

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 ρ -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,
KNO₃**

**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

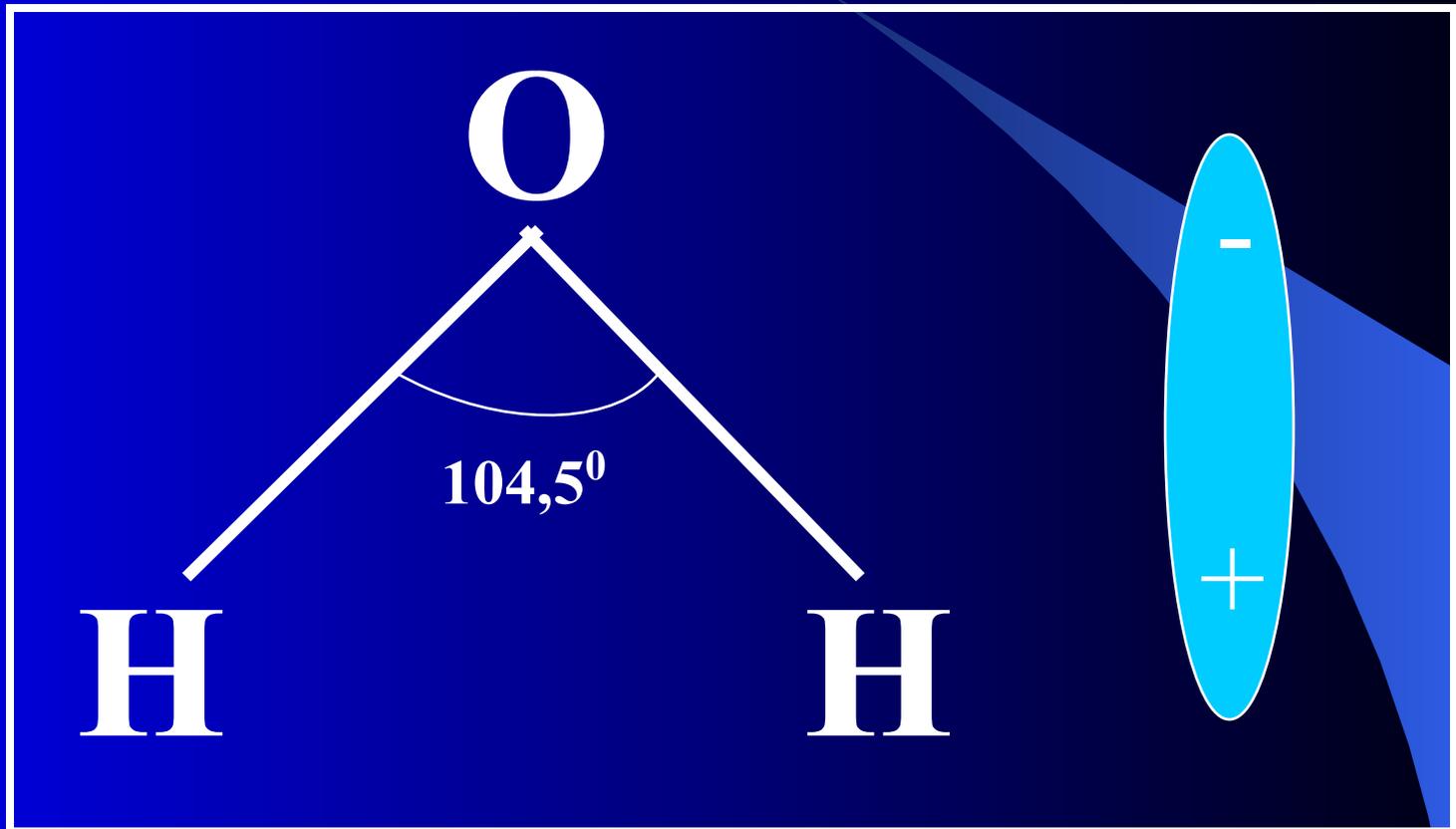
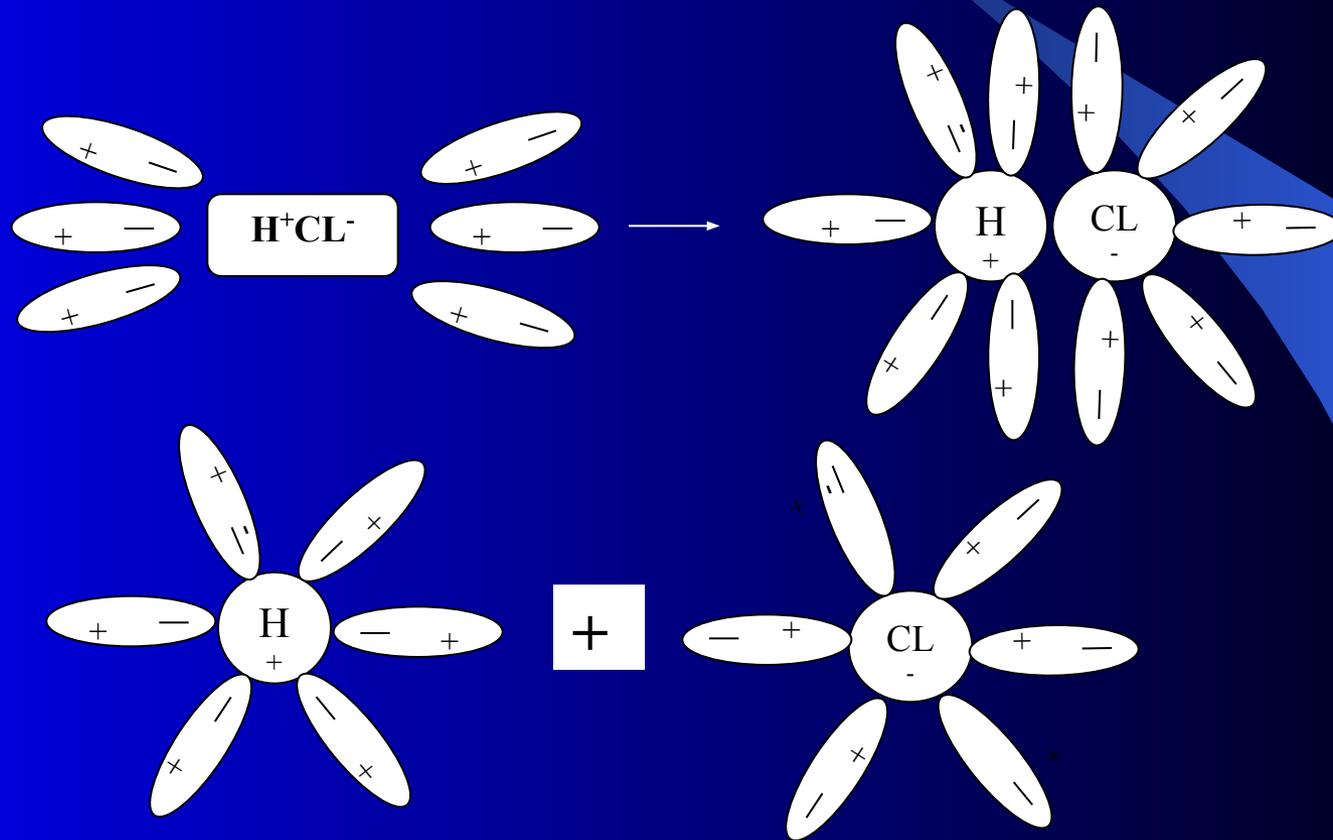


Схема электролитической диссоциации полярной молекулы хлороводорода



«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.