

BIFLORURO DE AMONIO

Descripción

Bifloruro de Amonio (NH_4HF_2) es un sólido blanco y cristalino, con un olor picante (acre) es un compuesto inorgánico que se obtiene a partir de amoniaco y fluoruro de hidrogeno, al diluirlo en agua esta se enfría (reacción endotérmica).(absorbe calor) formando acido fluorhídrico . Otros sinónimos son Fluoruro Acido de Amonio, Fluoruro Amónico (Hidrogeno Fluoruro Amónico). Es un producto que ataca (corroe) el vidrio y los metales.

Se descompone en presencia de ácidos y bases fuertes, resultando de la liberación de fluoruro de hidrogeno, amoniaco y oxido de nitrógeno.

Este producto es Corrosivo y es peligroso su manejo deberá utilizar equipo de protección personal

Usos y Aplicaciones

Debido a sus propiedades de atacar el vidrio y los metales por estas propiedades tiene aplicación en varias industrias tales como:

Fabricación de vidrio y cerámica. Debido a que el Bifloruro ataca la sílice del vidrio, es usado entre otros compuestos para el pulido, grabado y esmerilado de vidrio.

También se usa para la limpieza de cerámica y ladrillos.

Industria Metálica. Limpieza y decapado de metales de fundición, tratamiento de superficies metálicas, de aluminio y electro plateado.

Limpieza Industrial.

Industria Textil.

Industria de la construcción.

Extracción de petróleo.

Características Físicoquímicas

Apariencia 25 °C	Escamas Blanca (Higroscópico)
Olor	Picante (acre)
pH a 25 ° C	< 3.5 (5% p/p)
Densidad a 25 °C	~ 700 kg/m ³ .
Solubilidad (20 ° C)	Soluble (602 g/l)
Pureza	~ 95 %

Precauciones de Seguridad

Es una sustancia que puede causar graves daños a la salud ya sea por ingestión, inhalación o contacto. La ingestión provoca intoxicación grave, debe evitarse la inhalación y quemaduras en las vías respiratorias. Utilice lentes de seguridad y guantes de nitrilo preferentemente, enjuagar muy bien con agua suficiente; no ingerir el producto. Evite contacto con los ojos y la piel. Manténgase el recipiente bien cerrado y almacene en un lugar fresco, seco a temperatura ambiente y alejado del fuego. Consulte Hoja de Seguridad.