

El compuesto químico acetato de calcio es la sal de calcio del ácido acético. Tiene la fórmula $\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2$. Una fórmula alternativa es $\text{Ca}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$. Su nombre estándar es etanoato de calcio.

El CAS Nr 62-54-4 (anhidro) y el 5743-26-0 (monohidrato), de masa molar 158.138 g/mol, NFPA 1-1-0, no presenta ningún peligro para la salud, el aspecto es el de un polvo blanco (en cristales si esta hidratado), soluble en el agua, con una densidad de aproximadamente 1.60 kg/l.

El punto de fusión está sobre los 160 °C. Cuando es calentado sobre eso, puede producir el explosivo/inflamable acetona. La forma anhidra es muy higroscópica, por lo tanto el monohidrato es la forma común. Si un alcohol es agregado a una solución saturada del acetato del calcio, se forma un gel semisólido inflamable que es como un "calor enlatado" como el Sterno.

From:

<https://neurocirugiacontemporanea.es/wiki/> - **Neurocirugía Contemporánea ISSN 1988-2661**

Permanent link:

https://neurocirugiacontemporanea.es/wiki/doku.php?id=acetato_de_calcio

Last update: **2025/05/03 23:57**

