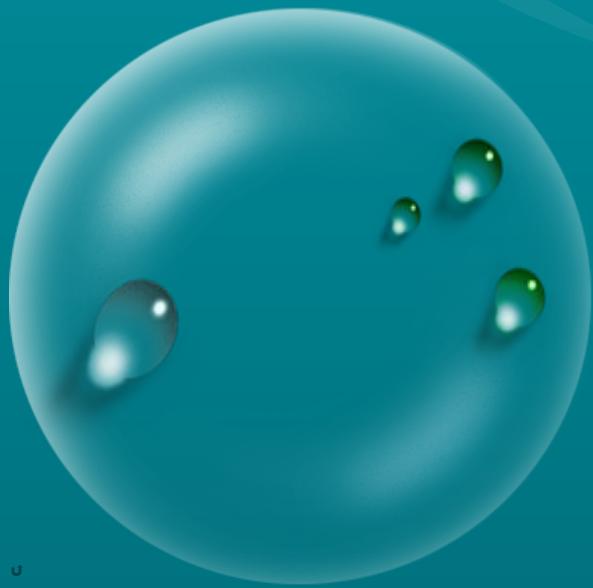


Основания



Электронное пособие по химии
Автор: Твердохлебова ТМ
г. Риддер

содержание

физические
свойства

Text

генетическая
связь

нерастворимые
основания

щелочи

амфотерные

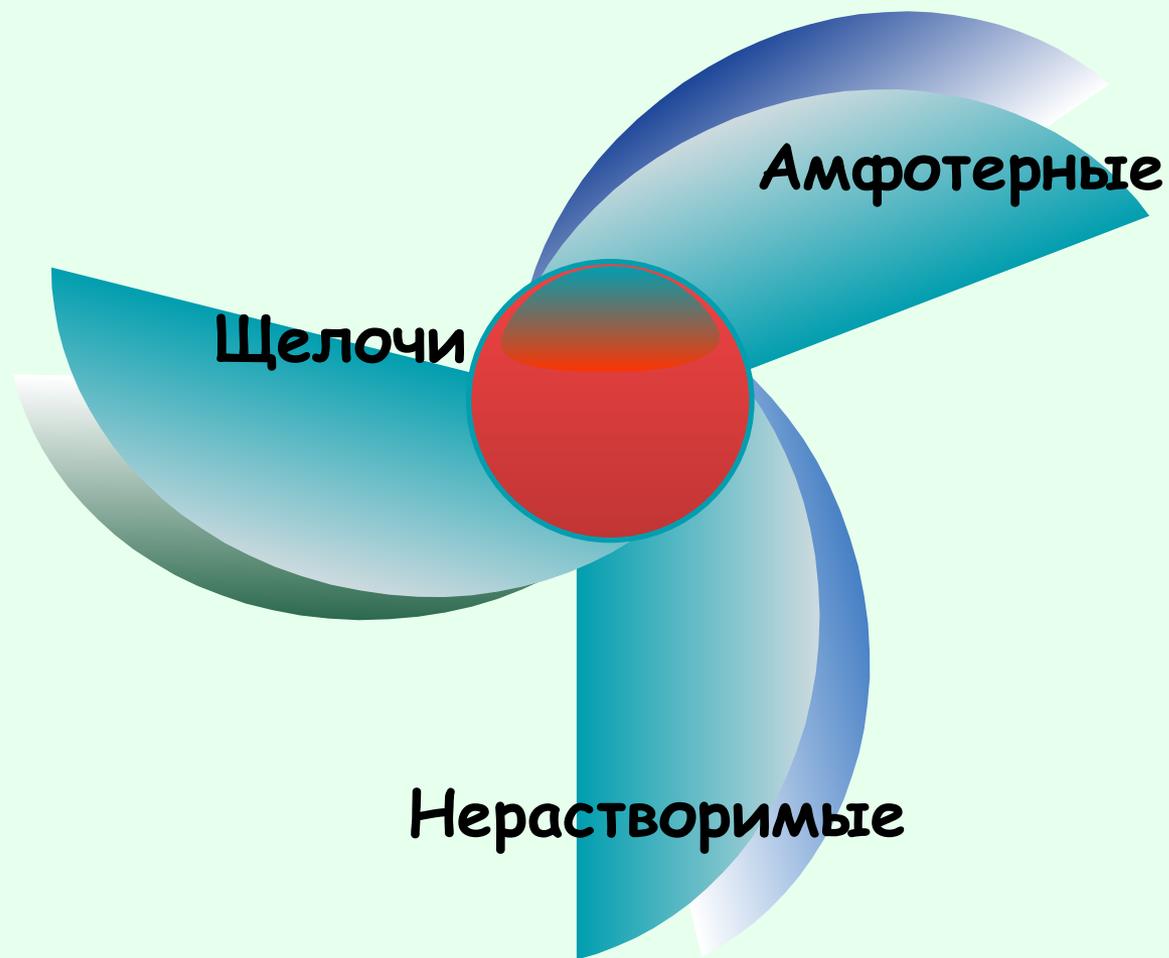
Классификация 2

Классификация 1

гlossарий

задания

Классификация оснований



Классификация

Основания
(по составу)

