



# Carbonato de Calcio Fino

## Sinónimos

Carbonato cálcico, Ácido Carbónico, Sal de Calcio, Calcita, Aragonita, Piedra caliza

## Identificación

CAS	471-34-1
Fórmula molecular	Principalmente CaCO <sub>3</sub>
EINECS	-
FEMA	-
Aditivo Alimentario	E170

## Características

Aspecto: Polvo blanco, sin olor incoloro  
Peso molecular: 100.1 g/mol  
Solubilidad: 1.3 mg /100 g a 18 °C (Carbonato de Calcio no tratado)  
pH: 8.5  
Densidad: 2.7 g/ml

## Estructura Molecular

## Usos



Es ampliamente utilizado en la industria, entre las diferentes aplicaciones se encuentra: en el caucho, pinturas, nutrición animal, adhesivos, papel, dentífricos, cemento, fabricación de vidrio, cerámica, plásticos, cosméticos, pesticidas, insecticidas, agricultura, antibióticos, agente neutralizante, aditivo de alimentos, base para goma de mascar. Además, en la industria farmacéutica se utiliza habitualmente como suplemento de calcio, en multivitamínicos, como antiácido y agente adsorbente.

## Primeros Auxilios Básicos



Inhalación: Aislar la persona a un lugar con aire fresco. Solicite ayuda médica. Contacto con los ojos: Lavado inmediato del ojo afectado con agua fresca durante 10 minutos manteniendo abierto el ojo(s). Si persiste irritación consulte el médico de forma inmediata. Contacto con la piel: Lavar con agua tibia y jabón suave. Si ocurre irritación, solicite ayuda médica el médico. Ingestión: Nunca suministre algo a la víctima si está cerca de perder el conocimiento o con convulsiones. Enjuague la boca completamente con agua. No inducir el vómito. Beber un poco de agua (240 a 300ml) para diluir el material en el estómago. Obtenga ayuda médica.

## Riesgos de Incendio o Explosión



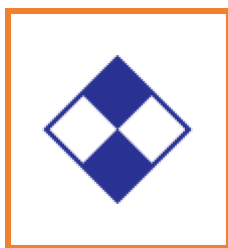
Punto de chispa: No inflamable. Procedimientos especiales para combatir incendios: Ninguno. Peligros inusuales de fuego y explosión: Ninguno.

## Almacenamiento y Manipulación



Manipulación: Algunos métodos de control no solo como ventilación o encerramiento pueden ser necesarios para controlar la exposición a polvo y a compuestos orgánicos gaseosos, como por ejemplo, la renovación de aire mediante sistemas de extracción. La selección de los equipos de protección personal debe ser realizada por un profesional calificado. Almacenamiento: Almacenar en recipientes cerrados y en lugar seco, protegido de sol. Productos incompatibles: Agentes oxidantes fuertes, ácidos y bases. Aluminio, Mercurio, Hidrógeno, flúor, magnesio.

## Estabilidad y Reactividad



Estabilidad: Estable. Reactividad en agua: Ninguna. Polimerización peligrosa: No ocurrirá. Productos peligrosos de descomposición: La descomposición térmica de la caliza iniciando a 550 °C (1022 °F) puede producir óxido y dióxido de carbono. El calentamiento de este producto por encima de 125 °C (257 °F) puede causar volatilización y/o descomposición térmica de las ayudas de proceso, resultando una fase gaseosa que libera trazas de compuestos volátiles. Incompatibilidad (materiales a evitar): Reacciona con ácidos para liberar dióxido de carbono. Se quema al contacto con fluoruro. También es incompatible con sales de aluminio y de amonio.

## Información Toxicológica



Efectos y peligros de exposición aguda: Inhalación: El polvo puede irritar el tracto respiratorio con síntomas de estornudo e irritación de mucosas nasales. Contacto con los ojos: Irritación suave con síntomas de lagrimeo e irritación. Contacto con la piel: Exposición prolongada o repetida puede producir resequedad en la piel e irritación. Ingestión: En cantidades apreciables puede ocasionar obstrucción intestinal y / o constipación. Toxicidad: En animales: toxicidad oral aguda (DL50): 6450 mg /kg [rata]

## Información Ecológica



Toxicidad: CSEO (O. mykiss, OECD 203, 96 h.): > 100 % v/v; CE50 (D. magna, OECD 202, 48 h): > 100 % v/v; CE50 (D. subspicatus, OECD 201, 72 h): > 14 mg/l; CE50 (T. pyriformis, OECD 209, 3 h): > 1000 mg/l; ETA-CE50 (O. mykiss, OECD 204, 42 d): N/A; ETA-CE50 (D. magna, OECD 211, 14 d): N/A. Persistencia y degradabilidad: Biodegradabilidad (estimada): El producto es inorgánico.