
OXIDO DE ZINC

1. Identificación del producto

Sinónimos: blanco chino; zinc blanco; flores de zinc; calamina

CAS No.: 1314-13-2

Peso molecular: 81,38

Fórmula química: ZnO

2. Composición/Información sobre los ingredientes

Ingredientes	No CAS	Porcentaje	Peligroso
óxido zinc	1314 - 13 - 2	99 - 100%	Sí. Sí.

3. Identificación de peligros

Visión general de emergencias

¡Atención! Puede irritar el tracto respiratorio.

Calificaciones SAF-T-DATA(tm) (proporcionadas aquí para su conveniencia)

Calificación de salud: 2 -

Calificación de inflamabilidad

moderada: 1 - Calificación de

reactividad ligera: 0 - Ninguno

Calificación de contacto: 1 -

Ligero

Equipo de protección del laboratorio: GOGGLES; El abrigo de laboratorio; CAPO DE VENTILACIÓN; GUANTES PROPEROS

Código de color de almacenamiento: verde (almacenamiento general)

Potenciales efectos en la salud

Inhalación:

Puede causar irritación en las vías respiratorias. Los síntomas pueden incluir tos y dificultad para respirar. La inhalación puede causar una enfermedad similar a la gripe (fiebre del humo metálico). Esta enfermedad de 24 a 48 horas se caracteriza por escalofríos, fiebre, dolor muscular, sequedad en la boca y la garganta y dolor de

ZINC OXIDE

cabeza.

Ingestión:

Las grandes dosis orales pueden causar irritación al tracto gastrointestinal.

Contacto con la piel:

No se espera que sea un riesgo para la salud de la exposición a la piel.

Contacto ocular:

No se espera que sea un riesgo para la salud.

Exposición crónica:

No se encontró información.

Agravación de condiciones preexistentes:

Las personas con una condición cardíaca preexistente o función respiratoria alterada pueden ser más susceptibles a los efectos de esta sustancia.

4. Medidas de primeros auxilios

Inhalación:

Retirar al aire fresco. Busque atención médica para cualquier dificultad respiratoria.

Ingestión:

No se espera que necesite medidas de primeros auxilios. Si se tragaron grandes cantidades, da agua para beber y consulta médica.

Contacto con la piel:

No se espera que necesite medidas de primeros auxilios. Lavar el área expuesta con agua y jabón. Consulte a un médico si se desarrolla irritación.

Contacto ocular:

No se espera que necesite medidas de primeros auxilios. Lava bien con agua corriente. Consulte a un médico si se desarrolla irritación.

5. Medidas de lucha contra incendios

Incendio:

No se considera un peligro de incendio.

Explosión:

El polvo finamente dividido presenta un peligro de explosión.

Medios de extinción de incendios:

Utilizar cualquier medio adecuado para extinguir el fuego circundante.

Información especial:

En caso de incendio, use ropa de protección completa y aparato respiratorio autónomo aprobado por NIOSH con una pieza frontal completa operada en la demanda de presión u otro modo de presión positiva. El humo de óxido de zinc puede liberarse cuando se calienta.

6. Medidas de liberación accidental

El personal de limpieza requiere ropa protectora y protección respiratoria contra el polvo. Ventilar el área de fuga o derrame. Usar equipos de protección personal apropiados como se especifica en la Sección 8.

Derramamientos: Barrar y contener para la recuperación o eliminación. Se puede utilizar la aspiración o el barrido en húmedo para evitar la dispersión del polvo.

7. Manejo y almacenamiento

Mantener en un recipiente bien cerrado, almacenado en un área fresca, seca y ventilada. Proteger contra daños físicos. Aislar

sustancias incompatibles. Los recipientes de este material pueden ser peligrosos cuando están vacíos, ya que retienen residuos del producto (polvo, sólidos); Observe todas las advertencias y precauciones enumeradas para el producto.

8. Controles de exposición/protección personal

Límites de exposición aérea:

Óxido de zinc:

Límite de exposición permisible (PEL):

humo: 5 mg/m³ (TWA)

fracción respirable: 5 mg/m³ (TWA)

polvos totales: 15 mg/m³ (TWA)

Valor límite umbral de ACGIH (TLV):

2 mg/m³ (TWA), 10 mg/m³ (STEL), fracción respirable

Sistema de ventilación:

Se recomienda un sistema de escape local o general para mantener las exposiciones de los empleados por debajo de los límites de exposición aérea. Generalmente se prefiere la ventilación local de escape porque puede controlar las emisiones del contaminante en su fuente, evitando su dispersión en el área de trabajo general. Por favor, consulte el documento ACGIH, Ventilación Industrial, Manual de Prácticas Recomendadas, edición más reciente, para obtener más detalles.

Respiradores personales (aprobados por NIOSH):

Si se excede el límite de exposición, se puede usar un respirador de polvo/niebla a mitad de cara durante un máximo de diez veces el límite de exposición o la concentración máxima de uso especificada por la agencia reguladora o el proveedor de respiradores apropiado, lo que sea más bajo. Un respirador de polvo/niebla de pieza completa puede usarse hasta 50 veces el límite de exposición, o la concentración máxima de uso especificada por la agencia reguladora apropiada o el proveedor del respirador, lo que sea más bajo. Para emergencias o casos en los que los niveles de exposición no se conocen, utilice un respirador de presión positiva con aire completo. ADVERTENCIA: Los respiradores purificadores de aire no protegen a los trabajadores en atmósferas con deficiencia de oxígeno.

Protección de la piel:

Usa guantes protectores y ropa limpia para cubrir el cuerpo.

