

# ОКСИДЫ

Конкурс: Интерактивная мозаика  
Сайта [Pedsovet.ru](http://Pedsovet.ru)

Автор работы: Фёдорова Светлана  
Владимировна

МОБУ «Средняя  
общеобразовательная школа № 16»  
г. Якутск, Республика Саха (Якутия)

Учитель высшей категории

# содержание

Оксиды

Контроль знаний

Материалы к уроку

Определение  
Получение  
Химические свойства

- ❖ Основные оксиды
- ❖ Кислотные оксиды

Контроль

# ОКСИДЫ

**Оксидами** называются сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых – кислород в степени окисления -2.



Физические свойства:



Агрегатное состояние:

Цвет:

Растворимость в воде:

ОКСИДЫ

солеобразующие

несолеобразующие

ОСНОВНЫЕ

амфотерные

КИСЛОТНЫЕ



1. Me + O<sub>2</sub>

2. неMe + O<sub>2</sub>

3. Из нерастворимых  
оснований

4. Из солей

5. Из кислот

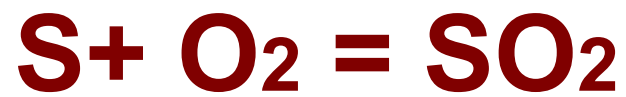


уравнение





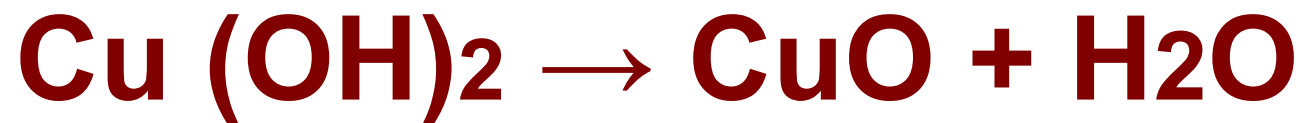
уравнение







уравнение





уравнение





уравнение



## Основные оксиды



+

С С водой

С кислотными  
оксидами

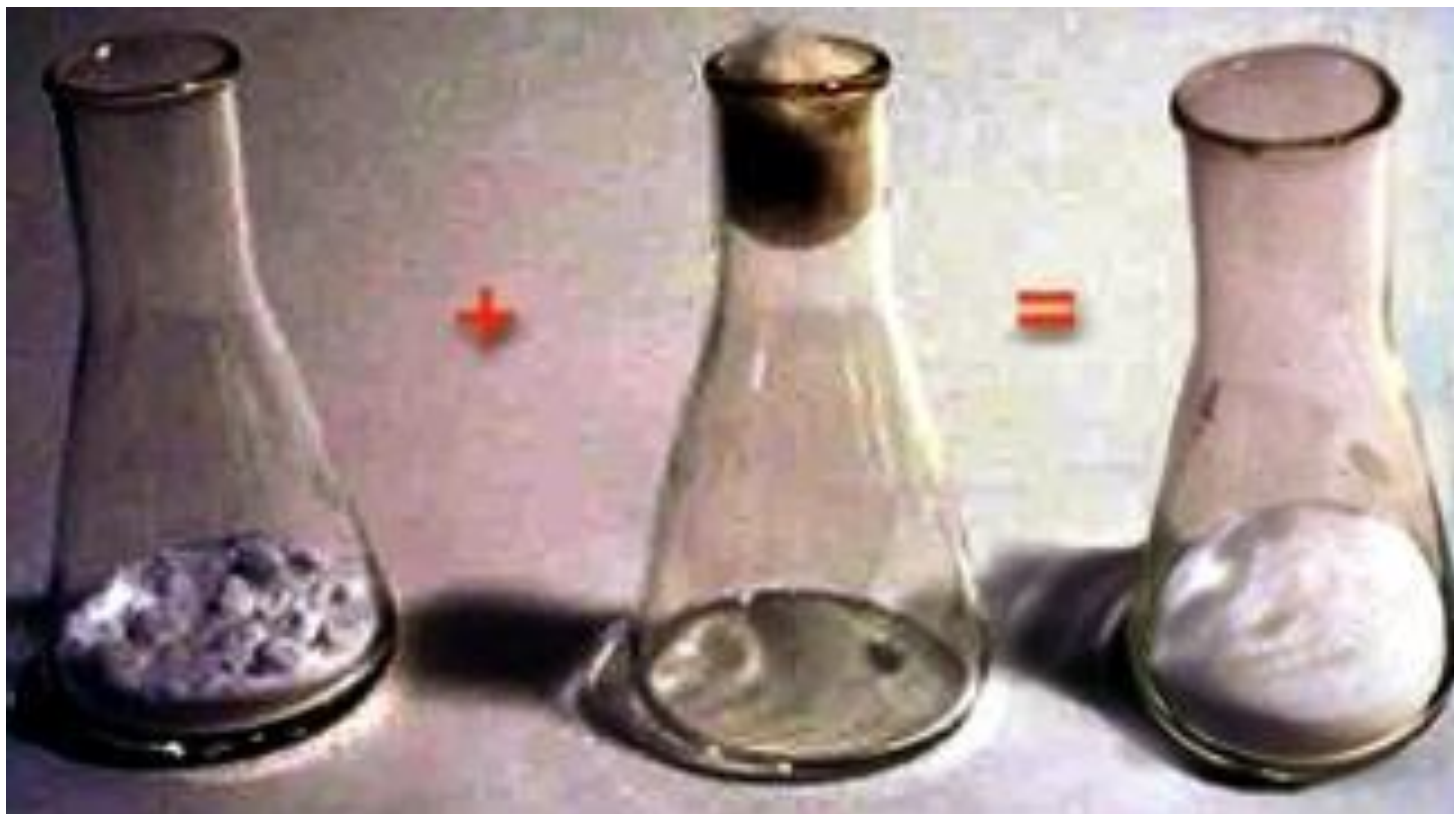
С кислотами

[Назад](#)

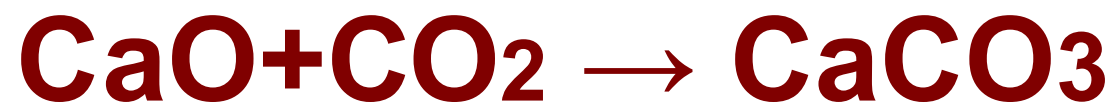


уравнение





уравнение



## С кислотами



уравнение



# Кислотные оксиды

неМех  
Oy

+

С С водой

С основными  
оксидами

С основаниями

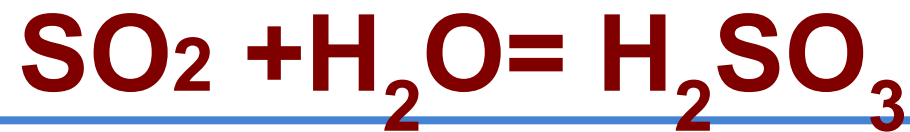
[назад](#)

