

Практическая работа №1
«Осуществление цепочки химических
превращений»» с.125

Цель урока:

Закрепление на практике изученных химических свойств металлов и их соединений. Формирование умений проводить, наблюдать и описывать проведенные химические реакции, составлять уравнения проведенных химических реакций; переносить знания обращения с лабораторным оборудованием в практические умения

Проблемный вопрос урока:

Как практически осуществить опыты, позволяющие реализовать превращения, соответствующие генетическим рядам металлов?

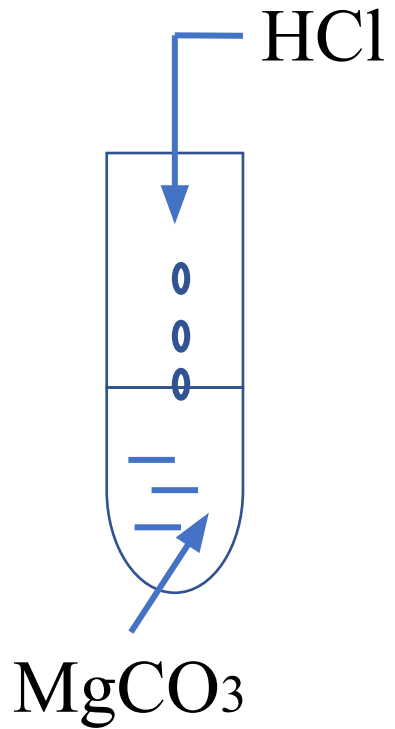
Задание 1

Проведите реакции, в которых осуществляются предложенные ниже химические превращения (по вариантам).

Составьте уравнения соответствующих реакций. Реакции ионного обмена запишите также в ионной форме.

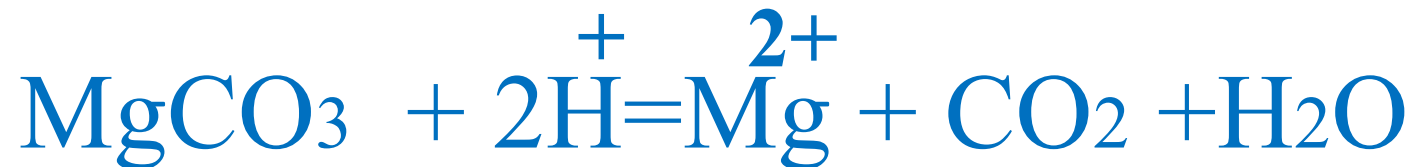
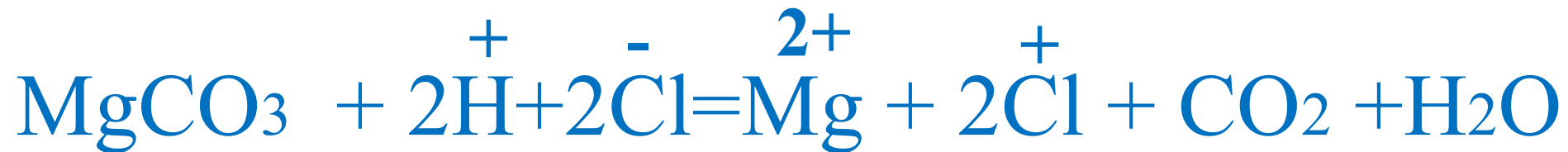


1. Чтобы получить из карбоната магния его хлорид, надо провести реакцию взаимодействия карбоната магния с соляной кислотой

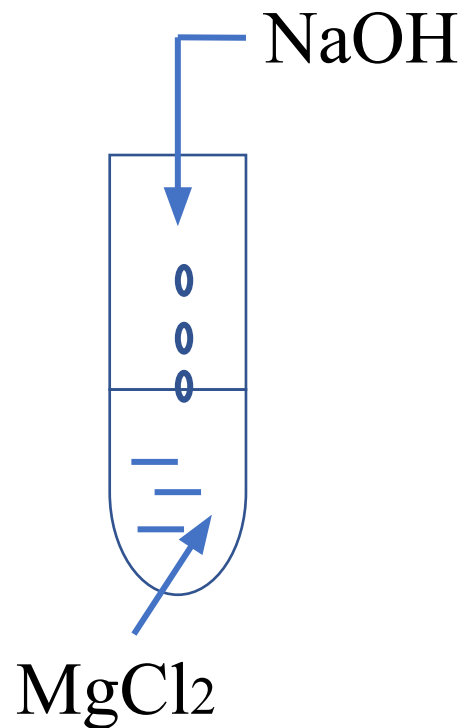


При взаимодействии карбоната магния с соляной кислотой происходит

Признак реакции.....



