

В пределах одного периода:

  
металлические св-ва  
уменьшаются,

неметаллические  
увеличиваются

В пределах одной группы:

---

металлические св-ва  
увеличиваются

неметаллические  
уменьшаются



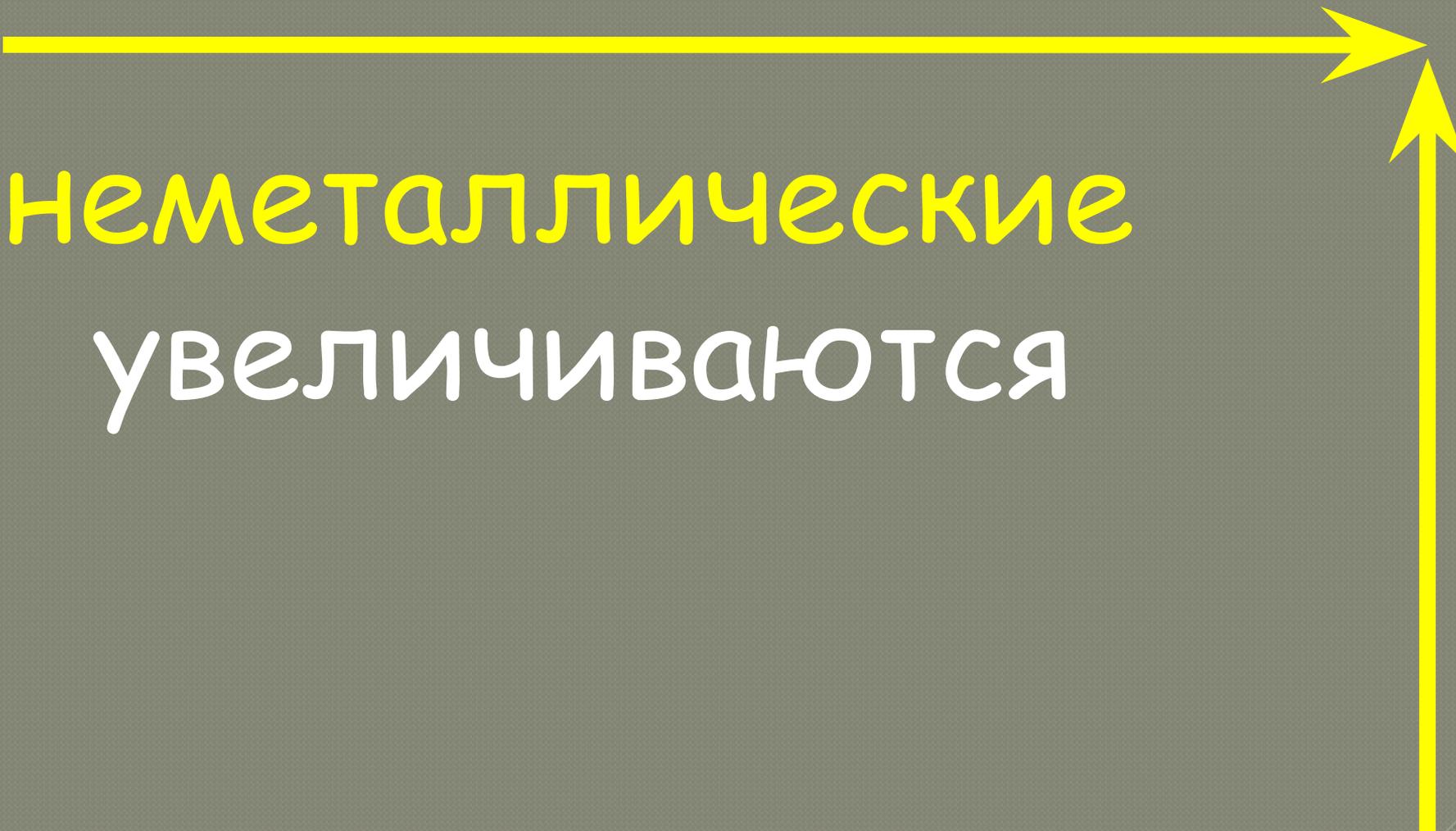
В ПСХЭ Д.И. Менделеева:

