

Cal Hidratada Estabilización 90

Nombre Químico: Hidróxido de Calcio

Formula Química: $\text{Ca}(\text{OH})_2$

Peso Molecular: 74 g/mol



Descripciones:

El Hidróxido de Calcio o Cal Hidratada (otros sinónimos: Hidrato de Cal, Cal Apagada, Cal Muerta, Cal Aérea Apagada, Cal Química, Cal Fina,) su fórmula química es $\text{Ca}(\text{OH})_2$, se obtiene por la hidratación del Óxido de Calcio (Cal Viva) en unos equipos denominados Hidratadores. La Cal es una sustancia alcalina de color blanco o blanco grisáceo que, al contacto con el agua se hidrata o se apaga, desprendiendo calor.

Propiedades:

El Óxido de Calcio (CaO) obtenido en la calcinación de la piedra caliza reacciona inmediatamente con el agua, transformándose en Hidróxido de Calcio ($\text{Ca}(\text{OH})_2$). Este fenómeno se conoce como Hidratación o Apagado de la Cal Viva (CaO). En el Apagado se libera una gran cantidad de calor según la siguiente reacción:



Uso y Aplicaciones:

Entre sus usos están:

- Acondicionamiento de asfalto
- Estabilización de pavimentos
- Estabilización de suelos

Presentación:

- Fundas: 20 Kg. - Paletización: 80 fundas.



Composición Química	%
CaO	68
$\text{Ca}(\text{OH})_2$	90
CaCO_3	5.0 – 7.0
Mat. Insoluble Mesh 200 ASTM	5.0 – 15

Riesgo:

Ingestión: en cantidad excesiva puede causar irritación gástrica leve e inflamación en la garganta. Su ingestión crónica puede causar hipercalcemia, alcalosis y daño renal.

Inhalación: En grado excesivo puede causar irritación respiratoria leve.

Instrucciones de Manejo y Seguridad

Toxicidad: la Cal es extremadamente corrosiva, se debe usar protección para la piel y los ojos.

Almacenamiento: evitar almacenar en lugares o ambientes húmedos.

Cuidados: evitar el contacto con la piel, los ojos y la inhalación.

Primeros Auxilios: en caso de quemadura se debe lavar con abundante agua por 20 minutos.

Código NFPA (Rombo de seguridad):

Riesgos para la salud, No. 3
Riesgos de inflamabilidad, No. 0
Riesgos por reactividad, No. 1
Indicación especial, ninguna

