

**1. PRODUCT AND COMPANY IDENTIFICATION**

**Product Code:** WAXIEE-006-BULK  
**Product Name:** White Vinegar  
**Company Name:** Waxie Sanitary Supply  
9353 Waxie Way  
San Diego, CA 92193  
**Phone Number:** +1 (858)292-8111  
**Emergency Contact:** CHEMTREC +1 (800)424-9300

**2. HAZARDS IDENTIFICATION**

Flammable Liquids, Category 3  
Skin Corrosion/Irritation, Category 2



**GHS Signal Word:** **Warning**

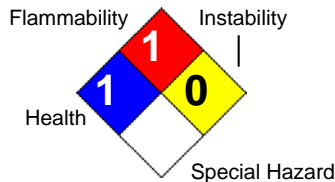
**GHS Hazard Phrases:** H226 - Flammable liquid and vapor.  
H315 - Causes skin irritation.

**GHS Precaution Phrases:** P233 - Keep container tightly closed.  
P210 - Keep away from heat/sparks/open flames/hot surfaces. - No smoking.  
P280 - Wear protective gloves/protective clothing/eye protection/face protection.  
P243 - Take precautionary measures against static discharge.  
P242 - Use only non-sparking tools.  
P264 - Wash hands thoroughly after handling.  
P362+364 - Take off contaminated clothing and wash it before reuse.

**GHS Response Phrases:** P304+340 - IF INHALED: Remove victim to fresh air and keep at rest in a position comfortable for breathing. P315 - Get immediate medical advice/attention.  
P305+351+338 - IF IN EYES: Rinse cautiously with water for several minutes. Remove contact lenses, if present and easy to do. Continue rinsing. Get medical aid if irritation develops and persists.  
P302+352 - IF ON SKIN: Wash with plenty of soap and water. Get medical aid if irritation develops and persists.  
P301+330+331 - IF SWALLOWED: Rinse mouth. Do NOT induce vomiting. Get medical aid if irritation develops and persists.  
P321 - Specific treatment see Section 4 reference to supplemental first aid instruction - if immediate measures are required.

**GHS Storage and Disposal Phrases:** P501 - Dispose of contents/containers in accordance with local / regional / national / international regulations.

**Hazard Rating System:**



<b>Potential Health Effects (Acute and Chronic):</b>	Chronic: Chronic exposure to acetic acid may cause erosion of dental enamel, bronchitis, eye irritation, darkening of the skin, and chronic inflammation of the respiratory tract. Acetic acid can cause occupational asthma. One case of a delayed asthmatic response to glacial acetic acid has been reported in a person with bronchial asthma. Skin sensitization to acetic acid is rare, but has occurred.
<b>Inhalation:</b>	May cause damage to the mucous membranes of the upper respiratory tract.
<b>Skin Contact:</b>	May cause skin irritation.
<b>Eye Contact:</b>	May cause eye irritation.
<b>Ingestion:</b>	May cause gastrointestinal irritation.

### 3. COMPOSITION/INFORMATION ON INGREDIENTS

CAS #	Hazardous Components (Chemical Name)	Concentration
64-19-7	Acetic acid	< 5.0 %

### 4. FIRST AID MEASURES

#### Emergency and First Aid Procedures:

<b>In Case of Inhalation:</b>	Remove from exposure and move to fresh air immediately. If breathing is difficult, give oxygen. If breathing has ceased apply artificial respiration using oxygen and a suitable mechanical device such as a bag and a mask. Do NOT use mouth-to-mouth resuscitation. Get medical aid immediately.
<b>In Case of Skin Contact:</b>	Flush skin with plenty of water for at least 15 minutes while removing contaminated clothing and shoes. Gently wash with plenty of soap and water. Cover the irritated skin with an emollient. Wash clothing before reuse. Get medical aid if irritation develops and persists.
<b>In Case of Eye Contact:</b>	Flush eyes with plenty of water for at least 15 minutes, occasionally lifting the upper and lower eyelids. Remove contact lenses, if present and easy to do. Continue rinsing. Get medical aid if irritation develops and persists.
<b>In Case of Ingestion:</b>	Do not induce vomiting unless directed to do so by medical personnel. If victim is conscious and alert, give 2-4 cupfuls of milk or water. Never give anything by mouth to an unconscious person. Get medical aid if irritation develops and persists.
<b>Note to Physician:</b>	Treat symptomatically and supportively. Show this safety data sheet to the doctor in attendance.

