

**ВИДЫ
ХИМИЧЕСКОЙ
СВЯЗИ**

ВИДЫ ХИМИЧЕСКОЙ СВЯЗИ

ковалентная

ионная

металлическая

неполярная

полярная

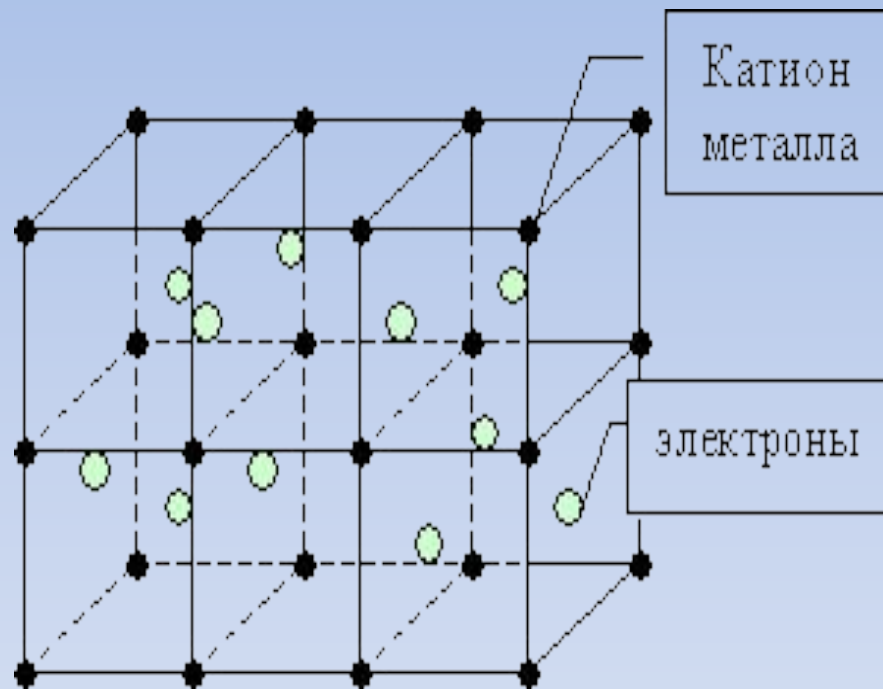
Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева

ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																		
I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII						IX	X	XI	XII	XIII	
а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	
1 H водород																	2 He гелий	
3 Li литий	4 Be бериллий	5 B бор	6 C углерод	7 N азот	8 O кислород	9 F фтор							10 Ne неон					
11 Na натрий	12 Mg магний	13 Al алюминий	14 Si кремний	15 P фосфор	16 S сера	17 Cl хлор							18 Ar аргон					
19 K калий	20 Ca кальций	21 Sc скандий	22 Ti титан	23 V ванадий	24 Cr хром	25 Mn марганец	26 Fe железо	27 Co кобальт	28 Ni никель							36 Kr кrypton		
37 Rb рубидий	38 Sr стронций	39 Y иттрий	40 Zr цирконий	41 Nb ниобий	42 Mo молибден	43 Tc технеций	44 Ru рутений	45 Rh родий	46 Pd палладий							54 Xe ксенон		
55 Cs цезий	56 Ba барий	57-71 Lanthanoids	72 Hf hafnium	73 Ta тантал	74 W вольфрам	75 Re рений	76 Os осмий	77 Ir иридий	78 Pt платина							86 Rn radon		
87 Fr франций	88 Ra радий	89-103 Actinoids	104 Rf rutherfordium	105 Db dubnium	106 Sg seaborgium	107 Bh bohrium	108 Hs hassium	109 Mt meitnerium	110 Ds darmstadtium							118 Og oganeson		
R ₂ O RO R ₂ O ₃ RO ₂ R ₂ O ₅ RO ₃ R ₂ O ₇ RO ₄																		
LANTHANOIDS																		
ACTINOIDS																		

Металлическая – в простых веществах- металлах



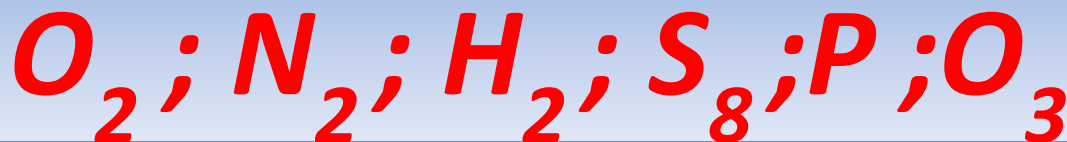
Al
Na
Ba
Fe
Mg



Ковалентная неполярная

в простых веществах

–
неметаллах



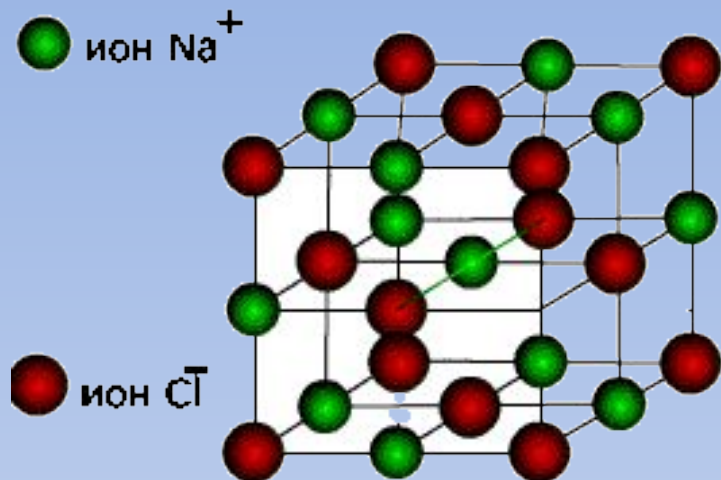
					H 1 1,0079 Водород
B 5 10,81 Бор	C 6 12,011 Углерод	N 7 14,0067 Азот	O 8 15,9994 Кислород	F 9 18,9984 Фтор	
	Si 14 28,0855 Кремний	P 15 30,973 Фосфор	S 16 32,06 Сера	Cl 17 35,453 Хлор	
		As 33 74,9216 Мышьяк	Se 34 78,96 Селен	Br 35 79,904 Бром	
			Te 52 127,60 Теллур	I 53 126,904 Иод	
				At 85 [210] 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:**



**Определите вид
химической связи в
каждом из данных
соединений**





***В каких соединениях
ионный тип связи***

NaCl

HNO₃

MgO

CO₂

AlBr₃

H₂O



**Какие соединения имеют
ковалентно - полярный тип
связи**

CaO

CH₄

KCl

NH₃

Cl₂

HBr



**Из перечня веществ
выберите формулы с
ковалентной неполярной
связью**

