

Ковалентная ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ

Учитель химии МКОУ СОШ 15 г.Лиски

Решетников Е.А

Задание:

Определить валентность элементов в бинарных соединениях.

Вариант 1	Вариант 2	Вариант 3	Вариант 4
Na₂O	Ag₂O	N₂O₃	Li₂O
CH₄	NaH	HF	KBr
PCl₅	FeCl₃	Na₂S	CO
CCl₄	N₂O₅	K₃P	Zn₃N₂
AgBr	CuO	KH	CuCl₂

Тема: Ковалентная неполярная связь.

Урок 17



I. Ковалентная связь

Пример: Схема образования молекулы: H_2 - водорода

Вариант 1



Структурная формула



Вариант 2



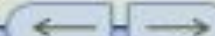
Структурная формула



10.11.2015

Слайды / Вып.

ПС



Тема: Ковалентная полярная связь.

Урок 18



Ряд неметаллов

F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.


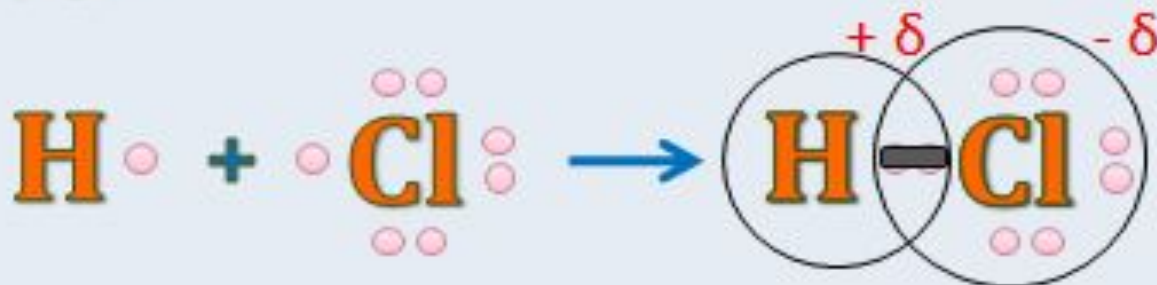
электроотрицательность уменьшается 

Схема образования молекулы:

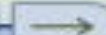
HCl



10.11.2015

ЭО

ПС



Тема: Ковалентная неполярная связь.

Урок 17



I. Ковалентная связь

Пример: Схема образования молекулы: F_2 - фтора

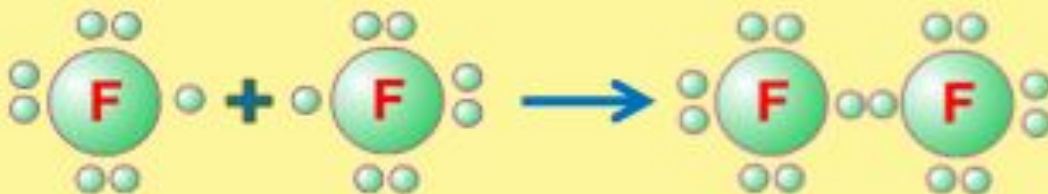
Вариант 1



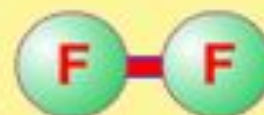
Структурная формула



Вариант 2



Структурная формула



10.11.2015

Урок 17

ПС



Тема: Ковалентная полярная связь.

Урок 18



Ряд неметаллов

F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.


электроотрицательность уменьшается 

Схема образования молекулы:

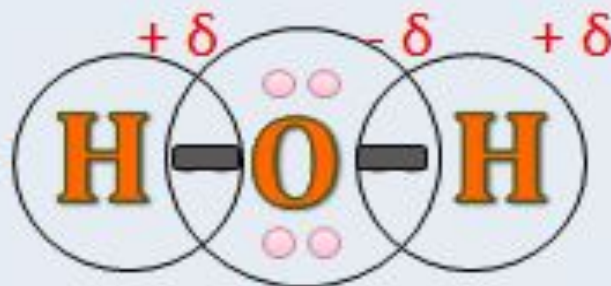
H₂O

H •

+

••
• **O** •
••

→



10.11.2015

30

ПС



Тема: Ковалентная неполярная связь.

