

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?

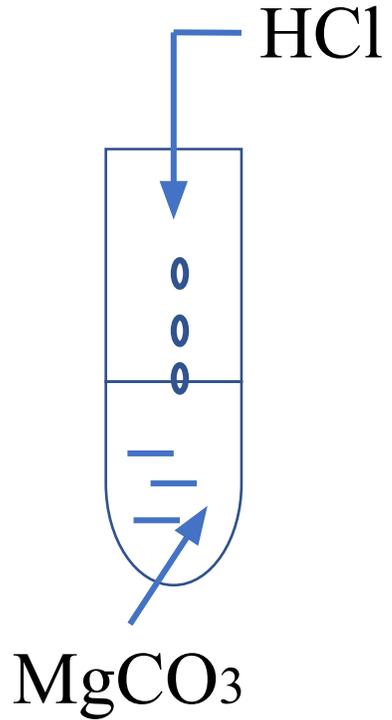
## Задание 1

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

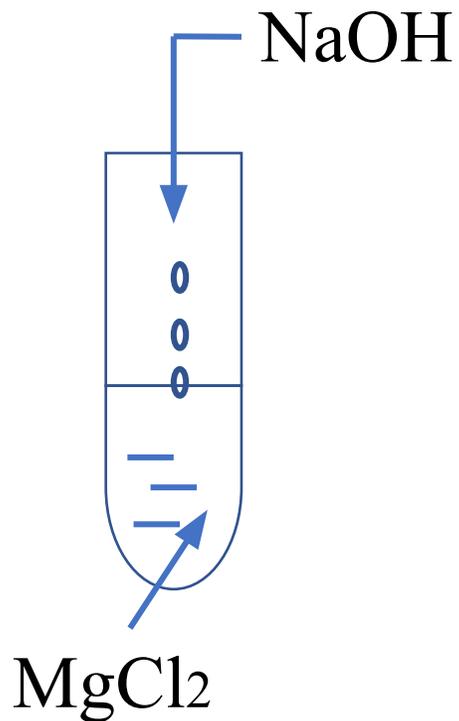


При взаимодействии карбоната магния с соляной кислотой происходит .....

Признак реакции.....



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

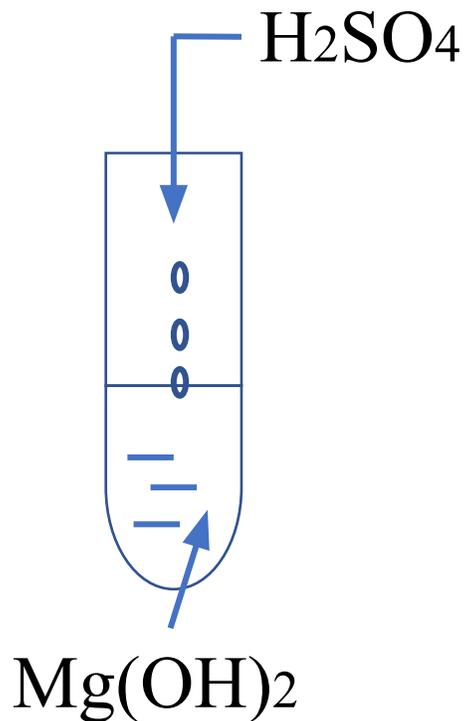


При взаимодействии хлорида магния с гидроксидом натрия происходит .....

Признак реакции.....

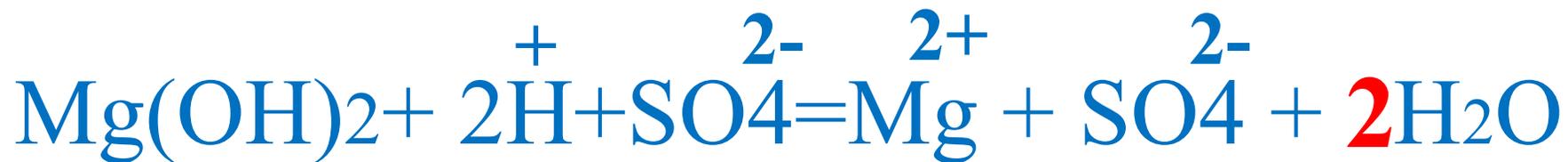
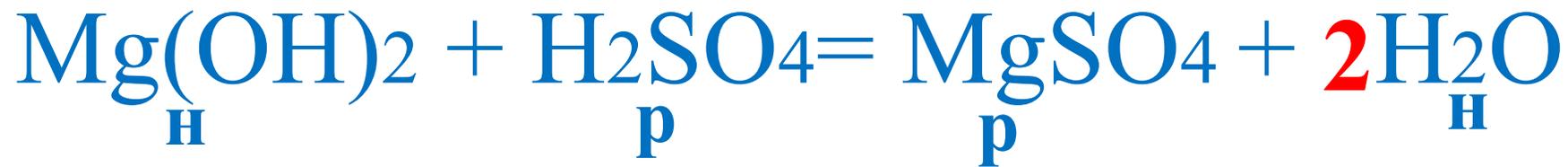


### 3.Получение сульфата магния.



При взаимодействии гидроксида магния с серной кислотой происходит .....

