



Ficha Técnica

CÓDIGO: FT-CCA-045
VERSIÓN: 4
REVISIÓN: 03/08/17
TOTAL PÁGINAS: 1

Cal Agrícola -Avícola

Nombre Químico: Hidróxido de Calcio

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

Peso Molecular: 74 g/mol



Descripciones:

El Hidróxido de Calcio, Di Hidróxido de Calcio o Cal Hidratada (otros sinónimos: Hidrato de Cal, Cal Apagada, Cal Muerta, Cal Aérea Apagada, Cal de Construcción, Cal Química, Cal Fina, Cal de Albañilería, Flor de Cal, Cal Viena) con fórmula $\text{Ca}(\text{OH})_2$, se obtiene por 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 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:
 $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Calor}$

Usos y Aplicaciones

- Acondicionamiento de lodos de desechos y suelos agrícolas
- Acondicionamiento de desechos sólidos de granjas avícolas y ganaderas, antisépticos de lechos avícolas.
- Como desinfectante en las explotaciones avícolas, porcinas en general y otros abonos orgánicos.
- Se usa como regulador de PH, para suelos, nutriente vegetal, abonos, destructor de hongos, bacterias, entre otros usos.

Presentación:

Fundas: 50 libras -Paletizada en 80 unidades y 100 libras
-Paletizada en 50 unidades.

Composición Química	%
CaO	25-30
$\text{Ca}(\text{OH})_2$	30-40
CaCO_3	50-70
Insoluble	45-70

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. 2; Riesgos de inflamabilidad, No. 0; Riesgos por reactividad, No. 0; Indicación especial, ninguna.