1. Выберите правильные утверждения для ряда элементов F, O, N, C, B, Be, Li:

а) увеличиваются заряды атомных ядер,

б) увеличивается радиус атома,

в) усиливаются неметаллические свойства,

г) усиливаются металлические свойства,

д) число энергетических уровней постоянно.

2. Составьте формульные единицы бинарных соединений, образованных атомами элементов:

а) Na и N;

б) Al и O.

3. Заполните таблицу.

Атом	**Ион, соответствующий данному атому**	**Число электронов в атоме**	**Число электронов в ионе**	**Инертный газ, имеющий такое же электронное строение, как и соответствующий ион**
Li				
Cl				

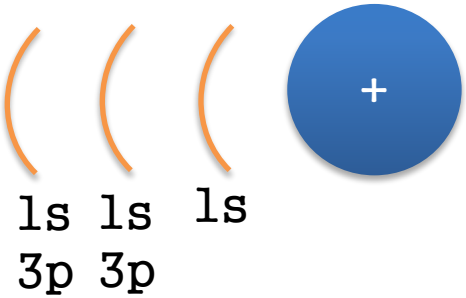
Взаимодействие атомов элементов–неметаллов между собой

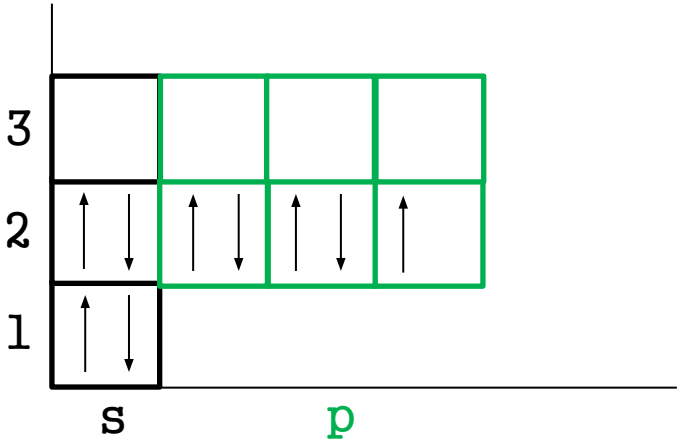
N_2 H_2 Cl_2 F_2

Молекулы этих газообразных простых веществ имеют в своем составе 2 атома неметалла

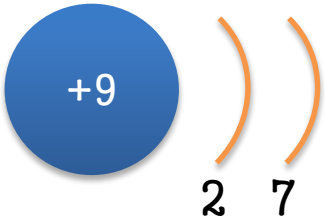
Схематическое изображение орбитали

Схематическое изображение электронов



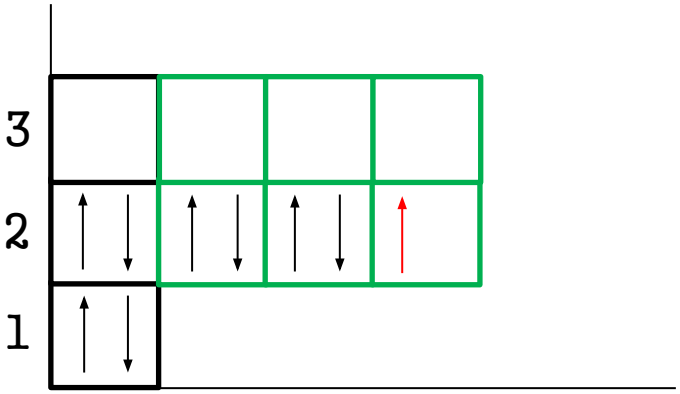


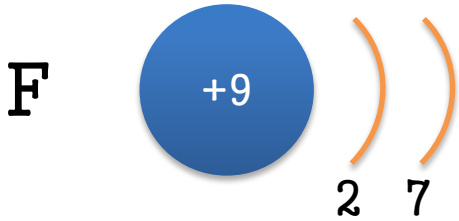
F



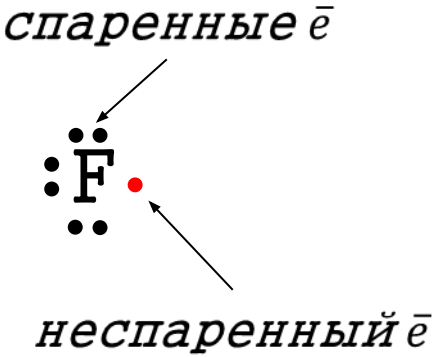
$1s^2 2s^2 2p^5$

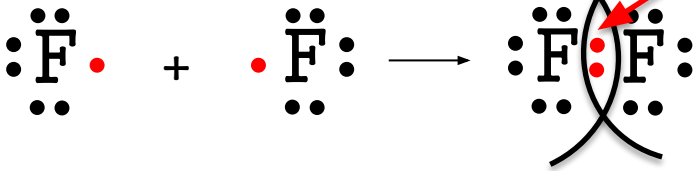
Взаимодействие атомов элементов–неметаллов между собой





$1s^2 2s^2 2p^5$

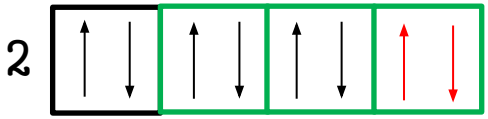




Электронная формула

F – F

Структурная формула



Химическую связь, возникающую в результате образования общих электронных пар, называют **ковалентной**

Ковалентная неполярная связь

07.10.2017