

Практическая работа № 5

«Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»»

Цель работы: 1. Изучение свойств металлов и их соединений;
2. Отработка навыков лабораторного эксперимента.

Приборы и реактивы: штатив для пробирок, пробирки с задачами №1, 2, 3, 4 (K_2CO_3 , KCl , $CuCl_2$, $FeCl_2$), растворы H_2SO_4 , $NaOH$, $AgNO_3$, $K_3[Fe(CN)_6]$.

ХОД РАБОТЫ

№ задачи реактив	1	2	3	4
H_2SO_4				
$NaOH$				
$AgNO_3$				
$K_3[Fe(CN)_6]$				

В таблице отметить наблюдаемые в каждой пробирке с задачей изменения.

Записать уравнения реакций в молекулярной, полной и сокращенной ионной формах.

Выводы:

1. С помощью реагентов научились распознавать вещества;
2. В 1 пробирке - _____;
во 2 пробирке - _____;
в 3 пробирке - _____;
в 4 пробирке - _____.