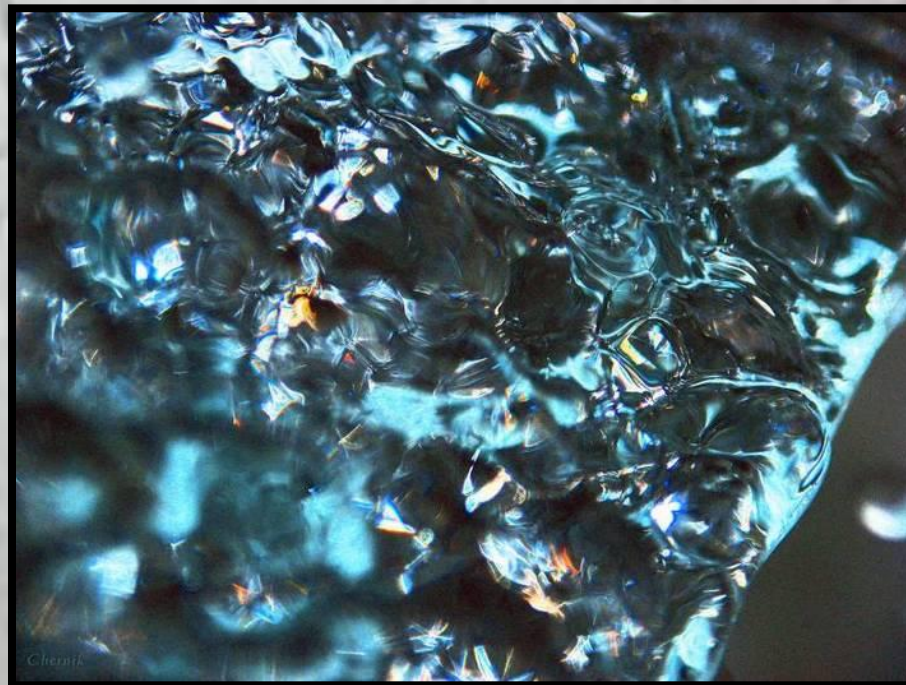


СТЕКЛО

Стекло — твердое неорганическое вещество; один из самых древних материалов, и, благодаря разнообразию своих свойств, — универсальный в практике человека. Все виды стёкол при формировании преобразуются в агрегатном состоянии — от чрезвычайно вязкого жидкого до так называемого стеклообразного. Температура варки стёкол, от 300 до 2500 °С, определяется компонентами этих стеклообразующих расплавов (оксидами, фторидами, фосфатами и др.). Прозрачность не является общим свойством для всех видов, существующих как в природе, так и в практике

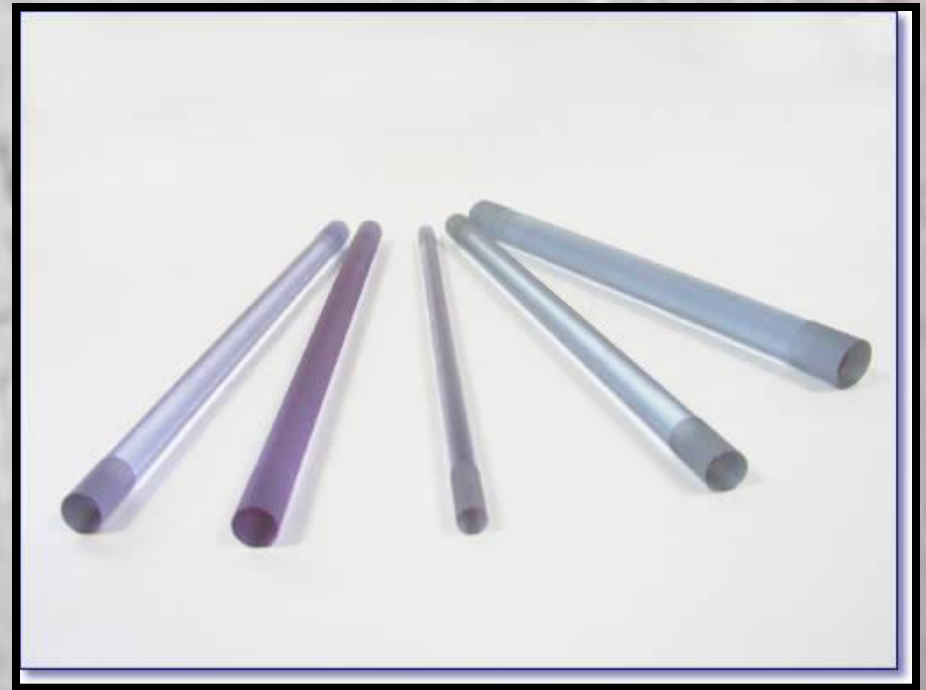


Жидкое натриевое стекло

К стеклообразующим веществам относятся:

- Оксиды: SiO_2 , B_2O_3 , P_2O_5 , TeO_2 , GeO_2
- Фториды: AlF_3 и др.