---

**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:

---

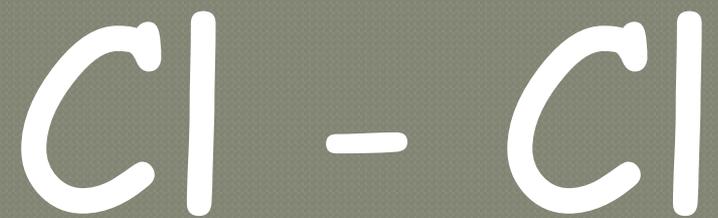
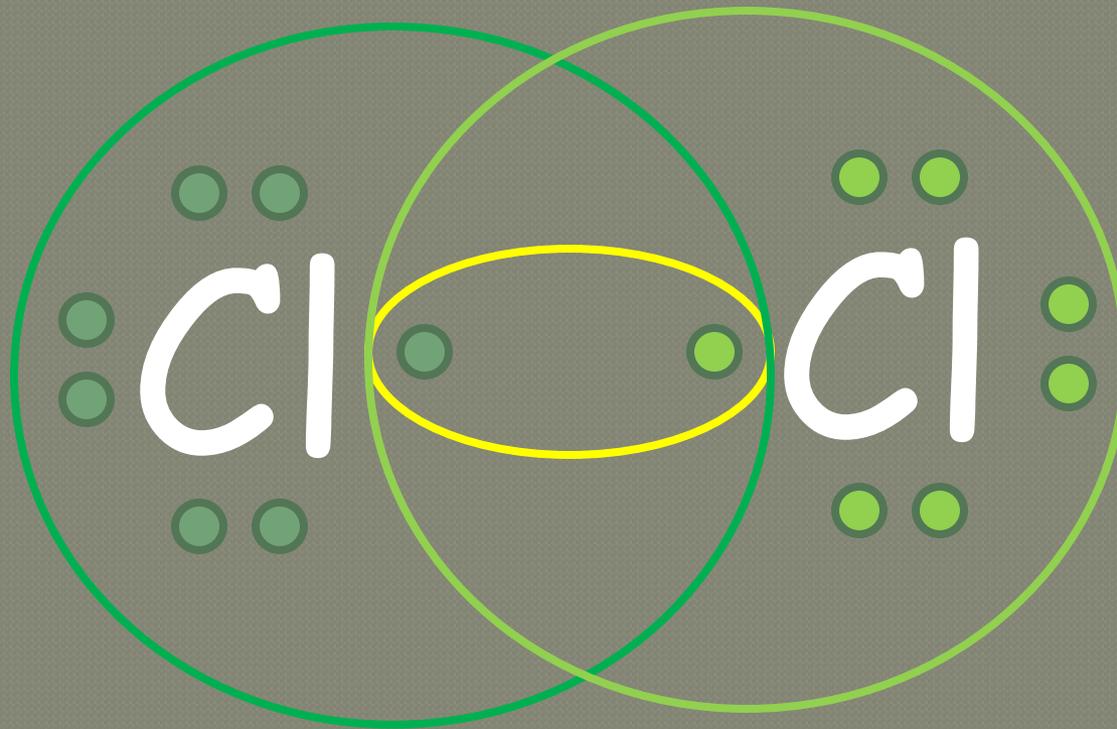
Упр.4. в). Запишите схему образования  
связи между Mg и F

# Ковалентная связь.

Виды химической связи.

# Взаимодействие атомов элементов - неметаллов между собой

---



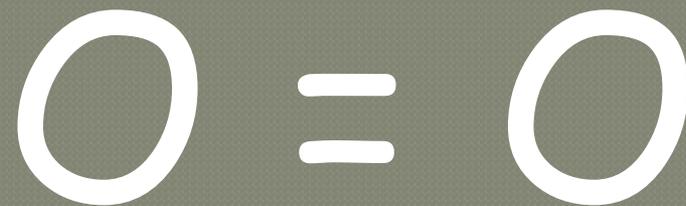
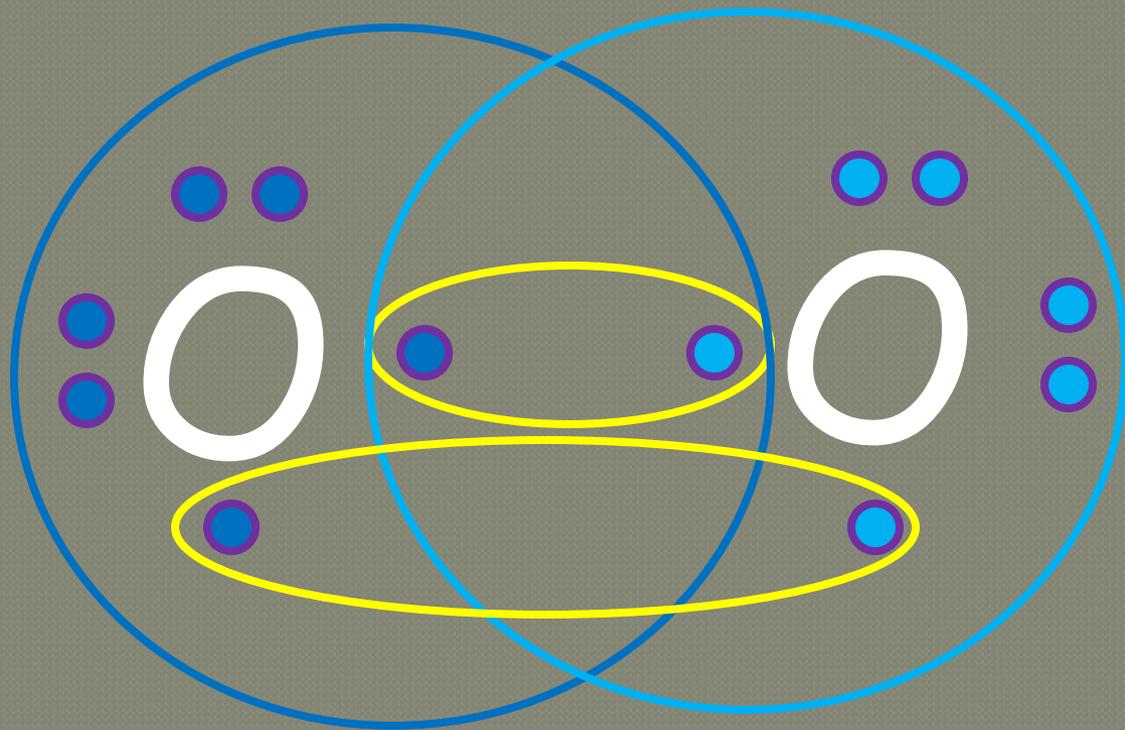
# Ковалентная связь (атомная)

