



# Скло

**Скло (неорганічне скло)** — тверда аморфна речовина, прозора, в тій чи іншій частині оптичного діапазону (в залежності від складу), отримана під час застигання розплаву, що має склотвірні компоненти

- ▣ *Склотвірний компонент* — речовина (оксид, сульфід, селенід телурид чи фторид ел ементу), яка в процесі застигання розплавленої маси утворює скло
- ▣ Під склом розуміють сплави різних силікатів з надлишком діоксиду силіцію. Розплавлене скло не відразу твердне при охолодженні, а поступово збільшує свою в'язкість, аж поки не перетвориться в однорідну тверду речовину.



# Застосування

- Зі скла виробляють волокно, вату, тканини тощо . Ці матеріали відзначаються, значною механічною міцністю, негорючістю, кислотостійкістю і високими тепло- і електроізоляційними властивостями. Вони мають широке застосування в різних галузях техніки і будівельній справі.
- У зв'язку з його згаданими електрофізичними властивостями, скло застосовують для виготовлення низько- та високовольтних ізоляторів, балонів і ніжок освітлювальних та електронних ламп, газорозрядних приладів, тонко- та товстостінних газонепроникних і вакуумщільних оболонок, різних електровакуумних приладів, рентгенівських трубок, компонентів електричних ланцюгів, що мають специфічні електрофізичні властивості.





**Кришталь ( гірський кришталь, англ. *crystal*, нім. *Kristall m*) — різновид скла, що містить значну кількість оксиду свинцю( $PbO$ ), а також, можливо, оксиду барію ( $BaO$ ).**





- Додаток оксиду свинцю збільшує показник заломлення скла і дисперсію світла у ньому (з ювелірного погляду «гру кольору», «вогонь»). Додаток оксиду барію в основному збільшує тільки показник заломлення. Огранювання кришталю, подібно до огранювання коштовних каменів, дозволяє кришталю повною мірою проявити властивості, обумовлені великим показником заломлення і дисперсією.



- ❑ Кришталю чистять у кілька етапів. Протирають крупною щіткою і миють у мильному розчині, потім вироби обполіскують в теплій воді з невеликою кількістю оцту і насухо протирають м'якою фланелевою або шерстяною ганчіркою.
- ❑ Пам'ятайте, що кришталева посуд тендітна і може тріснути від різких перепадів температур. Кришталю не можна опускати з гарячої води в холодну і навпаки.



**Дякую  
за увагу!**