### 5. FIRE FIGHTING MEASURES

<b>Flash Pt:</b>	NA	Method Used:	Not Applicable
<b>Explosive Limits:</b>	LEL: No data.	UEL:	No data.
<b>Autoignition Pt:</b>	NA		
<b>Suitable Extinguishing Media:</b>	Use water spray, dry chemical, carbon dioxide, or appropriate foam.		
<b>Fire Fighting Instructions:</b>	As in any fire, wear a self-contained breathing apparatus in pressure-demand, MSHA/NIOSH (approved or equivalent), and full protective gear.		
<b>Flammable Properties and Hazards:</b>	Acetic acid vapors may form explosive mixtures with air. Reaction between chlorine trifluoride and acetic acid is very violent, sometimes explosive. High temperatures and fires may produce toxic: peracetic acid, Contact of this product with many "active" metals such as aluminum, copper and zinc can cause formation of flammable hydrogen gas.		

## 6. ACCIDENTAL RELEASE MEASURES

<b>Protective Precautions, Protective Equipment and Emergency Procedures:</b>	Use proper personal protective equipment as indicated in Section 8.
<b>Environmental Precautions:</b>	Do not let product enter drains, sewers, watersheds or water systems.
<b>Steps To Be Taken In Case Material Is Released Or Spilled:</b>	Spills/Leaks: Provide ventilation. Isolate hazard area. Keep unnecessary and unprotected personnel from entering. ELIMINATE all ignition sources (no smoking, flares, sparks or flames in immediate area). Absorb spill with inert material (e.g. vermiculite, sand or earth), then place in suitable container. Neutralize the residue with a dilute solution of sodium carbonate. Following product recovery, flush area with water.

## 7. HANDLING AND STORAGE

<b>Precautions To Be Taken in Handling:</b>	Wash thoroughly after handling. Avoid contact with eyes, skin, and clothing. Avoid breathing dust, mist, or vapor. Do not ingest or inhale. Ground and bond containers when transferring material. Use only non-sparking tools.
<b>Precautions To Be Taken in Storing:</b>	Store in a cool, dry, well-ventilated area away from incompatible substances. Store in a tightly closed container. Keep container closed when not in use. Protect containers against damage.
<b>Other Precautions:</b>	Use a ground strap when making transfers. Do not store in aluminum containers or use transfer lines with aluminum fittings. Handle in accordance with good industrial hygiene and safety practice. Keep out of reach of children.

## 8. EXPOSURE CONTROLS/PERSONAL PROTECTION

CAS #	Partial Chemical Name	OSHA TWA	ACGIH TWA	Other Limits
64-19-7	Acetic acid	PEL: 10 ppm	TLV: 10 ppm STEL: 15 ppm	No data.

<b>Respiratory Equipment (Specify Type):</b>	Respiratory protection is not required under normal use. If ventilation is not sufficient to effectively prevent buildup of vapors or mists, the exposure limit is exceeded, or respiratory tract irritation develops, use a NIOSH/MSHA approved respirator with a full-facepiece.
<b>Eye Protection:</b>	Splash proof safety goggles.
<b>Protective Gloves:</b>	Wear appropriate gloves to prevent skin exposure.
<b>Other Protective Clothing:</b>	Wear appropriate protective clothing to prevent skin exposure. Rubber boots.
<b>Engineering Controls (Ventilation etc.):</b>	Use adequate general or local exhaust ventilation to keep airborne concentrations below the permissible exposure limits. Facilities storing or utilizing this material should be equipped with an eyewash facility and a safety shower.
<b>Work/Hygienic/Maintenance Practices:</b>	Handle in accordance with good industrial hygiene and safety practice.

