



HIDRÓXIDO DE CALCIO

CAL APAGADA – M 200

FICHA TÉCNICA

HIDRÓXIDO DE CALCIO

CAL APAGADA – M 200

DESCRIPCIÓN DEL PRODUCTO

El hidróxido de calcio $[\text{Ca}(\text{OH})_2]$ es un compuesto no metálico de alta pureza obtenido a partir de la cal viva hidratada. Se utiliza en diversas industrias como la construcción, tratamiento de aguas, agroindustria y química, gracias a su alta reactividad, poder neutralizante y capacidad bactericida.

ANÁLISIS FÍSICO

Parámetro	Valor típico (%)
Densidad	$> 0.6 \text{ g/cm}^3$
Humedad	$< 1\%$
Tamiz 200	Ret. $< 10\%$
Color	Blanco

ANÁLISIS QUÍMICO

Parámetro	Valor típico (%)
$\text{Ca}(\text{OH})_2$	$> 82\%$
CaCO_3	$< 9\%$
MgO	$< 1\%$
Fe_2O_3	$< 0.2\%$
SiO_2	$< 3.0\%$
Al_2O_3	$< 0.2\%$

PRESENTACIONES DISPONIBLES

- Sacos de 25 kg y 50 kg.
- Jumbo bags de hasta 1,500 kg.
- A granel según requerimiento del cliente.
- Granulometría: desde malla 40 a 400.

HIDRÓXIDO DE CALCIO

CAL APAGADA – M 200

ALMACENAMIENTO Y TRANSPORTE

- Conservar en ambientes secos, ventilados y protegidos.
- Evitar la exposición a humedad para preservar su fluidez y evitar apelmazamientos.
- Almacenar sobre tarimas para evitar el contacto directo con el suelo.
- Manipular preferentemente en sistemas cerrados o con extracción localizada para evitar emisiones.

MANEJO Y SEGURIDAD

- Producto no inflamable, muy alcalino.
- En caso de contacto, enjuagar con abundante agua
- Usar mascarilla tipo N95 y gafas de seguridad

SECTORES DE APLICACIÓN



Agricultura

Aplicado directamente al suelo para corregir acidez, desbloquear nutrientes y reducir toxicidad de aluminio. También se emplea para la desinfección de gallineros, criaderos y residuos orgánicos.



Acuicultura

Regula el pH del agua, reduce la acidez del fondo y mejora la biodisponibilidad del calcio en ambientes de cultivo intensivo. También actúa como desinfectante natural del fondo de piscinas.



Neutralización de efluentes

Altamente eficiente para eliminar contaminantes ácidos en aguas residuales de curtiembres, galvanoplastia, minería, industrias alimenticias, entre otras. Forma precipitados estables y ajusta el pH con facilidad.