

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.МЕНДЕЛЕЕВА

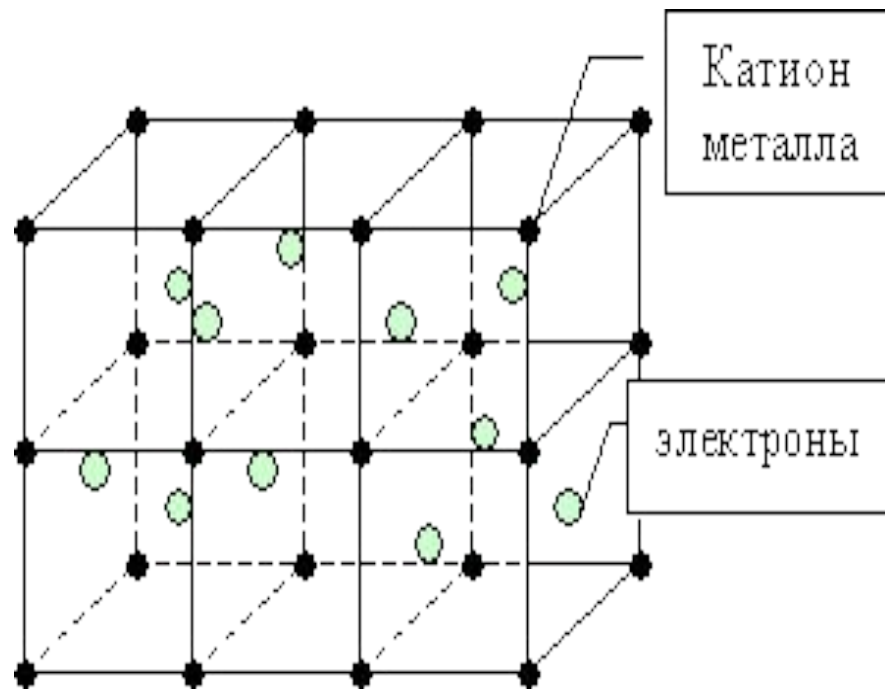
ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ

I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII										
H	He																
Li	Be	B	C	N	O	F	Ne										
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar										
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr		
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
Fr	Ra	Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	
			R ₂ O	RO	R ₂ O ₃	RO ₂	R ₂ O ₃	RO ₃	R ₂ O ₇							RO ₂	
					RH ₄	RH ₃	H ₂ R	HR									
ЛАНТАНОИДЫ																	
АКТИНОИДЫ																	

Металлическая – в простых веществах- металлах

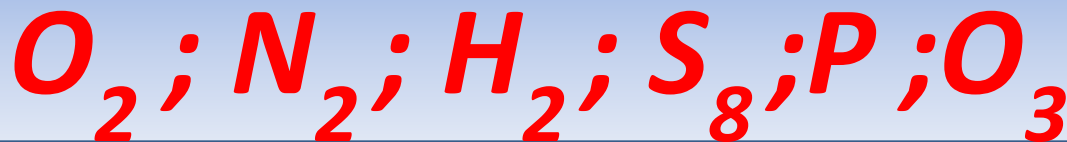


Al
Na
Ba
Fe
Mg



Ковалентная неполярная

в простых веществах
–
неметаллах



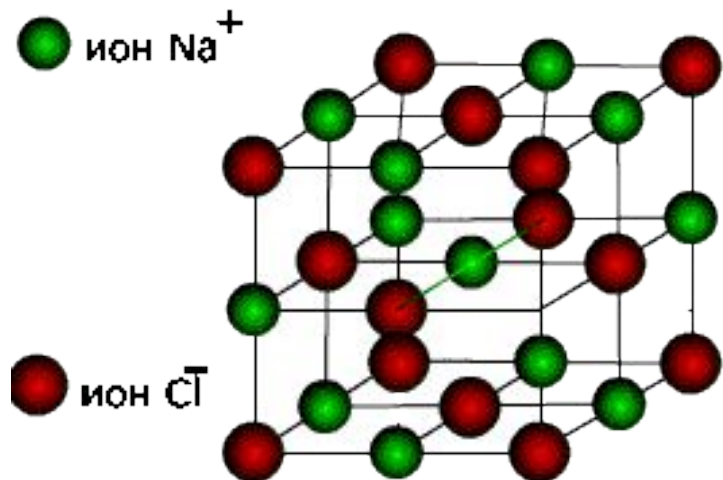
					Н 1 1,0079 Водород
В 5 10,81 Бор	С 6 12,011 Углерод	Н 7 14,0067 Азот	О 8 15,9994 Кислород	Ф 9 18,9984 Фтор	
	Si 13 28,0855 Кремний	Р 14 30,973 Фосфор	С 15 32,06 Сера	Cl 16 35,453 Хлор	
		As 32 74,9216 Мышьяк	Se 33 78,96 Селен	Br 34 79,904 Бром	
			Te 51 127,60 Теллур	I 52 126,904 Иод	
				At 84 [210] 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:**

