**Лабораторная работа. Окислительно-восстановительные реакции.**

Общее задание:

1. Проделать опыт.

2. Описать внешние признаки исходных веществ и растворов. Указать особенности протекания данной реакции: изменение окраски раствора, выпадение осадка и его цвет.

3. Указать окислитель, восстановитель и характер среды в данной реакции. Подобрать коэффициенты методом электронного баланса.

***Окислительные свойства перманганата калия (KMnO4) в кислой, нейтральной и щелочной средах.***

**ОПЫТ**

В пробирку внести 2 – 3 мл раствора KMnO4, затем 5 – 6 капель раствора серной кислоты. Потом добавить каплю раствора сульфита натрия (Na2SO3).

**Лабораторная работа. Окислительно-восстановительные реакции.**

Общее задание:

1. Проделать опыт.

2. Описать внешние признаки исходных веществ и растворов. Указать особенности протекания данной реакции: изменение окраски раствора, выпадение осадка и его цвет.

3. Указать окислитель, восстановитель и характер среды в данной реакции. Подобрать коэффициенты методом электронного баланса.

***Окислительные свойства перманганата калия (KMnO4) в кислой, нейтральной и щелочной средах.***

**ОПЫТ**

В пробирку внести 2 – 3 мл раствора KMnO4, затем такой же объем воды. Потом добавить каплю раствора сульфита натрия (Na2SO3).

**Лабораторная работа. Окислительно-восстановительные реакции.**

Общее задание:

1. Проделать опыт.

2. Описать внешние признаки исходных веществ и растворов. Указать особенности протекания данной реакции: изменение окраски раствора, выпадение осадка и его цвет.

3. Указать окислитель, восстановитель и характер среды в данной реакции. Подобрать коэффициенты методом электронного баланса.

***Окислительные свойства перманганата калия (KMnO4) в кислой, нейтральной и щелочной средах.***

**ОПЫТ**

В пробирку внести 2 – 3 мл раствора KMnO4, столько же раствора щелочи NaOH. Потом добавить каплю раствора сульфита натрия (Na2SO3).

