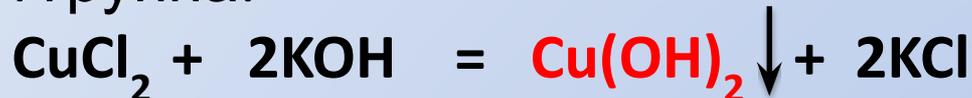


Электролитическая диссоциация

Получение гидроксида меди

(III)

1 группа:



2 группа:



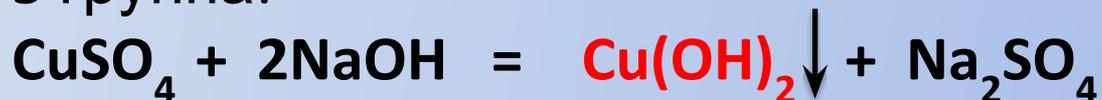
3 группа:



4 группа:



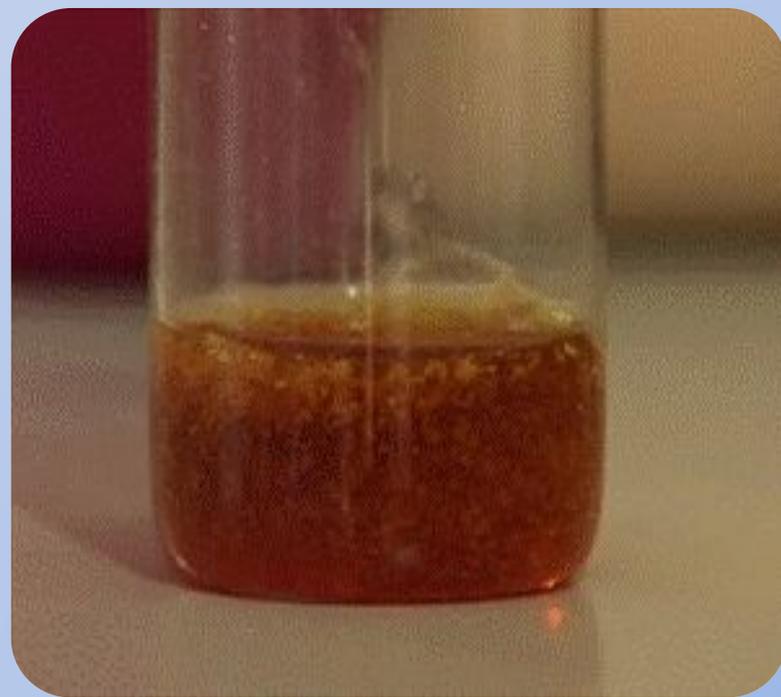
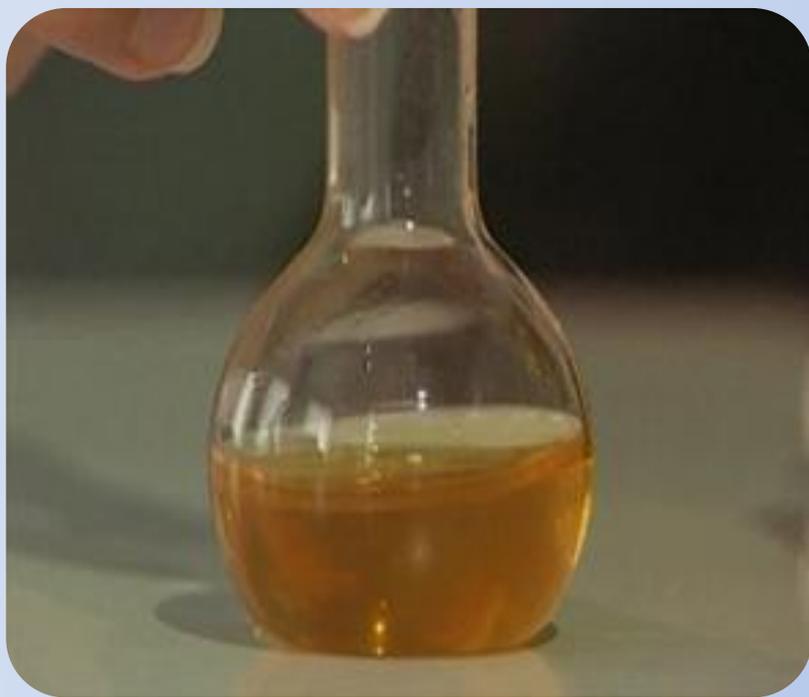
5 группа:



