

Электрондук материалдарды даярдагандар:

Рыспаева Бактыгүл

Кыргыз билим беруу академиясынын химия предмети боюнча жетектөөчү илимий кызматкери , педагогика илимдеринин кандидаты.

Алишерова Бактыгүл

Проф. А. Молдокулов атындагы КР нын Улуттук инновациялык технологиялар мектеп лицейинин химия мугалими КР нын Эл агартуусунун отличниги.

**Химиялык
байланыштардын
түрлөрү**



Химиялык байланыштардын түрлөрү

коваленттик

иондук

металлдык

уюлсуз

уюлдуу

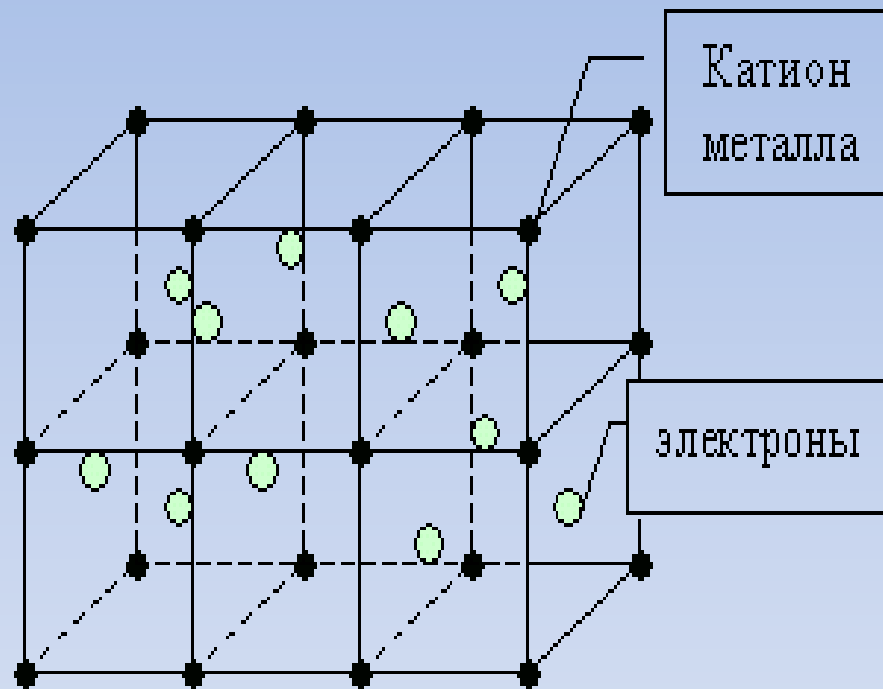
ХИМИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА

Группы	I	II	III	IV	V	VI	VII
Период I	H, Li	Be	B, C, N, O, F, Ne				
Период II	Na, K	Mg, Ca, Sr, Ba, Ra	Al, Ga, In, Tl	Ge, Sn, Pb	As, Sb, Bi	Te, Po	At
Период III							
Период IV							
Период V							
Период VI							
Период VII							

Металлдык – Жөнөкөй заттарда-металлдарда



Al
Na
Ba
Fe
Mg



Уюлсуз коваленттүү байланыш

Жөнөкөй заттар –
металл эместер

O_2 ; N_2 ; H_2 ; S_8 ; P ; O_3

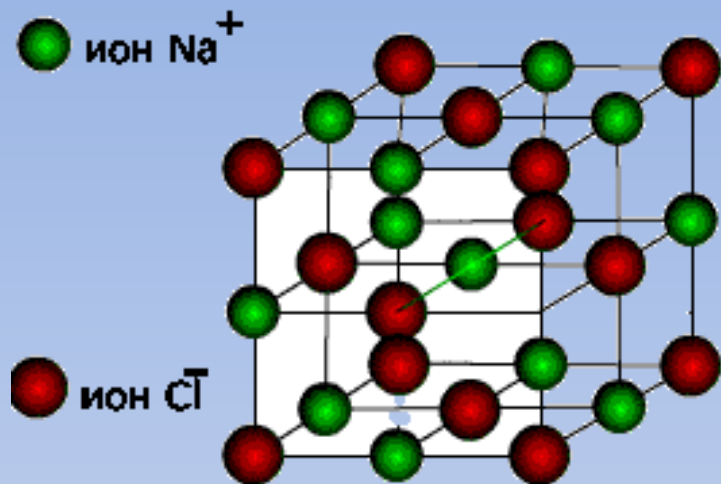
					H 1 1,0079 Водород
B 5 10,81 Бор	C 6 12,011 Углерод	N 7 14,0067 Азот	O 8 15,9994 Кислород	F 9 18,9984 Фтор	
	Si 14 28,0855 Кремний	P 15 30,973 Фосфор	S 16 32,06 Сера	Cl 17 35,453 Хлор	
		As 33 74,9216 Мышьяк	Se 34 78,96 Селен	Br 35 79,904 Бром	
			Te 52 127,60 Теллур	I 53 126,904 Иод	
				At 85 [210]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

Уюлдуу коваленттик байланыш

**Ар түрдүү металл
эместердин атомунан
турган татаал заттар:**



HCl , N_2O_5 , SF_6 , H_3BO_3 , P_2O_5



Иондук



**Металл жана металл
эместерден турган татаал
заттар:**

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