

ОКСИДЫ

Конкурс: Интерактивная мозаика
Сайта 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 + O₂

2. неMe + O₂

3. Из нерастворимых оснований

4. Из солей

5. Из кислот



уравнение



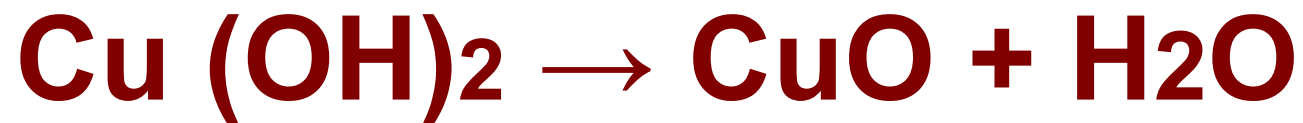


уравнение





уравнение





уравнение





уравнение



Основные оксиды



+

С С водой

С кислотными
оксидами

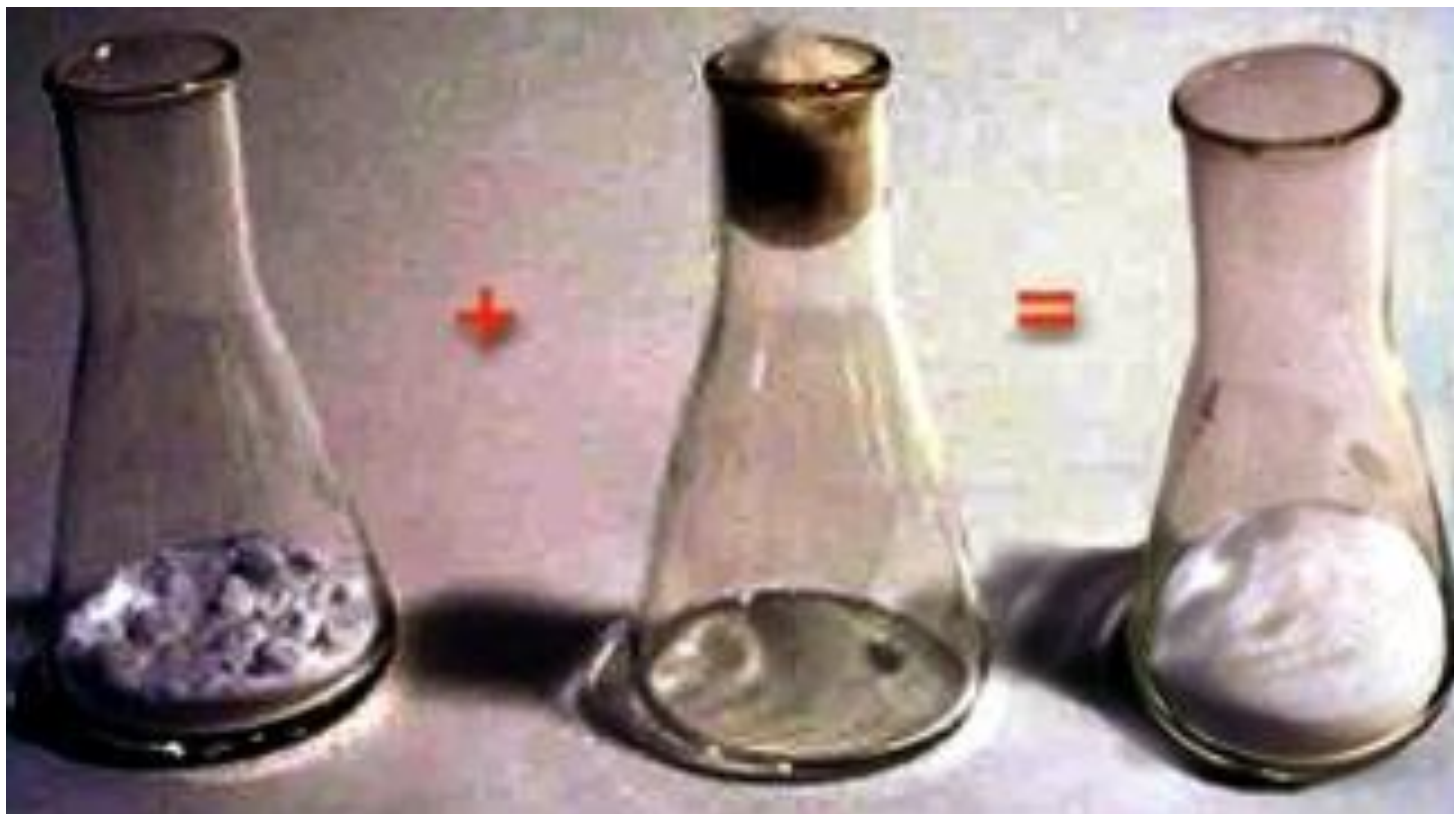
С кислотами

[Назад](#)