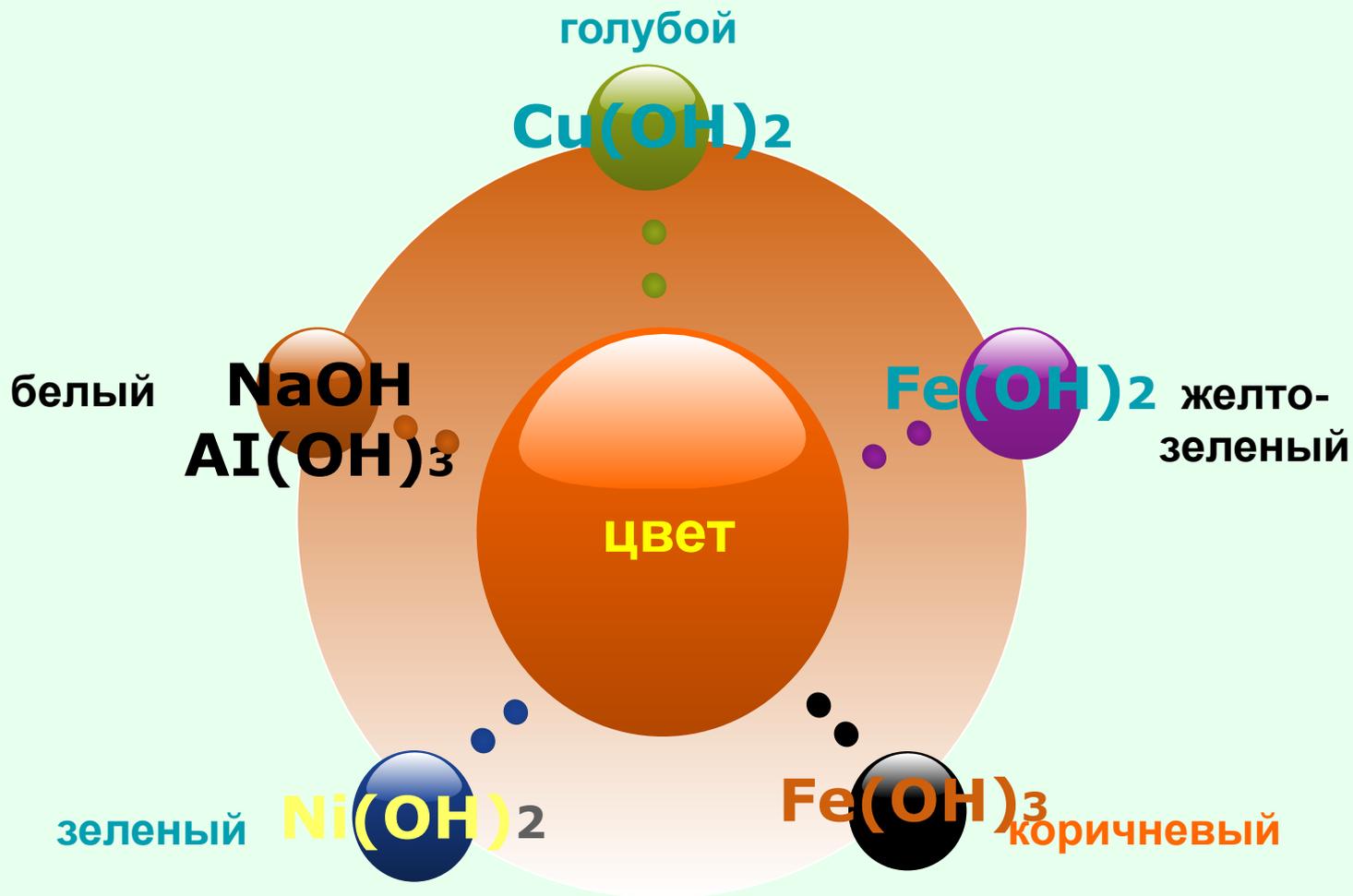
Однокислот-
ные- NaOH

Трехкислот-
ные-
Al(OH)₃

Двухкислот-
ные- Ca
(OH)₂



Физические свойства

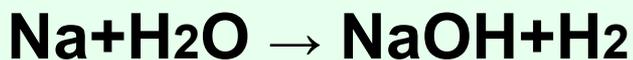


Растворимые основания-щелочи

(расставьте коэффициенты)

Получение

1) металл + вода

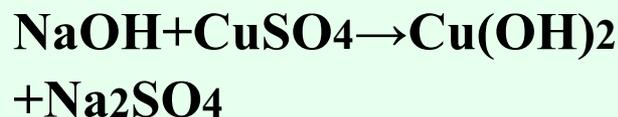


2) основной оксид + вода

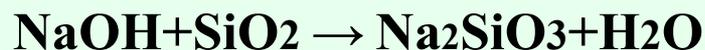


Химические свойства

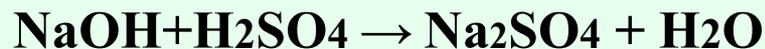
1) щелочь + соль



2) щелочь + кислотный оксид



