

Fecha de elaboración: 01 de julio de 2009 Fecha de revisión: 18 de abril de 2018 Revisión No. 4

**SECCIÓN 1.- IDENTIFICACIÓN DE LA SUSTANCIA QUÍMICA PELIGROSA O MEZCLA Y DEL PROVEEDOR O FABRICANTE**

- 1.- Nombre de la sustancia: Cloruro de calcio en solución
- 2.- Otros medios de identificación: Dicloruro de calcio, solución acuosa de cloruro de calcio, cloruro de calcio líquido, cloruro de calcio.
- 3.- Uso de la sustancia: Según la hoja técnica del producto.
- 4.- Datos del proveedor/fabricante: Química Pima, S.A. de C.V. \* Del Cobre 20 Parque Industrial \* Hermosillo, Sonora. 83297
- 5.- Teléfono de emergencia: (662) 251-00-10, 251-03-16, 251-04-28 y 251-07-66 **SETIQ: 01-800-002-1400**

**SECCIÓN 2.- IDENTIFICACIÓN DE LOS PELIGROS**

**1. Clasificación de la sustancia:**

Toxicidad aguda por ingestión Categoría 5

Corrosión/irritación cutáneas Categoría 2

Lesiones oculares graves/irritación ocular. Categoría 2A

**2. Elemento de la señalización, incluidos los consejos de prudencia y pictogramas de precaución.**

Palabra de advertencia: Atención

Declaraciones de peligro: H303 Puede ser nocivo en caso de ingestión.  
H315 Provoca irritación cutánea  
H319 Provoca irritación ocular grave.



Prevenición *P264* Lavarse la piel expuesta cuidadosamente después de la manipulación.  
*P280* Usar guantes/ropa de protección/equipo de protección para la cara y los ojos.  
*P302+P352* En caso de contacto con la piel, lavar con abundante agua.  
*P305+P351+P338* En caso de contacto con los ojos: Enjuagar con agua cuidadosamente durante varios minutos. Quitar los lentes de contacto cuando estén presentes y pueda hacerse con facilidad. Proseguir con el lavado.

Consejos de prudencia: Intervención *P312* Llamar a un CENTRO DE TOXICOLOGÍA o al médico si no se siente bien  
*P321* Tratamiento específico (ver información de Primeros Auxilios en la etiqueta del producto y/o en la Sección 4 de la HDS)  
*P332+P313* En caso de irritación cutánea: consultar a un médico.  
*P337+P313* Si la irritación ocular persiste, consultar a un médico.  
*P362+P364* Quitar la ropa contaminada y lavarla antes de volverla a usar.

Almacenamiento

Eliminación

**3. Otros peligros que no contribuyen en la clasificación.** No se encontró información al respecto.

**SECCIÓN 3.- COMPOSICIÓN / INFORMACIÓN SOBRE LOS COMPONENTES**

Sustancia/Mezcla: Sustancia.

Nombre comercial	Nombre químico	Número CAS	Número ONU	Impurezas/aditivos	% en peso
Cloruro de calcio	Dicloruro de calcio	10043-52-4	NA	NA	38.0 %
Agua	Dihidruo de oxígeno	7732-18-5	NA	NA	62.0 %

**SECCIÓN 4.- PRIMEROS AUXILIOS**

**1. Descripción de los primeros auxilios.**

Generales	No dar nada por la boca a una persona inconsciente. En caso de malestar, acuda al médico.
Contacto con los ojos	Lave de inmediato con agua durante un período prolongado (mínimo 15 minutos), manteniendo los párpados abiertos. Remueva lentes de contacto en caso de haber y si se puede hacer con seguridad. No aplique neutralizantes. Consiga atención médica inmediatamente.
Contacto con la piel	Lave la piel contaminada con abundante agua. Quítese la ropa y el calzado contaminados. Obtenga atención médica si se presentan síntomas. Lavar la ropa antes de usarla nuevamente. Limpiar el calzado completamente antes de volver a usarlo.
Inhalación	Si llega a ocurrir una inhalación del vapor, niebla o rocío y aparecen efectos adversos, retire la persona al aire fresco y que esté cómodo para respirar. Enseguida evaluar si las vías respiratorias se encuentran despejadas, si se genera la respiración y si hay circulación de sangre. Si la respiración es dificultosa se debe suministrar oxígeno, si la respiración o pulso están detenidos, aplicar resucitación cardiopulmonar por personal capacitado. Llamar a un médico si se encuentra mal.
Ingestión	Enjuagar la boca si se ingiere. Si está consciente y alerta, dar a beber una taza (240 ml) de agua o de leche (si están disponibles). No inducir el vómito sin consejo médico. Mantener en reposo y en calma. Si el vómito ocurre espontáneamente, mantenga libres las vías respiratorias. Dar a beber más agua o leche cuando se detenga el vómito. Si no se siente bien, contacte a un centro de toxicología o a un médico.

