

**КАРТОЧКА - ИНСТРУКЦИЯ****I группа**

**Опыт № 1.** Медную проволоку укрепите в держателе и прокалите на пламени спиртовки. Как изменился цвет проволоки? Почему? Составьте уравнение химической реакции. Расставьте коэффициенты, укажите тип реакции.

**Опыт № 2.** В пробирку положите немного негашеной извести (оксида кальция) и прилейте воды. Что наблюдаете? Составьте уравнение реакций и укажите тип реакции.

**КАРТОЧКА - ИНСТРУКЦИЯ****II группа**

**Опыт № 1.** В пробирку опустите несколько кусочков магния и прилейте немного раствора соляной кислоты. Какие изменения происходят в пробирке? Напишите уравнения реакций и укажите тип реакций.

**Опыт № 2.** Опустите в раствор сульфата меди (II) железный гвоздь. Обратите внимание какого цвета вещества до реакции. Какие изменения происходят после реакции. Напишите уравнение реакций и укажите тип реакций.

## КАРТОЧКА - ИНСТРУКЦИЯ

### III группа

**Опыт № 1.** Опустите в пробирку немного малахита  $(\text{CuOH})_2\text{CO}_3$ . Обратите внимание на цвет и нагрейте на пламени спиртовки (осторожно). Что наблюдаете? Составьте уравнение химической реакции и укажите тип реакции.

**Опыт № 2.** Пробирку с перманганатом калия  $\text{KMnO}_4$  (цвет) нагрейте на пламени спиртовки. Внесите в пробирку горящую лучинку. Какие изменения происходят? Напишите уравнения реакций и укажите тип реакций.

## КАРТОЧКА - ИНСТРУКЦИЯ

### IV группа

**Опыт № 1.** К раствору сульфата меди (II) прилейте раствор гидроксида натрия. Какие изменения вы видите? Составьте уравнения химической реакции и укажите тип реакций.

**Опыт № 2.** К раствору сульфата кобальта прилейте раствор гидроксида натрия. Какие изменения вы наблюдаете в пробирке? Напишите уравнения химической реакции и укажите тип реакции.