

**NOMBRE DEL PRODUCTO: SULFATO AMÓNICO (SÓLIDO)****I. IDENTIFICACIÓN DE LA SUSTANCIA Y DE LA SOCIEDAD O EMPRESA**

**Identificación de la sustancia:** Sulfato Amónico  
**Sinónimo:**  
**Usos principales de la sustancia:** Fertilizante  
**Identificación de la sociedad o empresa:**  
**Fabricante**  
**Nombre de la compañía:** UBE CHEMICAL EUROPE, S.A.  
**Dirección:** Ap. Correos nº118, 12080 Castellón  
**Tel.:** 964 73 80 51  
**Fax:** 964 73 80 99  
**Teléfono de urgencias:** 964 28 15 07  
**Teléfono del Instituto Nacional de Toxicología:** 91 562 04 20

**II. COMPOSICIÓN / INFORMACIÓN SOBRE LOS COMPONENTES**

**Nombre químico:** Sulfato Amónico  
**Fórmula química:**  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$   
**Pureza:** > 99 %  
**Nº. CAS (Chemical Abstract Service):** 7783-20-2  
**Número CE / EINECS:** 231-984-1  
**Clasificación :** No sustancia peligrosa según la Directiva 67/548/EEC  
**Frases de Riesgo:** No aplica

**III. IDENTIFICACIÓN DE LOS PELIGROS****Peligros para la salud humana**

**Inhalación:** Concentraciones de polvo por encima de 10 mg/m<sup>3</sup> pueden producir efectos adversos para la salud.  
**Contacto con la piel:** Produce ligera irritación.  
**Contacto con los ojos:** Produce ligera irritación.  
**Ingestión:** Puede producir daños gástricos (úlceras, etc.), náuseas o vómitos, dependiendo de la cantidad ingerida.

**Peligros fisicoquímicos:** El producto es no inflamable y existe una baja posibilidad de fuego y explosión. Por descomposición térmica se originan gases tóxicos como el amoníaco.

**NOMBRE DEL PRODUCTO: SULFATO AMÓNICO (SÓLIDO)****Peligros medioambientales:** Contaminante (débil) de las aguas superficiales**IV. PRIMEROS AUXILIOS**

<b>Asistencia médica inmediata:</b>	<b>SÍ</b>	<b>X</b>	<b>NO</b>
<b>Inhalación:</b>			Sacar la persona al aire libre. Si la respiración es dificultosa, suministrar aire enriquecido con oxígeno.
<b>Contacto con la piel:</b>			Quitar prendas contaminadas. Lavar la parte afectada con abundante agua y jabón.
<b>Contacto con los ojos:</b>			Mantener los párpados abiertos y lavar con abundante agua, durante al menos 15 minutos. Solicitar asistencia médica inmediata.
<b>Ingestión</b>			Diluir haciéndole beber mucha agua. No dar nunca nada por la boca a una persona inconsciente.

**V. MEDIDAS DE LUCHA CONTRA INCENDIOS**

<b>Peligros derivados de la exposición a la sustancia:</b>	Por alta temperatura se descompone en gases tóxicos tales como: NO <sub>x</sub> , NH <sub>3</sub> y SO <sub>2</sub>
<b>Medios de extinción apropiados:</b>	Agua pulverizada, dióxido de carbono y polvo químico seco.
<b>Medios de extinción inadecuados:</b>	El agua aplicada directamente puede dispersar el material.
<b>Equipo de protección especial para la lucha contra incendios:</b>	Cuando se desprendan humos utilizar máscara protectora con filtro mixto para polvo, gases ácidos y amoníaco.

**VI. MEDIDAS EN CASO DE VERTIDO ACCIDENTAL**

<b>Precauciones personales:</b>	Evitar la exposición prolongada a esta sustancia. Usar los equipos de protección individual indicados en el apartado VIII.
<b>Precauciones para la protección del medio ambiente:</b>	Evitar que el producto alcance medios acuáticos. Debido a su solubilidad en el agua, puede ser dañino para los organismos acuáticos a causa del amonio (NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> )
<b>Métodos de limpieza:</b>	Recoger con pala el sólido y depositarlo en un recipiente adecuado. Evitar, a ser posible, la generación de polvo.

