

**PENTAFLUORURO DE ANTIMONIO**

**ICSC: 0220**

Junio 2011

CAS: 7783-70-2 Fluoruro de antimonio (V)  
 RTECS: CC5800000 SbF<sub>5</sub>  
 NU: 1732 Masa molecular: 216.8  
 CE Índice Anexo I: 051-003-00-9  
 CE / EINECS: 232-021-8



TIPO DE PELIGRO / EXPOSICIÓN	PELIGROS AGUDOS / SÍNTOMAS	PREVENCIÓN	PRIMEROS AUXILIOS / LUCHA CONTRA INCENDIOS
<b>INCENDIO</b>	No combustible pero facilita la combustión de otras sustancias. En caso de incendio se desprenden humos (o gases) tóxicos e irritantes.		Polvo seco. Dióxido de carbono. NO utilizar agentes hidricos. NO utilizar agua.
<b>EXPLOSIÓN</b>			En caso de incendio: mantener fríos los bidones y demás instalaciones rociando con agua pero NO en contacto directo con agua.
<b>EXPOSICIÓN</b>		<b>H373</b>	<b>H373</b>
<b>Inhalación</b>	Sensación de quemazón. Tos. Dificultad respiratoria. Náuseas. Jadeo. Dolor de garganta.	Ventilación, extracción localizada o protección respiratoria.	Aire limpio y reposo. Posición de semiincorporado. Proporcionar asistencia médica inmediatamente. (Ver Notas).
<b>Piel</b>	Enrojecimiento. Graves quemaduras cutáneas. Dolor.	Guantes de protección. Traje de protección.	Quitar las ropas contaminadas. Aclarar la piel con agua abundante o ducharse. Proporcionar asistencia médica inmediatamente. Aplicar gluconato de calcio en las zonas quemadas.
<b>Ojos</b>	Enrojecimiento. Dolor. Quemaduras profundas graves.	Pantalla facial o protección ocular combinada con protección respiratoria.	Enjuagar con agua abundante durante varios minutos (quitar las lentes de contacto si puede hacerse con facilidad), después proporcionar asistencia médica.
<b>Ingestión</b>	Quemaduras en la boca y la garganta. Dolor de garganta. Sensación de quemazón. Dolor abdominal. Diarrea. Vómitos. Shock o colapso.	No comer, ni beber, ni fumar durante el trabajo.	Enjuagar la boca. NO provocar el vómito. Proporcionar asistencia médica inmediatamente.

DERRAMES Y FUGAS	ENVASADO Y ETIQUETADO
¡Evacuar la zona de peligro! Consultar a un experto. Protección personal adicional: traje de protección completo incluyendo equipo autónomo de respiración. Recoger, en la medida de lo posible, el líquido que se derrama y el ya derramado en recipientes herméticos y trasladarlo a continuación a un lugar seguro. NO verterlo en el alcantarillado. NO absorber en serrín u otros absorbentes combustibles. NO permitir que este producto químico se incorpore al ambiente.	Envase irrompible; colocar el envase frágil dentro de un recipiente irrompible cerrado. No transportar con alimentos y piensos. Clasificación UE Símbolo: Xn, N R: 20/22-51/53 S: (2)-61 Nota: A, 1 Clasificación NU Clasificación de Peligros NU: 8 Riesgos Subsidiarios de las NU: 6.1 Grupo de Envasado NU: II Clasificación GHS Peligro Puede ser corrosiva para los metales. Provoca graves quemaduras en la piel y lesiones oculares. Provoca daños en el sistema respiratorio. Provoca daños en el sistema cardiovascular y en el tracto respiratorio tras exposiciones prolongadas o repetidas. Tóxico para los organismos acuáticos.

RESPUESTA DE EMERGENCIA	ALMACENAMIENTO
Código NFPA: H3; F0; R1	Separado de sustancias combustibles y reductoras, alimentos y piensos. Mantener en lugar seco. Bien cerrado. Mantener en lugar bien ventilado. No almacenar o transportar en recipientes metálicos o de cristal. Medidas para contener el efluente de extinción de incendios. Almacenar en un área sin acceso a desagües o alcantarillas.

Preparada en el Contexto de Cooperación entre el IPCS y la Comisión Europea © CE, IPCS, 2011



## PENTAFLUORURO DE ANTIMONIO

ICSC: 0220

## DATOS IMPORTANTES

**ESTADO FÍSICO; ASPECTO**

Líquido higroscópico, incoloro y aceitoso, de olor acre.

**PELIGROS QUÍMICOS**

La sustancia se descompone al calentarla intensamente o al arder, produciendo humos tóxicos y corrosivos incluyendo antimonio y flúor. Reacciona violentamente con el agua produciendo fluoruro de hidrógeno, sustancia tóxica y corrosiva (ver FISO 0283). Ataca a muchos metales formando un gas inflamable/explosivo (hidrógeno - ver FISO:0001).

**LÍMITES DE EXPOSICIÓN**

TLV: (como Sb) 0.5 mg/m<sup>3</sup> como TWA; (ACGIH 2010).  
MAK: (como Sb) Cancerígeno: categoría 2; Mutágeno: categoría 3A; (DFG 2010).

**VÍAS DE EXPOSICIÓN**

Efectos locales y sistémicos graves por todas las vías de exposición.

**RIESGO DE INHALACIÓN**

La evaporación de esta sustancia a 20°C producirá una concentración nociva de la misma en aire muy rápidamente.

**EFFECTOS DE EXPOSICIÓN DE CORTA DURACIÓN**

Corrosivo. La inhalación puede originar inflamación grave de la garganta, dando lugar a asfixia. La inhalación puede causar edema pulmonar, pero sólo tras producirse los efectos corrosivos iniciales en los ojos o las vías respiratorias. La exposición a altas concentraciones podría causar daños graves en los pulmones. (Ver Notas). Se recomienda vigilancia médica.

**EFFECTOS DE EXPOSICIÓN PROLONGADA O REPETIDA**

La sustancia puede afectar al sistema cardiovascular y al tracto respiratorio, dando lugar a alteraciones funcionales.

## PROPIEDADES FÍSICAS

Punto de ebullición: 141°C  
Punto de fusión: 8.3°C  
Densidad relativa (agua = 1): 3.00  
Solubilidad en agua: reacciona.  
Presión de vapor, kPa a 25°C: 1.33

## DATOS AMBIENTALES

La sustancia es tóxica para los organismos acuáticos.

## NOTAS

Reacciona violentamente con agentes extintores de incendio tales como el agua. Los síntomas del edema pulmonar no se ponen de manifiesto, a menudo, hasta pasadas algunas horas y se agravan por el esfuerzo físico. Reposo y vigilancia médica son, por ello, imprescindibles. Debe considerarse la inmediata administración de un aerosol adecuado por un médico o persona por él autorizada. Ver FISO 0283: fluoruro de hidrógeno. En caso de envenenamiento con esta sustancia es necesario realizar un tratamiento específico; así como disponer de los medios adecuados junto a las instrucciones correspondientes.

## INFORMACIÓN ADICIONAL

Límites de exposición profesional (INSHT 2012):

VLA-ED: (como Sb): 0,5 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.