




	Ácido Nítrico	
	Hoja de Seguridad	

Sección 1: Identificación del Producto y de la Compañía

Nombre del producto	Ácido Nítrico
Nombre Químico	Ácido Nítrico
N.º Cas	7697-37-2
Recomendaciones de uso	Secuestrante de Hierro
Fabricante	QUINPE SRL - Gral. Fernández Oro - Rio Negro - Argentina - Tel:299-4996123

Sección 2: Identificación de los Peligros

Pictogramas	 
Palabra de Advertencia	PELIGRO
Indicaciones de Peligro	H314 Provoca graves quemaduras en la piel y lesiones oculares. H272 Puede agravar un incendio; comburente.
Consejos de Prudencia	P210 Mantener alejado de fuentes de calor, superficies calientes, chispas, llamas al descubierto y otras fuentes de ignición. No fumar. P220 Mantener alejado de la ropa y otros materiales combustibles. P260 No respirar el humo, el gas, la niebla, los vapores o el aerosol. P264 Lavarse cuidadosamente tras la manipulación. P280 Usar guantes, ropa y equipo de protección para los ojos y la cara.
Intervención	P371 + P380 + P375 EN CASO DE INCENDIO DE GRANDES PROPORCIONES: Evacuar la zona. Combatir el incendio a distancia debido al riesgo de explosión. P301 + P330 + P331 EN CASO DE INGESTIÓN: Enjuagarse la boca. NO provocar el vómito. P303 + P361 + P353 EN CASO DE CONTACTO CON LA PIEL (o el pelo): Quitarse inmediatamente las prendas contaminadas. Enjuagar la piel con agua o ducharse. P363 Lavar la ropa contaminada antes de volverla a usar. P305 + P351 + P338 EN CASO DE CONTACTO CON LOS OJOS: Aclarar cuidadosamente con agua durante varios minutos. Quitar las lentes de contacto, cuando estén presentes y pueda hacerse con facilidad. Proseguir con el lavado. P304 + P340 EN CASO DE INHALACIÓN: Transportar a la persona al aire libre y mantenerla en una posición que le facilite la respiración.
Almacenamiento	P405 Guardar bajo llave.
Eliminación	P501 Eliminar el contenido conforme a la reglamentación local vigente.

	Ácido Nítrico	
	Hoja de Seguridad	

Sección 3: Composición e Información sobre los Componentes

El producto es una Sustancia Pura



Nombre	Ácido nítrico
N.º Cas	7697-37-2

Sección 4: Medidas de Primeros Auxilios

Inhalación	Para quien proporciona asistencia, evite la exposición al producto. Use protección adecuada si es necesario. Traslade a la víctima y procúrele aire fresco. Manténgala en calma. Si no respira, suminístrele respiración artificial. Si presente dificultad respiratoria, suminístrele oxígeno. Llame al médico.
Contacto con la piel	Llévese inmediatamente después del contacto con abundante agua y jabón, durante al menos 20 minutos. Quítese la ropa contaminada, y lávela antes de reusar.
Contacto con los ojos	Enjuague inmediatamente los ojos con agua durante al menos 20 minutos, y mantenga abiertos los párpados para garantizar que se aclara todo el ojo y los tejidos del párpado. Enjuagar los ojos en cuestión de segundos es esencial para lograr la máxima eficacia. Si tiene lentes de contacto, quítasela después de los primeros 5 minutos y luego continúe enjuagándose los ojos. Consultar al médico.
Ingestión	Si el paciente está consciente se puede dar de beber toda el agua que desea. Si es posible dar dos cucharadas de magnesio y mantenerlo abrigado. Si vomita espontáneamente hacer beber agua de nuevo. Si esta inconsciente o tiene convulsiones recostarlo de costado y mantenerlo en reposo. Avisar inmediatamente al médico. No provocar el vómito en ningún caso.
Síntomas y efectos retardados	El contacto con este producto puede producir graves quemaduras en los ojos y en la piel. Puede causar irritación severa y edema pulmonar retardado. Corrosión de las membranas mucosas, garganta y esófago, con dolor inmediato y disfagia. Necrosis, Náuseas, vómitos y hemorragias.

