

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?