

# FICHA TÉCNICA

## Oxígeno LAB1

<p><b>Composición:</b>  <b>Número CAS:</b>  <b>Impurezas, ppm/v:</b></p> <p><b>Características:</b></p> <p><b>Forma de Suministro</b></p>	<p>Oxígeno <math>\geq 99.9995\%</math> (O<sub>2</sub>)            7782-44-7</p> <p>N<sub>2</sub> <math>\leq 1,3</math> ppm            C<sub>n</sub>H<sub>m</sub> <math>\leq 0,5</math> ppm            H<sub>2</sub>O <math>\leq 0,5</math> ppm            CO+CO<sub>2</sub> <math>\leq 0,2</math> 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: O<sub>2</sub>            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)            B50 10.7 m<sup>3</sup> normales</p>
---	---