

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

начало

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

 - основные

 - амфотерные

 - кислотные

- несолеобразующие



1. Me + O₂

2. неMe + O₂

3. Из нерастворимых оснований

4. Из солей

5. Из кислот



уравнение



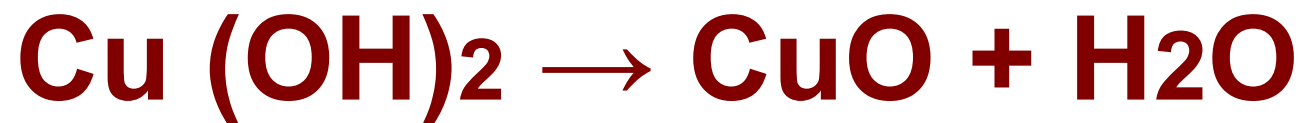


уравнение





уравнение





уравнение





уравнение



Основные оксиды



+

С водой

С кислотными
оксидами

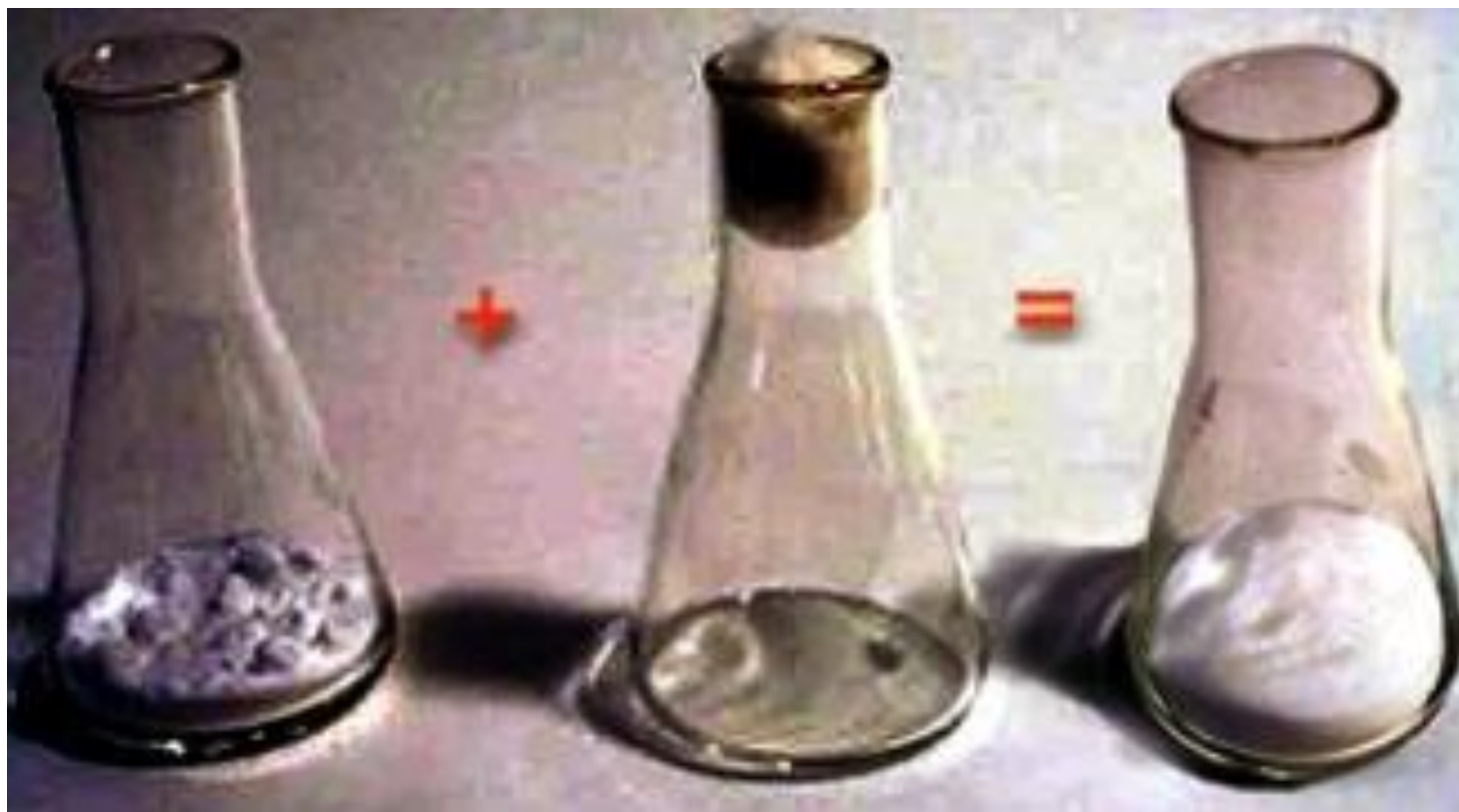
С кислотами

[назад](#)