ТЕМА УРОКА:

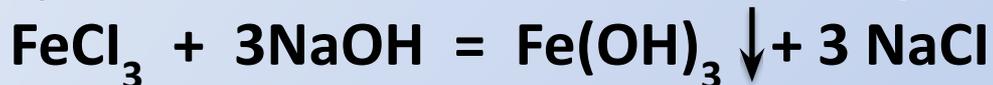
**«РЕАКЦИИ ИОННОГО
ОБМЕНА»**

ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ РАСТВОРА ХЛОРИДА ЖЕЛЕЗА (III) С ГИДРОКСИДОМ НАТРИЯ



АЛГОРИТМ СОСТАВЛЕНИЯ ИОННЫХ УРАВНЕНИЙ

1) ЗАПИСАТЬ УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ В МОЛЕКУЛЯРНОЙ ФОРМЕ



2) СОСТАВИТЬ ПОЛНОЕ ИОННОЕ УРАВНЕНИЕ

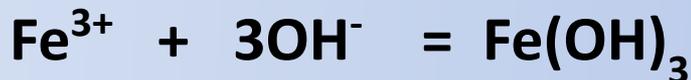
Диссоциированные вещества записываются в виде ионов, а уходящие из среды реакции либо малодиссоциированные – в молекулярной форме



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



4) СОСТАВИТЬ СОКРАЩЕННОЕ ИОННОЕ УРАВНЕНИЕ, ВЫРАЖАЮЩЕГО СУЩНОСТЬ РЕАКЦИИ



ГРУППА №1

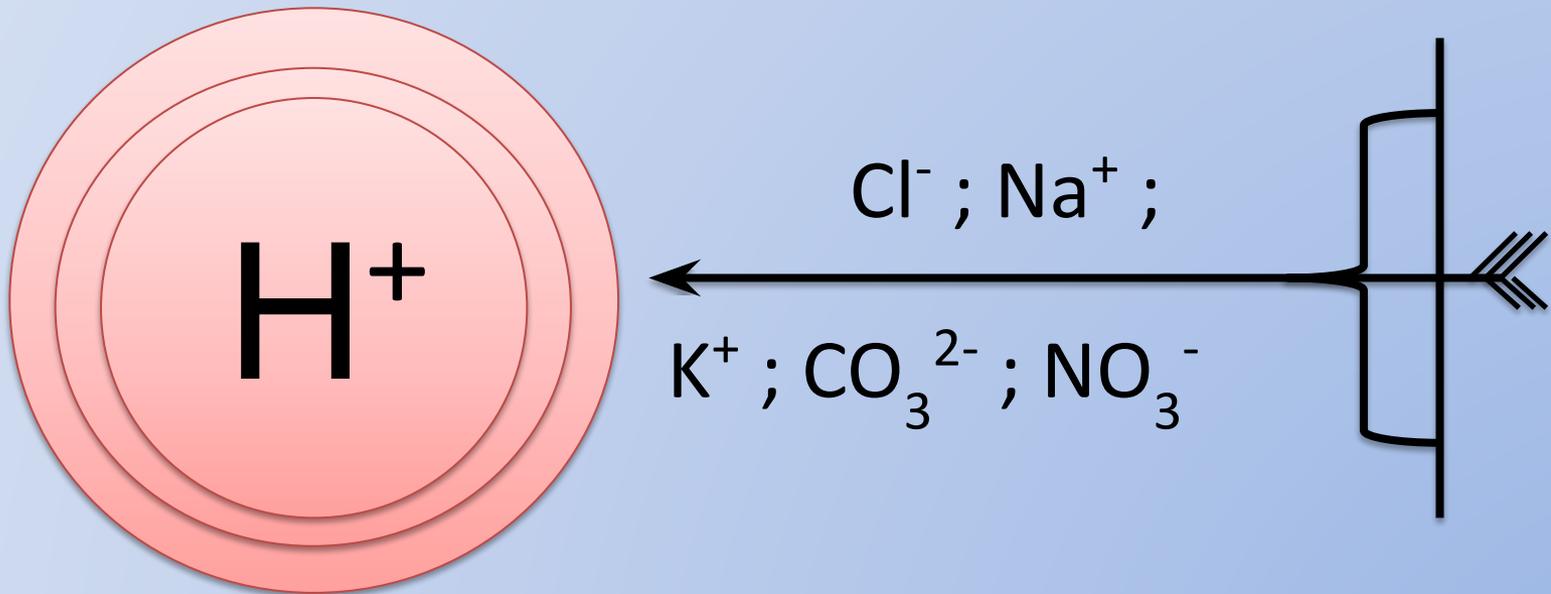
«ХИМИЧЕСКИЙ ДОЖДЬ»

