

**МБОУ «ИВАНЧИКОВСКАЯ СОШ»
Льговского района Курской области**

**конспект урока химии
«Реакции ионного обмена»
(2-я образовательная ступень)
9 класс**

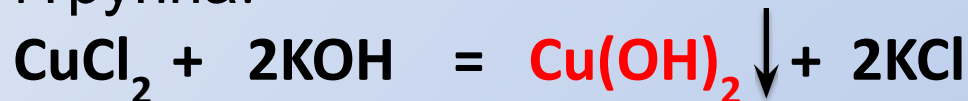
**Составила учитель химии
Митина Валентина Тихоновна.**

2015-2016 учебный год

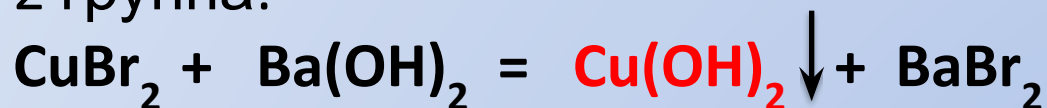
Получение гидроксида меди

(II)

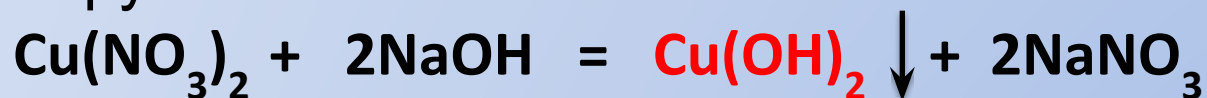
1 группа:



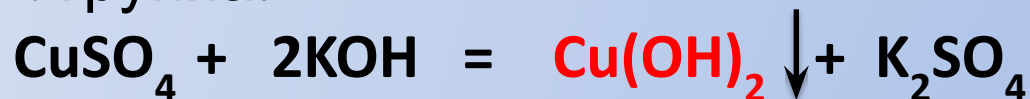
2 группа:



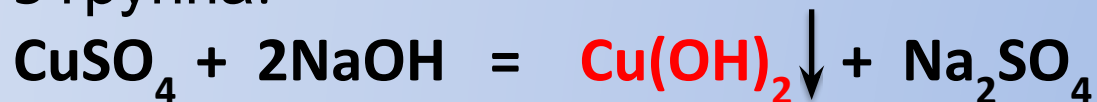
3 группа:



4 группа:



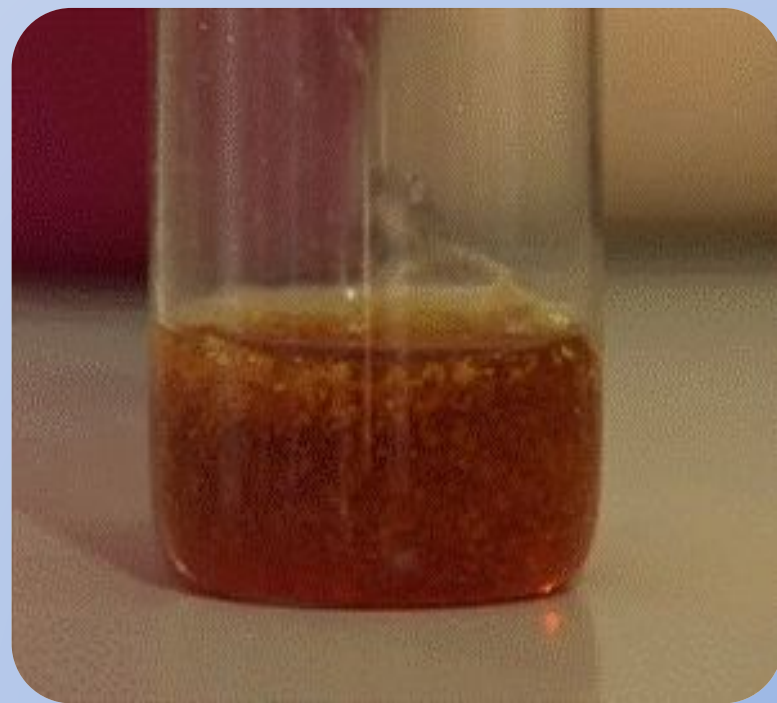
5 группа:



