**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 …  |