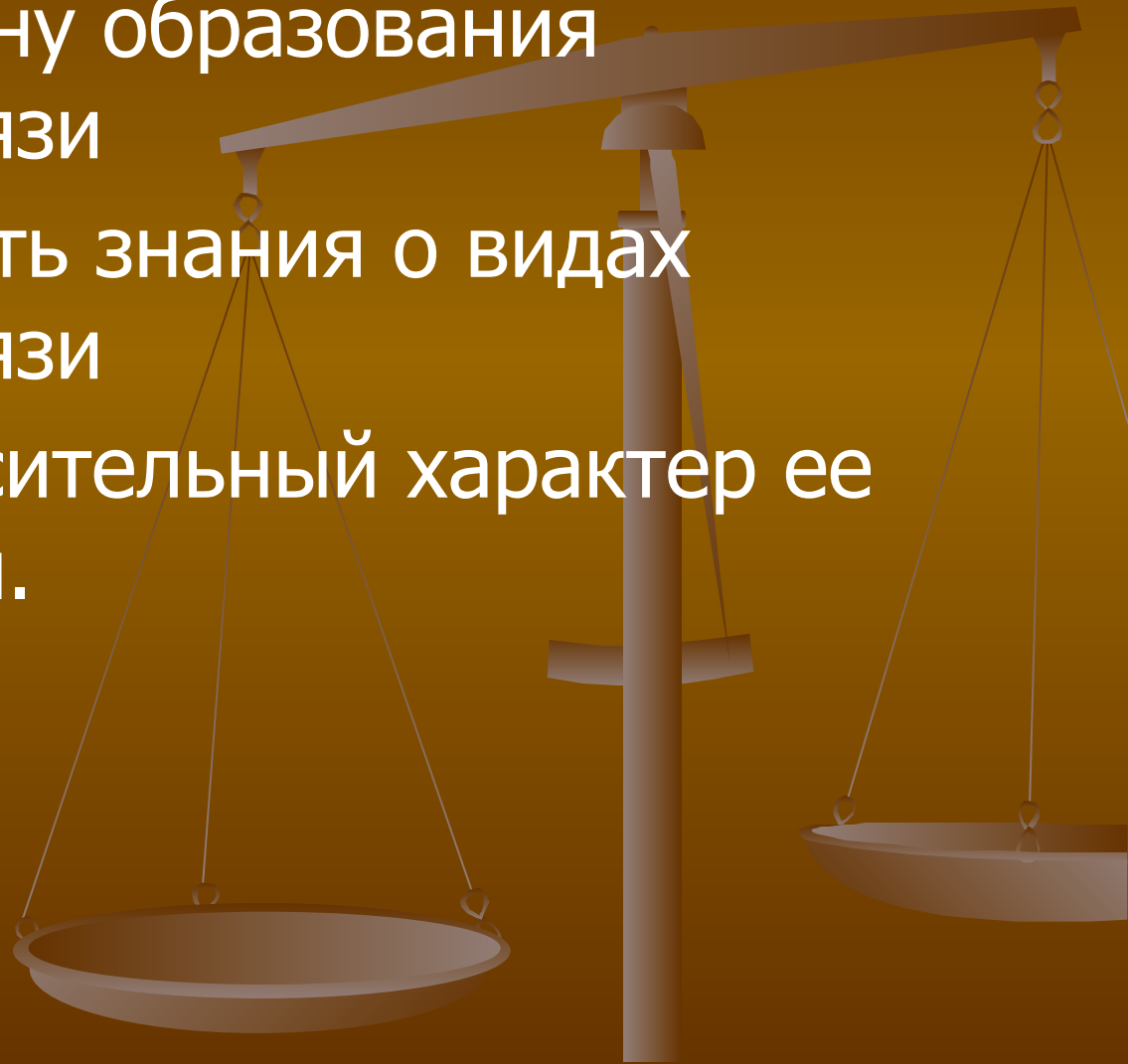


# Химическая связь



# Цель урока:

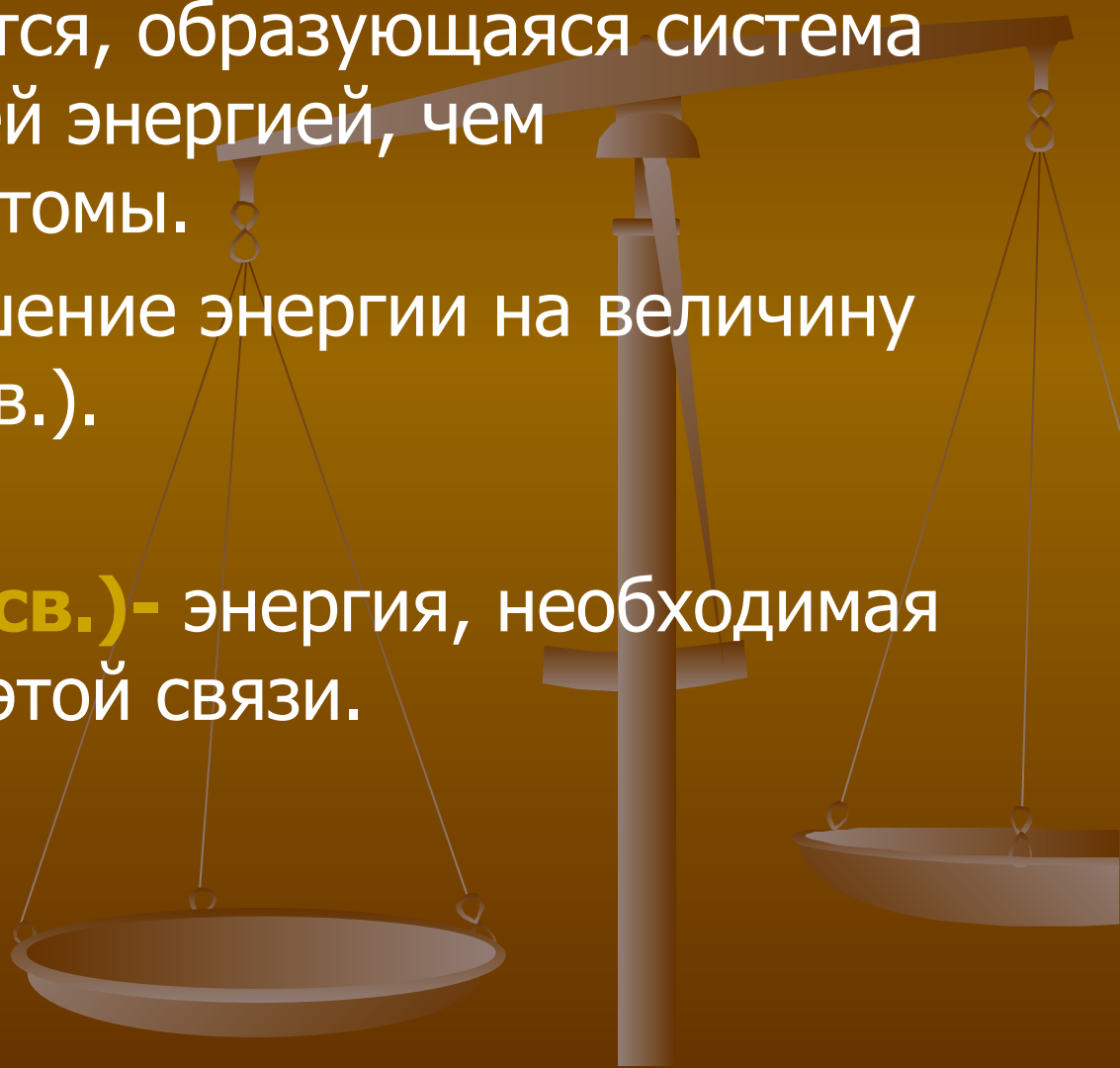
- Вскрыть причину образования химической связи
- Актуализировать знания о видах химической связи
- Показать относительный характер ее классификации.



Причиной образования химической связи является стремление системы к минимуму энергии: при её образовании, как правило, энергия выделяется, образуемая система обладает меньшей энергией, чем изолированные атомы.

Происходит уменьшение энергии на величину энергии связи ( $E_{св.}$ ).

**Энергия связи ( $E_{св.}$ )** - энергия, необходимая для разрушения этой связи.



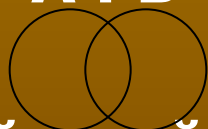
**Химическая связь** - взаимодействие между атомами, приводящее к образованию устойчивой системы - молекулы, иона, кристалла.



