



Урок 9 класса. Электролитическая диссоциация.



Ваш преподаватель:
Мария Дмитриевна Смирнова
smirnova@sch2101.ru
vk.com/masha2101



Электрический ток - направленное (упорядоченное) движение заряженных частиц.

Какие заряженные частицы мы знаем?



Электрический ток - направленное (упорядоченное) движение заряженных частиц.

Какие заряженные частицы мы знаем?

Класс	Положительные	Отрицательные
	Протон	Антипротон ¹⁾
β-частицы	Позитрон ¹⁾	Электрон
	Электрон	Дырка ²⁾
	α-частица	Электрон
Ионы	Катион	Анион



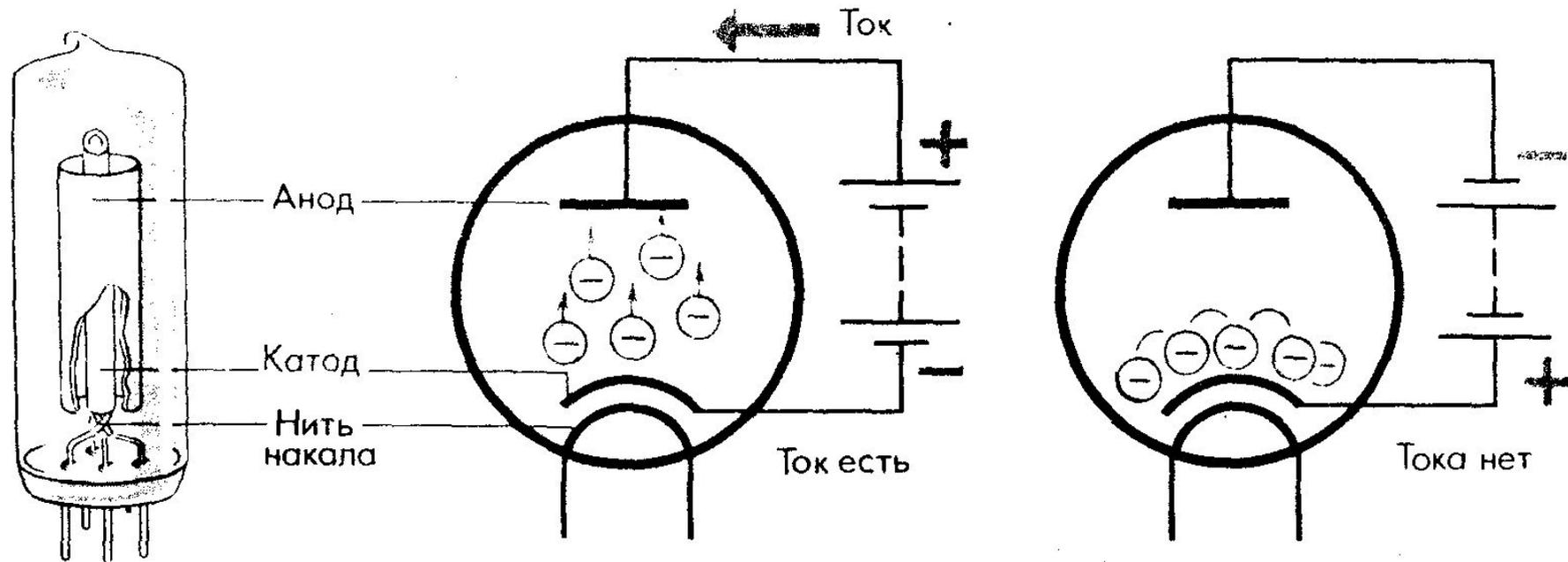
Электрический ток - направленное (упорядоченное) движение заряженных частиц.

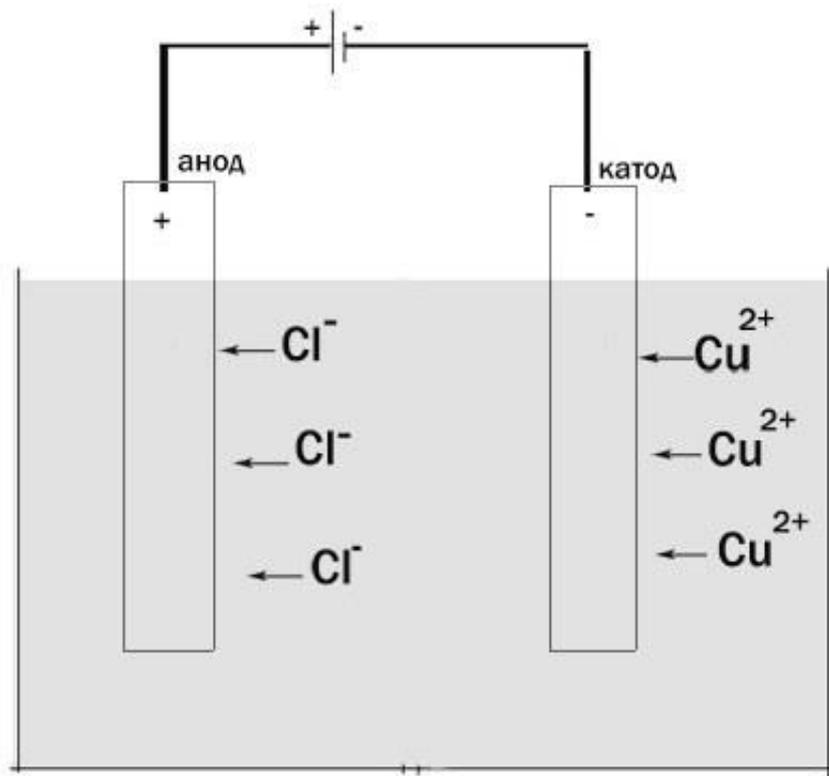
Какие заряженные частицы мы знаем?