ТЕМА УРОКА:

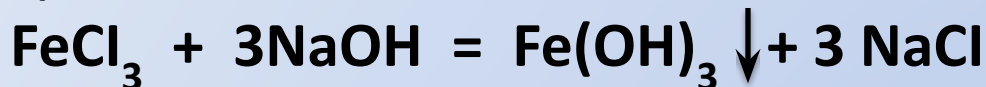
**«РЕАКЦИИ ИОННОГО
ОБМЕНА»**

ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ РАСТВОРА ХЛОРИДА ЖЕЛЕЗА (III) С ГИДРОКСИДОМ НАТРИЯ



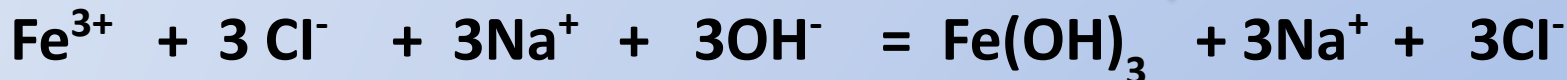
АЛГОРИТМ СОСТАВЛЕНИЯ ИОННЫХ УРАВНЕНИЙ

1) ЗАПИСАТЬ УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ В МОЛЕКУЛЯРНОЙ ФОРМЕ

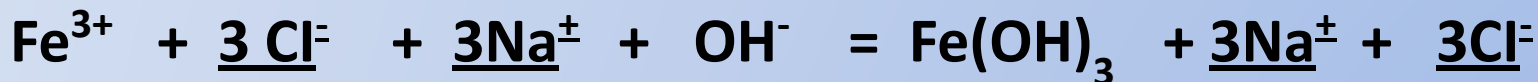


2) СОСТАВИТЬ ПОЛНОЕ ИОННОЕ УРАВНЕНИЕ

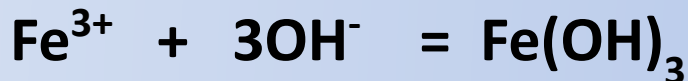
Диссоциированные вещества записываются в виде ионов, а уходящие из среды реакции либо малодиссоциированные – в молекулярной форме



