**Лабораторная работа № 13**

Тема: Качественные реакции на двух- и трехзарядные ионы железа.

Цель: В лабораторных условиях установить качественные реакции на двух- и трехзарядные ионы железа.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| Опыт 1 хлорид железа (II), хлорид железа (III), гидроксид натрия.Опыт 2. Роданид калия, хлорид железа (III). |  | В пробирке, в которой находится ***FeCl2*** после добавления ***NaOH*** происходит образование белого осадка, а в пробирке с ***FeCl3*** – образование бурого осадка.В пробирке с хлоридом железа (III) при добавлении роданида калия наблюдается кроваво-красное окрашивание. | **1*. FeCl2 + NaOH =*** ***…*****2*. FeCl3 + NaOH =*** …**3*. FeCl3 + KSCN = …*****4. *Fe + HCl = …*****5. *Fe(OH)2 + HNO3 =…***Вывод: выполнив лабораторную работу, я научился …  |