**Лабораторная работа № 8**

Тема: Качественная реакция на фосфат ион РО43-.

Цель: В лабораторных условиях установить качественную реакцию на фосфат ион РО43-.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| 1. Ортофосфат калия, нитрат серебра. |  | В пробирке, содержащей фосфат калия, после добавления нитрата серебра появляется осадок ярко-желтый  | **AgNO3 + К3PO4 = …*****3Ag+ + РО43- =* Ag3PO4↓**Решите уравнения:**1. P2O3 + Ca(OH)2 = …****2. H3PO4 + Na2O = …****3. P2O5 + Al2O3 = …****4**. **Са(ОН)2 + НСl = …**Для 4 реакции составить полное и сокращенное ионное уравнение.Вывод: выполнив лабораторную работу, я научился …  |