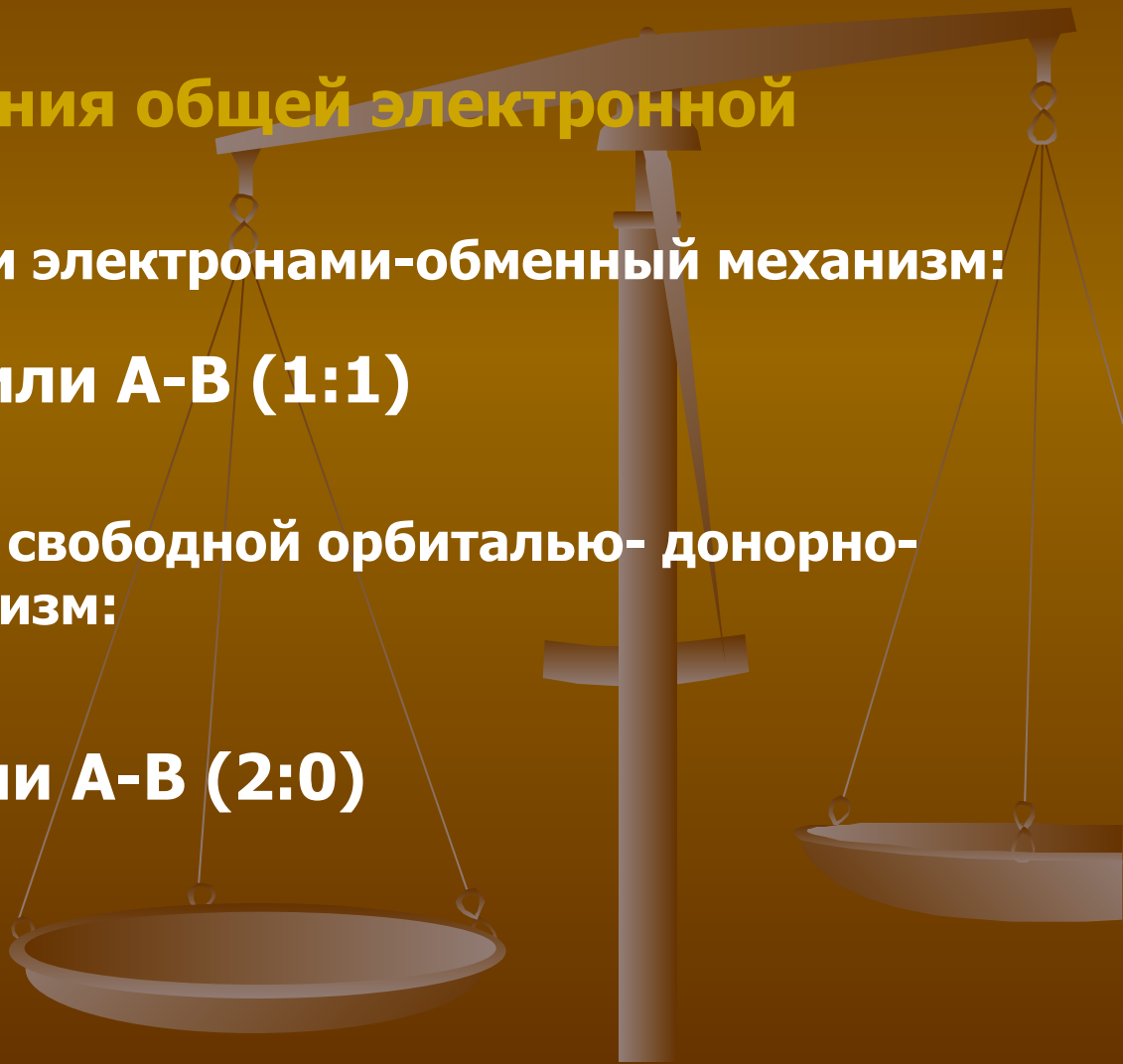
**Ковалентная связь** - связь между атомами, возникающая за счёт образования общих электронных пар.

