

Урок

# 17 Ковалентная неполярная связь



# Тема Ковалентная неполярная связь.

Урок 17



## Проверка знаний

Устн

Письменн

Проверка д.

1. Какая химическая связь называется ионной?
2. Что такое ион?
3. Как образуется положительный и отрицательный ион?
4. В чем заключается особенность строения внешней электронной оболочки иона?
5. Между атомами каких элементов как правило образуется ионная связь?
6. Что происходит с атомами металлов и неметаллов при образовании ионной связи?

# Тема Ковалентная неполярная связь.

Урок 17



## Проверка знаний

Устн

Письменн

Проверка д.

о

Составьте схему образования молекул:



Редактор-конструктор  
химических структур  
«FlashchemLego»

Проверк



\*

FlashchemLego

а:

ПС



# Тема Ковалентная неполярная связь.

Урок 17



## Проверка знаний

Устн

Письменн

Проверка д.

0  
Схема  
образования  
молекулы:

**KCl**

Далее

# Тема Ковалентная неполярная связь.

Урок 17



## Проверка знаний

Устн

Письменн

Проверка д.

0  
Схема  
образования  
молекулы:



Далее

# Тема Ковалентная неполярная связь.

Урок 17



## Проверка знаний

Устн

Письменн

Проверка д.

0  
Схема  
образования  
молекулы:



# Тема Ковалентная неполярная связь.

Урок 17



## I. Ковалентная связь

Определение

Ковалентной называется химическая связь, возникающая в результате образования общих электронных пар.

Определение

Ковалентной неполярной называется связь, которая возникает между одинаковыми неметаллами.



