

Задание:

1. Заполнить таблицу.
2. Отчеты отправить на эл. почту bandreeva68@mail.ru не позже 15.00 18.06.2020

Распознавание органических соединений

Цель работы:

- повторить основные **качественные реакции органических веществ.**

Ход работы

1. Распознавание уксусной кислоты

Получить свежесосажденный гидроксид меди из сульфата меди и гидроксида натрия. Прилить к нему 1 – 2 мл уксусной кислоты. Голубой осадок растворяется, образуя раствор такого же цвета. Написать уравнения реакций.

2. Распознавание глюкозы

К 1 – 2 мл глюкозы прилить свежесосажденный гидроксид меди. Сначала осадок растворяется, затем при нагревании раствор приобретает окраску от красной до желто – оранжевой. Это свидетельствует о наличии в исследуемой жидкости глюкозы. Написать уравнение реакции

3. Распознавание глицерина (глицерин входит в состав мазей, в пищевой промышленности глицерин под кодом Е-422).

К 2 мл глицерина прилить свежесосажденный гидроксид меди. Раствор окрашивается в ярко – синий цвет в результате образования комплексного соединения **глицерата меди (II)**.

4. Распознавание сахарозы. Сахар - сложное органическое вещество, содержащее много углерода. Чтобы доказать, возьмем немного сахара и добавим к нему серную кислоту. Она забирает воду, получается свободный углерод (черное вещество) Написать уравнение реакции разложения сахарозы на углерод и воду.

5. Распознавание крахмала. Капнем раствором йода на картофель и белый хлеб. Если образуется синее пятно, то они содержат крахмал.

6. Определение кислотности растворов глицерина и мыла с помощью имеющихся индикаторов.

(лакмус, фенолфталеин, метилоранж). Глицерин имеет слабокислую среду, а мыло - щелочную.

Результаты наблюдений заносят в таблицу.

Таблица

<i>Что делали</i>	<i>Что наблюдали</i>	<i>Уравнения реакций</i>	<i>Выводы</i>