**Практическая работа №4 по теме «Решение экспериментальных задач»**

Выполнить работу. Отчет по лабораторной работе сдать до 25.05.20 на эл. адрес ris-alena@mail.ru

Работа должна содержать

Тема

Цель

Ход работы (рисунок установки получения газа, уравнения реакции, наблюдения, ответы на вопросы и задания по учебнику)

Вывод

**Цель:** Опытным путем определить качественный состав данных веществ.

**Оборудование:**KCl, Fe2(SO4)3, AgNO3, NH4CNS, FeCl3, NaOH, MgCO3, HCl, CuSO4, Fe, (NH4)SO4, BaCl2, Cu(NO3)2, белок, глюкоза, глицерин, спиртовка, пробирка держатель, спички, пробирки.

**Задача 1.** Дана смесь, состоящая из хлорида калия и сульфата железа (III). Проделайте опыты, при помощи которых можно определить хлорид- ионы Cl- и ионы железа Fe3+.

Напишите уравнения соответствующих реакций в молекулярном, полном и сокращенном виде.

**Задача 2.** Выданы вещества: кристаллогидрат сульфата меди(II), карбонат магния, гидроксид натрия, железо, соляная кислота, хлорид железа(III).

Пользуясь этими веществами, получите:

1. гидроксид железа(III);
2. гидроксид магния;
3. медь.

**Задача 3.**В трех пробирках находятся растворы хлорид натрия, сульфат натрия и гидроксидом натрия. Определите, в какой пробирке находится каждое из веществ. Из пронумерованных пробирок с исследуемыми веществами возьмите пробы (по 1мл) растворов. Отметьте наблюдения в таблицу. Повторите эти действия до тех пор, пока не определите содержимое всех пробирок с растворами исследуемых веществ.

|  |  |
| --- | --- |
| № пробирки | Формулы реактивов |
|  |  |  |
| 1 |  |  |  |
| 2 |  |  |  |
| 3 |  |  |  |

Напишите все возможные реакции в молекулярном и ионном виде.

Сделайте вывод о том, в какой из пробирок находилось каждое из исследуемых веществ.