

FICHA TÉCNICA

Oxígeno LAB10

<p>Composición: Número CAS: Impurezas, ppm/v:</p> <p>Características:</p> <p>Forma de Suministro</p>	<p>Oxígeno $\geq 99.999\%$ (O₂) 7782-44-7</p> <p>N₂ ≤ 20 ppm C_nH_m $\leq 0,5$ ppm H₂O ≤ 5 ppm CO+CO₂ $\leq 0,5$ ppm</p> <p>El oxígeno es un gas incoloro e inodoro, formando parte del aire atmosférico en un 20,9% vol. Es un potente comburente y oxidante.</p> <p>Nombre químico: Oxígeno Fórmula química: O₂ Masa molecular: 31.99g/mol Peso molecular: 32 Temperatura de fusión: -222.8° C Temperatura de ebullición: -182.97° C Temperatura crítica: -118.6° C Densidad relativa del gas (aire = 1): 1.1 Solubilidad en agua (mg/l): 39 mg/l Apariencia y color: Gas incoloro. Olor: Sin olor que advierta de sus propiedades.</p> <p>Reactividad: El oxígeno, directa o indirectamente reacciona con todos los elementos de la naturaleza exceptuando el Flúor y los metales nobles (Au y Pt). La combinación de un cuerpo con oxígeno recibe el nombre de combustión. Esta combinación puede ser acompañada de un gran desprendimiento de calor.</p> <p>Envase de alta presión (200bar)</p> <p>B50: 10.6 m³ normales B30: 10.6 m³ normales Bloques de 14 botellas: 148.4 m³ normales Bloques de 12 botellas: 127.2 m³ normales</p>
---	---