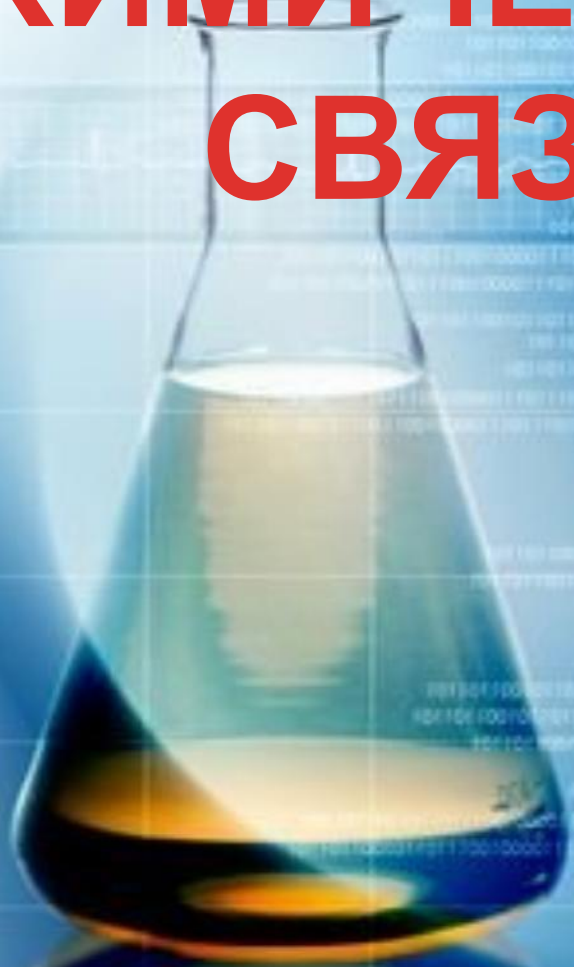


КОВАЛЕНТНАЯ ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ



МОУ СОШ №29
Учитель биологии и
химии Морозова И.О.

Химический

- диктант**
- 1. Валентность – это**
 - 2. Валентные электроны – это**
 - 3. Высшая валентность по кислороду равна**
 - 4. Низшая валентность по водороду равна**
 - 5. Химическая формула – это**

6. Коэффициент показывает

.....

7. Индекс показывает

**8. Качественный состав
вещества показывает.....**

**9. Количественный состав
вещества показывает.....**

10. Простое вещество – это....

**11. Сложное вещество –
это**

**Составьте формулу
оксида хлора (III).**

**Рассчитайте W (O) в этом
веществе.**

$$\text{Cl}_2\text{O}_3 \quad W(\text{O}) = \frac{16 \times 3}{119} = 0.41$$

или 41%

ЗАДАЧ

А Как атомы
соединяются в
молекулы



Электроотрицательность

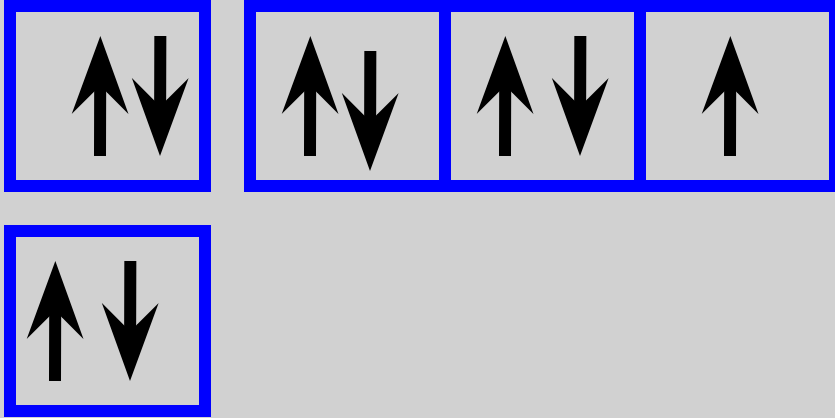
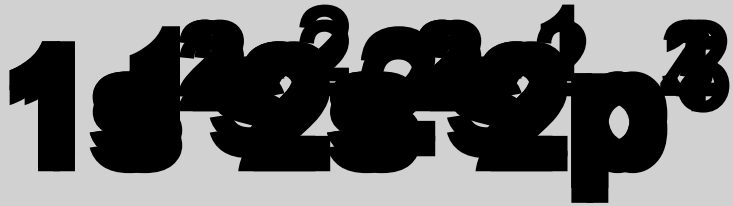
это способность атомов элемента притягивать к себе электроны, связывающие их с другими атомами.

Значение электроотрицательности химических элементов второго периода

| | | | | | | |
|-----|-----|-----|-----|-----|-----|---|
| Li | Be | B | C | N | O | F |
| 1.0 | 1.5 | 2.0 | 2.5 | 3.0 | 3.5 | 4 |

Определите заряды ядра и нарисуйте электронные конфигурации атомов 2

периода. Li +3)2)1 Be +4)2)2 B +5)2)3 C +6)2)4 N +7)2)5
O +8)2)6 F +9)2)7



От чего может зависеть изменение электроотрицательности элементов в периоде?