3) ОПРЕДЕЛИТЬ ИОНЫ, НЕ ПРИНИМАЮЩИЕ УЧАСТИЕ В РЕАКЦИИ, ВЫЧЕРКНУТЬ ИХ



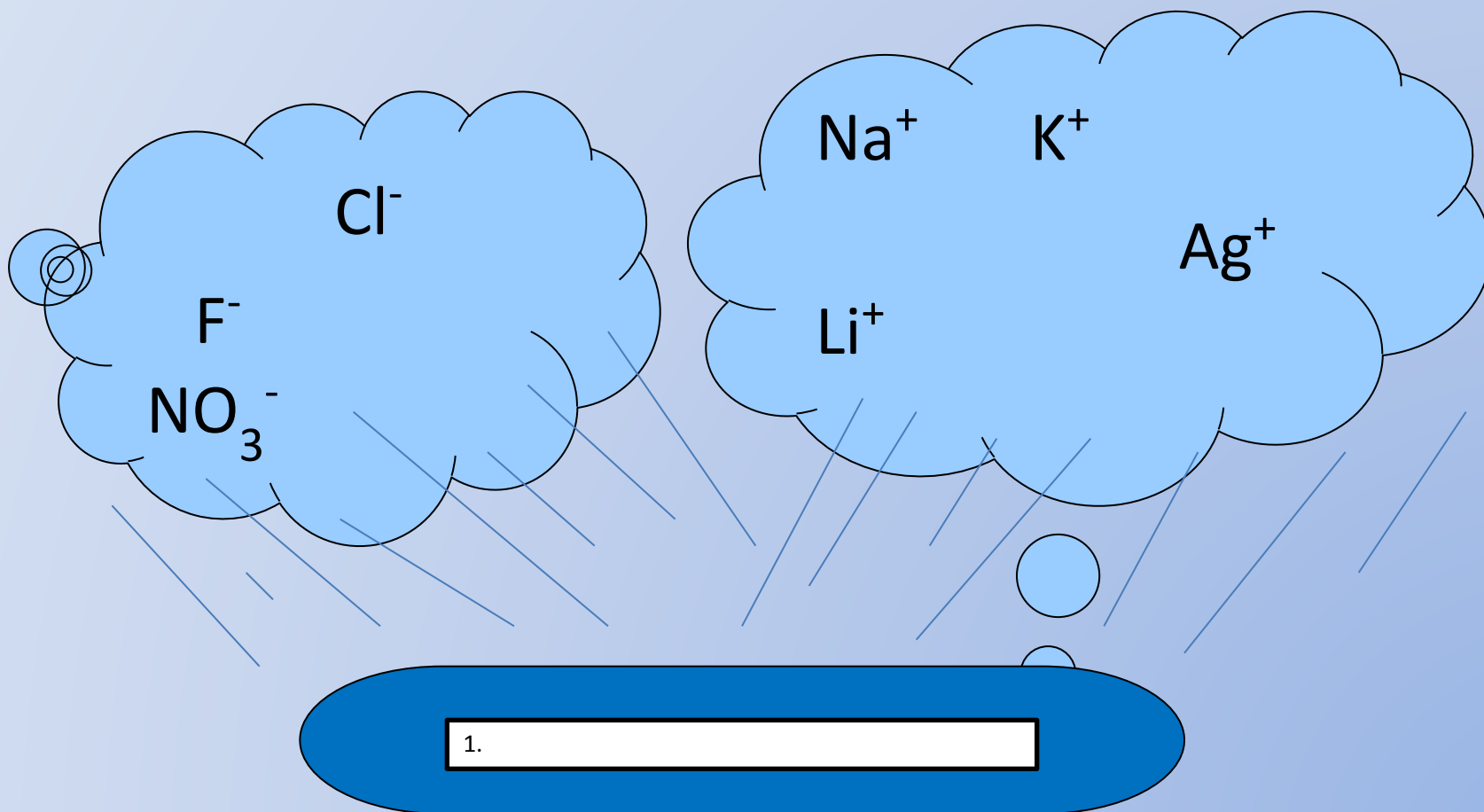
4) СОСТАВИТЬ СОКРАЩЕННОЕ ИОННОЕ УРАВНЕНИЕ, ВЫРАЖАЮЩЕГО СУЩНОСТЬ РЕАКЦИИ



ГРУППА №1

«ХИМИЧЕСКИЙ ДОЖДЬ»

