

## Hoja Informativa sobre Sustancias Peligrosas

Nombre común: **ACETONITRILLO**

**(ACETONITRILE)**

Sinónimos: Cianuro de metilo; cianometano

Número CAS: 75-05-8

Nombre químico: Acetonitrilo

Número Derecho a Saber: 0008

Fecha: mayo de 2016 Traducción: marzo de 2017

Número DOT: UN 1648

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

### Descripción y uso

El **acetonitrilo** es un líquido incoloro con un olor similar al del éter. Se utiliza como disolvente y en la elaboración de plaguicidas, productos farmacéuticos, baterías y productos de caucho.

#### ► UMBRAL DE OLOR = 98 ppm

- 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 **acetonitrilo** 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: OSHA, 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 por al menos 15 minutos, levantando los párpados superiores e inferiores. Si procede, retire los lentes de contacto al enjuagar.

#### Contacto con la piel

- Quite rápidamente la ropa contaminada. Lave la piel contaminada de inmediato con abundante agua y jabón. 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.

#### Antídotos y procedimientos especiales

- Utilice cápsulas de *nitrito de amilo* si se presentan síntomas. Se exige que todos los empleados en la zona de trabajo reciban capacitación periódica en primeros auxilios en casos de intoxicación por cianuro y la reanimación cardiopulmonar. Un botiquín de antídotos de *cianuro* DEBE ESTAR fácilmente asequible y los contenidos DEBEN cambiarse cada 1 a 2 años para asegurar que no se hayan vencido.

### 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

### Resumen de riesgos

| Evaluación de riesgos  | Departamento | NFPA |
|--|--------------|------|
| <b>SALUD</b>   | -            | 2    |
| <b>INFLAMABILIDAD</b>  | -            | 3    |
| <b>REACTIVIDAD</b>   | -            | 0    |
| INFLAMABLE<br>AL INFLAMARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS<br>AL INFLAMARSE, LOS RECIPIENTES PUEDEN EXPLOTAR |              |      |

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

- El **acetonitrilo** puede afectar por inhalación y al pasar a través de la piel.
- El **acetonitrilo** podría causar daño a la salud reproductiva. **MANIPULE CON EXTREMA PRECAUCIÓN.**
- El contacto puede irritar la piel y los ojos.
- La inhalación de **acetonitrilo** puede irritar la nariz, la garganta y el pulmón.
- La exposición puede causar *intoxicación por cianuro*. Los síntomas incluyen enrojecimiento de la cara, opresión en el pecho, dolor de cabeza, náusea, vómitos, debilidad y falta de aire, y pueden llevar a la muerte.
- La exposición repetida puede afectar al hígado, riñón, sistema nervioso y glándula tiroidea.
- El **acetonitrilo** es un **LÍQUIDO INFLAMABLE** que presenta **ALTO RIESGO DE INCENDIO.**

### Límites de exposición laboral

OSHA: El PEL es de **40 ppm** como promedio durante una jornada de 8 horas.

NIOSH: El REL es de **20 ppm** como promedio durante una jornada de 10 horas.

ACGIH: El TLV es de **20 ppm** como promedio durante una jornada de 8 horas.

- Los límites antes mencionados solo son para los niveles en el aire. Si también hay contacto con la piel, la exposición puede ser excesiva, aun cuando los niveles en el aire sean inferiores a los límites antes mencionados.

## 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 esta información según las leyes WCRTK y PEOSHA y los trabajadores del sector privado 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 **acetonitrilo**:

- ▶ El contacto puede irritar la piel y los ojos.
- ▶ La inhalación de **acetonitrilo** puede irritar la nariz, la garganta y el pulmón.
- ▶ La alta exposición puede causar *intoxicación por cianuro*. Los síntomas incluyen enrojecimiento de la cara, opresión en el pecho, dolor de cabeza, náusea, vómitos, debilidad y falta de aire, y pueden llevar a 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 **acetonitrilo** y pueden perdurar durante meses o años:

### Riesgo de cáncer

- ▶ Aunque se ha estudiado el **acetonitrilo**, no puede clasificarse el potencial de causar cáncer.

