

## Hoja Informativa sobre Sustancias Peligrosas

Nombre común: **ACETILENO**

(ACETYLENE)

Sinónimos: Narcileno; etenileno; vinileno

Número CAS: 74-86-2

Nombre químico: Etino

Número Derecho a Saber: 0015

Fecha: junio de 2016 Traducción: enero de 2017

Número DOT: UN 1001

### Descripción y uso

El **acetileno** es un gas inodoro e incoloro. El **acetileno** de grado comercial puede tener un olor similar al del *éter* o del ajo. Se utiliza para corte y soldadura (blanda y fuerte), así como en la elaboración de otras sustancias químicas. El **acetileno** se transporta bajo presión disuelto en *acetona* o *dimetilformamida*.

- ▶ **UMBRAL DE OLOR = 226 ppm (con contaminantes)**
- ▶ Los umbrales de olor varían mucho. Es importante no depender del olor por sí solo para determinar el riesgo potencial de una exposición.

### Fuentes que lo citan

- ▶ El **acetileno** figura en la *Right to Know Hazardous Substance List (Lista de sustancias peligrosas del Derecho a Saber)* ya que ha sido citado por los siguientes organismos: ACGIH, DOT, NIOSH, DEP, NFPA y EPA.
- ▶ Esta sustancia química figura en la *Special Health Hazard Substance List (Lista de sustancias extremadamente peligrosas para la salud)*.

[VER EL GLOSARIO EN PÁGINA 4.](#)

### PRIMEROS AUXILIOS

#### Contacto con los ojos

- ▶ Enjuague los ojos inmediatamente con abundante agua tibia por al menos 30 minutos, levantando los párpados superiores e inferiores. Si procede, retire los lentes de contacto al enjuagar. Busque atención médica inmediata.

#### Contacto con la piel

- ▶ Sumerja la parte afectada en agua tibia. Busque atención médica.

#### Inhalación

- ▶ Retire a la víctima del lugar de exposición.
- ▶ Inicie la respiración de rescate (utilizando precauciones universales) en caso de paro respiratorio y la reanimación cardiopulmonar en caso de paro cardíaco.
- ▶ Traslade sin demora a la víctima a un centro de atención médica.

### TELÉFONOS DE EMERGENCIA

Centro de información toxicológica: 1-800-222-1222

CHEMTREC: 1-800-424-9300

Línea de emergencias del NJ DEP: 1-877-927-6337

Centro Nacional de Respuesta: 1-800-424-8802

**PERSONAL DE PRIMERA RESPUESTA >>>>**  
**VER PÁGINA 6**

### Resumen de riesgos

Evaluación de riesgos	Departamento	NFPA
<b>SALUD</b>	-	0
<b>INFLAMABILIDAD</b>	-	4
<b>REACTIVIDAD</b>	-	3

INFLAMABLE y REACTIVO  
AL INFLAMARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS  
AL INFLAMARSE, LOS RECIPIENTES PUEDEN EXPLOTAR

*Clasificación del riesgo: 0=mínimo; 1=poco; 2=moderado; 3=importante; 4=extremo*

- ▶ El **acetileno** puede afectar por inhalación.
- ▶ El contacto con el *líquido* puede causar lesiones por congelación.
- ▶ La exposición puede causar dolor de cabeza, mareo, sensación de desvanecimiento y desmayo.
- ▶ Los niveles muy altos de **acetileno** pueden disminuir la cantidad de *oxígeno* en el aire, causando asfixia y la muerte.
- ▶ El **acetileno** puede estar contaminado con *arsina*, *fosfina* y *sulfuro de hidrógeno*. Para obtener más información, puede consultarse la *Hoja Informativa de Sustancias Peligrosas del Derecho a Saber de estas sustancias*.
- ▶ El **acetileno** es INFLAMABLE, REACTIVO y presenta ALTO RIESGO de INCENDIO y EXPLOSIÓN.

### Límites de exposición laboral

NIOSH: El REL es de **2500 ppm** (límite techo), que nunca debe excederse en ningún momento.

ACGIH: No se ha determinado el límite de exposición a este *gas asfixiante simple*.

- ▶ El **acetileno** disminuye la cantidad de *oxígeno* disponible. Mida de forma periódica el contenido de *oxígeno* para verificar que sea al menos 19.5% por volumen.