МЕЖДУ КАКИМИ ИОНАМИ ПРОИЗОЙДЕТ ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ?

The diagram shows two blue clouds representing rain clouds. The left cloud contains the ions Cl^- , F^- , and NO_3^- . The right cloud contains the ions Na^+ , K^+ , Li^+ , and Ag^+ . Blue diagonal lines represent rain falling from both clouds. Below the clouds is a blue oval containing a white rectangular box with the number "1." inside, indicating a question or answer field.

ГРУППА №2 «ПОПАДИ В ЦЕЛЬ»

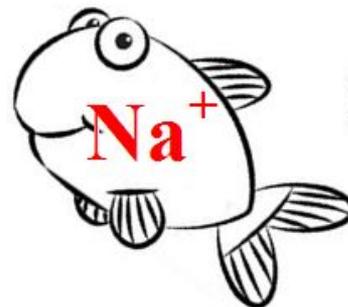
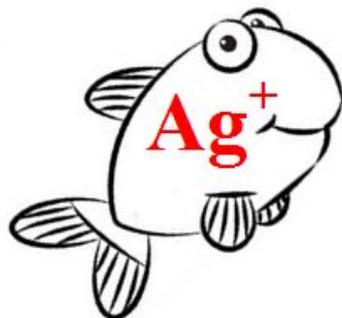
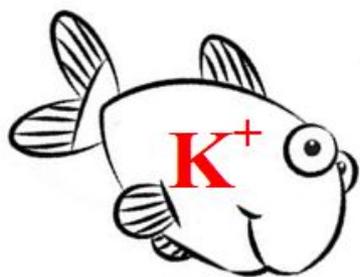
С КАКИМИ ИОНАМИ БУДЕТ ВЗАИМОДЕЙСТВОВАТЬ КАТИОН ВОДОРОДА?