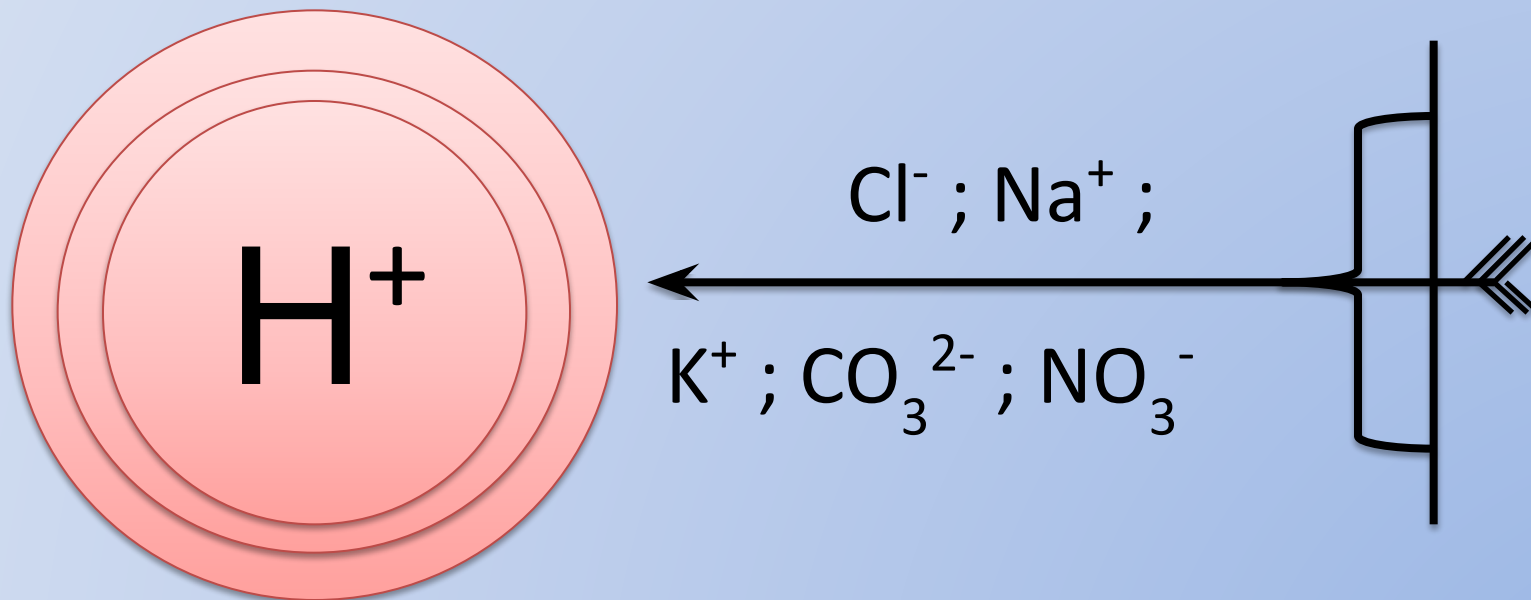
МЕЖДУ КАКИМИ ИОНАМИ ПРОИЗОЙДЕТ ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ?



ГРУППА №2

«ПОПАДИ В ЦЕЛЬ»

