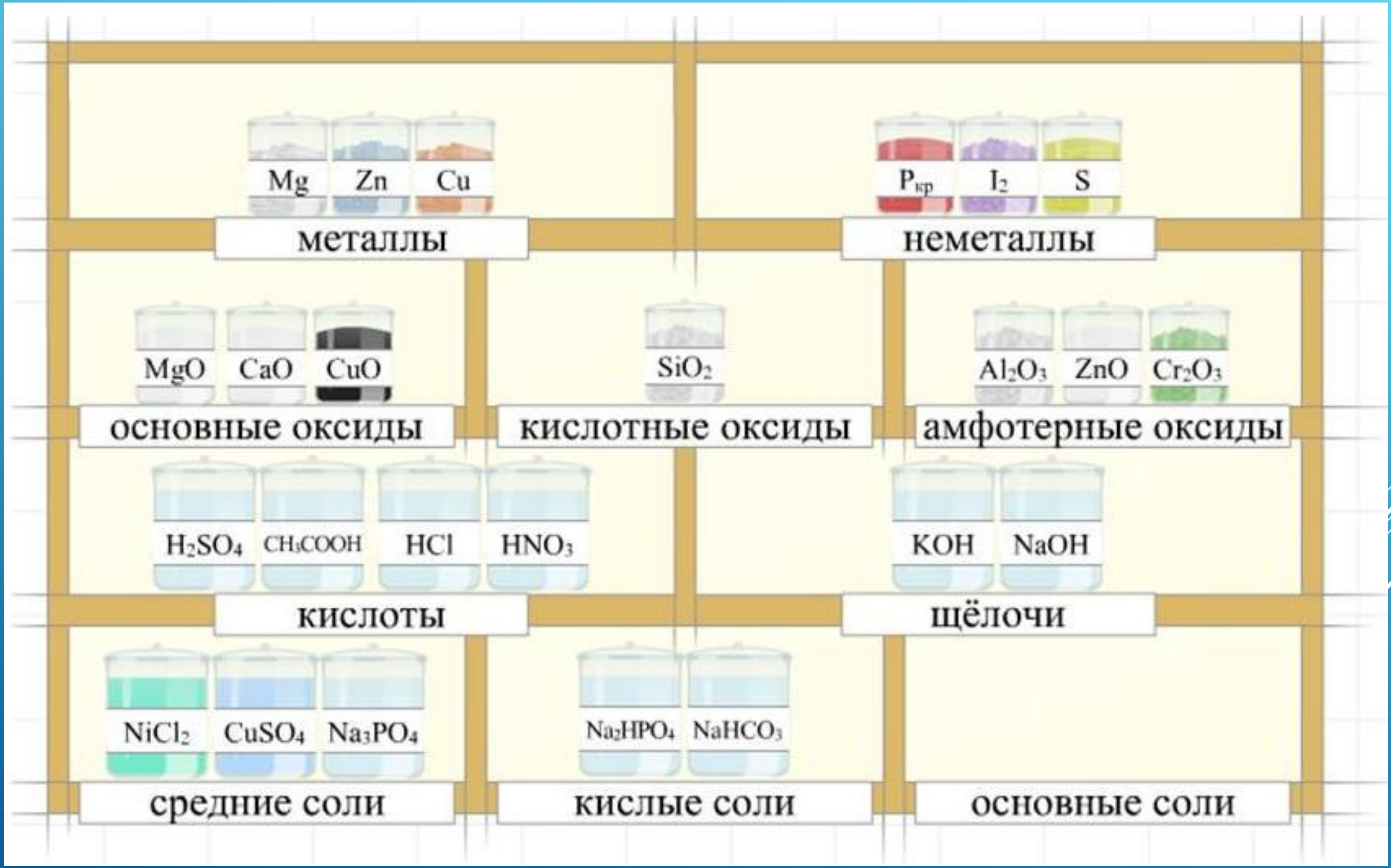
ЭЛЕКТРИЧЕСКИЙ ТОК В ЭЛЕКТРОЛИТАХ (ЖИДКОСТЯХ)

