



**FICHA DE DATOS DE SEGURIDAD**  
**(Según norma 91/155/CEE)**

**CARBONATO CÁLCICO  
MICRONIZADO**

**1. IDENTIFICACIÓN DE LA SUSTANCIA Y DE LA COMPAÑÍA**

- 1.1 **Identificación de la sustancia preparado:** Carbonato Cálcico natural micronizado  
1.2 **Utilización del producto:** Piedra Caliza / Blanco de España  
1.3 **Identificación de la empresa:** SILEX MINERA, S.L.  
1.4 **Dirección:** C/ Del Rosario, 24 **CP:** 41565 **GILENA** (Sevilla)  
1.5 **Telefono:** 95 582 69 68 **Fax:** 95 482 60 06  
1.6 **Telefono de Emergencias:** 95 582 69 68  
1.7 **E-mail:** Calidad @silexminera.com

**2. COMPOSICIÓN E INFORMACIÓN DE LOS COMPONENTES.**

- 2.1 **Composición:** Carbonato Cálcico natural micronizado, Cas-No. 1317  
99.7 % Riqueza en Carbonato Cálcico  
0.3 % Otros componentes.
- 2.2 **Sustancias peligrosas para la salud:** No se encuentran  
2.3 **Clasificación/ Simbología:** CO<sub>3</sub> Ca

**3. IDENTIFICACIÓN DE LOS PELIGROS / PELIGROSIDAD**

No existe peligrosidad, después de haber consultado todos los datos que componen el Carbonato Cálcico; por tanto, no existe ningún peligro ni para el ser humano ni par el medio ambiente.

**4. PRIMEROS AUXILIOS.**

**CONTACTO CON LOS OJOS:** Lavar con abundante agua durante 15 minutos, manteniendo los parpados abiertos. Acudir al oftalmólogo en caso de irritación persistente

**CONTACTO CON LA PIEL:** Quitar la ropa contaminada. Lavar con agua abundante el área afectada. Podría causar sequedad en la piel.



**FICHA DE DATOS DE  
SEGURIDAD**  
**(Según norma 91/155/CEE)**

## **CARBONATO CÁLCICO MICRONIZADO**

**INHALACION:** Trasladar a la persona a un lugar ventilado. Mantener en reposo y abrigado. Aplicar respiración artificial en caso de insuficiencia respiratoria. En caso de indisposición consultar al médico.

**INGESTIÓN:** Enjuagar la boca, reposo y someter a atención médico.

### **5. MEDIDAS DE LUCHA CONTRA INCENDIOS.**

**Peligro general:** No respirar el polvo

**Medios de extinción:** Usar medios de extinción apropiados para el fuego circundante.

**Productos de combustión:** La Carbonato se descompone a 825 grados centígrados

**Punto de inflamación y método:** No es combustible

**Equipos para combatir incendios:** El Carbonato Cálculo no es combustible

**Equipos para combatir incendios:** El Carbonato Cálculo no representan ningún peligro asociado con incendios. Se recomienda usar un aparato respiratorio autónomo para limitar las exposiciones a productos combustibles al combatir cualquier incendio.

### **6. MEDIDAS A TOMAR EN CASO DE VERTIDO ACCIDENTAL .**

**Precauciones personales:** Utilizar equipo de protección respiratoria y personal

**Precauciones medio ambientales:** Evitar la formación de ambientes pulvígenos.

**Métodos de limpieza:** En caso de dispersión o derrame, recoger y depositar en un vertedero autorizado. Evitar el contacto con los ácidos.

### **7. MANIPULACION Y ALMACENAMIENTO.**

**Manipulación:** Si existen mezclas con agentes dispersantes o productos químicos, respetar las precauciones generales correspondientes a la manipulación de productos químicos.

Almacenar el producto en envases capaces de prevenir la formación de polvo.

**Almacenaje:** utilizar embalajes bien cerrados/ mantener alejado de los ácidos.

Es aconsejable almacenar en los envases originales. La zona de almacenaje debe estar exenta de materiales incompatibles, fresca, seca, ventilada y protegida



**FICHA DE DATOS DE  
SEGURIDAD**  
*(Según norma 91/155/CEE)*

## **CARBONATO CÁLCICO MICRONIZADO**

### **8. CONTROL DE EXPOSICIÓN/ PROTECCIÓN INDIVIDUAL.**

**Riesgos especiales:** No combustible

**Medios de extinción adecuados:** Están permitidos todos los agentes extintores

**Controles de la exposición:** Se aconseja usar todos los métodos disponibles para prevenir y controlar la exposición. Sin no son efectivos, es aconsejable usar equipos de protección individual.

**Protección Respiratoria:** Es aconsejable utilizar mascarilla para polvo

**Protección de las manos:** No son requeridos guantes de protección pero se aconsejan para prevenir la sequedad e irritación debido a las alergias.