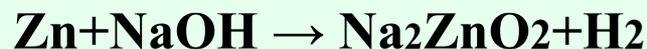
3) С кислотами



4) неметалл + щелочь



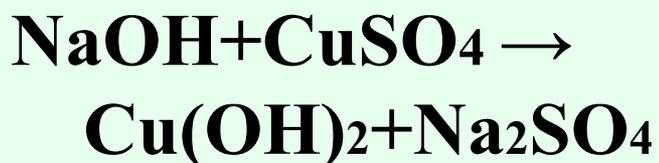
5) амфотерный ме + щелочь



Нерастворимые основания (расставьте коэффициенты)

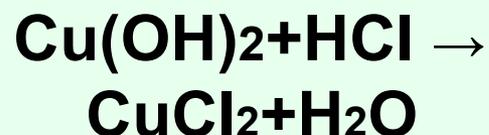
Получение

1) щелочь + соль

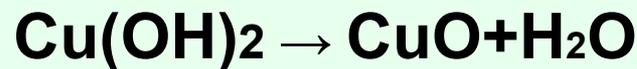


- Химические свойства

1) с кислотами



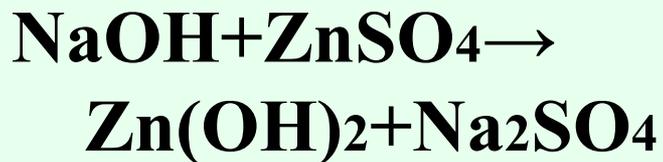
2) При нагревании разлагаются



Амфотерные основания (расставьте коэффициенты)