уравнение





уравнение



С кислотами



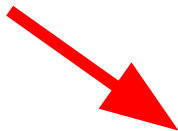
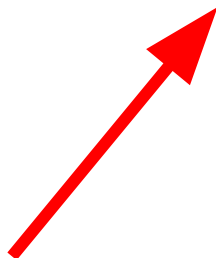
уравнение



Кислотные оксиды

неМех
Оу

+



С С водой

С основными
оксидами

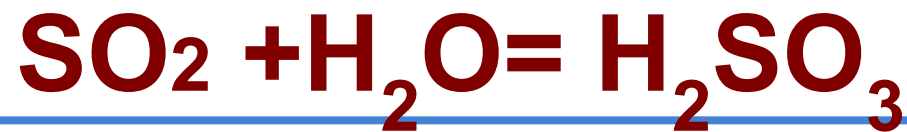
С основаниями

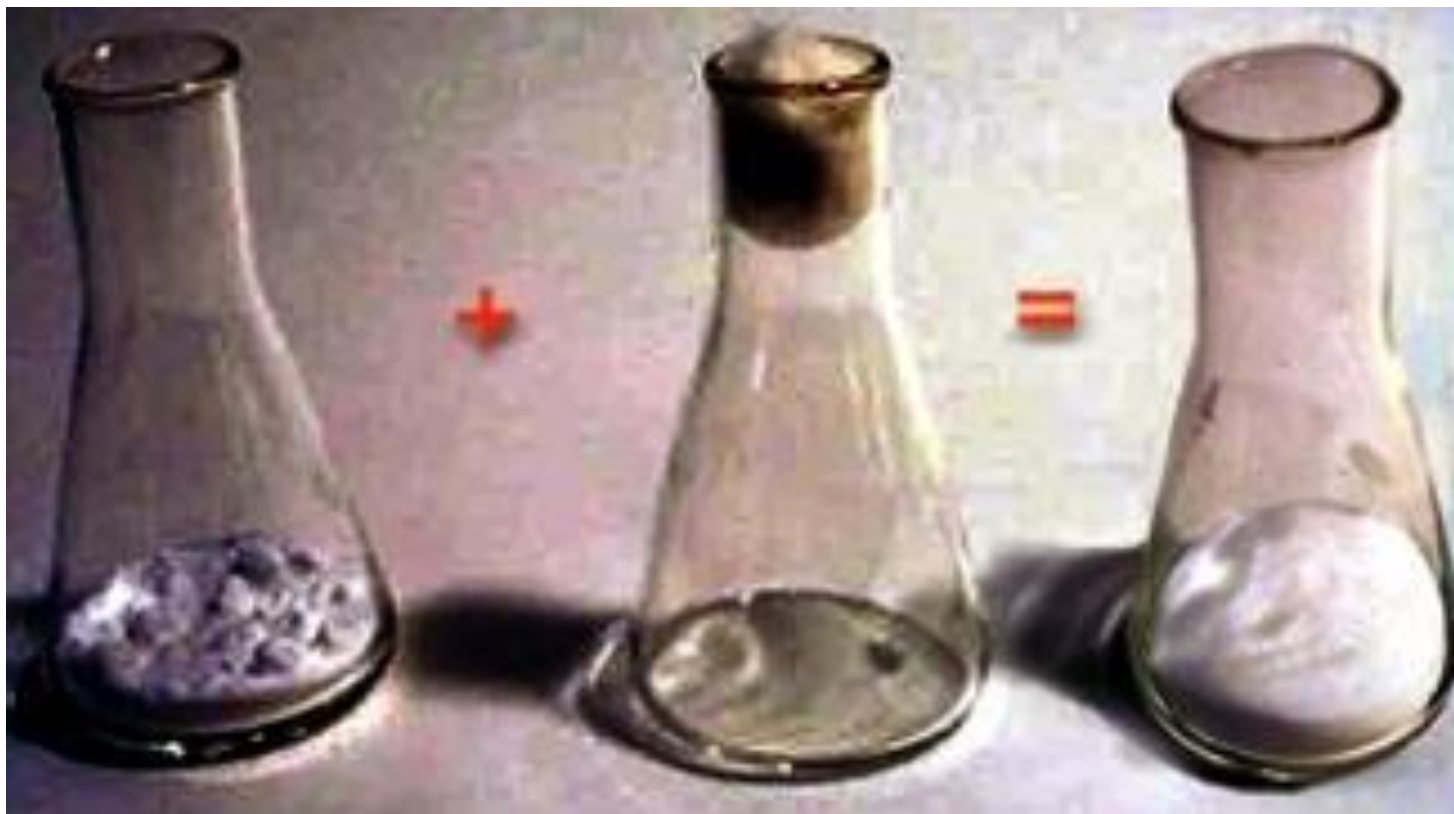


С ВОДОЙ



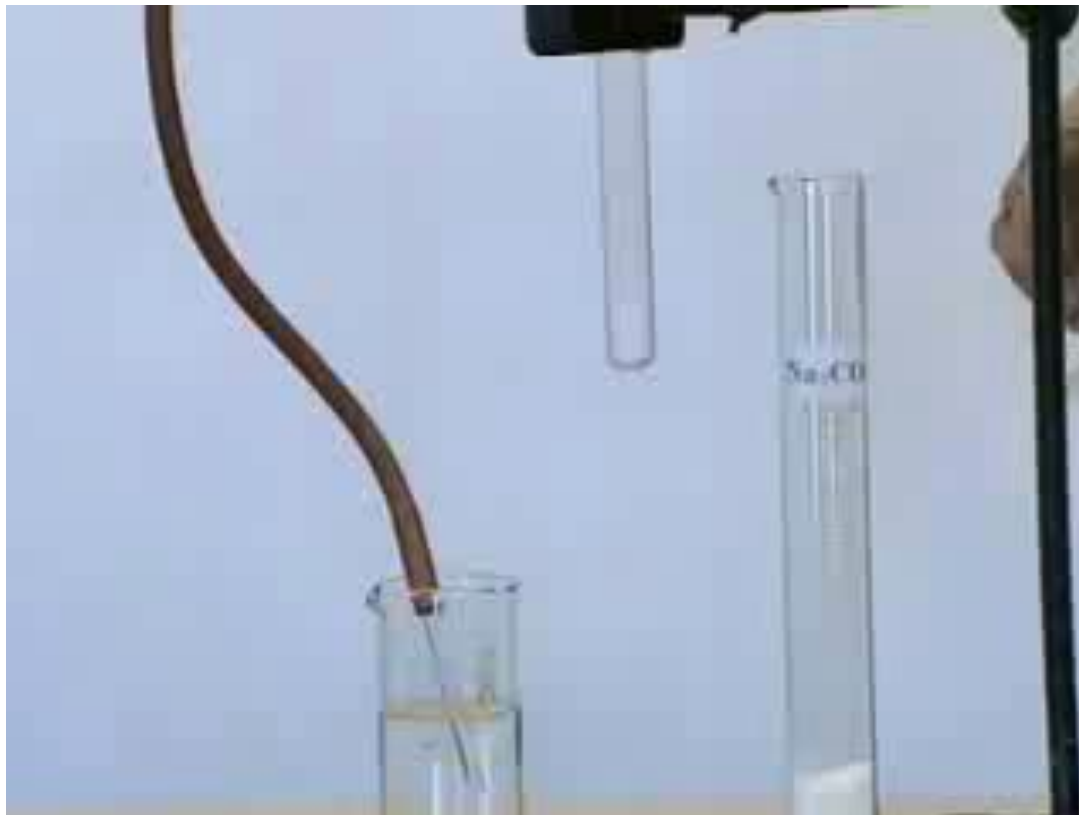
уравнение



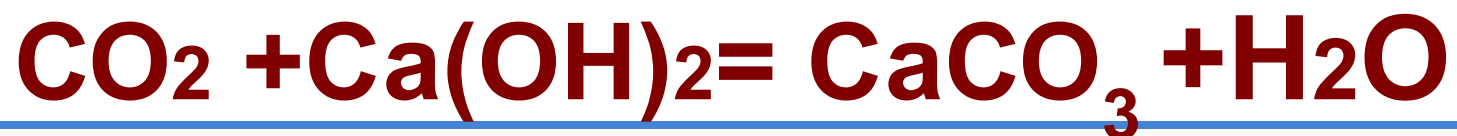


уравнение





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