**2. Síntomas y efectos más importantes, agudos o crónicos.**

**Efectos agudos potenciales en la salud.**

Contacto con los ojos	Irritación de los ojos. La exposición de los ojos puede causar una seria irritación ocular y dolor. Puede causar hinchazón conjuntival y opacidad corneal por la solución hipertónica. Dolor corneal, enrojecimiento, engrosamiento o blanqueamiento corneal agudo.
Contacto con la piel	Irritación de la piel. La exposición de la piel puede causar una ligera irritación, enrojecimiento, comezón e hinchazón. Puede causar una reacción más grave si la piel está húmeda, erosionada (raspada o cortada), o cubierta por vestimenta, guantes o calzado. El contacto prolongado puede causar síntomas más severos. El daño se concentra en las áreas de contacto.
Inhalación	El inhalar la niebla, rocío o vapor puede causar irritación en las vías respiratorias superiores (nariz y garganta). Eritema orofaríngeo o de la mucosa nasal.
Ingestión	El consumo de sólidos o soluciones hipertónicas provoca náuseas, vómitos, y mucha sed.

**Signos y síntomas a la sobreexposición.**

A temperatura ambiente no se generan vapores que puedan producir efectos nocivos en el sistema respiratorio. La inhalación puede causar irritación en las vías respiratorias con síntomas de tos y dificultad para respirar. Puede causar una ligera irritación, enrojecimiento, picazón, hinchazón. Puede causar irritación en los ojos: inflamación del tejido conjuntivo y de la córnea y opacificación de la solución hipertónica. Puede producir irritación gastrointestinal y en las membranas mucosas.

Las exposiciones crónicas de la piel y membranas mucosas que causan irritación pueden provocar dermatitis crónica o problemas en la membrana mucosa. Puede causar alteraciones de la visión. Puede causar trastornos gastrointestinales.

**3. Indicación de la necesidad de recibir atención médica inmediata y, en su caso, de tratamiento especial.**

Debido a las propiedades irritantes, la ingestión puede provocar quemaduras/ulceración de la boca, estómago y tubo digestivo inferior con posterior estenosis. La aspiración de vómito puede provocar lesión pulmonar. Sugerir el control endotraqueal/esofágico si se realiza un lavado gástrico. 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.

**SECCIÓN 5.- MEDIDAS CONTRA INCENDIOS**

**1. Medios de extinción apropiados.**

Use un agente de extinción adecuado para el incendio circundante. No usar chorro de agua directo para evitar el esparcimiento del producto.

**2. Peligros específicos.**

En caso de incendio puede provocar la descomposición térmica del producto, generando gas cloruro de hidrógeno, óxido de calcio.

**3. Medidas especiales que deberán seguir los grupos de combate contra incendio.**

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 autocontenido 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.

**SECCIÓN 6.- MEDIDAS QUE DEBEN TOMARSE EN CASO DE DERRAME O FUGA ACCIDENTAL**

**1. Precauciones personales, equipo de protección y procedimiento de emergencia.**

Aislar el área. Evitar el ingreso en el área del personal innecesario que no esté protegido. El material derramado puede causar riesgo de resbalones en algunas superficies. Usar el equipo de seguridad adecuado como respirador con filtro de gases, antiparras, guantes de nitrilo o neopreno, botas de PVC o goma y pechera. 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.

