СОЕДИНЕНИЯ ЩЕЛОЧНОЗЕМЕЛЬНЫХ МЕТАЛЛОВ

Соединения щелочноземельных металлов

Оксиды щелочноземельных металлов

- общая формула: MO
- Тип и класс веществ
  - основной оксид
- Физические свойства
  - твердые кристаллические вещества
- Химические свойства
  - 1) MO + H2O= ; 2) MO + кисл.окс=
  - 3) MO + к-та =; 4)MO + амфот.окс=
  - 5) MO + амфот. гидроксид=

Соединения щелочноземельных металлов

общая формула: M(OH)2

щелочи
Ca(OH)2 → Sr(OH)2 → Ba(OH)2
Щелочные св-ва усиливаются

•Химические свойства

твердые кристаллические
вещества, с ионной кристаллической
решеткой

1)M(OH)2 + соль = ; 2) M(OH)2 + кисл.окс =
3)M(OH)2 + к-та =; 4)M(OH)2 + амфот.окс =
5) M(OH)2 + амфотерный гидроксид =

Соединения щелочноземельных металлов

Формулы и названия веществ	Применение
$CaCO_3$ карбонат кальция (мел, мрамор, известняк)	?

Проверь себя

С помощью уравнений реакций осуществите превращения:

1) $Ca \rightarrow CaO \rightarrow Ca(OH)_2$

$Ca(OH)_2 \rightarrow CaCO_3$

2) $Ba \rightarrow BaO \rightarrow Ba(OH)_2 \rightarrow BaSO_4$

$Ba(OH)_2$

Проверь себя
(работа в группах)

Составьте генетический ряд, отразив взаимопревращение разных форм одного химического элемента на примере щелочноземельного металла.

Домашнее задание:

- § 12 табл. Соединения щелочноземельных металлов.
- Написать уравнения реакций с помощью которых можно осуществить два любых превращения из составленных учащимися на уроке.