

ФИЗИЧЕСКИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ОСНОВАНИЙ

8 класс

Презентация
учителя химии
МКОУ «СОШ №85»
г. Тайшет
Никитюк Л.Ф.



Цель урока:

- Рассмотреть физические и химические свойства оснований



НАЗОВИТЕ ОСНОВАНИЯ:

- $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- NaOH
- $\text{Zn}(\text{OH})_2$
- $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- $\text{Fe}(\text{OH})_3$



СОСТАВЬТЕ ФОРМУЛЫ ОСНОВАНИЙ:

лития

бария

железа (II)

меди(I)

алюминия

КАКИЕ ИЗ НИХ ОТНОСЯТСЯ К
ЩЕЛОЧАМ?



ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ОСНОВАНИЙ



Гидрокси
д
калия



Гидроксид
натрия



Гидроксид
алюминия



Гидроксид никеля(II)



Гидроксид
железа (III)



Гидроксид свинца
(II)

Действие щелочей на



ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

- 1. Реакция
нейтрализации:



гидроксид натрия соляная кислота
(соль) хлорид натрия вода

- Реакция нейтрализации относится к реакциям обмена

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

- Реакция нейтрализации:



гидроксид

соляная

хлорид

вода

меди (II)

кислота

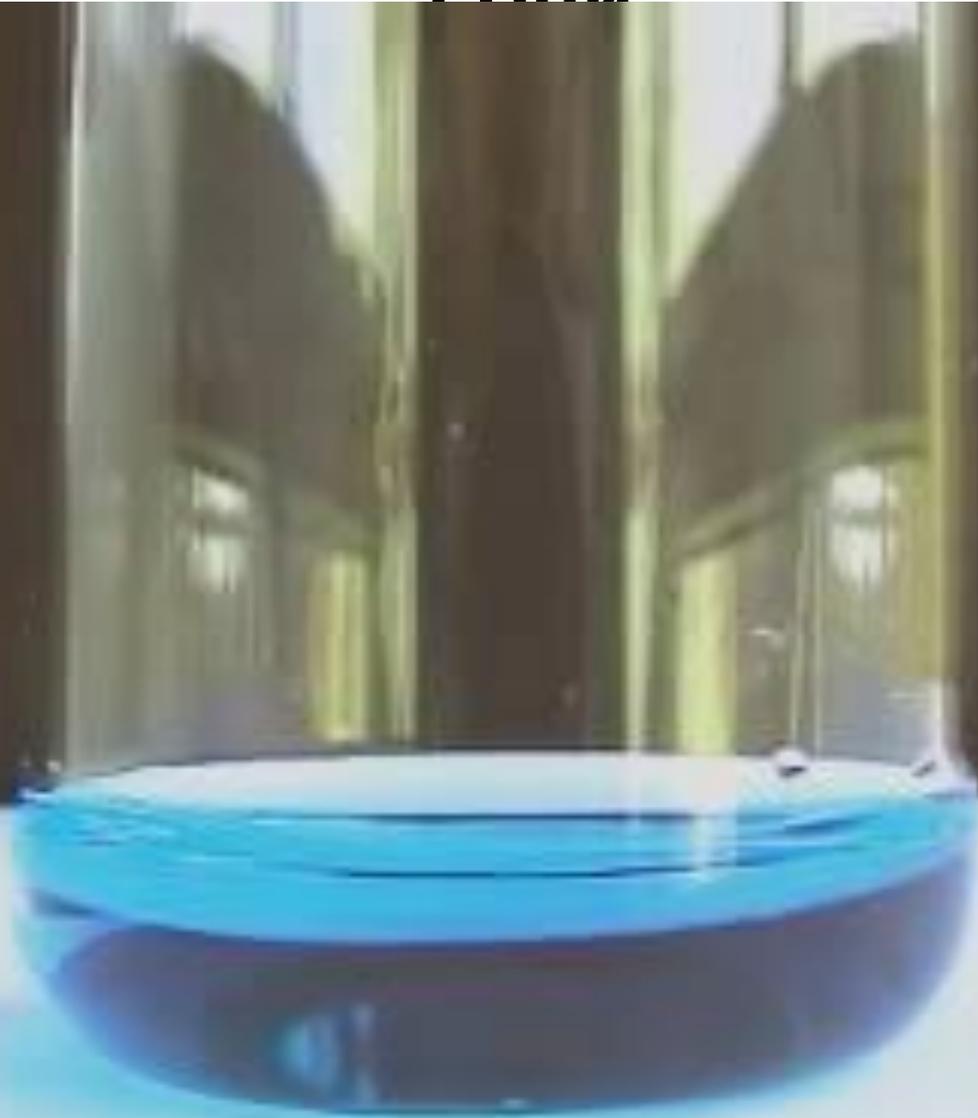
меди(II)

(соль)

тип реакции: обмен



Взаимодействие щелочи с раствором соли:



2. Щелочи взаимодействуют с растворами солей:



гидроксид натрия сульфат меди(II) гидроксид меди(II)
сульфат натрия

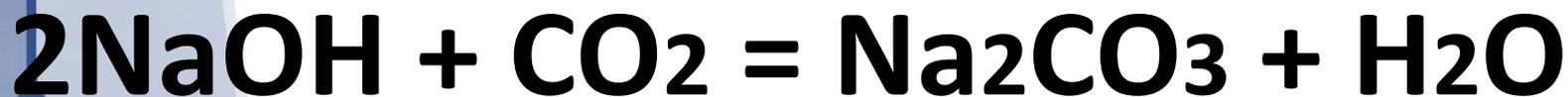
натрия
натрия
(щелочь)
(соль)

меди(II)
(соль)

меди(II)
(основание)

3. Щелочи взаимодействуют

- С КИСЛОТНЫМИ ОКСИДАМИ, ОБРАЗУЯ СОЛЬ И ВОДУ:



гидроксид оксид карбонат

вода

натрия

(IV)

углерода

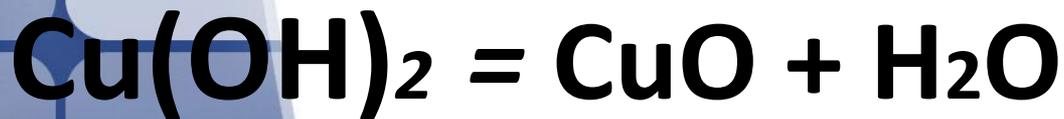
(соль)

натрия



4. НЕРАСТВОРИМЫЕ ОСНОВАНИЯ

при нагревании
разлагаются:



гидроксид оксид вода
меди(II) меди (II)



ИСТОЧНИКИ:

- 1. Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман «Химия 8 класс», Москва, Просвещение, 2011
- 2. Интернет – ресурсы:
- Источник шаблона: <http://ppt4web.ru>
- Источник картинок:
<https://www.google.ru/search?q=%D0%B3%D0%B8%D0%B4%D1%80%D0%BE%D0%BA%D1%81%D0%B8%D0%B4+%D0%B0%D0%BB%D1%8E%D0%BC%D0%B8%D0%BD%D0%B8%D1%8F+%D0%BA%D0%B0%D1%80%D1%82%D0%B8%D0%BD%D0%BA%D0%B0&newwindow=1&client=opera&hs=Nf0&channel=suggest&tbm=isch&tbo=u&source=univ&sa=X&ei=XLLkUtToCdD-yAPIsYBY&ved=0CCkQsAQ&biw=1366&bih=625>