- А)** от атомного радиуса; **Б)** от заряда ядра;
В) от количества электронов на внешнем энергетическом уровне

| | |
|-----|-----------|
| | I |
| I | H 2.1 |
| II | Li 1.0 |
| III | Na 0.9 |
| IV | K 0.8 |
| V | Rb 0.8 |
| VI | Cs 0.7 |

+1)1

+3)2)1

+11)2)8)1

+19)2)8)8)1

+37)2)8)18)8)1

+55)2)8)18)18)8)1

Нарисуйте электронные
 конфигурации атомов
 элементов главной
 подгруппы I группы
 Как связано проявление
 атомами элементов
 электрометаллических
 неметаллических
 свойств с значением
 электроотрицательности
 в направлении сверху?
 вниз?

1. Mg > Ca
2. Na > K
3. I > At
4. Ga > In
5. Si < Ge
6. As < Se

1. Обозначьте с помощью знака >, какой из двух элементов обладает большим значением электроотрицательности.

2. Расположите предложенные химические элементы в порядке возрастания их

**электроотрицательности.
Mg, Ca, V, Na, K, P, Ga, B, Ag, Al, Fe.**

ХИМИЧЕСКАЯ

СВЯЗЬ -
ЭТО СИЛЫ
ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ,
КОТОРЫЕ
СОЕДИНЯЮТ
ОТДЕЛЬНЫЕ АТОМЫ В
МОЛЕКУЛЫ, ИОНЫ,
КРИСТАЛЛЫ.

ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ

ИОННАЯ
Me + неMe

МЕТАЛЛИЧЕСКАЯ
Металлы

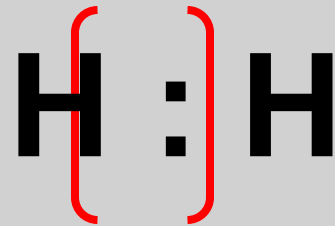
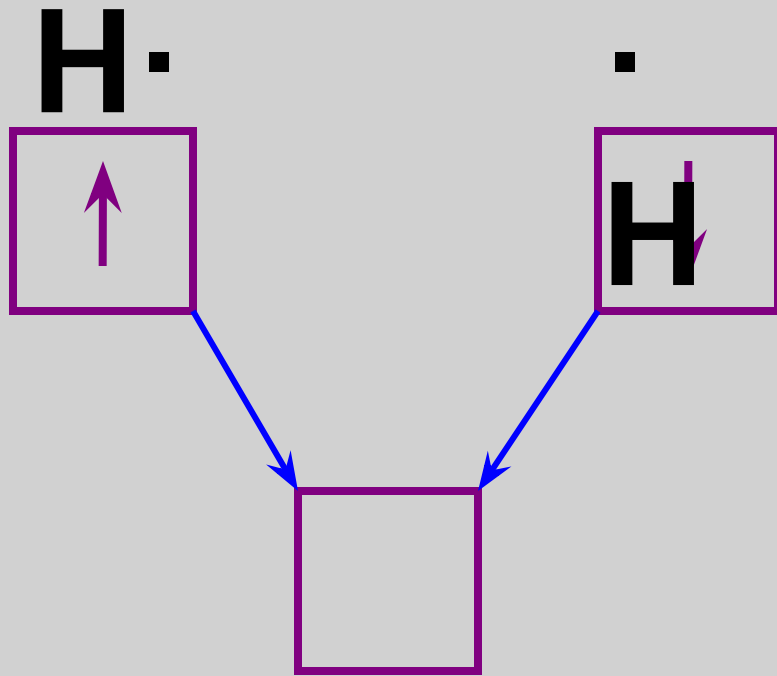
КОВАЛЕНТНАЯ
неMe + неMe