ГРУППА №3

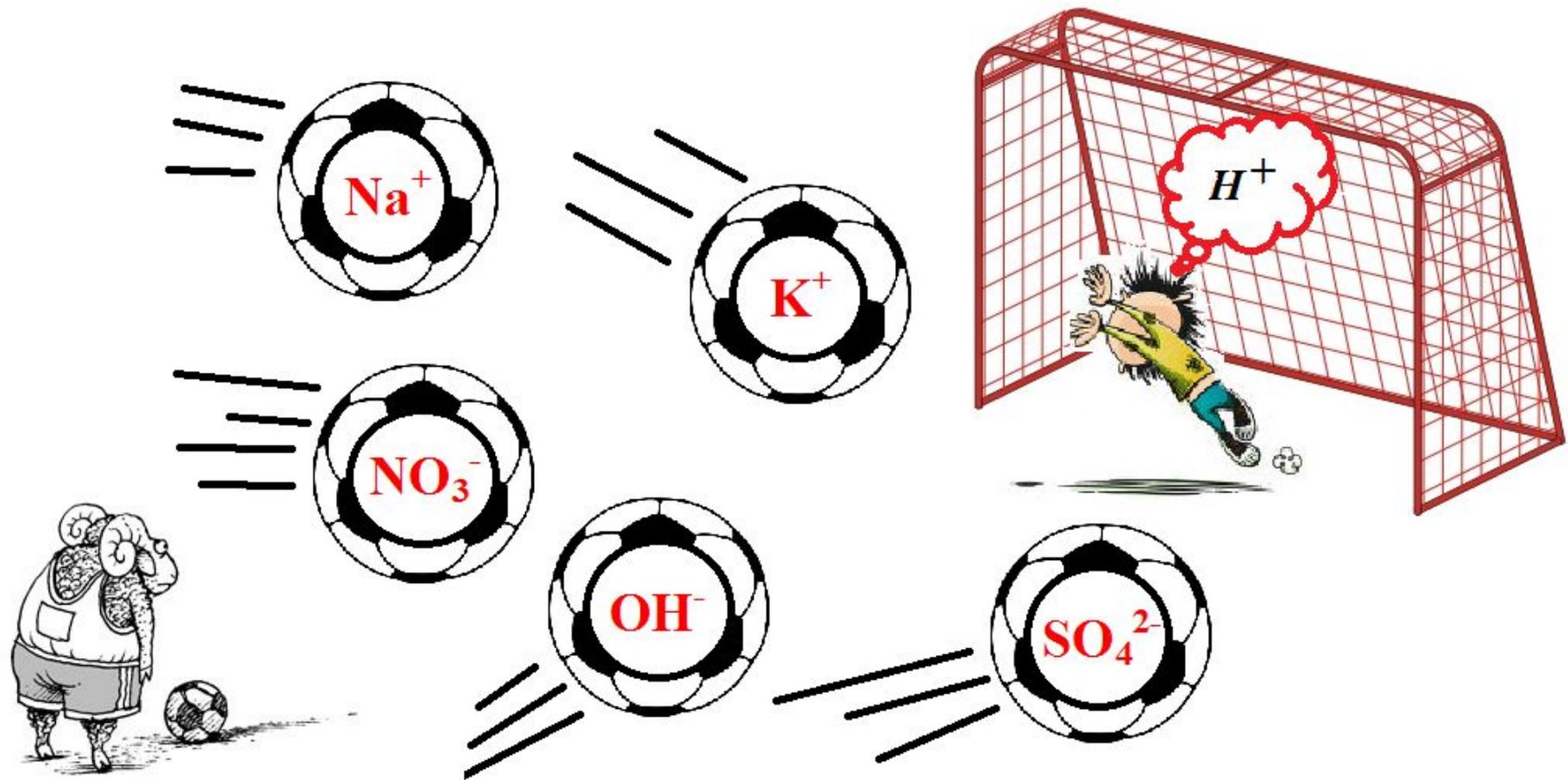
«ХИМИЧЕСКИЙ АКВАРИУМ»

ВОЗМОЖНО ЛИ ОДНОВРЕМЕННОЕ ПРИСУТСТВИЕ В РАСТВОРЕ УКАЗАННЫХ ИОНОВ?



