

**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

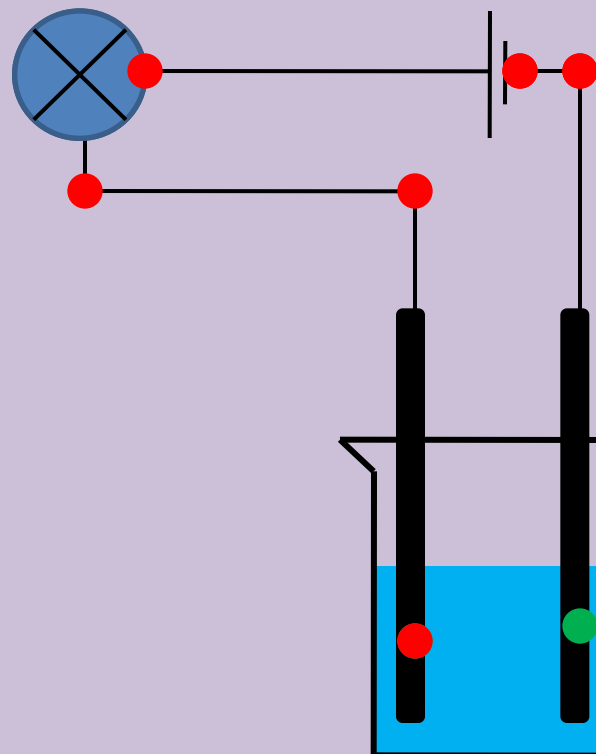
NaCl - электролит

Электропроводность  
раствора сахара

Начать

Закончить

сахар - неэлектролит



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

**КИСЛОТЫ**

$\text{HCl}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{HNO}_3$

**ЩЕЛОЧИ**

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

**СОЛИ (растворимые)**

$\text{NaCl}$ ,  $\text{KNO}_3$ ,  $\text{K}_2\text{SO}_4$

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

**ОРГАНИЧЕСКИЕ  
ВЕЩЕСТВА**

$\text{CH}_3\text{Cl}$ ,  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ,  $\text{CH}_3\text{COOH}$

**ОКСИДЫ**

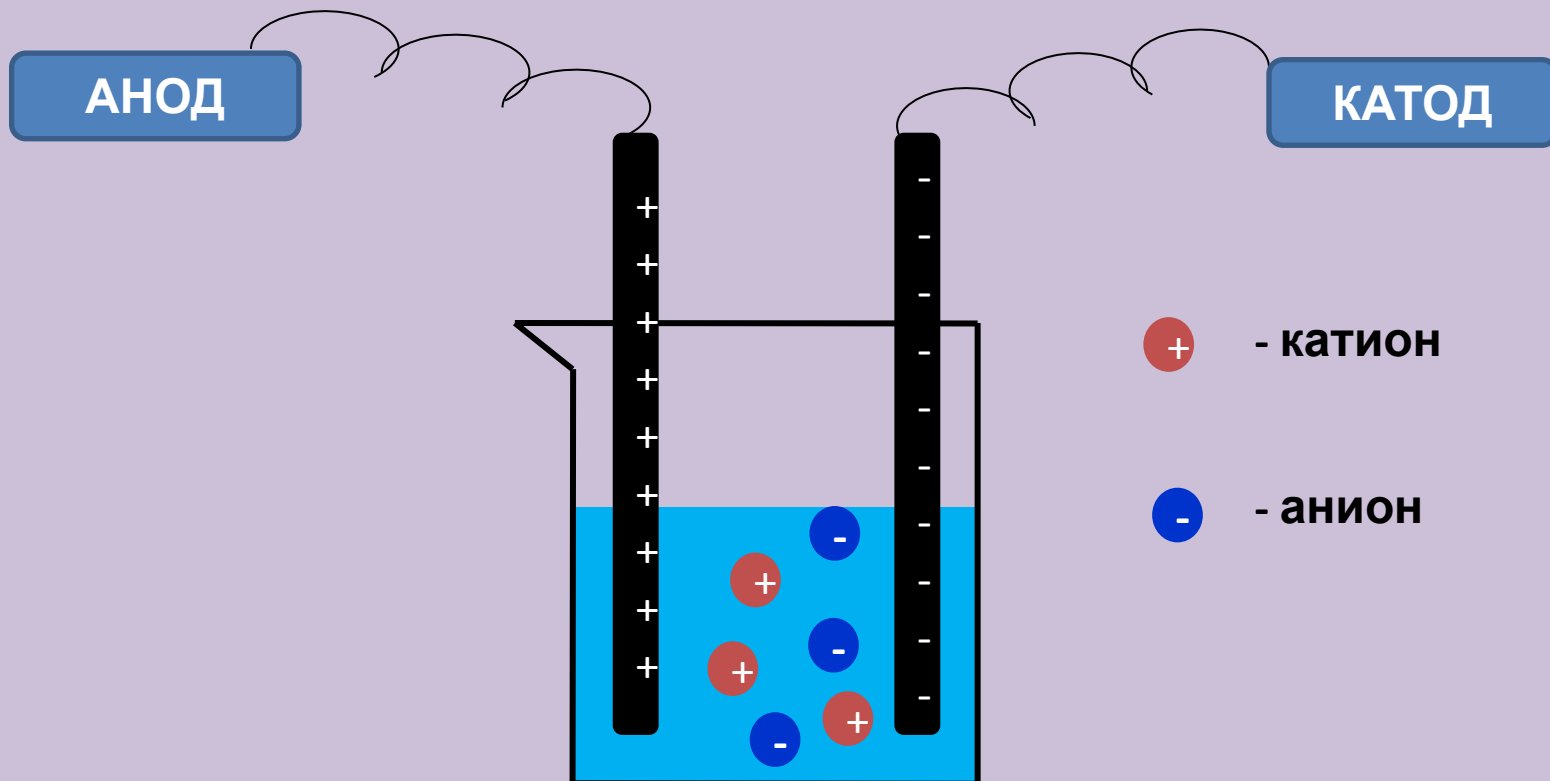
$\text{CO}_2$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{CuO}$

**ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА**

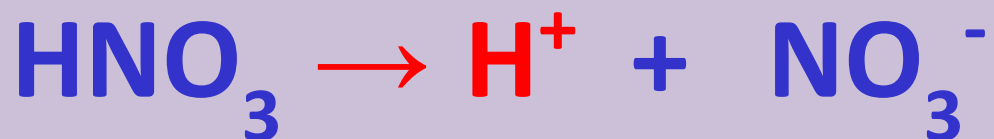
$\text{H}_2$ ,  $\text{O}_2$ ,  $\text{Zn}$ ,  $\text{Fe}$

**Катионы** – это положительно заряженные ионы

**Анионы** – это отрицательно заряженные ионы



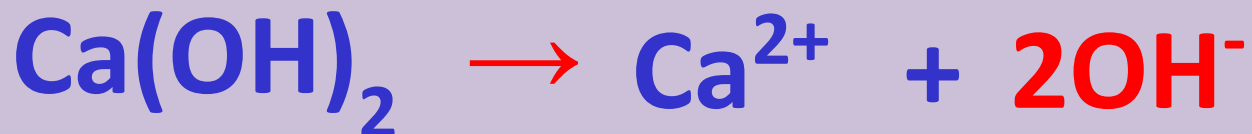
Электролитическая диссоциация – это распад электролита на ионы



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**

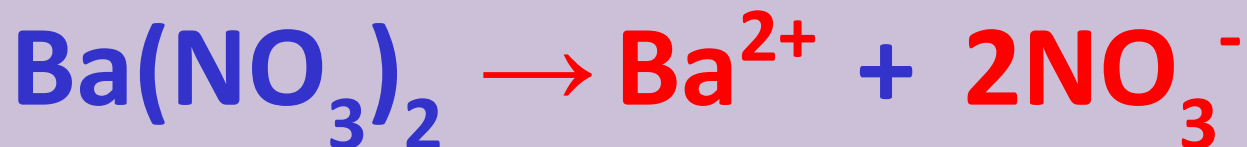
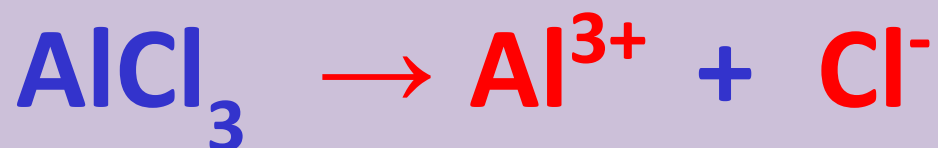
Электролитическая диссоциация – это распад электролита на ионы



Основания – это электролиты, которые в водном растворе или расплаве диссоциируют на катионы металла и анионы группы  $\text{OH}$

От наличия ионов группы  $\text{OH}$  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