

## Fichas Internacionales de Seguridad Química

### COLORURO DE AMONIO

**ICSC: 1051**

**Diciembre 2000**

Cloruro amónico  
Sal de amoníaco

**CAS:** 12125-02-9 **NH<sub>4</sub>Cl**  
**RTECS:** BP4550000 **Masa molecular: 53,5**  
**CE Índice Anexo I:** 017-014-00-8  
**CE / EINECS:** 235-186-4

TIPO DE PELIGRO / EXPOSICIÓN	PELIGROS AGUDOS / SÍNTOMAS	PREVENCIÓN	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: usar un medio de extinción adecuado.
<b>EXPLOSIÓN</b>			

EXPOSICIÓN			
<b>Inhalación</b>	Tos. Dolor de garganta.	Usar ventilación (no si es polvo), extracción localizada o protección respiratoria.	Aire limpio, reposo. Proporcionar asistencia médica.
<b>Piel</b>	Enrojecimiento.	Guantes de protección.	Quitar las ropas contaminadas. Aclarar la piel con agua abundante o ducharse.
<b>Ojos</b>	Enrojecimiento. Dolor.	Utilizar gafas de protección de seguridad.	Enjuagar con agua abundante durante varios minutos (quitar las lentes de contacto si puede hacerse con facilidad), después proporcionar asistencia médica.
<b>Ingestión</b>	Náuseas. Dolor de garganta. Vómitos.	No comer, ni beber, ni fumar durante el trabajo.	Enjuagar la boca. Dar a beber uno o dos vasos de agua. Reposo. Proporcionar asistencia médica.

DERRAMES Y FUGAS	ENVASADO Y ETIQUETADO
Protección personal: respirador con filtro para partículas adaptado a la concentración de la sustancia en aire. Barrer la sustancia derramada e introducirla en un recipiente tapado. Eliminar el residuo con agua abundante.	<b>Clasificación UE</b> Símbolo: Xn R: 22-36 S: (2)-22
RESPUESTA DE EMERGENCIA	ALMACENAMIENTO
Código NFPA: H1; F0; R0. Ficha de Emergencia de Transporte: TEC (R)-90G02.	Separado de nitrato de amonio y clorato de potasio. Seco.

**IPCS**  
International  
Programme on  
Chemical Safety



Preparada en el Contexto de Cooperación entre el IPCS y la Comisión Europea © CE, IPCS, 2005

**VÉASE INFORMACIÓN IMPORTANTE AL DORSO**

# Fichas Internacionales de Seguridad Química

**CLORURO DE AMONIO**

**ICSC: 1051**

## DATOS IMPORTANTES

**ESTADO FÍSICO; ASPECTO:**

SÓLIDO INODORO DE INCOLORO A BLANCO  
HIGROSCÓPICO EN DIVERSAS FORMAS.

**PELIGROS QUÍMICOS:**

Se descompone por calentamiento. Esto produce humos tóxicos e irritantes (óxidos de nitrógeno, amoníaco y cloruro de hidrógeno). La disolución en agua es un ácido débil. Reacciona violentamente con nitrato de amonio y clorato de potasio. Esto genera peligro de incendio y explosión. Ataca el cobre y sus compuestos.

**LÍMITES DE EXPOSICIÓN:**

TLV: 10 mg/m<sup>3</sup> como TWA; 20 mg/m<sup>3</sup> como STEL; (ACGIH 1998).

**VÍAS DE EXPOSICIÓN:**

La sustancia se puede absorber por inhalación de polvo o humo y por ingestión.

**RIESGO DE INHALACIÓN:**

La evaporación a 20°C es despreciable; sin embargo, se puede alcanzar rápidamente una concentración molesta de partículas en el aire.

**EFFECTOS DE EXPOSICIÓN DE CORTA DURACIÓN:**

La sustancia irrita los ojos, la piel y el tracto respiratorio.

## PROPIEDADES FÍSICAS

Punto de ebullición: 520°C

Se descompone a 338°C

Densidad: 1.5 g/cm<sup>3</sup>

Solubilidad en agua, g/100ml a 25°C: 28.3

Presión de vapor, kPa a 160°C: 0.13

## DATOS AMBIENTALES

La sustancia es tóxica para los organismos acuáticos.

## NOTAS

## INFORMACIÓN ADICIONAL

Límites de exposición profesional (INSHT 2012):

VLA-ED: (humos) 10 mg/m<sup>3</sup>

VLA-EC: (humos) 20 mg/m<sup>3</sup>

**Nota legal**

Esta ficha contiene la opinión colectiva del Comité Internacional de Expertos del IPCS y es independiente de requisitos legales. Su posible uso no es responsabilidad de la CE, el IPCS, sus representantes o el INSHT, autor de la versión española.