**Лабораторная работа № 8**

Тема: Качественная реакция на сульфат ион SО42-.

Цель: В лабораторных условиях установить качественную реакцию на сульфат ион SО42-.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| Опыт 1. Серная кислота Н2SO4, хлорид бария BaCl2. |  | В пробирке, содержащей хлорид бария после добавления раствора, содержащего серную кислоту, происходит образование белого студенистого осадка. | **1.** **Н2SO4 + BaCl2 =**  Сокращ. ионное уравнение  **2*. Ba2+ +* SO4*2- =***  Решите уравнения:  **3. MgO + H2S =**  **4. SO2 + LiOH =**  **5. Li2S + H2SO4 =**  Вывод: выполнив лабораторную работу, я научился … |