
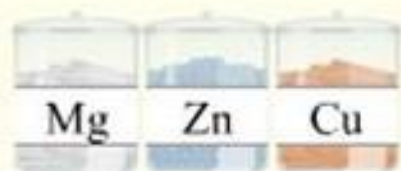


ЭЛЕКТРИЧЕСКИЙ ТОК В ЭЛЕКТРОЛИТАХ (ЖИДКОСТЯХ)

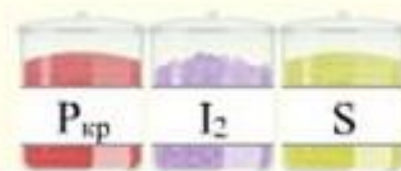
The image features a solid blue background. On the right side, there are several thin, white, parallel lines that originate from the bottom right and extend towards the top right, creating a sense of motion or energy. The text is positioned on the left side of the image.

- ▶ 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, \oplus частиц, \square 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 \oplus к \oplus , от \square к \oplus , от \square к \square , от \square к \oplus
- ▶ За направление тока принимают: направление движения молекул, направлен во все стороны, \oplus частиц, нейтральных частиц, \square частиц, не имеет направления, направлен по проводам, электронов, ионов

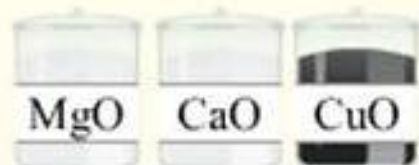
- ▶ Электрические заряды бывают: **положительными**, ~~нейтральными, величественными, отрицательными, круглыми, маленькими, не существуют~~
- ▶ Электрические заряды взаимодействуют: **отталкиваются**, ~~не взаимодействуют, притягиваются, на все воля Божья~~
- ▶ Носителями зарядов являются: ~~молекулы~~, **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, \oplus частиц, \ominus 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 \oplus к \oplus , от \oplus к \ominus , от \ominus к \ominus , от \ominus к \oplus~~
- ▶ За направление тока принимают: **направление движения молекул**, ~~направлен во все стороны, \oplus частиц, нейтральных частиц, \ominus частиц, не имеет направления, направлен по проводам, электронов, ионов, бог весть чего~~