**2. Precauciones relativas al medio ambiente.**

Evitar la dispersión del material derramado, su contacto con el suelo, canales, desagües y las alcantarillas. Informe a las autoridades pertinentes si el producto ha causado contaminación medioambiental (alcantarillas, canales, tierra o aire).

**3. Métodos y materiales para la contención y limpieza de derrames y fugas.**

Métodos de contención Para pequeños y grandes derrames, confinar el material derramado si es posible.

Procedimientos de limpieza Absorber con materiales inertes como arena. Recolectar en contenedores apropiados y etiquetados adecuadamente. Enjuagar residuos con mucha agua. Ver Sección 13, Consideraciones de eliminación, para información adicional. No es considerado residuo peligroso. Si se contamina con alguna sustancia peligrosa, reevaluar su peligrosidad para su disposición final.

**SECCIÓN 7.- MANEJO Y ALMACENAMIENTO**

**1. Precaución que se deben tomar para garantizar un manejo seguro.**

Evite el contacto con los ojos, piel, y ropa. No ingiera. Lave bien después de la manipulación. Use equipo de protección personal como se describe en Controles de exposición/Protección personal (Sección 8) de la HDS. En caso de realizar trasvasijos, usar dispositivos adecuados y seguros, nunca succionar con la boca. Manipular lejos de productos incompatibles y utilizando los EPP correspondientes. No fumar, comer o beber cuando se esté usando o manipulando el producto.

**2. Condiciones de almacenamiento seguro, incluida cualquier incompatibilidad.**

Almacenamiento Proteger contra la humedad atmosférica. Mantenga los recipientes cerrados cuando no estén en uso. Manténgase separado de sustancias incompatibles (ver abajo en la Sección 10 de la Hoja de datos de

seguridad). Evitar el contacto con: trifluoruro de bromo, ácido percarboxílico 2-furanoporque el cloruro de calcio es incompatible. Mantener a temperatura ambiente, prevenir la generación de vapores.

Incompatibilidad Evitar el contacto con: trifluoruro de bromo, 2-furano ácido percarboxílico ya que el cloruro de calcio es incompatible con dichas sustancias. El contacto con zinc forma gas de hidrógeno inflamable, el cual puede ser explosivo. Cataliza la polimerización exotérmica del metil vinil éter. Puede liberar gas de hidrógeno inflamable. La reacción de la impureza del bromuro con los materiales oxidantes puede generar niveles traza de impurezas como bromatos.

Recomendados: acero inoxidable, polietileno de alta densidad, fibra de vidrio.

No recomendados: bronce, acero dulce, aluminio, metales ferrosos.

**SECCIÓN 8.- CONTROLES DE EXPOSICIÓN / PROTECCIÓN PERSONAL**

**1. Parámetros de control.**

Nombre químico	ACGIH TLV	OSHA PEL	NIOSH IDLH
Cloruro de calcio 10043-52-4	ND	ND	ND

**2. Controles técnicos apropiados.**

Disposiciones de ingeniería 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 requerido o de acuerdo a guías. 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.

**3. Medidas de protección individual, como equipo de protección personal (EPP).**

Protección cara/ojos Utilice anteojos de seguridad con protección lateral. Use antiparras de seguridad química y/o un escudo en el rostro para proteger la piel contra el contacto con los ojos o la piel, si corresponde. Si existe riesgo de salpicaduras, usar un protector facial de rostro completo.

Protección piel/cuerpo Usar guantes químicamente resistentes al material. Si las manos tienen cortes o raspaduras, usar guantes químicamente resistentes al material incluso para exposiciones breves. Algunos ejemplos de materiales de barrera que se prefieren para guantes incluyen: neopreno, cloruro de polivinilo ("PVC" o "vinilo"), caucho nitrilo/butadieno ("nitrilo" o "NBR").

Usar vestimenta limpia y que cubra todo el cuerpo. Usar ropa adecuada para evitar el contacto con la piel. Usar botas de PVC. Se recomienda el uso de pechera del mismo material de los guantes.

