

**Ácido Nítrico PA al 70%****Presentación 250 ml**

IDENTIFICACIÓN DEL PRODUCTO

- Nombre químico: Ácido nítrico
- Fórmula: HNO₃
- Peso molecular: 63,01 g/mol
- Número CAS: 7697-37-2
- Grado: PA (Para Análisis)
- Concentración: 68–70 % p/p
- Aspecto: Líquido incoloro a ligeramente amarillento
- Olor: Fuerte, picante, penetrante
- Estado físico: Líquido fumante

PROPIEDADES FÍSICO-QUÍMICAS

Propiedad	Valor típico
Concentración	70 %
Densidad (20 °C)	1,41 g/cm ³
Punto de ebullición	≈ 120–122 °C
Punto de fusión	–42 °C
pH	< 1
Solubilidad en agua	Totalmente miscible
Presión de vapor	Moderada
Volatilidad	Alta
Naturaleza química	Ácido fuerte, oxidante

CLASIFICACIÓN DE PELIGRO (GHS)

Palabra de advertencia: PELIGRO

Pictogramas:

☠ Corrosión | 🔥 Oxidante | ☠ Toxicidad

Indicaciones de peligro (H):

- H272: Puede agravar un incendio; comburente
- H290: Puede ser corrosivo para los metales
- H314: Provoca quemaduras graves en la piel y lesiones oculares graves
- H331: Tóxico en caso de inhalación

RIESGOS PRINCIPALES

- Altamente corrosivo para piel, ojos y mucosas
- Oxidante fuerte: puede reaccionar violentamente con materiales orgánicos
- Vapores tóxicos (NO₂) que causan daño respiratorio
- Reacciona con metales liberando gases peligrosos
- Riesgo elevado de quemaduras químicas profundas

MANEJO SEGURO**Equipo de protección personal (EPP):**

- Guantes resistentes a ácidos (butilo, neopreno)
- Gafas de seguridad + careta facial
- Bata y delantal químico
- Campana extractora o ventilación forzada

Buenas prácticas:

- Manipular siempre en campana
- Evitar inhalación de vapores
- No mezclar con sustancias incompatibles
- En dilución: agregar ácido al agua lentamente

ALMACENAMIENTO

- Envases compatibles: vidrio o plástico resistente a ácidos
- Lugar fresco, ventilado y protegido de la luz
- Alejado de bases, agentes reductores, metales y sustancias orgánicas
- Mantener envases bien cerrados y etiquetados

PRIMEROS AUXILIOS (RESUMEN)

- Ojos: Enjuagar con agua ≥15 minutos y atención médica inmediata
- Piel: Retirar ropa contaminada y lavar con abundante agua
- Inhalación: Aire fresco inmediato; atención médica urgente
- Ingestión: NO inducir vómito; atención médica inmediata

USOS PRINCIPALES (PA 70 %)

- Reactivo para análisis químico
- Preparación de soluciones patrón
- Digestión de muestras (metales, alimentos, suelos)
- Síntesis química de alta pureza
- Laboratorios de control de calidad, investigación y docencia