Protección ocular:

Usar gafas de seguridad química. Mantenga la fuente de lavado ocular y las instalaciones de remojo rápido en el área de trabajo.

9. Propiedades físicas y químicas

Apariencia:

Polvo amorfo blanco a blanco amarillento.

Olor:

Sin olor.

Solubilidad:

Insoluble en agua, alcohol; soluble en ácidos diluidos.

Gravidad específica:

5.67

El pH:

No se encontró información.

% Volátiles por volumen a 21C (70F):

0

Punto de ebullición:

Sublimes.

Punto de

fusión: 1975C

(3587F)

**Densidad de vapor
(aire=1): No se encontró
información. Presión de
vapor (mm Hg):**

No se encontró información.
Velocidad de evaporación (BuAc=1):
No se encontró información.

10. Estabilidad y reactividad

Estabilidad:
Estable en condiciones normales de uso y almacenamiento. Absorbe el dióxido de carbono del aire.
Productos de descomposición peligrosos:
Cuando se calienta a temperaturas muy altas, el óxido de zinc sublima para producir humos tóxicos.
Polimerización peligrosa:
No ocurrirá.
Incompatibilidades:
Ha explotado cuando se mezcla con caucho clorado. Reacciona violentamente con magnesio, aceite de linaza. El óxido de zinc y el magnesio pueden reaccionar explosivamente cuando se calientan.
Condiciones a evitar:
Caliente, incompatibles.

11. Información toxicológica

Investigado como mutagénico, efector reproductivo.

-----\Cancer Lists\-----		
--Carcinógeno NTP --		
Ingredientes	Conocido	Anticipado

Óxido de zinc (1314-13-2)	No.	Ninguno

12. Información ecológica

El destino ambiental:
No se encontró información.
Toxicidad ambiental:
No se encontró información.

13. Consideraciones de eliminación

Todo lo que no pueda ser guardado para su recuperación o reciclaje debe ser gestionado en una instalación de eliminación de residuos apropiada y aprobada. El procesamiento, uso o contaminación de este producto puede cambiar las opciones de gestión de residuos. Las regulaciones estatales y locales de eliminación pueden diferir de las regulaciones federales de eliminación. Elimine los contenedores y los contenidos no utilizados de acuerdo con los requisitos federales, estatales y locales.

14. Información de transporte

No regulado.

15. Información regulatoria

-----Estado del inventario químico - Parte 1-----				
Ingrediente	TSCA CE		Japón Australia	
Óxido de zinc (1314-13-2)	Sí	Sí	Sí. Sí.	Sí. Sí.
-----Estado del inventario químico - Parte 2-----				
Ingredientes	Corea DSL		Canadá... NDSL Phil.	
Óxido de zinc (1314-13-2)	Sí.	Sí. Sí.	Sí. No.	Sí. Sí.
-----Regulaciones federales, estatales e internacionales - Parte 1-----				
Ingredientes	- SARA 302- RQ TPQ		-----SARA 313----- Lista Catg químico.	
Óxido de zinc (1314-13-2)	No.	No.	No.	Compuesto de zinc
-----Regulaciones federales, estatales e internacionales - Parte 2-----				
Ingredientes	CERCLA	-RCRA- 261.33	- TSCA- 8 (d)	
Óxido de zinc (1314-13-2)	No.	No.	No.	
Convención sobre las armas químicas:Número 12 b) de TSCA: TSCA				
12 (b):No CDTA: No SARA 311/312: CDTA:Agudo: SíCrónico: NoFuego:				
No Presión: No Crónica: No Incendio:Reactividad: No				
(puro / sólido) (Puro / Sólido)				

Código de Hazchem australiano: Ninguno asignado.
Horario de venenos: Ninguno asignado.
WHMIS:
Este MSDS ha sido preparado de acuerdo con los criterios de peligro del Reglamento de Productos Controlados (CPR) y contiene toda la información requerida por el CPR.

16. Otros datos

Clasificaciones NFPA: Salud: 1 **Inflamabilidad:** 0
Reactividad: 0 **Advertencia de peligro de etiqueta:**
¡Atención! Puede irritar el tracto respiratorio.
Precauciones de etiquetado:
Evite respirar polvo.
Mantenga el recipiente cerrado.
Usar con ventilación adecuada.
Etiqueta de primeros auxilios:
Si se inhala, retirar al aire fresco. Busque atención médica para cualquier dificultad respiratoria.
Uso del producto:
Reactivo de laboratorio.
Información de revisión:
Las secciones de MSDS cambiadas desde la última revisión del documento incluyen: 3.
Descargo de responsabilidad:
***** Stanford Advanced
Materials proporciona la información contenida en el presente documento de buena fe, pero no hace ninguna representación en cuanto a su integridad o exactitud. Este documento sólo se pretende como una guía para el manejo precaucional apropiado del material por una persona debidamente capacitada que utilice este producto.
Las personas que reciban la información deben ejercer su juicio independiente para determinar su idoneidad para un propósito particular. SAM NO FACE REPRESENTACIONES O GARANTÍAS, EXPRESAS O IMPLÍCITAS, INCLUYENDO SIN LIMITACIÓN DE CUALQUIER GARANTÍA DE COMERCIALIDAD, ADEQUIÓN PARA UN

PUESTO PARTICULAR CON RESPECTO A LA INFORMACIÓN PRESENTADA EN EL ACTUAL O

Producto al que se refiere la información. En consecuencia, MALLINCKRODT BAKER, INC. no será responsable de los daños resultantes del uso o la confianza en esta información.

Preparado por:

Materiales avanzados de Stanford

Número de teléfono: (949) 407-8904