**Лабораторная работа № 4**

**Тема**: «Окислительно-восстановительные реакции».

**Цель**: Изучить окислительно-восстановительные реакции в лабораторных условиях.

|  |  |
| --- | --- |
| **Исходные вещества** | **Уравнения и выводы химических реакций** |
| Задание. Определите степени окисления хим. элементов, укажите окислитель и восстановитель, составьте схему электронного баланса. | **1. Са** + **HCl** = **СаCl2** + **H2****2. KI** + **Cl2** = **I2** + **KCl****3. Mg + Н2О = Mg(ОН)2 + Н2****Вывод: выполнив лабораторную работу, я научился составлять окислительно-восстановительные реакции.** |