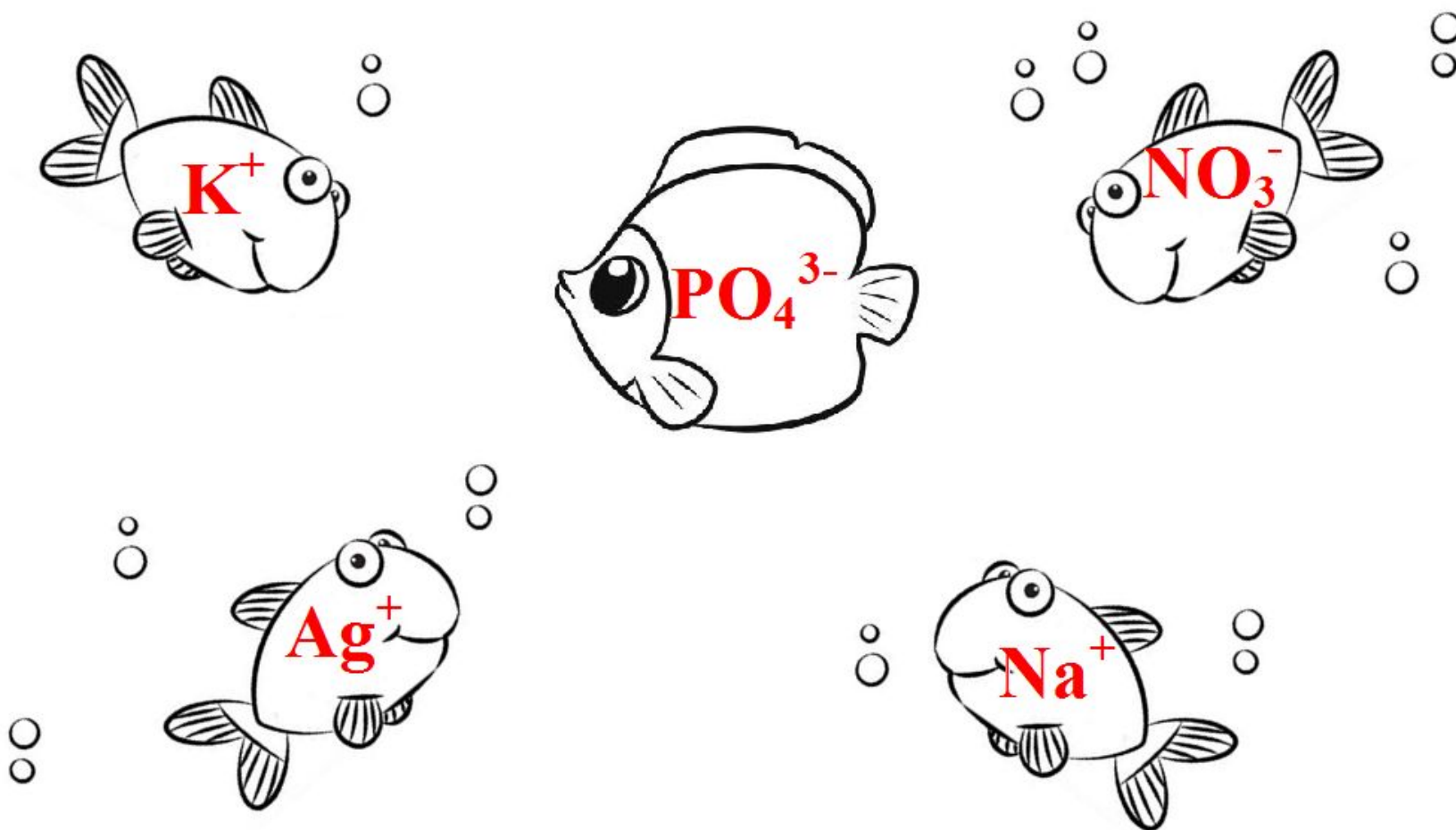
С КАКИМИ ИОНАМИ БУДЕТ ВЗАИМОДЕЙСТВОВАТЬ КАТИОН ВОДОРОДА?



ГРУППА №3

«ХИМИЧЕСКИЙ АКВАРИУМ»