Protección respiratoria Generalmente no se requiere. Si existe riesgo de exposición al rocío y la ventilación no es suficiente entonces usar un respirador con filtro para gases ácidos. La protección respiratoria debe ser usada cuando hay un potencial para superar los requisitos de límite de exposición o directrices. Si no existen límites de exposición, usar protección respiratoria cuando los efectos adversos, tales como irritación de las vías respiratorias o las molestias se han presentado, o donde se indica por el proceso de evaluación de riesgos. En ambientes con mucho polvo o neblina, use un respirador de partículas aprobado. Los siguientes deben ser eficaces tipos de respiradores purificadores de aire: partículas de alta eficacia (HEPA) N95. Cuando las condiciones del lugar de trabajo justifiquen el uso de un respirador, se deberá seguir un programa de protección respiratoria que cumpla con los requisitos reglamentarios aplicables.

Medidas de higiene Lave las manos, antebrazos y cara completamente después de manejar productos químicos, antes de comer, fumar y al final del período de trabajo. Utilizar técnicas apropiadas para remover la ropa potencialmente contaminada. Lavar la ropa contaminada antes de reutilizar. Asegúrese de que las estaciones de lavado de ojos y duchas de seguridad estén localizadas cerca del sitio de trabajo.

**SECCIÓN 9.- PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS**

**Información sobre propiedades físicas y químicas básicas.**

Estado físico:	Líquido	Color:	Claro transparente
Olor:	Inodoro	Umbral de olor:	Datos no disponibles
	<i>Propiedad</i>	<i>Valor</i>	<i>Observaciones/método</i>
	Potencial de hidrógeno, pH	9	
	Punto de fusión/punto de congelación	-43 a 21°C	
	Punto de ebullición/intervalo de ebullición	110-122°C	
	Punto de inflamabilidad	No inflamable	
	Velocidad de evaporación	No disponible	
	Inflamabilidad (sólido, gas)	No inflamable	
	Límites de inflamabilidad/explosividad en aire		
	Límite superior de inflamabilidad/explosividad	No inflamable	
	Límite inferior de inflamabilidad/explosividad	No inflamable	
	Presión de vapor	9 – 15 mmHg	@25°C/77°F
	Densidad de vapor	No disponible	
	Densidad	1.27 – 1.43 kg/l	@25°C/77°F
	Solubilidad en agua	Completamente	25°C
	Solubilidad en etanol	No disponible	
	Coefficiente de partición: n-octanol/agua	No disponible	
	Temperatura de ignición espontánea	No disponible	
	Temperatura de descomposición	No disponible	
	Viscosidad	2 – 7 cp	@25°C/77°F
	Peso molecular	110.98 g/mol	No aplica
	Propiedades de inflamabilidad	No inflamable	No aplica
	Propiedades de explosividad	No explosivo	Bajo condiciones normales
	Propiedades de oxidación	No disponible	No aplica
	Otros datos relevantes		
	Contenido de VOC (%)	No disponible	No aplica

**SECCIÓN 10.- ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD**

Reactividad	Higroscópico.
Estabilidad química	Estable bajo condiciones normales de uso y almacenamiento.
Posibilidad de reacciones peligrosas	Reacciona con zinc, sodio, acero galvanizado: se forma hidrógeno gaseoso inflamable y explosivo.
Condiciones que deberán evitarse	Luz solar directa. Temperaturas extremas calientes o frías.



Materiales incompatibles

Evitar el contacto con: trifluoruro de bromo, 2-furano ácido percarboxílico ya que el cloruro de calcio es incompatible con dichas sustancias. El contacto con zinc, sodio, acero galvanizado forma gas de hidrógeno inflamable, el cual puede ser explosivo. Cataliza la polimerización exotérmica del metil vinil éter. Puede liberar gas de hidrógeno inflamable. La reacción de la impureza del bromuro con los materiales oxidantes puede generar niveles traza de impurezas como bromatos.

Productos de descomposición peligrosos En caso de incendio puede formar gas cloruro de hidrógeno y óxido de calcio.

**SECCIÓN 11.- INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA**

**1. Información sobre las posibles vías de ingreso.**

Inhalación Puede causar irritación en las vías respiratorias superiores (nieblas, rocío o vapor).  
 Contacto con ojos Este producto es irritante para los ojos. Causa dolor, enrojecimiento y lagrimeo.  
 Contacto con la piel Este producto es irritante para los ojos.  
 Ingestión Irritante para la boca, garganta y el estómago.