В зависимости от основного используемого стеклообразующего вещества, стекла бывают оксидными (силикатные, кварцевые, германатные, фосфатные, боратные), фторидными, сульфидными и т. д.



Лазерное фосфатное стекло

ВИДЫ СТЕКЛА

- 1) Кальциево-натриевое стекло
- 2) Калиево-кальциевое стекло
- 3) Свинцовое стекло
- 4) Боросиликатное стекло
- 5) Пористое стекло
- 6) Прозрачное стекло
- 7) Оптическое стекло
- 8) Цветное стекло
- 9) Художественное стекло
- 10) Смарт-стекло
- 11) Стекловолокно и стеклоткань



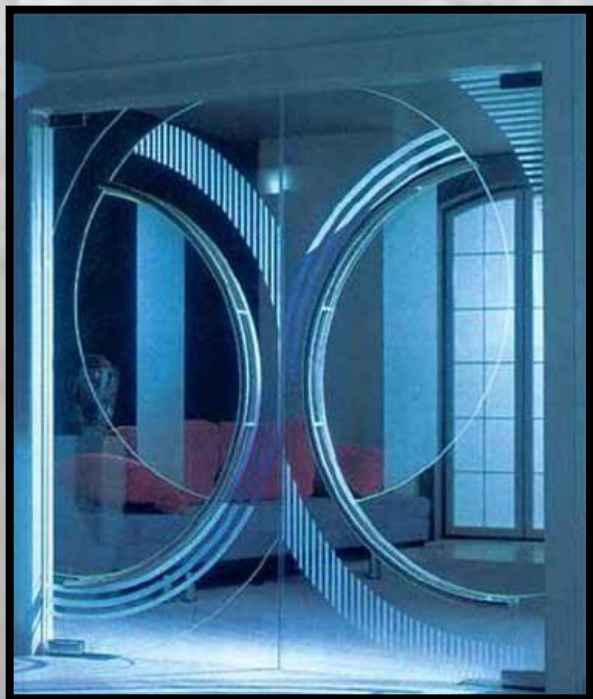
Стекловата



Оптическое стекло

ИСПОЛЬЗОВАНИЕ СТЕКЛА

В нашей жизни стекло
используется
повсеместно. Вот
несколько примеров:



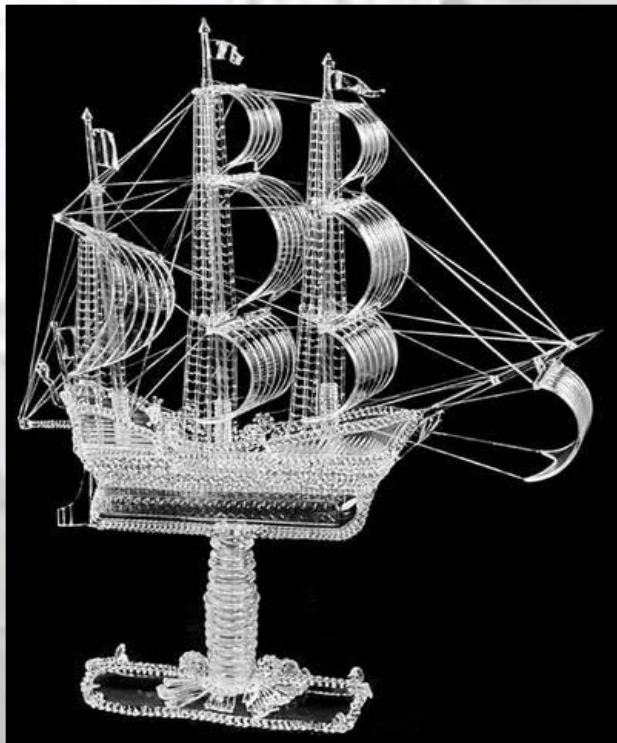
Стеклянная дверь



Оконное стекло



Стеклянный стол



Хрусталь



Венецианское стекло



Молочное стекло



Опаловое стекло

Спасибо за внимание!