# Тема Ковалентная неполярная связь.

Урок 17

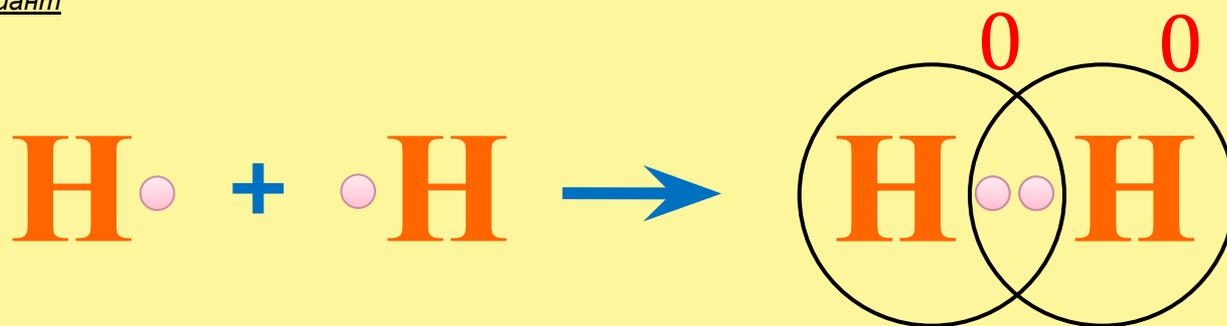


## I. Ковалентная связь

Пример: Схема образования молекулы:  $\text{H}_2$  -

Вариант

1

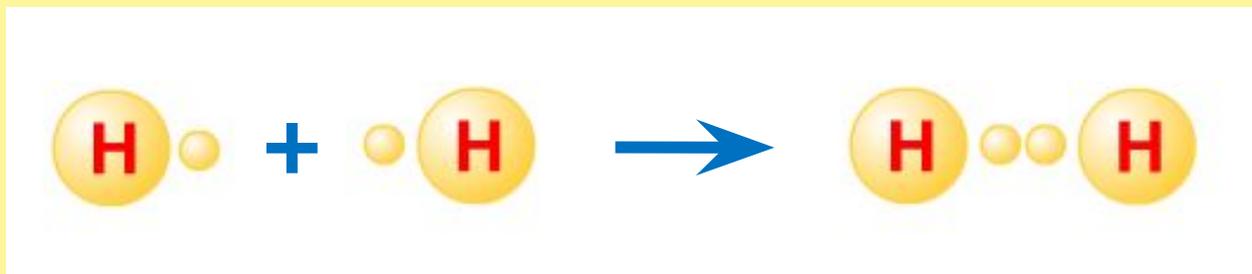


Структурная формула

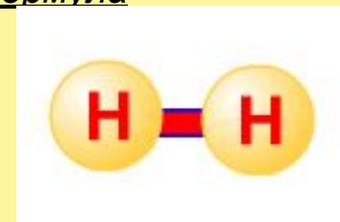


Вариант

2



Структурная формула



# Тема Ковалентная неполярная связь.

Урок 17

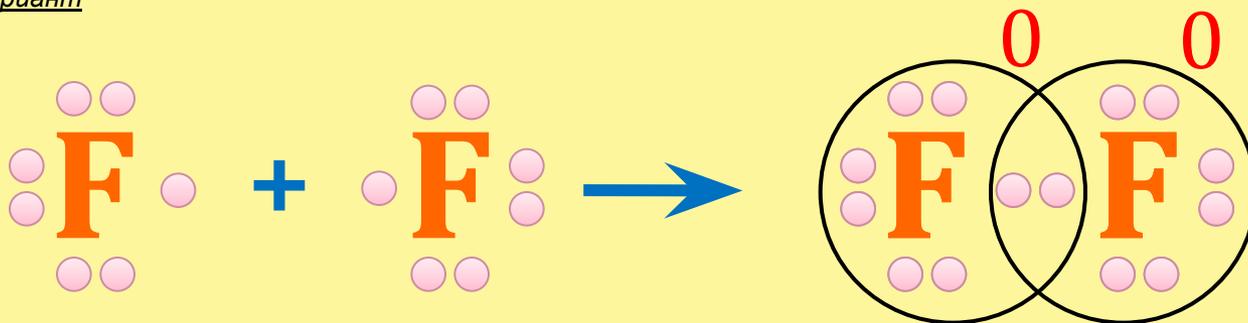


## I. Ковалентная связь

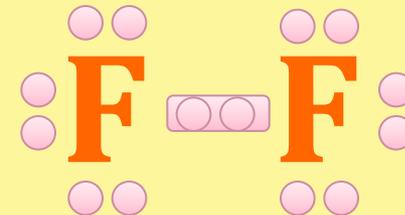
Пример: Схема образования молекулы:  $F_2$  -

Вариант

1

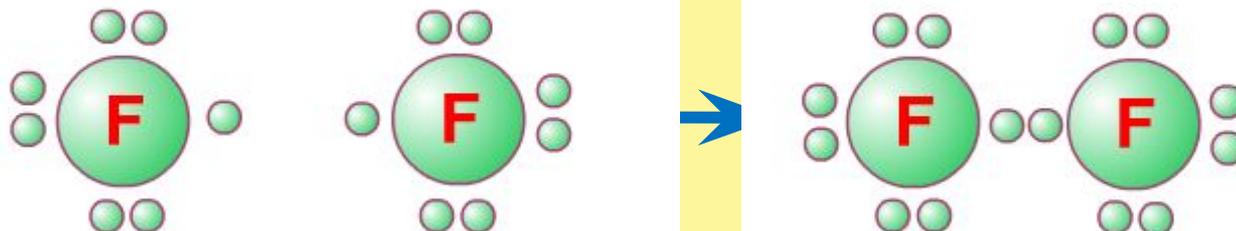


Структурная формула

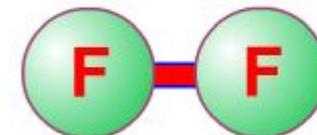


Вариант

2



Структурная формула



# Тема Ковалентная неполярная связь.

Урок 17

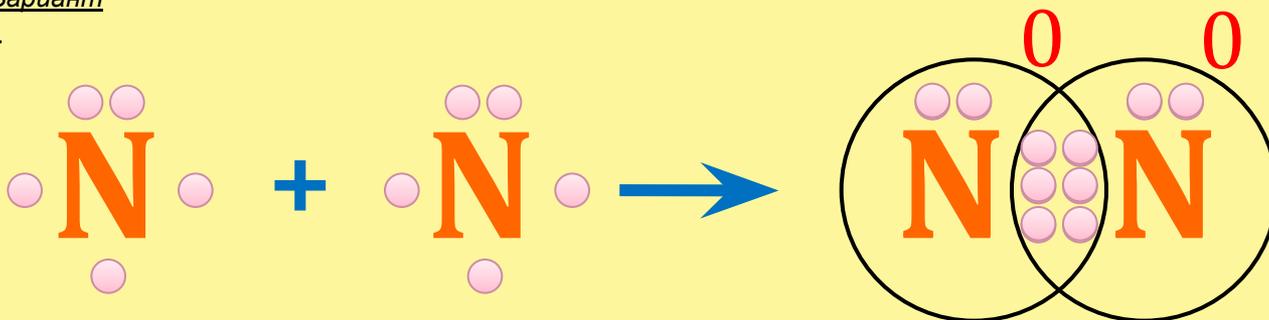


## I. Ковалентная связь

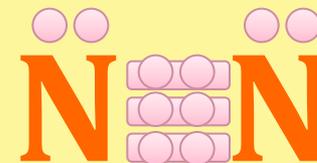
Пример: Схема образования молекулы:  $N_2$  -

Вариант

1



Структурная формула

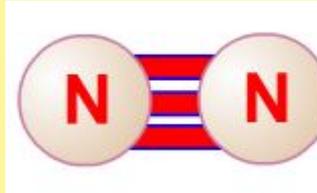


Вариант

2



Структурная формула



# Тема Ковалентная неполярная связь.

Урок 17



## Домашняя работа

& 10 Стр. 59 -

Обставьте схему образования  
молекулы:



\*  $\text{S}_8$  - по желанию

