Угольная и кремниевая кислоты и их соли

Prezentacii.com

(H_2CO_3)
$H_2O + CO_2$

Угольная кислота

+ щелочь
+ карбонат

$H_2SiO_3\downarrow$

Кремниевая кислота

+ щелочь

Карбонаты гидрокарбонаты

+ кислота
при t разлаг.

Силикаты

+ кислота

Напишите уравнения соответствующих реакций в ионном виде

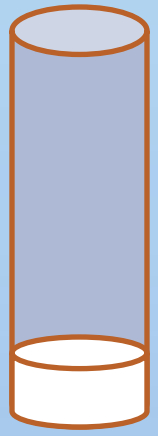
Средняя соль $\underset{+\ \text{основание}}{\overset{+\ \text{кислота}}{\rightleftarrows}}$ **кислая соль**

Запишите уравнения реакций, соответствующих схеме

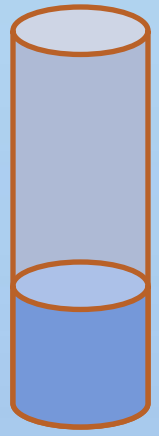
$$Na_2CO_3 \rightarrow NaHCO_3 \rightarrow Na_2CO_3$$

Качественные реакции

на карбонаты, гидрокарбонаты



$CaCO_3$



$NaHCO_3$

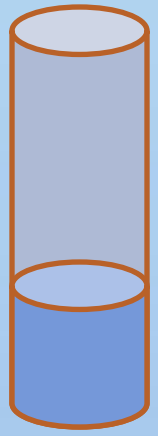
мел

Питьевая сода

на силикаты

Na_2SiO_3

Силикатный клей



Чтобы проверить наличие карбонатов и силикатов необходимо добавить любую кислоту

Качественные реакции

Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения:

На углекислый газ

$$CaCO_3 \rightarrow CaO \rightarrow Ca(OH)_2 \rightarrow CaCO_3 \rightarrow Ca(HCO_3)_2 \rightarrow CaCO_3$$

Для реакции 3 и 4 приведите ионные полные и сокращенные ионные уравнения.

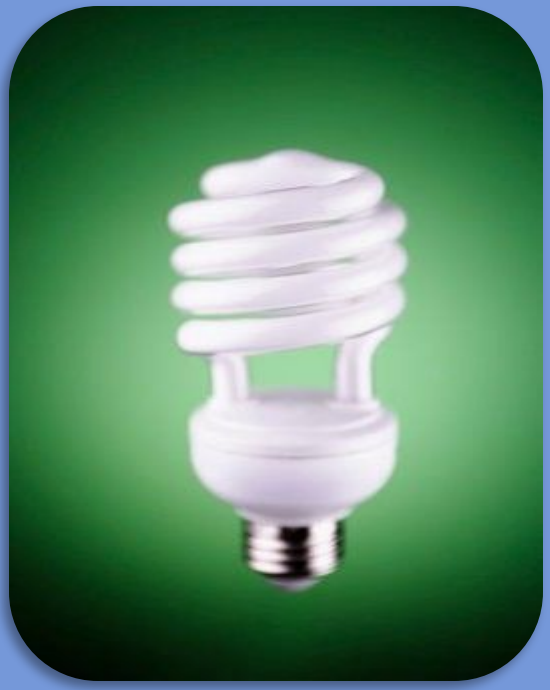
раствор $Ca(OH)_2$ - известковая вода

Использование карбонатов и силикатов

Карбонат кальция

Использование карбонатов и силикатов

Карбонат калия



получение тугоплавкого стекла

Использование карбонатов и силикатов

Карбонат натрия