**Лабораторная работа № 4.**

**Тема**: «Сравнение свойств уксусной и соляной кислот».

**Цель**: В лабораторных условиях провести сравнение активности уксусной и соляной кислот.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Исходные вещества** | **рисунок** | **Наблюдаемые явления** | **Выводы и уравнения химических реакций** |
| Четыре пробирки, HCl; CH3COOH; порошок Mg; MgO; NaOH, лакмус, Na2CO3. |  | 1. При добавление лакмуса в раствор уксусной кислоты происходит незначительное покраснение окраски, при добавлении малого количества щелочи она исчезает.  2. При добавлении порошка магния происходит незначительное выделение водорода.  3 При смешивании уксусной кислоты с MgO происходит образование нерастворимого осадка.  4. При добавлении Na2CO3, происходит слабое выделение углекислого газа | **1**. **NaOH + СН3СООН = …**  **2**. **Mg** **+ СН3СООН = …**  **3. MgO + СН3СООН = …**  **4. Na2CO3**  + **СН3СООН = …**  Реакции с участием HCl протекают значительно интенсивнее. |