**Тема: « Электролитическая диссоциация »**

Добрый день, уважаемые студенты! Сегодня на уроке химии мы должны познакомиться с темой урока.

Нужно рассмотреть следующие вопросы темы:

1. Электролитическая диссоциация: основные положения теории электролитической диссоциации.
2. Механизмы электролитической диссоциации для различными типами химической связи.
3. Сильные и слабые электролиты.
4. Кислоты, основания и соли как электролиты.

Я предлагаю Вам познакомиться с этой темой в интернете: Google документ: <https://interneturok.ru/lesson/chemistry/11-klass/brastvory-i-ih-koncentraciya-dispersnye-sistemy-elektroliticheskaya-dissonaciya-gidrolizb/elektroliticheskaya-dissotsiatsiya-reaktsii-ionnogo-obmena> <https://www.youtube.com/watch?time_continue=403&v=m_Qg5kRvMI0&feature=emb_logo> <https://www.sites.google.com/site/himulacom/zvonok-na-urok/9-klass---vtoroj-god-obucenia/urok-no3-elektrolity-i-neelektrolity-elektroliticeskaa-dissociacia-vesestv-v-vodnyh-rastvorah> <https://www.youtube.com/watch?v=kd5PEGT279Y>

Составьте конспект урока по следующему плану:

1. Выписать определения понятий:

- электролитическая диссоциация

- электролиты

- степень диссоциации

- катионы, анионы

2) Напишите механизм электролитической диссоциации для солей, оснований, кислот.

3) Выпишите основные положения теории электролитической диссоциации.

Решите задания на оценку:

1. Ответить на вопросы:

а) Процесс распада электролитов на ионы называется …..

б) Вещества, растворы и расплавы которых проводят электрический ток, называются ……….

в) Положительно заряженные частицы называются ……..

1. Определите, на какие ионы распадаются следующие соединения:

а) Fе(NO3)2; б) Ва(ОН)2; в) Nа2SO4.

1. Вещество, при диссоциации которого образуются катионы водорода и анионы кислотного остатка- это:

а) соль; б) кислота; в) вода; г) щелочь.

4. Полярным растворителем является:

а) этиловый спирт; б) бензин; в) керосин; г) вода.

5. Гидратированные ионы меди Сu2+ окрашивают растворы в:

а) розовый цвет; б) голубой цвет; в) зеленый цвет; г) синий цвет.

Выполненные конспекты и задания присылайте на сайт техникума:dz ntmsh @ mail.ru, обязательно в работе укажите свою фамилию, номер учебной группы, наименование дисциплины и название выполненной работы.