## Determinar la exposición

- ▶ Es importante leer la etiqueta del producto y la Hoja de Datos de Seguridad del Material del fabricante para aprender cuáles son los componentes químicos del producto y obtener información importante sobre las medidas de seguridad y los efectos sobre la salud de la mezcla.
- ▶ Se recomienda leer la Hoja Informativa sobre Sustancias Peligrosas del Departamento (ver el glosario) de cada componente químico o en <http://nj.gov/health/workplacehealthandsafety/right-to-know> o en el lugar de trabajo en el archivo correspondiente a la ley del Derecho a Saber o la norma de comunicación de riesgos.
- ▶ Los trabajadores del sector público tienen el derecho a tener la información según las leyes WCRTK y PEOSHA. En el sector privado, los trabajadores tienen el mismo derecho según la ley OSHA.
- ▶ La ley WCRTK exige a la mayoría de los empleadores que rotulen las sustancias químicas en el trabajo, y a los empleadores del sector público que proporcionen a los empleados información acerca de los peligros químicos y las medidas de control. La ley OSHA (29 CFR sección 1910 norma 1200) y la ley PEOSHA (N.J.A.C. título 12 capítulo 100 subcapítulo 7), que se tratan de la comunicación de riesgos, exigen a los empleadores que proporcionen a los empleados información y capacitación similares.

En la presente Hoja Informativa se resume la información disponible sobre los riesgos sobre la salud de la exposición. La duración de la exposición, concentración de sustancia y otros factores pueden afectar la sensibilidad individual a los posibles efectos descritos a continuación.

## Riesgos para la salud

### Efectos agudos sobre la salud

Los siguientes efectos agudos (a corto plazo) sobre la salud pueden ocurrir inmediatamente o poco después de la exposición al **acetileno**:

- ▶ El contacto con el *líquido* puede causar lesiones por congelación.
- ▶ La exposición puede causar dolor de cabeza, mareo, sensación de desvanecimiento y desmayo. También puede afectar a la concentración y la visión.
- ▶ Los niveles muy altos de **acetileno** pueden disminuir la cantidad de *oxígeno* en el aire y causar asfixia, con síntomas de dolor de cabeza, mareo, debilidad, pérdida de la coordinación y del juicio, coma y la muerte.

### Efectos crónicos sobre la salud

Los siguientes efectos crónicos (a largo plazo) sobre la salud pueden ocurrir algún tiempo después de la exposición al **acetileno** y pueden perdurar durante meses o años:

### Riesgo de cáncer

- ▶ Según la información actualmente disponible al Departamento, faltan estudios para determinar la capacidad cancerígena del **acetileno** en animales.

### Riesgos para la salud reproductiva

- ▶ Según la información actualmente disponible al Departamento, faltan estudios para determinar la capacidad de afectar a la salud reproductiva del **acetileno** en animales.

### Otros efectos

- ▶ En la actualidad no se conocen efectos crónicos (a largo plazo) sobre la salud.

## Recomendaciones médicas

### Exámenes médicos

No existe una prueba específica para detectar esta sustancia química. Sin embargo, es importante obtener atención médica en caso de enfermedad o posibilidad de exposición excesiva.

Toda evaluación debe incluir una historia detallada de los síntomas anteriores y actuales junto con una exploración física. Los exámenes médicos que buscan daños ya causados no sirven como sustituto del control de la exposición.

Se recomienda obtener fotocopias de la documentación clínica propia. El trabajador tiene el derecho a tener la información según la norma de la OSHA de acceso a los registros médicos y de exposición del empleado (29 CFR sección 1910 norma 1020).

## Controles y prácticas laborales

Es necesario obtener la consulta de expertos en medidas de control siempre que no puedan sustituirse las sustancias muy tóxicas, perjudiciales para la salud reproductiva o sensibilizantes por sustancias menos tóxicas. Las medidas de control incluyen: (1) aislamiento de sustancias extremadamente irritantes o corrosivas en procesos químicos, (2) ventilación localizada si una sola exposición puede ser perjudicial y (3) ventilación general para controlar la exposición a sustancias irritantes para la piel y los ojos. En el documento del NIOSH sobre las bandas de control en [www.cdc.gov/niosh/topics/ctrlbanding/](http://www.cdc.gov/niosh/topics/ctrlbanding/) se ofrece mayor información sobre controles laborales.