металлы



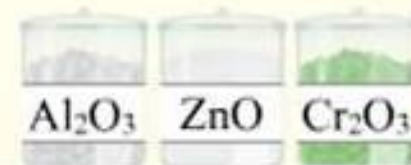
неметаллы



основные оксиды



кислотные оксиды



амфотерные оксиды



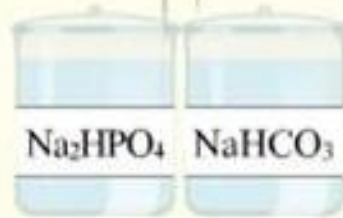
кислоты



щёлочи



средние соли



кислые соли

основные соли

▶ **Вещество**

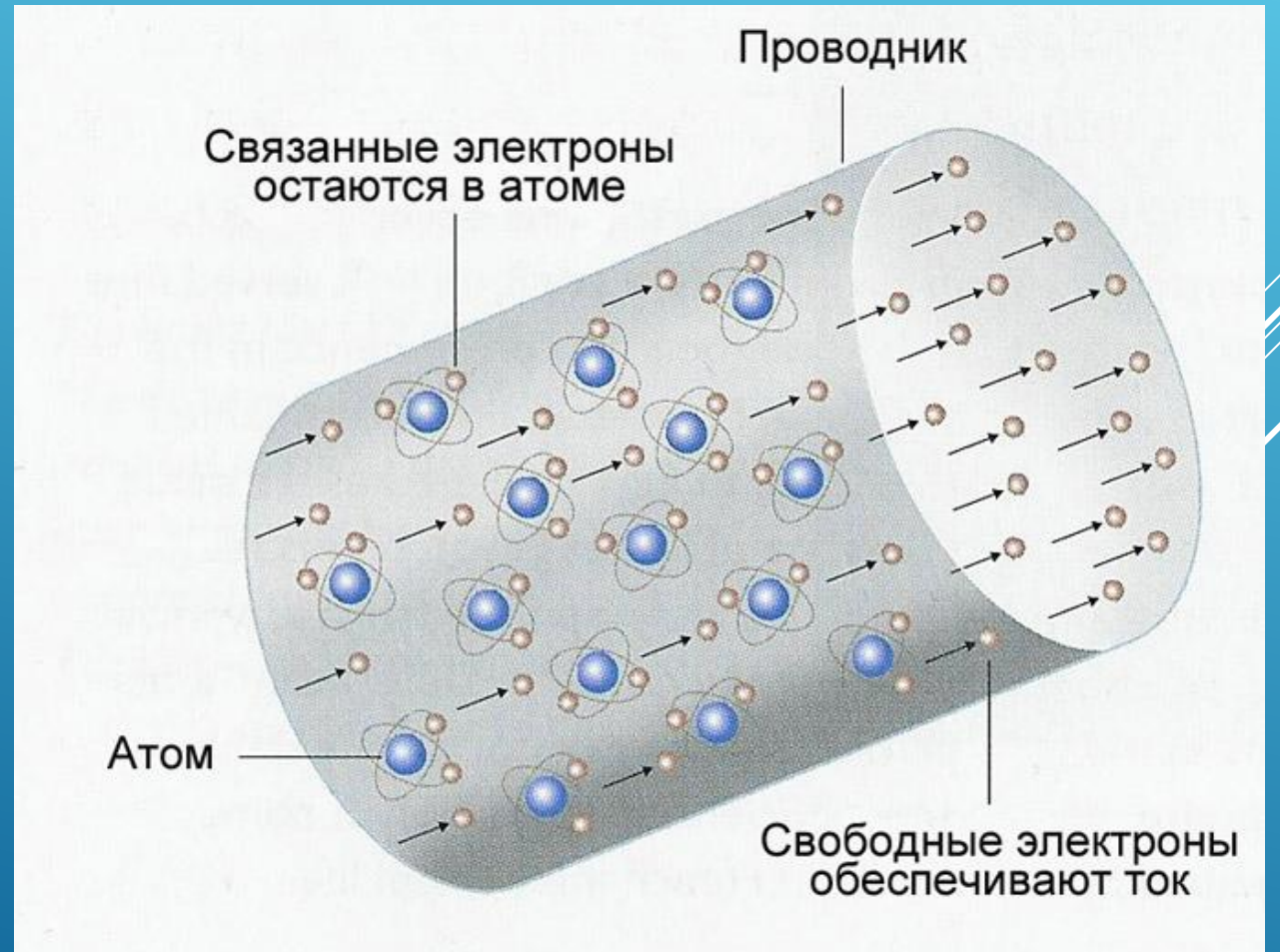
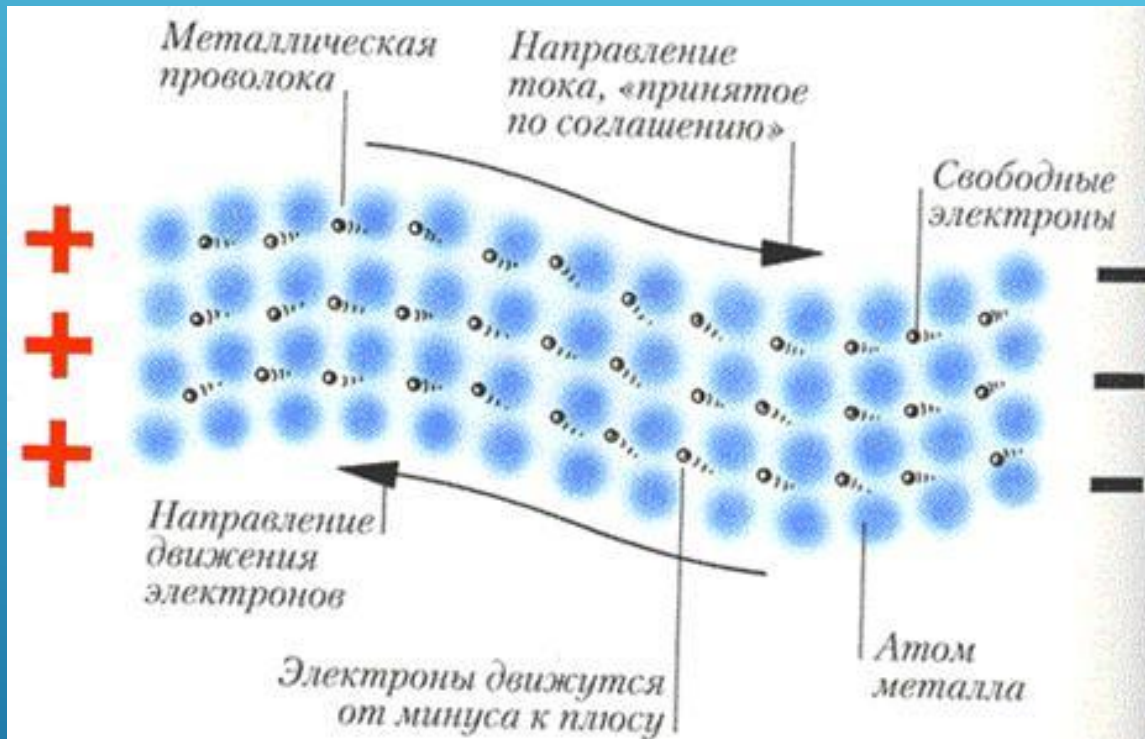
- ▶ Металлы
- ▶ Неметаллы
- ▶ Сера
- ▶ Графит
- ▶ Вода (дистиллированная)
- ▶ Поваренная соль NaCl
- ▶ Раствор NaCl
- ▶ Концентрированная кислота
- ▶ Раствор кислоты
- ▶ Сахароза
- ▶ Раствор сахарозы

