# FICHA DATOS DE SEGURIDAD PRODUCTOS QUIMICOS

# Formico, acido

Identificación

Nombre Producto:

N° CAS:

Formico, acido

Peso molecular:

46.03 g/mol

64-18-6

Fórmula molecular:

 $CH_2O_2$ 

Propiedades Físicas o Químicas

Estado físico Líquido

Punto de fusión 8 °C
Punto de ebullición 101 °C

101°C

Solubilidad en agua (20 °C) Solibilidad en etanol (20 °C) Solibilidad en eter (20 °C) Soluble SOluble Eter

Densidad

1,22 g/cm<sup>3</sup>

# **PELIGROS**

Provoca graves quemaduras

### Primeros auxilios

#### ¡El socorrista debe autoprotejerse!

Tras inhalación: aire fresco. Avisar al médico.

Tras contacto con la piel: Aclarar con abundante agua. Extraher la sustancia por medio de algodón impregnado con polietilenglicol 400. Despojarse inmediatamente de la ropa contaminada.

Tras contacto con los ojos: Aclarar con abundante agua, manteniendo los párpados abiertos (al

menos durante 10 minutos). Avisar inmediatamente al oftalmólogo.

Tras ingestión: beber abundante agua (hasta varios litros), evitar vómitos (¡Riesgo de perforación!). Avisar inmediatamente al médico. No efectuar medidas de neutralización.

#### Derrame

No inhalar los vapores/aerosoles. Evitar el contacto con la sustancia. Proceder a ventilación en

lugares cerrados. No lanzar por el sumidero.

Eliminación de la nocividad: neutralizar con bicarbonato sódico o solución diluida de sosa cáustica.

#### Incendio

## Medios de extinción adecuados: CO<sub>2</sub>, espuma, polvo.

Inflamable. Vapores más pesados que el aire. En caso de incendio pueden formarse vapores tóxicos. Posible formación de mezclas explosivas con aire. En contacto con metales puede formarse hidrógeno gaseoso: (¡Riesgo de explosión!).

Usar ropa de protección y sistema de respiración autónoma.

Precipitar los vapores emergentes con agua. Refrigerar el recipiente con agua. Evitar la

penetración del agua de extinción en acuíferos superficiales o subterraneos.

## Almacenamiento

Durante el almacenamiento puede presentarse un aumento reducido de los componenetes no volátiles por acción del ácido sobre el material del recipiente. Posibilidad de presión interior. Sensible a la luz. Almacenamiento limitado.

Bien cerrado. Seco. En lugar bien ventilado. Protejido de la luz. Alejado de fuentes de ignición y calor. De +15°C a +25°C.

Posible descomposición con formación de productos gaseosos, especialmente tras largo almacenamiento.