**9. PHYSICAL AND CHEMICAL PROPERTIES**

<b>Physical States:</b>	[ ] Gas	[ X ] Liquid	[ ] Solid
<b>Appearance and Odor:</b>	Appearance: clear, colorless. liquid. Odor: Vinegar-like odor.		
<b>Melting Point:</b>	NA		
<b>Boiling Point:</b>	NA		
<b>Decomposition Temperature:</b>	NA		
<b>Autoignition Pt:</b>	NA		
<b>Flash Pt:</b>	NA Method Used: Not Applicable		
<b>Explosive Limits:</b>	LEL: No data.		UEL: No data.
<b>Specific Gravity (Water = 1):</b>	0.99 - 1.01		
<b>Density:</b>	8.34 LB/GA		
<b>Bulk density:</b>	NA		
<b>Vapor Pressure (vs. Air or mm Hg):</b>	NA		
<b>Vapor Density (vs. Air = 1):</b>	NA		
<b>Evaporation Rate:</b>	NA		
<b>Solubility in Water:</b>	NA		
<b>Saturated Vapor Concentration:</b>	NA		
<b>Viscosity:</b>	NA		
<b>pH:</b>	2 - 3		
<b>Percent Volatile:</b>	NA		
<b>VOC / Volume:</b>	NA		
<b>Particle Size:</b>	NA		
<b>Heat Value:</b>	NA		
<b>Corrosion Rate:</b>	NA		

**10. STABILITY AND REACTIVITY**

<b>Reactivity:</b>	Acetic acid vapors may form explosive mixtures with air. Reaction between chlorine trifluoride and acetic acid is very violent, sometimes explosive. High temperatures and fires may produce toxic: peracetic acid, Contact of this product with many "active" metals such as aluminum, copper and zinc can cause formation of flammable hydrogen gas.
<b>Stability:</b>	Unstable [ ] Stable [ X ]
<b>Conditions To Avoid - Instability:</b>	High temperatures, Ignition sources, Incompatible materials.
<b>Incompatibility - Materials To Avoid:</b>	Strong oxidizing agents, Reducing agents, acids, alkalis, acetaldehyde, acetic anhydride, Strong bases, Amines, carbonates, hydroxides, phosphates, many oxides, cyanides, sulfides, Hydrogen peroxide, ammonium nitrate, ammonium thiosulfate, chlorine trifluoride, chlorosulfonic acid, Perchloric acid, chromic acid, Nitric acid, permanganates, xylene, oleum, potassium hydroxide, sodium hydroxide, phosphorus isocyanate, ethylene diamine, ethyleneimine, Contact of this product with many "active" metals such as aluminum, copper and zinc can cause formation of flammable hydrogen gas.
<b>Hazardous Decomposition Or Byproducts:</b>	High temperatures and fires may produce toxic: peracetic acid.
<b>Possibility of Hazardous Reactions:</b>	Will occur [ ] Will not occur [ X ]
<b>Conditions To Avoid - Hazardous Reactions:</b>	No data available.

**11. TOXICOLOGICAL INFORMATION**

<b>Toxicological Information:</b>	Epidemiology: No information available. Teratogenicity: No information available. Reproductive Effects: No data available. Mutagenicity: No information available. Neurotoxicity: No data available. Other Studies: CAS# 64-19-7: Acute toxicity, LD50, Oral, Rat, 3310 mg/kg
<b>Irritation or Corrosion:</b>	Other Studies: CAS# 64-19-7: Standard Draize Test, Skin, Species: Rabbit, 50 mg, 24H
<b>Carcinogenicity/Other Information:</b>	CAS# 64-19-7: Not listed by ACGIH, IARC, NTP, or CA Prop 65.
<b>Carcinogenicity:</b>	NTP? No      IARC Monographs? No      OSHA Regulated? No

