

В пределах одного периода:


металлические св-ва
уменьшаются,

неметаллические
увеличиваются

В пределах одной группы:

металлические св-ва
увеличиваются

неметаллические
уменьшаются



В ПСХЭ Д.И. Менделеева:

металлические
увеличиваются

В ПСХЭ Д.И. Менделеева:



неметаллические
увеличиваются

Проверка домашнего задания:

Упр.4. а). Запишите схему образования
связи между АІ и О

Проверка домашнего задания:

Упр.4. б). Запишите схему образования
связи между L_i и P

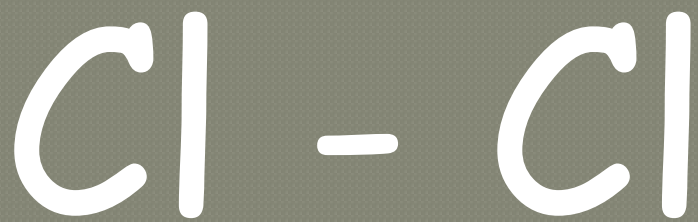
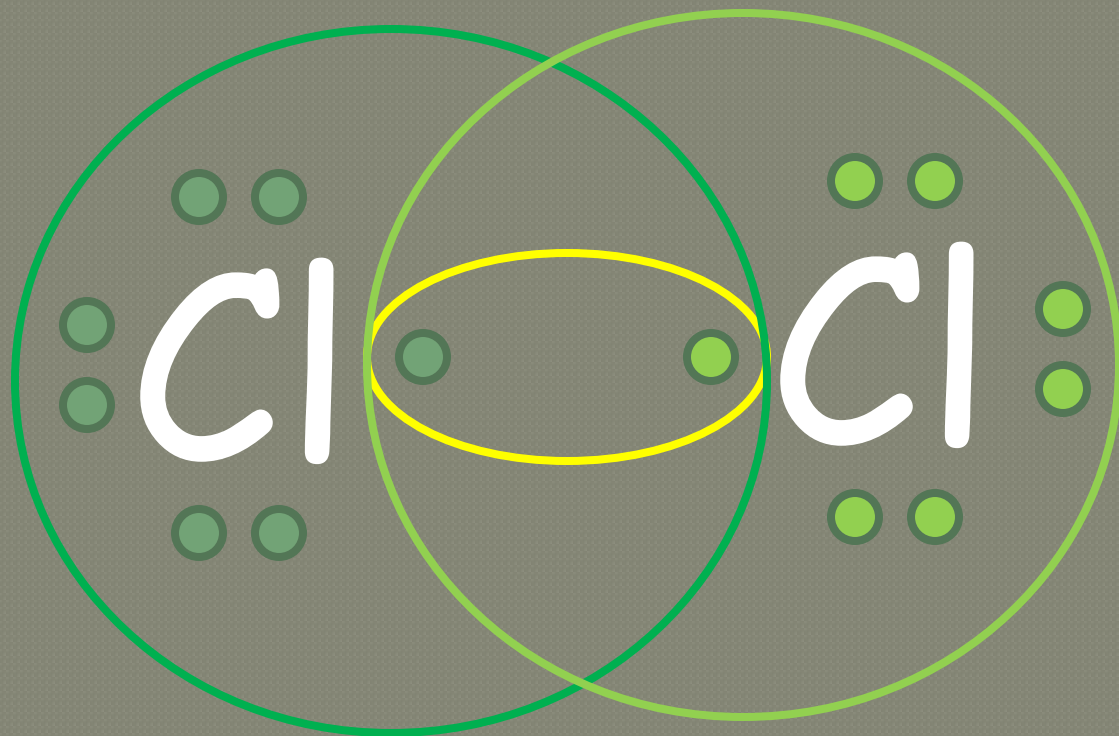
Проверка домашнего задания:

Упр.4. в). Запишите схему образования
связи между Mg и F

Ковалентная связь.

Виды химической связи.

