

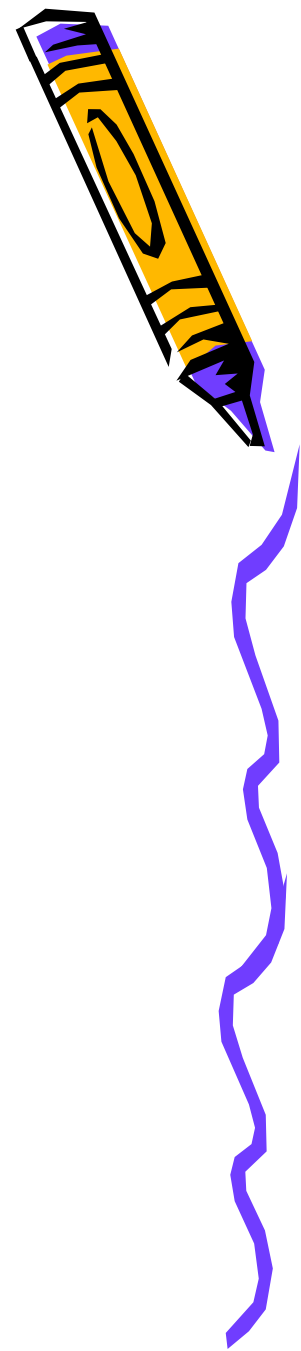
Состав воздуха

- O_2 – 21%
- N_2 – 78%
- CO_2 – 0.5%
- 0.5% - другие газы



Тема:

**Взаимодействие атомов
элементов-неметаллов
между собой**



*
Тема: *Взаимодействие атомов элементов-неметаллов между собой*

Пример:



Электронный заряд молекул H₂ и HCl



Тема: *Взаимодействие атомов элементов-неметаллов между собой*

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

Связь возникающая между одинаковыми неметаллами называется **ковалентной неполярной**.

Вывод:

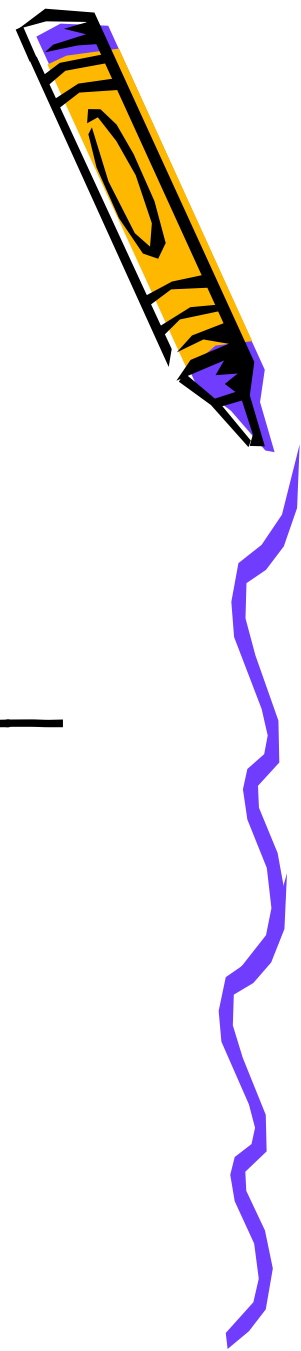


- Неспаренные электроны объединяются в общие пары - их называем ковалентной связью.
- Число неспаренных электронов определяют формулой:
- **$8 - N_{\text{группы}} = \text{число неспаренных электронов}$**
- 3. схема образования ковалентной связи
- 4. Общие электронные пары двигаются вокруг обоих ядер
- 5. Что такое структурная формула? Что отражает запись структурной формулы?
- 6. классификация ковалентной связи: одинарная, двойная, тройная.



Составьте логическую цепь из химических понятий:

- свойства, состав, строение.



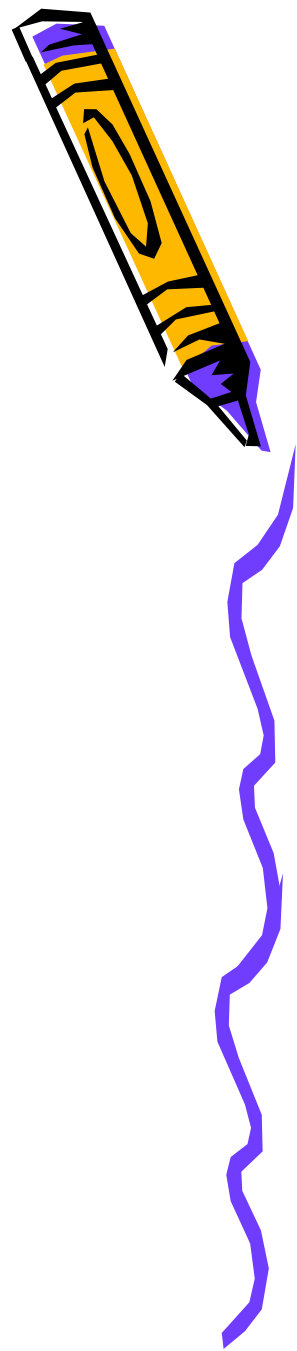
ОТВЕТЫ

I вариант.

