

CLORURO DE ZINC

SINÓNIMOS: dicloruro de zinc, mantequilla de zinc, cloruro de zinc (II)

FÓRMULA QUÍMICA: $ZnCl_2$

NÚMERO CAS: 7646-85-7



DIVISA
Química y Asociados

EMPRESA CERTIFICADA EN ISO 9001:2015

DESCRIPCIÓN

El cloruro de zinc es un sólido cristalino blanco, higroscópico e inodoro. Es levemente corrosivo para los metales. Cuando se calienta hasta la descomposición, emite humos tóxicos de cloruro de hidrógeno y óxido de zinc.



APLICACIONES/USO

El cloruro de zinc se usa como fundente de soldadura, electrolito de batería y agente de control de multitudes; también se usa en galvanizado de hierro, textiles, adhesivos, desodorantes; conservación de madera y refinación de petróleo; como fundente de acristalamiento en el soplado de vidrio.

MANEJO Y ALMACENAMIENTO

Mantener los envases bien cerrados en un lugar seco, fresco y bien ventilado. Almacenar solo en el envase original. Separado de bases fuertes, ácidos fuertes, cianuros, sulfuros, alimentos y piensos.

Úsese equipo de protección personal/protección facial. Evitar el contacto con los ojos, la piel o la ropa. No respirar el polvo. No ingerir. Si se ingiere, busque asistencia médica inmediata.

PRECAUCIONES

Indicaciones de peligro:

H302 - Nocivo en caso de ingestión.

H314 - Provoca quemaduras graves en la piel y lesiones oculares graves.

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



PROPIEDADES FÍSICOQUÍMICAS

DETERMINACIÓN	ESPECIFICACIÓN	UNIDADES
APARIENCIA	SOLIDO BLANCO	-
CLORURO DE ZINC	99.0 MÍN.	%
OXIDO DE ZINC	1.5 MÁX.	%
SULFATOS	100 MÁX.	ppm
FIERRO	2.0 MÁX.	ppm
PLOMO	5.0 MÁX.	ppm
INSOLUBLES EN HCl	0.1	%

PRESENTACIÓN

Saco: 25 kg.