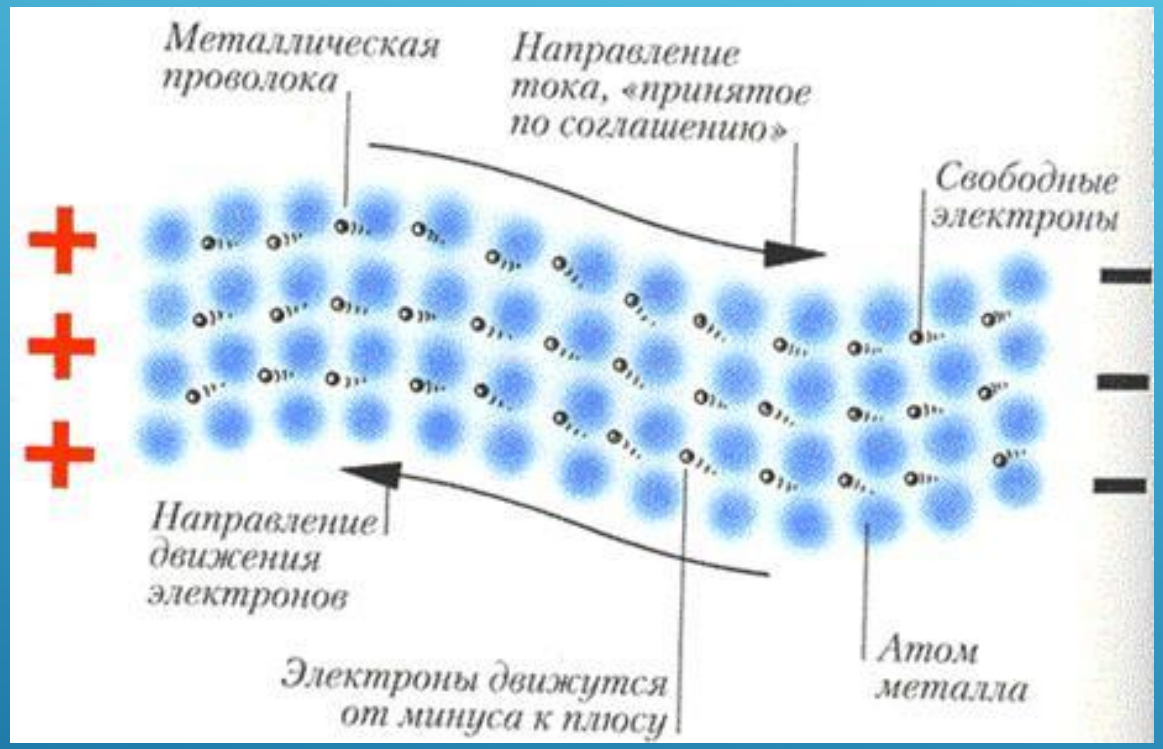
- Электрические заряды бывают: положительными, нейтральными, величественными, отрицательными, круглыми, маленькими, не существуют
- Электрические заряды взаимодействуют: отталкиваются, не взаимодействуют, притягиваются, на все воля Божья
- Носителями зарядов являются: молекулы, электроны, атомы, ионы
- По способности проводить вещества делятся на: диэлектрики, проводники, изоляторы, металлы, непроводники
- Электрический ток: хаотичное упорядоченное движение заряженных нейтральных частиц молекул атомов электронов под действием магнитного электрического космического поля под действием силы тяжести
- За направление тока принимают движение: нейтральных частиц, молекул, атомов, ионов, электронов, ⊕ частиц, □ частиц, направления не имеет
- Условия существования тока: наличие электрического магнитного поля, силы мысли, силы тяжести, наличие атомов, свободных тел, свободных заряженных частиц, условий нет
- Вещества: простые, не сложные, грязные, вкусные, липкие, сложные, очень сложные, красивые, наипростейшие
- Простые вещества классифицируются на: пластмасса, не металлы, железо, дерево, металлы, совсем не металлы, классификации нет
- Направление тока: от ⊕ к ⊕, от □ к ⊕, от □ к □, от □ к ⊕
- За направление тока принимают: направление движения молекул, направлен во все стороны, ⊕ частиц, нейтральных частиц, □ частиц, не имеет направления, направлен по проводам, электронов, ионов

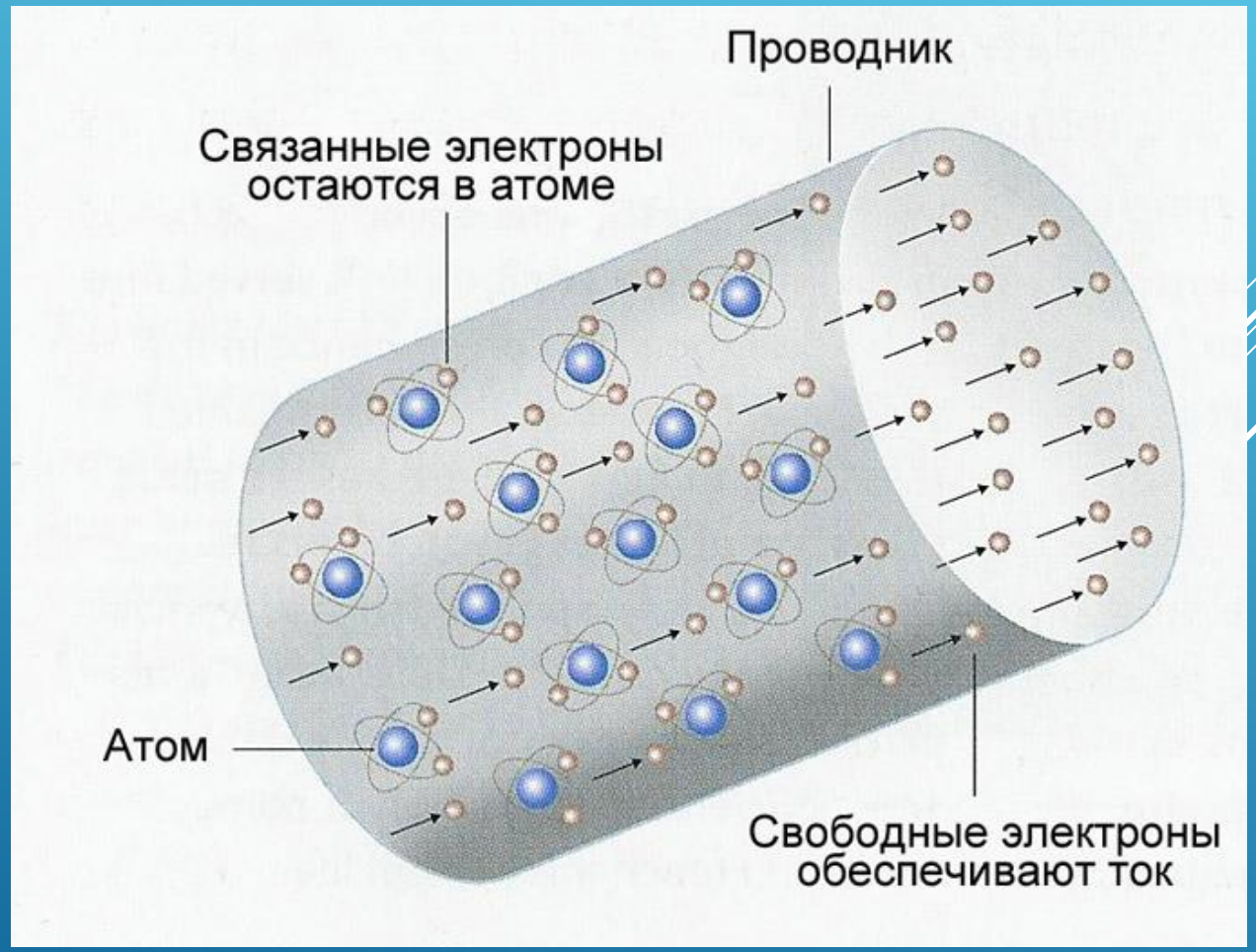
- Электрические заряды бывают: **положительными**, ~~нейтральными, величественными,~~ **отрицательными**, ~~круглыми, маленькими, не существуют~~
- Электрические заряды взаимодействуют: **отталкиваются**, ~~не взаимодействуют~~, **притягиваются**, ~~на все воля Божья~~
- Носителями зарядов являются: ~~молекулы~~, **электроны**, ~~атомы~~, **ионы**
- По способности проводить ток вещества делятся на: **диэлектрики, проводники, изоляторы,** ~~металлы~~, **непроводники**
- Электрический ток: ~~хаотичное~~ **упорядоченное движение** ~~не~~ **свободных заряженных** ~~нейтральных~~ частиц ~~молекул атомов электронов~~ **под действием** ~~магнитного~~ **электрического** ~~космического~~ **поля** ~~под действием силы тяжести~~
- За направление тока принимают движение: ~~нейтральных частиц, молекул, атомов, ионов, электронов~~, ⊕ **частиц**, ~~□ частиц, направления не имеет~~
- Условия существования тока: **наличие электрического** ~~магнитного~~ **поля**, ~~силы мысли, силы тяжести, наличие атомов, свободных тел~~, **свободных заряженных частиц**, ~~условий нет~~
- Вещества: **простые,** ~~не сложные, грязные, вкусные, липкие~~, **сложные,** ~~очень сложные, красивые, наипростейшие~~
- Простые вещества классифицируются на: ~~пластмасса~~**, не металлы,** ~~железо, дерево,~~ **металлы,** ~~совсем не металлы, классификации нет~~
- Направление тока: ~~от ⊕ к ⊕~~**, от ⊕ к □**, ~~от □ к □, от □ к ⊕~~
- За направление тока принимают: **направление движения** ~~молекул, направлен во все стороны~~, ⊕ **частиц,** ~~нейтральных частиц, □ частиц, не имеет направления, направлен по проводам, электронов, ионов, бог весть чего~~