▶ **Электропроводность**

- ▶ да
- ▶ большинство нет
- ▶ нет
- ▶ да
- ▶ нет
- ▶ нет
- ▶ да
- ▶ нет
- ▶ да
- ▶ нет
- ▶ нет

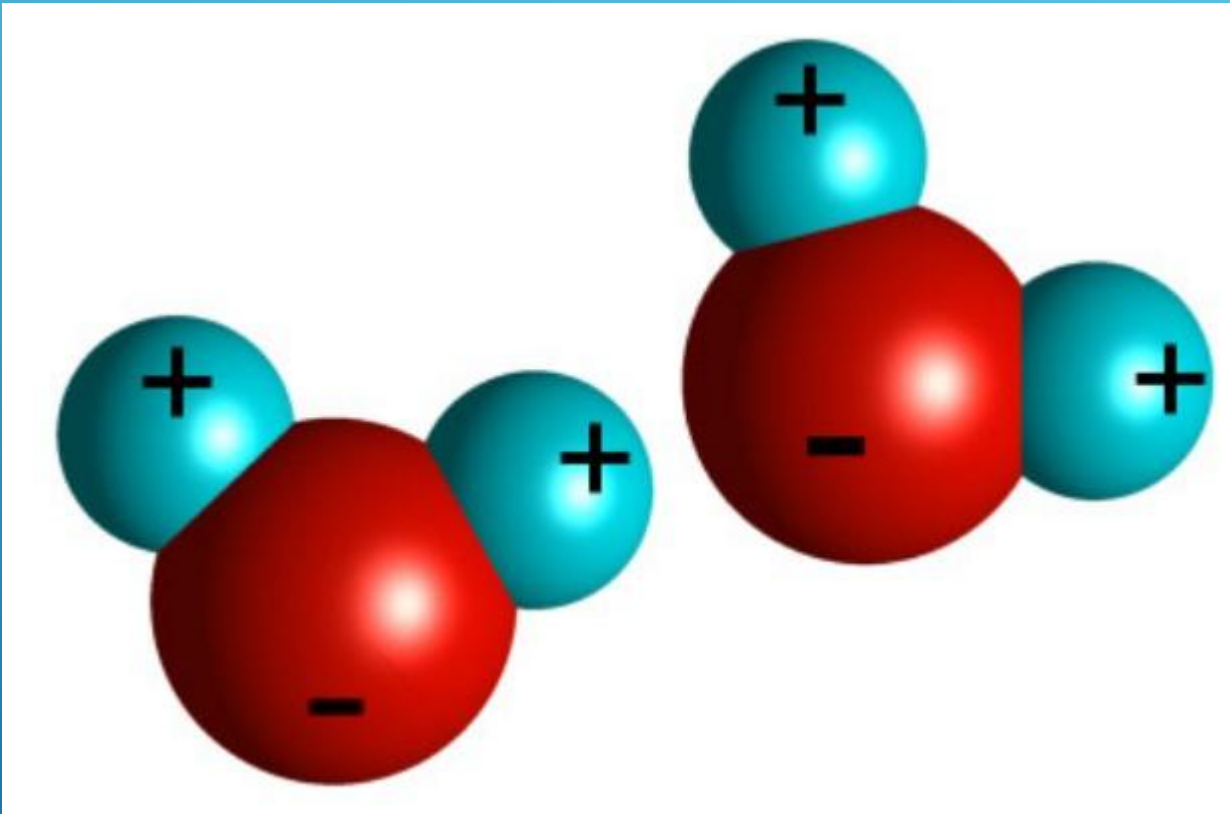


▶ Электрический ток в металлах



