

Соединения магния и щелочноземельных металлов, их применение

Учитель химии

Корикова Е.А.

МОАУ «СОШ № 5 города Соль – Илецка»



Найдите соответствия:

- А -каустическая сода 1 -NaCl
- Б - пищевая сода 2- $\text{Na}_2\text{CO}_3 \times 10 \text{H}_2\text{O}$
- В - поташ 3 - NaOH
- Г - Глауберова соль 4 - K_2CO_3
- Д - поваренная соль 5 - $\text{Na}_2\text{SO}_3 \times 10 \text{H}_2\text{O}$
- Е - едкий натр 6 - NaHCO_3

Проверяем

□ А - 3

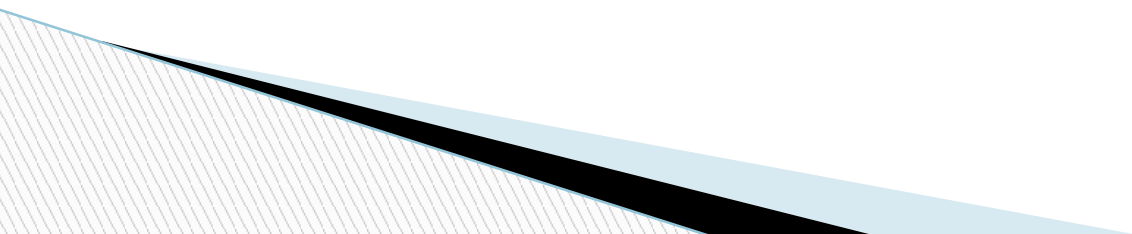
□ Б - 6

□ В - 4

□ Г - 5

□ Д - 1

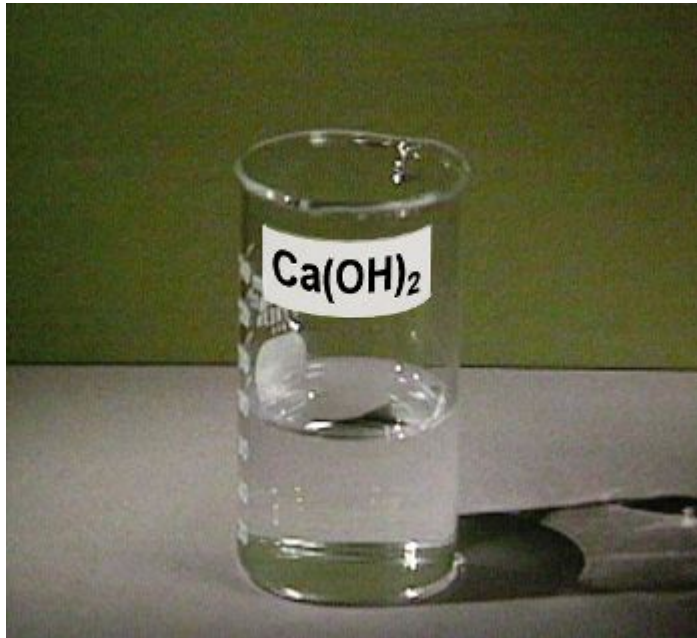
□ Е - 3



Взаимодействие оксида кальция с водой (гашение извести)