---

возникает в результате  
образования общих  
электронных пар

# Образование молекулы $O_2$

---



Запишите образование связи в молекуле  $H_2$

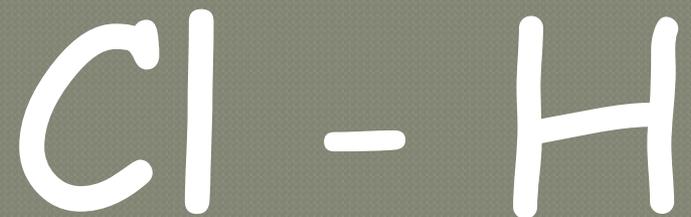
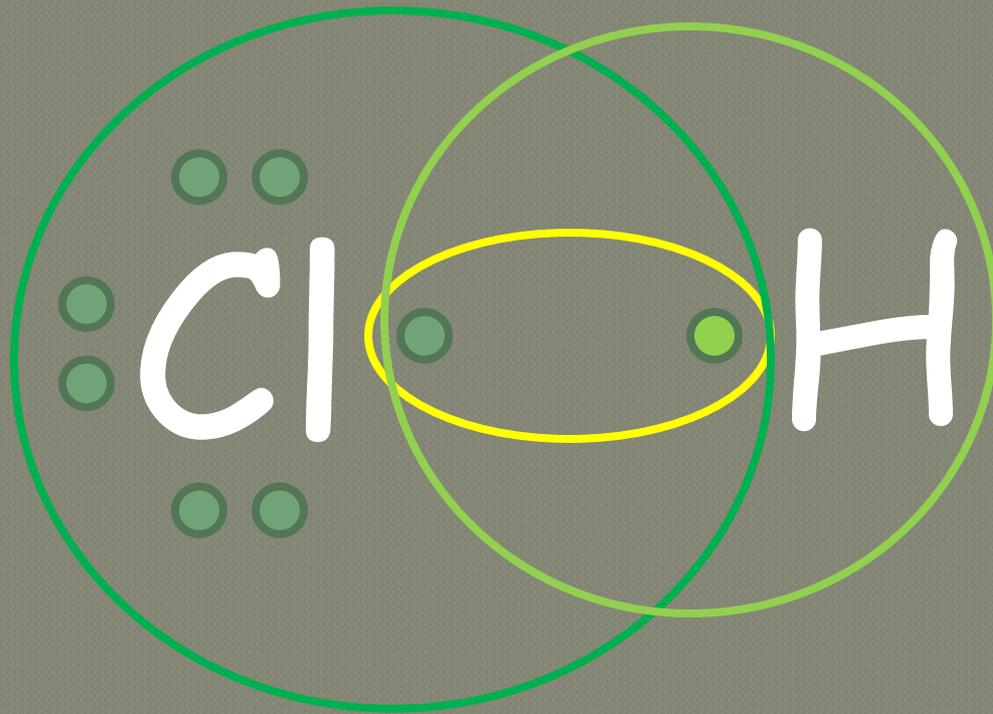
---

Запишите образование связи в молекуле  $N_2$

---

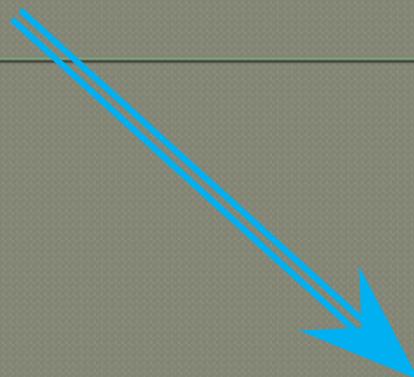
# Взаимодействие атомов элементов - неметаллов между собой

---



# 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  $\text{SCl}_2$

---

Запишите образование молекулы  $\text{NH}_3$

---

Запишите образование молекулы  $H_2O$

---

Запишите образование молекулы  $\text{CO}_2$

---

# Домашнее задание:

---

§ 10 упр. 2,3,4

§ 11 упр. 2,3,4

Определите вид связи в  
молекулах:

---

