

Fiche technique de produit

INFORMATION GENERALE

Produit: Fiole jaugée classe A avec bouchon en plastique Premium Line

Description: Fabriquée en verre borosilicaté 3.3 de qualité supérieure. Conçue selon normes ISO 1042, DIN 12664 et calibrée "pour contenir" (TC, In). Chaque fiole a son numéro de lot gravé sur le verre.

CARACTERISTIQUES

Référence	unit./ lot	capacité	tolérance (ml)	bouchon
VFL3-005-002	2	5 ml	± 0,040	10/19
VFL3-010-002	2	10 ml	± 0,040	10/19
VFL3-020-002	2	20 ml	± 0,040	10/19
VFL3-025-002	2	25 ml	± 0,040	10/19
VFL3-050-002	2	50 ml	± 0,060	12/21
VFL3-100-002	2	100 ml	± 0,100	14/23
VFL3-200-002	2	200 ml	± 0,150	14/23
VFL3-250-002	2	250 ml	± 0,150	14/23
VFL3-500-002	2	500 ml	± 0,250	19/26
VFL3-1K0-002	2	1000 ml	± 0,400	24/29
VFL3-2K0-001	1	2000 ml	± 0,600	29/32



MATÉRIEL

Le verre **borosilicaté 3.3** est un verre ayant un contenu minimal en silice. Il ne contient pratiquement pas de magnésium, calcaire et zinc et contient seulement des traces de métaux lourds.

Composition chimique :

81% en poids de SiO₂
13,0% en poids de B₂O₃
4% en poids de Na₂O

Propriétés thermiques :

Coefficient de dilatation linéaire : $32,5 \times 10^{-7} \text{ }^{\circ}\text{C}$
Température maximale de travail : 515 °C
Température de réflectivité : 565 °C
Température de ramolissement : 820 °C
Capacité thermique massique : 0,2
Conductivité thermique (cal/cm³ / °C / seg.): 0,0027

Résistance Chimique :

Ce verre est hautement résistant à l'eau, solutions neutres et acides, acides concentrés et ses mélanges, comme le chlorure, brome, iode et solvants organiques. Même lors de longues périodes d'exposition et à des températures supérieures à 100° C. Sa résistance chimique est supérieure à la majorité des métaux et autres matériaux. Il peut résister à des stérilisations sèches ou humides répétées sans détérioration de la surface et contamination subséquente. Il résiste à l'attaque de diverses substances chimiques. Seul l'acide fluorhydrique, l'acide phosphorique très chaud et les solutions alcalines attaquent la superficie du verre avec l'augmentation de leur concentration et de la température