

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.

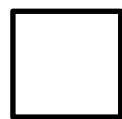
3. Заполните таблицу.

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

$N_2$     $H_2$     $Cl_2$     $F_2$

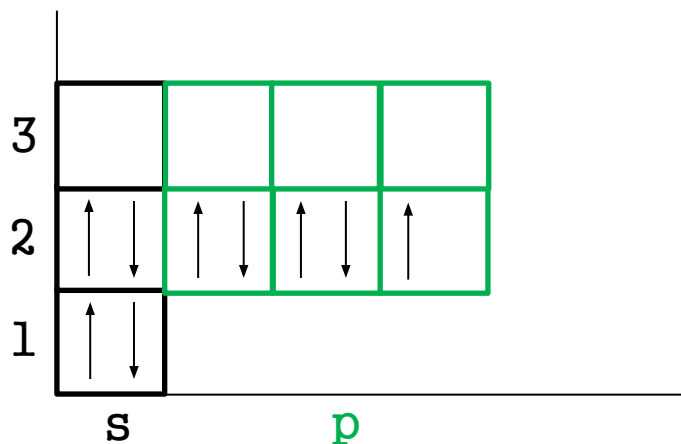
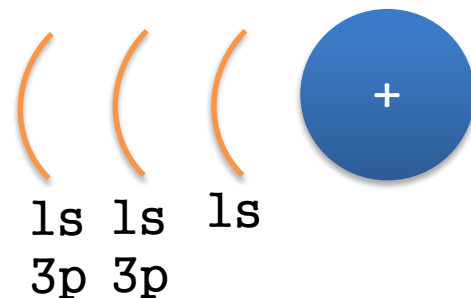
Молекулы этих газообразных простых веществ имеют в своем составе 2 атома неметалла



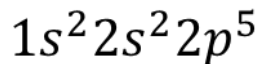
Схематическое изображение орбитали



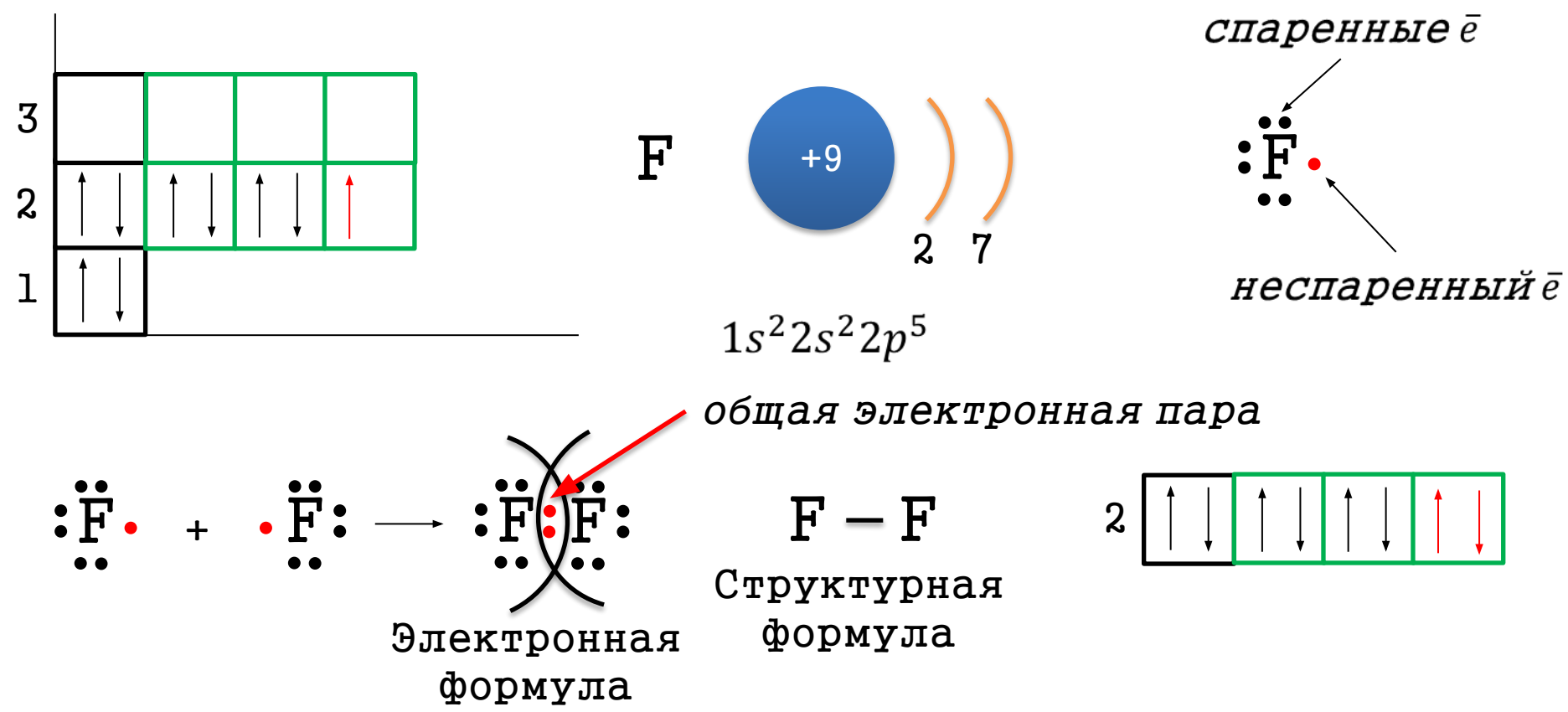
Схематическое изображение электронов



F



# Взаимодействие атомов элементов – неметаллов между собой



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

# Ковалентная неполярная связь

07.10.2017

