

CAL VIVA

DESCRIPCION

Cal Viva: Caliza calcinada, la mayor parte de la cual es oxido de calcio u oxido de calcio enlazado con oxido de magnesio y que es capaz de hidratarse con agua

DATOS TECNICOS

La cal es un material solido alcalino fuerte, clasificado según norma chilena NCh 2120/8, Parte 8, Clase 8, como sustancia corrosiva, con número de referencia de N.U. 1910 y disposición especial 106 III. En norma chilena NCh 2190, referida a marcas para información de Riesgos, le corresponde etiqueta y rotulación de acuerdo a lo descrito en Clase 4, división 4 3 y a lo señalado en Clase 6, división 6.1

- Estado físico : Solido
 - Forma de presentación : Se presenta granulada o molida
 - Olor :No presenta olor
 - Concentración de CaO libre : >75%
 - Concentración de valor alcalinizate : >84%
 - Inflamabilidad :No es inflamable
 - No posee explosión potencial
 - Solubilidad en agua : (a0 °C = 1,40gr CaO/Lt y a 100° C= 0,54gr CaO/Lt)
-
- El óxido de calcio reacciona con ácidos, formando sales de calcio, de la cuales algunas serian solubles
 - Es inestable por ser material anhídrido. Es incompatible con agua y ácidos
 - Reacciona con algunos plásticos , caucho y revestimiento
 - El fluoruro reacciona con el óxido de calcio, desarrollando mucho calor y algo de luz
 - Es atoxica, no obstante es necesario usar equipo de protección adecuado, tiene efectos sobre el medio ambiente

USOS

Como desinfectante de pozos sépticos y restos orgánicos, eliminando los malos olores. Se espolvorea sobre la superficie a tratar y luego de algunos minutos, agregar igual cantidad de agua. La solución se toma fuertemente alcalina, actuando así, como fungicida y bactericida.

Unidad de venta : cal viva 1kg
: Cal viva saco de 33 kgs

SEGURIDAD

- La exposición al óxido de calcio por las vías de inhalación, contacto con la piel u ojos, por la ingestión, puede afectar al organismo
- La exposición aguda a corto plazo, irrita los ojos, nariz, garganta y piel. Los factores térmicos pueden ser constituyentes de quemaduras intensas, bronquitis y neumonía
- La exposición a largo plazo pueden producir dermatitis, úlceras y perforaciones al tabique nasal
- El contacto con la piel producirá irritación, quemaduras intensas, corrosión y posible daño severo
- El contacto con los ojos produce quemaduras graves y pérdida de visión
- La inhalación del polvo de cal causa tos, estornudos e inflamación del aparato respiratorio
- La ingestión produce quemaduras y causticidad
- En caso de incendios pequeños, el agente de extinción sería polvo químico seco CO₂, neblina de baja o espuma normal. Para incendios grandes, neblina baja, de alta o espuma normal
- Como equipo de protección personal, debería utilizarse; crema protectora aplicada al cuello, puños, tobillos, cintura y manos. Respirador adecuado para

partículas con filtros de alta eficiencia. Protección visual; monovisor de una pieza con cierre hermético, capucha con suministro de aire en lugares de trabajo fijo, pantalón que descienda hasta cubrir la bota. Camisa manga larga con mangas de exudación, abotonada en cuerpo y cuello. Guantes de neopreno o PVC. En general la ropa de seguridad no debe ser ceñida al cuello, puños, cintura y tobillo, ya que el roce con la cal puede causar irritación en la piel

Aplicación

La cal viva posee innumerables aplicaciones que se pueden resumir en las siguientes:

- Industriales : Química orgánica e inorgánica. Tratamiento de aguas, papel y pulpa, alimentos y subproductos, petrolíferos
- Construcción : ladrillos silícicos, ladrillos ligeros, hormigón liviano, morteros, pavimentos asfálticos, estabilización de suelos y revestimiento protectores.
- Agricultura : Mejoramiento de terrenos, nutriente vegetal, abono e insecticida
- Minería metálica : Fundiciones(cobre, hierro, aceñas, etc.) lixiviación cianurada (en pilas o por agitación) y en flotación alcalina
- Minería no metálica : En la obtención de sales de yodo y nitratos, obtención de colemanita sintética, en las faenas productoras de ácido bórico, en la obtención de litio
- Descontaminante ambiental : En desulfuración de gases de combustión y en neutralización de Riles
- Uso diversos : pigmentos, barnices, caucho-gomas, control de contaminación, cultivos marinos y granjas

Estabilidad de Almacenamiento: En lugares secos y limpios lejos de fuentes de calor o ignición. Evitar almacenar cerca de materiales combustibles o inflamables



FICHA TECNICA

Nota: **Ver Hoja de Seguridad**