

ВИДЫ ХИМИЧЕСКОЙ СВЯЗИ

**Шальнев Николай
Анатольевич**

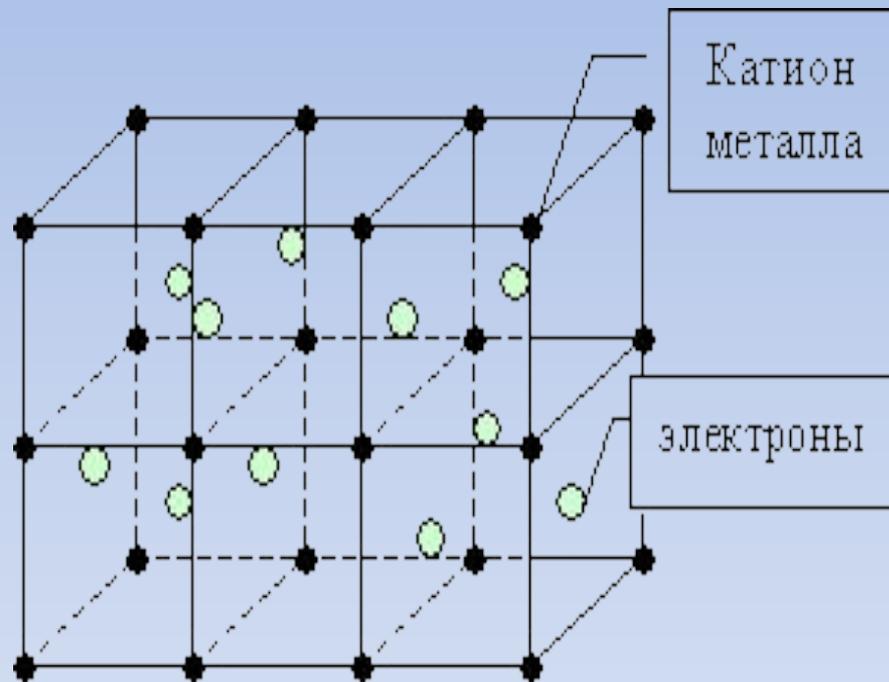
**Учитель
химии**

**МАОУ СОШ № 64
г. Екатеринбург**

Металлическая – в простых веществах- металлах



Al
Na
Ba
Fe
Mg



Ковалентная неполярная

в простых веществах

–
неметаллах



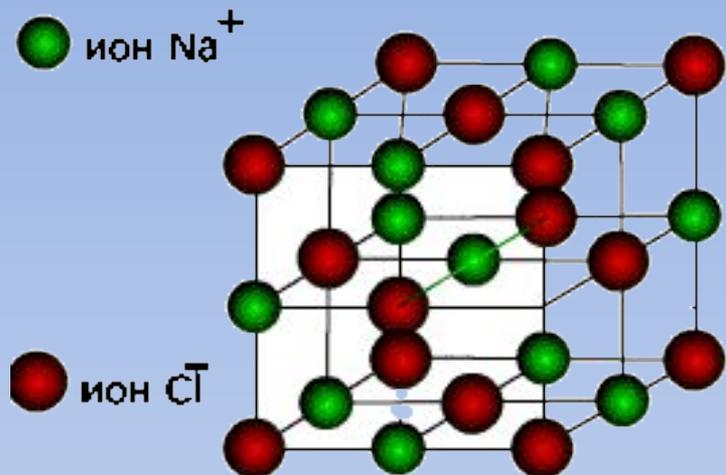
					Н 1 1,0079 Водород
В 5 10,81 Бор	С 6 12,011 Углерод	Ν 7 14,0067 Азот	О 8 15,9994 Кислород	Ф 9 18,9984 Фтор	
	Si 14 28,0855 Кремний	P 15 30,973 Фосфор	S 16 32,06 Сера	Cl 17 35,453 Хлор	
		As 33 74,9216 Мышьяк	Se 34 78,96 Селен	Br 35 79,904 Бром	
			Te 52 127,60 Теллур	I 53 126,904 Иод	
				At 85 [210]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

