



## HOJA DE DATOS DE SEGURIDAD ACIDO ACETICO GLACIAL

### 1. Identificación de la sustancia/preparado y de la sociedad o empresa

#### Identificación de la sustancia o del preparado

**1.1 Denominación:**

Acido Acético Glacial.

**1.2 Uso de la sustancia o preparado:**

Para usos de laboratorio, análisis, investigación y química fina.

**1.3 Identificación de la sociedad o empresa:**

CONTROL TÉCNICO Y REPRESENTACIONES, S.A. DE C.V.

Av. Lincoln No. 3410 Pte. Col. Mitras Norte

www.ctr.com.mx

Tels. (81) 8158 0600, 8158 0628, 8158 0633

e-mail : ctrscientific@infosel.net.mx

Apdo. Postal 044-C Monterrey N.L. C.P. 64320, México

### 2. Identificación de los peligros

**2.1** Inflamable. Provoca quemaduras graves.

### 3. Composición/Información de los componentes

**3.1** Denominación: Acido Acético glacial

Fórmula:  $\text{CH}_3\text{COOH}$  M.=60,05

### 4. Primeros auxilios

**4.1 Indicaciones generales:**

En caso de pérdida del conocimiento nunca dar a beber ni provocar el vómito.

**4.2 Inhalación:**

Trasladar a la persona al aire libre. En caso de que persista el malestar, pedir atención médica.

**4.3 Contacto con la piel:**

Lavar abundantemente con agua. Quitarse las ropas contaminadas. Extraer el producto con un algodón impregnado en polietilenglicol 400.

**4.4 Ojos:**

Lavar con agua abundante (mínimo durante 15 minutos), manteniendo los párpados abiertos. Pedir inmediatamente atención médica.

**4.5 Ingestión:**

Beber agua abundante. Evitar el vómito (existe riesgo de perforación). Pedir inmediatamente atención médica. No neutralizar.

### 5. Medidas de lucha contra incendio



## HOJA DE DATOS DE SEGURIDAD ACIDO ACETICO GLACIAL

<b>5.1 Medios de extinción adecuados:</b>	Dióxido de carbono (CO <sub>2</sub> ). Espuma. Polvo seco.
<b>5.2 Medios de extinción que NO deben utilizarse:</b>	-----
<b>5.3 Riesgos especiales:</b>	Combustible. Mantener alejado de fuentes de ignición. Los vapores son más pesados que el aire, por lo que pueden desplazarse a nivel del suelo. Puede formar mezclas explosivas con aire. En caso de incendio pueden formarse vapores de ácido acético.
<b>5.4 Equipos de protección:</b>	-----
<b>6. Medidas a tomar en caso de vertido accidental</b>	
<b>6.1 Precauciones individuales:</b>	No inhalar los vapores. Evitar el contacto con la piel, los ojos y la ropa. Procurar una ventilación apropiada.
<b>6.2 Precauciones para la protección del medio ambiente:</b>	Prevenir la contaminación del suelo, aguas y desagües.
<b>6.3 Métodos de recogida/limpieza:</b>	Recoger con materiales absorbentes o en su defecto arena o tierra secas y depositar en contenedores para residuos para su posterior eliminación de acuerdo con las normativas vigentes. Limpiar los restos con agua abundante. Neutralizar con sodio hidróxido diluido.
<b>7. Manipulación y almacenamiento</b>	
<b>7.1 Manipulación:</b>	Evitar la formación de cargas electrostáticas.
<b>7.2 Almacenamiento:</b>	Recipientes bien cerrados. En local bien ventilado. Alejado de fuentes de ignición y calor. Temperatura ambiente.
<b>8. Controles de exposición/protección personal</b>	
<b>8.1 Medidas técnicas de protección:</b>	-----
<b>8.2 Control límite de exposición:</b>	VLA-ED: 10 ppm ó 25 mg/m <sup>3</sup> VLA-EC: 15 ppm ó 37 mg/m <sup>3</sup>
<b>8.3 Protección respiratoria:</b>	En caso de formarse vapores/aerosoles, usar equipo respiratorio