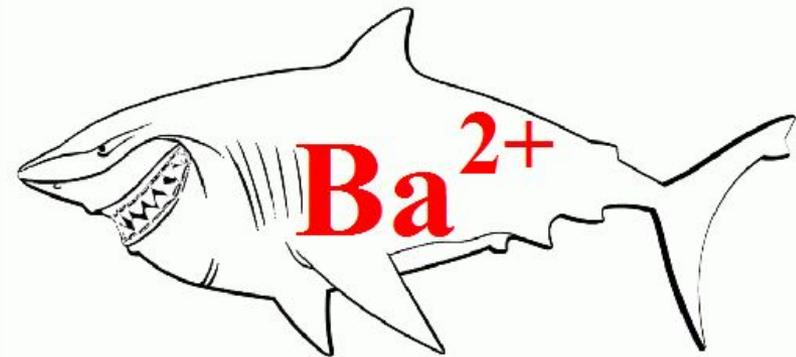
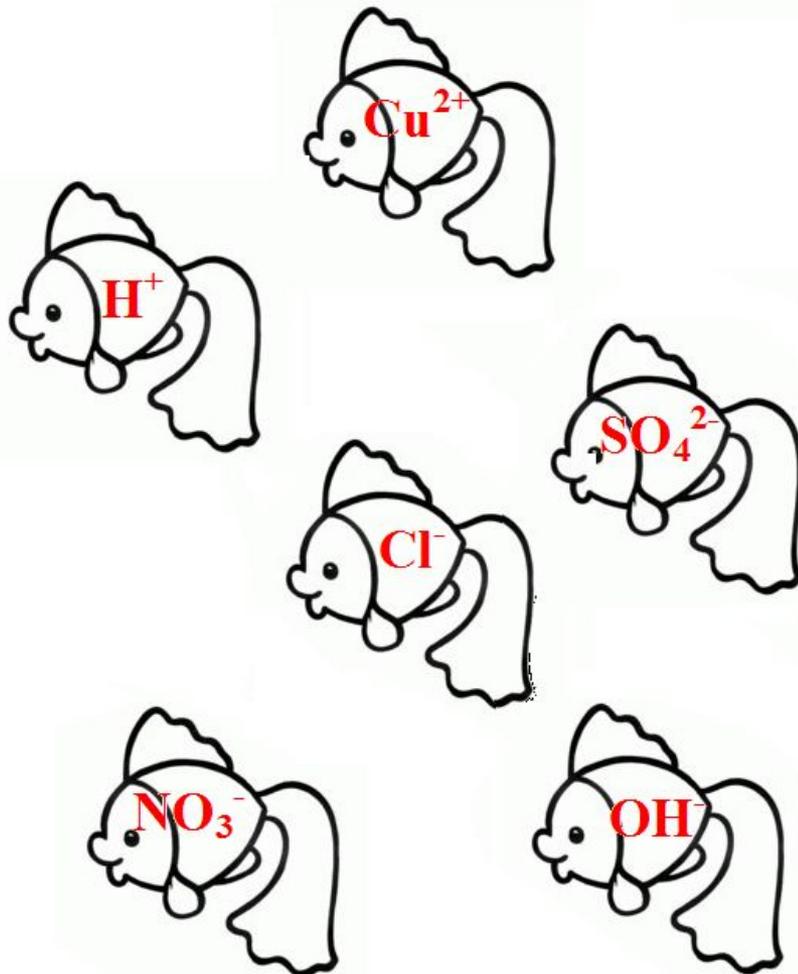
ГРУППА №4 «ХИМИЧЕСКАЯ АТАКА»

СКОЛЬКО МЯЧЕЙ ПОЙМАЕТ ВРАТАРЬ?



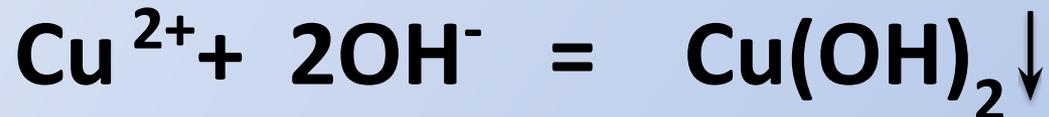
ГРУППА №5 «НАКОРМИ РЫБКУ»

КАКИЕ ИОНЫ БУДУТ «СЪЕДОБНЫ» ДЛЯ РЫБКИ?

