

Fiche technique de produit

INFORMATION GENERALE

Produit: Bécher forme basse, avec paroi épaisse, double échelle, pour usage intensif, GLASSCO

Description: Fabriqué en verre borosilicaté 3.3 de qualité supérieure. Plus résistant qu'un bécher standard. Résistance mécanique élevée grâce au rebord renforcé et à une paroi plus épaisse, ce qui le rend moins susceptible d'être brisé lors du lavage, allonge sa durée de vie et le rend plus sûr pour l'utilisateur. Gradué, à bec. Conforme ASTM E 438 et ASTM E 960. Attention : n'est pas recommandé pour être utilisé sur des plaques chauffantes

CARACTERISTIQUES

Référence	unit./lot	capacité	graduation	intervalle de graduation
BKLR-250-012	12	250 ml	25 ml	25-200 ml
BKLR-600-006	6	600 ml	50 ml	100-500 ml
BKLR-1K0-006	6	1000 ml	50 ml	100-900 ml
BKLR-2K0-004	4	2000 ml	200 ml	200-1800 ml



MATÉRIAUX

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 x10⁻⁷ °C
 Température maximale de travail : 515 °C
 Température de réflexivité : 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, iodé 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