



Электролитическая диссоциация

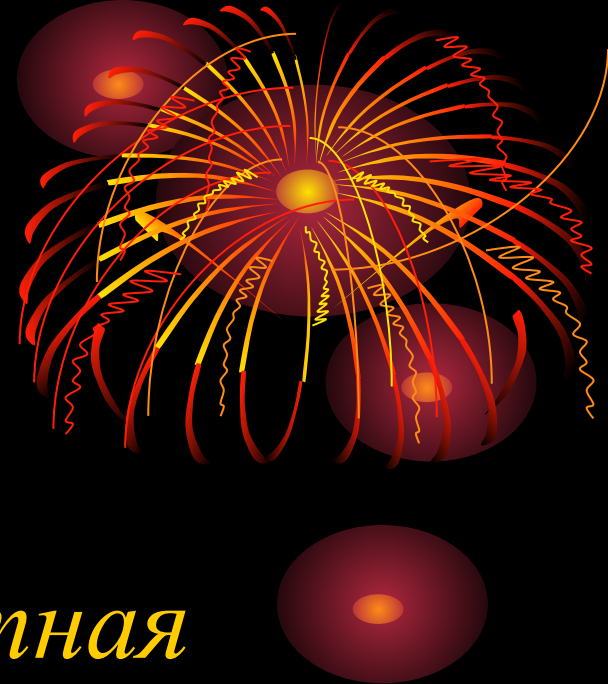
Типы связи

Ионная

Ковалентная

Полярная

Неполярная



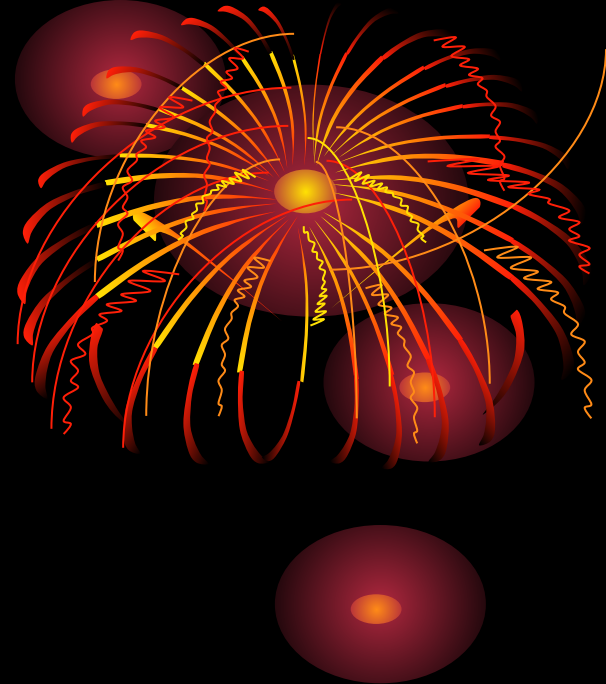
Вещества

Электролиты

- растворимые соли
- щелочи
- кислоты

Неэлектролиты

- нерастворимые соли, кислоты, основания, вода
- органические вещества
- простые вещества
- нерастворимые оксиды



Металлы проводят электрический ток, потому что обладают *свободными электронами.*

Вывод:

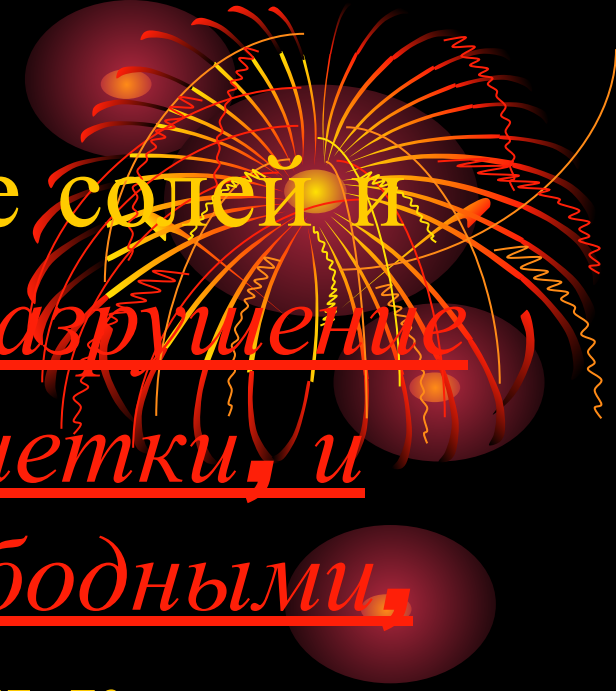
В растворах электролитов тоже есть свободно движущиеся
заряженные частицы.



В соединениях с ионной связью
заряженные частицы — *ионы*. ■

Ионы не свободные , они
находятся строго *в узлах*
кристаллической решетки. ■





При растворении в воде солей и щелочей происходит разрушение кристаллической решетки, и ионы становятся свободными,

т.е. способными к
перемещению

У кислот связь **ковалентная**
полярная.



При растворении в воде кислот
ковалентная полярная связь
переходит в ионную, и
образовавшиеся ионы
обуславливают электропроводность
растворов.



Электролитическая
диссоциация (ЭД) —
распад вещества на
ионы при растворении
в воде.