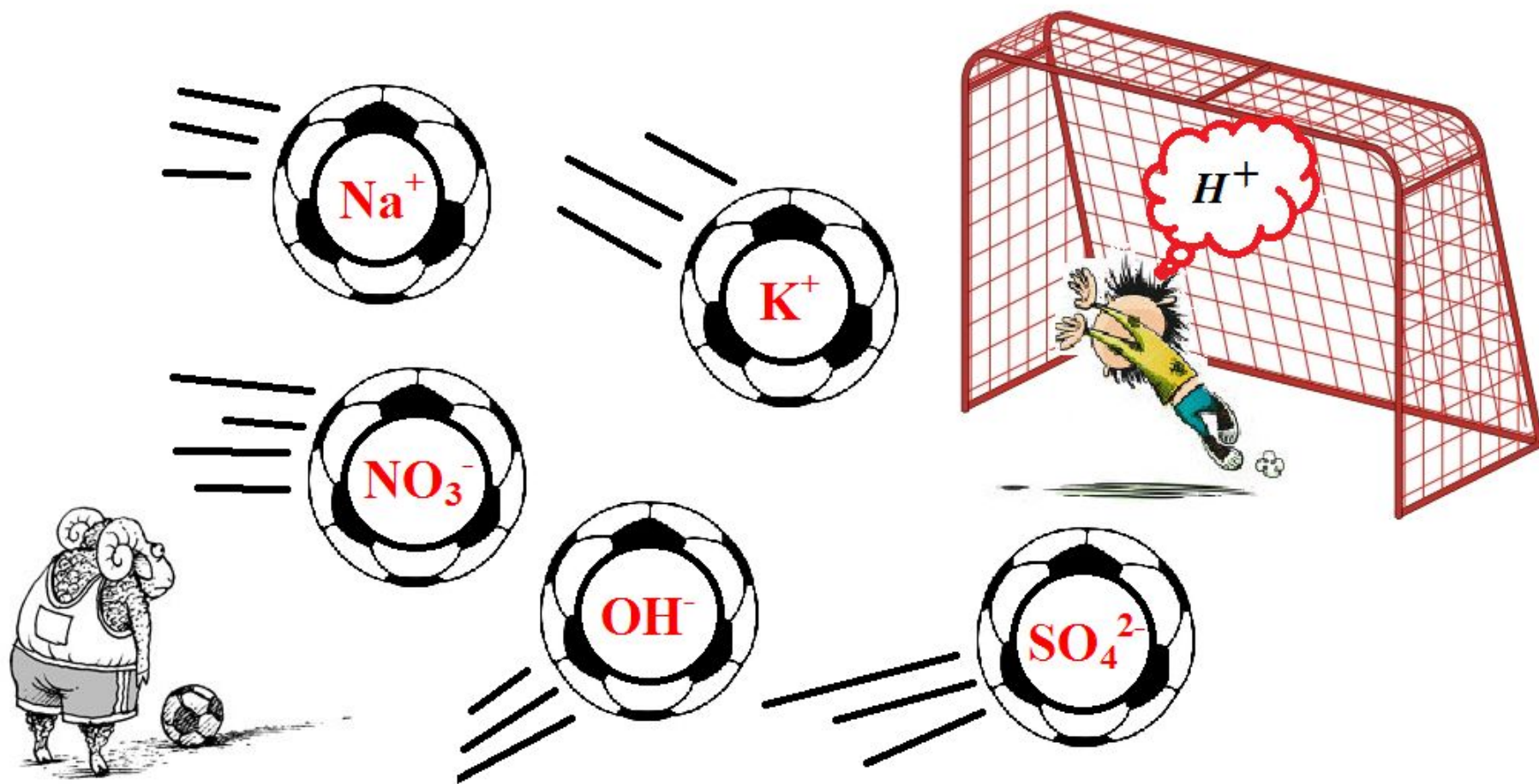
ВОЗМОЖНО ЛИ ОДНОВРЕМЕННОЕ ПРИСУТСТВИЕ В РАСТВОРЕ УКАЗАННЫХ ИОНОВ?



