**Лабораторная работа № 6.**

**Тема**: «Качественные реакции на альдегиды».

**Цель**: В лабораторных условиях установить основные химические свойства альдегидов.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Исходные вещества** | **рисунок** | **Наблюдаемые явления** | **Выводы и уравнения химических реакций** |
| Гидроксид натрия NaOH, Сульфат меди CuSO4, формальдегид, вода. |  | После взаимодействия сульфата меди с гидроксидом натрия образуется осадок гидроксида меди.  При добавлении формальдегида к осадку происходит его появление красного осадка оксида меди | **1**. **2NaOH + CuSO4** **=** **…**  **2. Сu(OH)2 + HCOH = …**  **2**. **Сокращ. ионное уравн.**  **3. MgO + H2S =**  **4. SO2 + LiOH =**  **5. Li2S + H2SO4 =** |