



# 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

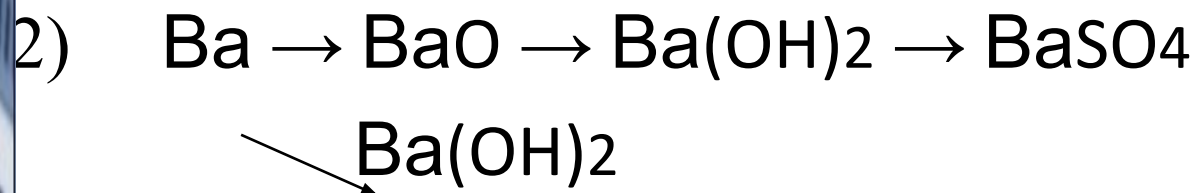
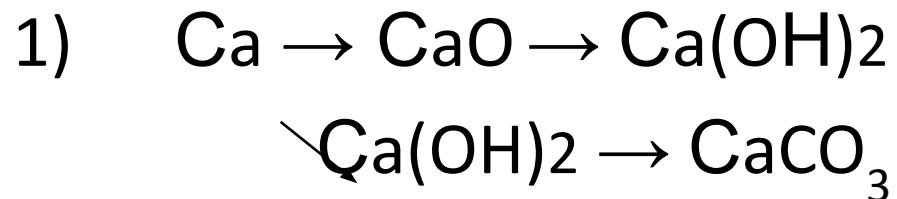
1)  $M(OH)_2 + \text{соль} =$  ; 2)  $M(OH)_2 + \text{кисл.окс} =$   
3)  $M(OH)_2 + \text{к-та} =$ ; 4)  $M(OH)_2 + \text{амфот.окс} =$   
5)  $M(OH)_2 + \text{амфотерный гидроксид} =$


# Соединения щелочноземельных металлов

Формулы и названия веществ	Применение
CaCO <sub>3</sub> 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.