**12. ECOLOGICAL INFORMATION**

<b>General Ecological Information:</b>	Physical: Natural waters will neutralize dilute solutions to acetate salts. Evaporation from dry surfaces is likely to occur.
<b>Results of PBT and vPvB assessment:</b>	Other Studies: CAS# 64-19-7: LC50, Water Flea (Daphnia magna), 47 mg/L, 24H LC50, Western Mosquitofish (Gambusia affinis), adults(s), 251000 ug/L, 48H
<b>Persistence and Degradability:</b>	If released to the atmosphere, it is degraded in the vapor-phase by reaction with photochemically produced hydroxyl radicals (estimated typical half-life of 26.7 days). It occurs in atmospheric particulate matter in acetate form and physical removal from air can occur via wet and dry deposition.
<b>Bioaccumulative Potential:</b>	Acetic acid shows no potential for biological accumulation or food chain contamination.
<b>Mobility in Soil:</b>	When spilled on soil, the liquid will spread on the surface and penetrate into the soil at a rate dependent on the soil type and its water content.

**13. DISPOSAL CONSIDERATIONS**

<b>Waste Disposal Method:</b>	Chemical waste generators must determine whether a discarded chemical is classified as a hazardous waste. US EPA guidelines for the classification determination are listed in 40 CFR Parts 261. Additionally, waste generators must consult state and local hazardous waste regulations to ensure complete and accurate classification. Observe all federal, state, and local environmental regulations. RCRA P-Series: None listed. RCRA U-Series: None listed.
-------------------------------	---

**14. TRANSPORT INFORMATION**

<b>GHS Classification:</b>	Flammable Liquids, Category 3 - Warning! Flammable liquid and vapor Skin Corrosion/Irritation, Category 2 - Warning! Causes skin irritation
----------------------------	--

**LAND TRANSPORT (US DOT):**

**DOT Proper Shipping Name:** Not Regulated.  
**DOT Hazard Class:**  
**UN/NA Number:**

**15. REGULATORY INFORMATION****EPA SARA (Superfund Amendments and Reauthorization Act of 1986) Lists**

CAS #	Hazardous Components (Chemical Name)	S. 302 (EHS)	S. 304 RQ	S. 313 (TRI)
64-19-7	Acetic acid	No	Yes 5000 LB	No

**CAS # Hazardous Components (Chemical Name)**

64-19-7 Acetic acid

**Other US EPA or State Lists**

TSCA: Inventory; CA PROP.65: No; CA TAC, Title 8: Title 8

**16. OTHER INFORMATION****Revision Date:** 02/03/2014**Additional Information About This Product:** No data available.**This Product:****Company Policy or****Disclaimer:**

While the company believes the statements set forth herein are accurate as of the date hereof, the company makes no warranty with respect thereto and expressly disclaims all liability for reliance thereon. Such data is offered solely for your consideration, investigation, and verification.

**1. IDENTIFICACIÓN DEL PRODUCTO QUÍMICO Y LA EMPRESA**

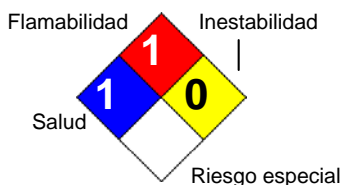
**Código del Producto:** WAXIEE-006-BULK  
**Nombre del Producto:** White Vinegar  
**Nombre de la Empresa:** Waxie Sanitary Supply  
9353 Waxie Way  
San Diego, CA 92193  
**Número De Teléfono:**  
+1 (858)292-8111  
**Contacto De la Emergencia:** CHEMTREC +1 (800)424-9300

