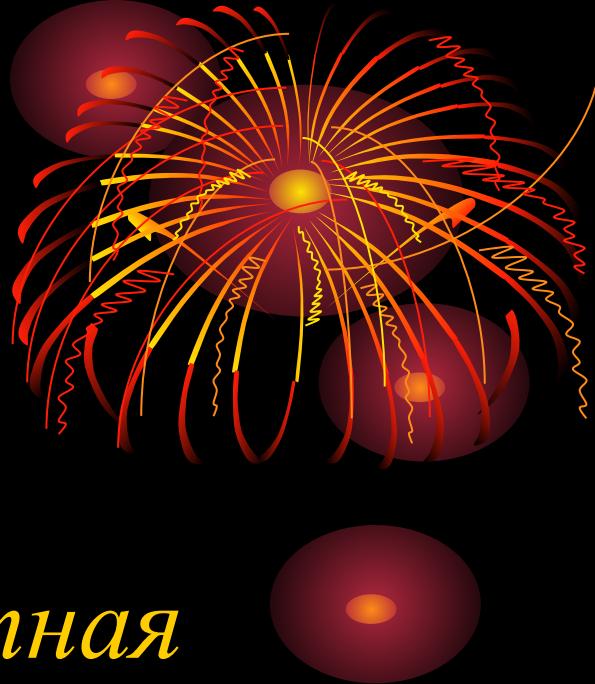




# Электролитическая диссоциация



## Типы связи

*Ионная*

*Ковалентная*

*Полярная*

*Неполярная*

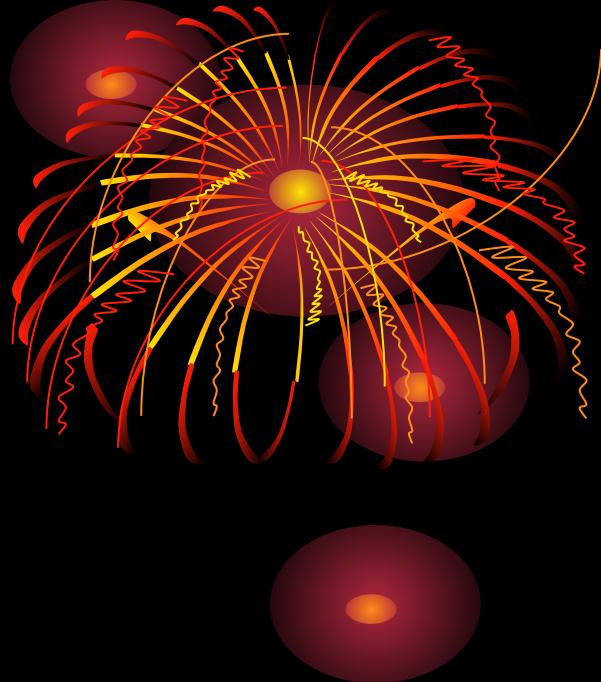
# Вещества

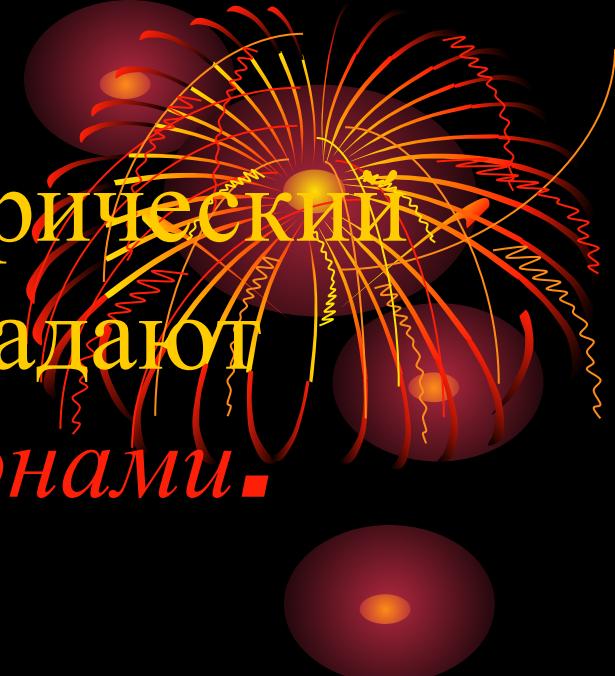
## *Электролиты*

- 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  
обусловливают электропроводность  
растворов.**

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

