

LE VERRE

- Il existe essentiellement 2 types de verre utilisés dans les laboratoires ; le verre borosilicaté et le verre sodocalcique.

Ils se différencient par leur composition chimique, leurs propriétés physiques, thermoplastiques, thermiques et chimiques.

Composition chimique

Silice
 Anhydrique borique
 Oxyde de sodium
 Oxyde de potassium
 / Oxyde de calcium
 Alumine
 Autres oxydes
 (potassium, baryum, bore, magnésium)

Caractéristiques physiques

Coefficient de dilatation
 Température de transformation
 Température de ramollissement
 Classe hydrolytique
 Classe d'acide
 Classe de base

Verre borosilicaté

SiO₂81 %
 B₂O₃13 %
 Na₂O4 %
 Al₂O₃2 %

Verre borosilicaté

33 x 10⁻⁷ cm/cm/°C
 565°C
 820°C

Verre sodocalcique (ou verre de chimie)

SiO₂69 %
 Na₂O / K₂O₃ ...13 %
 CaO5 %
 Al₂O₃4 %
9 %

Verre sodocalcique

91 x 10⁻⁷ cm/cm/°C
 525°C
 720°C

Le marquage du verre

- Les produits en verre borosilicaté sont émaillés blanc, bleu ou noir. Un marquage ambré est utilisé pour les produits en verre sodocalcique.

- Chacun de ces marquages est réalisé de façon à garantir une grande facilité de lecture ainsi qu'une bonne tenue dans le temps, même en cas d'autoclavages ou de lavages répétés et ce, sans perte de précision.