



FICHA TECNICA: "ALCOHOL ETILICO DESNATURALIZADO"

ROTULO NFPA ROTULOS UN

3

0

0

SECCIÓN 1: NOMBRE QUÍMICO.

Nombre del Producto: ALCOHOL ETILICO DESNATURALIZADO

Sinónimos: Etanol, Alcohol anhidro, Metil carbinol, Alcohol Desnaturalizado.

Fórmula: CH₃CH₂OH

Número interno: *****

Número UN: 1170

Clase UN: 3

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS

Apariencia, olor y estado físico: Líquido incoloro volátil de olor a alcohol

Gravedad Específica (Agua=1): 0.7893 / 20°C

Punto de Ebullición (°C): 172.9°F = 78.3° C

Punto de Fusión (°C): -114 °c

Densidad relativa del vapor (Aire=1): 1.60

Presión de vapor (mm Hg): 25

Viscosidad (cp): N.R.

pH: N.R.

Solubilidad: Soluble en agua.

SECCIÓN 2: COMPOSICIÓN E INFORMACIÓN SOBRE INGREDIENTES

Uso: Disolvente para resinas, grasa, aceites, ácidos grasos, hidrocarburos, hidróxidos alcalinos. Como medio de extracción por solventes, fabricación de intermedios, derivados orgánicos, colorantes, drogas sintéticas, elastómeros, detergentes, soluciones para limpieza, revestimientos, cosméticos, anticongelante, antisépticos, medicina.

COMPONENTES

Componente CAS TWA STEL %

Alcohol Etilico 64-17-5 N.R N.R 95-100

Alcohol Isopropilico 67-63-0 25 ppm

Acetaldehído 75-07-0 100

Alcohol Metilico 67-56-1 0.005

Ciclohexano 110827 0.1

Desnaturalizante No disponible 0.5 max

Agua 7732-18-5 5

SECCIÓN 3: MEDIDAS EN CASO DE INCENDIO

Punto de inflamación (°C): 17 c.c.

Temperatura de auto ignición (°C): 365° C (689° F)

Límites de inflamabilidad (%V/V): 3.3 - 19

Peligros de incendio y/o explosión: Inflamable. Se evapora fácilmente. Sus vapores se depositan en las zonas bajas y pueden formar mezclas explosivas con el aire si se concentran en lugares confinados.

Medios de extinción: Polvo químico seco, espuma para alcohol, dióxido de carbono o agua en forma de rocío.

Productos de la combustión: Cuando se calienta puede descomponerse hasta formar dióxido y monóxido de carbono.

Precauciones para evitar incendio y/o Explosión:

Evitar toda fuente de ignición o calor. Separar de materiales incompatibles. Conectar a tierra los contenedores para evitar descargas electrostáticas. Mantener buena ventilación y no fumar en el área de trabajo. Los equipos de iluminación y eléctricos deben ser a prueba de explosión.

Instrucciones para combatir el fuego: Evacuar o aislar el área de peligro. Restringir el acceso a personas innecesarias y sin la debida protección. Ubicarse a favor del viento. Usar equipo de protección personal. Retirar los contenedores del fuego si no hay riesgo, en caso contrario enfriarlos usando agua en forma de rocío desde una distancia segura.

SECCIÓN 4: ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD

Estabilidad química: Estable bajo condiciones normales de almacenamiento y uso.

Condiciones a evitar: Calor, llamas, fuentes de ignición e incompatibles.

Incompatibilidad con otros materiales: No se lleva bien con las siguientes sustancias: ácido clorhídrico ó ácido muriático, ácido fosfórico, ácido nítrico, ácido sulfúrico, ácido acético, ácido benzoico, ácido fórmico, ácido oxálico, dimetil hidracina, hidracina metil hidracina, isocianatos, metales alcalinos y álcalis: Cesio, Potasio, Sodio, Nitrato de Sodio, peróxidos e hidroperóxidos; peróxido acético. Peróxido de benzoilo, peróxido de Butilo, Peroxido de Metil Etil Ceona. Agentes oxidantes: Bromo, peróxido de hidrogeno, Dióxido de Nitrógeno, Nitrato de Potasio, Agentes reductores: Como Hidruro de Litio.

Productos de descomposición peligrosos: N.R

Polimerización peligrosa: No ocurre

SECCIÓN 5: INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA

LD50 oral en ratas: 7060mg/Kg.

LD50 intradérmica en conejos: 6300 mg/Kg.

LC50 inhalación en ratas: 20.000 ppm/10 H

Ha sido investigado como carcinogénico (tumorigeno y mutágeno) y por daños reproductivos (defectos de nacimiento en humanos)

FACTOR CARCINOGENICO NTP

El etanol ha sido vinculado al cáncer en humanos. La ingestión de Etanol es asociada a cáncer de hígado. La mayoría de Etanol industrial contiene

BIBLIOGRAFÍA:

Esta ficha técnica es el producto de la recopilación de la información suministrada por nuestros proveedores, entidades internacionales y el Consejo Colombiano de Seguridad.

Adicionalmente se consultaron otras fuentes de Internet como:

<http://www.tc.gc.com/conctec.com>

<http://www.nfpa.com>

<http://www.epa.gov>

RAUL DARIO CABAL R.

Químico - Universidad del Valle

MAT. PROF. # PQ-0804