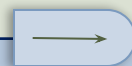


Урок

17 Ковалентная неполярная связь



Тема Ковалентная неполярная связь.

Урок 17



Проверка знаний

Устн

Письменн

Проверка д.

- О 1. Какая химическая связь называется ионной?
- О 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

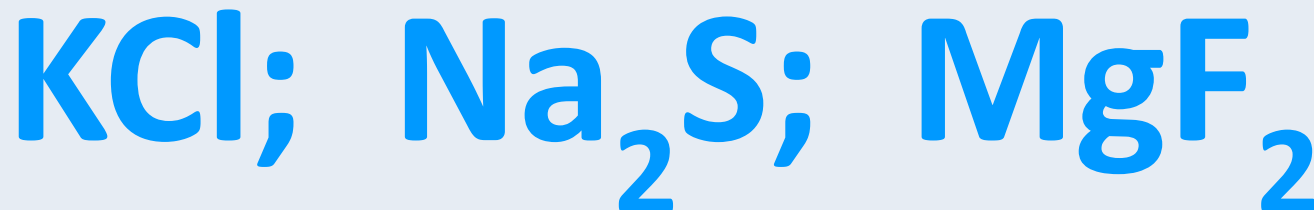
Устн

Письменн

Проверка д.

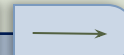
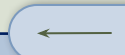
о

Составьте схему образования молекул:



Редактор-конструктор
химических структур
«FlashchemLego»

Проверк



Тема Ковалентная неполярная связь.

Урок 17



Проверка знаний

Устн

Письменн

Проверка д.

О

Схема
образования
молекулы:

KCl

Далее

Тема Ковалентная неполярная связь.

Урок 17



Проверка знаний

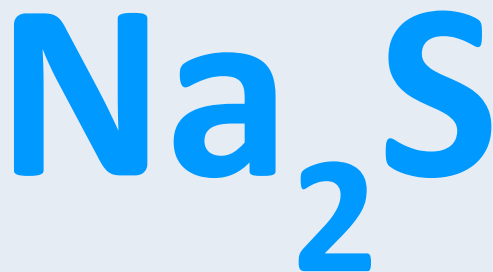
Устн

Письменн

Проверка д.

О

Схема
образования
молекулы:



Далее

Тема Ковалентная неполярная связь.

Урок 17



Проверка знаний

Устн

Письменн

Проверка д.

О

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

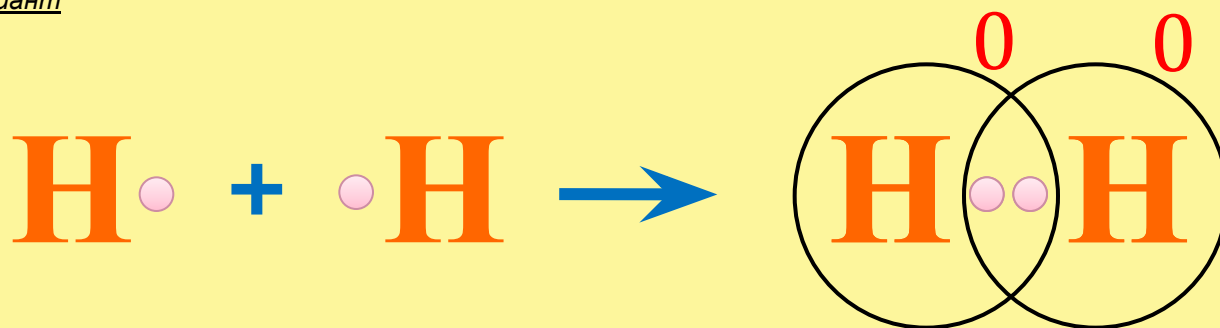


I. Ковалентная связь

Пример: Схема образования молекулы: H_2 -

Вариант

1

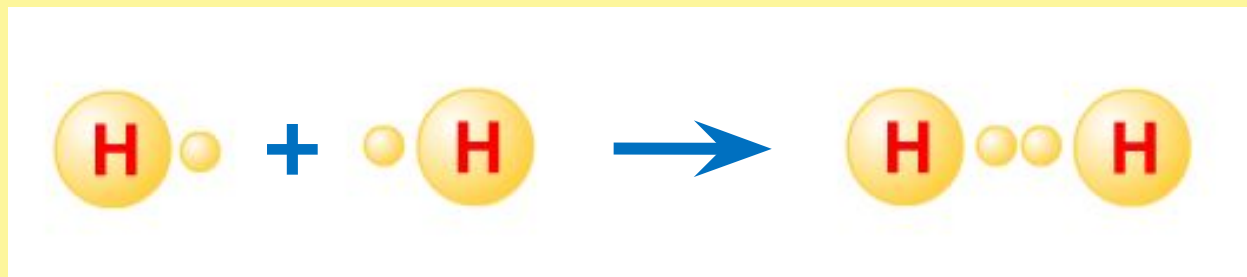


Структурная
формула

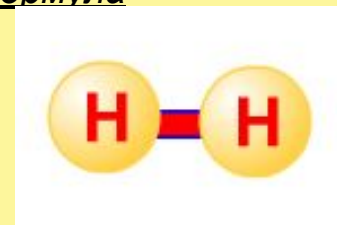


Вариант

2



Структурная
формула



Тема Ковалентная неполярная связь.