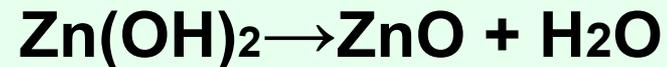
Получение

1) щелочь + соль

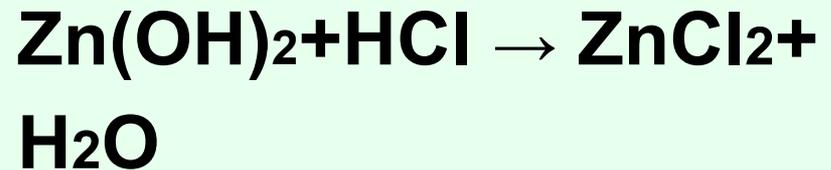


Химические свойства

1) разложение амфотерных оснований

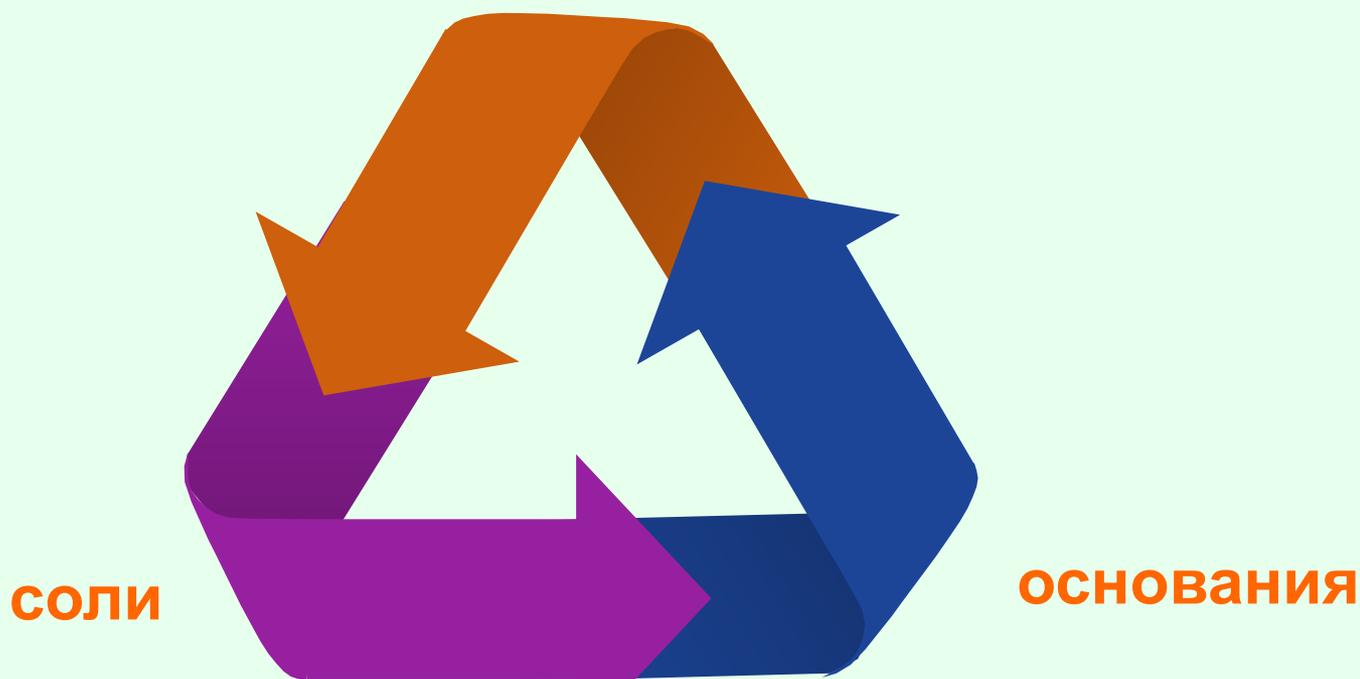


2) С кислотами



Генетическая связь

Основные оксиды



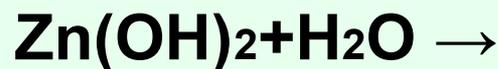
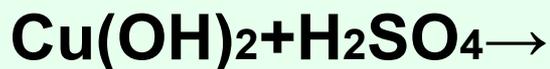
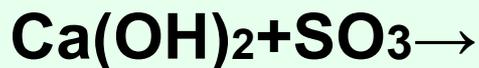
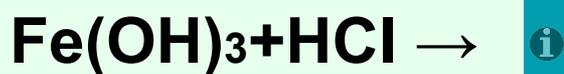
- Осуществить превращения:



Задания

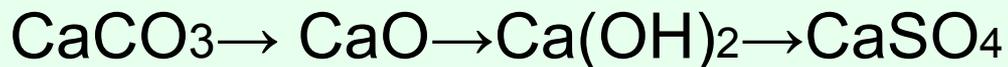
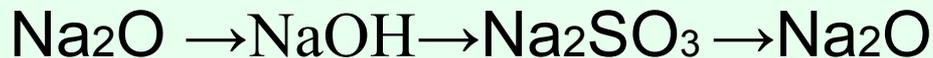
1) Для приведенных ниже оксидов напишите формулы соответствующих оснований: MnO , Fe_2O_3 , K_2O , Cr_2O_3 , CaO , Al_2O_3 , CuO

2) Допишите уравнения реакций:



3) Запишите уравнения реакций, характеризующие химические свойства KOH

4) Осуществите превращения:



Глоссарий

- Основания - сложные вещества, состоящие из атомов металла и гидроксогрупп
- Амфотерные гидроксиды – гидроксиды которые взаимодействуют с кислотами и основаниями
- Основные оксиды-Оксиды металлов с валентностью металла I и II Например: Na_2O , MgO

