

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 электроном, 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

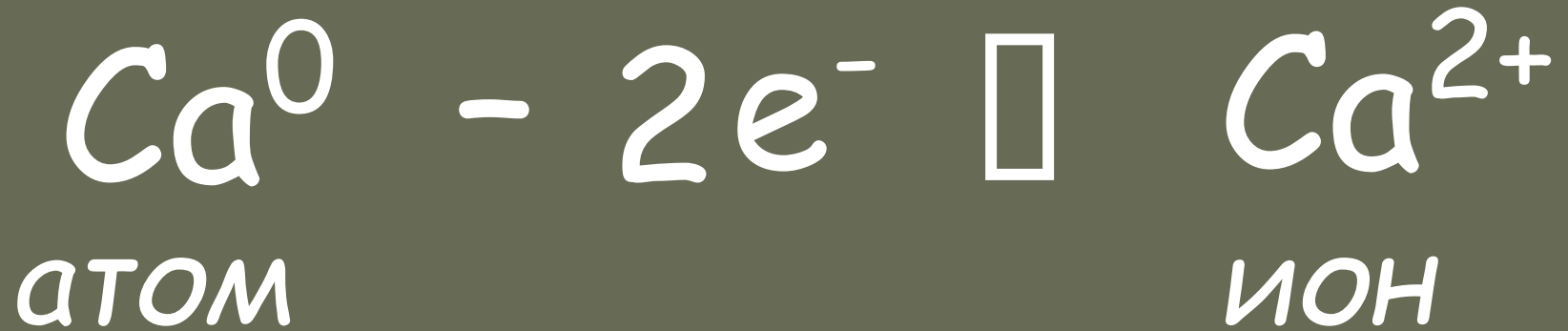
Расположите элементы в порядке убывания
неметаллических свойств:

Na Fr Li Cs K Rb

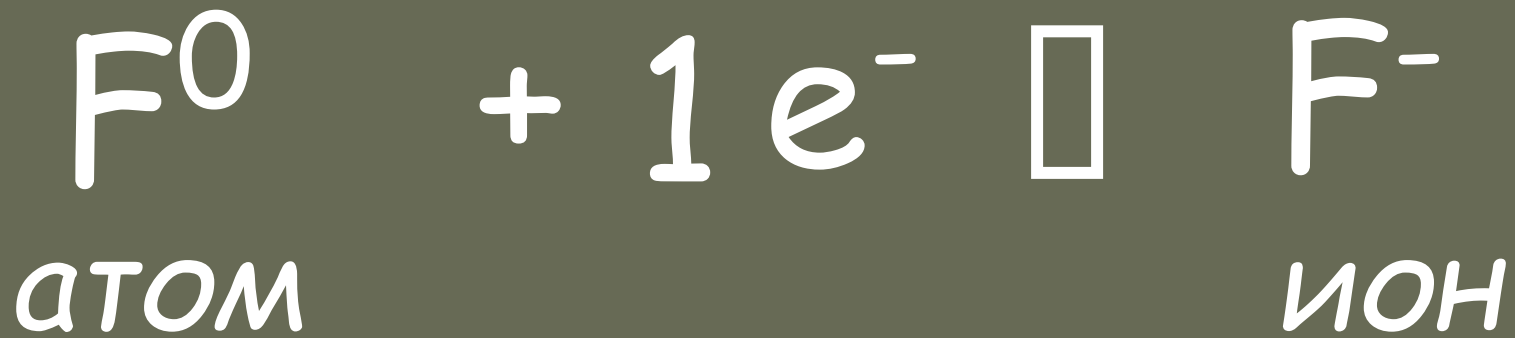
Ионная связь.

Виды химической связи.

Металл:

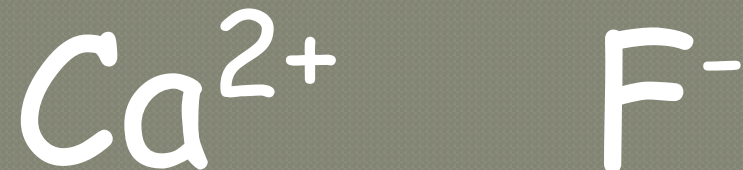


Неметалл:



Ионы -

- заряженные частицы.



КАТИОНЫ -

- положительные

ИОНЫ

АНИОНЫ -

- отрицательные

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:

