



BIFLUORURO DE AMONIO

Sinónimos

Fluoruro hidrógeno amonio, Bifluoruro de amonio; Hidrógenodifluoruro Amónico, Fluoruro ácido de Amino.

Identificación

CAS	1341-49-7
Fórmula molecular	NH ₄ HF ₂
EINECS	215-676-4

Características

Apariencia Escamas gruesas
Color Blanco
Olor Picante
Gravedad específica 0,864 – 0,881
Índice de refracción_{D20} 1,477 – 1,481
Rotación óptica, ° -20 – -16
Punto de inflamación, °C 43
Punto de ebullición, °C -
Punto de fusión, °C -
Riqueza, %GC >95
Solubilidad en agua Insoluble
Otras solubilidades Soluble en solventes orgánicos.

Estructura Molecular



Usos



Usos: fabricación de vidrios y cerámicas, limpieza y decapado de metales de fundición. Agente de acidificación y químico de estimulación en la extracción de petróleos. Ajuste de pH en procesos textiles, usado como componente de soluciones de limpieza industrial para cervecería, fábricas de azúcar y centrales de limpieza.

Primeros Auxilios Básicos



Contacto con la piel: Retire toda la ropa contaminada. Lave inmediatamente con abundante agua durante al menos 5 minutos y aplique gel de Glucanato cálcico 2,5%, masajeando hasta que el dolor desaparezca y por 15 minutos más; aplique apósitos con solución de glucanato cálcico al 10%. Si no hay gel de glucanato cálcico, lave con agua por 15 minutos. Si son quemaduras graves, adicional, tome una ducha completa con una solución de gluconato cálcico 1-5% y suministre vía oral 6 tabletas de calcio efervescentes de 400mg cada una disueltas en agua cada 2 horas hasta recibir atención médica. Aplique un emoliente. Si persiste la irritación, acuda a un médico. Contacto con los ojos: Puede causar irritación, quemaduras y defectos visuales permanentes. Enjuagar inmediatamente con agua y con los párpados abiertos por al menos 15 minutos. Irrigar con solución isotónica salina normal por 15 minutos. Acuda al médico si persiste la irritación. Ingestión: Administrar vía oral 6 tabletas efervescentes de calcio disueltas en agua; si no se cuenta con éstas, suministre leche. No induzca el vómito. Acudir al médico inmediatamente. Inhalación: Busque una zona fresca, mantenga reposo y protéjase del frío. Suministre soporte respiratorio de ser necesario. Administre comprimidos de calcio como el caso del contacto con la piel. Obtenga atención médica.

Riesgos de Incendio o Explosión



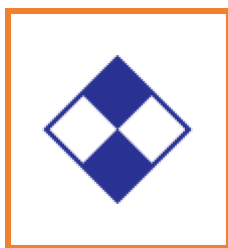
El producto no es combustible ni comburente. Medios de extinción: No tiene restricciones en caso de incendio. Peligros específicos derivados de la sustancia o la mezcla: Traslade los recipientes a una zona segura. Formación de ácido fluorhídrico y amoniaco a 230°C. Equipo de protección: Utilizar el equipo de protección personal. No disponga el material en el desagüe.

Almacenamiento y Manipulación



Medidas técnicas /precauciones de manejo seguro: Evite el contacto con ojos, piel y la inhalación. Abra el recipiente con prudencia y con una buena ventilación. Después del uso, cerrar debidamente los recipientes. Los envases vacíos contienen residuos y deben ser tratados como si estuvieran llenos. Medidas técnicas / condiciones de almacenamiento: Almacene en un lugar seco, fresco y bien ventilado, alejado de productos tóxicos, fuentes de calor y productos incompatibles. Cierre herméticamente. Mantenga alejado de alimentos y bebidas.

Estabilidad y Reactividad



Reactividad: Reacciona con ácidos minerales fuertes y lejías. Acero y otros metales.

Estabilidad: Estable bajo condiciones normales. Posibilidad de reacciones peligrosas:

Con ácidos produce HF y con lejías amoníaco. Condiciones que deben evitarse:

Temperaturas por encima de 120°C, humedad. Materias incompatibles: Acero, zinc, aluminio y metales innobles, corrosivo para vidrio y cemento. Productos de descomposición peligrosos: HF, Amoníaco, hidrógeno gaseoso inflamable

Información Toxicológica



Toxicidad aguda: LD50 Oral, ratón: 130 mg/kg

Efectos sobre la salud: Corrosiva para la piel, ojos y el sistema respiratorio. No se produce sensibilización ni es considerado mutagénico, cancerígeno o tóxico para la reproducción.

Información Ecológica



Toxicidad: Es tóxico para peces y para plancton, plantas y follajes.

Peces, CLD: 316mg/l/96h

Bacterias, CESO: 2394 mg/L

Iones NH₄: 0,3 mg/L acción tóxica sobre peces y animales ictiófagos.

Persistencia y degradabilidad: No hay información disponible.