

HIDROGENODIFLUORURO DE AMONIACO
SINÓNIMOS: BIFLUORURO DE AMONIACO, BIFLUORURO DE AMONIO.
FÓRMULA QUÍMICA: $(\text{NH}_4)\text{HF}_2$
NÚMERO CAS: 1341-49-7



DIVISA
Química y Asociados

EMPRESA CERTIFICADA EN ISO 9001:2015

DESCRIPCIÓN

Cristales blancos inodoros. Soluble en agua. Higroscópico. En presencia de humedad corroerá el vidrio, el cemento y la mayoría de los metales. Cuando se calienta hasta la descomposición, emite humos tóxicos de fluoruro de hidrógeno, óxidos de nitrógeno y amoníaco.



APLICACIONES/USO

Fabricación de magnesio y aleaciones de magnesio; en abrillantado de aluminio; en las industrias del vidrio y la porcelana; como mordiente para aluminio.

MANEJO Y ALMACENAMIENTO

Evite respirar los vapores. Manténgase contra el viento. Evite el contacto corporal con el material. No manipule paquetes rotos a menos que use el equipo de protección personal adecuado. Lave cualquier material que pueda haber estado en contacto con el cuerpo con abundante agua o con agua y jabón. Evite respirar los humos del material en llamas. Reacciona con materiales que contienen silicio como vidrio o cerámica a temperatura ambiente (formación de SiF_4). También reacciona con ácidos concentrados (formación de HF) y soluciones alcalinas concentradas (formación de NH_3).

Almacenar bien cerrado. Seco. Mantener en un lugar ventilado. Manténgase encerrado o en un área accesible solo a personas cualificadas o autorizadas.

PRECAUCIONES

Indicaciones de peligro:

H301 - Tóxico en caso de ingestión.

H314 - Provoca quemaduras graves en la piel y lesiones oculares graves.



PROPIEDADES FÍSICOQUÍMICAS

DETERMINACIÓN	ESPECIFICACIÓN	UNIDADES
PUREZA (NH_4HF_2)	95.0 MIN.	%
FIERRO (Fe)	0.001 MÁX.	%
SULFATOS (SO_4)	0.100 MÁX.	%

PRESENTACIÓN

SACO: 25 kg.