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

▶ Дистиллированная вода - диэлектрик

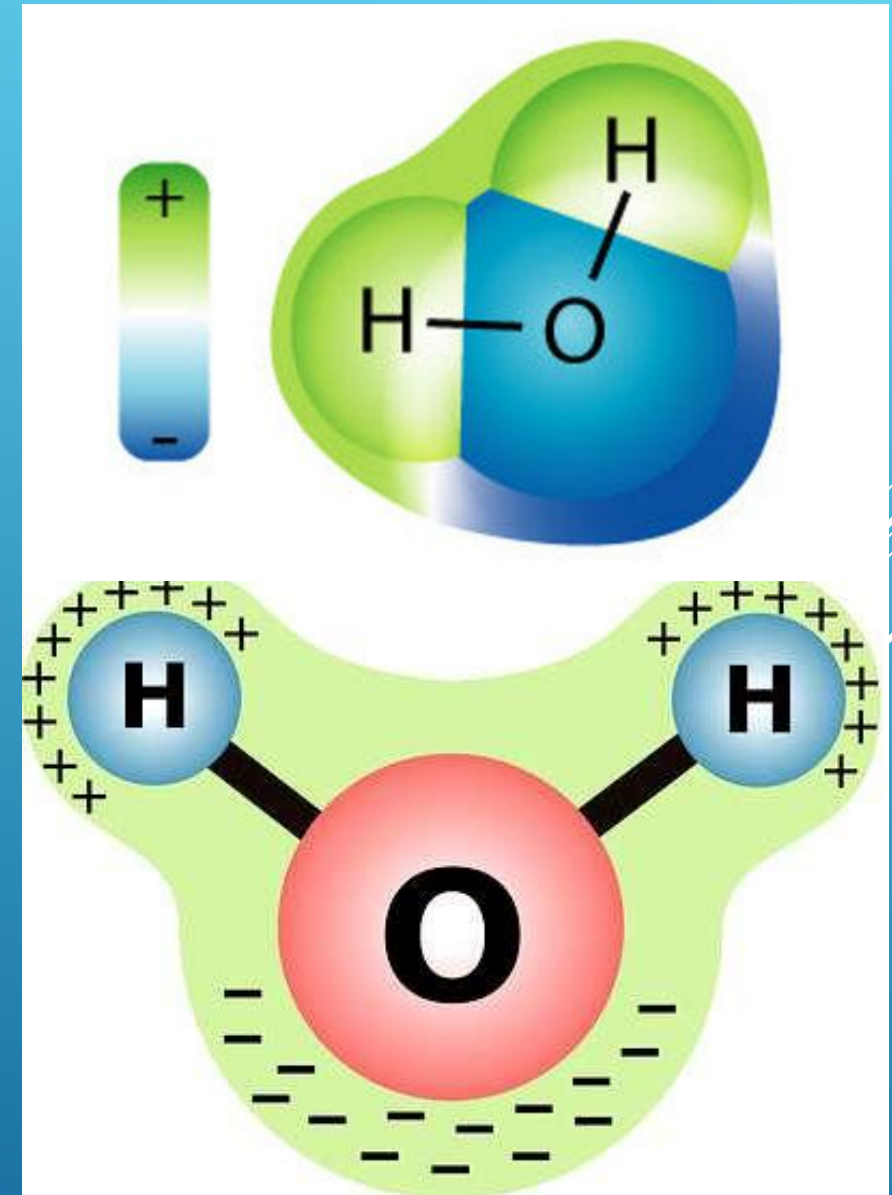


Вода – H_2O

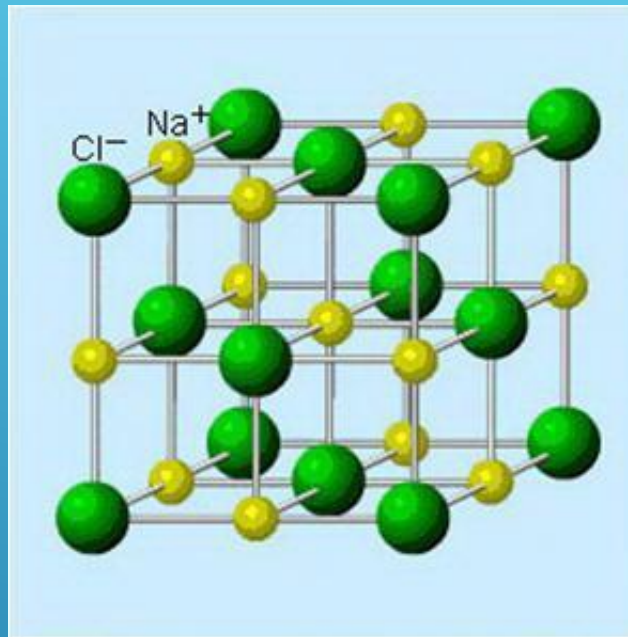
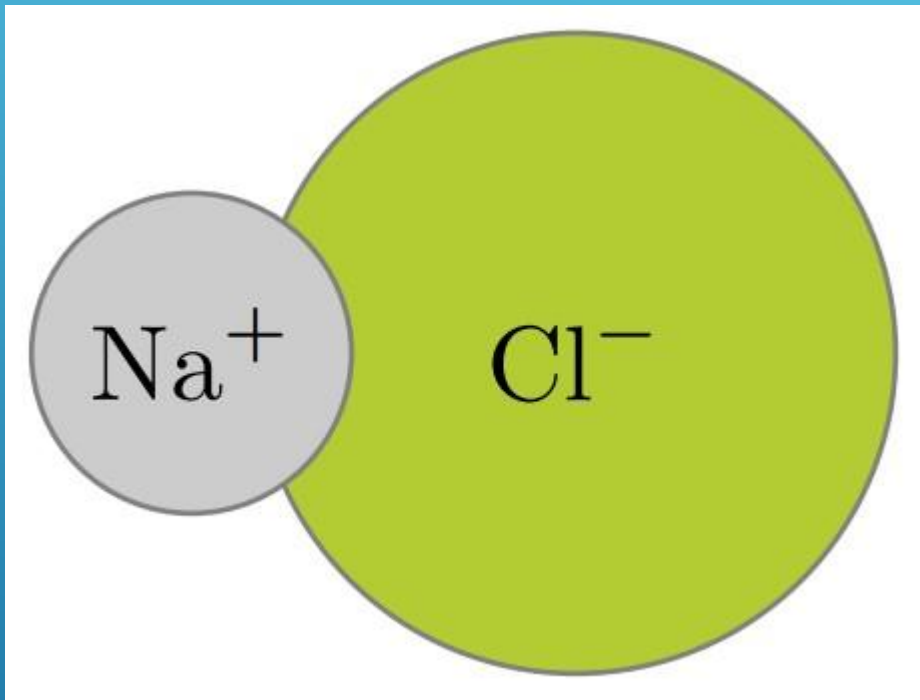
Вода – диэлектрик