Mg
Zn
Cu
металлы
$P_{кр}$
I_2
S
неметаллы
MgO
CaO
CuO
основные оксиды
SiO_2
кислотные оксиды
Al_2O_3
ZnO
Cr_2O_3
амфотерные оксиды
H_2SO_4
CH_3COOH
HCl
HNO_3
кислоты
KOH
NaOH
щёлочи
$NiCl_2$
$CuSO_4$
Na_3PO_4
средние соли
Na_2HPO_4
$NaHCO_3$
кислые соли
основные соли

Вещество	**Электропроводность**
Металлы	да
Неметаллы	большинство нет
Сера	нет
Графит	да
Вода (дистиллированная)	нет
Поваренная соль NaCl	нет
Раствор NaCl	да
Концентрированная кислота	нет
Раствор кислоты	да
Сахароза	нет
Раствор сахарозы	нет

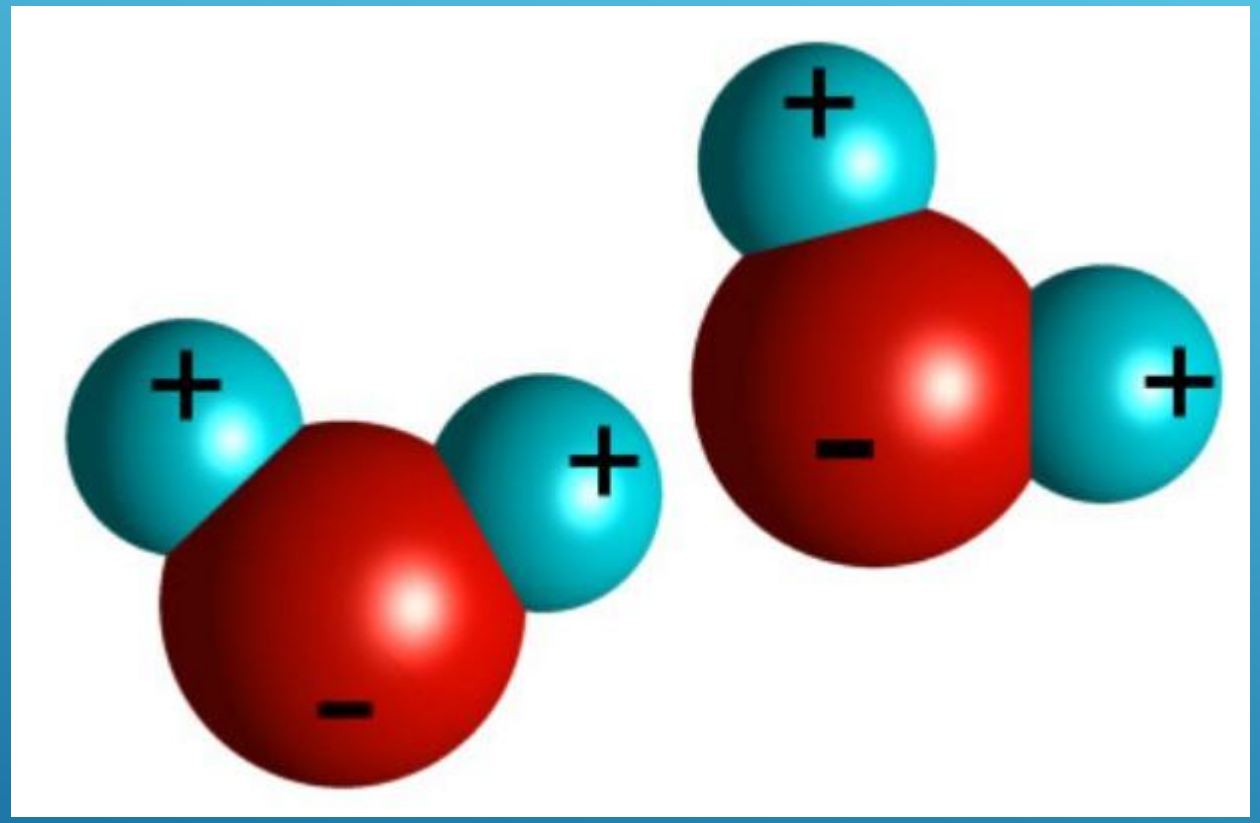
Электрический ток в металлах