**NOMBRE DEL PRODUCTO: SULFATO AMÓNICO (SÓLIDO)****VII. MANIPULACIÓN Y ALMACENAMIENTO****Manipulación:**

Evitar la inhalación de polvo.  
Asegurar una buena ventilación en los lugares con presencia de este producto.  
Utilizar los Equipos de Protección individual indicados en el apartado VIII.

**Almacenamiento:**

Tener en cuenta la temperatura productos de descomposición: 200 °C; amoníaco, trióxido de azufre y gases nitrosos.  
Almacenar en un lugar seco y con humedad baja ya que este producto es algo higroscópico.  
Separar de oxidantes fuertes, tales como cloratos, nitratos y nitritos; productos alcalinos.

**VIII. CONTROLES DE LA EXPOSICIÓN / PROTECCIÓN PERSONAL****Valores límite de exposición:****VLA-ED:**3 mg/ m<sup>3</sup> (respirable)10 mg/ m<sup>3</sup> (inhalable)**VLA-EC:**

-

**Controles de la exposición:*****Controles de Ingeniería:***

Asegurar buenas prácticas de trabajo, estableciendo las condiciones higiénicas adecuadas (orden y limpieza) en los lugares de trabajo.

Asegurar una buena ventilación de los locales donde se almacena este producto a fin de minimizar la presencia de partículas en el ambiente.

Disponer en el lugar de trabajo de ducha de emergencia y lavaojos.

***Equipos de protección individual:*****Protección respiratoria:**

Concentraciones elevadas: Máscara con filtro antipolvo (banda blanca)

Concentraciones bajas: Mascarilla tipo FFP1.

**Protección cutánea. Manos.**

Guantes de lona o de PVC.

**Protección de los ojos.**

Gafas de seguridad / pantalla protección facial.

**Protección cutánea. Resto del cuerpo.**

Ropa de protección adecuada (algodón). Cuando se manipula puede utilizarse mandil y botas de goma.

**Controles de la exposición del medio ambiente:**

Evitar que el producto alcance medios acuosos.

**NOMBRE DEL PRODUCTO: SULFATO AMÓNICO (SÓLIDO)****IX. PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS****Información general****Aspecto:** Sólido cristalino blanco.**Olor:** Inodoro**Información importante en relación con la salud, la seguridad y el medio ambiente****pH:** 4,0 (5 % solución)**Punto / intervalo de ebullición:** -**Propiedades explosivas:** No explosivo**Densidad relativa:** 1,769 g/cm<sup>3</sup> a 50 °C**Solubilidad****Hidrosolubilidad:** 706 gr/L (0 °C), 754 gr/L (20 °C), 1.033 gr/L (100 °C)**Liposolubilidad:** Insoluble en acetona, alcohol y amoníaco**Coefficiente de reparto: n-octanol / agua:** Log Pow = -5,1 a 25 °C**Información adicional****Punto / Intervalo de fusión:** 513 °C**Peso Molecular:** 132, 14 gr/mol**X. ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD****Estabilidad:** Estable a Temperatura y Presión normales.**Condiciones que deben evitarse:** Temperaturas superiores a 200 °C**Materias que deben evitarse:** Oxidantes fuertes (cloratos, nitratos y nitritos). La mezcla de clorato potásico con sulfato amónico descompone violentamente cuando se calienta. Algo parecido ocurre si se añade sulfato amónico a nitrito potásico fundido.**Productos de descomposición peligrosos:** Óxidos de Nitrógeno (NO<sub>x</sub>), amoníaco (NH<sub>3</sub>) y trióxido de azufre (SO<sub>3</sub>).**XI. INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA****Toxicidad oral aguda:** **SI:** X **NO:**LD<sub>50</sub> = 2.840 mg/kg (rata)**Toxicidad inhalatoria aguda:** Produce una ligera irritación del sistema respiratorio**Irritación de la piel:** No irritante (conejo). Es ligeramente irritante para el ser humano. A concentraciones elevadas se incrementa la posibilidad de una absorción suficiente para producir diuresis.