неполярная

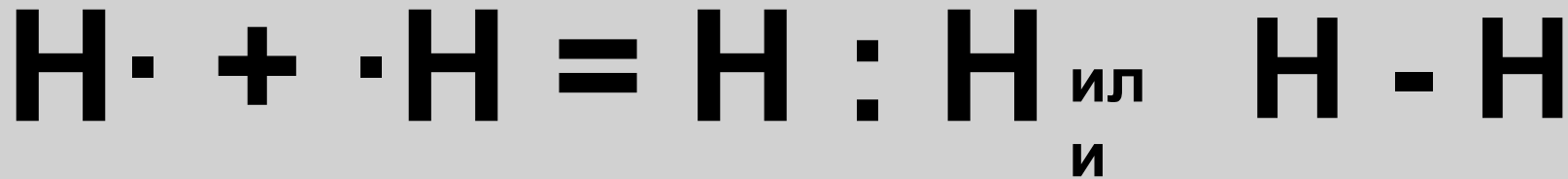
полярная

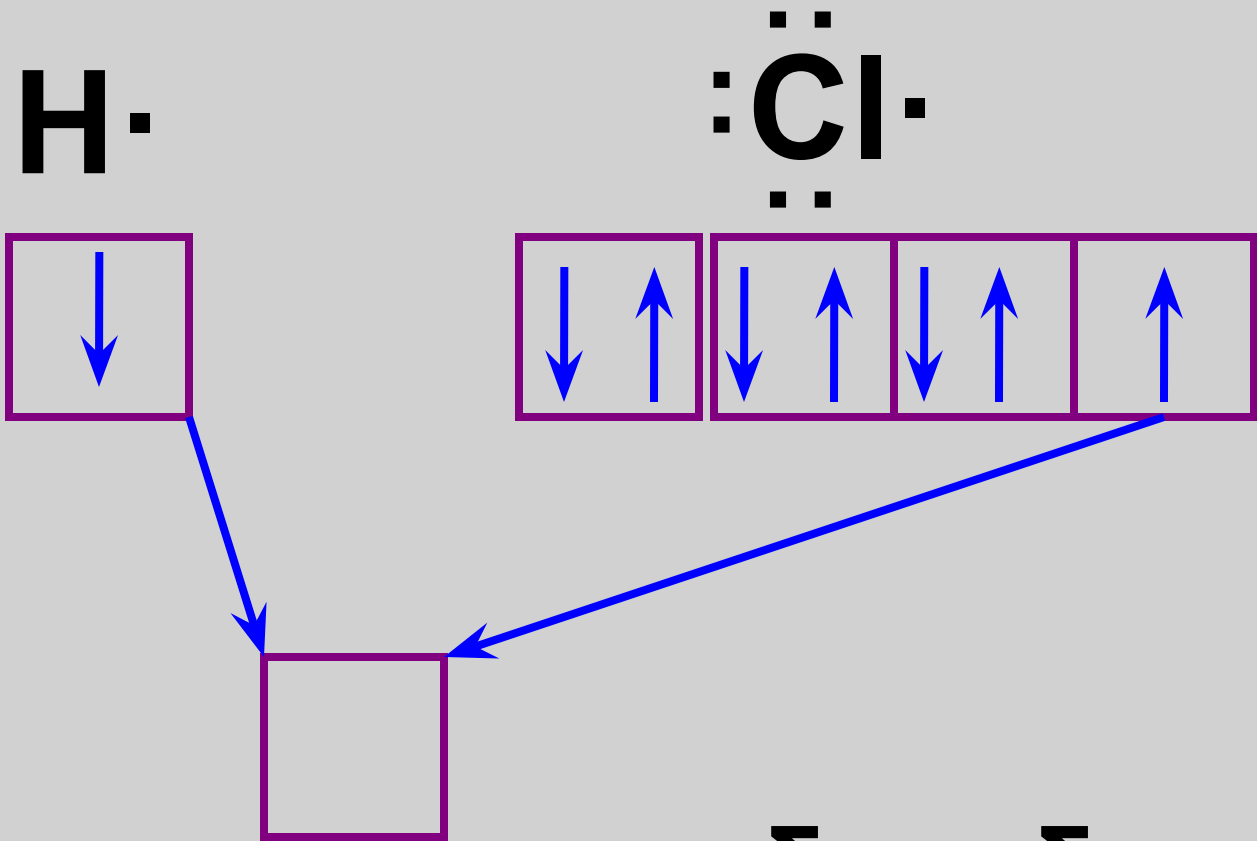
неМе +

Химическая связь,
возникающая в
результате
образования *общих*
электронных пар,
называется атомной
или ковалентной



$$\Delta \text{Э.О.} = 2,1 - 2,1 = 0$$





$$\Delta \text{Э.О.} = 2,83 - 2,1 = 0,82$$

КОВАЛЕНТНАЯ СВЯЗЬ



КОВАЛЕНТНА
Я
НЕПОЛЯРНАЯ

$$\Delta \text{Э.О.} = 0$$



КОВАЛЕНТНА
Я ПОЛЯРНАЯ

$$2 > \Delta \text{Э.О.} > 0$$

Какой тип связи в молекулах веществ?

1. H₂

2. H₂O

3. NH₃

4. Cl₂

5. H₂S

**Напишите электронные формулы
ЭТИХ веществ.**

Составьте электронную схему строения атома серы. Подчеркните валентные электроны и обозначьте их точками вокруг символа элемента. Укажите, сколько электронов атома серы могут участвовать в образовании связей с атомами водорода. Какой тип связи при этом образуется?

Из следующего ряда:

F_2 , NO , NH_3 , H_2O , O_2 , $FeCl_3$, CO_2 ,

Cl_2 , $NaCl$, SO_2 выпишите формулы

соединений, образованных:

1. Ковалентной полярной связью

2. Ковалентной неполярной связью