

METASILICATO DE SODIO

Descripción

El Metasilicato de sodio (Na_2SiO_3), es un Sólido Cristalino (Polvo) que tiene una relación de 1 mol de Na_2O por 1 mol de SiO_2 . El Metasilicato de Sodio existe en la forma hidratada (Pentahidratado) y se vende como un sólido. Es más alcalino que el Carbonato de Sodio y se utiliza para limpiar metales, y también como un detergente fuertemente alcalino. Los silicatos incluyendo metasilicato de sodio, se obtienen fundiendo Carbonato de Sodio y Silice (Arena) en un horno parecido al que se usa para la manufactura de vidrio, la reacción se lleva a cabo a unos 1400°C :



En los silicatos comerciales más comunes se logran relaciones molares de Na_2O y SiO_2 más alcalinas por adición de sosa cáustica o fundiendo inicialmente arena con sosa cáustica. Al enfriarse el producto forma un vidrio transparente, verde azulado claro, esto se debe a las impurezas en cantidades inferiores a 1%, generalmente hierro.

Usos y Aplicaciones

En la industria del papel es ampliamente utilizado en los "Pulper" para recuperación de papel desperdicio.

Detergente y desengrasante industrial de amplios usos y bajo costo, gran aplicación en el lavado de envases, botellas, metales, vidrio, loza, etc.

También es utilizado en la industria de abrasivos y metalurgia

Características Físicoquímicas

Apariencia 25 °C	Sólido Cristalino
Color	Blanco
Densidad a 25 ° C	0.780 g/cm ³
% Na₂O	28 – 29.5 %
% SiO₂	28 – 29.5 %

Precauciones de Seguridad

Producto Alcalino.. La disolución en agua es una base medianamente fuerte. Reacciona con aluminio y cinc formando gas inflamable/explosivo Manténgase el recipiente bien cerrado y almacene en un lugar fresco, seco a temperatura ambiente y alejada del fuego y separado de ácidos fuertes, aluminio y zinc Consulte Hoja de Seguridad.