Вода – сложное вещество

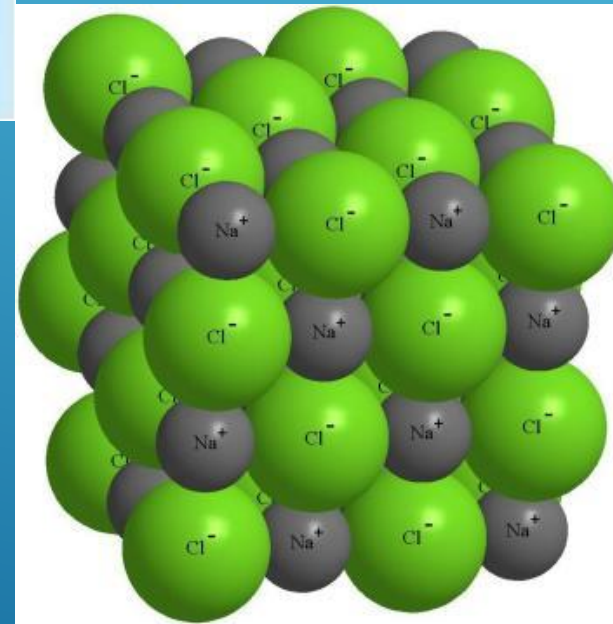
Диполь