**Способы образования общей электронной пары:**

- двумя неспаренными электронами-обменный механизм:



-электронной парой и свободной орбиталью- донорно-акцепторный механизм:



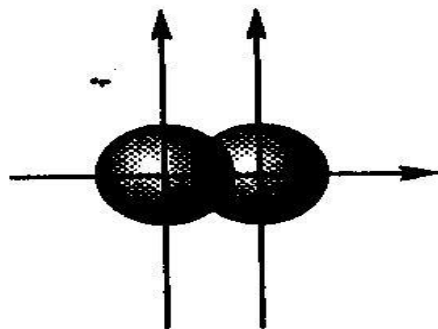
# Полярность ковалентной связи

Она определяется разницей значений  $\epsilon_0$  связанных атомов.



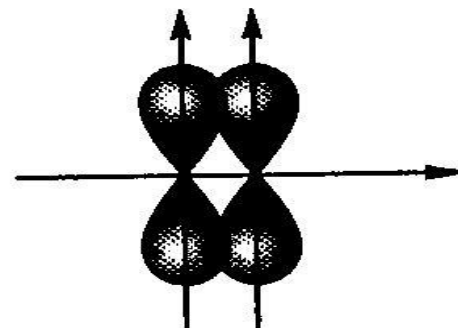
# Способы перекрывания электронных облаков

**$\sigma$ -ТИП**

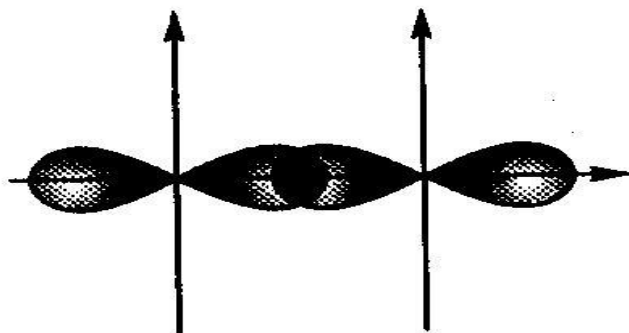


*s-s*

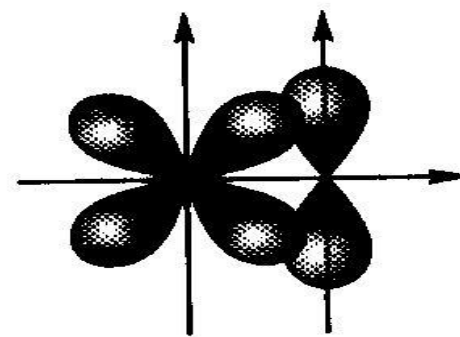
**$\pi$ -ТИП**



*p-p*



*p-p*



*d-p*

лобовое перекрывание —  
объемное

на одной прямой с центрами  
(близко, хорошо притягивается)



прочная связь

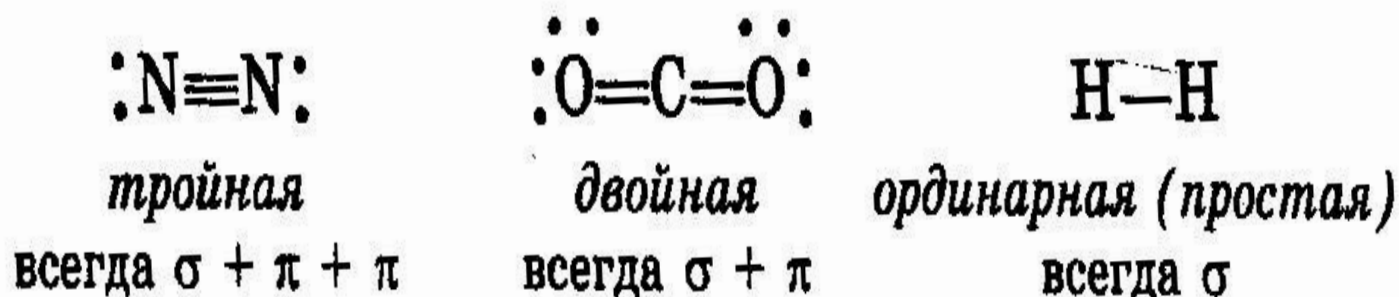
боковое перекрывание —  
менее объемное

удалено от центров  
(слабо притягивается)

