo y pueden formar sales inorgánicas estables con iones de sulfato y carbonato. El ion de cloruro es móvil y finalmente drena en el agua de la superficie porque se disuelve fácilmente en agua.

OTRO INFORMACIÓN ECOLÓGICA: No disponible.

SECCIÓN 13. CONSIDERACIONES SOBRE LA ELIMINACIÓN

Residuos producidos por el material:

Se puede reutilizar o volver a procesar. La eliminación de desechos debe realizarse en conformidad con las leyes y reglamentaciones federales, estatales/provinciales y locales. Las reglamentaciones pueden variar en los distintos lugares. Declarar los derrames según corresponda. La clasificación de los desechos y el cumplimiento de las leyes correspondientes es exclusiva responsabilidad del generador de los desechos. COMO PROVEEDOR, TENEMOS CONTROL SOBRE LA GESTIÓN O EL PROCESO DE FABRICACIÓN DE LOS TERCEROS QUE MANIPULAN O USAN EL MATERIAL. LA INFORMACIÓN QUE AQUÍ SE INCLUYE PERTENECE SÓLO AL PRODUCTO DESPACHADO EN LA CONDICIÓN DESEADA COMO SE DESCRIBE EN LA SECCIÓN DE LA MSDS. Información de la composición. PARA EL PRODUCTO NO CONTAMINADO Y SIN USAR, las opciones de preferencia incluyen el envío a un: sistema de tratamiento de aguas residuales y área de desechos con licencia y autorización.

Empaque contaminado:

Eliminar el contenedor según las normas aplicables en el ámbito local, regional, nacional e internacional. Los restos de líquido con pesticida de los contenedores deben desecharse según las regulaciones pertinentes.

Material Contaminado:

El envase contaminado se debe eliminar como si fuera un producto no utilizado. Recicle cualquier porción no

Fecha de escritura: 09/22/2022 Página: 15 de 19

NÚMERO HDS: M48005 Fecha de Revisión: 09/22/2022

Sustituye Fecha: 2021-24-noviembre Núm. de rev. 08

utilizada del material para su uso aprobado. Los residuos del cloruro de calcio no deben verterse nunca directamente al alcantarillado o a las aguas superficiales.

SECCIÓN 14. INFORMACION SOBRE EL TRANSPORTE

TRANSPORTE TERRESTRE:

DOT 49 CFR 172.101 de los Estados Unidos:

Estado: No regulado

TRANSPORTE DE ARTÍCULOS PELIGROSOS EN CANADÁ:

Estado: No regulado

TRANSPORTE MARÍTIMO (IMO/IMDG):

Estado - IMO/ IMDG: No reglamentado.

TRANSPORTE AÉREO (ICAO / IATA):

INSTRUCCIONES CAO: Se requiere un certificado IATA para el personal de envío

SECCIÓN 15. INFORMACION REGULATORIA

Estados Unidos Reglamento

ESTADO REGLAMENTARIO DE OSHA:

La Norma de Comunicación de Riesgos de OSHA (29 CFR 1910.1200) considera peligrosa esta sustancia química.

SECCIÓN 102a/103 DE CERCLA SUSTANCIAS PELIGROSAS (40 CFR 302.4):

No regulado.

EPCRA Sustancias extremadamente peligrosas (40 CFR 355.30):

No regulado.

SECCIONES EPCRA 311/312 de las CATEGORÍAS DE RIESGO (40 CFR 370.10):

Riesgo de salud agudo

CATEGORÍAS DE PELIGROS DE SARA EN CONCORDANCIA CON EL SGA (2018):

Peligro para la salud: toxicidad aguda (cualquier vía de exposición) Peligro para la salud: lesiones oculares graves o irritación ocular

EPCRA Sección 313 (40 CFR 372.65):

Fecha de escritura: 09/22/2022 Página: 16 de 19

NÚMERO HDS: M48005 Fecha de Revisión: 09/22/2022

Sustituye Fecha: 2021-24-noviembre Núm. de rev. 08

Según nuestro mejor saber y entender, este producto no contiene compuestos químicos en niveles que deban ser informados en virtud del presente estatuto.

Departamento de Seguridad Nacional (DHS) - (6 CFR 27):

Ningún componente de este material está regulado por DHS.

PROCESO DE SEGURIDAD OSHA (29 CFR 1910.119):

No regulado.

LEY DE AGUA LIMPIA Y LEY DE AIRE LIMPIO DE LA EPA:

Componente (s) no incluido en listas regulatorias afectadas.