**2. IDENTIFICACIÓN DE LOS RIESGOS**

Líquidos inflamables, Categoría 3

Corrosión/irritación cutáneas, Categoría 2

**SGA Palabra de advertencia:** Atención**Frases del peligro de SGA:** H226 - Líquido y vapor inflamables.  
Causa irritación de la piel.**Frases de la precaución de SGA:** P233 - Mantener el recipiente herméticamente cerrado.  
P210 - Mantener alejado de fuentes de inflamación tales como calor/chispas/llamas al descubierto. - No fumar.  
P280 - Usar guantes /ropa protectora/equipo de protección para los ojos/la cara.  
P243 - Tomar medidas de precaución contra las descargas electrostáticas.  
P242 - No utilizar herramientas que produzcan chispas.  
P264 - Lavarse cuidadosamente las manos después de la manipulación.  
P362+364 - Quítese la ropa contaminada y lavarla antes de volverla a usar.**Frases de la respuesta de SGA:** P304+340 - EN CASO DE INHALACIÓN: Transportar a la víctima al aire libre y mantenerla en una posición que facilite la respiración. P315 - Buscar asistencia médica inmediata.  
P305+351+338 - EN CASO DE CONTACTO CON LOS OJOS: Lavar con agua cuidadosamente durante varios minutos. Quitar en su caso las lentes de contacto, si puede hacerse con facilidad. Proseguir con el lavado. Consiga la ayuda médica si la irritación se convierte y persiste.  
P302+352 - EN CASO DE CONTACTO CON LA PIEL: Lavar con cuidado utilizando agua y jabón abundantes. Consiga la ayuda médica si la irritación se convierte y persiste.  
P301+330+331 - EN CASO DE INGESTIÓN: Enjuagarse la boca. NO provocar el vómito. Consiga la ayuda médica si la irritación se convierte y persiste.  
P321 - El tratamiento específico de la Sección 4 Referencia a instrucciones de primeros auxilios - si se requieren medidas inmediatas.**Frases del almacenaje y de la disposición de SGA:** P501 - Eliminar el contenido / el recipiente conforme a ubicaciones / Reglamentos regionales / nacionales / internacionales.

**Sistema de Estimación del  
Riesgo:****Potenciales efectos en la  
salud (Agudo o Crónico):**

Crónica: La exposición crónica al ácido acético puede causar la erosión del esmalte dental, de la bronquitis, de la irritación de ojo, del oscurecimiento de la piel, y de la inflamación crónica de las vías respiratorias. El ácido acético puede causar asma ocupacional. Un caso de una respuesta asmática retrasada al ácido acético glacial se ha divulgado en una persona con asma bronquial. La sensibilización de piel al ácido acético es rara, pero ha ocurrido.

**Inhalación:**

Mayo causa daño a las membranas mucosas del tracto respiratorio superior.

**Contacto con la piel:**

Puede causar irritación de la piel.

**Contacto con los ojos:**

Puede provocar una irritación en los ojos.

**Ingestión:**

Podría causar irritación gastrointestinal.

**3. COMPOSICIÓN/ INFORMACIÓN SOBRE LOS COMPONENTES**

Numeros	Componentes peligrosos [química nombre]	Concentración
64-19-7	Acetic acid	< 5.0 %

**4. MEDIDAS EN PRIMEROS AUXILIOS****Procedimientos de  
Emergencia y Primeros  
Auxilios:****En caso de inhalación:**

Quite de la exposición y del movimiento al aire fresco inmediatamente. Si respira con dificultad, administrar oxígeno. Si la respiración ha cesado aplique la respiración artificial usando el oxígeno y un dispositivo mecánico conveniente tal como un bolso y una máscara. No utilice la resucitación de la boca-a-boca. Consiga la ayuda médica inmediatamente.

**En caso de contacto con la  
piel:**

Limpie la piel con un chorro de agua con el un montón de 15 minutos del agua por lo menos mientras que quita la ropa contaminada y los zapatos. Lavar con cuidado utilizando agua y jabón abundantes. Cubrir la piel irritada con un emoliente. Lave la ropa antes de la reutilización. Consiga la ayuda médica si la irritación se convierte y persiste.

**En caso de contacto con los  
ojos:**

Ojos rasantes con el un montón de 15 minutos del agua por lo menos , de vez en cuando levantando los párpados superiores y más bajos. Quitar las lentes de contacto, si lleva y resulta fácil. Seguir aclarando. Consiga la ayuda médica si la irritación se convierte y persiste.

**En caso de ingestión:**

No induzca vomitar a menos que sea ordenado para hacer tan por los personales médicos. Si la víctima está consciente y alerta, dé 2-4 de leche o de agua. Nunca debe administrarse nada por la boca a una persona inconsciente. Consiga la ayuda médica si la irritación se convierte y persiste.