2. Чтобы получить из хлорида магния его гидроксид, надо провести реакцию взаимодействия хлорида магния с гидроксидом натрия

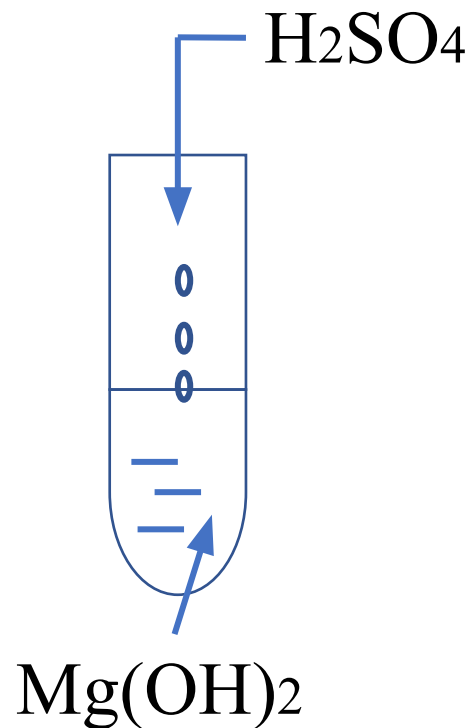


При взаимодействии хлорида магния с гидроксидом натрия происходит

Признак реакции.....

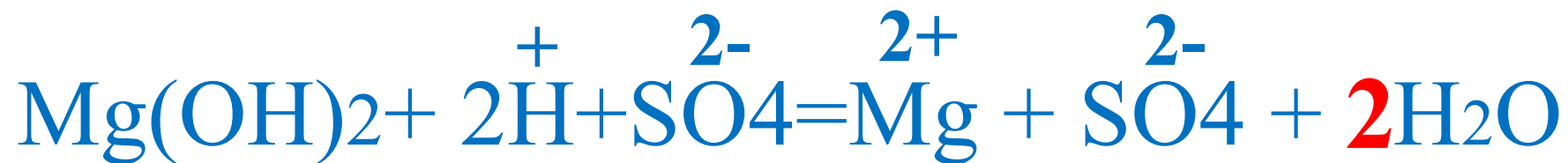
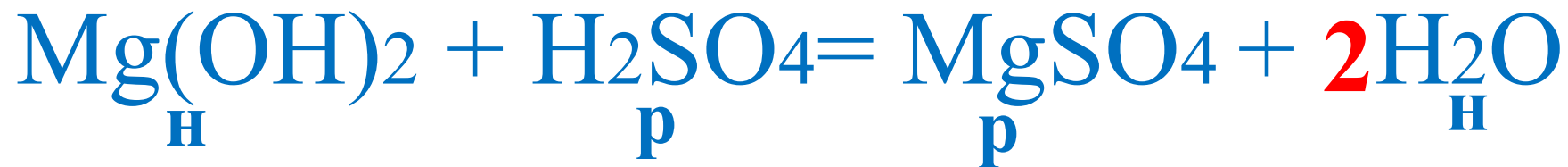


3.Получение сульфата магния.



При взаимодействии гидроксида магния с серной кислотой происходит

Признак реакции.....



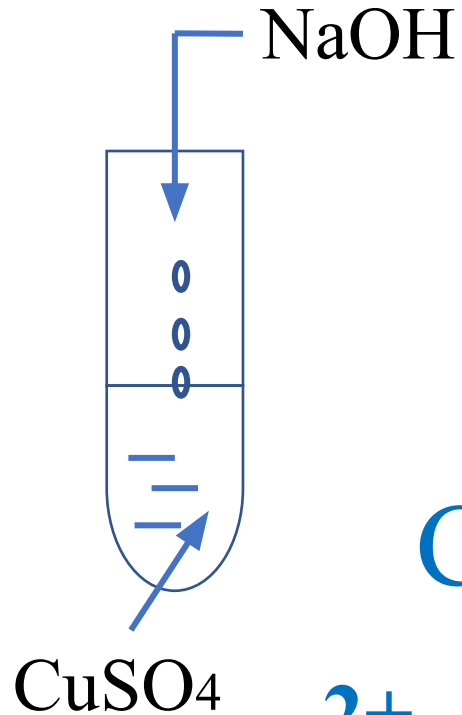
Задание 2.

Проведите реакции, в которых осуществляются предложенные ниже химические превращения (по вариантам).

Составьте уравнения соответствующих реакций. Реакции ионного обмена запишите также в ионной форме.