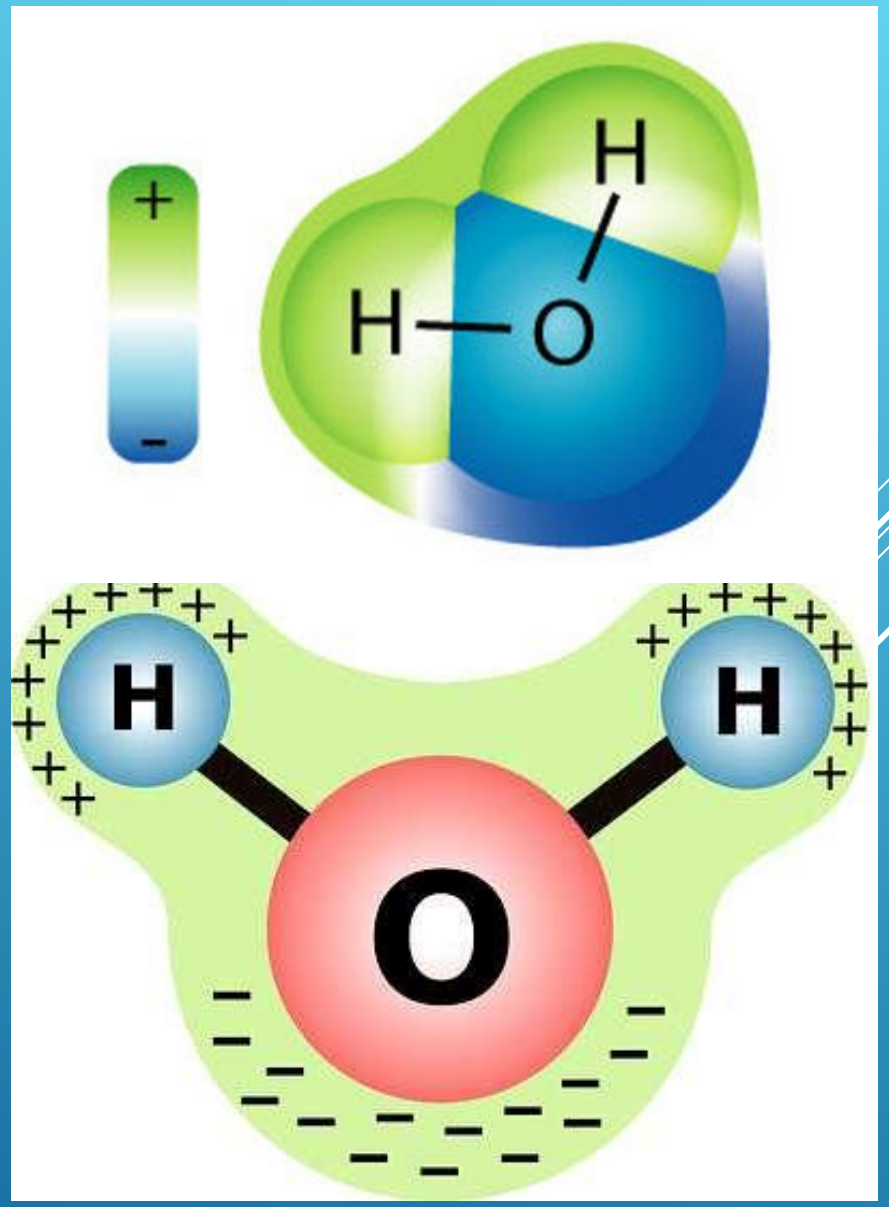




Металлы – проводники
Металлы – простые вещества
Проводимость 1 рода, электронная

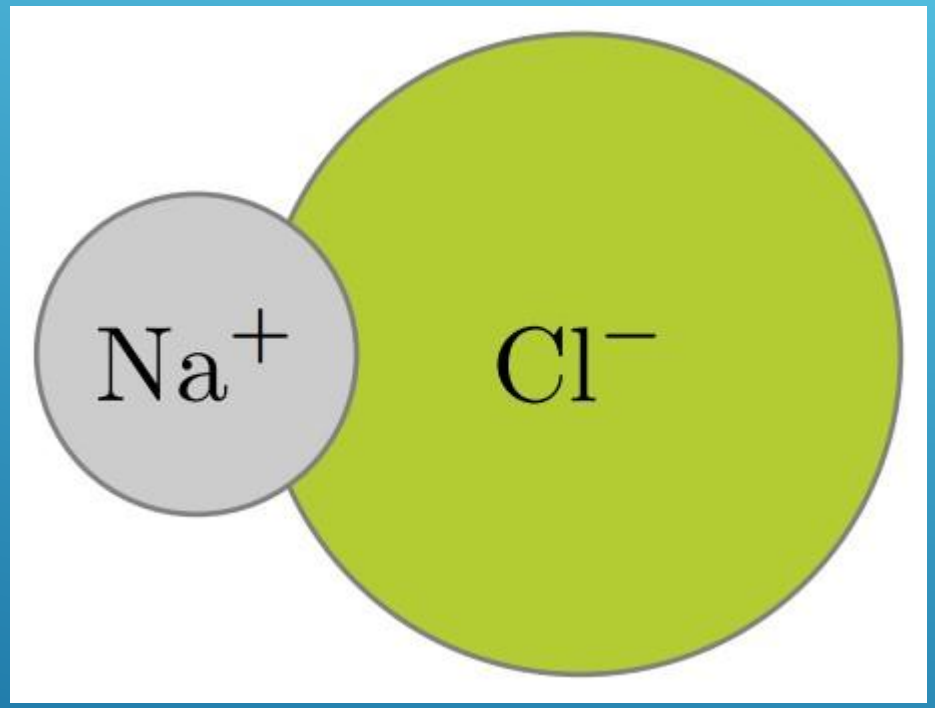
Дистиллированная вода - диэлектрик

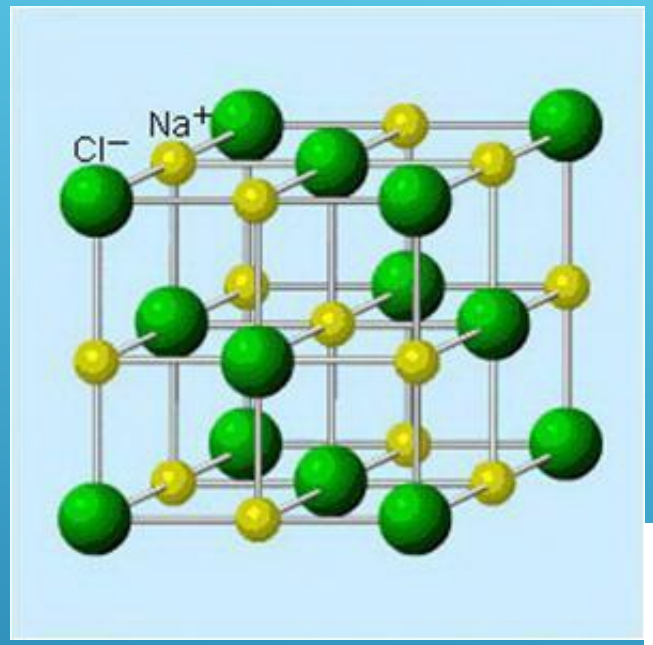


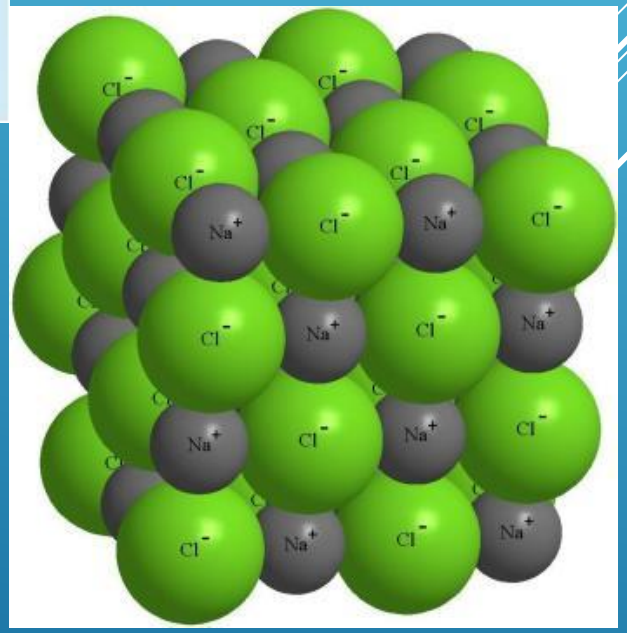