### Riesgos para la salud reproductiva

- ▶ El **acetonitrilo** podría causar daño a la salud reproductiva.

### Otros efectos

- ▶ El **acetonitrilo** podría afectar al hígado, al riñón y al sistema nervioso.
- ▶ La exposición repetida puede causar agrandamiento de la glándula tiroides.

## Recomendaciones médicas

### Exámenes médicos

Antes de iniciar un empleo y en adelante a intervalos periódicos, si la exposición es frecuente o si existe la posibilidad de alta exposición (la mitad del TLV o una cantidad superior), se recomienda lo siguiente:

- ▶ Pruebas de pulmón

En caso de síntomas o sospecha de exposición excesiva, se recomienda lo siguiente:

- ▶ Determinación de *cianuro* en sangre y de *tiocianato* en orina; los niveles elevados indican la exposición excesiva.
- ▶ Pruebas de tiroides
- ▶ Pruebas de hígado y riñón
- ▶ Examen del sistema nervioso

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).

### Fuentes de exposición múltiple

- ▶ Un consumo de alcohol más que ligero puede causar daño al hígado. El consumo de alcohol puede agravar el daño hepático causado por el **acetonitrilo**.

## 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 **acetonitrilo** pudiera estar presente, verifique que no haya una concentración explosiva.

### 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 **acetonitrilo**. 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.
- ▶ Los fabricantes de equipos de seguridad recomiendan guantes de, *butilo*, *Silver Shield®/4H®* y *Viton/Butyl* y ropa de protección de *DuPont CPF 4, BR, LV, Responder®, CSM y TK*; *Kappler® Zytron® 500*; y *Saint-Gobain ONESuit® TEC*, o un material equivalente.
- ▶ 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 antiimpacto y antisalpicadura de ventilación indirecta cuando trabaje con líquidos.
- ▶ Use una pantalla facial y 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).

- ▶ Donde exista la posibilidad de exposición superior a **13 ppm**, utilice un equipo de respiración homologado por el NIOSH de máscara completa con un cartucho contra vapores orgánicos. Puede obtenerse mayor protección de un equipo de respiración purificador de aire, de tipo aire forzado, con máscara completa.
- ▶ Abandone la zona de inmediato si usted (1) puede oler, percibir el sabor o detectar de otra manera el **acetonitrilo**, (2) percibe una resistencia respiratoria anormal cuando utilice filtros de partículas o (3) tiene irritación ocular cuando utilice un equipo de respiración de máscara completa. Averigüe que todavía sea hermético el sello entre la máscara y el rostro. Si hay hermeticidad, cambie el filtro o cartucho. Si falta hermeticidad, puede necesitarse otro equipo de respiración.
- ▶ Tenga en cuenta todas las posibles fuentes de exposición en el lugar de trabajo. Puede necesitarse una combinación de filtros, prefiltros o cartuchos para protegerse contra las diversas formas de una sustancia química (como vapores o nieblas) o una mezcla de sustancias químicas.
- ▶ Donde exista la posibilidad de exposición superior a **200 ppm**, utilice un equipo de respiración homologado por el NIOSH de suministro de aire y máscara completa, en modo de presión a demanda u otro modo de presión positiva. Para mayor protección, utilice en combinación con un equipo de respiración autónomo en modo de presión a demanda u otro modo de presión positiva.
- ▶ La exposición a **500 ppm** constituye un peligro inmediato para la vida y la salud. Donde exista la posibilidad de exposición superior a **500 ppm**, utilice un equipo de respiración autónomo homologado por el NIOSH de máscara completa en modo de presión a demanda u otro modo de presión positiva, con un cilindro de aire para escape de emergencia.

### 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 **acetonitrilo** es un LÍQUIDO INFLAMABLE.
- ▶ Utilice polvo químico seco, dióxido de carbono o espuma resistente al alcohol como agente extintor, ya que el agua puede no ser eficaz en la lucha contra incendios.
- ▶ **AL INFLAMARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS**, entre otros, *cianuro de hidrógeno*.
- ▶ **AL INFLAMARSE, LOS RECIPIENTES PUEDEN EXPLOTAR.**
- ▶ Utilice agua rociada para evitar el calentamiento de los recipientes.
- ▶ Los vapores pueden desplazarse hacia una fuente de ignición y regresar en llamas.
- ▶ Los vapores son más pesados que el aire y pueden desplazarse una distancia para causar un incendio o explosión lejos de la fuente.