уравнение





уравнение



С кислотами



уравнение



Кислотные оксиды

неМех
Oy

+

С водой

С основными
оксидами

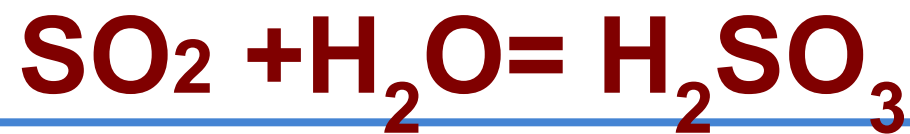
С основаниями

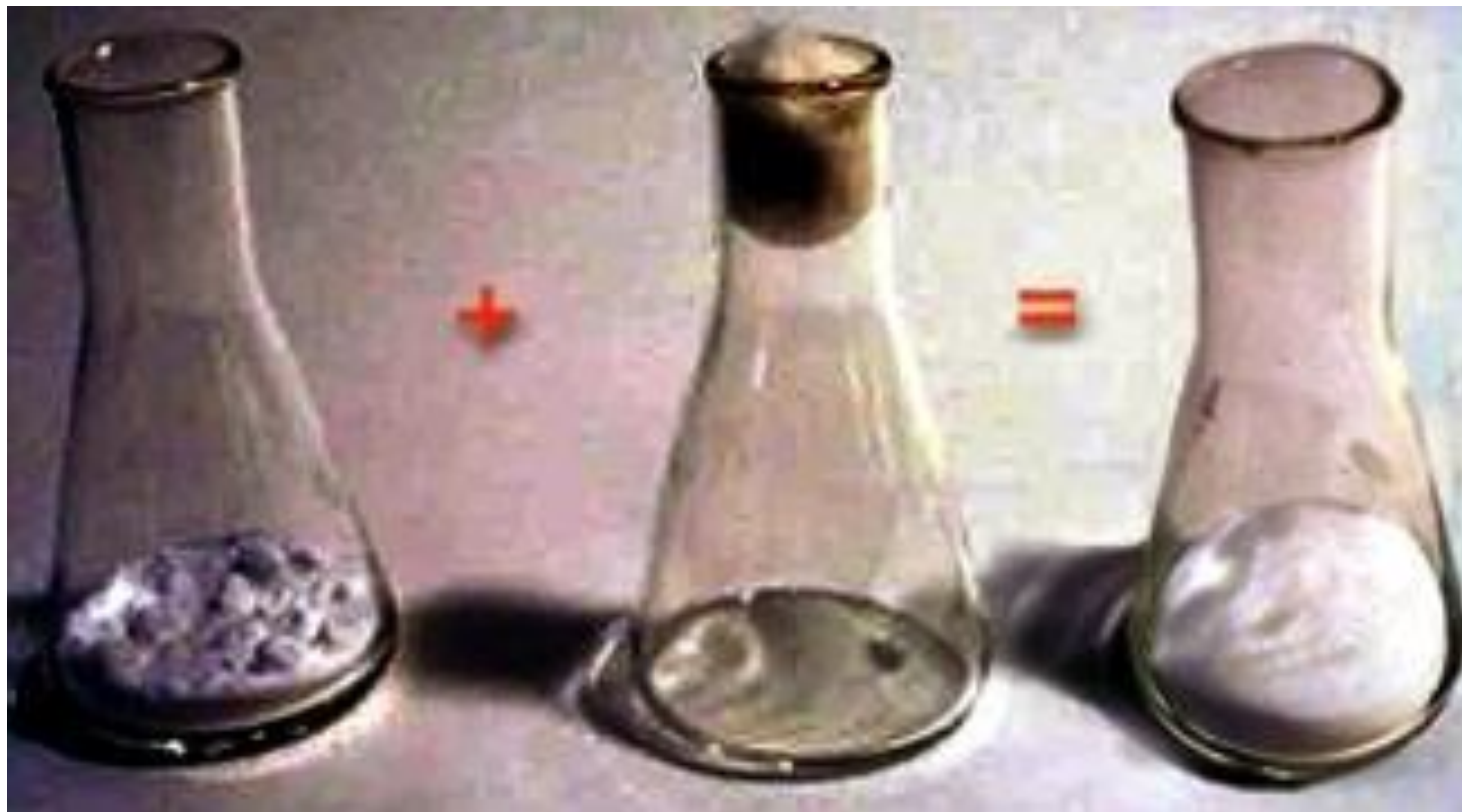
[назад](#)