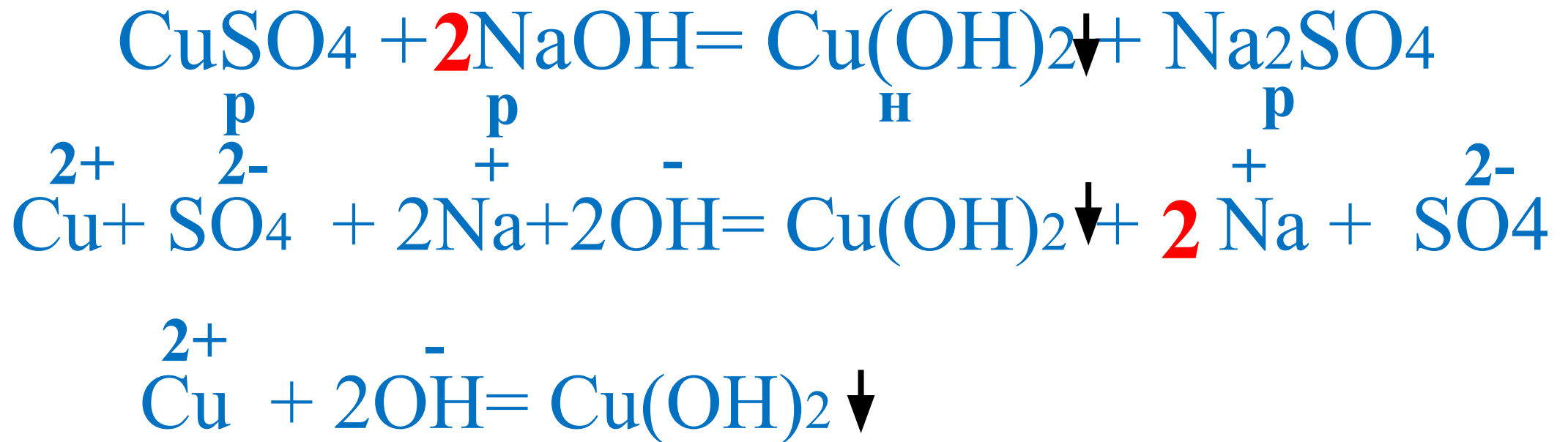


4. Чтобы получить из сульфата меди(II) его гидроксид, надо провести реакцию взаимодействия CuSO_4 с гидроксидом натрия

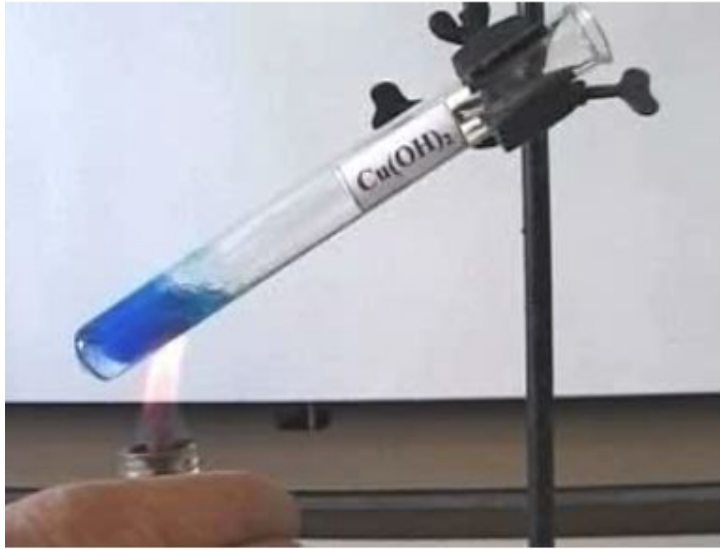


При взаимодействии гидроксида меди с гидроксидом натрия происходит

Признак реакции.....



5. Чтобы получить из гидроксида меди (II) его оксид, надо провести реакцию разложения. ([Ссылка на видеофрагмент](#))



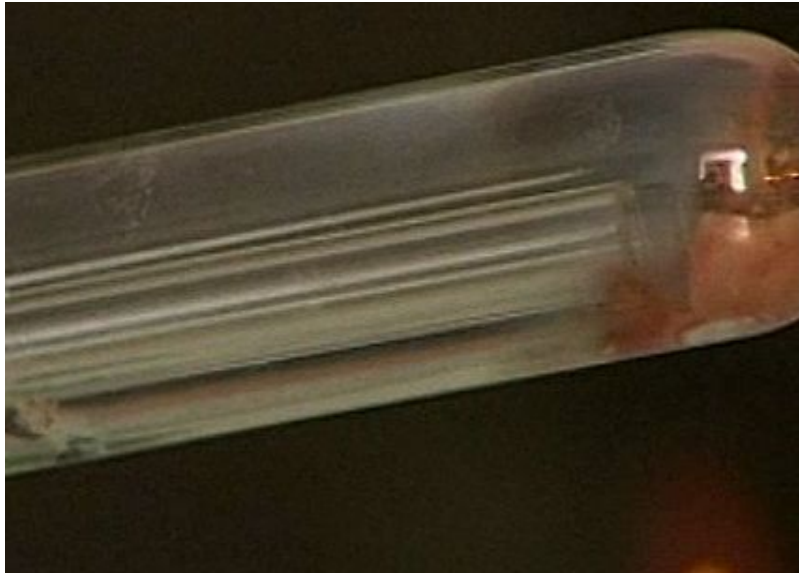
При разложении гидроксида меди(II) происходит
.....

Признак реакции.....



6. Получение меди из оксида меди.

CuO



При нагревании оксида меди и пропускании через него водорода происходит



II. Подведение итогов

Как практически осуществить опыты, позволяющие реализовать превращения соответствующие генетическим рядам металлов?

III. Домашнее задание:

Подготовиться к практической работе «Экспериментальные задачи на распознавание и получение соединений металлов».