### 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 o derrame de **acetónitrilo**, tome las siguientes medidas:

- ▶ Evacue al personal. Restrinja e impida el acceso a la zona.
- ▶ Elimine todas las fuentes de ignición.
- ▶ Absorba los líquidos con vermiculita, arena seca, tierra o material similar y deposite en recipientes herméticos.
- ▶ Utilice agua rociada para evitar el calentamiento de los tanques.
- ▶ Ventile y lave la zona después de completar la limpieza.
- ▶ Mantenga el **acetónitrilo** fuera de espacios confinados, como el alcantarillado, debido a la posibilidad de explosión.
- ▶ Puede ser necesario contener y eliminar el **acetónitrilo** 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 **acetónitrilo** se necesita capacitación en las técnicas correctas de manipulación y almacenamiento.

- ▶ El **acetónitrilo** reacciona de forma violenta con AGENTES OXIDANTES (como PERCLORATOS, PERÓXIDOS, PERMANGANATOS, CLORATOS, NITRATOS, CLORO, BROMO y FLÚOR).
- ▶ El **acetónitrilo** no es compatible con ÁCIDOS FUERTES (como el CLORHÍDRIDO, SULFÚRICO y NÍTRICO); BASES FUERTES (como HIDRÓXIDO DE SODIO e HIDRÓXIDO DE POTASIO); AGENTES REDUCTORES (como LITIO, SODIO, ALUMINIO y los correspondientes HIDRUROS); METALES ALCALINOS (como POTASIO); AGENTES NITRANTES; SALES DE HIERRO de PERCLORATO; COMPUESTOS DE NITRÓGENO-FLÚOR; ÁCIDO CLOROSULFÓNICO; INDIO; PERFLUORUREA; y TRIÓXIDOS de AZUFRE y de NITRÓGENO.
- ▶ Puede reaccionar con AGUA, HUMEDAD y VAPOR para formar vapores tóxicos e inflamables.
- ▶ Almacene en recipientes bien cerrados en un área fresca y bien ventilada.
- ▶ Las fuentes de ignición, tales como el fumar y las llamas abiertas, están prohibidas en lugares donde se utilice, manipule o almacene el **acetónitrilo**.
- ▶ Los recipientes metálicos utilizados en la transferencia de **acetónitrilo** deben estar interconectados y puestos a tierra.
- ▶ Utilice solamente herramientas y equipos antichispa, sobre todo al abrir y cerrar recipientes de **acetónitrilo**.

### Recursos informativos de salud laboral

El Servicio 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 prevenir 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: **ACETONITRILLO**