NATIONAL INVENTORY STATUS

ESTADO DEL INVENTARIO DE EE. UU: Ley de control de sustancias tóxicas (TSCA):

Componente	TSCA	LISTA ACTIVA DE TSCA	TSCA 12(b)	TSCA: Sección 4	TSCA: Sección 5	TSCA: Sección 6	TSCA: Sección 8
Cloruro de Calcio 10043-52-4 (> 90 - < 92 %)	Listed	ACTIVE	No enlistado	No se especifica.	No enlistado	No enlistado	No se especifica.
Cloruro de Potasio 7447-40-7 (> 2 - < 3 %)	Listed	ACTIVE	No enlistado	No se especifica.	No enlistado	No enlistado	No se especifica.
Cloruro de sodio 7647-14-5 (> 1 - < 2 %)	Listed	ACTIVE	No enlistado	No se especifica.	No enlistado	No enlistado	No se especifica.

INVENTARIO DEL CANADÁ (DSL/NDSL): Todos los componentes de este producto se enumeran en DSL o NDSL.

Componente	DSL	NDSL
Cloruro de Calcio	Listado	No enlistado
10043-52-4 (> 90 - < 92)		
Cloruro de Potasio	Listado	No enlistado
7447-40-7 (> 2 - < 3)		
Cloruro de sodio	Listado	No enlistado
7647-14-5 (> 1 - < 2)		

REGULACIONES ESTATALES

Propuesta 65 de California:

Este producto no figura en la lista actual del Gobernador de California de carcinógenos, tóxicos reproductivos y / o carcinógenos candidatos (Proposición 65), pero puede contener trazas de impurezas que se enumeran. Para obtener información adicional, comuníquese con el Servicio al cliente de Occidental Chemical Corporation (1-800-752-5151 o 1-972-404-3700). ADVERTENCIA: cuando se usa este producto en formulaciones acuosas con un oxidante químico, como el ozono, puede reaccionar y formar bromato, una sustancia química reconocida por el estado de California como causante de cáncer. Para obtener más información, visite www.P65Warnings.ca.gov.

Componente	Proposición 65 de	Proposición 65 de	Proposición 65 de	Massachusetts, del	De Rhode Island del
	California Cancer	California Lista CRT	California Lista CRT	Derecho a Saber	Derecho a Saber
	ADVERTENCIA:	- toxina reproductiva	- toxina reproductiva	Lista de Sustancias	Lista de Sustancias
		masculina:	femenina:	Peligrosas	Peligrosas

Fecha de escritura: 09/22/2022 Página: 17 de 19

NÚMERO HDS: M48005 Fecha de Revisión: 09/22/2022

Sustituye Fecha: 2021-24-noviembre Núm. de rev. 08

Cloruro de Calcio 10043-52-4 (> 90 - < 92 %)	No enlistado	No enlistado	No enlistado	No disponible	Not Listed
Cloruro de Potasio 7447-40-7 (> 2 - < 3 %)	No enlistado	No enlistado	No enlistado	No disponible	Not Listed
Cloruro de sodio 7647-14-5 (> 1 - < 2 %)	No enlistado	No enlistado	No enlistado	No disponible	Not Listed

·	Right to Know Lista de Sustancias	Especial Peligros para la salud de	Medio Ambiente Lista de Sustancias Peligrosas	Pennsylvania Derecho a Saber Lista de	Derecho a Saber Especial de Sustancias	Derecho a Saber Especial de Sustancias	Pennsylvania Derecho a Saber Ambiental Lista de peligros
Cloruro de Potasio	No enlistado			3	No enlistado	No enlistado	Not Listed
Cloruro de sodio	No enlistado	No enlistado	No enlistado	No disponible	No enlistado	No enlistado	Not Listed

REGLAMENTOS CANADIENSES

Este producto ha sido clasificado de acuerdo con los criterios de peligro del Sistema de Información de Materiales Peligrosos en el Lugar de Trabajo (WHMIS 2015) que incluye la Ley de Productos Peligrosos (HPA) enmendada y las Regulaciones de Productos Peligrosos (HPR).

Componente	Canadá, CEPA, cronograma I, lista de sustancias tóxicas	Canadá - NPRI	Canada - CEPA - Greenhouse Gases (GHG) Subject to Mandatory Reporting	INVENTARIO DEL CANADÁ (DSL/NDSL):	NDSL
Cloruro de Calcio 10043-52-4 (> 90 - < 92)	No listado	No enlistado	No listado	Listed	No enlistado
Cloruro de Potasio 7447-40-7 (> 2 - < 3)	No listado	No enlistado	No listado	Listed	No enlistado
Cloruro de sodio 7647-14-5 (> 1 - < 2)	No listado	No enlistado	No listado	Listed	No enlistado

SECCIÓN 16. OTRA INFORMACION

Preparado por: Occidental Chemical Corporation - Departamento de Administración de Productos de HES & S

Fecha de Revisión: 09/22/2022

Descargo de responsabilidad:

Recomendamos que use este producto de acuerdo con el uso indicado. Si el uso previsto, no es acorde al uso establecido, por favor comuníquese con el representante de ventas o servicio técnico.

