

FICHA TÉCNICA

Dióxido de Carbono

Denominación:	Dióxido de Carbono
Contenido:	Dióxido de Carbono
Fórmula química:	CO ₂
Tipo de envase:	Los recipientes son botellas de acero, acero compacto, aluminio o aluminio compacto de los siguientes volúmenes: 0,75 L ; 1 L; 1,4 L; 1,6 L; 2 L; 2,5 L; 2,75 L; 3 L; 3,5 L; 4 L; 4,55 L; 4,7 L; 5 L; 6,7 L; 7 L; 10 L; 10,7 L; 13 L; 13,4 L; 15 L ; 20 L; 30 L; 40 L; 50 L en litros de agua.
Tipo de válvula:	25 E, con acoplamiento C.
Presión de llenado:	60 Bares.
Especificaciones de calidad:	
Pureza:	CO ₂ 4.5 ≥ 99,995%
Impurezas, ppm/v:	O ₂ ≤ 15 N ₂ ≤ 30 C _n H _m ≤ 2 CO ≤ 1 H ₂ O ≤ 5
Características:	<p>El Dióxido de Carbono es un gas incoloro e inodoro, presente en la atmósfera en un 0,03% vol. El Dióxido de Carbono no es tóxico, aunque en ambientes continuados de trabajo no debe superar la concentración de 5000 ppm/v (TLV).</p> <p>El Dióxido de Carbono, se suministra licuado a temperatura ambiente bajo presión de vapor en botellas de acero, o a baja temperatura en cisternas.</p> <p>Nombre químico: Dióxido de Carbono o Anhídrido Carbónico</p> <p>Fórmula química: CO₂</p> <p>Masa molecular: 44,01 g/mol</p> <p>Punto triple: Temperatura: 216,58 K (-56,57°C) Presión: 5,19 bar Calor latente de fusión: 196,7 Kj/Kg</p> <p>Punto sublimación a 1013 mbar: Temperatura: 194,67 K (-78,48°C) Calor latente de sublimación: 573 Kj/Kg</p> <p>Punto crítico: Temperatura: 304,21 K (31,06°C) Presión: 73,83 bar Densidad: 0,466 Kg/Litro</p> <p>Estado gaseoso a 1 bar y 15° C: Densidad relativa al aire: 1,528</p> <p>Concentración máx. admisible en ambiente de trabajo (TLV) : 5000 ppm/v</p>