Sinónimos: Cianuro de metilo; cianometano

Núm. CAS: 75-05-8

Fórmula molecular: C<sub>2</sub>H<sub>3</sub>N

Núm. Derecho a Saber: 0008

Descripción: Líquido incoloro con un olor similar al del éter

**DATOS SOBRE LOS RIESGOS**

| Evaluación de riesgos  | Lucha contra incendios   | Reactividad  |
|--|--|--|
| <p><b>2 - Salud</b></p> <p><b>3 - Incendio</b></p> <p><b>0 - Reactividad</b></p> <p>Núm. DOT: UN 1648</p> <p>Núm. de la Guía: 127</p> <p>Categoría de riesgo: 3 (inflamable)</p> | <p><b>LÍQUIDO INFLAMABLE</b></p> <p>Utilice polvo químico seco, dióxido de carbono o espuma resistente al alcohol como agente extintor, ya que el agua puede no ser eficaz en la lucha contra incendios.</p> <p>AL INFLAMARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS, entre otros, <i>cianuro de hidrógeno</i>.</p> <p>AL INFLAMARSE, LOS RECIPIENTES PUEDEN EXPLOTAR.</p> <p>Utilice agua rociada para evitar el calentamiento de los recipientes.</p> <p>Los vapores pueden desplazarse hacia una fuente de ignición y regresar en llamas.</p> | <p>El <b>acetónitrilo</b> reacciona de forma violenta con AGENTES OXIDANTES (como PERCLORATOS, PERÓXIDOS, PERMANGANATOS, CLORATOS, NITRATOS, CLORO, BROMO y FLÚOR).</p> <p>El <b>acetónitrilo</b> no es compatible con ÁCIDOS FUERTES (como el CLORHÍDRIDO, SULFÚRICO y NÍTRICO); BASES FUERTES (como HIDRÓXIDO DE SODIO e HIDRÓXIDO DE POTASIO); AGENTES REDUCTORES (como LITIO, SODIO, ALUMINIO y los correspondientes HIDRUROS); METALES ALCALINOS (como POTASIO); AGENTES NITRANTES; SALES DE HIERRO de PERCLORATO; COMPUESTOS DE NITRÓGENO-FLÚOR; ÁCIDO CLOROSULFÓNICO; INDIO; PERFLUORUREA; y TRIÓXIDOS de AZUFRE y de NITRÓGENO.</p> <p>Puede reaccionar con AGUA, HUMEDAD y VAPOR para formar vapores tóxicos e inflamables.</p> |

**FUGAS Y DERRAMES**

**Distancias de aislamiento:**

Derrame pequeño: 50 metros (150 pies)  
Derrame grande: 300 metros (1000 pies)  
Incendio: 800 metros (0.5 millas)

Absorba los líquidos con vermiculita, arena seca, tierra o material similar y deposite en recipientes herméticos.

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

A altos niveles puede ser tóxico para la flora y fauna acuáticas.

**LÍMITES DE EXPOSICIÓN**

**OSHA:** 40 ppm, TWA 8 h  
**NIOSH:** 20 ppm, TWA 10 h  
**ACGIH:** 20 ppm, TWA 8 h  
**IDLH:** 500 ppm

Los valores PAC de 60 minutos son:  
PAC-1 = 13 ppm    PAC-2 = 50 ppm  
PAC-3 = 150 ppm

**EFECTOS SOBRE LA SALUD**

**Ojos:** Irritación  
**Piel:** Irritación  
**Inhalación:** Irritación de la nariz, la garganta y el pulmón  
Enrojecimiento de la cara, opresión en el pecho, dolor de cabeza, náusea, vómitos, debilidad y falta de aire

**PROPIEDADES FÍSICAS**

**Umbral de olor:** 98 ppm  
**Punto de inflamación:** 42 °F (6 °C)  
**LIE:** 3 %  
**LSE:** 16 %  
**Temperatura de autoignición:** 975 °F (524 °C)  
**Densidad relativa de vapor:** 1.42 (aire = 1)  
**Presión de vapor:** 73 mm Hg a 68 °F (20 °C)  
**Densidad relativa:** 0.78 (agua = 1)  
**Solubilidad en agua:** Miscible  
**Punto de ebullición:** 179 °F (82 °C)  
**Potencial de ionización:** 12.2 eV  
**Peso molecular:** 41.1

**EQUIPO DE PROTECCIÓN**

**Guantes:** Butilo, Silver Shield®/4H® y Viton/butilo (tiempo de paso >8 h)

**Traje completo:** DuPont CPF 4, BR, LV, Responder®, CSM y TK; Kappler® Zytron® 500 y Saint-Gobain ONESuit® TEC (tiempo de paso >8 h)

**Respiratoria:** > 13 ppm - suministro de aire

**PRIMEROS AUXILIOS Y DESCONTAMINACIÓN**

**Retire** a la víctima del lugar de la exposición.

**Enjuague** los ojos con abundante agua por al menos 15 minutos. Si procede, retire los lentes de contacto al enjuagar.

**Quite** rápidamente la ropa contaminada y lave la piel contaminada con abundante agua y jabón. Busque atención médica.

**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.

Utilice cápsulas de *nitrito de amilo* si se presentan síntomas.