

## Fabricage

Het meeste glas wordt gefabriceerd door aan het zure  $\text{SiO}_2$  basische verbindingen, zoals natrium- of kaliumhoudende carbonaten, toe te voegen.

Ook zware metalen zoals lood (in kristalglas) worden toegepast. Glas is chemisch gezien dus een mengsel van silicaten  $\text{Na-K-Ca-Mg-...-Si-O}$ .

## Bewerkingsmogelijkheden

- frezen
- snijden met een glassnijder
- waterstraalsnijden
- graveren
- etsen
- decoreren
- brandschilderen
- 

## Eigenschappen

De isotropie en de relatief gemakkelijke vormbaarheid van glas maakt het mogelijk om 'glasheldere' doorzichtige voorwerpen te maken.

Ook andere eigenschappen zoals sterkte en hardheid zijn vaak erg goed en bovendien te regelen door de samenstelling te veranderen.

Een nadeel is dat glas erg breekbaar is. Voor polymere glazen is dat ook het geval, maar het is mogelijk om materialen te maken die zowel glasachtige delen en rubberachtige delen bevatten, waardoor men het beste van twee werelden kan verkrijgen, zowel de hardheid van het glas en de taaiheid van de rubber.

Een goed voorbeeld daarvan is HIPS (High-Impact PolyStyreen).