

# Fichas Internacionales de Seguridad Química

## NITROGENO (licuado)

ICSC: 1198



NITROGENO (licuado)  
Azoe  
(botella)  
N<sub>2</sub>

Masa molecular: 28.01

N° CAS 7727-37-9  
N° RTECS QW9700000  
N° ICSC 1198  
N° NU 1066



TIPOS DE PELIGRO/ EXPOSICION	PELIGROS/ SINTOMAS AGUDOS	PREVENCION	PRIMEROS AUXILIOS/ LUCHA CONTRA INCENDIOS
<b>INCENDIO</b>	No combustible.		En caso de incendio en el entorno: están permitidos todos los agentes extintores.
<b>EXPLOSION</b>			En caso de incendio: mantener fría la botella rociando con agua.
<b>EXPOSICION</b>			
• <b>INHALACION</b>	Debilidad, pérdida del conocimiento (véanse Notas).	Ventilación, protección respiratoria.	Aire limpio, reposo, respiración artificial si estuviera indicada y proporcionar asistencia médica. El oxígeno puede ser beneficioso, si es administrado por una persona preparada.
• <b>PIEL</b>			
• <b>OJOS</b>			
• <b>INGESTION</b>			
DERRAMAS Y FUGAS	ALMACENAMIENTO	ENVASADO Y ETIQUETADO	
Ventilar. (Protección personal adicional: equipo autónomo de respiración).	Mantener en lugar fresco y bien ventilado.	Clasificación de Peligros NU: 2.2	
VEASE AL DORSO INFORMACION IMPORTANTE			
<b>ICSC: 1198</b>	Preparada en el Contexto de Cooperación entre el IPCS y la Comisión de las Comunidades Europeas © CCE, IPCS, 1994		

# Fichas Internacionales de Seguridad Química

## NITROGENO (licuado)

ICSC: 1198

<b>D A T O S  I M P O R T A N T E S</b>	<p><b>ESTADO FISICO; ASPECTO</b> Gas comprimido incoloro, inodoro e insípido.</p> <p><b>PELIGROS FISICOS</b> El gas se mezcal fácilmente con el aire.</p> <p><b>PELIGROS QUIMICOS</b> Reacciona en presencia de chispas con oxígeno e hidrógeno formando óxido nítrico y amoniaco. Se combina directamente con el litio y a elevadas temperaturas con el calcio, estroncio y bario para formar nitruros. Forma cianuros cuando se calienta intensamente con carbón en presencia de álcalis u óxidos de bario.</p> <p><b>LIMITES DE EXPOSICION</b> TLV no establecido. MAK: no establecido.</p>	<p><b>VIAS DE EXPOSICION</b> La sustancia se puede absorber por inhalación.</p> <p><b>RIESGO DE INHALACION</b> Al producirse una pérdida de gas se alcanza muy rápidamente una concentración nociva de éste en el aire. Al producirse pérdidas en zonas confinadas este gas puede originar asfixia por disminución del contenido de oxígeno del aire (véanse Notas).</p> <p><b>EFFECTOS DE EXPOSICION DE CORTA DURACION</b></p> <p><b>EFFECTOS DE EXPOSICION PROLONGADA O REPETIDA</b></p>
---	--	--

<b>PROPIEDADES FISICAS</b>	Punto de ebullición: -195.8°C Punto de fusión: -210°C	Solubilidad en agua: Ninguna Densidad relativa de vapor (aire = 1): 0.97
----------------------------	--	---

<b>DATOS AMBIENTALES</b>	
--------------------------	--

<b>NOTAS</b>
--------------

Altas concentraciones en el aire producen una deficiencia de oxígeno con riesgo de pérdida de conocimiento o muerte. Comprobar el contenido de oxígeno antes de entrar en la zona. El nitrógeno es una gas asfixiante. NO emprender acción de rescate alguna sin estar provisto de un equipo autónomo de respiración.

Ficha de emergencia de transporte (Transport Emergency Card): TEC (R)-20G01

<b>INFORMACION ADICIONAL</b>
------------------------------

FISQ: 4-156 NITROGENO (licuado)	
------------------------------------	--

<b>ICSC: 1198</b>	© CCE, IPCS, 1994	<b>NITROGENO (licuado)</b>
-------------------	-------------------	----------------------------

<b>NOTA LEGAL IMPORTANTE:</b>	Ni la CCE ni la IPCS ni sus representantes son responsables del posible uso de esta información. Esta ficha contiene la opinión colectiva del Comité Internacional de Expertos del IPCS y es independiente de requisitos legales. La versión española incluye el etiquetado asignado por la clasificación europea, actualizado a la vigésima adaptación de la Directiva 67/548/CEE traspuesta a la legislación española por el Real Decreto 363/95 (BOE 5.6.95).
-------------------------------	--