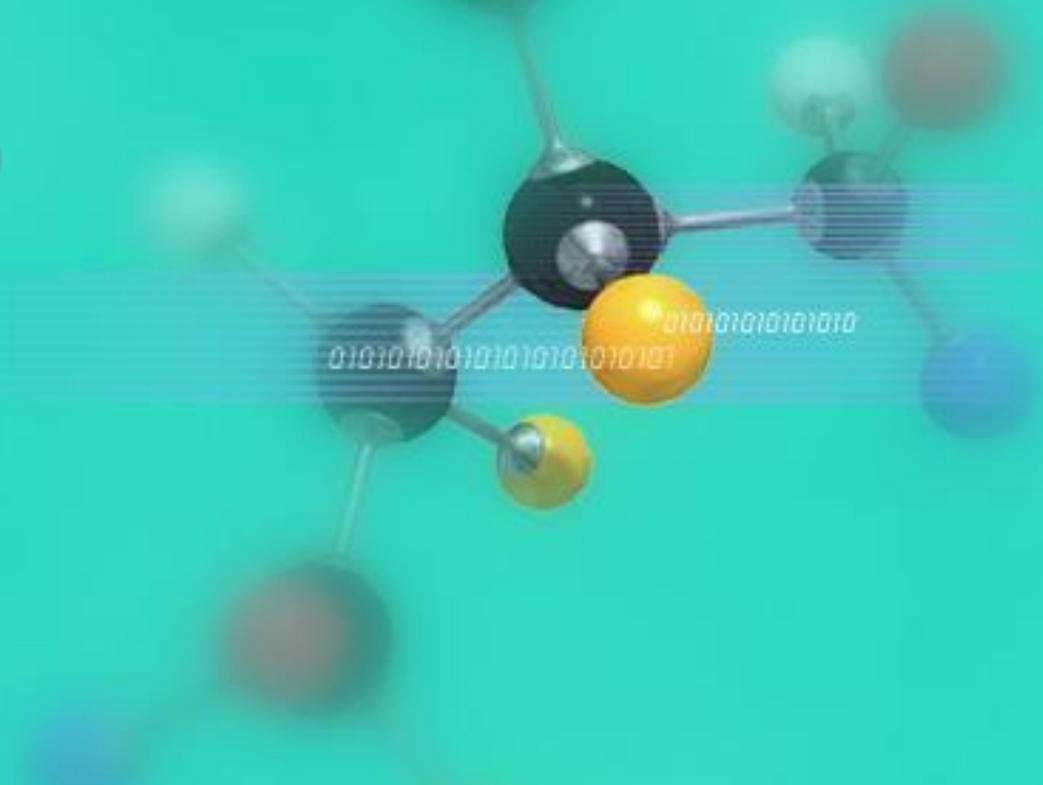


ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ





План:

1. Повторение основных понятий и определений темы

2. Виды химической связи

3. Механизмы образования химических связей

4. Самостоятельная работа

1. Повторение основных понятий и определений темы

1. Что такое химическая связь?

**2. Электроны, за счет которых
атомы вступают в химические связи
называются**

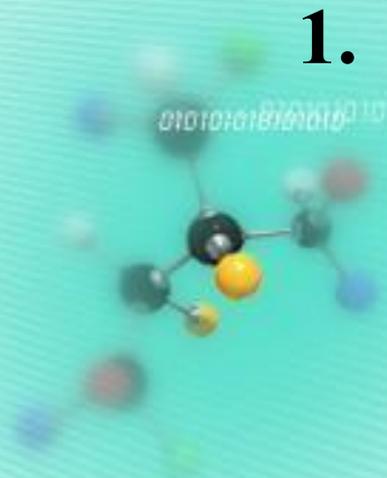
**3. Валентные электроны
расположены на**

4. Что показывает № группы?

**5. Сколько валентных электронов в
атоме Са и N?**

**6. Какова причина возникновения
химических связей?**

**7. Сколько выделяют видов
химических связей?**



1. Повторение основных понятий и определений темы

**9. Химическая связь, образуемая за
счет образования общих
электронных пар называется**

.....

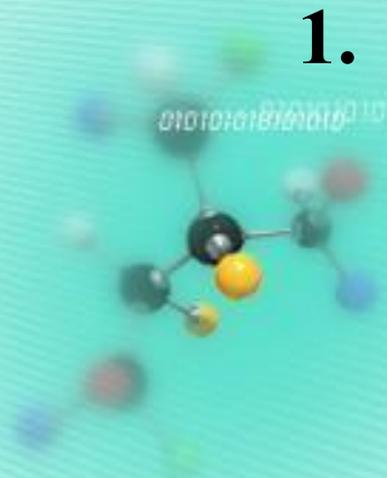
10. Ионная связь это

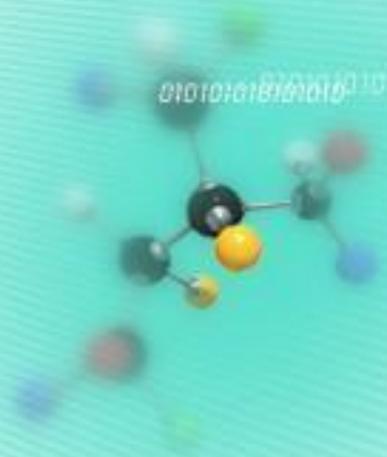
11. Что такое электроотрицательность?

**12. Электроотрицательность в периоде слева
направо, в группе
сверху вниз**

**13. В чем сходство ковалентной неполярной и
ковалентной полярной связи?**

**14. В чем различие ковалентной неполярной и
ковалентной полярной связи?**





2. Виды химической связи

Определите вид связи в веществах.

Вариант – 1.