Вода – H_2O
Вода – диэлектрик
Вода – сложное вещество
Диполь

Поваренная соль

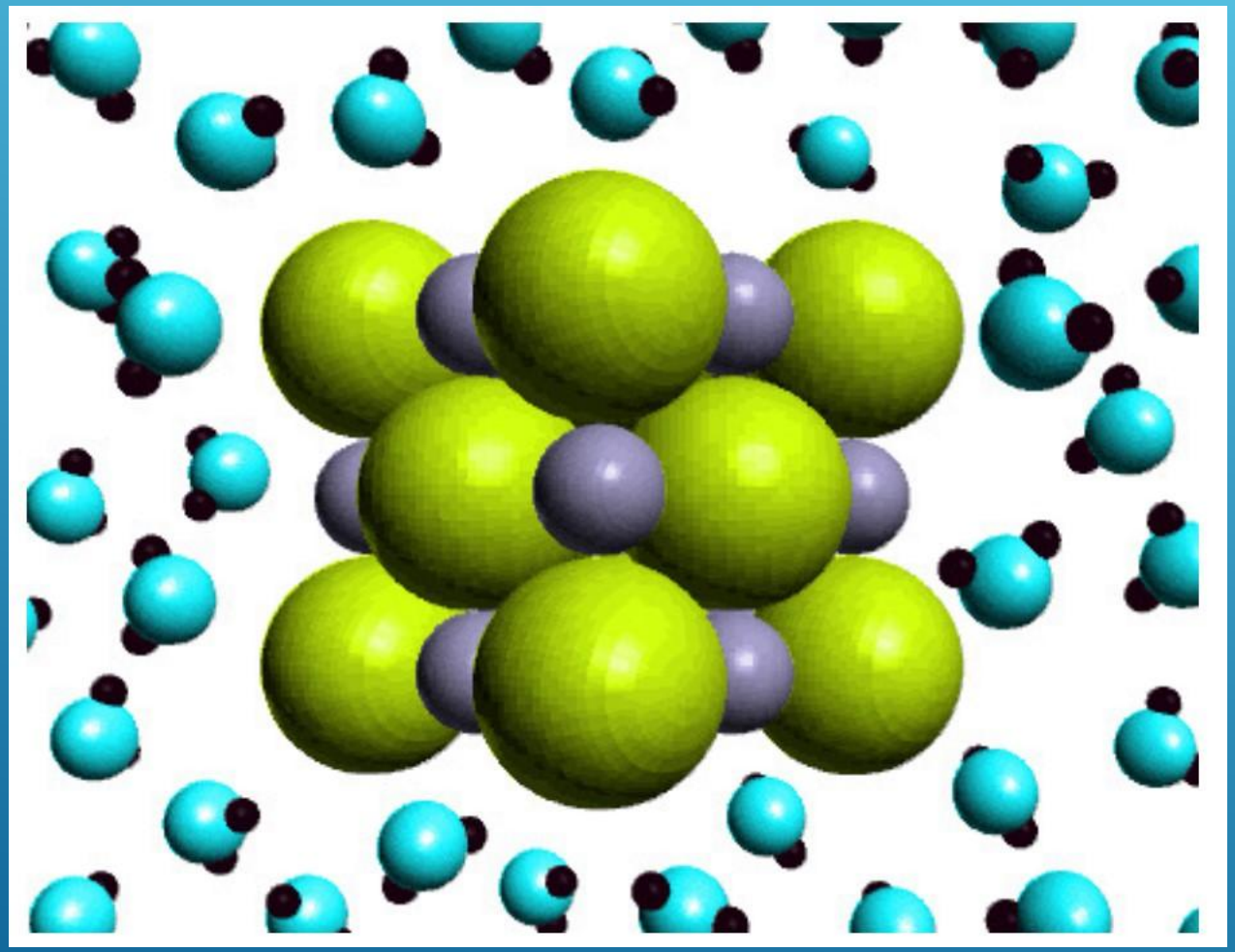


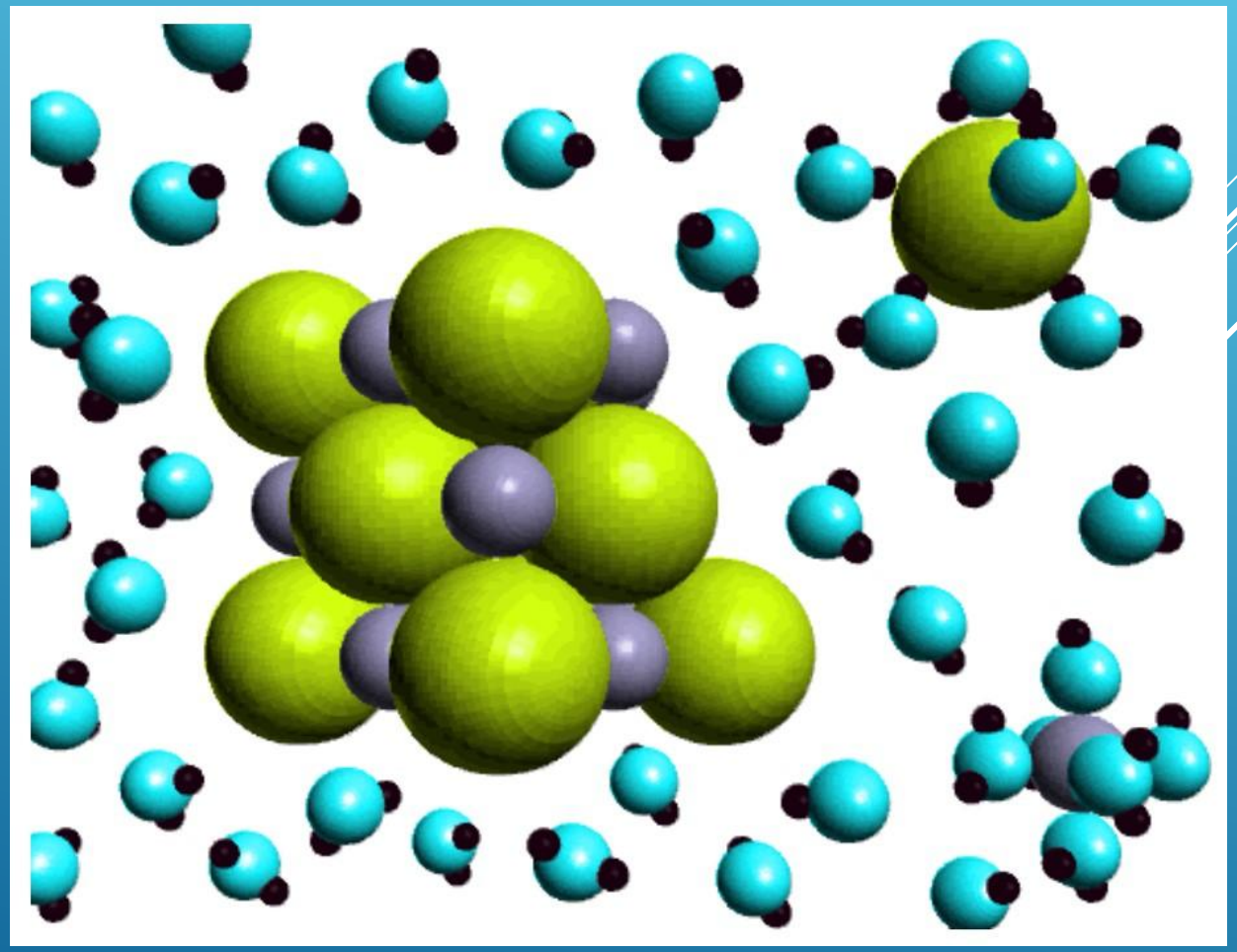




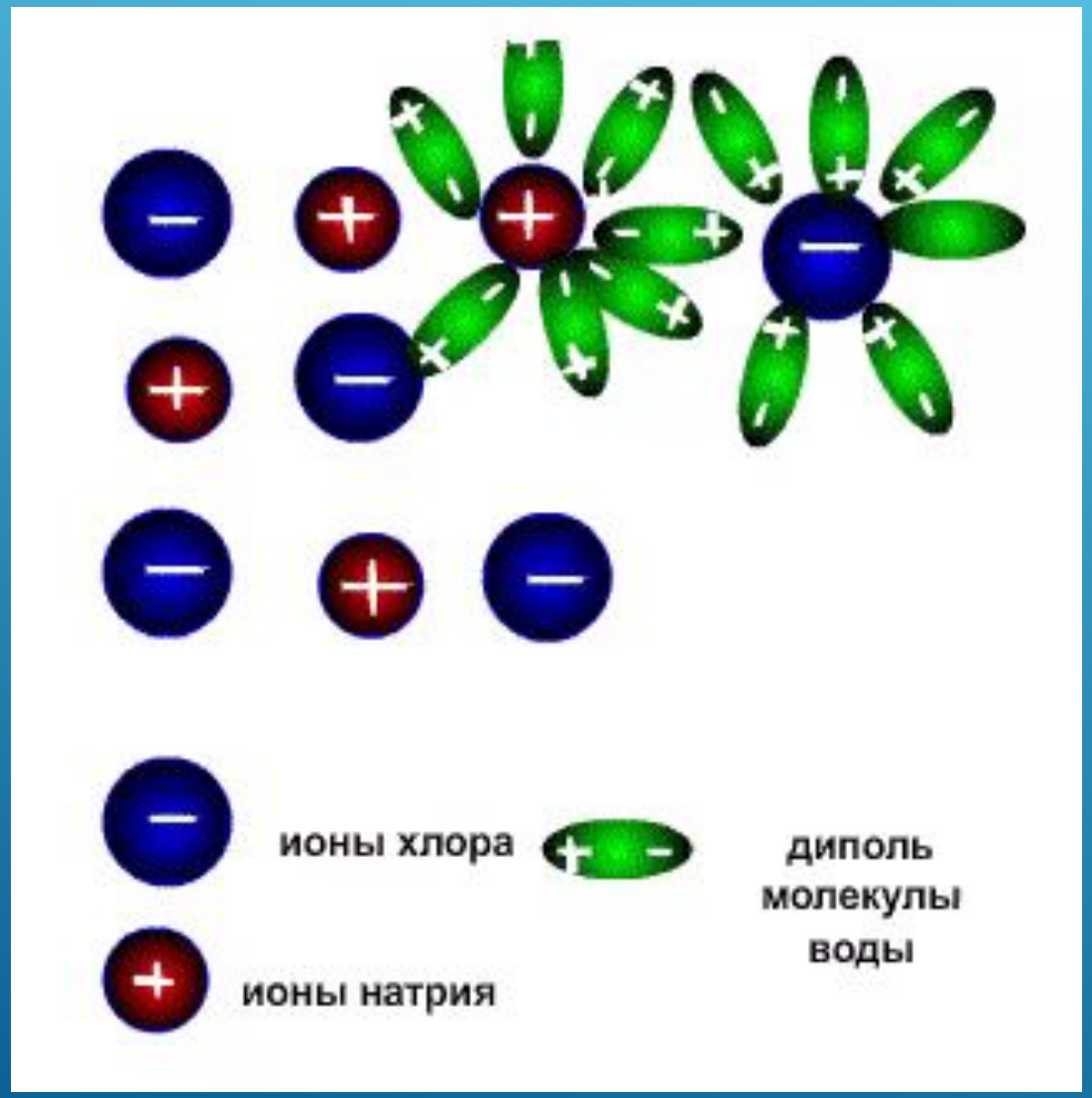
Поваренная соль – диэлектрик
NaCl – сложное вещество