RESUMEN DE MODIFICACIONES DE MSDS:

- Cambio de dirección física de la empresa: VER SECCIÓN 1
- Actualizado el número de teléfono de emergencia 24 horas VER SECCIÓN 1
- Actualización de la iInformación actualizada de Usos Desaconsejados: VER SECCIÓN 1
- Restricciones de uso adicionales: Véase la SECCIÓN 1
- Información general de emergencia modificada: CONSULTE LA SECCIÓN 2
- Clasificación GHS modificada : CONSULTE LA SECCIÓN 2
- Declaraciones de precaución y peligro GHS modificadas: CONSULTE LA SECCIÓN 2

Página: 18 de 19

Fecha de escritura: 09/22/2022

NÚMERO HDS: M48005 Fecha de Revisión: 09/22/2022

Sustituye Fecha: 2021-24-noviembre Núm. de rev. 08

- Riesgos físicos adicionales o modificados: VER SECCIÓN 2
- Actualización de las medidas de primeros auxilios: VER SECCIÓN 4
- Recomendaciones modificadas sobre medidas para combatir incendios: VÉASE LA SECCIÓN 5
- Medidas revisadas en caso de vertido accidental: CONSULTE LA SECCIÓN 6
- Recomendaciones de manipulación y almacenamiento revisadas: VER SECCIÓN 7
- Medidas de higiene adicionales VER SECCIÓN 8
- Información revisada de controles de exposición/protección personal VER SECCIÓN 8
- Recomendaciones de estabilidad y reactividad: VER SECCIÓN 10
- Se ha efectuado una revisión de la información toxicológica: VER SECCIÓN 11
- La información ecológica ha sido modificada: VER SECCIÓN 12
- Actualización de consideraciones de eliminación: VER SECCIÓN 13
- Se agregaron requisitos de certificado de transporte aéreo para el personal de envío: CONSULTE LA SECCIÓN 14
- Se revisó la declaración de la Propuesta 65 de California. VER SECCIÓN 15
- Categorías de peligro de SARA modificadas alineadas con GHS (2018): CONSULTE LA SECCIÓN 15
- Tablas LOLI agregadas como la Ley de Agua / Aire Limpio de la EPA, estado de TSCA, DHS, PSM, EPCRA, CERCLA, Federal Canadian: VER SECCIÓN 15
- Información actualizada sobre normativas canadienses: VEA LA SECCIÓN 15
- Declaración modificada sobre la regla de clasificación canadiense. VER SECCIÓN 15
- Se agregó un componente a la formulación. VER LA SECCIÓN 3

IMPORTANTE:

La información que se presenta aquí, aunque no ofrece ninguna garantía de exactitud, fue preparada por personal técnico y es verdadera y precisa hasta donde llega nuestro cabal saber y entender. NO HAY NINGUNA GARANTÍA DE COMERCIABILIDAD O DE QUE EL PRODUCTO SEA APTO PARA UN PROPÓSITO EN PARTICULAR, NI NINGUNA GARANTÍA DE CUALQUIER OTRO TIPO, IMPLÍCITA O EXPLÍCITAMENTE, RESPECTO AL DESEMPEÑO, SEGURIDAD, IDONEIDAD, ESTABILIDAD U OTROS. Esta información no pretende incluir todo en cuanto a la manera y condiciones de uso, manejo, almacenamiento, disposición de desechos y otros factores que pueden implicar otras consideraciones legales, ambientales de seguridad o de desempeño adicionales y Occidental Chemical Corporation no asume ninguna responsabilidad civil de ninguna clase por el uso o confiabilidad que se pueda tener respecto a esta información. Aunque nuestro personal técnico tendrá mucho gusto de responder a sus preguntas, el manejo y uso seguros del producto sigue siendo responsabilidad del cliente. No se pretende dar ninguna sugerencia de uso y nada de lo aquí expresado puede ser considerado como una recomendación para infringir alguna patente existente o para violar alguna ley local, estatal, federal o extranjera

La Norma OSHA 29 CFR 1910.1200 requiere que se proporcione información a los empleados en cuanto a los peligros químicos por medio de un programa de comunicación de peligros que incluye etiquetación, hojas de datos de seguridad y acceso a registros escritos. Le pedimos, y es su deber legal, hacer que esta información en esta Hoja de datos de seguridad sea puesta a disposición de sus empleados

Fin de la hoja de datos sobre seguridad

Fecha de escritura: 09/22/2022 Página: 19 de 19