**Лабораторная работа № 1,2**

Тема: окислительно - восстановительные реакции. Сущность явления периодичности.

Цель: В лабораторных условиях установить характер протекания окислительно-восстановительных реакций.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Исходные вещества | Наблюдаемые явления | Составьте схему электронного баланса и расставьте коэффициенты. |
| ***Опыт 1***. Раствор HNO3, кусочек Mg.  ***Опыт 2***. Кусок Са, вода.  ***Опыт 3***. Раствор аммиака NH3. | В пробирке при опускании кусочка магния происходит выделение газа.  При добавлении кусочка кальция к воде происходит бурное выделение газа.  При поджигании паров аммиака в атмосфере кислорода происходит выделение едкого бурого газа | **1**. **Mg + HNO3 = Mg(NO3)2 + NO + H2↑**  **2**. **Са + Н2О = Са(ОН)2 + Н2↑**  **3**. **NH3 + O2 = NO↑ + H2O**  **4**. **CuSO4 + Fe = FeSO4 + Cu**  **Вывод:** |