Урок 17



I. Ковалентная связь

Пример: Схема образования молекулы: N_2 - азота

Вариант 1



Структурная формула



Вариант 2



Структурная формула



10.11.2015

Минусинск

ПС



Тема: Ковалентная полярная связь.

Урок 18



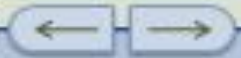
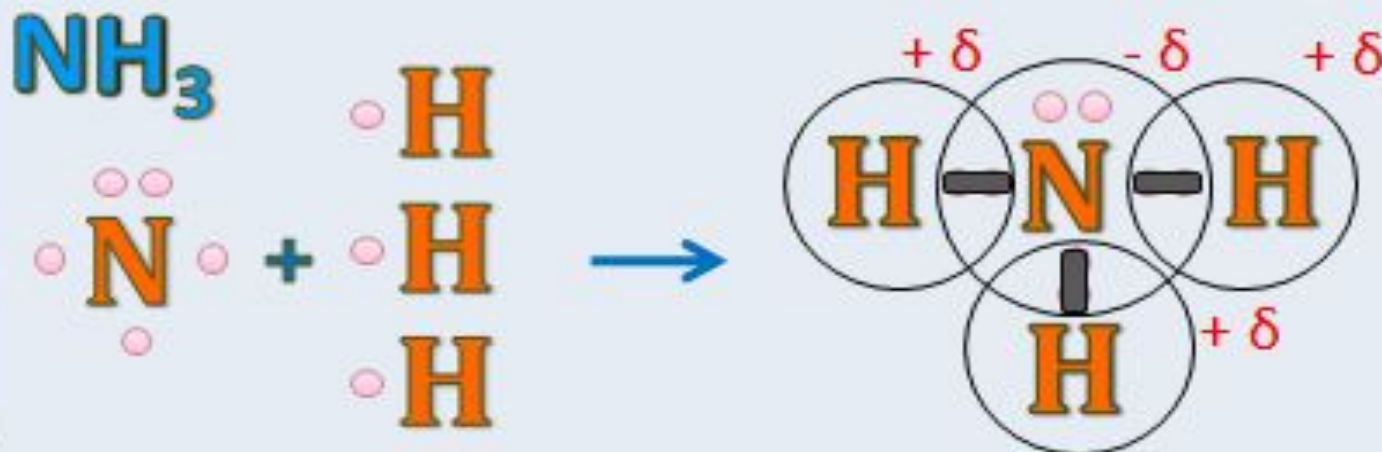
Ряд неметаллов

F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.



электроотрицательность уменьшается

Схема образования молекулы:



Дайте понятие «**ковалентная связь**»

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

Типы ковалентной связи

Ковалентная полярная связь

CO_2 P_2O_5 HCl NO NH_3

H_2SO_4 HNO_3 H_3PO_4

Дайте понятие

«ковалентная полярная связь»

Ковалентной полярной называется связь, которая возникает между разными неметаллами.

Электроотрицательность (ЭО) – это способность атомов химического элемента оттягивать к себе общие электронные пары, участвующие в образовании химической связи.

Тема: Ковалентная полярная связь.

Урок 18



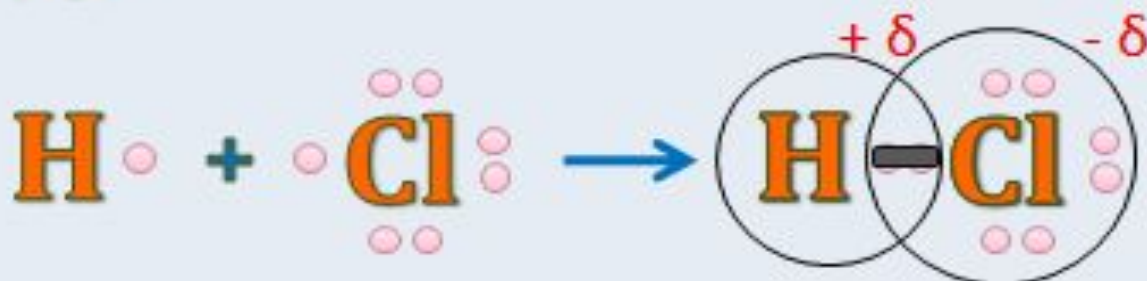
Ряд неметаллов

F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.