## HOJA DE DATOS DE SEGURIDAD ACIDO ACETICO GLACIAL

- adecuado. Filtro B. Filtro P.
- 8.4 Protección de las manos:**  
Usar guantes apropiados ( neopreno, nitrilo).
- 8.5 Protección de los ojos:**  
Usar gafas apropiadas.
- 8.6 Medidas de higiene particulares:**  
Quitarse las ropas contaminadas. Usar ropa de trabajo adecuada.  
Lavarse manos y cara antes de las pausas y al finalizar el trabajo.
- 8.7 Controles de la exposición del medio ambiente:**  
Cumplir con la legislación local vigente sobre protección del medio ambiente.  
El proveedor de los medios de protección debe especificar el tipo de protección que debe usarse para la manipulación del producto, indicando el tipo de material y, cuando proceda, el tiempo de penetración de dicho material, en relación con la cantidad y la duración de la exposición.

### 9. Propiedades físicas y químicas

Aspecto:  
Líquido transparente e incoloro.  
Olor:  
Picante  
pH X2,5(10g/l)  
Punto de ebullición :118°C  
Punto de fusión : 17°C  
Punto de inflamación : 40°C  
Temperatura de auto ignición : 485°C  
Límites de explosión (inferior/superior): 4 / 17 vol. %  
Presión de vapor: 15,4 mbar(20°C  
Densidad (20/4): 1,05  
Solubilidad: Miscible con agua

### 10. Estabilidad y reactividad

- 10.1 Condiciones que deben evitarse:**  
Temperaturas elevadas.
- 10.2 Materias que deben evitarse:**  
Anhídridos./ Agua. Aldehídos. Alcoholes. Halogenuros de halógeno. Agentes oxidantes (entre otros, ácido perclórico, percloratos, halogenatos, CrO<sub>3</sub>, halogenóxidos, ácido nítrico, óxidos de nitrógeno, óxidos no metálicos, ácido cromosulfúrico). Metales. Hidróxidos alcalinos. Halogenuros no metálicos.



## HOJA DE DATOS DE SEGURIDAD ACIDO ACETICO GLACIAL

Etanolamina.

**10.3 Productos de descomposición peligrosos:**

En caso de incendio, vapores de ácido acético.

**10.4 Información complementaria:**

-----

### 11. Información toxicológica

**11.1 Toxicidad aguda:**

DL<sub>50</sub> oral rata: 3310 mg/kg

DL<sub>50</sub> dermal conejo: 1060 mg/kg

**11.2 Efectos peligrosos para la salud:**

Por inhalación de vapores: Irritaciones en vías respiratorias.

Sustancia muy corrosiva. Puede provocar bronconeumonía, edemas en el tracto respiratorio.

En contacto con la piel: quemaduras.

Por contacto ocular: quemaduras, trastornos de visión, ceguera (lesión irreversible del nervio óptico). Quemaduras en mucosas.

Por ingestión: Quemaduras en esófago y estómago. espasmos, vómitos, dificultades respiratorias. Riesgo de perforación intestinal y de esófago. Riesgo de aspiración al vomitar. No se descarta: shock, paro cardiovascular, acidosis, problemas renales.

### 12. Información Ecológica

**12.1 Movilidad :**

Reparto: log P(oct)= -0,31

**12.2 Ecotoxicidad :**

12.2.1 - Test EC<sub>50</sub> (mg/l) :

Peces (Leuciscus Idus) = 410 mg/l ; Clasificación : Altamente tóxico.

Peces (L. Macrochirus) = 75 mg/l ; Clasificación : Extremadamente tóxico.

Crustáceos (Daphnia Magna) = 47 mg/l ; Clasificación : Extremadamente tóxico.

Bacterias (Photobacterium phosphoreum) = 11 mg/l ; Clasificación : Extremadamente tóxico.

12.2.2 - Medio receptor :

Riesgo para el medio acuático = Alto

Riesgo para el medio terrestre = Medio

12.2.3 - Observaciones :

Altamente tóxico en medios acuáticos. Afecta a peces, microcrustáceos y bacterias por desviación del pH. Ecotoxicidad aguda en función de la concentración del vertido.