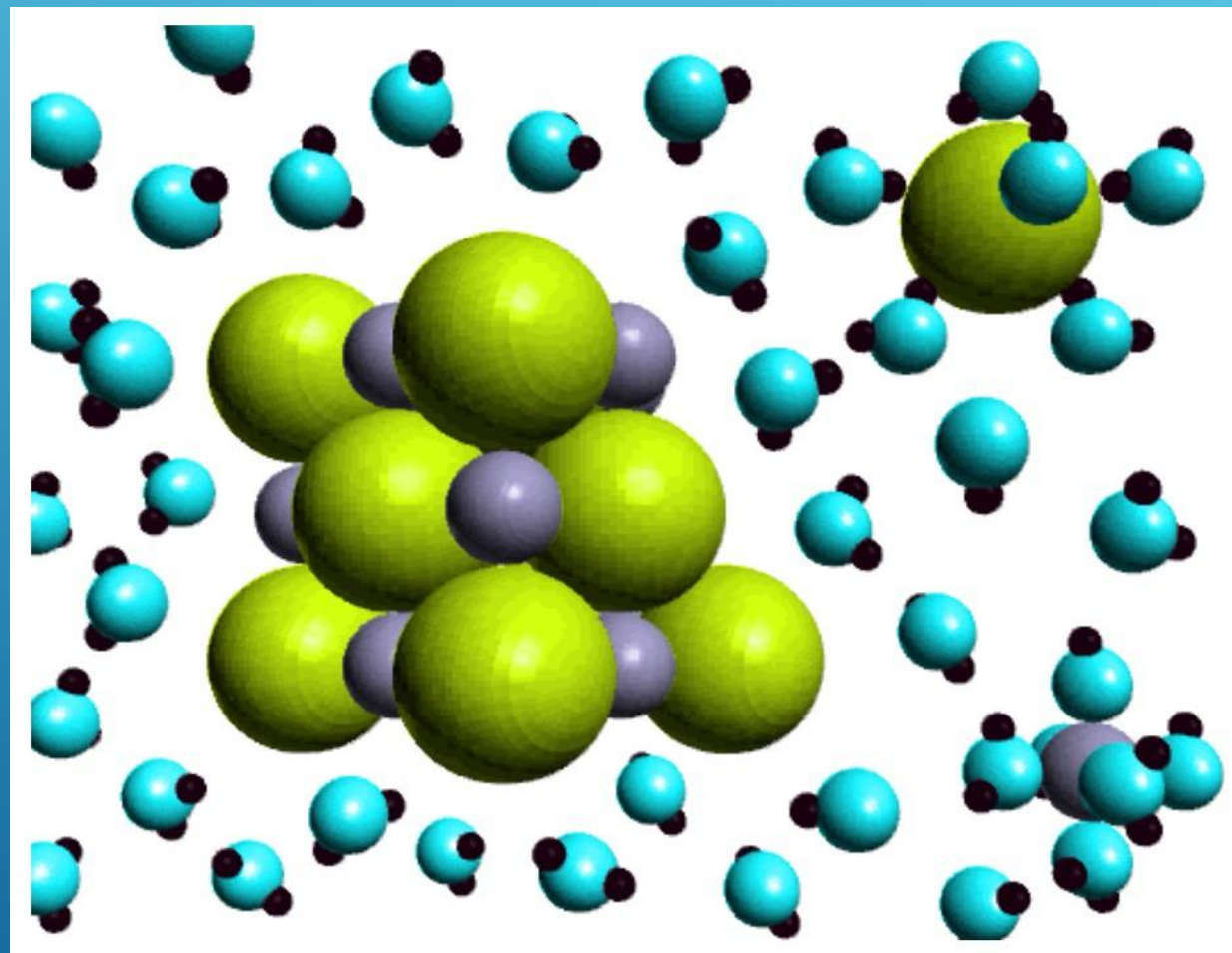
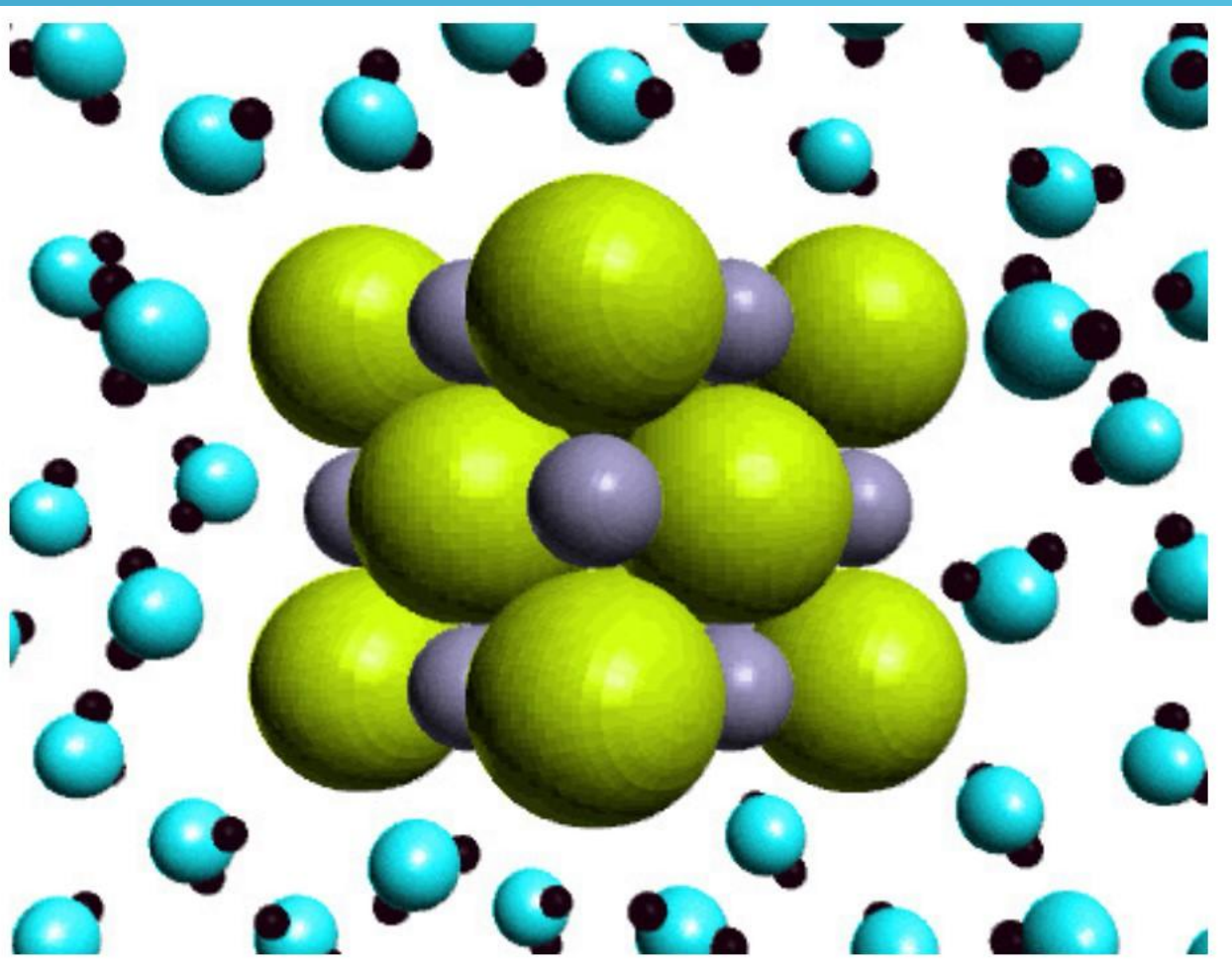
► Поваренная соль



