**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 … |