Диссоциация





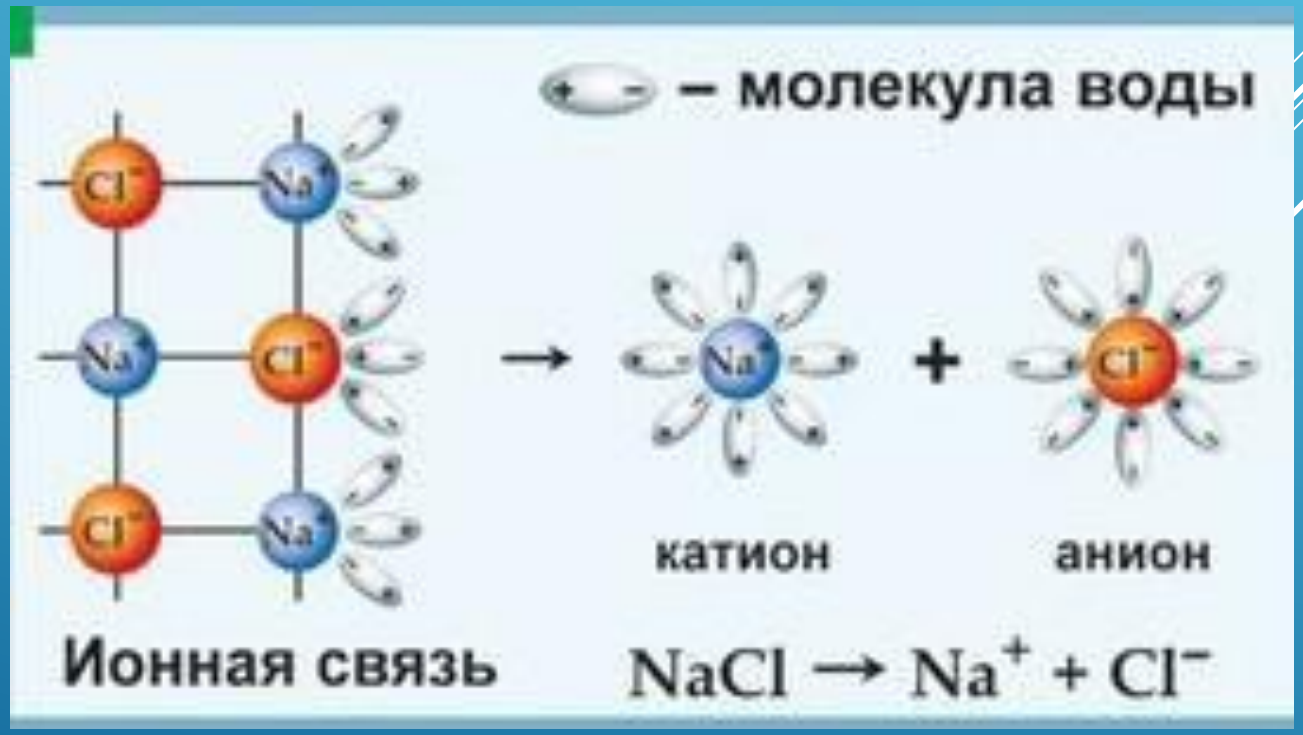
Диссоциация

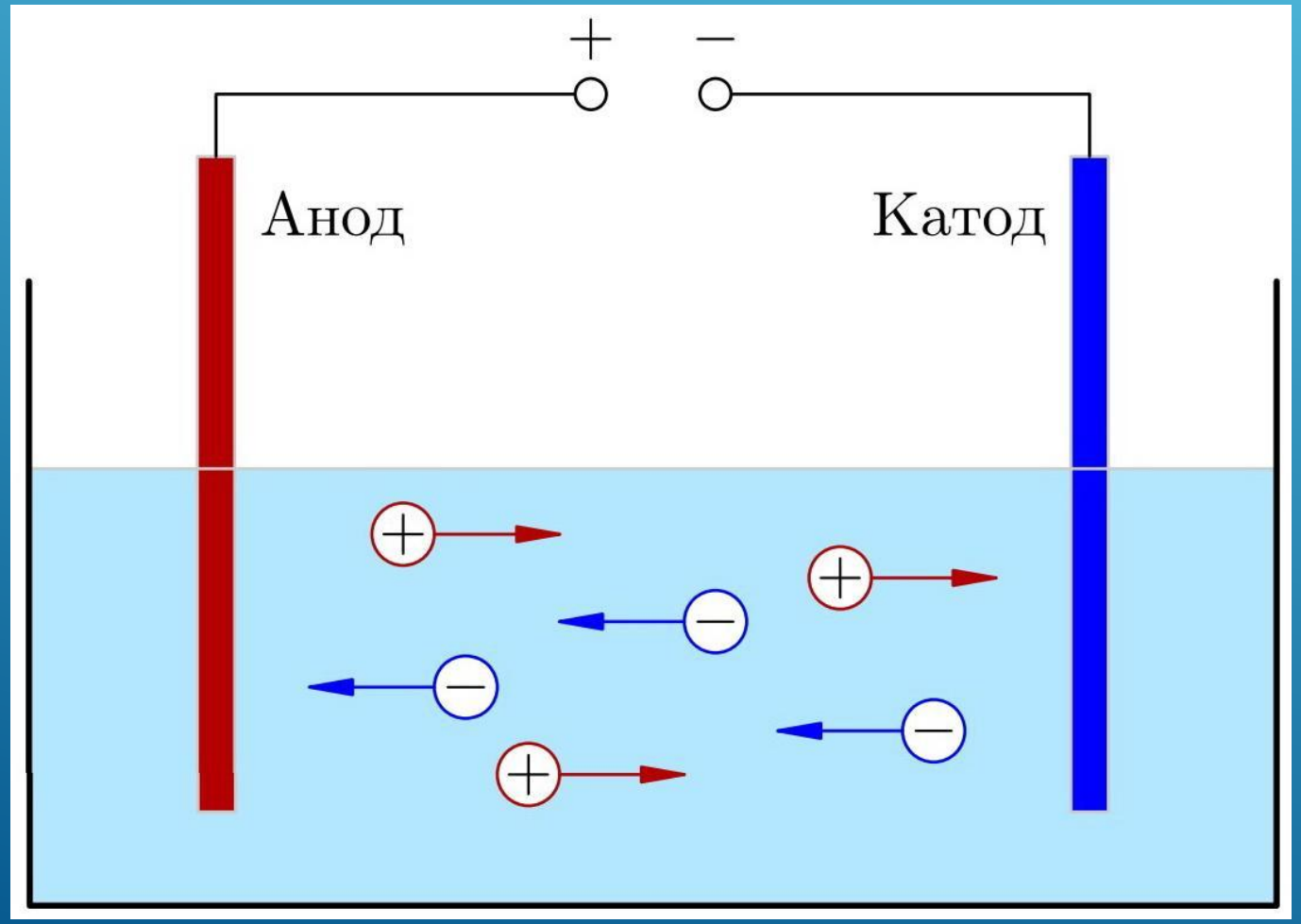
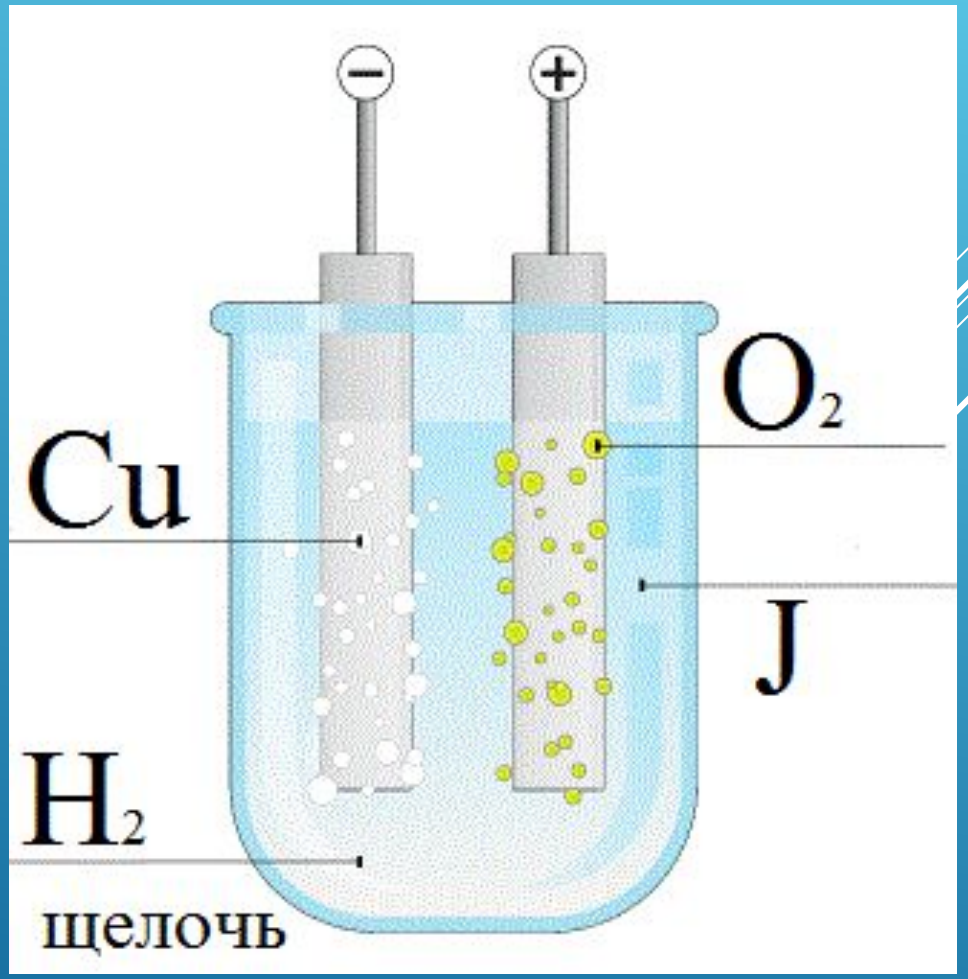


Электролит – вещество, водный раствор которого проводит ток

Диссоциация – процесс распада электролита на ионы при его растворении в воде

Электролиты проводники 2 рода (ионная проводимость)



► Электролиз

Электролиз – совокупность процессов, происходящих при прохождении постоянного электрического тока через электрохимическую систему, состоящую из 2 электродов и раствора электролита