

Цели урока:

Сформировать понятия «электролиты» и «неэлектролиты», электролитическая диссоциация, рассмотреть механизм электролитической диссоциации, роль воды в этом процессе, ввести понятия степень диссоциации, сильные и слабые электролиты.

Продолжать развитие речевых навыков, наблюдательности и умение делать выводы на основе демонстрационного эксперимента, учить работать со справочным материалом.

Вызвать интерес у обучающихся к изучаемому вопросу и стремление объяснить наблюдаемые явления, а также стремление к получению новых знаний Создать условия для воспитания с интересом учиться, работать над формированием у обучающихся отношения к химии как возможной области будущей практической деятельности

Ход урока

1. Записать тем урока, прочитать параграф 36, ответить на вопросы письменно.

1). Электропроводность веществ. Ионы.

- Что такое электрический ток?

- Электролиты это...

-неэлектролиты это....

- Какие растворы проводят электрический ток?

- Какие растворы не проводят электрический ток?

- Почему растворы электролитов проводят электрический ток?

- Электролитическая диссоциация это..

- В чем заключаются теории С.Аррениуса, И.А Каблукова,Д.И Менделеева?

-Что такое степень диссоциации?

-Как вычислить степень диссоциации?

-Запишите сильные электролиты, слабые электролиты.

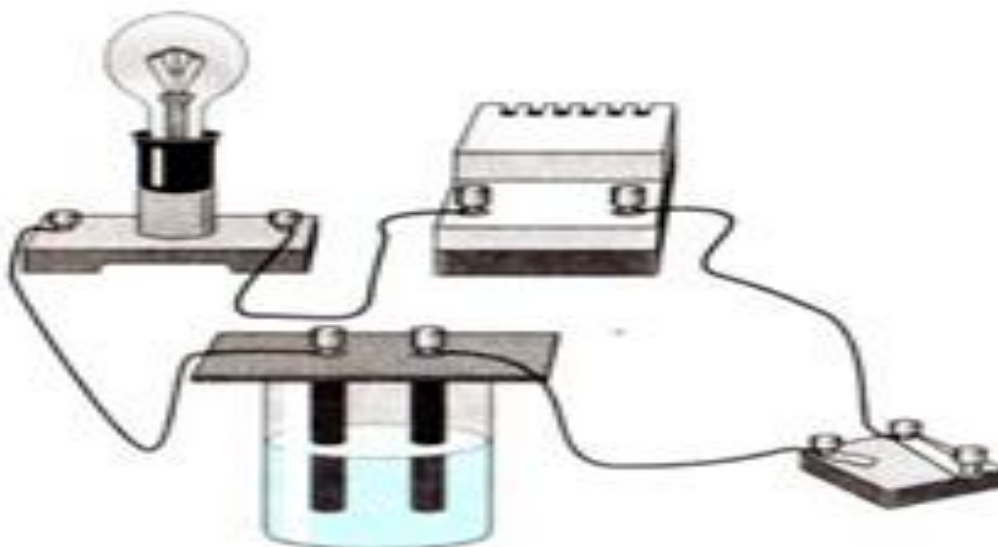
2. Ответить на опросы уч. стр. 222-223 №2,4 письменно

3.Познакомиться с приложением 1

Домашнее задание: уч. п36 повторить, учить понятия, выполнить задания на карточке (Приложение2)

Приложение 1

1. Прибор для определения электропроводности веществ.



2. Электропроводность веществ

Вещества	Электропроводность
1. Металлы	+
2. Неметаллы (сера, кислород, фосфор,...)	----
3. Оксиды	---
H ₂ O дистиллированная.	---
4. Соли	
NaCl (твeрд.)	---
NaCl (водный раствор)	+
K ₂ CO ₃ (твeрд.)	---
K ₂ CO ₃ (водный раствор)	+
5. Основания	
NaOH (твeрд.)	----
NaOH (водный раствор)	+
6. Кислоты.	
HCl (концентрированная, безводная)	---
HCl (водный раствор)	+
HNO ₃ (концентрированная, безводная)	----
HNO ₃ (водный раствор)	+
Органические вещества	
Сахар (твeрд.)	---
Сахар (раствор)	----
Глюкоза (твeрд.)	---

Приложение 2

1 вариант

1. К электролитам относится

- а. MgO в. HNO_3
б. Zn г. H_2

2. К неэлектролитам относятся:(цифры)

1 Кислоты

2. Оксиды

3. Простые вещества

4. Соли

5. Основания

3. К сильным электролитам относится

- а. карбонат магния в. оксид бария
б. кремневая кислота г. гидроксид натрия
:

4. Распад электролита на ионы при растворении в воде называют :

- А. реакции обмена
Б. электролитическая диссоциация
В. Электропроводностью

5. При диссоциации сульфата натрия образуются ионы:

- А. Na и SO_3 в. Na и CO_3
Б. Na и S г. Na и SO_4

6. При электролитической диссоциации образует ионы Cl^- и Fe^{2+} :

- А. хлорид железа (II) в. Хлорид железа(III)
Б. бромид железа г. хлорид цинка