**NOMBRE DEL PRODUCTO: SULFATO AMÓNICO (SÓLIDO)**

<b>Irritación de los ojos:</b>	No irritante (conejo). Ligeramente irritante para el ser humano cuando hay polvo en el aire a elevadas concentraciones.
<b>Sensibilización:</b>	No disponible
<b>Efectos crónicos/Carcinogenicidad:</b>	Negativo
<b>Mutagenicidad:</b>	Negativo

---

**XII. INFORMACIÓN ECOLÓGICA**

---

<b>Ecotoxicidad:</b>	Tóxico para los organismos acuáticos.
<b>LC<sub>50</sub> (Pez: Cyprinus carpio)</b>	120 mg/l (96 h)
<b>EC<sub>50</sub> (Daphnia)</b>	129 mg/l (48 h)
<b>EC<sub>50</sub> (Algas)</b>	6,6 mg/l (3 h)
<b>Movilidad:</b>	Es una sustancia muy móvil en el suelo debido a su alta solubilidad.
<b>Persistencia y Degradabilidad:</b>	Es soluble en agua. Por acción bacteriana, los grupos amonios se oxidan a nitratos, pudiendo eutrofizar las aguas continentales.
<b>Potencial Bioacumulativo:</b>	No se bioacumula.

---

**XIII. CONSIDERACIONES RELATIVAS A LA ELIMINACIÓN**

---

<b>Manipulación:</b>	Utilizar los equipos de protección individual indicados en el apartado VIII.  Recoger con pala el sólido y depositarlo en un recipiente adecuado. Baldear la zona con agua.
<b>Eliminación:</b>	Sólido: Recuperar el producto siempre que sea posible.  Líquido: Neutralizar con carbonato sódico anhidro y eliminar el amoníaco resultante teniendo en cuenta la posible contaminación del aire. Las aguas residuales que contienen sulfato amónico son tratadas con sulfuro cálcico y óxido cálcico. No verter esta sustancia (sólida / disolución) en aguas subterráneas, fluviales, etc.  Cuando el producto es incinerado directamente, es posible la emisión de NOx.  Cumplir con la normativa Estatal y Europea.



# FICHA DE DATOS DE SEGURIDAD

Revisión: 3  
Pág. 6 de 6  
5/11/12

**NOMBRE DEL PRODUCTO:** SULFATO AMÓNICO (SÓLIDO)

**Disposición comunitaria (legislación sobre residuos):**

**CE**

**NACIONAL**

Directiva 91/156/CEE  
Directiva 91/689/CEE  
Decisión 96/350/CE  
Decisión 2000/532/CE  
Decisión 2001/118/CE  
Decisión 2001/119/CE  
Decisión 2001/573

Ley 10/1998  
Orden MAM 304/2002  
RD 833/1988  
RD 952/1997

## XIV. INFORMACIÓN RELATIVA AL TRANSPORTE

**Transporte marítimo IMDG**

Clasificación no asignada

**Transporte aéreo ICAO / IATA**

Clasificación no asignada

**Transporte terrestre ADR / RID**

Clasificación no asignada

## XV. INFORMACIÓN REGLAMENTARIA

**Clasificación /etiquetado:**

No aplica de acuerdo con la Directiva 67/548/EEC y sus modificaciones.

**Frases:**

No se han asignado

**Transporte por carretera:**

No aplica ADR

**Seguridad y Salud:**

Dispone de valor límite ambiental (ver apartado VIII). No debe superarse este valor límite.

## XVI. OTRA INFORMACIÓN

**Fecha:**

1 de Diciembre de 2004

**Nota:**

La información que se suministra en este documento se ha recopilado en base a las mejores fuentes existentes y con los mejores conocimientos disponibles, de acuerdo con los requerimientos legales vigentes sobre información, envasado y etiquetado de sustancias químicas peligrosas. Esto no implica que la información sea completa en todos los casos. Es responsabilidad del usuario decidir si esta hoja de datos de seguridad satisface los requerimientos para su aplicación específica a la que el usuario la destine.