**Informe para el médico:**

Convite sintomático y de apoyo. Mostrar esta ficha de seguridad al doctor que esté de servicio.



## 5. MEDIDAS DE LUCHA CONTRA INCENDIOS

<b>Punto de encendido:</b>	NA	Método usado:	No aplicable
<b>Límites de explosión:</b>	LEI: No información	LES:	No información
<b>Punto de Auto-Ignición:</b>	NA		
<b>Medios Que extinguen Convenientes:</b>	Utilice el aerosol de agua, el producto químico seco, el dióxido de carbono, o la espuma apropiada.		
<b>Instrucciones para combatir el fuego:</b>	Como en cualquier fuego, use un aparato respiratorio autónomo en presión-exigen, MSHA/NIOSH (aprobado o equivalente), y engranaje protector lleno.		
<b>Propiedades y riesgos de materiales inflamables:</b>	Vapores de ácido acético pueden formar mezclas explosivas con el aire. La reacción entre el trifluoruro de cloro y ácido acético es muy violento, a veces explosiva. Las altas temperaturas y los incendios pueden producir tóxicos: El ácido peracético, El contacto de este producto con muchos metales "activos" como el aluminio, el cobre y el zinc pueden causar la formación de gas hidrógeno inflamable.		

## 6. MEDIDAS CONTRA FUGAS ACCIDENTALES

<b>Precauciones protectoras, equipo protector y procedimientos de emergencia:</b>	Utilice el equipo protector personal apropiado según lo indicado en la sección 8.
<b>Precauciones ambientales:</b>	No dejar que el producto penetre en los desagües, alcantarillas, cuencas o sistemas hídricos.
<b>Pasos a ser tomados en cuenta en caso de que material se fugue o derrame:</b>	Derramamientos/escapes: Proporcione la ventilación. Aislar el área de peligro. Mantener al personal innecesario y desprotegido fuera de dicha área. ELIMINAR todas las fuentes de ignición (no fumar, no usar bengalas, chispas o llamas en el área de peligro). Absorba el derramamiento con el material inerte (e.g. vermiculita, arena o tierra), después colóquelo en envase conveniente. Neutralizar el residuo con una solución diluida de carbonato de sodio. Después de la recuperación del producto, lave el área con agua.

## 7. MANIPULACIÓN Y ALMACENAMIENTO

<b>Precauciones a ser tomadas en la manipulación:</b>	Lavarse cuidadosamente después de la manipulación. Evitar el contacto con los ojos, la piel o la ropa. Evitar respirar el polvo, la niebla, los vapores. No injiera ni inhale. Poner los recipientes en el piso y asegurarlos cuando se transfiera el material. Utilice únicamente herramientas que no produzcan chispas.
<b>Precauciones para ser tomadas en almacenaje:</b>	Almacén en un área fresca, seca, well-ventilated lejos de sustancias incompatibles. Almacén en un firmemente de contenedor cerrado. Mantenga el envase cerrado cuando es parado. Proteja los recipientes contra daños.
<b>Otras precauciones:</b>	Utilice una toma de tierra al hacer transferencias. No almacenar en recipientes de aluminio o utilizar líneas de transferencia con accesorios de aluminio. Manipular con las precauciones de higiene industrial adecuadas, y respetar las prácticas de seguridad. Mantener fuera del alcance de los niños.

## 8. CONTROL DE EXPOSICIÓN / PROTECCIÓN PERSONAL

Numeros	Nombre Químico Parcial	OSHA TWA	ACGIH TWA	Otra Limites
64-19-7	Acetic acid	PEL: 10 ppm	TLV: 10 ppm STEL: 15 ppm	No información

