

ÁCIDO NÍTRICO



2031

1. IDENTIFICACIÓN

Nombre Comercial	:	ÁCIDO NÍTRICO
Sinónimos	:	Trioxonitrato (V) de hidrógeno, Ácido azoico
Fórmula Química	:	HNO ₃
CAS	:	7697-37-2

3. USOS

Reactivo de laboratorio, Uso industrial para la fabricación de fertilizantes como el nitrato de amonio. Tiene usos adicionales en metalurgia y en refinado, ya que reacciona con la mayoría de los metales y en la síntesis química. Cuando se mezcla con el ácido clorhídrico forma el agua regia, un raro reactivo capaz de disolver el oro y el platino.

4. PROPIEDADES FÍSICAS

Estado físico:	Líquido
Color:	Claro traslúcido ligeramente amarillento
Olor:	irritante, pungente Asfixiante
Umbral olfativo:	0,29 - 0,98 ppm; 0,75 - 2,5 mg/m ³
pH:	1 (6 %)
Punto de fusión / de congelación:	-42°C (-43,6°F) a -38°C (-36,4°F)
Punto / intervalo de ebullición:	83°C (181,4°F) a 122°C (251,6°F)
Tasa de evaporación:	N/D
Punto de inflamación:	N/D
Límites de inflamabilidad:	N/D Presión de vapor (20°C): 7,3 - 58,5 hPa
Densidad de vapor (aire=1):	2,2
Densidad (20°C):	1,413 – 1,513 g/cm ³
Solubilidad (20°C):	soluble en agua (exotérmica), soluble en eter.

5. PRECAUCIONES

H272 - Puede agravar un incendio; comburente.
H290 - Puede ser corrosivo para los metales.
H314 - Provoca graves quemaduras en la piel y lesiones oculares graves.
H331 - Tóxico si se inhala.
Consejos de prudencia: P234 - Conservar únicamente en el embalaje original.
P260 - No respirar humos, gases, nieblas, vapores o aerosoles.
P271 - Utilizar sólo al aire libre o en un lugar bien ventilado.
P280 - Usar guantes, ropa y equipo de protección para los ojos y la cara.

6. PRIMEROS AUXILIOS

Inhalación: Remover a la persona expuesta hacia el aire libre.
Contacto con los ojos: Levantar suavemente los párpados y enjuagar con abundante cantidad de agua. Mantenga abiertos los párpados para garantizar que se aclara todo el ojo y los tejidos del párpado.
Contacto con la piel: Enjuagar con agua por lo menos durante 15 minutos. Lavar la zona afectada con abundante agua y jabón.
Ingestión: No inducir al vómito a menos que reciba instrucciones, ya que existe riesgo de perforación de esófago y quemadura química en cavidad bucal.. Si la víctima está consciente, enjuagar la boca sin que el agua sea ingerida. En cualquier situación dirigirse inmediatamente al médico.

*Los datos presentados en esta hoja se aplican exclusivamente al material específico de la identificación.
Es responsabilidad del usuario el determinar lo apropiado o adecuado del producto con relación a sus distintos usos finales antes de utilizarlo.*