1. В
2. Б
3. Б
4. Г
5. Б
6. В
7. Г
8. Г

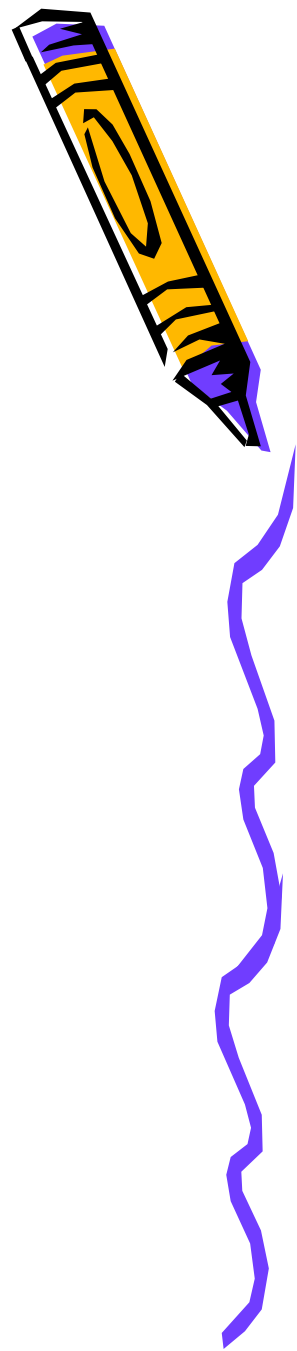
II вариант

1. Г
2. А
3. А
4. А
5. Г
6. А
7. В
8. В



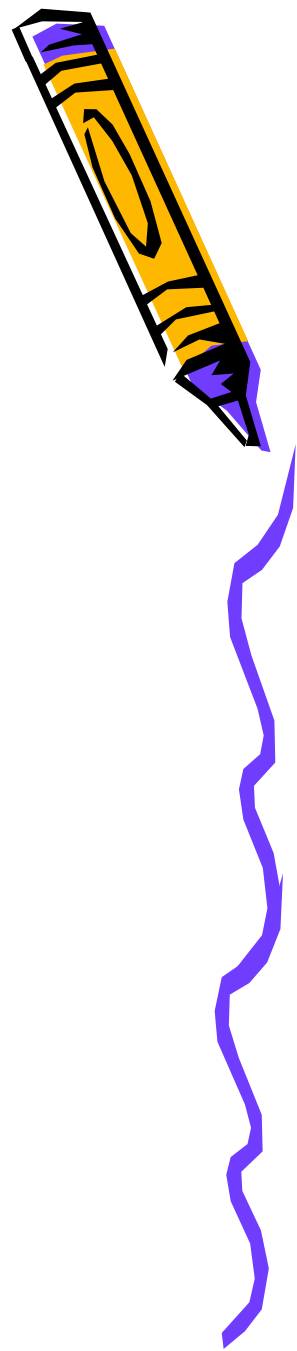
Дома:

Изучите Свойства и области
применения H_2 , O_2 , I_2 .



ДОКОНЧИТЕ предложения:

- Сегодня я узнал(-а).....
- Мне было интересно то, что...
- Я удивился(-ась)....



Тема: Ковалентная связь между одинаковыми атомами неметаллов.

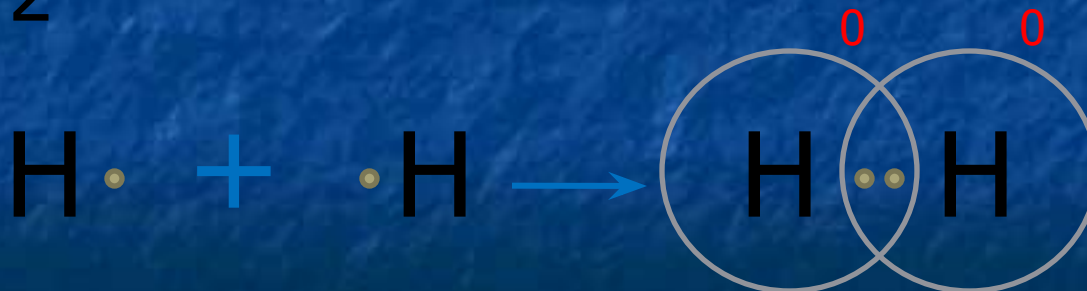
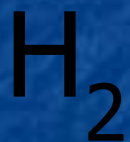
Повторение

I. Ковалентная связь.

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

Связь возникающая между одинаковыми неметаллами называется **ковалентной неполярной**.

Пример:



Тема: Ковалентная связь между одинаковыми атомами неметаллов.

I. Ковалентная связь.

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

Связь возникающая между одинаковыми неметаллами называется **ковалентной неполярной**.

Пример:



* **Тема:** Ковалентная связь между одинаковыми атомами неметаллов.

I. Ковалентная связь.

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

Связь возникающая между одинаковыми неметаллами называется **ковалентной неполярной**.

Пример:



*
Тема: Ионы и ионная химическая связь.

Домашнее задание.

& 10 Стр. 59 - 62

Составить механизм образования молекул: S_2 , Cl_2 .

Повторение.

1. Как изменяются металлические свойства в периодах?
2. Как изменяются металлические свойства в группах?
3. Как изменяется число энергетических уровней в периодах?
4. Как изменяется число энергетических уровней в группах?
5. Как изменяется число электронов на последнем уровне в периодах?
6. Как изменяется число электронов на последнем уровне в группах?