

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:

- Ca(OH)_2
- NaOH
- Zn(OH)_2
- Cu(OH)_2
- Fe(OH)_3



СОСТАВЬТЕ ФОРМУЛЫ ОСНОВАНИЙ:

лития

бария

железа (II)

меди(I)

алюминия

КАКИЕ ИЗ НИХ ОТНОСЯТСЯ К
ЩЕЛОЧАМ?



ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ОСНОВАНИЙ



Гидроксид
калия



Гидроксид алюминия



Гидроксид
железа (III)



Гидроксид
натрия



Гидроксид никеля(II)



Гидроксид свинца (II)

Действие щелочей на индикаторы



ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

- 1. Реакция нейтрализации:



гидроксид натрия соляная кислота хлорид натрия (соль) вода

- Реакция нейтрализации относится к реакциям обмена



ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

- Реакция нейтрализации:



гидроксид

меди (II)

соляная

кислота

хлорид

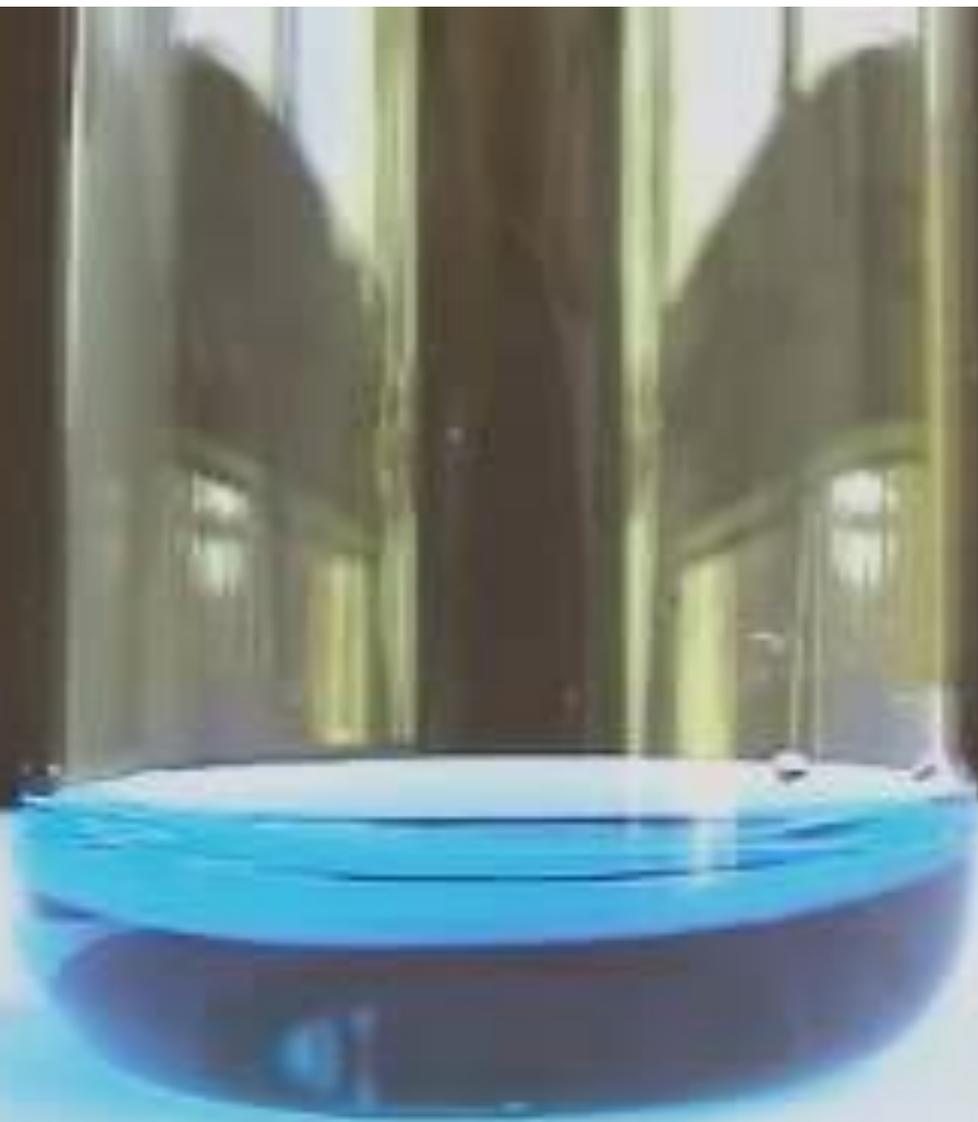
меди(II)

(соль)

вода

тип реакции: обмен

Взаимодействие щелочи с раствором соли:



2.Щелочи взаимодействуют с растворами солей:



| | | | |
|-----------|----------|-------------|---------|
| гидроксид | сульфат | гидроксид | сульфат |
| натрия | меди(II) | меди(II) | натрия |
| (щелочь) | (соль) | (основание) | (соль) |



3. Щелочи взаимодействуют

- С КИСЛОТНЫМИ ОКСИДАМИ, ОБРАЗУЯ СОЛЬ И ВОДУ:



гидроксид

оксид

карбонат

вода

натрия

углерода

натрия

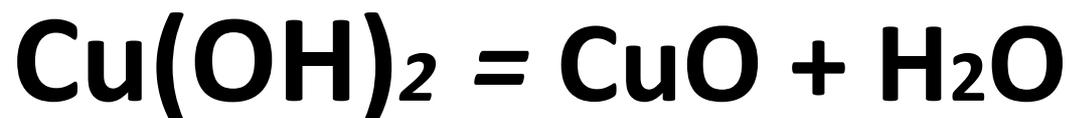
(IV)

(соль)



4. НЕРАСТВОРИМЫЕ ОСНОВАНИЯ

при нагревании разлагаются:



гидроксид оксид вода

меди(II) меди (II)

