**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 серебраб) реактивом на гидроксид ион является хлорид кальцияв) 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**:  |