

◆ Ácido Nítrico

Ficha Técnica V0822

DESCRIPCIÓN

El Ácido Nítrico es obtenido a través de la reacción del amoníaco anhidro con el oxígeno del aire en presencia de catalizadores a base de platino.

En su síntesis se genera agua, motivo por lo cual, en su primera fase se presenta diluido en una concentración que puede variar de 53% hasta 69% de acuerdo con la tecnología empleada.

CARACTERÍSTICAS TÉCNICAS

Concentración	57% – 61%
---------------	-----------

Densidad	1,320 – 1,380 g/mL
----------	--------------------

Concentración Gases Disueltos	50 ppm
-------------------------------	--------

FABRICACIÓN

Planta Prillex® América, Enaex S.A.

SEGURIDAD

Para consideraciones de seguridad en la manipulación y almacenamiento, consultar la hoja de seguridad HDS-PRQ-16.

ADVERTENCIA

Nittra S.A. sólo se responsabiliza por lo expresamente indicado en este documento, y no será en ningún caso responsable por daños, pérdidas o cualquier contingencia derivada del uso de los productos, salvo aquellas expresamente indicadas por la legislación Chilena vigente.

INFORMACIÓN DE TRANSPORTE

Clasificación Internacional

Clase 8

N° UN: 2031



USOS

Como agente de limpieza en la industria láctea, en la fabricación de Anilinas y pigmentos, en la manufactura de Nitratos orgánicos e inorgánicos, como intermediario en materiales colorantes, en la elaboración de medicamentos para veterinaria, en joyería, en la industria fotográfica, en la industria de los explosivos y como materia prima en la producción de fertilizantes nitrogenados.

PRESENTACIÓN

El Ácido Nítrico se despacha a granel, tambores e IBC.