Además, se recomiendan las siguientes prácticas laborales:

- ▶ Rotule los recipientes de proceso.
- ▶ Proporcione a los empleados información y capacitación sobre los riesgos.
- ▶ Monitoree las concentraciones de sustancias químicas en el aire.
- ▶ Utilice controles de ingeniería si las concentraciones exceden los niveles de exposición recomendados.
- ▶ Proporcione fuentes lavaojos y duchas de seguridad.
- ▶ Lávese o dúchese tras el contacto de la piel con sustancias peligrosas.
- ▶ Siempre lávese al final de la jornada.
- ▶ Póngase ropa limpia si la ropa se contamina.
- ▶ No lleve a casa la ropa contaminada.
- ▶ Obtenga capacitación especializada para poder lavar la ropa contaminada.
- ▶ Evite comer, fumar y beber en zonas de manipulación, proceso o almacenamiento de sustancias químicas.

- ▶ Lávese las manos con cuidado antes de comer, fumar, beber, maquillarse o usar el baño.

Además, lo siguiente puede ser útil o necesario:

- ▶ Antes de entrar a un espacio confinado donde el **acetileno** está presente, verifique que haya *oxígeno* suficiente (19.5%).
- ▶ Antes de entrar a un espacio confinado donde el **acetileno** pudiera estar presente, verifique que no haya una concentración explosiva.
- ▶ La OSHA exige la utilización de controles de ingeniería específicos con esta sustancia química. Consulte la norma de la OSHA de *gases comprimidos* (29 CFR sección 1910 norma 101).

### Equipo de protección individual

La norma de la OSHA de equipo de protección individual (29 CFR sección 1910 norma 132) exige a los empleadores que determinen el equipo de protección individual adecuado para cada situación riesgosa y proporcionen capacitación a los empleados sobre cómo y cuándo utilizarlo.

Las siguientes recomendaciones sirven solo de guía y quizás no se apliquen a todas las situaciones.

#### Guantes y ropa

- ▶ Evite el contacto de la piel con **acetileno**. Use equipos de protección individual de materiales que no puedan ser permeados ni degradados por la sustancia. Los proveedores y fabricantes de equipos de seguridad pueden ofrecer recomendaciones sobre el material de guantes y ropa que ofrezca la mayor protección para el trabajo.
- ▶ Donde exista la posibilidad de exposición a equipos, vapores o líquidos fríos, los empleados deben estar provistos de guantes *aislantes del frío* de neopreno, Viton y Viton/butilo, y ropa especial para prevenir lesiones por la congelación de los tejidos del organismo.
- ▶ Todas las prendas de protección (trajes, guantes, calzado, protección para la cabeza) deben estar limpias y disponibles todos los días y deben ponerse antes de trabajar.

#### Protección ocular

- ▶ Use gafas de protección antipacto sin ventilación cuando trabaje con humos, gases o vapores.
- ▶ Use una pantalla facial además de gafas de protección cuando trabaje con sustancias corrosivas, extremadamente irritantes o tóxicas.

#### Protección respiratoria

**El uso incorrecto de los equipos de respiración es peligroso.** Los equipos de respiración solo deben utilizarse si el empleador tiene en vigor un programa por escrito que tome en cuenta las condiciones laborales, los requisitos de capacitación de los trabajadores, las pruebas de ajuste de los equipos de respiración y los exámenes médicos, según se describen en la norma de la OSHA de protección respiratoria (29 CFR sección 1910 norma 134).

- ▶ La eficacia de los controles de ingeniería es necesaria para asegurar que no ocurra la exposición al **acetileno**.

- ▶ La exposición al **acetileno** es peligrosa ya que esta sustancia puede reemplazar el *oxígeno* y llevar a la asfixia. En atmósferas deficientes en *oxígeno*, solo utilice un equipo de respiración autónomo homologado por el NIOSH, de máscara completa, en modo de presión positiva.

### Riesgos de incendio

Si los empleados son responsables de la extinción de incendios, ellos deben estar capacitados y equipados según la norma de la OSHA de cuerpos de bomberos (29 CFR sección 1910 norma 156).

- ▶ El **acetileno** es un GAS INFLAMABLE.
- ▶ Detenga el flujo de gas o deje que se queme hasta que se extinga por sí solo.
- ▶ Utilice agua rociada para dispersar los gases, evitar el calentamiento de los cilindros y proteger a las personas que intenten detener la fuga.
- ▶ AL INCENDIARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS, entre otros, *hidrógeno gaseoso* inflamable.
- ▶ AL INFLAMARSE, LOS RECIPIENTES PUEDEN EXPLOTAR.
- ▶ Los vapores pueden desplazarse hacia una fuente de ignición y regresar en llamas.