Класс	Положительные	Отрицательные
	Протон	Антипротон ¹⁾
β-частицы	Позитрон ¹⁾	Электрон
	Электрон	Дырка ²⁾
	α-частица	Электрон
Ионы	Катион	Анион



Электрический ток







Итак, некоторые растворы проводят электрический ток.

Например, раствор NaCl.

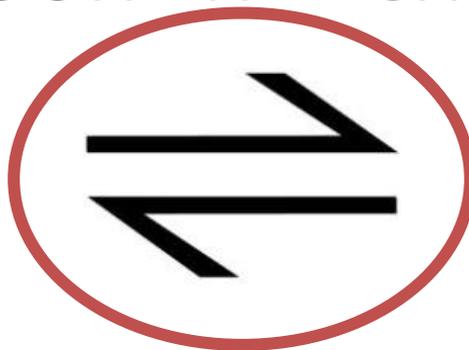
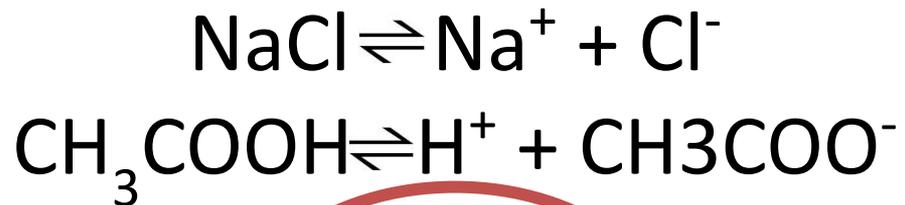
А некоторые растворы ток не проводят, например, сахара, спирта, кислорода.

Растворы проводящие ток называются **растворами электролитов**.

Дело в том, что некоторые соли способны диссоциировать!



Когда электролит попадает в воду он «разваливается» на составляющие его катионы и анионы.





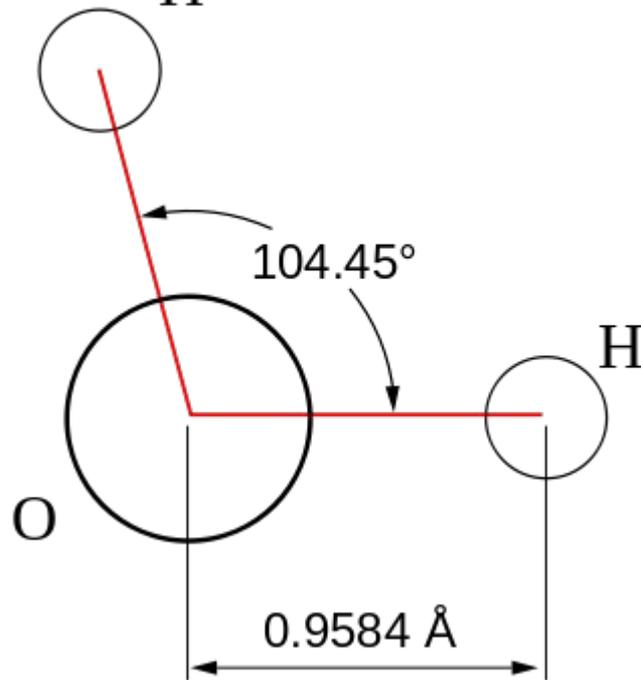
Долгое время считалось, что процесс растворения имеет только физическую природу.

Например, при разбавлении серной кислоты сосуд со смесью нагревается. Поэтому существует правило:

серную кислоту наливают тонкой струйкой в воду при постоянном перемешивании!