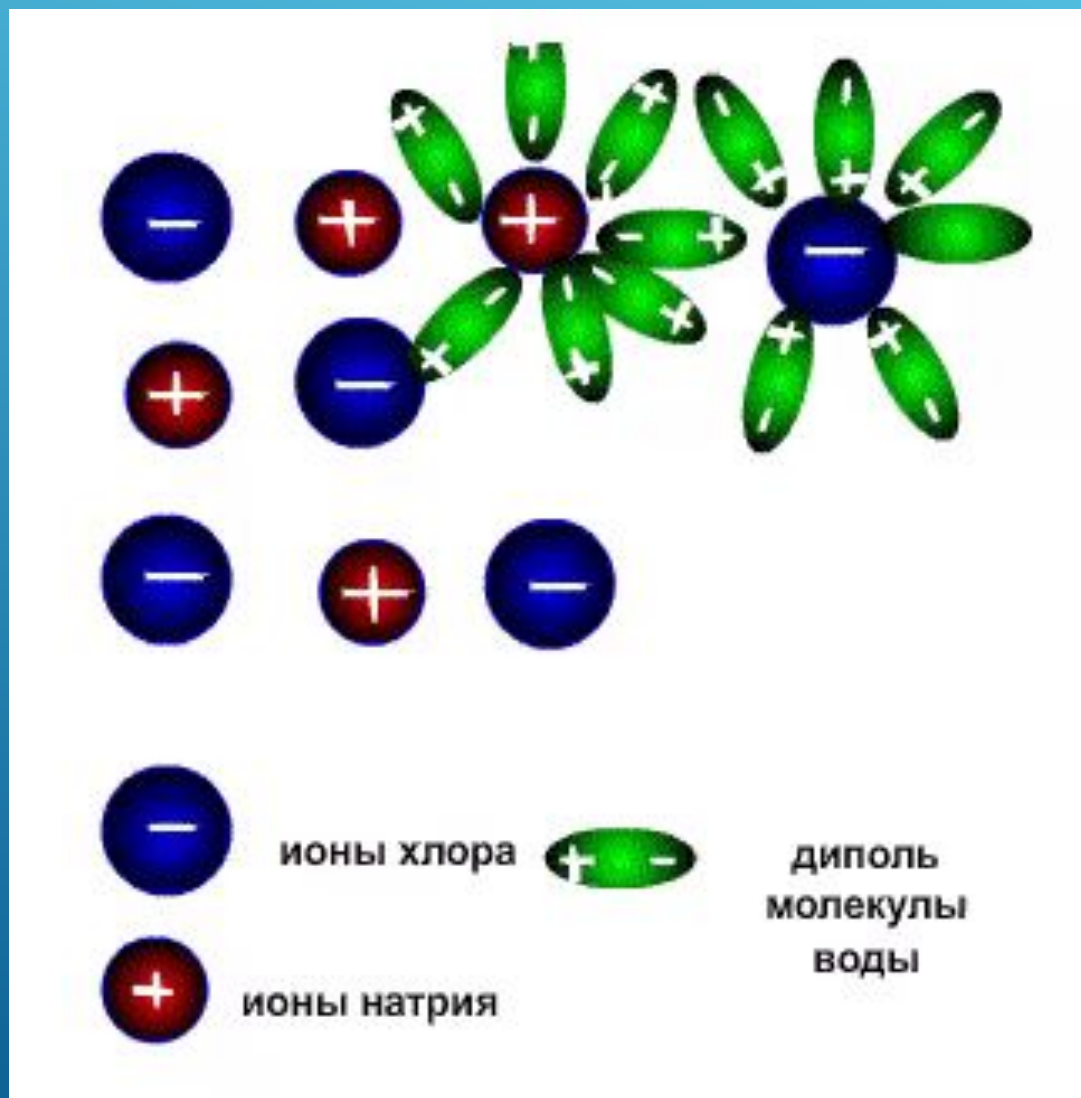
Поваренная соль – диэлектрик
 NaCl – сложное вещество



