**Практическая работа № 3**

Тема: Решение экспериментальных задач по теме «подгруппа кислорода».

Цель: Ознакомится с решением экспериментальных задач по теме «подгруппа кислорода».

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| ***Опыт*** 1 Серная кислота, цинк, хлорид бария.  ***Опыт*** 2 Соляная кислота, гидроксид натрия, иодид калия.  ***Опыт*** 3 Оксид меди, серная кислота, спиртовка. |  | а) при добавлении цинка в кислоту выделяется водород.  б) при добавлении хлорида бария – образуется осадок.  а) реактивом на хлорид ион является ион серебра  б) реактивом на гидроксид ион является хлорид кальция  в) реактивом на иодид ион является действие нитратом серебра – жёлтый осадок.  1. При действии на оксид меди серной кислотой получаем сульфат меди, который подвергаем нагреванию – образуется медный купорос. | **Zn + H2SO4 = …**  **BaCl2 + H2SO4 = …**  **AgNO3 + HCl = …**  **CaCl2 + NaOH = …**  **AgNO3 + KI = …**  **CuO** + **H2SO4 = …**  **CuSO4  + 5H2O = CuSO4\*5H2O**    **Вывод**: |