электроотрицательность уменьшается

Схема образования молекулы:

HCl



10.11.2015

30

ПС



Тема: Ковалентная полярная связь.

Урок 18



Ряд неметаллов

F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.

электроотрицательность уменьшается

Схема образования молекулы:

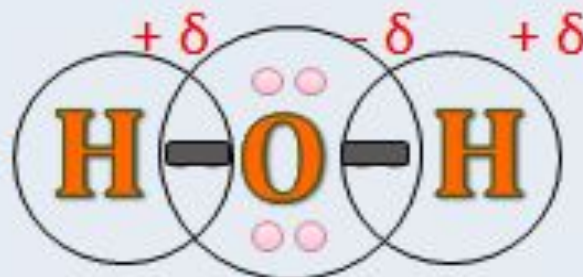
H₂O

H •

+

••
O ••
••

→



10.11.2015

30

ПС



Тема: Ковалентная полярная связь.

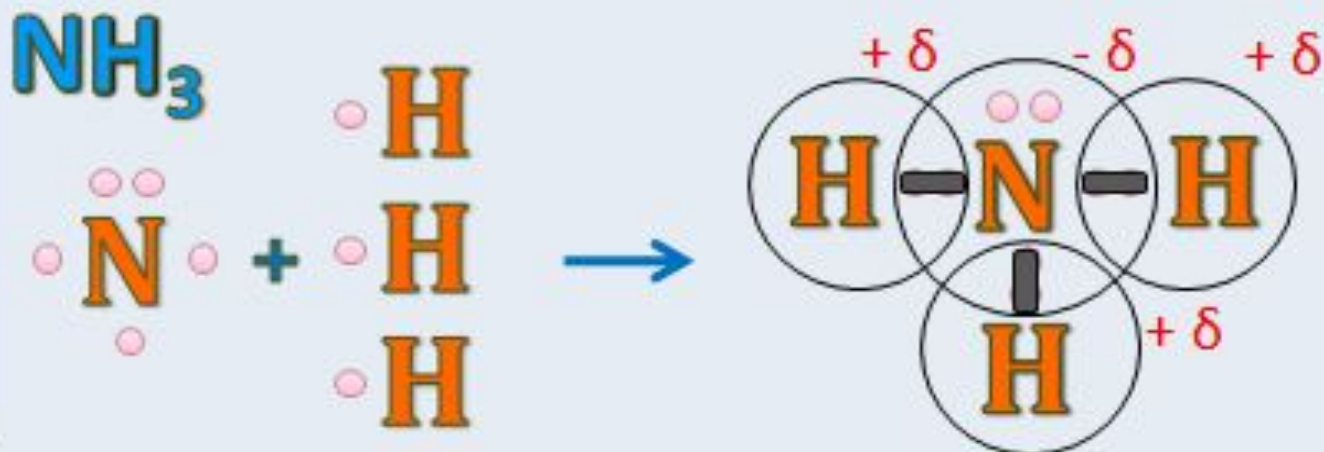
Урок 18

Ряд неметаллов

F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.

электроотрицательность уменьшается

Схема образования молекулы:



10.11.2015

30

ПС



Типы ковалентной связи

Ковалентная неполярная связь

H_2 Cl_2 O_2 N_2 Br_2

Дайте понятие

«ковалентная неполярная связь»

Ковалентной неполярной

называется связь, которая

возникает между одинаковыми

неметаллами.

Тема: Ковалентная неполярная связь.

Урок 17



I. Ковалентная связь

Пример: Схема образования молекулы: H_2 - водорода

Вариант 1



Структурная формула



Вариант 2



Структурная формула



10.11.2015

ПС



Тема: Ковалентная неполярная связь.