**Protección de ojos:** En caso de contacto directo ver punto 4. Utilizar gafas de seguridad cerradas. Disponer de instalaciones para aplicar agua a los ojos.

**Protección de la piel:** Ropa de trabajo adecuada.

### **9. PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS.**

**Aspecto:** Polvo blanco, Granulado.

**Color:** Blanco

**Olor:** Inodoro.

**P.H- Valor:** 9.5 (100g/l) ELECTROMETRIA

**Temperatura de fusión:** Entre 1300 grados centígrados – 1400 grados centígrados.

**Temperatura de ebullición:**

**Inflamabilidad:** No inflamable

**Ignición:** Incombustible

**Propiedades comburentes:** No explosivo

**Presión de vapor:** Infima

**Densidad:** 2.7 g / cm<sup>3</sup>

**Solubilidad:** Es prácticamente insoluble en agua y soluble en ácidos diluidos con descomposición y pérdida de CO<sub>2</sub>

**Otros datos:** Descomposición térmica: A 825 grados centígrados se descompone en CO<sub>2</sub> y Ca O, Es incompatible con ácidos, sales amónicas y de aluminio.

### **10. ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD.**

Evitar el contacto con los ácidos calientes (Reacciona con los ácidos en forma de CO<sub>2</sub>)

Puntos peligrosos en su descomposición: A 825 grados centígrados se descompone en CO<sub>2</sub> y Ca O. El CO<sub>2</sub> puede desplazar el oxígeno y resultar sofocante.



**FICHA DE DATOS DE  
SEGURIDAD**  
**(Según norma 91/155/CEE)**

## **CARBONATO CÁLCICO MICRONIZADO**

### **11. INFORMACIONES TOXICOLÓGICAS.**

Se puede excluir todo efecto tóxico. Además hay que decir que el carbonato cálcico como tal es un componente natural del agua y de la tierra. Por tanto, es un producto totalmente neutro y ecológico.

### **12. INFORMACION ECOLÓGICA.**

El carbonato Cálcico en estado sólido, es un componente mineral, natural de la tierra. En estado de disolución, la sustancia es un componente natural e indispensable del agua en la naturaleza. Se puede pues, excluir efectos desfavorables para el entorno. El carbonato Cálcico no puede ser biodegradable.

Puede haber ciertas restricciones que indiquen que algunas suspensiones concentradas de carbonato cálcico en las aguas naturales pueden tener un efecto desfavorable sobre los organismos acuáticos (perturbaciones de la microflora y de la microfauna en los sedimentos y en consecuencia un efecto negativo para la existencia de los organismos acuáticos superiores)

### **13. CONSIDERACIONES RELATIVAS A LA ELIMINACIÓN**

Consultar la legislación local o nacional.

Se puede tirar en un vertedero autorizado. Por lo que respecta a la recomendación de eliminación, consultar al proveedor.

### **14. INFORMACIONES RELATIVAS AL TRANSPORTE**

GGBSee/IMDG CODE	-----
GGVE/GGVS	-----
Un No.	-----
RID/ADR	Sin restricciones
ICAO / IATA-DGR	-----
ADNR	-----



**FICHA DE DATOS DE**  
**SEGURIDAD**  
**(Según norma 91/155/CEE)**

## **CARBONATO CÁLCICO MICRONIZADO**

### **15. INFORMACIONES REGLAMENTARIAS.**

El carbonato cálcico, en dispersión en el agua no es una solución peligrosa según las reglamentaciones establecidas por la CEE.

### **16. OTRAS INFORMACIONES.**

Suiza: Clasificado como producto no tóxico bajo BAGT No. 617 300  
Europa: EINECS. Clasificado como producto no tóxico.  
Estados Unidos: Listado en el TSCA Inventory, sustancia no tóxica  
El Carbonato Cálcico está clasificado GRAS por la FDA.

Japón: MITI registrado. No tóxico  
Australia: ACOIN edición 92 listada, no tóxico.

**El Carbonato Cálcico está incluido dentro del anexo V del reglamento REACH (excepciones al registro obligatorio de conformidad con el artículo 2, apartado 7, letra B), es por lo que no procede el pre-registro ó registro del mismo por tratarse de sustancias existentes en la naturaleza, que no sufren modificación química y que del mismo modo no son consideradas como peligrosas según directiva 67/548/CEE.**

### **17. PRODUCTO: CARBONATO CÁLCICO.**

Las informaciones y recomendaciones contenidas en esa ficha se basan en datos que se consideran ciertos. No obstante no puede darse ninguna seguridad o garantía respecto a las mismas

**SEGÚN REGLAMENTACIONES DE LA C.E.E., LABORATORIOS E INSTITUCIONES CONSULTADAS, EL CARBONATO CÁLCICO NO ES UNA SOLUCIÓN PELIGROSA.**