### Derrames y emergencias

Si los empleados son responsables de limpiar los derrames, ellos deben estar debidamente capacitados y equipados. Puede aplicarse la norma de la OSHA de manejo de desechos peligrosos y respuesta de emergencia (29 CFR sección 1910 norma 120).

En caso de fuga de **acetileno**, tome las siguientes medidas:

- ▶ Evacue al personal. Restrinja e impida el acceso a la zona.
- ▶ Ventile el lugar de la fuga para dispersar el gas.
- ▶ Detenga el flujo de gas. Si no puede detenerse la fuga de gas en el lugar donde el cilindro está, retire el cilindro a un lugar sin riesgo al aire libre para reparar o esperar a que se quede vacío.
- ▶ Mantenga el **acetileno** fuera de espacios confinados, como el alcantarillado, debido a la posibilidad de explosión.
- ▶ Puede ser necesario contener y eliminar el **acetileno** como DESECHO PELIGROSO. Pueden obtenerse recomendaciones específicas comunicándose con la oficina regional de la EPA o del DEP estatal.

### Manipulación y almacenamiento

Antes de trabajar con el **acetileno** se necesita capacitación en las técnicas correctas de manipulación y almacenamiento.

- ▶ El **acetileno** reacciona de forma violenta con AGENTES OXIDANTES (como PERCLORATOS, PERÓXIDOS, PERMANGANATOS, CLORATOS, NITRATOS, CLORO, BROMO y FLÚOR).
- ▶ El **acetileno** reacciona con METALES ALCALINOS (como POTASIO, SODIO, MAGNESIO y CINC) y METALES PULVERIZADOS y las correspondientes SALES (como COBRE, MERCURIO y PLATA) para formar *compuestos de acetiluro e hidrógeno*, que son explosivos y sensibles al choque.
- ▶ El **acetileno** no es compatible con COBALTO; HIDRURO DE CESIO; YODO; ÁCIDO NÍTRICO; HIDRURO DE

RUBIDIO; FERROSILICIO; HIDRURO DE SODIO; LATÓN; ni OZONO.

- ▶ El **acetileno** reacciona con AGUA para formar *amoníaco* tóxico.
- ▶ El **acetileno** se transporta bajo presión disuelto en *acetona* o *dimetilformamida* para prevenir incendios y explosiones.
- ▶ Almacene los cilindros en recipientes bien cerrados en un lugar fresco, bien ventilado y a temperaturas inferiores a 120 °F (50 °C).
- ▶ Las fuentes de ignición, tales como el fumar y las llamas abiertas, están prohibidas en lugares donde se utilice, manipule o almacene El **acetileno**.
- ▶ Utilice equipos y accesorios eléctricos a prueba de explosión en lugares donde se utilice, fabrique o almacene el **acetileno**.
- ▶ Utilice solamente herramientas y equipos antichispa, sobre todo al abrir y cerrar recipientes de **acetileno**.

### Recursos informativos de salud laboral

La Unidad de Salud Laboral del Departamento ofrece múltiples servicios. Entre ellos, se incluyen recursos informativos, materiales educativos, presentaciones públicas, e investigaciones y evaluaciones médicas y de higiene industrial.

#### Para obtener más información, puede comunicarse con:

New Jersey Department of Health  
Right to Know Program  
PO Box 368  
Trenton, NJ 08625-0368  
Teléfono: 609-984-2202  
Fax: 609-984-7407  
Correo electrónico: rtk@doh.nj.gov  
Internet:  
<http://nj.gov/health/workplacehealthandsafety/right-to-know/>

**Las Hojas Informativas sobre Sustancias Peligrosas no deben ser reproducidas ni vendidas con fines comerciales.**

### GLOSARIO

La **ACGIH**, *American Conference of Governmental Industrial Hygienists* (Conferencia Estadounidense de Higienistas Industriales Gubernamentales) hace recomendaciones sobre los límites de exposición laboral a sustancias químicas (valores límites umbral; ver TLV).