Nombre químico	LD <sub>50</sub> oral	LD <sub>50</sub> dérmico	LC <sub>50</sub> inhalación
Cloruro de calcio solución	2,282 mg/kg (rata)	6,013 mg/kg (rata)	ND

**2. Síntomas relacionados con las características físicas, químicas y toxicológicas.**

Síntomas La exposición de la piel puede causar una ligera irritación, enrojecimiento, comezón e hinchazón. Puede causar una reacción más grave si la piel está húmeda, excoriada (raspada o cortada), o cubierta por vestimenta, guantes o calzado. El contacto prolongado puede causar síntomas más severos. El daño se concentra en las áreas de contacto. No se clasifica como corrosivo para la piel de acuerdo a las normas del Departamento de Transporte (DOT).  
 Irritación de los ojos. La exposición de los ojos puede causar una seria irritación ocular y dolor. Puede causar hinchazón conjuntival y opacidad corneal por la solución hipertónica. Dolor corneal, enrojecimiento, engrosamiento o blanqueamiento corneal agudo.

**3. Efectos inmediatos y retardados, así como efectos crónicos producidos por una exposición a corto y largo plazo.**

Sensibilización El inhalar la niebla, rocío o vapor puede causar irritación en las vías respiratorias superiores (nariz y garganta). Eritema orofaríngeo o de la mucosa nasal. A largo plazo puede causar dermatitis.  
 Efectos mutagénicos No está clasificado como mutagénico por criterios del SGA. Estudios in vitro de toxicidad genética con cloruro de calcio (CaCl<sub>2</sub>) fueron negativos.  
 Carcinogenicidad Ninguno de los componentes de la mezcla figura como sustancias cancerígenas o potencialmente cancerígenas según IARC (Agencia Internacional para la Investigación del Cáncer).

Nombre químico	ACGIH	IARC	NTP	OSHA
Cloruro de calcio	No	No	No	No

ACGIH: (Conferencia Americana de Higienistas Industriales Gubernamentales) No listado por ACGIH.  
 IARC: (Agencia Internacional para la Investigación sobre el Cáncer) No listado por IARC.  
 NTP: (Programa nacional de toxicidad) No listado por NTP.  
 OSHA: (Occupational Safety & Health Administration) No listado por OSHA.  
 Toxicidad reproductiva No clasificada como tal.  
 STOT - exposición única No clasificada como tal.  
 STOT - exposición repetida No clasificada como tal.  
 Toxicidad crónica No se dispone de información.  
 Peligro de aspiración Poco probable.

**4. Medidas numéricas de toxicidad (tales como estimaciones de toxicidad aguda).**

Los siguientes valores se calculan con base en el capítulo 3.1 del documento SGA:

LD<sub>50</sub> oral 1,000 mg/kg; estimación de la toxicidad aguda para el cloruro de calcio.

**5. Efectos interactivos.** No se dispone de información al respecto.

**6. Cuando no se disponga de datos químicos específicos.**

No se dispone de información al respecto.

**7. Mezclas.** No aplica.

**8. Información sobre la mezcla o sobre sus componentes.**

No se dispone de información al respecto.

**9. Otra información.**

No se dispone de información al respecto.

**SECCIÓN 12. INFORMACIÓN ECOTOXICOLÓGICA**

<b>Toxicidad</b>	<p>CL<sub>50</sub>, besugo (<i>Lepomis macrochirus</i>): 8,350 - 10,650 mg/l.          CL<sub>50</sub>, pulga de agua <i>Daphnia magna</i> :759 – 3,005 mg/l.</p>
<b>Persistencia y degradabilidad</b>	<p>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 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 dependerán de varios factores, tales como parámetros geológicos, el tiempo y actividades de los seres humanos.</p> <p>Este material es inorgánico y no está sujeto a biodegradación.</p>
<b>Potencial de bioacumulación</b>	<p>El cloruro de calcio y sus formas disociadas (iones de calcio y cloruro) son ubicuos en el medio ambiente. Los iones de calcio y cloruro también pueden encontrarse como componentes en organismos. Considerando sus propiedades disociadas, no se espera que el cloruro de calcio se acumule en organismos vivos. No presenta bioconcentración debido a la alta solubilidad en agua. El reparto de octanol/agua no es aplicable.</p>
<b>Movilidad en el suelo</b>	<p>La probabilidad de movilidad en suelo es muy alta (coeficiente de partición carbono orgánico-agua (Koc entre 0 y 50). 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.</p>
<b>Otros efectos adversos</b>	<p>De acuerdo a los ensayos ecotoxicológicos, el producto no es tóxico para los organismos acuáticos.</p>