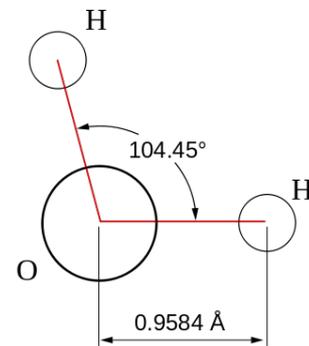
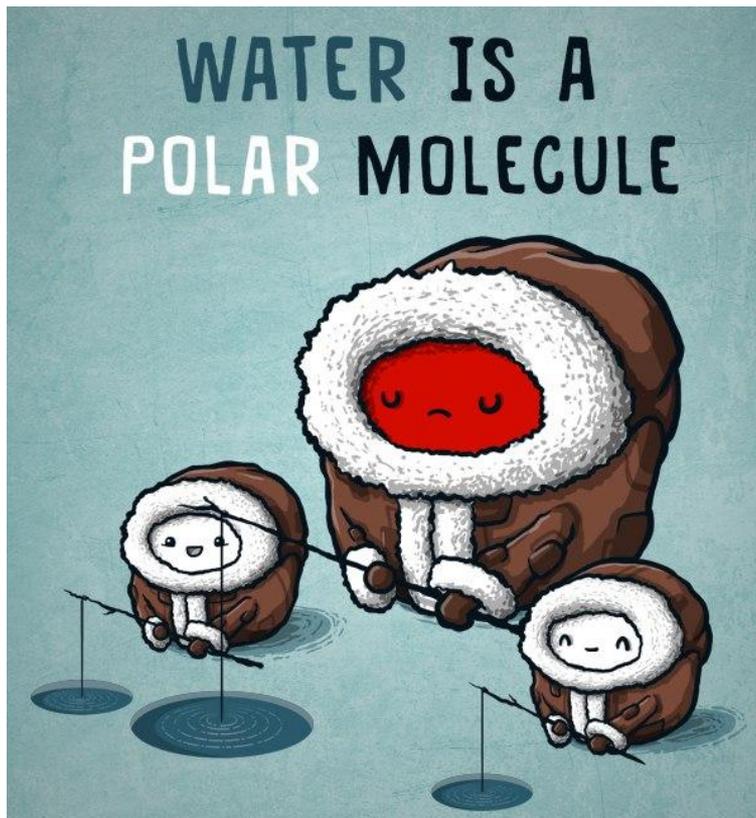


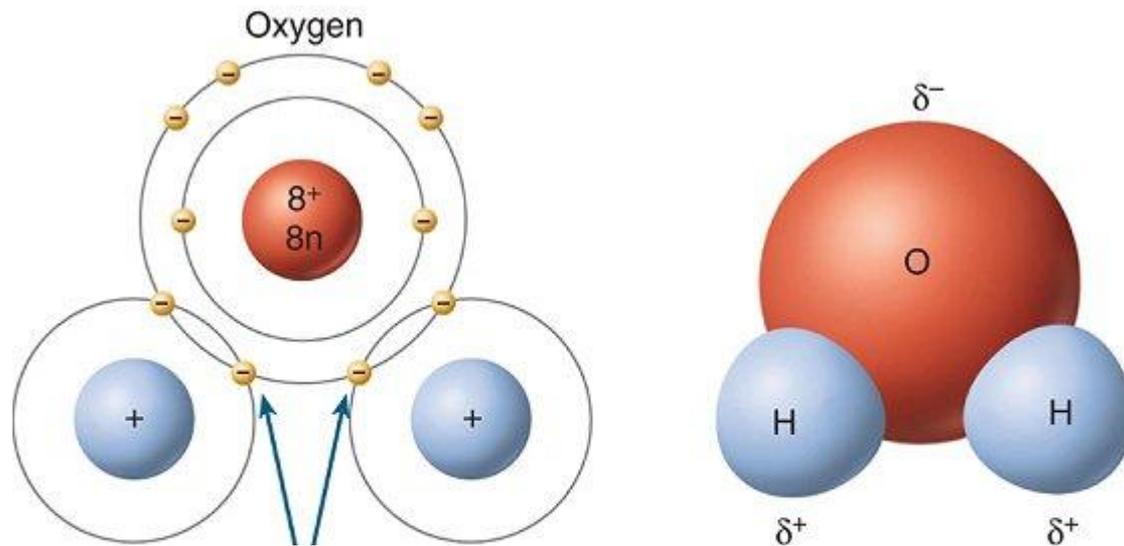
Почему вода растворитель?

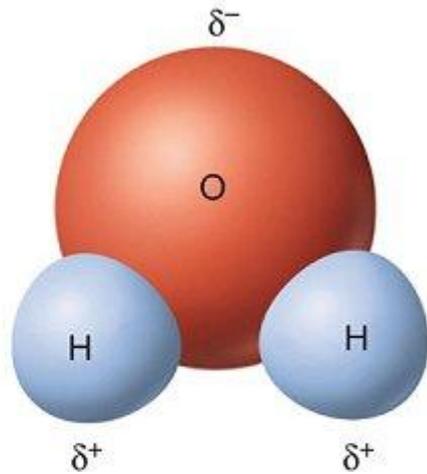




WATER IS A POLAR MOLECULE







Вещества с какой связью лучше будут растворяться в воде?

- С ковалентной неполярной
- С ковалентной полярной
- С ионной
- С металлической



Подобное растворяется в подобном,
то есть полярный растворитель
подходит к полярному веществу.