2. Виды химической связи

Определите вид связи в веществах.

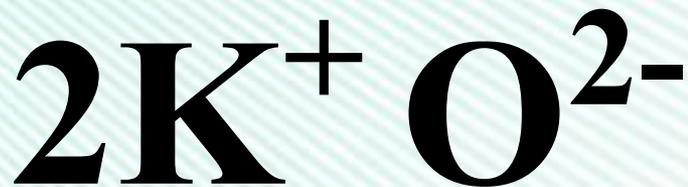
Вариант – 2.



2. Виды химической связи

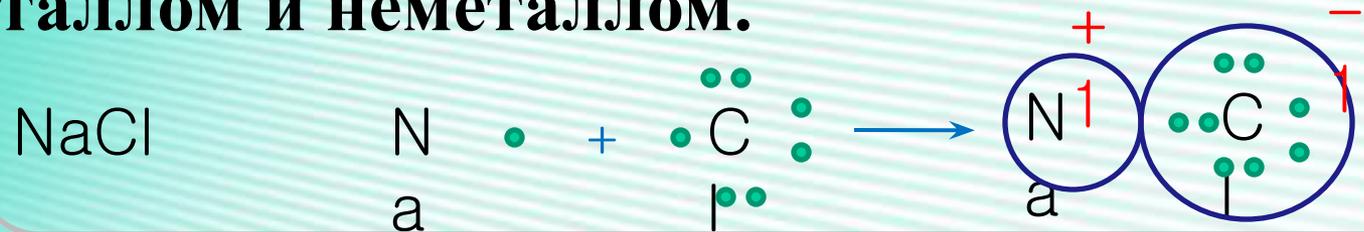
Определите вид связи в веществах.

Вариант – 3.

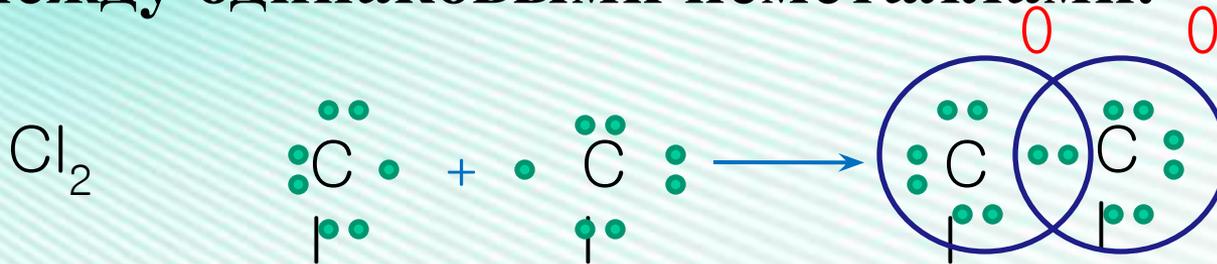


Обобщение.

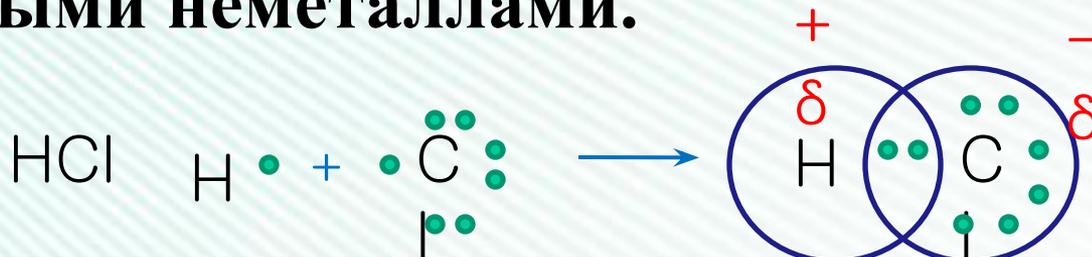
Ионная связь – образуется между металлом и неметаллом.



Ковалентная неполярная связь – образуется между одинаковыми неметаллами.



Ковалентная полярная связь – образуется между разными неметаллами.



Химическая гимнастика

Химический элемент – вращение

плечами назад;

Вещество – вращение плеча и

вперед

Кислород

Озон

Углерод

Алмаз

Кремний

Горный хрусталь

Сера

Железо

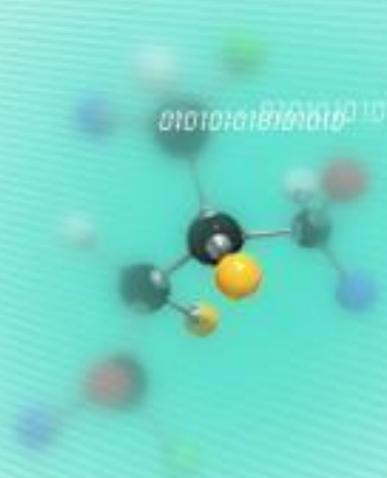
Магний

Вода

Мел

Сахар

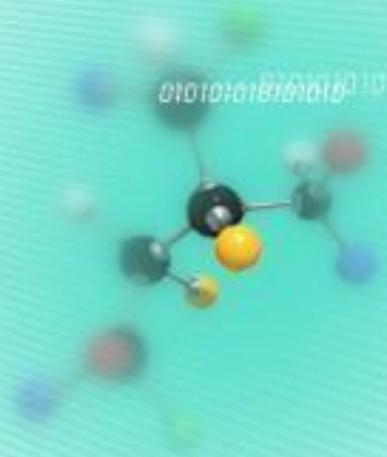
Химическая гимнастика



Формула простого вещества –
поворот головы к правому плечу;

Формула сложного вещества –
поворот головы к левому плечу





Спасибо за внимание!

