

# 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:

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



# 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

- Реакция нейтрализации:



гидроксид  
меди (II)

соляная  
кислота  
(соль)

хлорид  
меди(II)

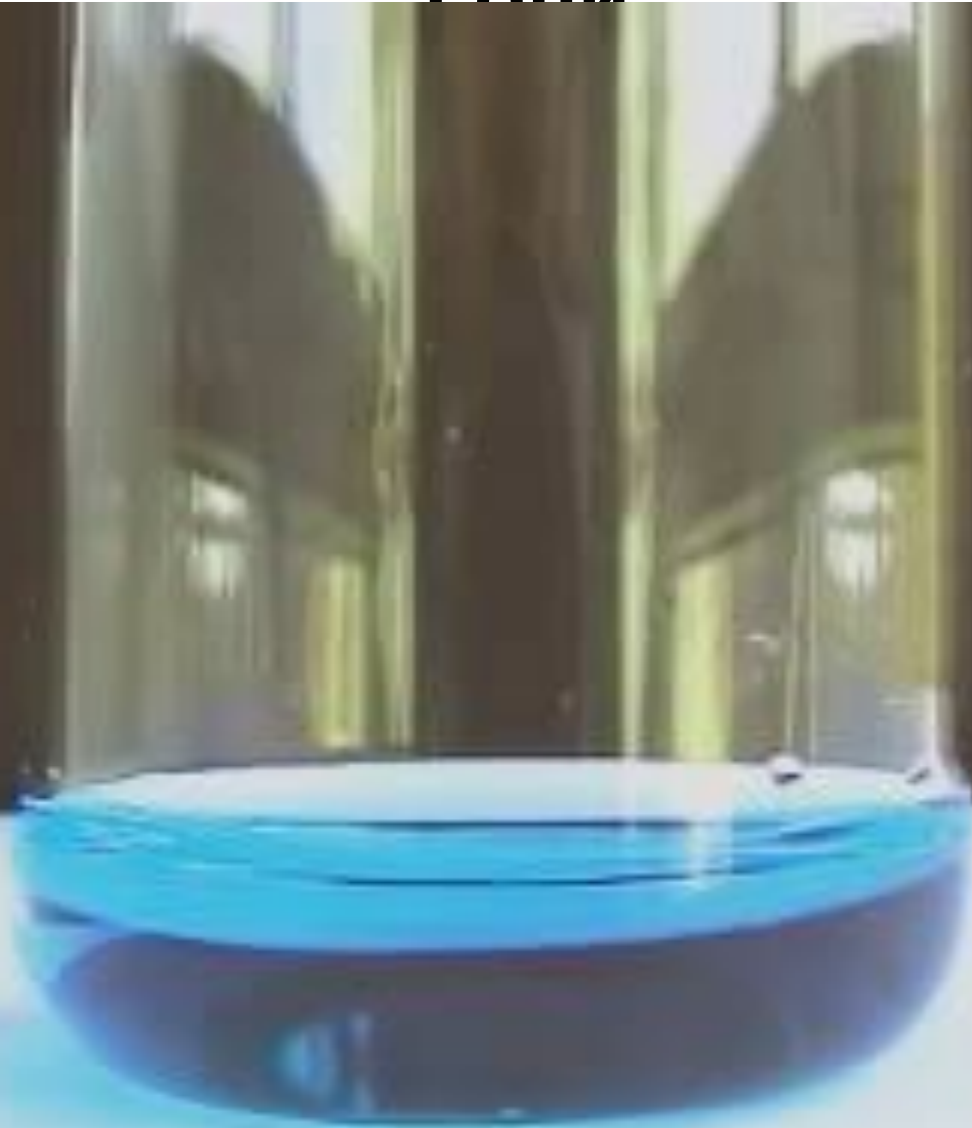
вода

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

углерода      натрия

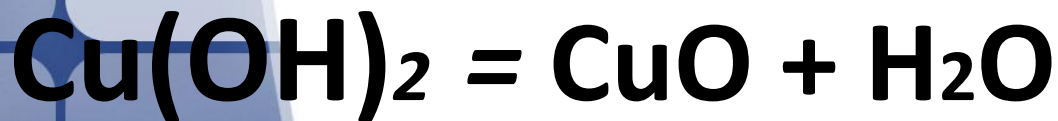
(IV)

(соль)



# 4. НЕРАСТВОРИМЫЕ ОСНОВАНИЯ

при нагревании  
разлагаются:



гидроксид меди(II)      оксид меди (II)      вода





# 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>