

Урок 7. 22.0917

9 класс

Тема. **Сущность процесса
электролитической диссоциации.**

**Девиз. Просто знать - еще не все,
знания нужно уметь использовать.**

И. В. Гете

Цель урока:

- ❖ На этом уроке мы вспомним основные понятия этой темы;
- ❖ Рассмотрим опыты по испытанию веществ на электрическую проводимость;
- ❖ Закрепим полученные знания, выполнив задания у доски.

Вещества

Электролиты

Вещества, водные растворы или расплавы, которые **проводят** электрический ток
(соли, щелочи, кислоты)

Неэлектролиты

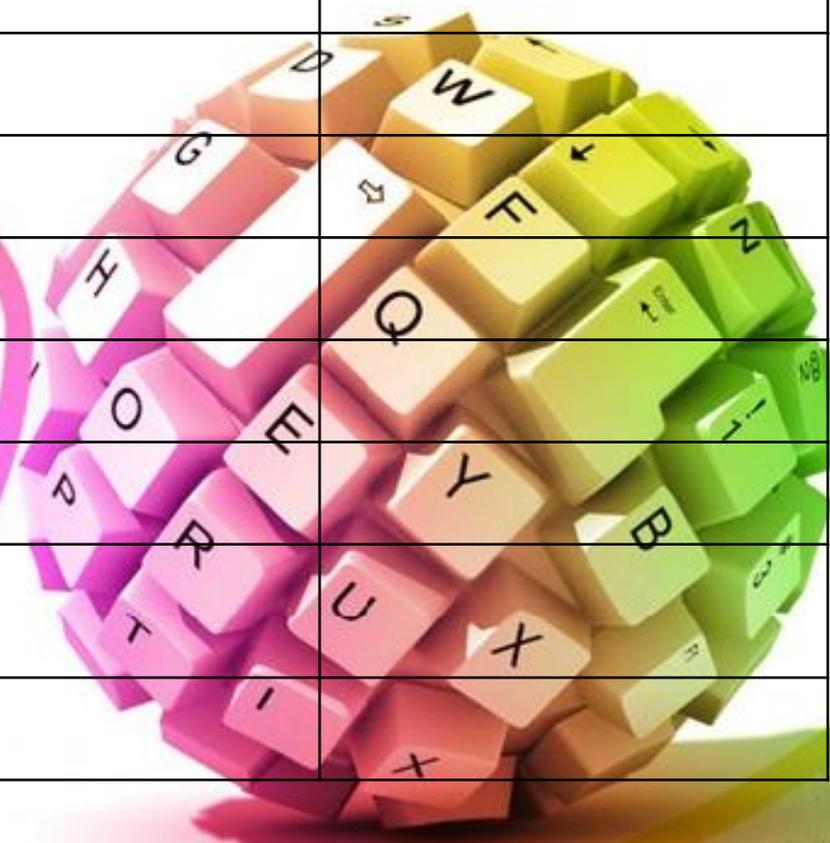
Вещества, водные р-р которые **не** проводят электрический ток
(газы, нек. органические вещества)

Химическая связь

Ионная и сильно ковалентная и полярная неполярная

ковалентная малополярная ковалентная





Название веществ	Электролиты	Неэлектролиты
Спирт		
Соляная кислота		
Гидроксид натрия		
Хлорид натрия		
Раствор сахара		
Дистиллированная вода		

Напишите уравнения
электролитической диссоциации
следующих солей:



Тест «Выбери правильный ответ».

1. Катион - это: а) ион меди б) атом серы в) ион серы г) атом меди.
2. Анион - это: а) ион натрия б) ион аммония в) карбонат-ион г) ион водорода.
3. Окраска фенолфталеина в растворе, полученном при взаимодействии калия с водой:
а) синяя б) малиновая в) жёлтая г) бесцветная.
4. Формула вещества, образующего при диссоциации сульфат-ионы:
а) Na_2S б) SO_3 в) Na_2SO_4 г) $BaSO_4$
- 5 Формула вещества, образующего при диссоциации сульфат-ионы и ионы водорода:
а) KHS б) $KHSO_3$ в) Na_2S г) $NaHSO_4$

«Закончи предложение одним словом»

1. Положительнозаряженный электрод -
2. Отрицательнозаряженный электрод -
3. Положительнозаряженные частицы - ...
4. Отрицательнозаряженные частицы - ...
5. Вещества, водные растворы или расплавы которых проводят электрический ток - ...
6. Вещества, водные растворы или расплавы которых не проводят электрический ток - ...
7. Процесс распада электролита на ионы при растворении или расплавлении вещества - ...
8. Электролиты, при диссоциации которых в качестве катионов образуются только ионы водорода - ...
9. Электролиты, при диссоциации образуются катионы металлов и анионы кислотных остатков - ...
10. Электролиты, при диссоциации которых в качестве анионов образуются только гидроксид – ионы - ...

Задание на дом:

§6

№ 3-4, с.25