



## IMPORTACION Y DISTRIBUCION DE PRODUCTOS QUIMICOS

### FICHA DE SEGURIDAD DE PRODUCTO

#### CLORURO DE CALCIO

##### I. IDENTIFICACION DEL PRODUCTO

NOMBRE QUIMICO : CLORURO DE CALCIO  
SINONIMO : HIDROFILITA  
FAMILIA QUIMICA : SALES ALCALINAS  
FORMULA QUIMICA :  $\text{CaCl}_2$

##### II. INGREDIENTES PELIGROSOS

No presenta sustancias nocivas

##### III. COMPONENTES

Cloruro De Calcio : 88.00 - 95.00%  
Numero CAS : 010043 - 52 - 4

##### IV. DATOS FISICOS

Peso Molecular : 110.99  
Densidad Aparente : 590 - 897 Grs./Lto.  
Punto de Fusion : 772° C  
Solubilidad en Agua : Muy Soluble  
Color : Blanco  
Apariencia : Solido Granular

##### V. INFORMACION CONTRA INCENDIO

El Cloruro de Calcio es un producto quimico no combustible.  
No es susceptible a producir flamas o explosiones

## VI. REACTIVIDAD

Estabilidad : En condiciones normales es un producto estable  
Incompatibilidad : Es altamente higroscópico, desprendiendo calor cuando se disuelve el agua.  
Las soluciones acuosas de Cloruro de Calcio corroen lentamente los metales, aluminio y aleaciones son atacados.

## VII. PRECAUCIONES

Contacto con la piel : No se absorbe a través de la piel, lavar con agua hasta que este limpia  
Contacto con los ojos : Lavar de inmediato con agua corriente, por lo menos durante 15 minutos, acudir al médico.  
En caso de Ingestión : Inducir inmediatamente al vómito, dando de beber dos vasos con agua y agitar el dedo dentro de la garganta.  
En caso de Inhalación : Trasladar el paciente a donde se respire aire fresco.

## VIII. EQUIPO DE PROTECCION PERSONAL

Durante el manejo y uso de Cloruro de Calcio sólido es conveniente proteger :  
a) El aparato respiratorio, mediante el uso de mascarilla respiradora con filtro.  
b) Los ojos, usando lentes de seguridad.  
c) La piel, usando guantes, delantal y zapatos de material sintético (ropa o artículos de piel son dañados por el Cloruro de Calcio).

## IX. DERRAMES Y DESPERDICIOS

Si el Cloruro de Calcio sólido se derrama, detener la fuga en caso de poder hacerlo sin riesgo.  
Lavar con abundante agua y contener para evitar su introducción a vías fluviales y alcantarillas.  
Se neutraliza con el agregado de Carbonato de Sodio, obteniéndose una mezcla de Carbonato de Calcio y Cloruro de Sodio.  
Los desechos y desperdicios de Cloruro de Calcio deberán manejarse de acuerdo a la reglamentación vigente