

<p><u>DESCRIPCIÓN</u></p> <p>Solución del ácido nítrico (HNO₃) al 35 %. El ácido nítrico es ácido mineral fuerte, altamente corrosivo y tóxico. Es una solución normalmente incolora, pero tiende a adquirir un tono amarillo con la acumulación de óxidos de nitrógeno si se almacena por mucho tiempo. Es un agente oxidante muy potente y se disocia completamente en un ion nitrato NO₃⁻ y un protón hídrico (ácido).</p>		<p><u>Nombre químico:</u> Ácido nítrico <u>Fórmula química:</u> HNO₃</p> <div style="text-align: center;">  </div> <p>Masa molecular promedio: 63,01 g/mol</p>
<p><u>APLICACIONES</u></p> <p>Es ideal para la preparación de <i>limpiadores domésticos, desincrustantes de cerámicas, detergentes ácidos</i> para la eliminación de acumulaciones minerales y calcáreas en aplicaciones industriales y pecuarias, en general.</p> <p>Se puede emplear en la síntesis orgánica de colorantes, nitrato de celulosa y otras sales de nitrato; en metalurgia es empleado en fotograbados, flotación de minerales, grabado químico para acero, neutralización industrial de pH y limpieza de fachadas.</p>		
<u>ESPECIFICACIONES</u>		
Aspecto	Líquido no viscoso traslúcido e incoloro.	
Concentración de ingrediente activo, % HNO₃	35,0 – 37,0	
Densidad, g/mL	1,180 – 1,220	
pH solución al 1 %	Máx. 1,00	
<p><u>ALMACENAMIENTO</u></p> <p>Almacenar en lugares frescos, secos y bien ventilados. Manténgase alejado de álcalis, metales, productos orgánicos, material oxidable. Almacenar en tanques de Acero 316, polietileno o PRFV poliéster resistente al Ácido Nítrico.</p> <p>Precauciones: Irritante, causa quemaduras y ulceración de todos los tejidos con los que está en contacto.</p>		