Los **AEGL**, *acute exposure guideline levels*, son los niveles de referencia de la exposición aguda establecidos por la EPA, que se refieren a los riesgos de la exposición única o poco frecuente a las sustancias químicas en el aire.

La **AIHA** es la *American Industrial Hygiene Association* (Asociación Estadounidense de Higiene Industrial).

Un **carcinógeno** es una sustancia que causa cáncer.

El **CAS** es el *Chemical Abstracts Service* (Servicio de Resúmenes Químicos). El **número CAS** es el número único de identificación asignado a una sustancia por el CAS.

El **CFR** es el *Code of Federal Regulations* (Código de Regulaciones Federales).

El **CHEMTREC** es el *Chemical Transportation Emergency Center* (Centro para Situaciones de Emergencia en el Transporte de Sustancias Químicas).

Una sustancia **combustible** es un sólido, líquido o gas que puede arder.

Una sustancia **corrosiva** es un sólido, líquido o gas que puede destruir los tejidos del ser humano o causar una corrosión importante en los recipientes.

La **densidad de vapor** es la relación entre el peso del volumen de dos gases (normalmente uno de ellos es el *aire*), en las mismas condiciones de temperatura y presión.

La **densidad relativa** es la relación entre la densidad de una sustancia a la densidad de una sustancia de referencia (que normalmente es el *agua*) en las mismas condiciones de temperatura y presión.

La **degradación** es un cambio en las propiedades físicas de un material debido a los efectos adversos de una sustancia.

El **DEP** es el *Department of Environmental Protection* (Departamento de Protección Ambiental) de los Estados Unidos.

El **Departamento** se refiere al *New Jersey Department of Health* (Departamento de Salud de New Jersey).

El **DOT**, *Department of Transportation* (Departamento de Transporte), es el organismo federal responsable de controlar el transporte de sustancias químicas.

La **EPA**, *Environmental Protection Agency* (Agencia de Protección Ambiental), es el organismo federal responsable de controlar los riesgos ambientales.

Los **ERPG**, *emergency response planning guidelines*, son niveles de referencia para la planificación de emergencias, que son estimaciones de rangos de concentraciones a las cuales es razonable prever efectos adversos sobre la salud.

Un **feto** es un ser humano o animal no nacido.

La **Guía**, *Emergency Response Guidebook* (*Guía de respuesta en caso de emergencia*), es para el uso del personal de primera respuesta en caso de emergencias en el transporte de sustancias peligrosas.

La **IARC** es la *International Agency for Research on Cancer* (Centro Internacional de Investigación sobre el Cáncer).

Una sustancia **inflamable** es un sólido, líquido, vapor o gas que se inflama con facilidad y se quema con rapidez.

El **IRIS**, *Integrated Risk Information System* (Sistema Integrado de Información sobre Riesgos), es una base de datos de la EPA con información sobre los efectos sobre la salud humana que puedan resultar de la exposición a sustancias químicas.

El **LIE**, límite inferior de explosividad, es la mínima concentración de sustancia combustible (gas o vapor) en el aire capaz de continuar una explosión.

El **LSE**, límite superior de explosividad, es la máxima concentración de sustancia combustible (gas o vapor) en el aire capaz de iniciar una reacción o explosión.

**mg/m<sup>3</sup>** significa miligramos de sustancia química por metro cúbico de aire. Es una medida de concentración (peso/volumen).

Un **mutágeno** es una sustancia que causa mutaciones. Una **mutación** es un cambio en el material genético de la célula de un organismo que puede llevar a malformaciones en recién nacidos, abortos espontáneos o cánceres.

La **NFPA**, *National Fire Protection Association* (Asociación Nacional para la Protección contra Incendios), clasifica las sustancias según el riesgo de incendio y explosión.

El **NIOSH**, *National Institute for Occupational Safety and Health* (Instituto Nacional para la Salud y Seguridad en el Trabajo), pone a prueba los equipos, evalúa y aprueba los equipos de respiración, realiza estudios de peligros laborales, y propone normas a la OSHA.

El **N.J.A.C.** es el *New Jersey Administrative Code* (Código Administrativo de New Jersey).

El **NJDEP** es el *New Jersey Department of Environmental Protection* (Departamento de Protección Ambiental de New Jersey).

El **NTP**, *National Toxicology Program* (Programa Nacional de Toxicología), estudia las sustancias químicas para determinar la capacidad cancerígena.