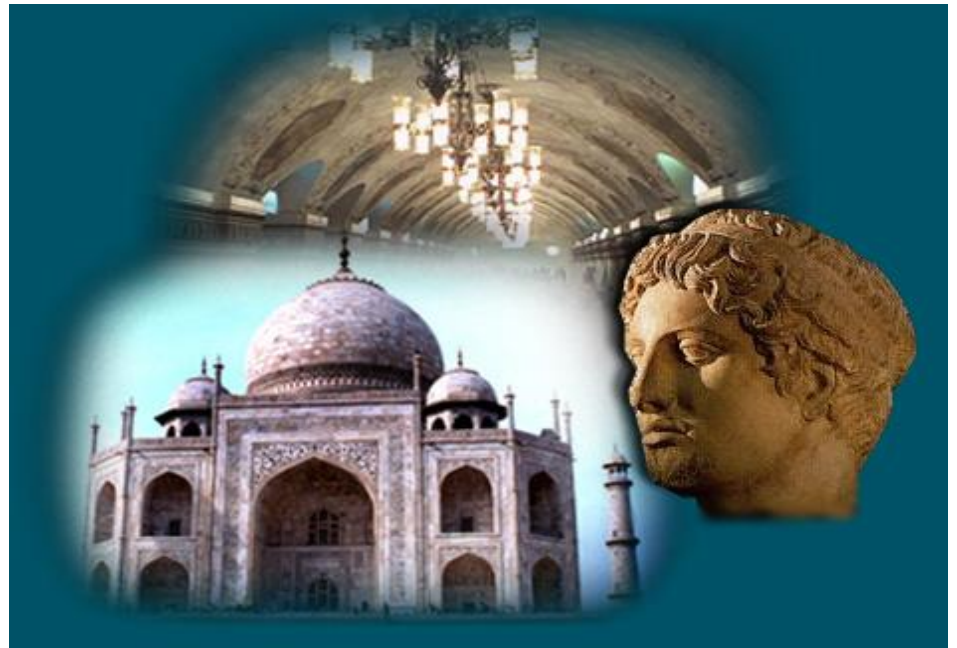


Гидроксид кальция – известковая вода, известковое молоко



Карбонат кальция CaCO_3

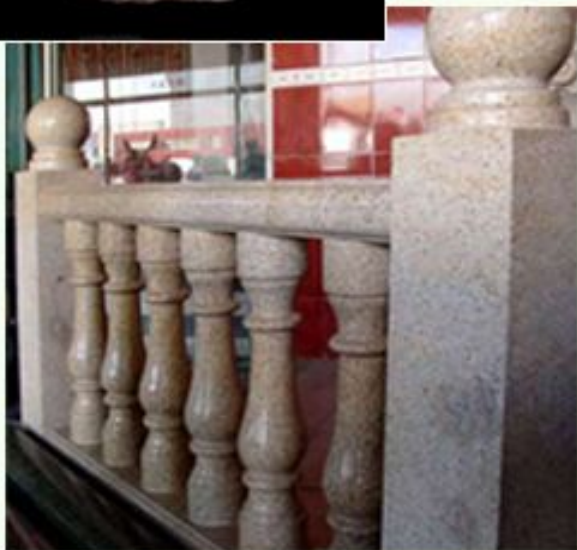
- Карбонат кальция – одно из самых распространённых на Земле соединений. Его содержат горные породы – мел, мрамор, известняк



Применение соединений кальция



мрамор
(CaCO₃)



**применяется в скульптуре
и строительстве**



мел
(CaCO₃)



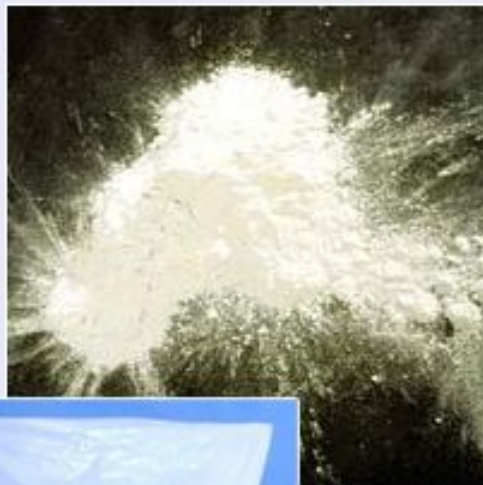
**применяется в
строительстве, для известкования
почв (мука)**



известняк
(CaCO₃)

