

POLITICA DE USO DE HIDRÓXIDO DE CALCIO (CAL HIDRATADA) EN PRODUCCION ORGÁNICA



I. TITULO:

POLITICA DE USO DE HIDRÓXIDO DE CALCIO (CAL HIDRATADA) EN PRODUCCION ORGÁNICA

II. OBJETIVO:

Definir los lineamientos complementarios respecto al uso de Cal Hidratada en producción orgánica.

III. REFERENCIAS NORMATIVAS:

3.2. Normativa NOP/USDA.

Sub parte G, § 205.601, (i), (3).

IV. DEFINICIONES

4.1. Variedades de cal viva:

De acuerdo con el porcentaje de óxido de calcio las cales vivas se clasifican en dos variedades. Cales Grasas: son las más blancas, fabricadas con piedras calizas de gran pureza, que en presencia de agua reaccionan con fuerte desprendimiento de calor. Cales Magras: son más amarillentas, más impuras porque poseen sustancias como arcilla, óxido de magnesio, etc., que en presencia de agua reaccionan con poco desprendimiento de calor.

4.2. Cal apagada:

Se dice que se obtiene “cal apagada” cuando se vierte agua sobre la cal viva. El apagado es exotérmico: se desprende gran cantidad de calor que evapora parte del agua utilizada. Simultáneamente la cal viva se desterrona y expande. Es pastosa y como es cáustica, no debe tocarse con los dedos.

4.3. Cal hidratada:

La cal hidratada es hidróxido de calcio, pero la cal viva es apagada en condiciones cuidadosamente controladas. El óxido de calcio debe recibir una cantidad estrictamente necesaria de agua, obteniéndose un hidróxido como polvo seco, que se muele finamente.

Nombre del documento: Política de uso de cal	Código: Pol-Cal	Versión 2	Fecha: Agosto 2012	Personas responsables: Gerente General y Representante comité	Original: Encargado de calidad	Página 1 de 2
---	--------------------	--------------	-----------------------	---	--------------------------------------	---------------

POLITICA DE USO DE HIDRÓXIDO DE CALCIO (CAL HIDRATADA) EN PRODUCCION ORGÁNICA



El hidróxido de calcio, también conocido como cal muerta y/o cal apagada, es un hidróxido cáustico con la fórmula $\text{Ca}(\text{OH})_2$. Es un cristal incoloro o polvo blanco, obtenido al reaccionar óxido de calcio con agua. Puede también precipitarse mezclando una solución de cloruro de calcio con una de hidróxido de sodio.

Si se calienta a $512\text{ }^\circ\text{C}$, el hidróxido de calcio se descompone en óxido de calcio y agua. La solución de hidróxido de calcio en agua es una base fuerte que reacciona violentamente con ácidos y ataca varios metales. Se enturbia en presencia de dióxido de carbono por la precipitación de carbonato de calcio.

V. POLITICA DE MAYACERT

5.1. Respecto al uso de hidróxido de calcio (cal hidratada) como enmienda para el suelo y plantas en producción orgánica:

Bajo el Reglamento NOP-USDA se aceptará el uso de hidróxido de calcio (cal hidratada) como enmienda para el suelo y plantas, siempre y cuando se demuestre que el hidróxido de calcio (cal hidratada) proviene de un proceso natural.

5.2. Respecto al uso de hidróxido de calcio (cal hidratada) para tratamientos fúngicos en producción orgánica:

El hidróxido de calcio (cal hidratada) como ingrediente en preparados como el caldo bordelés y caldo sulfocálcico, se aceptará su uso para tratamientos fúngicos en cultivos como el café, cacao y frutales, y también para tratamientos en viveros, siempre y cuando se demuestre que el hidróxido de calcio (cal hidratada) proviene de un proceso natural.

Nombre del documento: Política de uso de cal	Código: Pol-Cal	Versión 2	Fecha: Agosto 2012	Personas responsables: Gerente General y Representante comité	Original: Encargado de calidad	Página 1 de 2
---	--------------------	--------------	-----------------------	---	--------------------------------------	---------------