La **OSHA**, *Occupational Safety and Health Administration* (Administración de Salud y Seguridad en el Trabajo), es un organismo federal que establece normas de salud y seguridad y asegura el cumplimiento de las mismas. Las mismas siglas también se refieren a la *Safety and Health Act* (Ley de Salud y Seguridad en el Trabajo).

Los **PAC**, *protective action criteria* (criterios de acción protectora), son valores establecidos por el *Department of Energy* (Departamento de Energía) que se utilizan para planificar la respuesta a accidentes con emisión de sustancias químicas.

El **PEL**, *permissible exposure limit*, es el límite de exposición permisible a una sustancia en el trabajo establecido por la OSHA que, por lo general, se basa en un promedio ponderado en un periodo de exposición de 8 horas.

El **PEOSH**, *Public Employees' Occupational Safety and Health Program*, es el Programa de Salud y Seguridad en los Trabajos del Sector Público.

La **PEOSHA** es la *New Jersey Public Employees' Occupational Safety and Health Act* (Ley de Salud y Seguridad en los Trabajos del Sector Público de New Jersey), que establece las normas de salud y seguridad en los trabajos del sector público y exige su cumplimiento.

La **permeación** es el movimiento de sustancias químicas a través de los materiales protectores.

Las siglas **PIH** significan *Poison Inhalation Hazard* (riesgo de intoxicación por inhalación), una clasificación de sustancias químicas establecida por el DOT.

El **potencial de ionización** es la cantidad de energía (medida en electronvoltios) necesaria para extraer un electrón de un átomo o una molécula.

**ppm** significa partes de sustancia por millón de partes de aire. Es una medida de concentración por volumen en el aire.

La **presión de vapor** es la fuerza ejercida por el vapor en equilibrio con la fase sólida o líquida de la misma sustancia. La presión de vapor aumenta a medida que aumenta la concentración de sustancia en el aire y, como consecuencia, también aumenta las probabilidades de inhalarla.

El **punto de ebullición** es la temperatura mínima a la cual una sustancia puede cambiar de estado físico, pasando de líquido a gas.

El **punto de inflamación** es la temperatura mínima a la cual un líquido o sólido emite vapores que pueden formar una mezcla inflamable con el aire.

Una sustancia **reactiva** es un sólido, líquido o gas que emite energía en determinadas condiciones.

El **REL**, *recommended exposure limit*, es el límite recomendado de exposición laboral del NIOSH y, por lo general, se basa en un promedio ponderado durante un periodo de exposición de 10 horas.

El **STEL**, *short-term exposure limit*, es el límite de exposición a corto plazo (casi siempre durante un periodo de 15 minutos) a una sustancia en el trabajo que nunca debe excederse.

La **temperatura crítica** es la temperatura por encima de la cual un gas no puede licuarse, sin importar la presión aplicada.

Un **teratógeno** es una sustancia que causa daño al feto y malformaciones en recién nacidos.

El **TLV**, *threshold limit value*, el valor límite umbral, es el límite de exposición a una sustancia en el trabajo establecido por la ACGIH que, por lo general, se basa en un promedio ponderado en un periodo de exposición de 8 horas.

La **WCRTK**, *Worker and Community Right to Know Act* es la Ley del Derecho a Saber para la Comunidad y el Trabajador de New Jersey.

Los **WEEL**, *Workplace Environmental Exposure Levels*, son niveles de exposición laboral a una sustancia en el aire establecidos por AIHA.

Nombre común: **ACETILENO**

Sinónimos: Etino; narcileno; etenileno; vinileno

Núm. CAS: 74-86-2

Fórmula molecular: C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>

Núm. Derecho a Saber: 0015

Descripción: Gas incoloro e inodoro; el producto comercial puede tener un olor similar al del éter o del ajo

