**Практическая работа № 6**

Тема: Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов.

Цель: В лабораторных условиях получить оксид (IV) и изучить его свойства.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| Опыт 1. Раствор НCl, СаСО3.  Опыт 2. Углекислый газ, дистиллированная вода.  Опыт 3. Раствор гидроксида кальция Са(ОН)2, газ СО2.  Опыт 4. Раствор Na2CO3,  NaCl, Na2SO4, соляная кислота (НCl). |  | При взаимодействии соляной кислоты с мелом происходит бурное выделение газа, в атмосфере лучина тухнет).  При пропускании углекислого газа над водой происходит покраснение лакмуса, в результате образования угольной кислоты.  При пропускании углекислого газ через известь происходит образование осадка (мела).  При добавлении соляной кислоты в три пробирки, в одной из них выделяется газ (СО2). | **1. CaCO3 + НCl = …**  **2. CO2 + H2O = …**  **3. Са(ОН)2 + СО2 = …**  **4. Na2CO3 + НCl = …**  Вывод: |