Sección 5: Medidas de Lucha Contra Incendio

Agente de extinción apropiados	Utilice CO ₂ , niebla de agua o rocío de agua. Cualquier agente extintor apropiado a las características del fuego circundante. Evite en medida de lo posible la utilización de polvo químico seco o espuma.
Peligros específicos	Puede producir humos tóxicos de monóxido de carbono y óxidos de nitrógeno en caso de incendio. Puede liberar hidrógeno altamente inflamable en contacto con metales. Puede explotar en contacto con reductores fuertes. No es combustible, pero por sus propiedades oxidantes puede incrementar el incendio o provocar la ignición de combustibles
Equipamiento especial de protección para bomberos	Utilizar Utilice equipo autónomo de respiración. La ropa de protección estructural de bomberos provee protección limitada en situaciones de incendio ÚNICAMENTE; puede no ser efectiva en situaciones de derrames. En derrames importantes use ropa protectora contra los productos químicos, la cual esté específicamente recomendada por el fabricante. Esta puede proporcionar poca o ninguna protección térmica respiratoria, guantes y botas de goma

	Ácido Nítrico	
	Hoja de Seguridad	

Sección 6: Medidas en Caso de Vertido Accidental

Precauciones Personales	Evitar fuentes de ignición. Evacuar al personal hacia un área ventilada. Usar equipo de respiración autónoma y de protección dérmica y ocular. Usar guantes protectores impermeables. Ventilar inmediatamente, especialmente en zonas bajas donde puedan acumularse los vapores.
Precauciones del medio ambiente	Contener el líquido en un dique. Prevenir la entrada hacia vías navegables, alcantarillas, sótanos, áreas confinadas, cursos y fuentes de agua.
Contención y limpieza	Recoger el producto a través de arena, tierra o materia absorbente inerte y limpiar o lavar completamente la zona contaminada. Neutralizar muy lentamente y con control de la temperatura empleando hidróxido de calcio, carbonato de sodio o carbonato de sodio. Disponer el agua y el residuo recogido en envases señalizados para su eliminación como residuo químico.

Sección 7: Manipulación y Almacenamiento



Manipulación	Prohibido comer, beber o fumar durante su manipulación. Evitar contacto con ojos, piel y ropa. Lavarse los brazos, manos y uñas después de manejar este producto. El uso de guantes es recomendado. Evitar la respiración de los vapores. Mantener cerrado los recipientes. Usar con ventilación apropiada. Maneje los recipientes con cuidado. Abre lentamente con el fin de controlar posible alivio de presión. Disponer de instalaciones para formar cortinas de agua y lavado de fugas. Piso resistente a la acción del ácido. Canalizaciones para el derrame hacia lugares adecuados.
Condiciones de almacenamiento	Almacenar en depósitos bien cerrados provisto de venteo y toma de tierra. Se debe almacenar en un lugar fresco y ventilado. Mantener la zona libre de álcalis. Ácido clorhídrico 30% se almacena en recipientes plásticos o de resinas adecuadas. En el exterior se dispondrá de toma de agua, ducha y fuentes lavaojos.

Sección 8: Controles de Exposición y Protección Personal

Parámetros de control	CMP-CPT (Res. MTESS 295/03): 2ppm (5mg/m ³) CMP-CPT (Res. MTESS 295/03): 4ppm (10mg/m ³) TLV-TWA (ACGIH): 2ppm (5mg/m ³) TLV-STEL (ACGIH): 4ppm (10mg/m ³) PEL-TWA (OSHA 29 CFR 1910.1000): 2ppm (5mg/m ³) PEL-STEL (OSHA 29 CFR 1910.1000): 4ppm (10mg/m ³) IDLH (NIOSH): 25ppm (62.5mg/m ³)
Protección Ocular	Se deben usar gafas de seguridad, a prueba de salpicaduras de productos químicos (que cumplan con la EN 166)
Medidas de Protección	Mantener ventilado el lugar de trabajo. La ventilación natural para operaciones habituales de manufacturas es generalmente adecuada. Campanas locales deben ser usadas durante operaciones que produzcan o liberen cantidades apreciables a simple vista de productos. En áreas bajas debes proveerse ventilación mecánica. Disponer de duchas y estaciones lavaojos. Mantener recipientes cerrados.
Protección respiratoria	En los casos necesarios utilizar protección respiratoria para vapores de Ácido Clorhídrico. Debe presentarse especial atención a los niveles de oxígeno presentes en el aire, si ocurren grandes liberaciones en este caso utilizar equipo de respiración autónomo.
Protección dérmica	Al manipular este producto se deben usar guantes impermeables de material resistente al Ácido Clorhídrico.

