

# ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКАЯ ДИССОЦИАЦИЯ.

Урок по химии 8 класс

Учитель химии МБОУ «Центр образования № 2»

Семина Галина Анатольевна

г. Донской Тульской область

# Задачи:

- Обеспечить усвоение новых понятий: электролит, неэлектролит, электролитические диссоциации.
- Установить зависимость электрической проводимости  $\rho$ -ров от вида химической связи и кристаллической структуры веществ
- Раскрыть сущность процесса электролитической диссоциации на примере веществ с ионной и полярной ковалентной связями
- Углубить знания о ионной и ковалентной полярной связях, свойств основных классов неорганических веществ
- Развивать умения вести наблюдения опытов, вести конспектирование.
- Показать взаимосвязь химии с физикой ( 2 вида зарядов ).

# Классификация веществ

**ВЕЩЕСТВА**

**ЭЛЕКТРОЛИТЫ**

**NaCl, NaOH,  
KNO<sub>3</sub>**

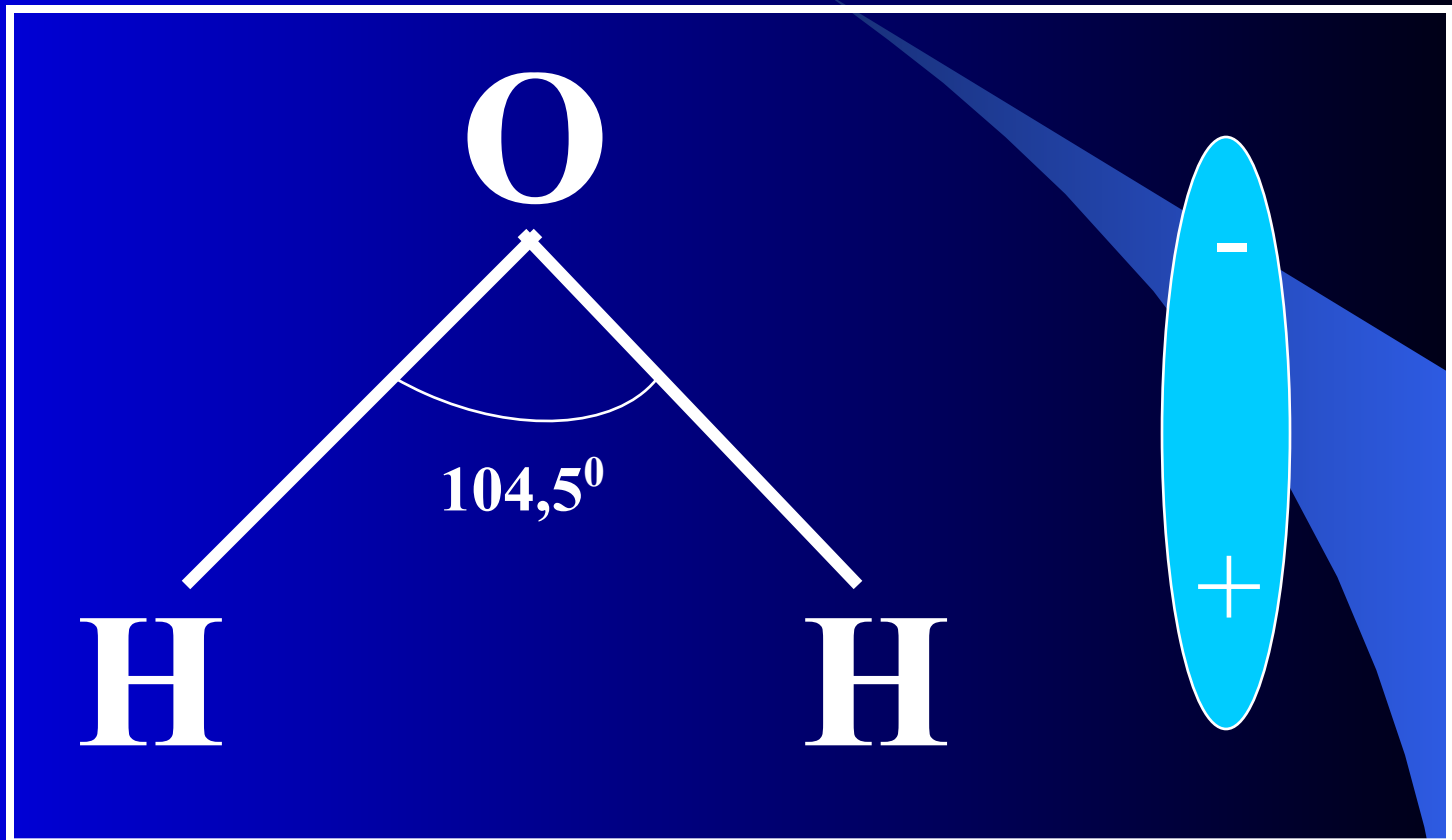
**ВЕЩЕСТВА, РАСТВОРЫ ИЛИ  
РАСПЛАВЫ КОТОРЫХ ПРОВОДЯТ  
ЭЛЕКТРИЧЕСКИЙ ТОК,  
НАЗЫВАЮТСЯ ЭЛЕКТРОЛИТАМИ.**

