**Лабораторная работа № 3.**

**Тема**: «Свойства глицерина».

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

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Исходные вещества** | **рисунок** | **Наблюдаемые явления** | **Выводы и уравнения химических реакций** |
| Гидроксид натрия NaOH, Сульфат меди CuSO4, глицерин, вода. |  | После взаимодействия сульфата меди с гидроксидом натрия образуется осадок гидроксида меди.  При добавлении глицерина к осадку происходит его растворение | **1**. **2NaOH + CuSO4** **=** **Cu(OН)2 + Na2SO4**  **2**. **Сокращ. ионное уравн.**  **3. MgO + H2S =**  **4. SO2 + LiOH =**  **5. Li2S + H2SO4 =** |