

Тема: Ковалентная связь
между одинаковыми атомами
неметаллов.

Тема: Ковалентная связь между одинаковыми атомами неметаллов.

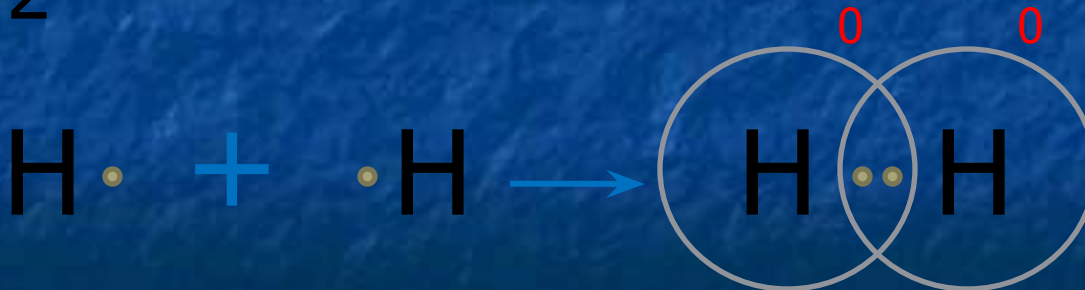
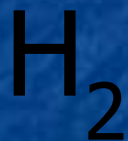
Повторение

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.

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.

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?