

Химическая связь

**Под химической связью понимаются
различные виды взаимодействий,
обуславливающие устойчивое
существование двух- и многоатомных
соединений: молекул, ионов,
кристаллических и иных веществ.**

**ВИДЫ
ХИМИЧЕСКОЙ
СВЯЗИ**

ВИДЫ ХИМИЧЕСКОЙ СВЯЗИ

ковалентная

ионная

металлическая

неполярная

полярная

ХИМИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНД.

ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ

I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
H	Li	Be	B	C	N	O	F
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os
Fr	Ra	Ac	Th	Pa	U	Np	Pu
R ₂ O	RO	R ₂ O ₃	RO ₂	R ₂ O ₃	RO ₃	R ₂ O ₇	RO ₂
		RH ₃	RH ₃	H ₂ R	HR		

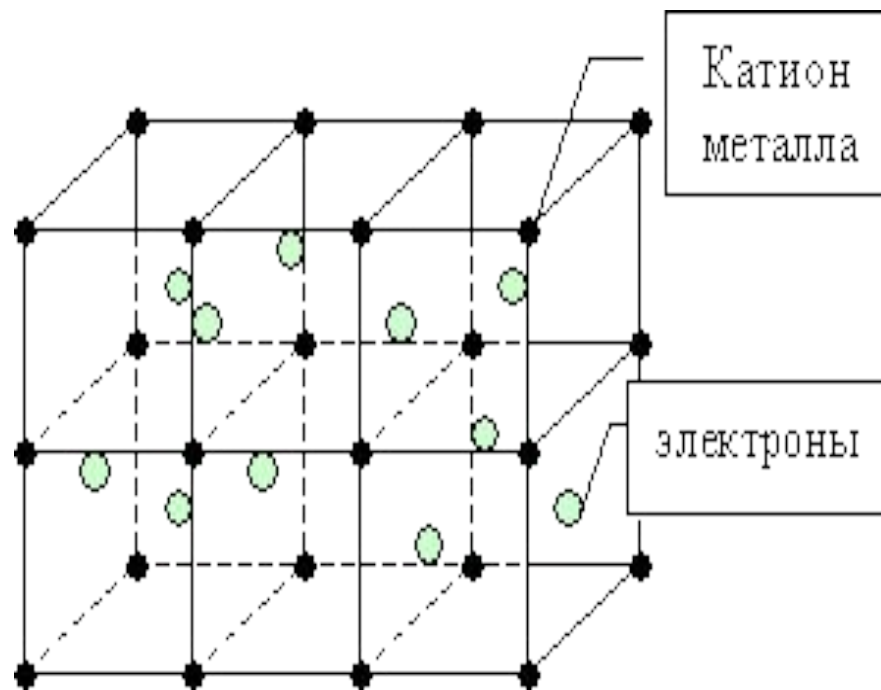
ЛАНТАНОИДЫ

АКТИНОИДЫ

Металлическая – в простых веществах- металлах

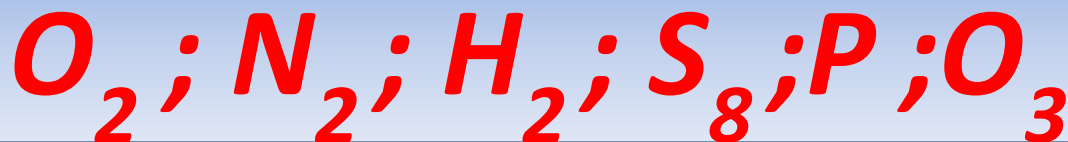


Al
Na
Ba
Fe
Mg



Ковалентная неполярная

в простых веществах
–
неметаллах



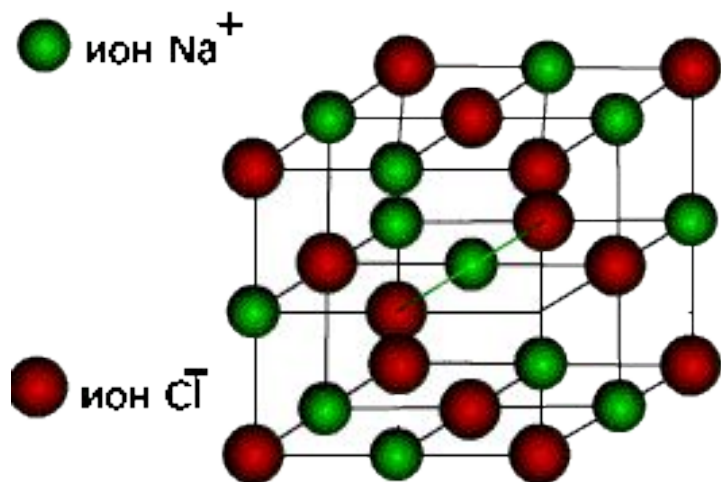
					1 Н 1,0079 Водород
5 В 10,81 Бор	6 С 12,011 Углерод	7 N 14,0067 Азот	8 О 15,9994 Кислород	9 F 18,9984 Фтор	
13 Si 28,0855 Кремний	14	15 P 30,973 Фосфор	16 S 32,06 Сера	17 Cl 35,453 Хлор	
31 Ga	32	33 As 74,9216 Мышьяк	34 Se 78,96 Селен	35 Br 79,904 Бром	
49 In	50	51 Sb 121,76 Сурьма	52 Te 127,60 Теллур	53 I 126,904 Иод	
81 Tl	82	83 Bi 208,98 Висмут	84 Po [209]	85 At [210] Астат	

Ковалентная полярная

**в сложных веществах,
состоящих из атомов
разных неметаллов:**



HCl , N_2O_5 , SF_6 , H_3BO_3 , P_2O_5



Ионная



**в сложных веществах,
состоящих из атомов
металлов и неметаллов:**

**Na_2O , KOH , MgCl_2 , BaSO_4 ,
 LiBr**