## HOJA DE DATOS DE SEGURIDAD ACIDO ACETICO GLACIAL

### 12.3 Degradabilidad :

12.3.1 - Test :DBO 5= 0,88 g/g

12.3.2 - Clasificación sobre degradación biótica :

DBO<sub>5</sub>/DQO Biodegradabilidad = -----

12.3.3 - Degradación abiótica según pH : -----

12.3.4 - Observaciones :

Producto biodegradable.

### 12.4 Acumulación :

12.4.1 - Test :

-----

12.4.2 - Bioacumulación :

Riesgo = -----

12.4.3 - Observaciones :

Producto no bioacumulable.

### 12.5 Otros posibles efectos sobre el medio natural :

Efectos ecotóxicos por la variación del pH.

## 13. Consideraciones sobre la eliminación

### 13.1 Sustancia o preparado:

En América no están establecidas pautas homogéneas para la eliminación de residuos químicos, los cuales tienen carácter de residuos especiales, quedando sujetos su tratamiento y eliminación a los reglamentos internos de cada país. Por tanto, en cada caso, procede contactar con la autoridad competente, o bien con los gestores legalmente autorizados para la eliminación de residuos.

### 13.2 Envases contaminados:

Los envases y embalajes contaminados de sustancias o preparados peligrosos, tendrán el mismo tratamiento que los propios productos contenidos.

## 14. Información relativa al transporte



## HOJA DE DATOS DE SEGURIDAD ACIDO ACETICO GLACIAL

Terrestre (ADR):

Denominación técnica: ÁCIDO ACÉTICO GLACIAL

ONU 2789 Clase: 8 Grupo de embalaje: II (D/E)

Marítimo (IMDG):

**14.1** Denominación técnica: ÁCIDO ACÉTICO GLACIAL

ONU 2789 Clase: 8 Grupo de embalaje: II

Aéreo (ICAO-IATA):

Denominación técnica: Ácido acético, glacial

ONU 2789 Clase: 8 Grupo de embalaje: II

Instrucciones de embalaje: CAO 813 PAX 809

### 15. Información reglamentaria

#### 15.1 Etiquetado



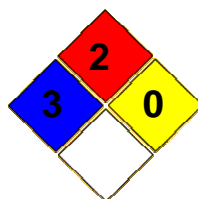
Símbolos:

Indicaciones de peligro: Corrosivo

Inflamable. Provoca quemaduras graves.

No respirar los vapores. En caso de contacto con los ojos, lávense inmediata y abundantemente con agua y acúdase a un médico. En caso de accidente o malestar, acuda inmediatamente al médico (si es posible, muéstrole la etiqueta).

### 16. Otra información



Grados de NFPA: Salud: **3** Inflamabilidad: **2** Reactividad: **0**

#### Renuncia:

\*\*\*\*\*  
\*\*\*\*\*

CTR Scientific proporciona la información contenida aquí de buena fe, sin embargo, no hace ninguna representación en cuanto a su integridad o exactitud. Es intención que se utilice este documento sólo como una guía para el manejo del



## **HOJA DE DATOS DE SEGURIDAD ACIDO ACETICO GLACIAL**

material con la precaución apropiada, por una persona adecuadamente capacitada en el uso de este producto. Los individuos que reciban la información deben ejercer su juicio independiente al determinar la conveniencia del producto para un uso particular. CTR SCIENTIFIC, NO GESTIONA O DA GARANTÍA ALGUNA, EXPRESA O IMPLÍCITA, INCLUYENDO SIN LIMITACIÓN CUALQUIER GARANTÍA DE COMERCIALIZACIÓN, O CONVENIENCIA PARA UN PROPÓSITO PARTICULAR, CON RESPECTO A LA INFORMACIÓN EXPUESTA EN EL PRESENTE DOCUMENTO O DEL PRODUCTO AL QUE SE REFIERE LA INFORMACIÓN. POR CONSIGUIENTE, CTR SCIENTIFIC, NO SERÁ RESPONSABLE DE DAÑOS QUE RESULTEN DEL USO O CONFIANZA QUE SE TENGA EN ESTA INFORMACIÓN.

\*\*\*\*\*  
\*\*\*\*\*