<b>Equipo respiratorio (especificar el tipo):</b>	Protección respiratoria no se requiere bajo condiciones normales de uso. Si la ventilación no es suficiente para prevenir la acumulación de vapores o nieblas, se excede el límite de exposición, o irritación de las vías respiratorias se desarrolla, use un NIOSH / MSHA con un careta completa.
<b>Protección ocular:</b>	Gafas protectoras a prueba de salpicaduras.
<b>Guantes protectores:</b>	Guantes apropiados del desgaste para prevenir la exposición de piel.
<b>Otras ropas protectoras:</b>	Use la ropa protectora apropiada para prevenir la exposición de piel. Botas de goma.
<b>Medidas de ingeniería [ventilación, etc.]:</b>	Utilice la ventilación de extractor general o local adecuada para guardar concentraciones aerotransportadas debajo de los límites de exposición permitidos. Las instalaciones que almacenan o que utilizan este material se deben equipar de una facilidad del colirio y de una ducha de la seguridad.
<b>Prácticas de trabajo / higiene / mantenimiento:</b>	Manipular con las precauciones de higiene industrial adecuadas, y respetar las prácticas de seguridad.

## 9. PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS

<b>Estado físico:</b>	[ ] Gas [ X ] Líquido [ ] Solido
<b>Aspecto y Olor:</b>	Appearance: claro, incoloro. Líquido. Olor: Vinagre-como olor.
<b>Punto de Fusión:</b>	NA
<b>Punto de Ebullición:</b>	NA
<b>Temperatura de descomposición:</b>	NA
<b>Punto de Auto-Ignición:</b>	NA
<b>Punto de encendido:</b>	NA Método usado: No aplicable
<b>Límites de explosión:</b>	LEI: No información LES: No información
<b>Gravedad Específica (Agua = 1):</b>	0.99 - 1.01
<b>Densidad:</b>	8.34 LB/GA
<b>Densidad aparente:</b>	NA
<b>Presión de Vapor (vs. Aire o mm Hg):</b>	NA
<b>Densidad de Vapor (vs. Aire = 1):</b>	NA
<b>Índice de evaporación:</b>	NA
<b>Solubilidad en Agua:</b>	NA
<b>Concentración de Vapor Saturado:</b>	NA
<b>Viscosidad:</b>	NA
<b>pH:</b>	2 - 3
<b>Volatilidad:</b>	NA
<b>COV/Volumen:</b>	NA

Tamaño de partícula: NA  
Principios del calor: NA  
Tarifa De la Corrosión: NA

## 10. ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD

**Reactividad:** Vapores de ácido acético pueden formar mezclas explosivas con el aire. La reacción entre el trifluoruro de cloro y ácido acético es muy violento, a veces explosiva. Las altas temperaturas y los incendios pueden producir tóxicos: El ácido peracético, El contacto de este producto con muchos metales "activos" como el aluminio, el cobre y el zinc pueden causar la formación de gas hidrógeno inflamable.

**Estabilidad:** Inestable [ ] Estable [ X ]

**Condiciones para evitar - Inestabilidad:** Las altas temperaturas, fuentes de ignición, Materiales incompatibles.

**Incompatibilidad - Materiales para evitar:** Agentes oxidantes fuertes, Agentes reductores, ácidos, álcalis, acetaldehído, anhídrido acético, Bases fuertes, Aminas, carbonatos, hidróxidos, fosfatos, Muchos óxidos, cianuros, sulfuros, Peróxido de hidrógeno, nitrato de amonio, tiosulfato de amonio, trifluoruro de la clorina, ácido clorosulfónico, Ácido perclórico, ácido crómico, Ácido nítrico, permanganato, xileno, ácido sulfúrico deshidratado, hidróxido de potasio, hidróxido de sodio, isocianato del fósforo, diamina del etileno, etilenimina, El contacto de este producto con muchos metales "activos" como el aluminio, el cobre y el zinc pueden causar la formación de gas hidrógeno inflamable.

**Peligrosa descomposición o derivados del producto:** Las altas temperaturas y los incendios pueden producir tóxicos: El ácido peracético.

**Posibilidad de reacciones peligrosas:** Sucederá [ ] No sucederá [ X ]

**Condiciones para evitar - Reacciones Peligrosas:** No disponible

## 11. INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA

**Información Toxicológica:** Epidemiología: No hay información disponible.  
Teratogenicidad: No hay información disponible.  
Efectos sobre la reproducción: No hay datos disponibles.  
Mutagenicidad: No hay información disponible.  
Neurotoxicidad: No hay datos disponibles.  
Otros Estudios: CAS # 64-19-7:  
Toxicidad aguda, DL50, oral, rata, 3310 mg / kg.

