

**ЭЛЕКТРОЛИТЫ И
НЕЭЛЕКТРОЛИТЫ.
КАТИОНЫ И АНИОНЫ.
ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКАЯ
ДИССОЦИАЦИЯ
КИСЛОТ, ЩЕЛОЧЕЙ И СОЛЕЙ
(СРЕДНИХ)**

Электролиты – это вещества, водные растворы которых проводят электрический ток

Проверка электропроводности раствора:

Электропроводность
раствора хлорида
натрия (NaCl)

Начать

Закончить

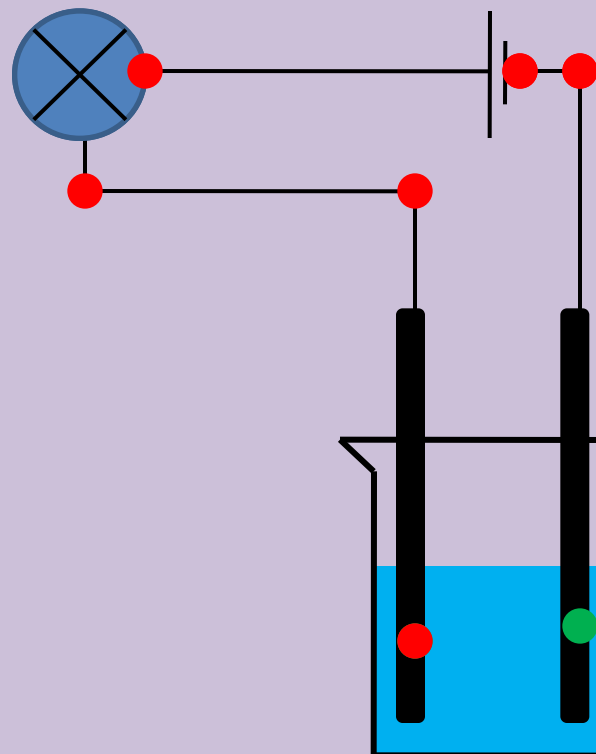
NaCl - электролит

Электропроводность
раствора сахара

Начать

Закончить

сахар - неэлектролит



**Электролиты в водном
растворе или расплаве
распадаются на ионы**

КИСЛОТЫ

HCl , H_2SO_4 , HNO_3

ЩЕЛОЧИ

NaOH , KOH , $\text{Ba}(\text{OH})_2$

СОЛИ (растворимые)

