

ВИДЫ ХИМИЧЕСКОЙ СВЯЗИ

**Попова Светлана
Анатольевна**

**Учитель
химии**

**ГБОУ СОШ № 1465 имени Н.
Г. Кузнецова г. Москва**

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	IX	X	XI	XII	XIII	XIV	XV	XVI	XVII	XVIII
H	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	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	Mn	Si	Ge	As
			R ₂ O	RO	R ₂ O ₃	RO ₂	R ₂ O ₃	RO ₂	R ₂ O ₃	RO ₂	R ₂ O ₃	RO ₂	RO ₂	RO ₂	RO ₂	RO ₂	RO ₂
			RH ₄	RH ₃	H ₂ R	HR											
ЛАНТАНОИДЫ																	
АКТИНОИДЫ																	

Символы элементов

Атомный номер

Атомная масса

Группа

Период

Степень окисления

Элементы

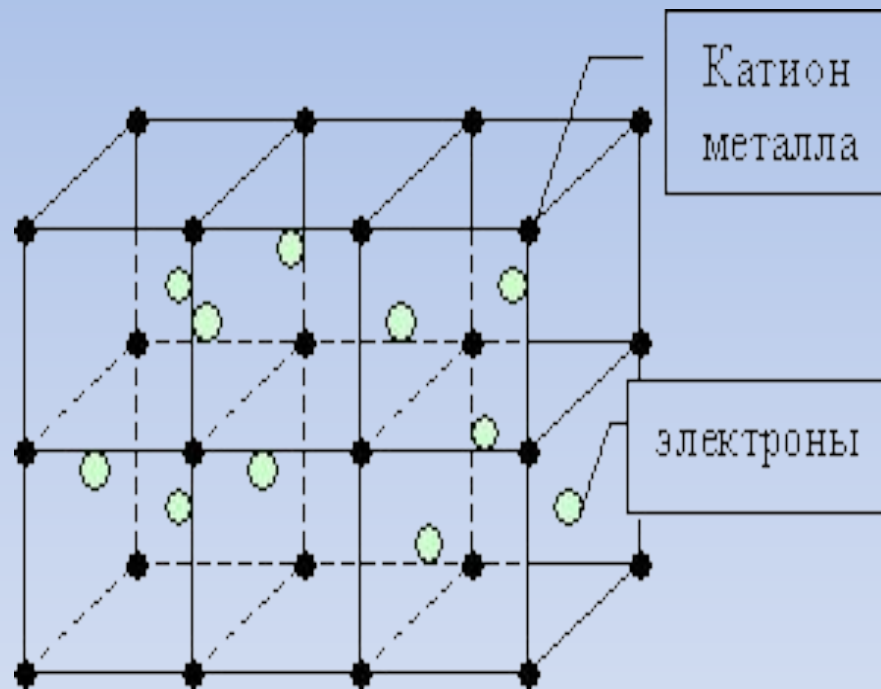
Д.И. Менделеев

1869 г.

Металлическая – в простых веществах- металлах

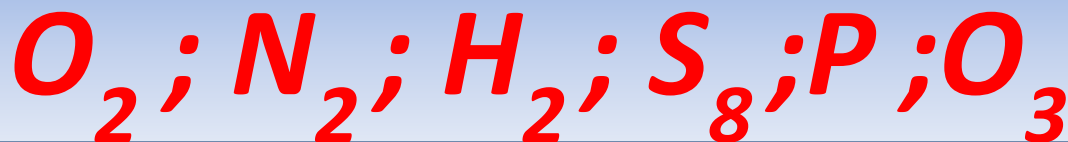


Al
Na
Ba
Fe
Mg



Ковалентная неполярная

в простых веществах
–
неметаллах



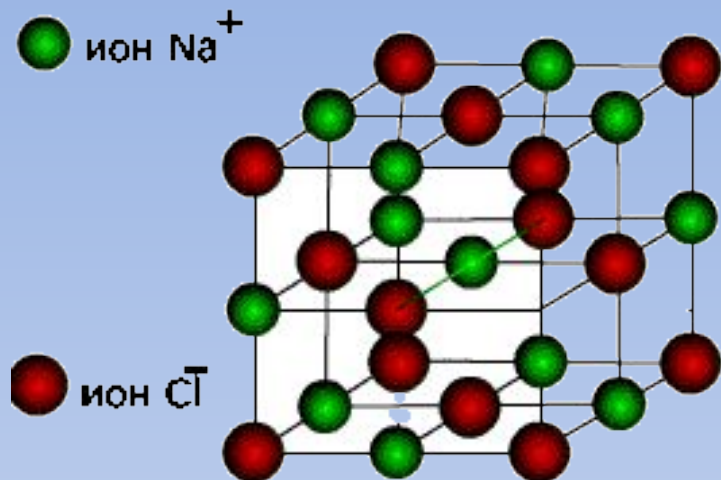
					Н 1 1,0079 Водород
В 5 10,81 Бор	С 6 12,011 Углерод	Ν 7 14,0067 Азот	О 8 15,9994 Кислород	Ғ 9 18,9984 Фтор	
	Si 14 28,0855 Кремний	P 15 30,973 Фосфор	S 16 32,06 Сера	Cl 17 35,453 Хлор	
		As 33 74,9216 Мышьяк	Se 34 78,96 Селен	Br 35 79,904 Бром	
			Te 52 127,60 Теллур	I 53 126,904 Иод	
				At 85 [210]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

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

**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

CH_4

KCl

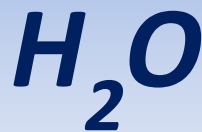
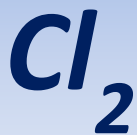
NH_3

Cl_2

HBr



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



Ссылки на источники информации и изображения

Учебник для общеобразовательных учреждений , 8
класс -

авторы: Г.Е. Рудзитис , Ф .Г. Фельдман

Таблица

<http://im0-tub-ru.yandex.net/i?id=84160916-38-72&n=21>

Таблица Менделеева

<http://www.motto.net.ua/download.php?file=201209/1280x1024/motto.net.ua-7741.jpg>

Строение металлической

решетки
<http://im0-tub-ru.yandex.net/i?id=10651948-07-72&n=21>

Строение ионной

решетки

<http://im0-tub-ru.yandex.net/i?id=460183781-67-72&n=21>

Желез

О
<http://im0-tub-ru.yandex.net/i?id=389614815-46-72&n=21>