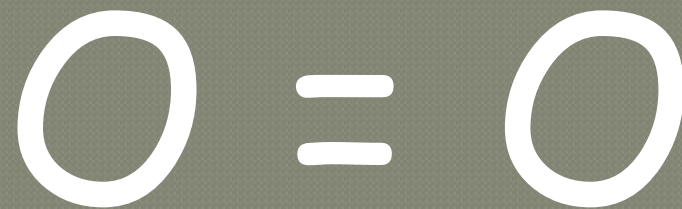
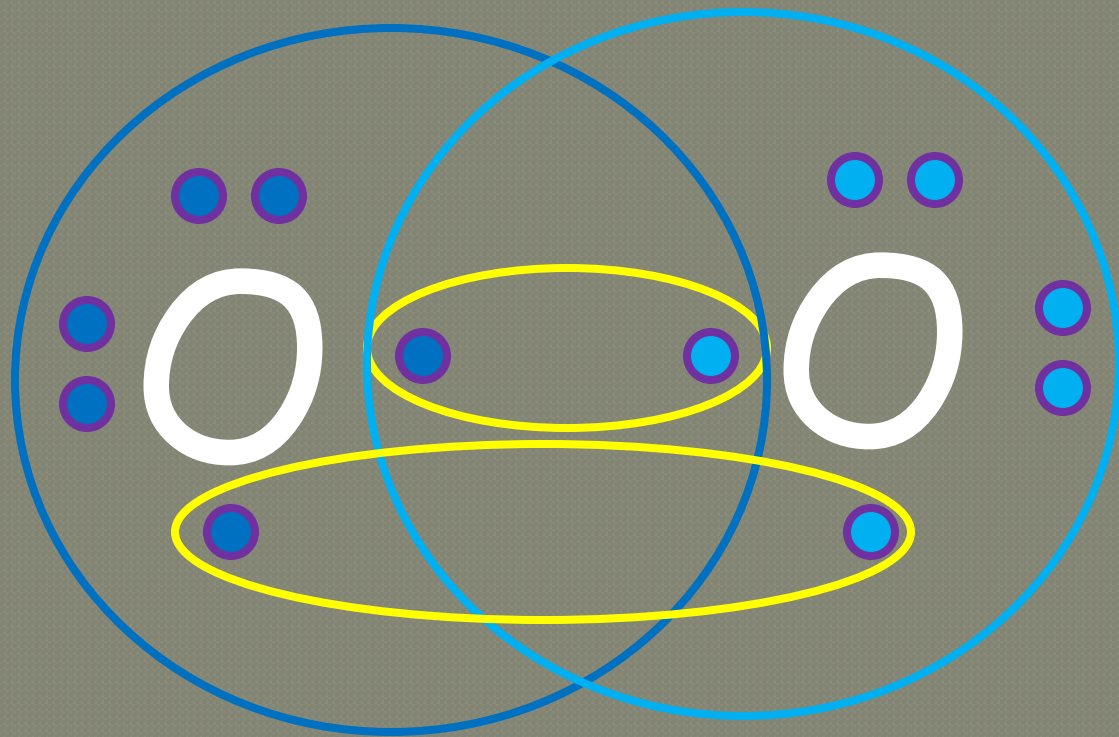
Взаимодействие атомов элементов - неметаллов между собой



Ковалентная связь (атомная)

