**Практическая работа № \_\_**

Тема: **Получение водорода и изучение его свойств**.

Цель: В лабораторных условиях получить водород и изучить его химические свойства.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| 1 Опыт. Zn (цинк), Соляная кислота НСl.  2 Опыт. Полученный водород, спички |  | В пробирке наблюдается интенсивное выделение газа (водорода) при опускании кусочка цинка в раствор соляной кислоты.  При поджигании собранного водорода в пробирке происходит его сжигание со свистящим хлопком. | Определите тип химической реакции, расставьте коэф.  1. K + O2 =  2. N2 + O2 =  3. Na + I2  =  4. Mg + HBr =  Определите массовые доли элементов в веществе: Al(NO3)3  Вывод: выполнив практическую работу, я научился … |