**НЕЭЛЕКТРОЛИТЫ**

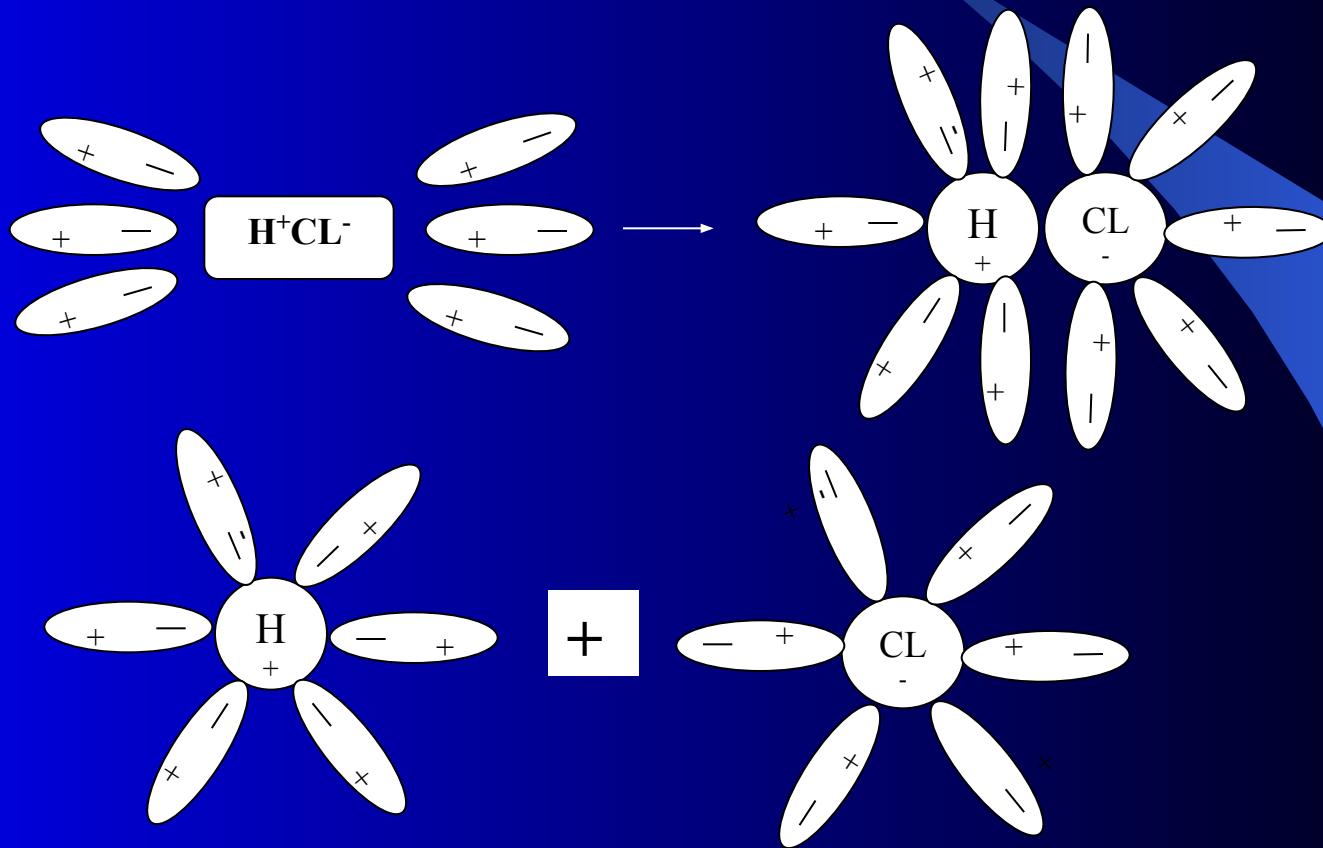
**Сахар, глюкоза,  
спирт**

**ВЕЩЕСТВА, РАСТВОРЫ КОТОРЫХ НЕ  
ПРОВОДЯТ ЭЛЕКТРИЧЕСКИЙ ТОК,  
НАЗЫВАЮТСЯ НЕЭЛЕКТРОЛИТАМИ.**

# Строение молекулы воды



# Схема электролитической диссоциации полярной молекулы хлороводорода



**«Процесс распада электролита на ионы при растворении его в воде или расплавлении называется *электролитической диссоциацией*».**

**1887 г. Сванте Аррениус**

# Классификация электролитов



# Химический диктант

Запишите вещества. Электролиты подчеркните одной чертой, неэлектролиты – двумя чертами.

Расставьте заряды.

Жидкий аммиак, раствор хлорида кальция, серная кислота, нитрат калия, гидроксид калия, ацетон, фосфат кальция, бензол, раствор сахара, азотная кислота, карбонат кальция, иодоводород.