

Oxygène médicinal, O₂ (gazeux, comprimé)

Qualités	Oxygène médicinal
Type de gaz (ancien N° d'article)	10018 (020)
Minor Code	0101
Pureté, % de vol.	O ₂ ≥ 99,5
Impuretés, en ppm	CO ₂ ≤ 300
	CO ≤ 5
	H ₂ O ≤ 67
	*)

Les indications sont à comprendre comme des titres volumiques pour des gaz parfaits (titres en moles)

Modes de livraison (Réceptifs usuels)

Pression de remplissage 200 bar (15 °C)				
Vol. géom. Litres	Mesures et poids approximatifs			Matériel des bouteilles
	Diamètre mm	Hauteur mm	Poids brut kg	
0.8	83	300	2.3	acier
1	83	350	3	acier
2	100	420	4	acier
2	105	430	3	alu/Composite ***)
3,5	100	660	6	acier
5	140	600	8	Alu ****)
10	140	920	16	acier
10	140	1050	14	alu ***)
20	204	900	32	acier
50	229	1560	74	acier

Cadre de bouteilles, pression de remplissage 200 bar (15 °C)		
Vol. géom. Litres	Mesures et poids approximatifs	
	Volume mm (Longueur x Largeur x Hauteur)	
440	1230 x 810 x 1170	
600	1200 x 800 x 1700	
	Poids brut kg	
	720 - 840	
	970 - 1000	

Marquages

Marquage en couleur (ogive)	blanc pur, RAL 9010
Marquage en couleur (corps)	blanc pur, RAL 9010
Gravure	SAUERSTOFF
Étiquettes	sorte de gaz, étiquette de gaz médicinal et n° de charge/échéance
Code barre	✓
Raccord de la valve	G 3/4" (SN 219505/2) (Raccord à étrier / Pin Index selon SN 219507 N° 2.4.)**)

Autres qualités et réceptifs

Liquéfié à très basse température	✓
-----------------------------------	---

- *) La fabrication est effectuée conformément aux exigences de GMP. Le produit est conforme avec Ph.Eur (version actuelle)
- **) Seulement pour petites bouteilles de contenu inférieur ou égal à 4 litres
- ***) facultativement avec vanne intégrée
- ****) avec vanne intégrée

Oxygène médicinal, O₂ (gazeux, comprimé)

Chiffres de conversion

m ³ gaz (1,013 bar et 15 °C)	Litres liquéfiés (Etat d'ébullition à 1,013 bar)	kg
1	1,172	1,337
0,853	1	1,141
0,748	0,876	1

Caractéristiques

L'oxygène médicinal est un gaz incolore et inodore, qui représente 20,95 % du volume de l'air.
L'oxygène médicinal n'est pas toxique.
Même une teneur en oxygène peu élevée peut provoquer des réactions de déflagration plus rapides que dans l'air. Toutes les parties en contact avec de l'oxygène doivent être exemptes d'huile, de graisse ou de lubrifiants.

Formule chimique	O ₂	
Masse molaire	32,00 g/mol	
Point triple	Température	54,4 K (-218,8 °C)
	Pression	1,5 mbar
Point d'ébullition à 1,013 bar	Chaleur de fusion	13,9 kJ/kg
	Température	90,2 K (-183,0 °C)
Point critique	Chaleur d'évaporation	213 kJ/kg
	Température	154,6 K (-118,6 °C)
Densité de gaz relative à l'air (1 bar/15 °C)	Pression	50,4 bar
	Masse volumique	0,436 kg/litre

Fiche de sécurité

Veuillez tenir compte des informations dans la fiche de données de sécurité portant le numéro:
[10021701](#)

Recommandations de sécurité

La version actuelle de l'information de patient et de l'information professionnelle d'oxygène médicinal doit être considérée et respectée.

Feuilles supplémentaires «Recommandations de sécurité»:

[A02: Manipulation des bouteilles de gaz](#)

Toutes les indications se réfèrent uniquement au produit original et se basent sur l'état actuel de la science et de la technique moderne (PanGas est certifié d'après ISO 9001/ISO 13485).