**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 + Q  2. N2 + O2 = N2O3 - Q  3. Na2CO3  = Na2O + CO2 - Q  4. Mg + HF = MgF2 + H2 + Q  Напишите формулы вещества:  1. Нитрат кальция  2. Сульфат калия  3. Ортофосфат натрия  4. Бромид магния  Вывод: выполнив практическую работу, я научился … |