

**Ácido Nítrico PA al 70%****Presentación 1000 ml**

- Nombre químico: Ácido nítrico
- Grado: P.A. (Para Análisis)
- Fórmula química: HNO₃
- Peso molecular: 63,01 g/mol
- N° CAS: 7697-37-2
- N° ONU: 2031
- Clase de riesgo: 8 (Corrosivo) – 5.1 (Oxidante)

2. Composición

- Ácido nítrico (HNO₃): 70 % ± 0,5 %
- Agua: 30 %

3. Propiedades físico-químicas

- Aspecto: Líquido
- Color: Incoloro a ligeramente amarillento
- Olor: Fuerte, penetrante
- Densidad (20 °C): 1,41 – 1,42 g/cm³
- pH: < 1
- Punto de ebullición: ~120 °C
- Punto de congelación: ~ -42 °C
- Solubilidad en agua: Completamente miscible
- Presión de vapor: Moderada (emite vapores corrosivos)
- Carácter químico: Ácido fuerte, oxidante fuerte

4. Especificaciones analíticas (típicas P.A.)

- Ensayo (HNO₃): ≥ 70,0 %
- Residuo por evaporación: ≤ 0,001 %
- Cloruros (Cl⁻): ≤ 0,00001 %
- Sulfatos (SO₄²⁻): ≤ 0,00001 %
- Hierro (Fe): ≤ 0,00002 %
- Metales pesados (como Pb): ≤ 0,00001 %

(Los límites pueden variar ligeramente según el fabricante)

5. Estabilidad y reactividad

- Estabilidad: Estable en condiciones normales
- Reacciona violentamente con:

- Metales
 - Bases fuertes
 - Sustancias orgánicas
 - Agentes reductores
- Productos de descomposición: Óxidos de nitrógeno (NO_x)

6. Usos principales

- Reactivo analítico
- Digestiones y mineralización de muestras
- Análisis químico y instrumental
- Preparación de soluciones patrón
- Investigación y desarrollo

7. Manejo y almacenamiento

- Almacenar en envases de vidrio, PTFE o HDPE
- Mantener en lugar fresco, seco y bien ventilado
- Proteger de la luz y el calor
- No almacenar junto a sustancias orgánicas o combustibles
- Mantener recipientes herméticamente cerrados

8. Seguridad y riesgos

- Altamente corrosivo
- Oxidante fuerte
- Provoca quemaduras graves en piel y ojos
- Vapores tóxicos por inhalación

Equipo de protección personal:

- Guantes resistentes a ácidos
- Gafas de seguridad y careta
- Bata o ropa de protección
- Uso obligatorio de campana extractora