Урок 17



I. Ковалентная связь

Пример: Схема образования молекулы: F_2 - фтора

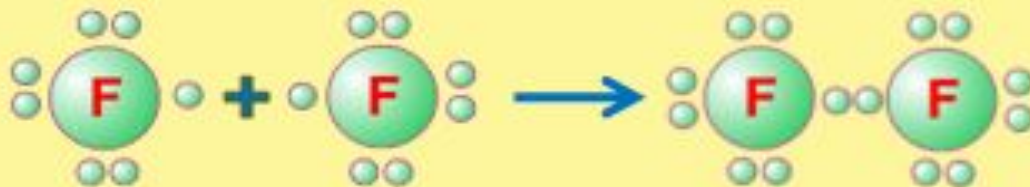
Вариант 1



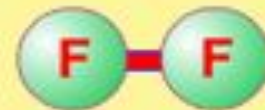
Структурная формула



Вариант 2



Структурная формула



10.11.2015

Физика/Химия

ПС



Тема: Ковалентная неполярная связь.

Урок 17



I. Ковалентная связь

Пример: Схема образования молекулы: N_2 - азота

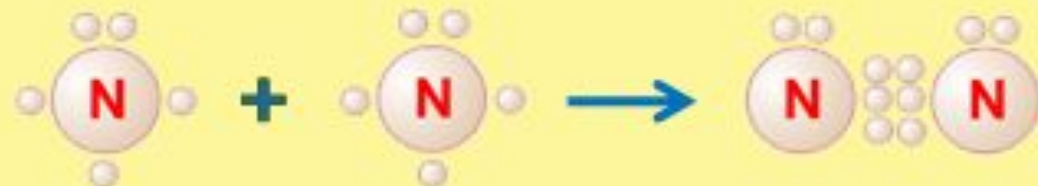
Вариант 1



Структурная формула



Вариант 2

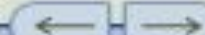


Структурная формула



10.11.2015

ПС



Тема: Ковалентная полярная связь.

Урок 18

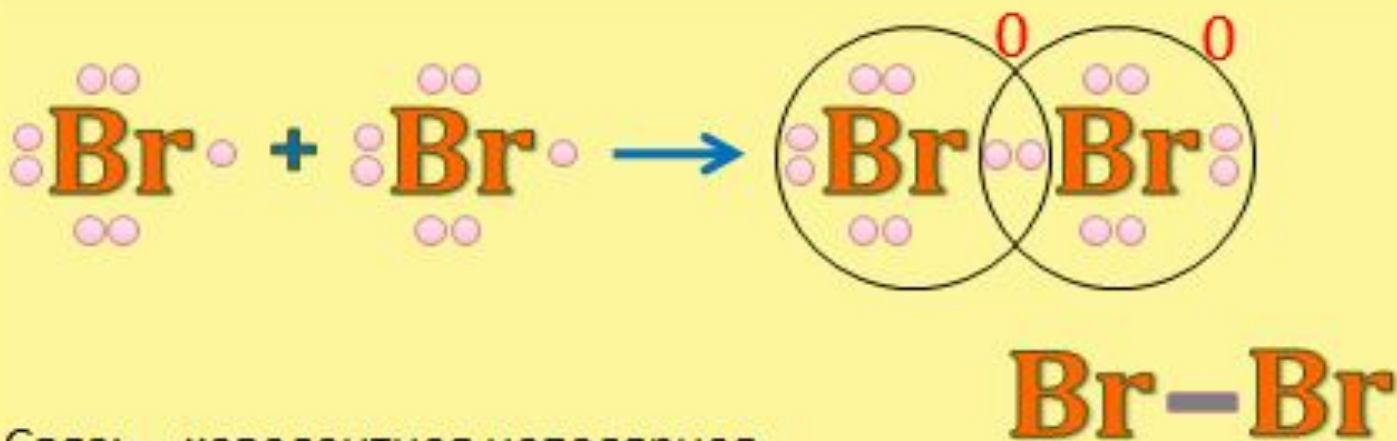
Проверка знаний

Устно

Письменно

Проверка д.з.

Схема образования молекулы: Br_2



Связь – ковалентная неполярная

10.11.2015

ЭО

ПС

Вывод: дайте понятие

«ковалентная связь»

Ковалентной называется

химическая связь, возникающая в

результате образования общих

электронных пар между разными

или одинаковыми неметаллами

Закрепление:

1. ДМ химическая связь

2. пособие

Работа 2 стр 25

*Вариант 1(1),2(1,6),3(1),10(5)-12(5),
15(5),16(5),22(6),24(5)*

Д/з § 15, 16

? 1, 2, 5 стр 54