**SECCIÓN 13.- INFORMACIÓN RELATIVA A LA ELIMINACIÓN DE LOS PRODUCTOS**

**1. Métodos de eliminación de los residuos.**

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. 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. La sustancia/residuo se encuentra especificada como residuo "No peligroso" en el DS 148 Reglamento sanitario sobre manejo de residuos peligrosos. El cloruro de calcio no es peligroso y está considerado como residuo no peligroso, en caso que se contamine con alguna sustancia peligrosa, reevaluar su peligrosidad

**2. Los envases contaminados.**

Eliminar el contenedor según las normas aplicables en el ámbito local, regional, nacional e internacional. Disponer los envases según políticas internas de la empresa.

**SECCIÓN 14.- INFORMACIÓN RELATIVA AL TRANSPORTE**

1. Número ONU	No regulado.
2. Designación oficial de transporte de la ONU	No aplica.
3. Clase(s) de peligros en el transporte	No aplica.
4. Grupo de embalaje/envasado	No aplica.
5. Riesgos ambientales	No aplica.
6. Precauciones especiales para el usuario	No aplica.
7. Transporte a granel con arreglo al anexo II de MARPOL 73/78 y al código CIQ (IBC)	No aplica.

**SECCIÓN 15.- INFORMACIÓN REGLAMENTARIA**

**Inventarios internacionales.**

TSCA No determinado.

**Abreviaciones.**

TSCA – Ley de inventario para el control de sustancias tóxicas en Estados Unidos Sección 8 (b). Este material está listado o está exento.  
DSL/NDSL - Lista de Sustancias Nacionales de Canadá / Lista de Sustancias No Domésticas.

**Regulaciones Federales de EE.UU.**

No se dispone de información al respecto.

**Categorías SARA 311/312.**

Peligro agudo para la salud	Si	Peligro para la salud crónica	No	Peligro de incendio	No
Caída brusca de Presión Peligrosa	No	Peligro reactivo	No		

**Ley de Agua Limpia.**

Ninguno de estos productos químicos está listado en la Ley de Agua Limpia.

**CERCLA** Ninguno de los ingredientes se encuentra listado.

**Información de la etiqueta de la EPA EE.UU.**

EPA Número de Registro de Plaguicidas. No aplica.

**Normas internacionales aplicables:**

ND

**Normas nacionales aplicables:**

Norma Oficial Mexicana NOM-002-SCT/2011, Listado de las sustancias y materiales peligrosos más usualmente transportados.



**SECCIÓN 16.- OTRA INFORMACIÓN**

<b>NFPA</b>	Peligro para la salud	2	inflamabilidad	0	Reactividad	0	Peligros físicos y químicos	-
<b>HMIS III</b>	Peligro para la salud	2	inflamabilidad	0	Peligro físico	0	Protección personal	G

**G** Lentes de seguridad, guantes y respirador para vapores.



**Elaborada por:** Química Pima, S.A. de C.V. Del Cobre No. 20 Parque Industrial. Hermosillo, Sonora, México. 83297.

**Fecha de emisión:** 01 de julio de 2009

**Fecha de revisión:** 18 de abril de 2018

**Nota de revisión:**

17/04/18 Revisión 4. En esta última revisión se actualizó a lo dictado en la NOM-018-STPS-2015, Sistema armonizado para la identificación y comunicación de peligros y riesgos por sustancias químicas peligrosas en los centros de trabajo.

*NOTA IMPORTANTE: La información se considera correcta, pero no es exhaustiva y se utilizará únicamente como orientación, la cual está basada en el conocimiento actual de la sustancia química o mezcla y es aplicable a las precauciones de seguridad apropiadas para el producto.*

Fin de la Hoja de Datos de Seguridad