

FICHA TECNICA

Producto: ACIDO NITRICO
Fecha de revision: 20/10/2016
Proveedores: Yara.

Analisis	Unidad	Especificacion
Gravedad específica a 20°C		Minimo: 1.33
Punto de Ebullición a 760 mmHg	°C	120.5
pH		<1
Olor		Característico
Pureza, HNO ₃	%	Minimo: 55
Color		Cristalino o ligeramente amarillo.
Estado Físico		Líquido
Solubilidad		Soluble en agua 100%
Punto de Fusión	°C	-41.59
Gases Nitrosos	%	Maximo: 1.0
Temperatura Crítica	°C	No Aplica
Sulfatos	ppm	Maximo: 50
Cloruro	ppm	Maximo: 30
Hierro	ppm	Maximo: 1

Observaciones:

Los anteriores datos están basados en la información suministrada por nuestro proveedor.

El ácido nítrico se obtienen haciendo reaccionar amoníaco gaseoso y aire a una presión de 2.5Kg/cm² en un reactor especial a través de un catalizador de Platino y Rodio, es un producto de fabricación sintética mediante la oxidación del Amoníaco. Se descompone a 120°C de temperatura, produciendo oxidos de nitrógeno altamente tóxicos, los de mayor toxicidad son los producidos por el contacto del ácido nítrico con metales pesados o sustancias orgánicas. Los principales usos del Aido Nítrico se encuentran en la industria de los fertilizantes, en la elaboración de explosivos y en la industria de la química orgánica. (barnices, pigmentos, nitrocelulosas, algodón hidrófilo, nitratos y otros usos.) Es usado en la obtención de Nitratos, tanto en el campo inorgánico como en el orgánico, así con Nitroderivados en todas las ramas de la química orgánica. Los nitratos y los nitrocompuestos se usan en la industria de explosivos como en el caso del Nitrato de Amonio, Nitroglicerina y Nitrocelulosa. Los nitrocompuesto

Firmas:

CONTROL DE CALIDAD



Cimpa s.a.s, declara que los resultados reportados en la presente ficha técnica, son tomados de la información suministrada por nuestro proveedor, por lo tanto se fundamenta en sus técnicas de análisis autorizados. dicha información no exime a nuestros clientes de realizar sus propios análisis.