▶ Диссоциация



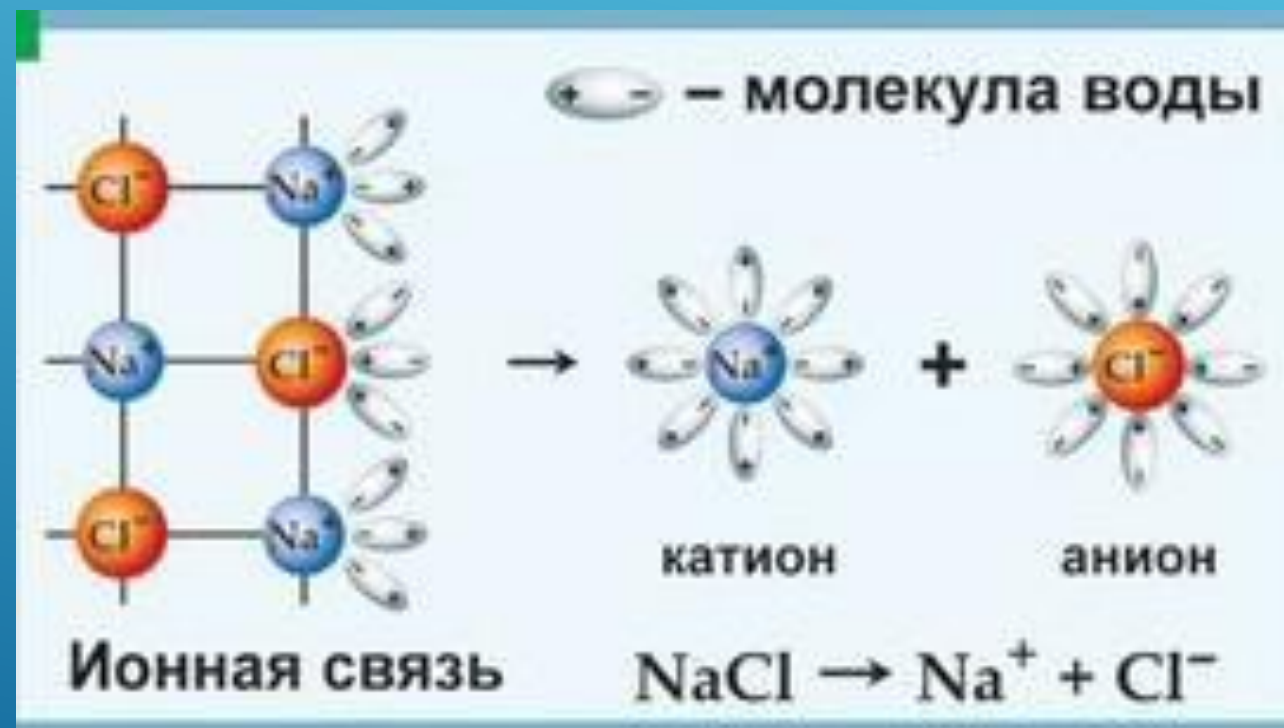
▶ Диссоциация



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