ГРУППА №4

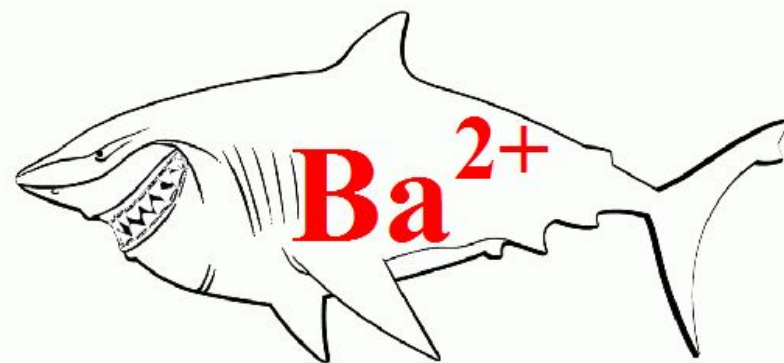
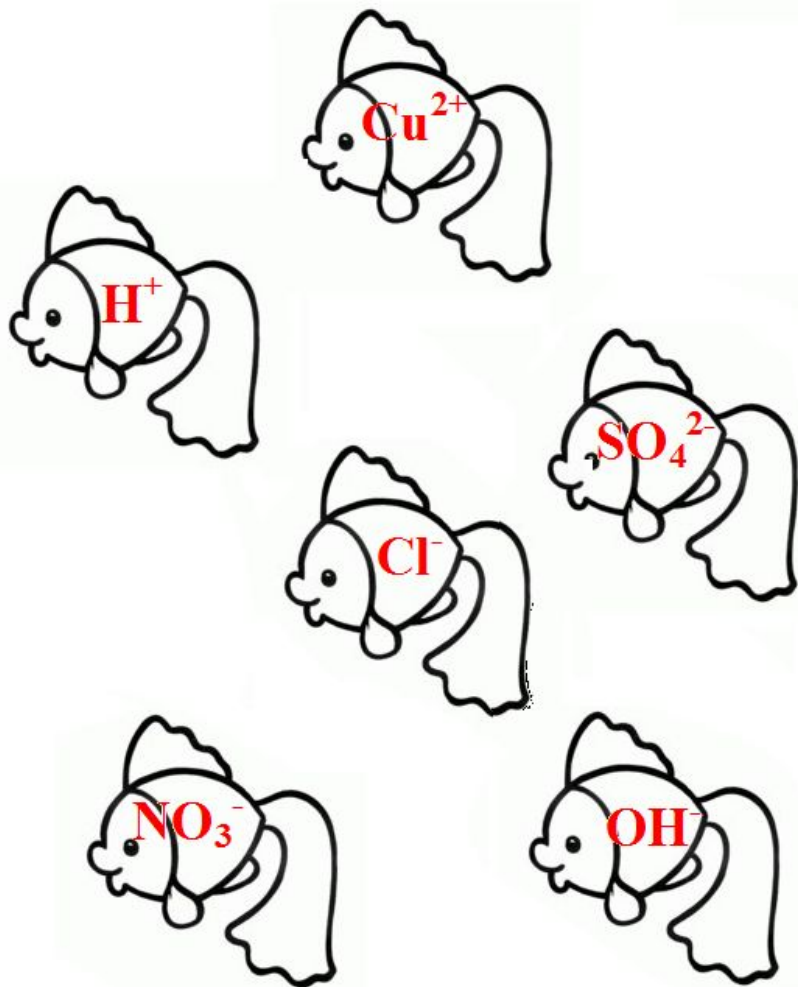
«ХИМИЧЕСКАЯ АТАКА»

СКОЛЬКО МЯЧЕЙ ПОЙМАЕТ ВРАТАРЬ?



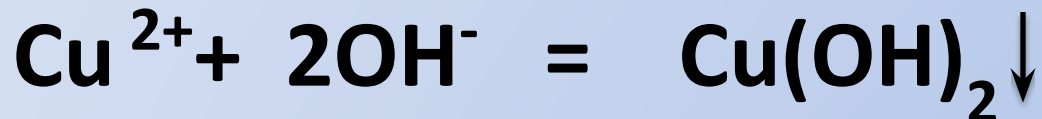
ГРУППА №5 «НАКОРМИ РЫБКУ»

КАКИЕ ИОНЫ БУДУТ «СЪЕДОБНЫ» ДЛЯ РЫБКИ?

