**Лабораторная работа № 6**

Тема: Влияние величины поверхности твердого вещества на скорость гетерогенной реакции.

Цель: В лабораторных условиях установить влияние величины поверхности твердого вещества на скорость гетерогенной реакции.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| Опыт 1. Два кусочка мела, 1% HCl, ступка и фарфоровый пестик. |  | В пробирке с растертым в порошок мелом происходит более сильное выделение газа, чем с целым куском мела. | 1. HCl + CaCO3 = …2H+ + CO3-2= CO2 + H2OРешите уравнения:2. Na2O + H2SO4 = …3. Ca + HNO3 = …4. Mg(OH)2 + P2O5 = …5. FeCl2 + NaOH = …6. Zn + HCl = …Вывод: выполнив лабораторную работу, я научился …  |