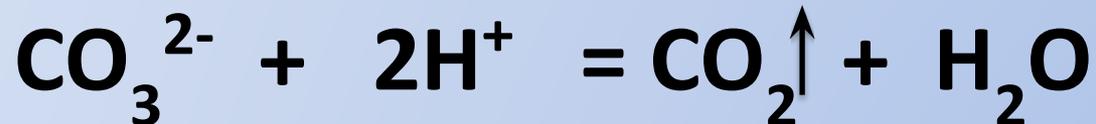


ПРИЗНАКИ НЕОБРАТИМОСТИ РЕАКЦИЙ ИОННОГО ОБМЕНА

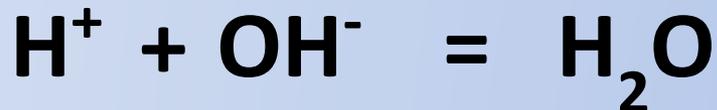
ОБРАЗОВАНИЕ ОСАДКА



ОБРАЗОВАНИЕ ГАЗООБРАЗНОГО ВЕЩЕСТВА



ОБРАЗОВАНИЕ МАЛОДИССОЦИИРОВАННОГО ВЕЩЕСТВА



Получение гидроксида меди

(III)

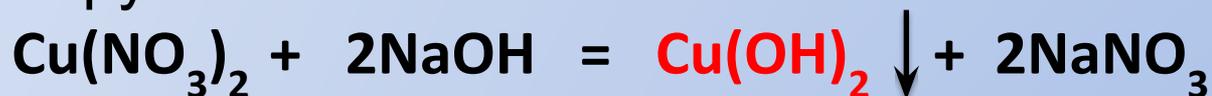
1 группа:



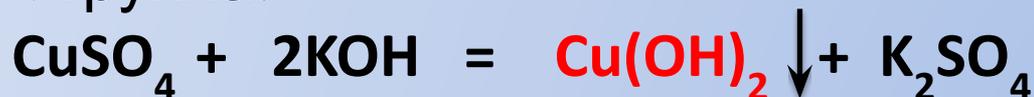
2 группа:



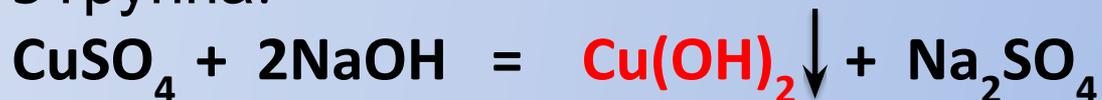
3 группа:



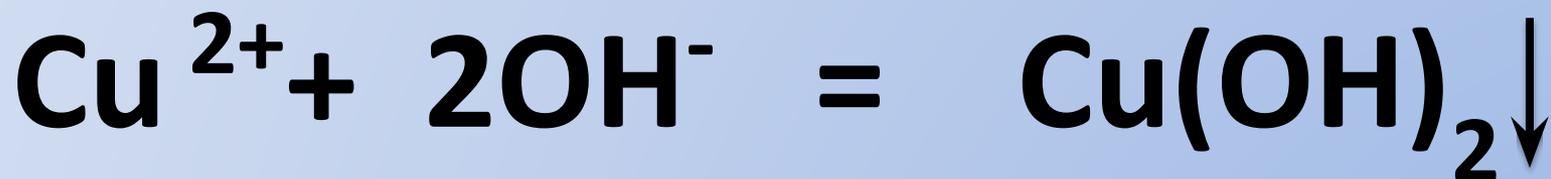
4 группа:



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