**Irritación o la corrosión:** Otros Estudios: CAS # 64-19-7:  
Prueba Draize estándar, Piel, Especies: conejo, 50 mg, 24H.

**Carcinogenicidad/Otras informaciones:** CAS# 64-19-7: No enumerado por el apoyo 65 del ACGIH, de la CIRC, del NTP, o del CA.

**Carcinogenicidad:** NTP No IARC No Regulado por OSHA? No

## 12. INFORMACIÓN ECOLÓGICA

**Información Ecológica:** Comprobación: Las aguas naturales neutralizarán soluciones diluidas a las sales del acetato.  
La evaporación de superficies secas es probable ocurrir.

**Resultados de la valoración PBT y mPmB:** Otros Estudios: CAS # 64-19-7:  
CL50, pulga de agua (Daphnia magna), 47 mg / L, 24H  
CL50, Mosquitofish Occidental (Gambusia affinis), adultos (s), 251000 ug / L, 48H.

**Persistencia y degradabilidad:** Si está lanzado a la atmósfera, es degradado en la vapor-fase por la reacción con los radicales fotoquímico producidos del hydroxyl (período típico estimado 26.7 días).

Ocurre en materia de partículas atmosférica en forma del acetato y el retiro físico del aire puede ocurrir vía la deposición mojada y seca.

**Potencial de bioacumulación:** El ácido acético no demuestra ningún potencial para la acumulación biológica o la contaminación de la cadena alimentaria.

**Movilidad en el suelo:** Cuando está derramado en suelo, el líquido se separará en la superficie y penetrará en el suelo en un dependiente de la tarifa en el tipo del suelo y su contenido en agua.

### 13. CONSIDERACIONES RELACIONADAS A LA ELIMINACIÓN

**Método de eliminación los desperdicios:** Los generadores inútiles del producto químico deben determinar si un producto químico desechado está clasificado como desechos peligrosos. Las pautas de los E.E.U.U. EPA para la determinación de la clasificación se enumeran en 40 partes de CFR 261. Además, los generadores inútiles deben consultar el estado y regulaciones locales de los desechos peligrosos para asegurar la clasificación completa y exacta. Observar todos los reglamentos estatales y locales sobre la protección del medio ambiente. P-Series de RCRA: Ningunos enumeraron. U-Series de RCRA: Ningunos enumeraron.

### 14. INFORMACIÓN RELACIONADA AL TRANSPORTE

**SGA Clasificación:** Líquidos inflamables, Categoría 3 - Atención! Líquido y vapores inflamables  
Corrosión/irritación cutáneas, Categoría 2 - Atención! Provoca irritación cutánea

#### TRANSPORTE POR TIERRA (US DOT):

**DOT Nombre propio del envío:** No regulado.

**Clase De Peligro (DOT):**

**Número UN/NA:**

### 15. INFORMACIÓN REGLAMENTARIA

#### Lista de la Ley de Reautorización y Enmiendas de Grandes Reservas(SARA) del 1986

Numeros CAS	Componentes peligrosos [química nombre]	S. 302 (EHS)	S. 304 RQ	S. 313 (TRI)
64-19-7	Acetic acid	No	Sí 5000 LB	No

Numeros CAS	Componentes peligrosos [química nombre]	Otros E.E.U.U. EPA o listas del estado
64-19-7	Acetic acid	TSCA: Inventory; CA PROP.65: No; CA TAC, Title 8: Title 8

### 16. OTRAS INFORMACIONES

**Fecha de la revisión:** 02/03/2014

**Información adicional acerca de este producto:** No disponible

**Política o negación de la compañía:** Aunque la compañía cree que las declaraciones establecidas en este documento son exactas a partir de la fecha del presente, la empresa no ofrece ninguna garantía con respecto a la misma y se exime expresamente de toda responsabilidad por base en dichos datos. Estos datos se brindan sólo para evaluación, investigación y verificación.