



## Cal Hidratada Superior

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 ( $\text{CaO}$ ) 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 ( $\text{CaO}$ ). En el Apagado se libera una gran cantidad de calor según la siguiente reacción:



### Uso y Aplicaciones:

- Construcción
- Tratamiento de agua de desechos urbanos e industrial
- Estabilización de pavimentos
- Estabilización de suelos

### Presentación:

- Fundas: 20 Kg. - Paletización: 80 fundas.  
10 Kg. - Paletización: 100 fundas.



Composición Química	%
$\text{CaO}$	34 – 38
$\text{Ca}(\text{OH})_2$	45 – 50
$\text{CaCO}_3$	13 – 27
Mat. Insoluble Mesh #50 ASTM	2.0 – 4.0



### 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