Признак реакции.....



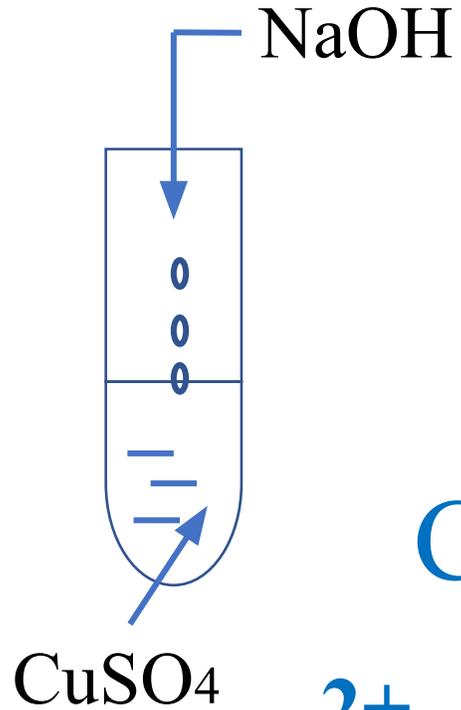
## Задание 2.

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

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

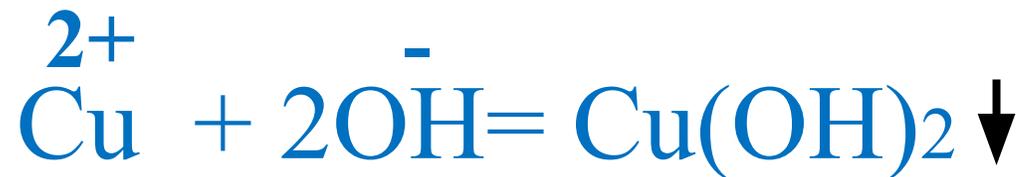
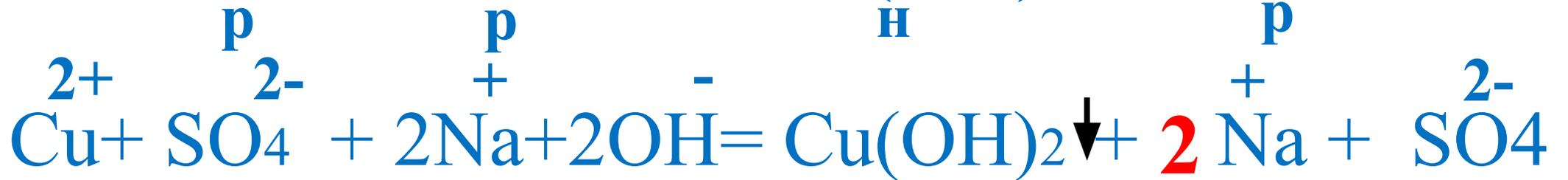


4. Чтобы получить из сульфата меди(II) его гидроксид, надо провести реакцию взаимодействия  $\text{CuSO}_4$  с гидроксидом натрия



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 видеоклип](#))



При разложении гидроксида меди(II) происходит

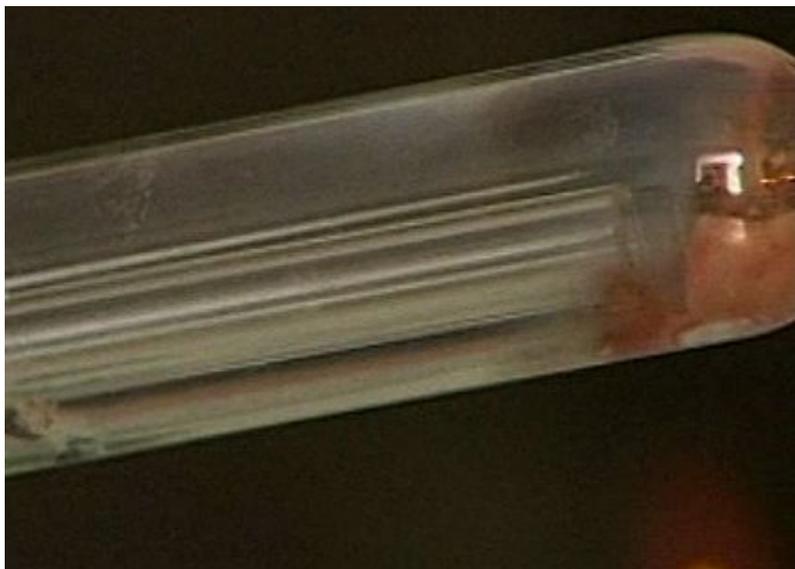
.....

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».**