### DATOS SOBRE LOS RIESGOS

Evaluación de riesgos	Lucha contra incendios	Reactividad
<b>0 - Salud</b> <b>4 - Incendio</b> <b>3 - Reactividad</b> Núm. DOT: UN 1001 Núm. de la Guía: 116 Categoría de riesgo: 2.1 (inflamable)	El <b>acetileno</b> es un GAS INFLAMABLE. Detenga el flujo de gas o deje que se queme hasta que se extinga por sí solo. AL INCENDIARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS, entre otros, <i>hidrógeno gaseoso</i> inflamable. AL INFLAMARSE, LOS RECIPIENTES PUEDEN EXPLOTAR. Utilice agua rociada para dispersar los gases, evitar el calentamiento de los cilindros y proteger a las personas que intentan detener la fuga. Los vapores pueden desplazarse hacia una fuente de ignición y regresar en llamas.	El <b>acetileno</b> reacciona de forma violenta con AGENTES OXIDANTES (como PERCLORATOS, PERÓXIDOS, PERMANGANATOS, CLORATOS, NITRATOS, CLORO, BROMO y FLÚOR). El <b>acetileno</b> reacciona con METALES ALCALINOS (como POTASIO, SODIO, MAGNESIO y CINC) y METALES PULVERIZADOS y las correspondientes SALES (como COBRE, MERCURIO y PLATA) para formar <i>compuestos de acetiluro e hidrógeno</i> , que son explosivos y sensibles al choque. El <b>acetileno</b> no es compatible con COBALTO; HIDRURO DE CESIO; YODO; ÁCIDO NÍTRICO; HIDRURO DE RUBIDIO; FERROSILICIO; HIDRURO DE SODIO; LATÓN; ni OZONO. El <b>acetileno</b> reacciona con AGUA para formar <i>amoníaco</i> tóxico. El <b>acetileno</b> se transporta bajo presión disuelto en <i>acetona</i> o <i>dimetilformamida</i> para prevenir incendios y explosiones.

### FUGAS Y DERRAMES

**Distancias de aislamiento:**

Derrame pequeño: 100 metros (300 pies)

Derrame grande: 800 metros (0.5 millas)

Incendio: 1600 metros (1 millas)

Mantenga El **acetileno** fuera de espacios confinados, como el alcantarillado, debido a la posibilidad de explosión.

Utilice solamente herramientas y equipos antichispa.

### PROPIEDADES FÍSICAS

<b>Umbral de olor:</b>	226 ppm (con contaminantes)
<b>Punto de inflamación:</b>	Gas extremadamente inflamable
<b>LIE:</b>	2.5 %
<b>LSE:</b>	100 %
<b>Autoignición:</b>	581 °F (305 °C)
<b>Densidad relativa de vapor:</b>	0.9 (aire = 1)
<b>Presión de vapor:</b>	4.04 x 10 <sup>4</sup> mm Hg a 77 °F (25 °C)
<b>Densidad relativa:</b>	0.65 (agua = 1)
<b>Solubilidad en agua:</b>	Muy poco soluble
<b>Punto de ebullición:</b>	-118 °F (-83 °C)
<b>Punto de congelación:</b>	-113 °F (-80.6 °C)
<b>Temperatura crítica:</b>	97.3 °F (36.3 °C)
<b>Potencial de ionización:</b>	11.4 eV
<b>Peso molecular:</b>	26

### LÍMITES DE EXPOSICIÓN

**NIOSH:** 2500 ppm, límite techo

**ACGIH:** Mantenga el contenido de *oxígeno* al 19.5%

Los valores PAC son:

PAC-1 = 65.000 ppm      PAC-2 = 230.000 ppm

PAC-3 = 400.000 ppm

### EQUIPO DE PROTECCIÓN

<b>Guantes:</b>	<i>Aislantes del frío</i> de neopreno, Viton y Viton/butilo
<b>Traje completo:</b>	Materiales <i>aislantes del frío</i>
<b>Respiratoria:</b>	< 19.5% de <i>oxígeno</i> or 2500 ppm - autónomo

### EFECTOS SOBRE LA SALUD

<b>Ojos:</b>	El contacto con el <i>líquido</i> puede causar lesiones por congelación
<b>Piel:</b>	El contacto con el <i>líquido</i> puede causar lesiones por congelación
<b>Inhalación:</b>	Dolor de cabeza, mareo, sensación de desvanecimiento y desmayo

### PRIMEROS AUXILIOS Y DESCONTAMINACIÓN

**Retire** a la víctima del lugar de la exposición.  
**Enjuague** los ojos inmediatamente con abundante agua tibia por al menos 30 minutos, levantando los párpados superiores e inferiores. Si procede, retire los lentes de contacto al enjuagar. Busque atención médica inmediata.  
**Sumerja** la parte afectada en agua tibia.  
**Inicie** la respiración artificial en caso de paro respiratorio y, en caso necesario, la reanimación cardiopulmonar.  
**Traslade** sin demora a la víctima a un centro de atención médica.