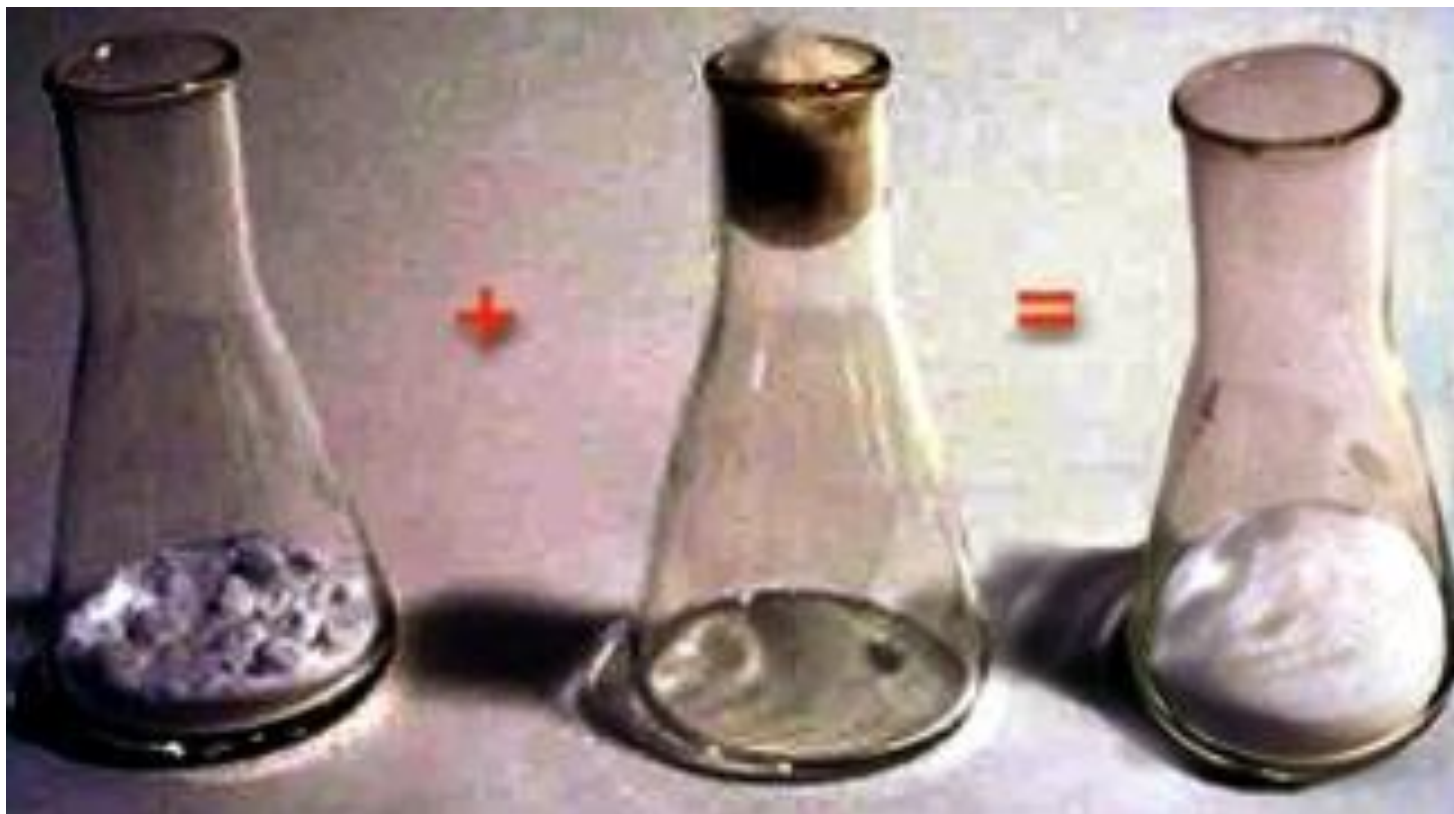


С ВОДОЙ

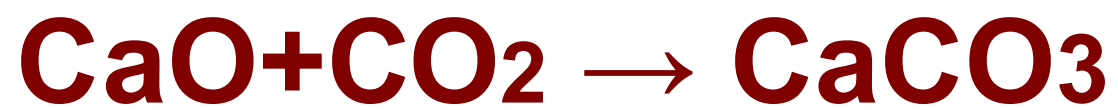


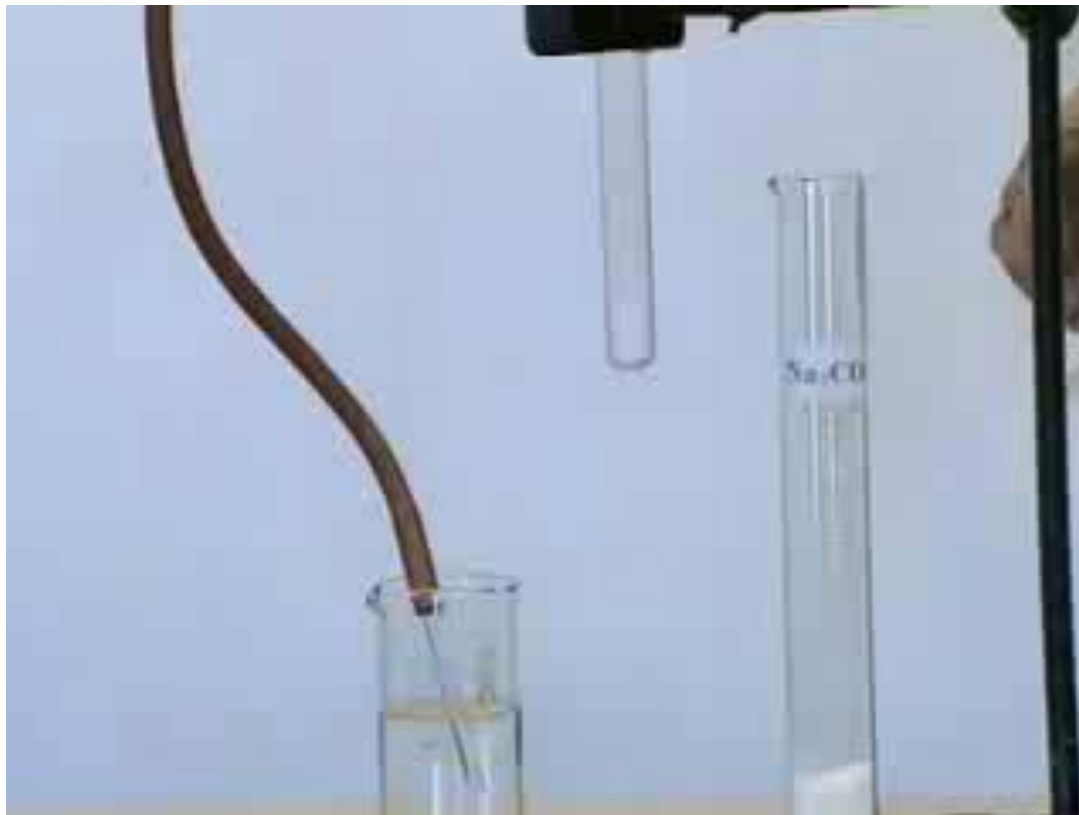
уравнение



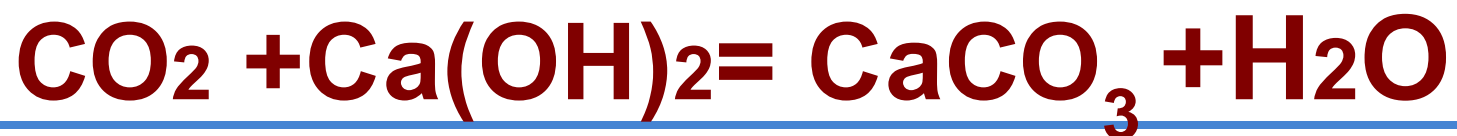


уравнение





уравнение



# Использованные ресурсы:

## Видеоматериалы:

- 1С:Репетитор. Химия.
- 1С:Образовательная коллекция «Химия для всех XXI (химические опыты со взрывами и без)»
- Виртуальная лаборатория. Открытая химия 8-11 класс. Учебное электронное издание.
- [www.alhimikov.net](http://www.alhimikov.net)