

Цветное стекло

Автор - Буренко Л.Н.
учитель химии МБОУ СОШ №62
сл. Красюковской

- * Обычное оконное стекло может служить основой для изготовления «застывшей» коллоидной системы при добавлении к нему в ходе варки оксидов некоторых металлов или мельчайших частиц определенных элементов.





- * Соединения железа(II) окрашивают стекло в голубовато-зеленый цвет, что используется в производстве пивных бутылок



- * Сера, наряду с углеродом и солями железа, применяется для производства янтарного (аптечного стекла)

- * Соли серебра могут давать гамму цветов от оранжево-красного до желтого



- * В коллоидном состоянии селен окрашивает стекло в розовый цвет



* Золото и медь при коллоидном распределении в очень малых концентрациях



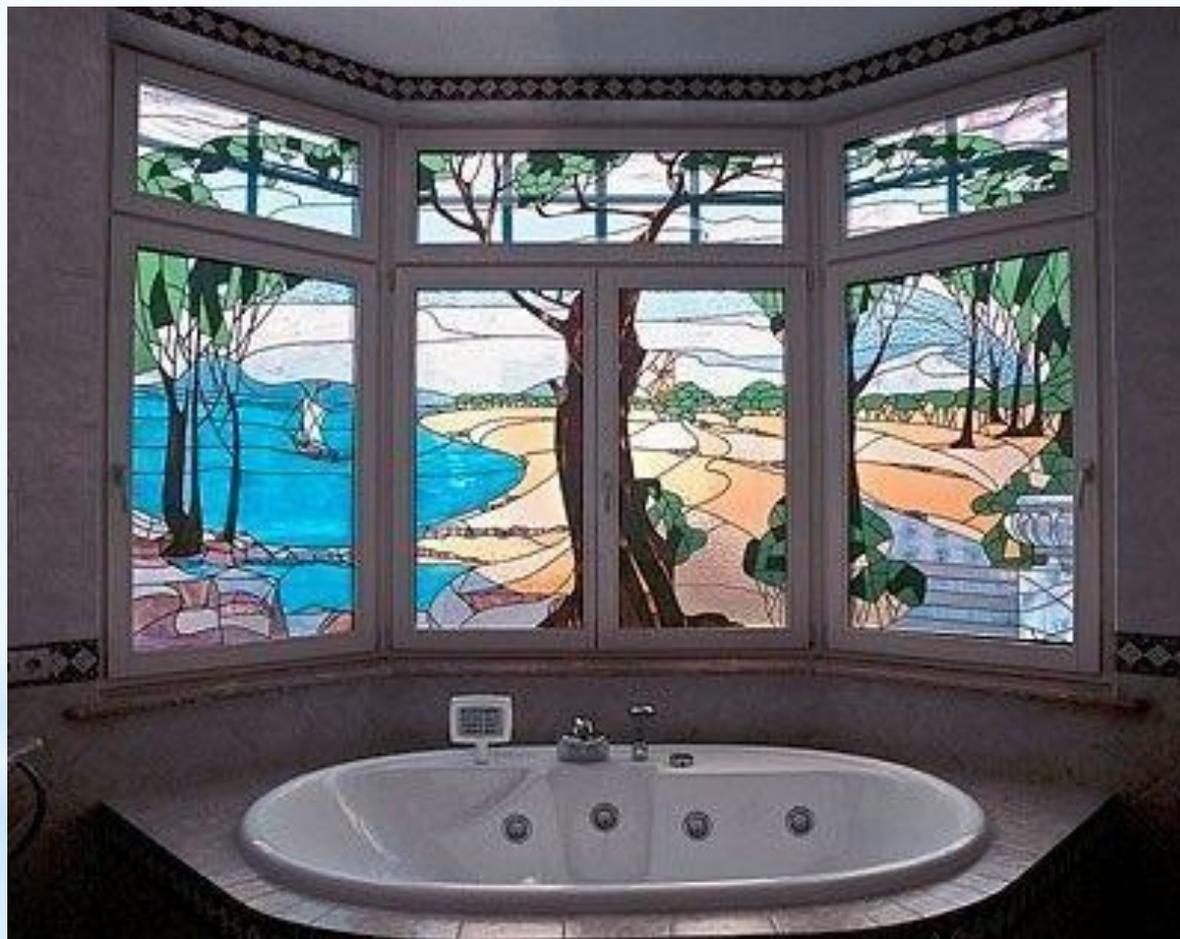
* Малые концентрации кобальта дают голубое или синее стекло, а большие -фиолетово-синее с красноватым оттенком



* Художественное цветное стекло (Венеция)



* Оксид меди в натрий-кальциевом стекле дает голубой цвет, а в калиево-цинковом - зеленый





* Оксид марганца (II) в натрий-кальциевом стекле дает красно-фиолетовую окраску, а в калиево-цинковом - сине-фиолетовую.

* Никель, в зависимости от концентрации, производит синие, фиолетовые и даже черные стекла.



*Источники:

Спасибо за внимание