

OXIDO DE ZINC

SINÓNIMOS: óxido de zinc sello oro, oxinal

FÓRMULA QUÍMICA: ZnO

NÚMERO CAS: 1314-13-2.



DIVISA
Química y Asociados

EMPRESA CERTIFICADA EN ISO 9001:2015

DESCRIPCIÓN

El óxido de zinc crudo es un sólido granular gris amarillento sin olor. Es insoluble en agua. El peligro principal es la amenaza que representa para el medio ambiente. Se deben tomar medidas inmediatas para limitar su propagación al medio ambiente. La inhalación prolongada del puede provocar síntomas de escalofríos, fiebre, dolor muscular, náuseas y vómitos.



APLICACIONES/USO

Es un compuesto inorgánico utilizado en varios procesos de fabricación. Se puede encontrar en cauchos, plásticos, cerámica, vidrio, cemento, lubricantes, pinturas, ungüentos, adhesivos, selladores, pigmentos, baterías, ferritas, retardantes de fuego y cintas de primeros auxilios.

MANEJO Y ALMACENAMIENTO

Condiciones de almacenamiento seguro: Mantener el recipiente bien cerrado en un lugar seco y bien ventilado. Separado de materiales incompatibles. Provisión para contener efluentes de extinción de incendios.

Se debe aplicar ventilación por extracción local dondequiera que haya una incidencia de emisiones de fuentes puntuales o dispersión de contaminantes regulados en el área de trabajo. El control de la ventilación del contaminante lo más cerca posible de su punto de generación es el método más económico y seguro para minimizar la exposición del personal a los contaminantes transportados por el aire. Asegúrese de que la ventilación local aleje el contaminante del trabajador.

PRECAUCIONES

Indicaciones de peligro:

H400 – Muy tóxico para los organismos acuáticos.

H410 – Muy tóxico para los organismos acuáticos, con efectos nocivos duraderos.



PROPIEDADES FÍSICOQUÍMICAS

DETERMINACIÓN	ESPECIFICACIÓN	UNIDADES
PLOMO (Pb)	0.003 MÁX	%
CADMIO (Cd)	0.003 MÁX.	%
FIERRO (Fe)	0.003 MÁX.	%
RETENIDO M-325	0.02 MÁX.	%
OXIDO DE ZINC (ZnO)	99.8 MÍN.	%

PRESENTACIÓN

SACO: 25 kg.