

Primera versión	20/01/06	Hoja de seguridad 001/2
Revisión 2	ADR	Conforme a 91/155/EC
Referencia	001/2	

Óxido de zinc

1. Identificación de la substancia o preparado y de la empresa

Código 001
Nombre Óxido de zinc
Fórmula química ZnO
Aspecto Polvo blanco o ligeramente amarillento, inodoro y amargo.C.I..Pigmento Blanco 4
Empresa Oxizinc-Agalsa, S.L.U.
Lloreda-Tremañas
E-33211 Gijón
Teléfono 34-(9)85321508
Fax 34-(9)85314205

2. Composición e información de los componentes

Substancia o mezcla: Oxido de Zinc
Componentes e impurezas no contiene otros componentes o impurezas que puedan modificar la clasificación del producto.Esencialmente 100%
Nº CAS 1314-13-2
EINECS-NR 215-222-5



N
Peligroso para el
medio ambiente

N	PELIGROSO PARA EL MEDIO AMBIENTE
Muy tóxico para los organismos acuáticos, puede causar efectos adversos a largo plazo en el medio acuático	

3. Identificación de los peligros

Inhalación: los vapores de óxido de zinc recién formado pueden provocar la llamada "fiebre del fundidor". Los síntomas aparecen de 4 a 12 horas después de la exposición y desaparecen al cabo de 24 horas sin producirse efectos acumulativos. Comprenden tos, dolor de cabeza, fiebre, escalofríos, cansancio, náuseas, sed y abundante sudoración. En forma sólida el polvo no es tóxico ni neumoconítico, actuando sólo como irritante del tracto respiratorio superior.

Piel: en exposiciones prolongadas puede causar eczemas, ya que el polvo actúa sobre las glándulas sebáceas bloqueando sus conductos. Se utiliza en preparados dermatológicos debido a su bajo potencial irritante.

Ojos: Irritación de las mucosas oculares. No se han consignado efectos graves o permanentes.

Ingestión: toxicidad relativamente baja por ingestión. En grandes cantidades pueden producir inflamación estomacal (gastritis), vómitos y diarrea.

Potencial por acumulación: no presenta.

4. Primeros auxilios

Inhalación: Retirar de la zona contaminada, llevar al aire libre, mantener en reposo y abrigado y requerir auxilio médico rápidamente. Aplicar respiración artificial si fuera necesario. Puede administrarse aspirina como prevención de la fiebre.

Piel: Quitar las ropas contaminadas y lavar las zonas afectadas con agua abundante y jabón.

Ojos: Lavarlos con agua en gran cantidad, sobre todo por debajo de los párpados.

Ingestión: Enjuagar la boca con agua y si la persona está consciente hacerle beber agua. No forzarle el vómito. Si este tiene lugar, lavarle la boca y repetir la administración de agua.

5. Medidas contra incendios

El óxido de zinc no es inflamable.

6. Medidas a tomar en caso de escape o vertido accidental

Recoger el derrame en recipientes secos y debidamente etiquetados. Lavar la zona afectada con agua en abundancia. Procurar que el derrame no entre en contacto con productos ácidos. Usar ropa de protección. Ventilar la zona

7. Manipulación y almacenamiento

Utilizar envases herméticos para evitar la salida del producto. Almacenar alejado de ácidos y bases fuertes. Evitar acumulaciones de polvo limpiando regularmente la zona.

8. Controles de exposición y equipos de protección personal

	Para humos	Para sólido, como polvo total
TLV-TWA	5 mg/m ³	10 mg/m ³
TLV-STEL	10 mg/m ³	

9. Propiedades físicas y químicas

Peso molecular	81.37
Punto de fusión	1975°C
Punto de ebullición	no aplicable (sublima)
Densidad relativa	5.606
Solubilidad en agua	insoluble
Solubilidad en otros líquidos	soluble en ácidos y bases, insoluble en alcohol
Densidad del vapor	no aplicable
Presión de vapor	extremadamente baja
pH	7.37
Temperatura crítica	no aplicable
Coeficiente de distribución agua/aceite	no disponible

10. Estabilidad y reactividad

Estabilidad	estable
Polimerización peligrosa	no ocurre
Productos peligrosos por descomposición	ninguno
Materiales incompatibles	Magnesio: puede reaccionar con el óxido de zinc de modo explosivo si se calienta. Ácidos fuertes: pueden reaccionar vigorosamente Bases fuertes: forman zincatos solubles en agua
Corrosividad con metales	no corrosivo

11. Información toxicológica

LD50 (oral,ratas) > 10000 mg/kg de peso corporal. El producto no es tóxico. La fiebre por humo de zinc citada en la bibliografía puede ser causada por el óxido de zinc recién formado (puede ocurrir durante la soldadura de acero galvanizado, por ejemplo). Pero no por los productos de óxido de zinc empaquetados.

12. Información ecológica

Evitar la contaminación de suelo, agua o sumideros.

L(E) 50 valores: Daphnia magna, 48 h, 0.07 mg/l zinc (zinc en solución como Zn²⁺)

Oncorhynchus mykis, 96 h, 0.14 mg/l zinc.

Selenastrum capricornutum, 48 h, 0.14 mg/l zinc

13. Consideraciones sobre la eliminación de producto

No aplicable

14. Información relativa al transporte

Transporte por tierra: (ADR/RID/GGVS/GGVE):

Clase: 9

Nº de peligro: 90

UN: 3077

Grupo de embalaje: III

NOMBRE DEL PRODUCTO:

Etiqueta de peligro: 9

Materia sólida potencialmente peligrosa para el medio ambiente, N.E.P

Navegación interior: (ADR/ADNR):

Clase: 9

Nº de peligro: 90

UN: 3077

Grupo de embalaje: III

NOMBRE DEL PRODUCTO:

Etiqueta de peligro: 9

Materia sólida potencialmente peligrosa para el medio ambiente, N.E.P

15. Informaciones reglamentarias

Clasificación y etiquetado

El producto es clasificado y etiquetado conforme a la norma EC de Clasificación y etiquetado

Símbolos e indicación de peligro:

N, peligroso para el medio ambiente

Sustancia Peligrosa

Oxido de Zinc

EINECS-NR: 215 -222-5 CAS,NR. 1314-13-2

Frases R

50/53 Muy tóxico para los organismos acuáticos, puede causar efectos adversos a Largo plazo en el medio acuático

Frases S

60 El material y su recipiente deben ser tratados como residuo peligroso

61 Evitar el contacto con el ambiente. Consultar las instrucciones específicas en la hoja de datos de seguridad.

16. Otras informaciones

Responsabilidades: este documento ha sido elaborado por Oxizinc-Agalisa, S.L.U. utilizando la información disponible en ese momento. Cubre los supuestos más habituales, pero Oxizinc-Agalisa, S.L.U. no garantiza que su contenido sea suficiente en todos los casos ni acepta ninguna responsabilidad derivada de su utilización.