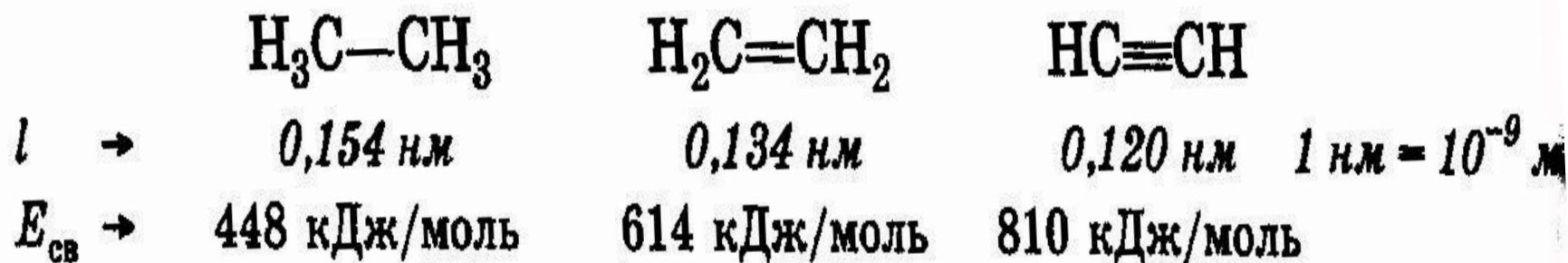


непрочная связь

**Кратность (порядок связи) — число электронных пар образующих данную связь.**



Больше кратность связи — больше прочность ( $E_{\text{св}}$ ), меньше длина:





**Ионная связь** - электростатическое притяжение между ионами.



**Ионных соединений немного:**

- элементы I и II гр. гл. подгр. + элементы VI и VII гр. гл. подгр.
- Если значение э.о  $\geq 2$ , то связь считают ионной. Если же значение э.о  $< 2$ , то ковалентной полярной.

**Чёткой границы между ионной и ковалентной полярной связью НЕТ.**

**Металлическая связь** — существует во всех металлах и сплавах и только у них.



**Me-связь в Me-кристалле:**

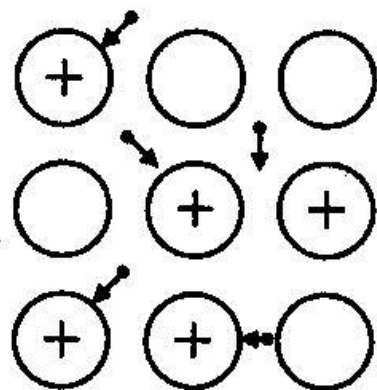
в узлах:

⊕ — ионы Me

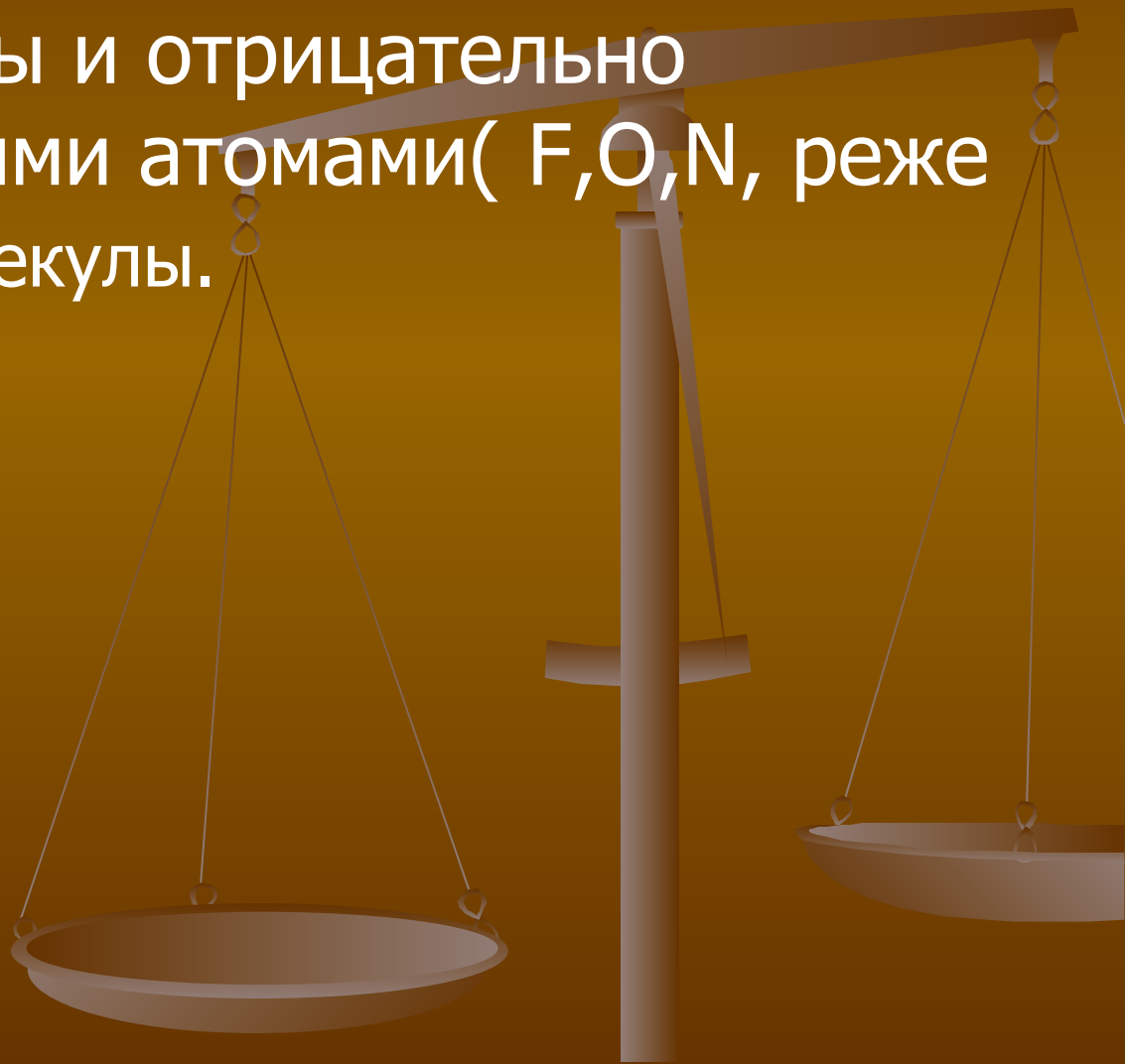
○ — атомы Me

между узлами:

↗ — свободные электроны («электронный газ») связывают частицы в единую структуру, определяют физ. св-ва металлов.

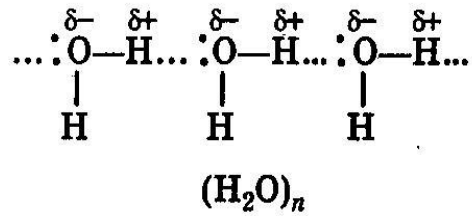


**Водородная связь**- электростатической притяжение между положительно поляризованными атомами водорода одной молекулы и отрицательно поляризованными атомами( F,O,N, реже S,Cl) другой молекулы.



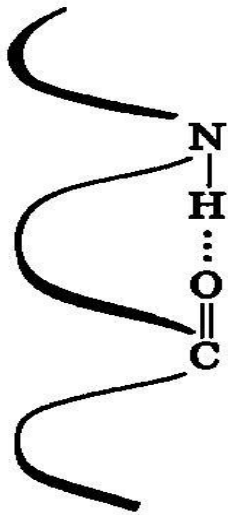
# Водородная связь бывает:

## ■ Межмолекулярная



энергия связи очень мала,  
но связь охватывает  
*большинство* молекул.

## ■ Внутримолекулярная



вторичная  
структура белка



# Виды химической связи

зависят от ЭО образующих ее атомов

ионная  
связь

$Me + Нем$



$\Delta ЭО$  очень  
велика

$NaCl, K_2S, \dots$

ковалентная  
связь

$Нем + Нем$

Полярная  
 $Нем + Нем$

$Нем + Нем$

разные

$\Delta ЭО \neq 0$

$H_2O, H_2SO_4$

Ме-связь  
(металлическая)

во всех Ме  
и сплавах

Неполярная  
 $Нем + Нем$

$Нем + Нем$

одинаковые

$\Delta ЭО = 0$

$Cl_2, O_2,$

$CH_3-CH_3, \dots$

Н-связь

(водородная)

бывает

межмолекулярная  
(ассоциаты  $(H_2O)_n$ ;

$(R-OH)_n, \dots$ )

и внутримолекулярная —

II-я структура

белка

---

резкой границы нет!

**Домашнее задание:**

**Параграф 6,  
упражнение 4 (стр. 56)**