Sección 9: Propiedades Físicas y Química

Forma y apariencia	Líquido claro traslúcido ligeramente
--------------------	--------------------------------------

	Ácido Nítrico	
	Hoja de Seguridad	
	amarillento, fumante	
Olor	Asfixiante	
PH	Ca. 0	
Punto de ebullición	83°C	
Punto de fusión	-41.6°C	
Punto de inflamación	No Inflamable	

Tasa de evaporación	No disponible
Temperatura De autoignición	No Inflamable
Intervalo de explosividad	No Inflamable
Solubilidad en agua	Soluble en todas proporciones
Densidad de vapor	2
Densidad de liquido	1.51g/cm ³
Viscosidad	0.617 a 40°C
Temperatura Descomposición	No disponible

Sección 10: Estabilidad y Reactividad

Estabilidad	Estable a presión y temperatura normales
Condiciones que deben evitarse	Fuentes de calor, y contacto con el agua.
Incompatibilidad	Bases o álcalis fuertes, metales, combustibles, materia orgánica, agentes reductores, alcoholes, sulfuro de hidrógeno, cloratos, carburos, acero al carbón, cobre, aleaciones y ácido crómico.
Productos de descomposición peligrosos	Óxidos de nitrógeno, vapores de ácido nítrico, hidrogeno. La descomposición térmica puede producir gases y humos irritantes, con dióxido de carbono, monóxido de carbono y óxidos de nitrógeno.

Sección 11: Información Toxicológica

Toxicidad Aguda	La sustancia es corrosiva en los ojos, la piel y el tracto respiratorio. La inhalación de altas concentraciones del gas puede originar edema pulmonar, arritmia cardiaca. Los efectos pueden aparecer de forma no Inmediata.
Toxicidad Crónica	Las sustancias pueden afectar el pulmón, dando lugar a bronquitis crónica. Puede causar erosiones dentales, dermatitis, conjuntivitis.
Sensibilización alérgica	No hay información disponible.
Mutagénesis	Ningún efecto mutágeno
Carcinogénesis	Ningún efecto cancerígeno
Toxicidad especifica de órganos	Exposición única: No Toxica
Formas y vías de ingreso	Por ingestión, inhalación y contacto con la piel.

Sección 12: Información Ecotoxicología

Ecotoxicidad	Elevada mortalidad debido a cambios extremos en el pH.
Inestabilidad	Estable a temperaturas y presión normales
Persistencia/ degradabilidad	Fácilmente biodegradable. Puede producir eutrofización por aporte de nitratos.
Bio-acumulación	Sin información disponible.

	Ácido Nítrico	
	Hoja de Seguridad	

Sección 13: Consideraciones sobre Disposición Final
<p>Deben tenerse presentes las legislaciones ambientales locales y nacionales vigentes relacionadas con la disposición de residuos para su adecuada eliminación. No verter en ningún sistema de cloacas, sobre el piso o extensión de agua. En general es suficiente el ajuste de PH a valores de la legislación vigente.</p>

Sección 14: Información de Transporte
--

Número de Identificación ONU	2031
Riesgo Principal	5
Nº de identificación de Riesgo	(5.1)

Sección 15: Información Regulatoria
<p>Reglamento General para el Transporte de Mercancías Peligrosas por Carretera (aprobado por Decreto Nº779/95) en el Anexo I (Normas Técnicas para el Transporte Terrestre), Capítulo IV (Listado de Mercancías Peligrosas). Resolución 295/2003, anexo IV, del M.T.E.S. S Norma IRAM 41400</p>

Sección 16: Información Adicional
<p>Los datos consignados en esta hoja informativa fueron obtenidos de fuentes confiables. Sin embargo, se entregan sin garantía expresa o implícita respecto de su exactitud o corrección. Las opiniones expresadas en este formulario son las de profesionales capacitados. La información que se entrega en él es la conocida actualmente sobre la materia. Considerando que el uso de esta información y de los productos esta fuera de control del proveedor la empresa no asume responsabilidad alguna por este concepto. Determinar las condiciones de uso seguro del producto es obligación del usuario.</p>