

## Проверка домашнего задания:

---

Упр.1. а) C Si

## Проверка домашнего задания:

---

Упр.1. б) Si P

## Проверка домашнего задания:

---

Упр. 3.

САМЫЙ типичный металл

САМЫЙ типичный неметалл

# В пределах одного периода:



- ✓ Увеличивается заряд атомного ядра;
- ✓ Увеличивается число внешних электронов (увеличивается номер группы);
- ✓ Число электронных орбиталей не изменяется (номер периода не изменяется);
- ✓ Радиус атома уменьшается (чем больше внешних электронов, тем меньше радиус)

**Следовательно:**

металлические свойства  
уменьшаются,  
неметаллические увеличиваются

# В пределах одной группы:

- ✓ Увеличивается заряд атомного ядра;
- ✓ Число внешних электронов не изменяется (номер группы не изменяется);
- ✓ Увеличивается число электронных орбиталей (номер периода увеличивается);
- ✓ Радиус атома увеличивается (чем больше электронных орбиталей, тем больше радиус)

Следовательно:

металлические свойства  
увеличиваются,  
неметаллические уменьшаются

Расположите элементы в порядке возрастания  
**металлических** свойств:

---

Si S P Mg Cl Na

Расположите элементы в порядке возрастания  
металлических свойств:

---

Al Ti V In Ga

Расположите элементы в порядке возрастания  
**неметаллических** свойств:

---

Be N B F Li O



Расположите элементы в порядке возрастания  
**неметаллических** свойств:

---

S Se Po O Te

Расположите элементы в порядке убывания  
металлических свойств:

---

Br F At Cl I

Расположите элементы в порядке убывания  
**неметаллических** свойств:

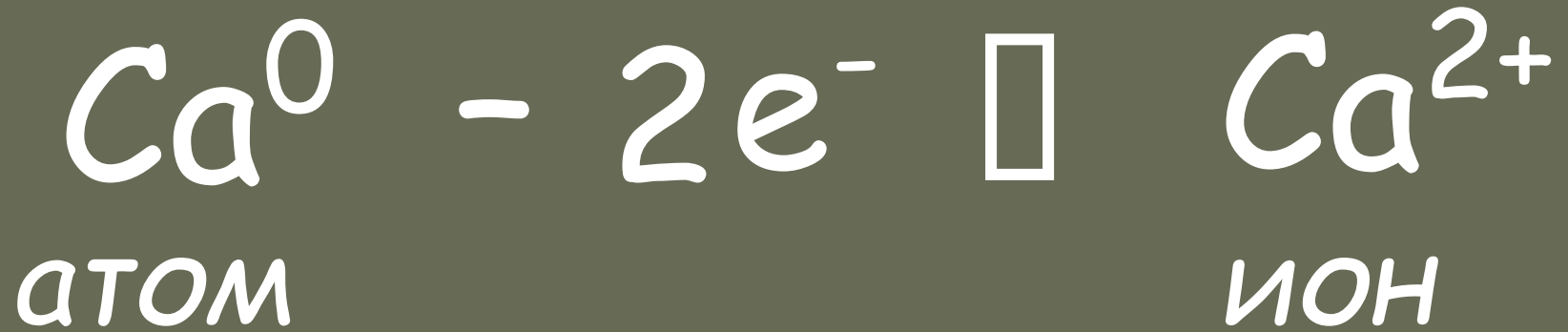
---

Na Fr Li Cs K Rb

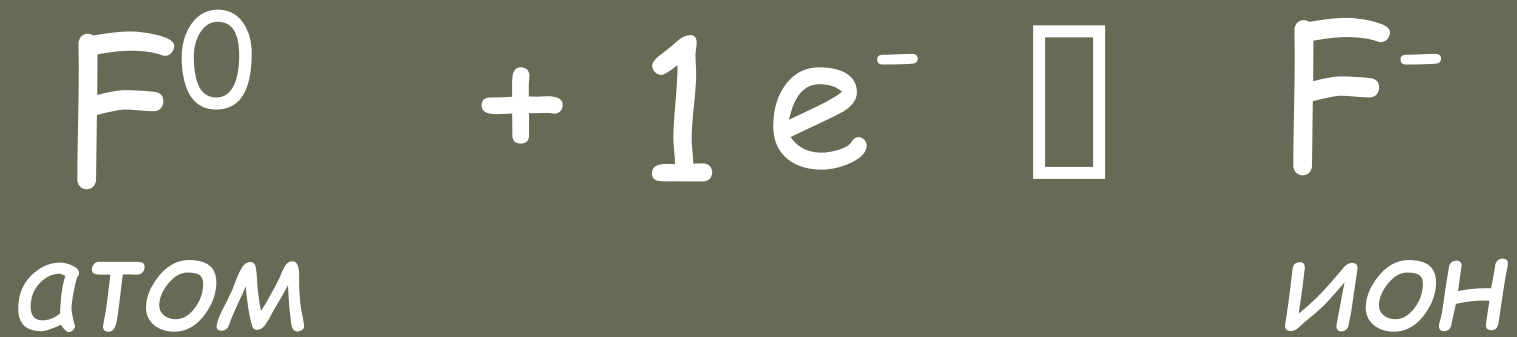
# Ионная связь.

Виды химической связи.

## Металл:



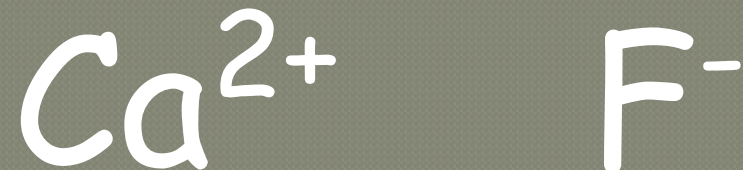
# Неметалл:



# Ионы -

---

- заряженные частицы.



КАТИОНЫ -

АНИОНЫ -

- положительные

- отрицательные

ИОНЫ

ИОНЫ

Связь между ионами называется  
ИОННАЯ.

---





Запишите образование связи между  
Al и Si

---

Запишите образование связи между  
Mg и S

---

Запишите образование связи между  
 $L_i$  и  $N$

---

Запишите образование связи между  
Са и Р

---

Запишите образование связи между  
In и O

---

Запишите образование связи между  
Cs и I

---

Домашнее задание:

---

§ 9

упр. 2

Рассчитайте относительную молекулярную массу:

---