С ВОДОЙ



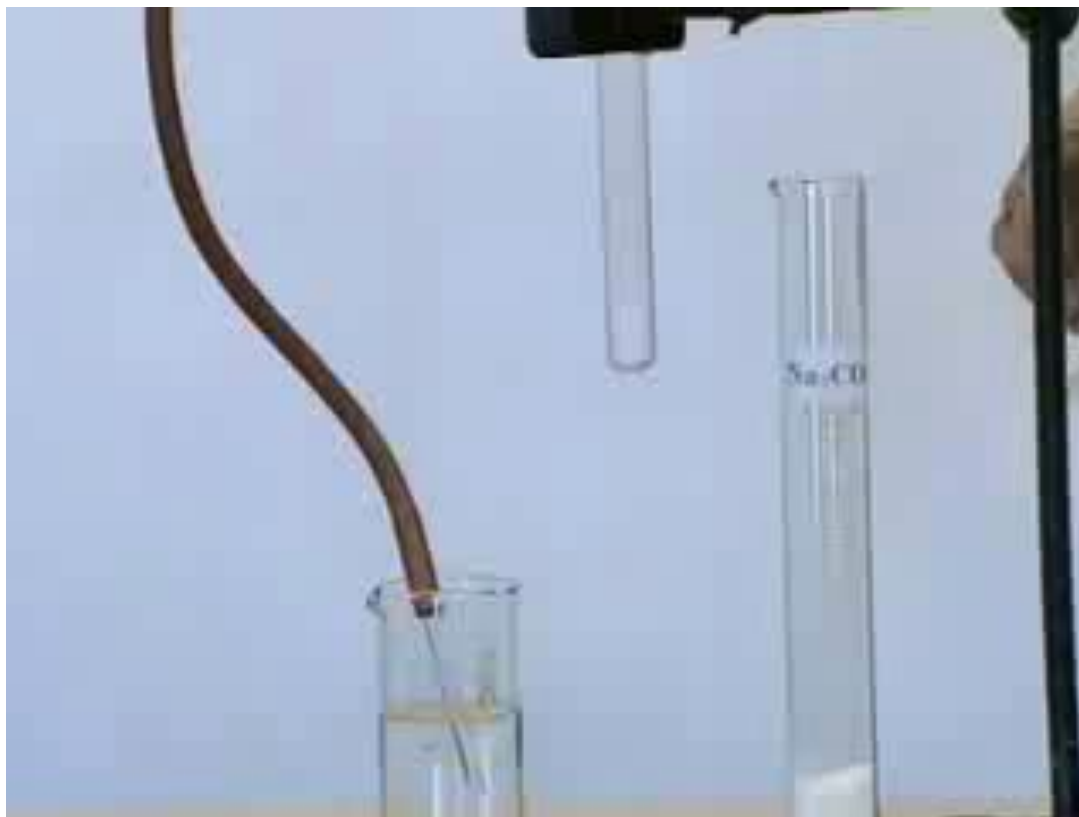
уравнение



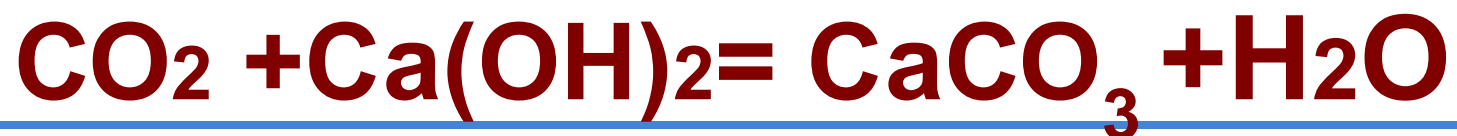


уравнение





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