**Лабораторная работа № 3.**

**Тема**: «Получение сложного эфира».

**Цель**: В лабораторных условиях получить сложный эфир.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Исходные вещества** | **рисунок** | **Наблюдаемые явления** | **Выводы и уравнения химических реакций** |
| Уксусная кислота  CH3COOH, этиловый спирт C2H5OH, концентрированная серная кислота H2SO4. |  | После взаимодействия уксусной кислоты с этиловым спиртом в присутствии концентрированной серной кислоты появляется приятный запах эфира. | **1**. **NaOH + CuSO4** **=**  **2**. **Сокращ. ионное уравн.**  **3. MgO + H2S =**  **4. SO2 + LiOH =**  **5. Li2S + H2SO4 =**  **6**. **LiOH + CO2 =** |