



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) $MO + H_2O =$;
- 2) $MO + \text{кисл.окс} =$
- 3) $MO + \text{к-та} =$;
- 4) $MO + \text{амфот.окс} =$
- 5) $MO + \text{амфот. гидроксид} =$

Соединения щелочноземельных металлов

общая формула: $M(OH)_2$

щелочи
 $Ca(OH)_2 \rightarrow Sr(OH)_2 \rightarrow Ba(OH)_2$
Щелочные св-ва усиливаются

•Химические свойства

твердые кристаллические
вещества, с ионной кристаллической
решеткой

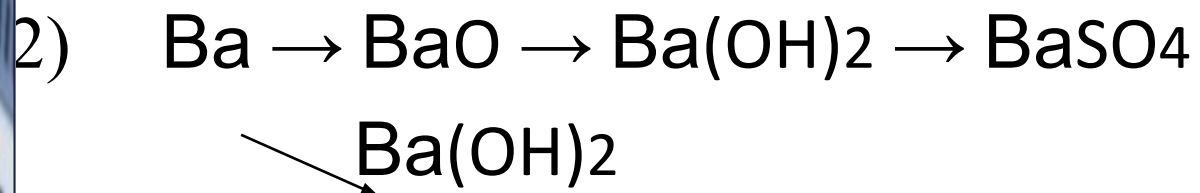
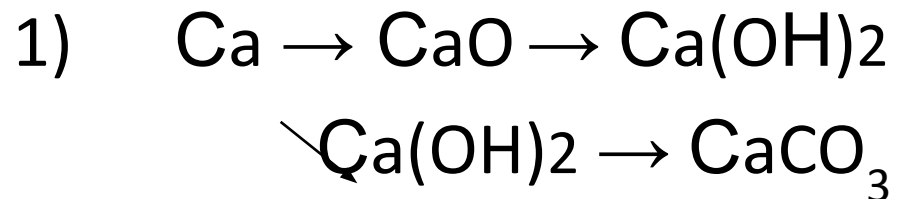
1) $M(OH)_2 + \text{соль} =$; 2) $M(OH)_2 + \text{кисл.окс} =$
3) $M(OH)_2 + \text{к-та} =$; 4) $M(OH)_2 + \text{амфот.окс} =$
5) $M(OH)_2 + \text{амфотерный гидроксид} =$


Соединения щелочноземельных металлов

Формулы и названия веществ	Применение
CaCO ₃ карбонат кальция (мел, мрамор, известняк)	?

Проверь себя

С помощью уравнений реакций осуществите превращения:





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.