Применение соединений кальция

CaO



Ca(OH)₂



**приготовление вяжущих
материалов в строительстве,
получение бетонов**



**применяется в
медицине**

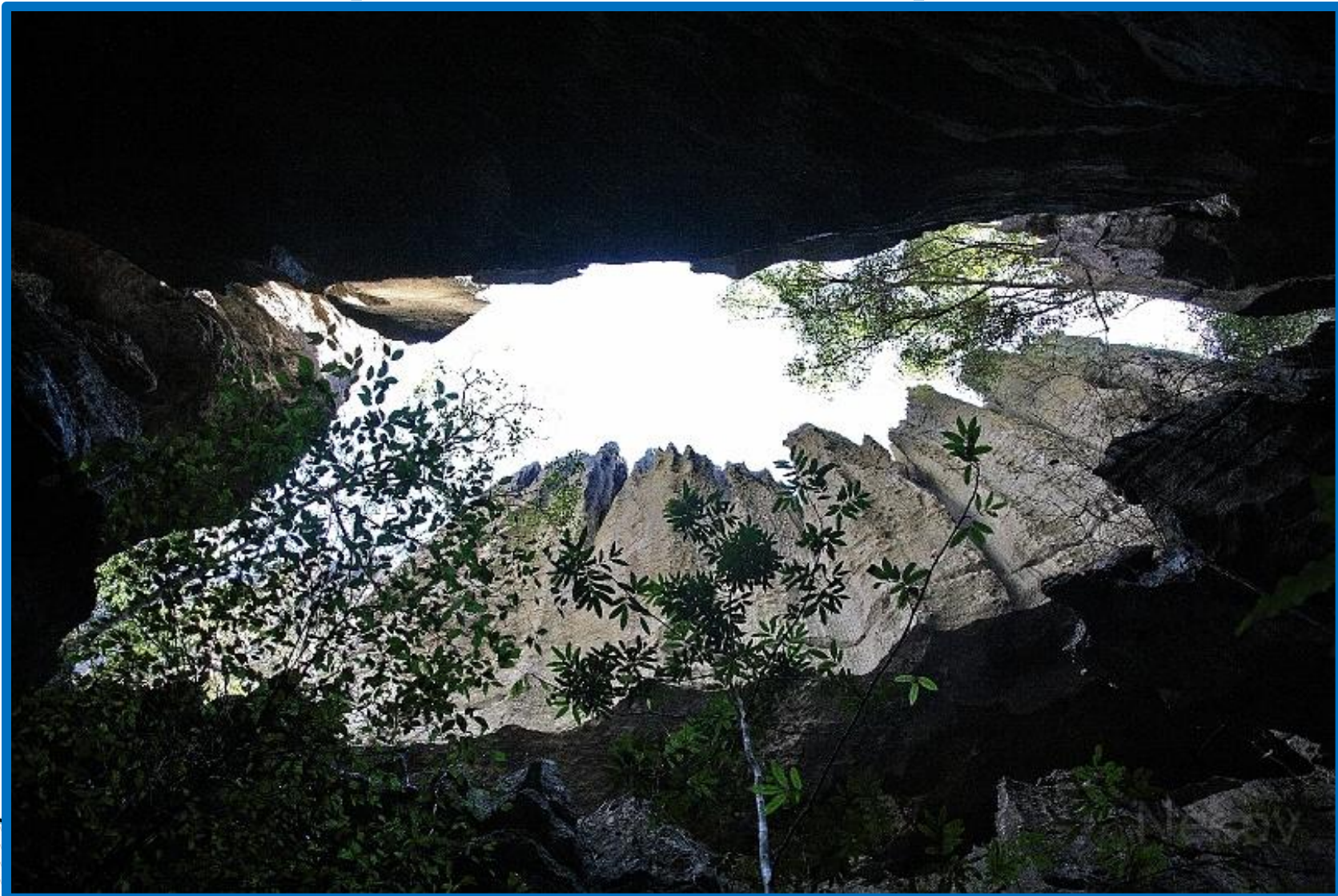


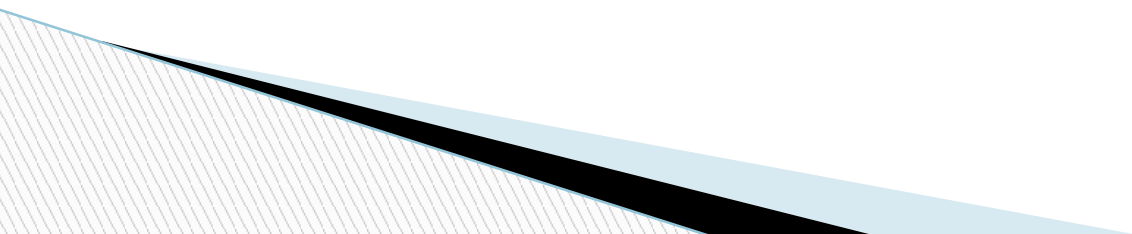
**ГИПС
(Ca SO₄)**

Сталактиты



Карстовые пещеры





Сталагмиты

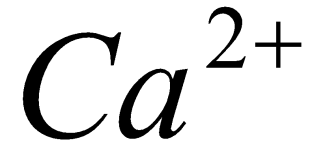


Ca



Элемент кальций входит в состав многих овощей





необходимы

для нормальной
процессах
работы клеточных
мембран и мышц

участвуют в
свертывания крови
и деления клеток

Недостаток Са:

- ▣ **У РАСТЕНИЙ** вызывает нарушения в работе корневой системы



- ▣ **У ЖИВОТНЫХ** вызывает рахит, ослабление сердечной деятельности; кровь, обеднённая кальцием, плохо свертывается.



□ Задание: Составьте соответствия

- 1. Гашёная известь**
- 2. Известковая вода**
- 3. Известковое молоко**
- 4. Негашёная известь**
- 5. Гашение**

□

□

А. Оксид кальция

Б. Оксид магния

В. Гидроксид кальция

Г. Реакция оксида кальция с водой, сопровождающаяся выделением большого количества теплоты

Д. Прозрачный раствор гидроксида кальция

Е. Белая взвесь гидроксида кальция в воде