

SULFATO DE SODIO

SINÓNIMOS: SULFATO, SULFATO DE DISODIO, ANHIDRO

FÓRMULA QUÍMICA: Na_2SO_4

NÚMERO CAS: 7757-82-6



DIVISA
Química y Asociados

EMPRESA CERTIFICADA EN ISO 9001:2015

DESCRIPCIÓN

El sulfato de sodio anhidro es la forma de sal de sodio anhidra del ácido sulfúrico. El sulfato de sodio anhidro se disocia en agua para proporcionar iones de sodio e iones de sulfato. Se presenta como polvo blanco o cristales bipiramidales ortorrómbicos. higroscópico.



APLICACIONES/USO

Fabricación de papel kraft, cartón y vidrio; relleno en detergentes sintéticos; sales de sodio; esmaltes cerámicos; procesamiento de tejidos textiles; tintes, curtidos; mezcla congelante; reactivo de laboratorio.

MANEJO Y ALMACENAMIENTO

Mantener el recipiente bien cerrado en un lugar seco y bien ventilado. Higroscópico. Clase de almacenamiento (TRGS 510): Sólidos no combustibles.

PRECAUCIONES

Indicaciones de peligro:

H303 - Nocivo en caso de ingestión.

H332 - Nocivo si se inhala.



PROPIEDADES FÍSICOQUÍMICAS

DETERMINACIÓN	ESPECIFICACIÓN	UNIDADES
SULFATO DE MAGNESIO (MgSO_4)	0.05 MÁX.	%
CLORURO DE SODIO (NaCl)	0.06 MÁX.	%
ÓXIDO DE HIERRO (Fe_2O_3)	20.0 MÁX.	ppm
PUREZA (Na_2SO_4)	99.75 MÍN.	%
INSOLUBLES	0.10 MÁX.	%
DENSIDAD APARENTE	1.20 - 1.55	g/cm^3
HUMEDAD	0.10 MÁX.	%
MALLA +40	6.0 MÁX.	%
MALLA -200	30.0 MÁX.	%

PRESENTACIÓN

SACO: 25 kg.