**Лабораторная работа № 10, 11**

Тема: Взаимодействие оксида магния с кислотами. Распознавание оксидов.

Цель: В лабораторных условиях изучить действие кислот на оксид магния, распознать оксиды.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| Опыт 1. Раствор соляной кислоты, оксид магния.Опыт 2. Раствор серной кислоты, оксид меди (II). |  | После добавления в пробирку с оксидом магния (серый порошок) соляной кислоты происходит его растворение. При добавлении серной кислоты к оксиду меди и последующем нагревании происходит образование раствора с зелёным оттенком.  | ***1. НСl + MgO = …******2***. ***СuO + H2SO4 = …******Допишите уравнения******1.СаО + N2O5 = …******2.CO2 + Na2O = …******3. SiO2 + Ba(OH)2 = …******4***. ***Na2O + HCl = …******5. SO2 + NaOH = …***Вывод: выполнив лабораторную работу, я научился …  |