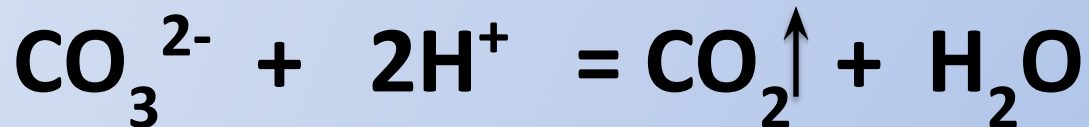


ПРИЗНАКИ НЕОБРАТИМОСТИ РЕАКЦИЙ ИОННОГО ОБМЕНА

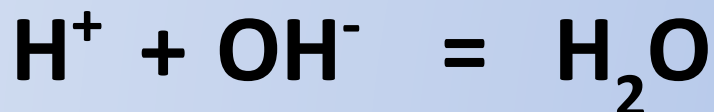
ОБРАЗОВАНИЕ ОСАДКА



ОБРАЗОВАНИЕ ГАЗООБРАЗНОГО ВЕЩЕСТВА



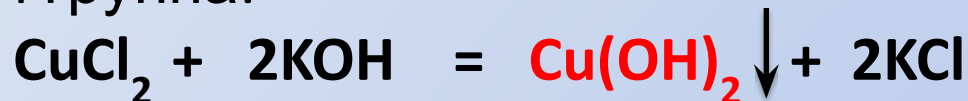
ОБРАЗОВАНИЕ МАЛОДИССОЦИИРОВАННОГО ВЕЩЕСТВА



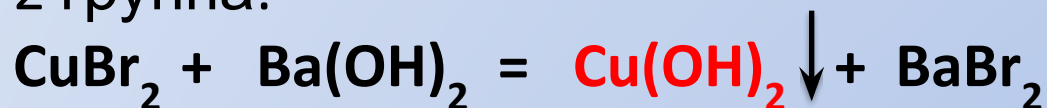
Получение гидроксида меди

(II)

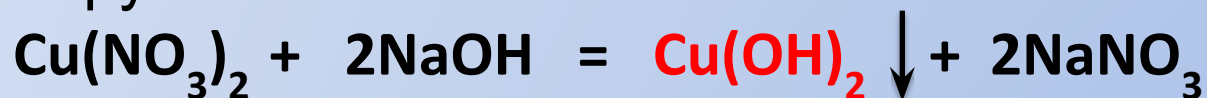
1 группа:



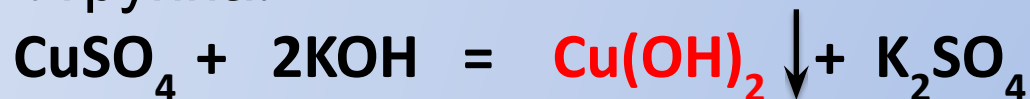
2 группа:



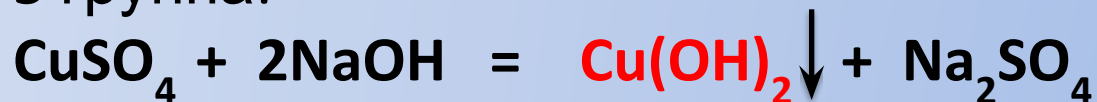
3 группа:



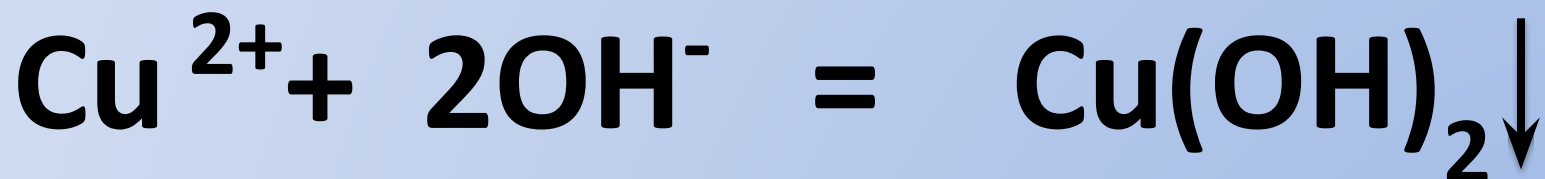
4 группа:



5 группа:



**Краткое ионное уравнение
получения гидроксида меди
(II) из растворов солей меди**



ПОДЪЕМ С ПРЕПЯТСТВИЯМИ



Самостоятельн ая работа

Домашнее задание

Задачник по химии

9 класс

Н.Е. Кузнецова, А.Н. Лёвкин

№: 2-23 стр. 20

№: 2-30 стр. 21

Используемые ссылки ресурсов интернет

1. Chemport.ru (Источник).

2. Химик (Источник).

3. Hemi.nsu.ru (Источник).