NaCl , KNO_3 , K_2SO_4

**Неэлектролиты в водном
растворе или расплаве не
распадаются на ионы**

**ОРГАНИЧЕСКИЕ
ВЕЩЕСТВА**

CH_3Cl , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, CH_3COOH

ОКСИДЫ

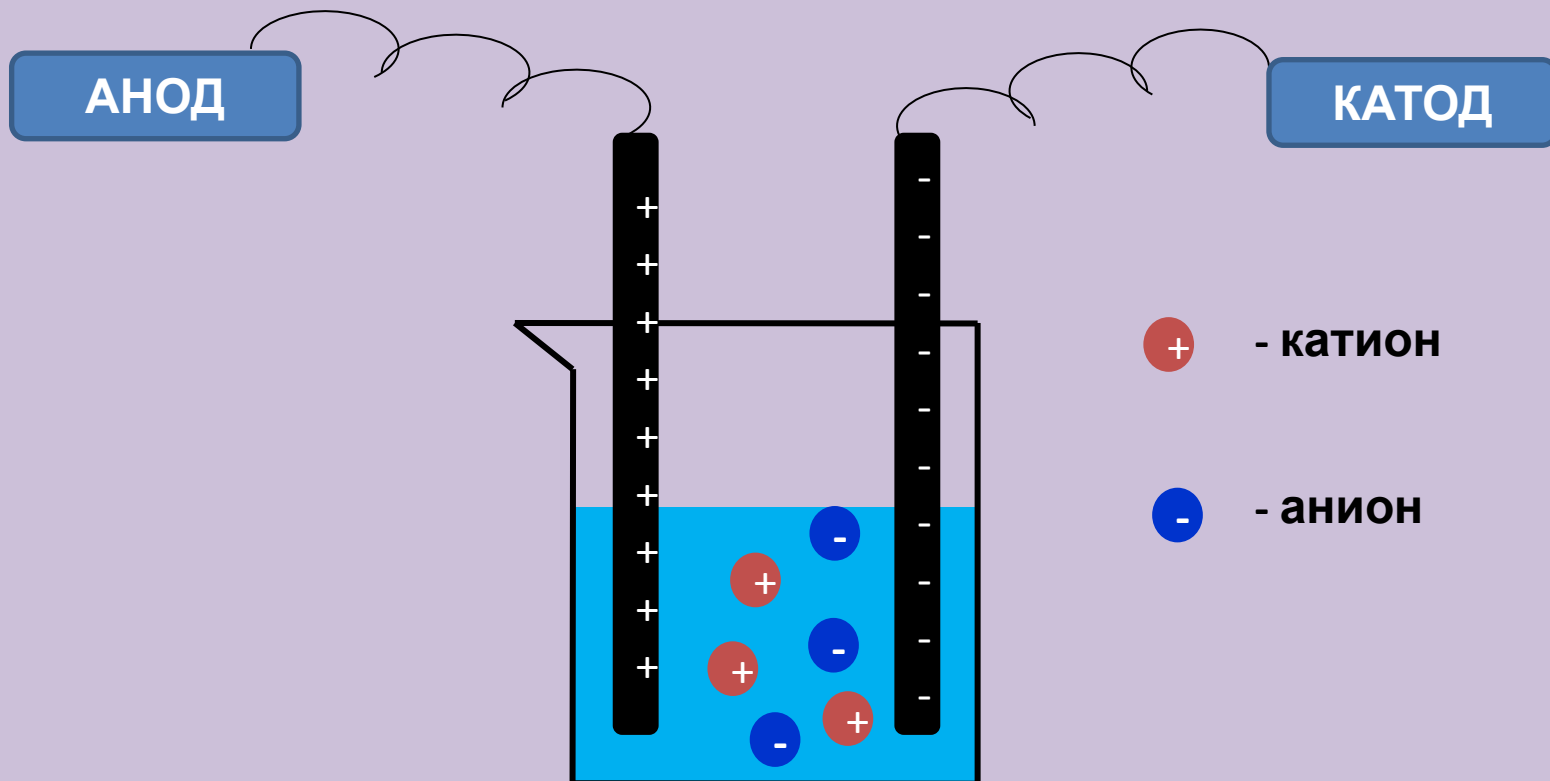
CO_2 , SO_2 , CuO

ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА

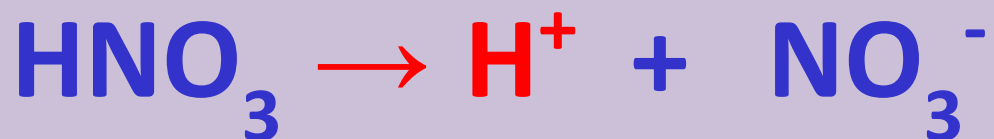
H_2 , O_2 , Zn , Fe

Катионы – это положительно заряженные ионы

Анионы – это отрицательно заряженные ионы



Электролитическая диссоциация – это распад электролита на ионы



Кислоты – это электролиты, которые в водном растворе или расплаве диссоциируют на **катионы водорода** и анионы кислотного остатка

От наличия ионов водорода в растворе кислот зависит среда раствора - **кислотная**

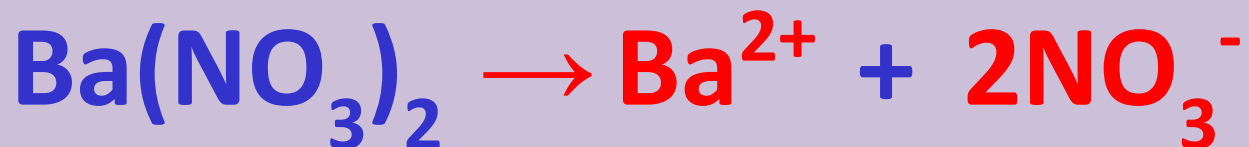
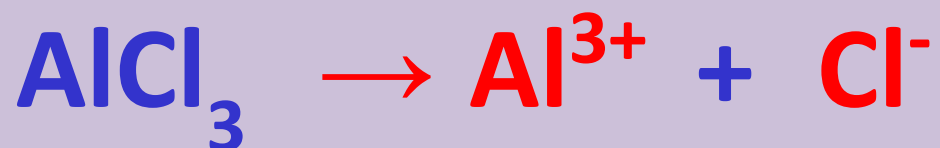
Электролитическая диссоциация – это распад электролита на ионы



Основания – это электролиты, которые в водном растворе или расплаве диссоциируют на катионы металла и **анионы группы OH**

От наличия ионов группы OH в растворе щелочей зависит среда раствора - **щелочная**

Электролитическая диссоциация – это распад электролита на ионы



Соли – это электролиты, которые в водном растворе или расплаве диссоциируют на катионы металла и анионы кислотного остатка