Ионная связь

8 класс

Закончите предложение.

- Ковалентной называют связь, образованную …
- Ковалентная неполярная связь образуется между…
- Ковалентная полярная связь образуется между…
- Электроотрицательность – свойство атомов…

- По электронной формуле определите положение химического элемента в ПСХЭ Д.И.Менделеева, назовите элемент:
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
- $1s^2 2s^2$

❖ Сравните <u>э.о</u> атомов

Br	Li	Mg	F
Al	**Cl**	**C**	**O**
S	**O**	**I**	**Cl**

<

>

- Определите число электронов на внешнем уровне: C, S, Cl, O, P, I

- Сколько электронов не хватает каждому атому до завершения уровня?

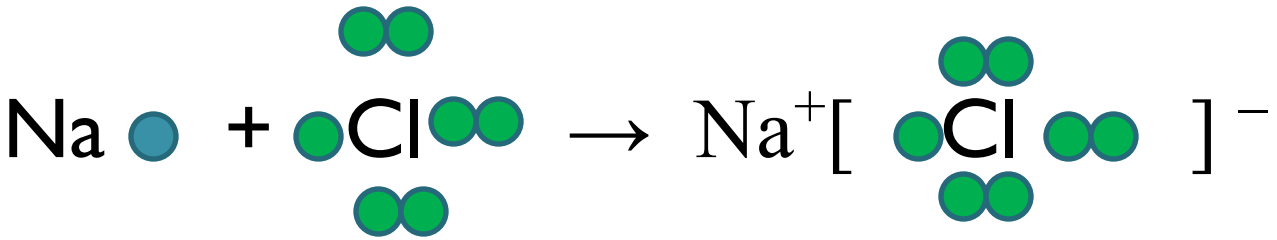
Составьте схемы образования химической связи

OF_2

BCl_3

Ионная связь

Составьте схемы строения атомов натрия и хлора



$Na^0 - 1e^- \rightarrow Na^+$

$Cl^0 + 1e^- \rightarrow Cl^-$

ИОН

Химическая связь, которая возникает между ионами в результате электростатического взаимодействия называется ионной связью.

- Выберите вещества с ионной связью

CCl_4 Na_2SO_4 I_2 LiBr F_2 $CaCl_2$
KI Na_2S $Mg(NO_3)_2$ SO_2 Cl_2
BaO N_2 MgS

- Составьте схемы образования химической связи

KF Na_2S

Проверочная работа

1 вариант	2 вариант
1. Определите число электронов на внешнем уровне в атомах	
F, B, Ca	Se, Al, C
2. Укажите число, которые примет атом для завершения своего внешнего уровня	
S, P, Si	F, N, O
3. Укажите вид химической связи в соединениях	
CH_4, K_2O, F_2	PCl_5, O_3, Al_2O_3
4. Составьте электронные схемы образования связи, укажите заряды ионов	
KBr, $AlCl_3$	MgI_2, NaBr