возникает в результате
образования общих
электронных пар

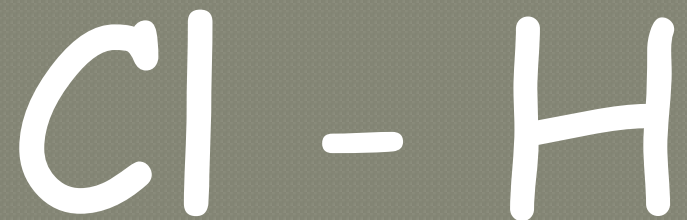
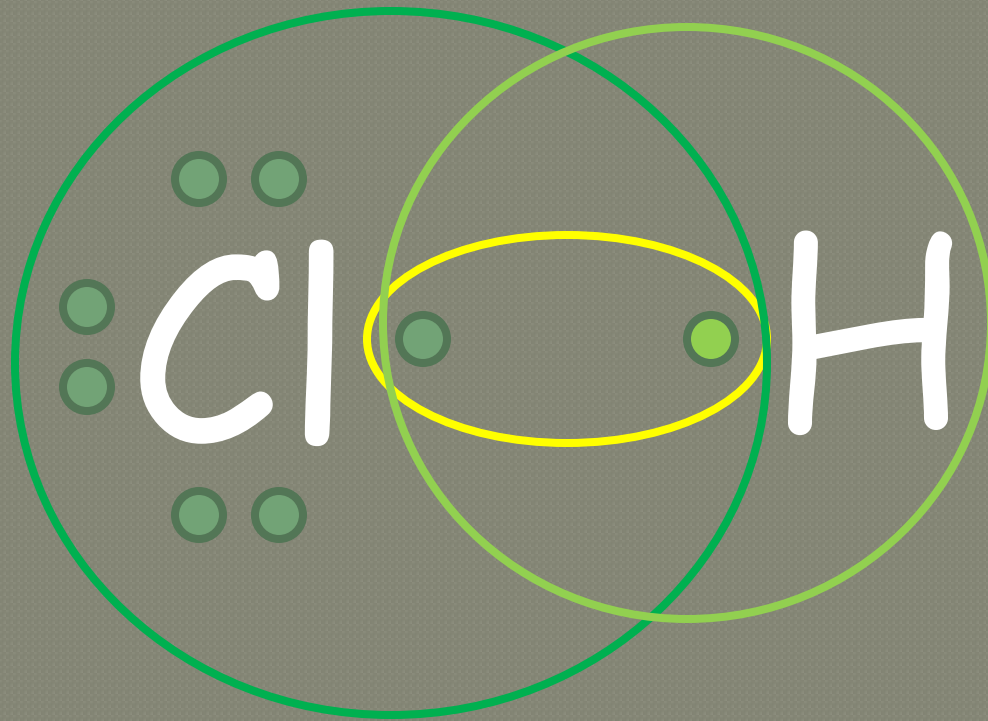
Образование молекулы O_2



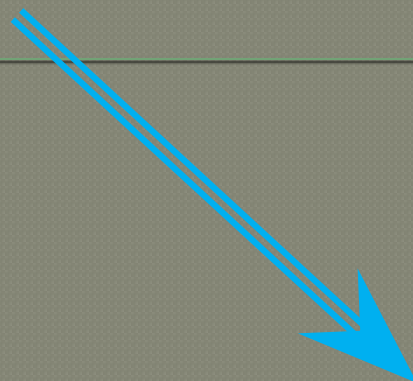
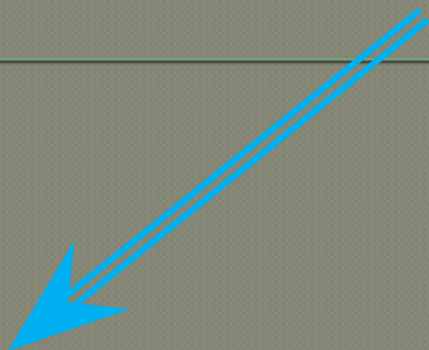
Запишите образование связи в молекуле H_2

Запишите образование связи в молекуле N_2

Взаимодействие атомов элементов - неметаллов между собой



КОВАЛЕНТНАЯ СВЯЗЬ



неполярная -
возникает между
атомами с
одинаковой
электро-
отрицательностью

полярная -
возникает между
атомами с разной
электро-
отрицательностью

Электроотрицательность -

- это способность атомов одного химического элемента оттягивать к себе общие электронные пары, участвующие в образовании химической связи.

Изобразите схему образования

молекулы SCl_2

Запишите образование молекулы NH_3

Запишите образование молекулы H_2O

Запишите образование молекулы CO_2

Домашнее задание:

§ 10 упр. 2,3,4

§ 11 упр. 2,3,4

Определите вид связи в
молекулах:

