

FICHA TÉCNICA

Nitrógeno LAB1

<p>Composición: Número CAS: Impurezas, ppm/v:</p> <p>Características:</p> <p>Forma de Suministro</p>	<p>Nitrógeno $\geq 99.9999\%$ (N₂) 7727-37-9 O₂ $\leq 0,1$ ppm C_nH_m $\leq 0,1$ ppm H₂O $\leq 0,5$ ppm CO+CO₂ $\leq 0,5$ ppm</p> <p>El nitrógeno es un gas incoloro e inodoro, formando parte del aire atmosférico en un 78,09% vol. El nitrógeno no es combustible ni tóxico, comportándose frente a las demás sustancias como un gas inerte.</p> <p>Nombre químico: Nitrógeno Fórmula química: N₂ Masa molecular: 28,01 g/mol Peso molecular: 28 Temperatura de fusión: -210° C Temperatura de ebullición: -196° C Temperatura crítica: -147° C Densidad relativa del gas (aire = 1): 0,97 Solubilidad en agua (mg/l): 20 mg/l Apariencia y color: Gas incoloro. Olor: Sin olor que advierta de sus propiedades. Reactividad: El nitrógeno elemental tiene una reactividad baja hacia la mayor parte de las sustancias comunes a temperaturas ordinarias. A altas temperaturas, reacciona con cromo, silicio, titanio, aluminio, boro, berilio, magnesio, bario, estroncio, calcio y litio para formar nitruros; con O₂, para formar NO, y en presencia de un catalizador; con hidrógeno a temperaturas y presión bastante altas, para formar amoníaco. El nitrógeno, carbono e hidrógeno se combinan por encima de los 1800°C para formar cianuro de hidrógeno.</p> <p>Envase de alta presión (200bar) B50: 9.4 m³ normales B30: 131.6 m³ normales Bloques de 14 botellas: 112.8 m³ normales Bloques de 12 botellas: 112.8 m³ normales</p>
---	---