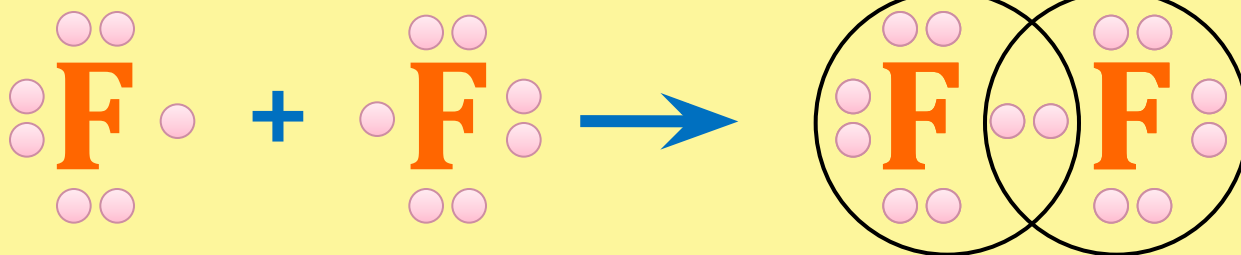
Урок 17

I. Ковалентная связь

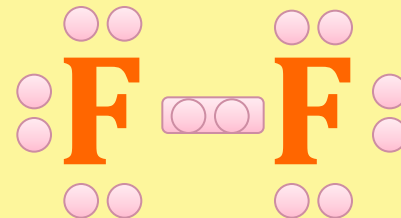
Пример: Схема образования молекулы: F_2 -

Вариант

1

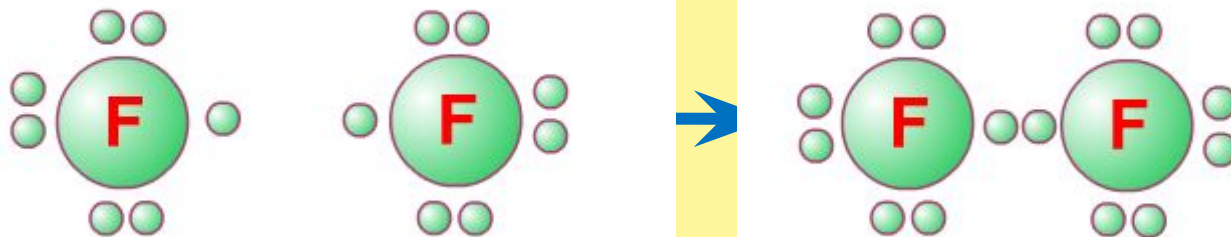


Структурная
формула

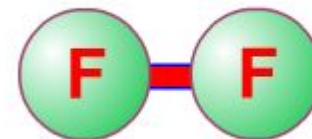


Вариант

2



Структурная
формула



Тема Ковалентная неполярная связь.

Урок 17

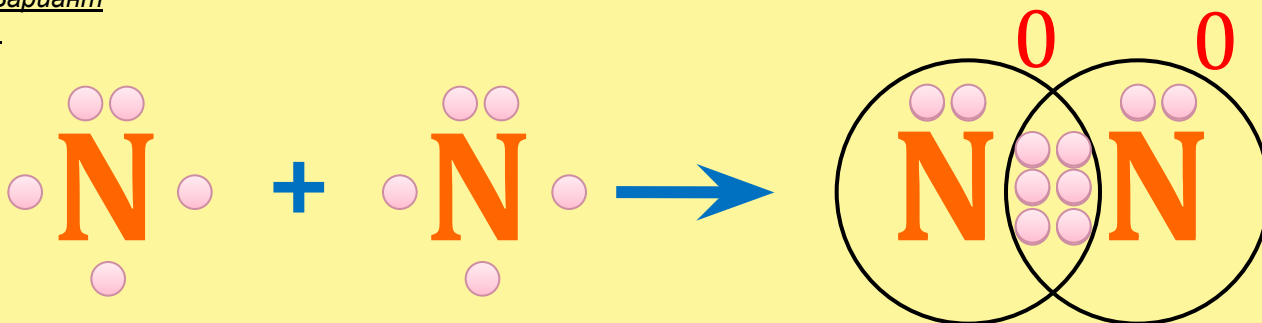


I. Ковалентная связь

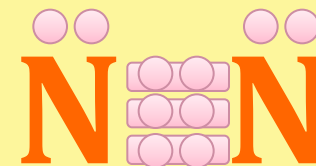
Пример: Схема образования молекулы: N_2 -

Вариант

1



Структурная
формула

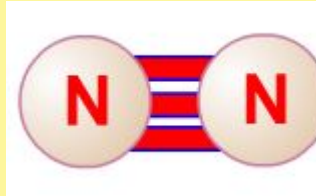


Вариант

2



Структурная
формула



Тема Ковалентная неполярная связь.

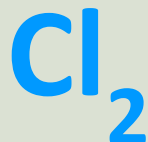
Урок 17



Домашняя работа

& 10 Стр. 59 -

Оставьте схему образования
молекулы:



* S_8 - по желанию