

## CLORURO DE AMONIO

ICSC: 1051

CLORURO DE AMONIO  
Cloruro amónico  
Sal de amoníaco  
NH<sub>4</sub>Cl  
Masa molecular: 53.5

Nº  
Nº  
Nº  
Nº CE 017-014-00-8

CAS  
RTECS  
ICSC

12125-02-9  
BP4550000  
1051

TIPOS DE PELIGRO/ EXPOSICION	PELIGROS/ SINTOMAS AGUDOS	PREVENCION	PRIMEROS AUXILIOS/ LUCHA CONTRA INCENDIOS
<b>INCENDIO</b>	No combustible. En caso de incendio se desprenden humos (o gases) tóxicos e irritantes.		En caso de incendio en el entorno: están permitidos todos los agentes extintores.
<b>EXPLOSION</b>			
<b>EXPOSICION</b>		¡EVITAR LA DISPERSION DEL POLVO!	
• <b>INHALACION</b>	Tos.	Ventilación (no si es polvo), extracción localizada o protección respiratoria.	Aire limpio, reposo y proporcionar asistencia médica.
• <b>PIEL</b>	Enrojecimiento.	Guantes protectores.	Quitar las ropas contaminadas, aclarar la piel con agua abundante o ducharse.
• <b>OJOS</b>	Enrojecimiento.	Gafas de protección de seguridad.	Enjuagar con agua abundante durante varios minutos (quitar las lentes de contacto si puede hacerse con facilidad) y proporcionar asistencia médica.
• <b>INGESTION</b>	Náuseas, dolor de garganta, vómitos.	No comer, ni beber, ni fumar durante el trabajo. Lavarse las manos antes de comer.	Enjuagar la boca, dar a beber agua abundante, guardar reposo y proporcionar asistencia médica.
DERRAMAS Y FUGAS		ALMACENAMIENTO	ENVASADO Y ETIQUETADO
Barrer la sustancia derramada e introducirla en un recipiente, eliminar el residuo con agua abundante. (Protección personal adicional: respirador de filtro P2 contra partículas)		Separado de nitrato amónico, clorato potásico, ácidos, álcalis, sales de plata. Mantener en lugar seco.	símbolo Xn R: 22-36 S: (2-)22 CE:

nocivas).



VEASE AL DORSO INFORMACION IMPORTANTE

ICSC: 1051

Preparada en el Contexto de Cooperación entre el IPCS y la Comisión de las Comunidades Europeas ©  
CCE, IPCS, 1994

## Fichas Internacionales de Seguridad Química

### CLORURO DE AMONIO

ICSC: 1051

D A T O S  I M P O R T A N T E S	<b>ESTADO FISICO; ASPECTO</b> Sólido entre incoloro y blanco, inodoro, higroscópico en diversas formas.	<b>VIAS DE EXPOSICION</b> La sustancia se puede absorber por inhalación del polvo o humo y por ingestión.
	<b>PELIGROS FISICOS</b>	<b>RIESGO DE INHALACION</b> La evaporación a 20°C es despreciable; sin embargo, se puede alcanzar rápidamente una concentración molesta de partículas en el aire.
	<b>PELIGROS QUIMICOS</b> La sustancia se descompone al calentarla intensamente o al arder, produciendo humos tóxicos e irritantes de óxidos de nitrógeno, amoníaco y cloruro de hidrógeno. La disolución en agua es un ácido débil. Reacciona violentamente con nitrato amónico y clorato potásico, originando peligro de incendio y explosión. Reacciona con concentrados de ácidos para formar cloruro de hidrógeno y bases fuertes para formar amoníaco. Reacciona con sales de plata para formar compuestos sensibles al choque. Ataca al cobre y compuestos.	<b>EFFECTOS DE EXPOSICION DE CORTA DURACION</b> La sustancia irrita los ojos, la piel y el tracto respiratorio.
	<b>LIMITES DE EXPOSICION</b> TLV (como TWA): 10 mg/m <sup>3</sup> (humos) (ACGIH 1995-1996). TLV (como STEL): 20 mg/m <sup>3</sup> (humos) (ACGIH 1995-1996). MAK no establecido.	<b>EFFECTOS DE EXPOSICION PROLONGADA O REPETIDA</b>
<b>PROPIEDADES FISICAS</b>	Punto de sublimación: 350°C Densidad relativa (agua = 1): 1.5 Solubilidad en agua, g/100 ml a 25°C: 28	Solubilidad en agua: Elevada (28.3 g/100 ml at 25°C) Presión de vapor, kPa a 160°C: 0.13
<b>DATOS AMBIENTALES</b>		
<b>NOTAS</b>		
Código NFPA: H 1; F 0; R 0;		
<b>INFORMACION ADICIONAL</b>		
FISQ: 4-063		

