**Практическая работа №4**

**« Гидролиз солей»**

Добрый день, уважаемые студенты! Сегодня на уроке химии мы должны выполнить практическую работу, используя знания полученные в ходе изучения темы «Классификация неорганических соединений и их свойства», «Гидролиз солей».

Я предлагаю Вам посмотреть ваши конспекты, решение задач в этой теме.

**Цель работы:** Определить среду растворов различных солей.

**Оборудование:** Растворы солей: сульфата цинка, карбоната натрия, сульфата меди, пробирки.

**Помните:** каждая соль образована основанием и кислотой.

**Ход работы:**

1. Налили в пробирки по 2-3 мл растворов предложенных солей.
2. С помощью универсальной индикаторной бумаги определяем среду каждого раствора.
3. Составьте к каждому опыту молекулярные и ионные уравнения реакций гидролиза соли. Когда составите уравнения, увидите, каких ионов в растворе больше: Н+ или ОН- и определите какую реакцию будет иметь раствор.( напишите словами: кислую, т.к. избыток ионов……, щелочную, т.к. избыток ионов……, нейтральную, т.к. ионов Н+ и ОН-…….). Прежде, чем писать уравнения гидролиза, определите для себя: какой кислотой и каким основанием образована соль. А также, чтобы не ошибиться с реакцией раствора соли для себя определите: каким основанием и кислотой образована соль(сильная(-ое), слабая(-ое)).
4. Сделайте общий вывод.
5. Составьте отчет по работе.
6. Ответьте на вопросы:
7. Что такое гидролиз?
8. Какие вещества подвергаются гидролизу?
9. Из предложенного списка выберите формулы веществ, которые подвергаются гидролизу: Na3PO4, Cu(NO3)2, K2SO4, MgCl2, NiSO4, CH3COOH, AlBr3, NaCl. Объясните почему эти вещества подвергаются гидролизу, а остальные нет.

Выполненную практическую работу и ответы на вопросы после нее присылайте на сайт техникума:dz ntmsh @ mail.ru, обязательно в работе укажите свою фамилию, номер учебной группы, наименование дисциплины и название выполненной работы.