

Застосування сполук Силіцію.

Силікатна кислота. Силікати.

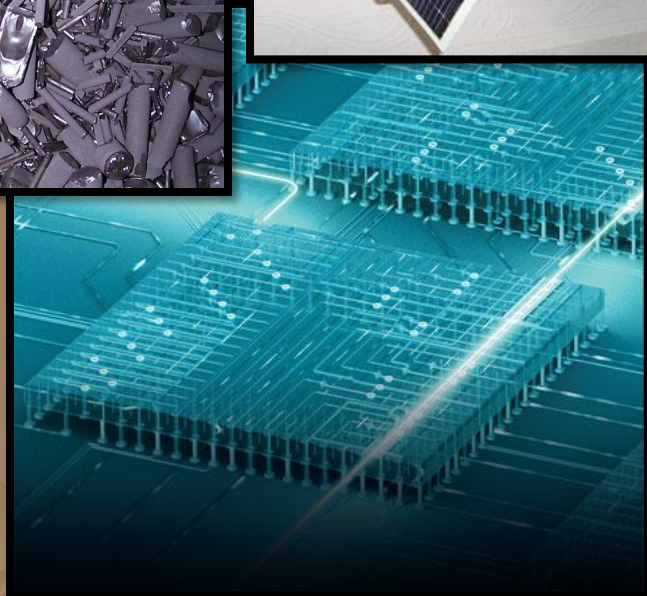
Силікатна кислота слабкіша за карбонатну, легко утворює колоїдні розчини. ($x\text{SiO}_2 \cdot y\text{H}_2\text{O}$)

Солі - силікати: нерозчинні, крім солей Na і K, водні їх розчини називають рідким склом або силікатним клеєм.



Сполуки Силіцію використовують для здобуття скла, цементу, бетону, а також для отримання цегли, фарфору, фаянсу і виробів з них.

Сіліцій використовують як матеріал в напівпровідниковій техніці та мікроелектроніці. В сплавах для отримання силіконів – силікон органічних полімерів.



Будівельні суміші, цемент, бетон. (SiO_2 (21-24 %), CaO (64-67%), Al_2O_3 (4-7%))



Бетон – цемент, змішаний
з водою і наповнювачами
(пісок, щебінь, гравій,
шлак)



Скло - це твердий прозорий матеріал.

Сировина для виготовлення: сода Na_2CO_3 ,

вапняк CaCO_3 , пісок SiO_2 .

При сплавленні відбуваються такі реакції:

- $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{SiO}_2 = \text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{CO}_2$
- $\text{CaCO}_3 + \text{SiO}_2 = \text{CaSiO}_3 + \text{CO}_2$

Види скла:

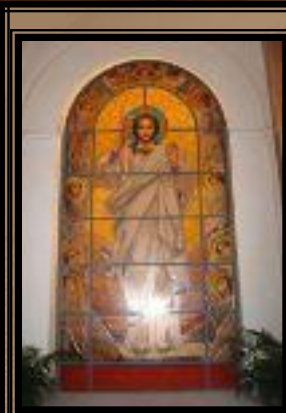
Віконне - $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{CaO} \cdot 6\text{SiO}_2$

Тугоплавке – $\text{K}_2\text{O} \cdot \text{CaO} \cdot 6\text{SiO}_2$

Кришталі - $\text{K}_2\text{O} \cdot \text{PbO} \cdot 6\text{SiO}_2$



Виробництво скла



Кераміка - вироби з глини.

(Порцеляна – тонка кераміка. Фаянс-керамічний матеріал, схожий на порцеляну)

Використовують білу глину – каолін(Al_2O_3), кварцовий пісок(SiO_2) і польовий шпат(K_2O).

