**Практическая работа № 3**

Тема: **Признаки химических реакций**.

Цель: В лабораторных условиях распознать признаки химических процессов.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| 1 Опыт. Мел СаСО3, Соляная кислота НСl.2 Опыт. Раствор сульфата меди CuSO4, раствор NaOH (гидроксид натрия)3 Опыт. Оксид кальция СаО, вода Н2О.4 Порошок магния Mg, спички, фарфоровый тигель. |  | В пробирке наблюдается интенсивное выделение газа (углекислого газа).В пробирке наблюдается появление синего осадка гидроксида меди.В пробирке с реагентами наблюдается значительное разогревание. Порошок магния сгорает с ослепительной вспышкой, также происходит разогревание фарфорового тигля. | Определите тип химической реакции, расставьте коэф.1. K + O2 = K2O + Q2. N2 + O2 = N2O3 - Q3. Na2CO3  = Na2O + CO2 - Q4. Mg + HF = MgF2 + H2 + QНапишите формулы вещества:1. Нитрат кальция2. Сульфат калия3. Ортофосфат натрия4. Бромид магнияВывод: выполнив практическую работу, я научился …  |