**Тема урока: Электрически ток в жидкостях.**

Изучить и законспектировать материал.

Ответьте на вопросы:

1) Почему нельзя прикасаться к неизолированным электрическим проводам голыми руками?

2) Почему для гальванического покрытия изделия чаще используют никель и хром?

3) Почему провода осветительной сети обязательно имеют резиновую оболочку, а провода, предназначенные для сырых помещений кроме того, еще просмолены снаружи?

 Домашнее задание прислать на электронную почту

lomakinaNV67@yandex.ru или в гугл

*Электрическая диссоциация*– расщепление молекул электролита на положительные и отрицательные ионы под действием растворителя.

*Степень диссоциации*– отношение числа молекул, диссоциировавших на ионы, к общему количеству молекул данного вещества.

*Рекомбинация*– процесс объединения ионов разных знаков в нейтральные молекулы.

В растворах и расплавах электролитов (солей, кислот и щёлочей) перенос зарядов под действием электрического поля, осуществляется “+” и “-” ионами, которые движутся в противоположных направлениях.

***Электролиты***– это вещества, растворы и расплавы которых обладают ионной проводимостью.

Процесс выделения на электродах вещества, связанный с окислительно-востановительной реакцией – ***называется электролизом.***

***Физ. смысл k***– численно равен массе вещества, выделившегося на электроде при прохождении через электролит заряда в 1 Кл



******

***Масса вещества,*** выделившегося на электроде за время  при прохождении электрического тока, прямо пропорциональна силе тока и времени. (Данное утверждение было получение в 1833 г., английским физиком Майклом Фарадеем и носит название **закон Фарадея**).

Применение электролиза

1. Гальваностегия - декоративное или антикоррозийное покрытие металлических изделий тонким слоем другого металла (никелирование, хромирование, омеднение, золочение).
2. Гальванопластика - электролитическое изготовление металлических копий, рельефных предметов. Этим способом были сделаны фигуры для Исаакиевского собора в Санкт-Петербурге.
3. Электрометаллургия-получение чистых металлов при электролизе расплавленных руд (Al, Na, Mg, Be).
4. Рафинирование металлов - очистка металлов от примесей