

Урок

18

Ковалентная

полярная

Разработал:

Учитель химии, высшей

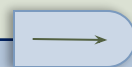
высшей

категории

СВЯЗЬ

квалификационной

Баженков Алексей Анатольевич



Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



Проверка знаний

Устн

Письменн

Проверка д.

1. Какая химическая связь называется ковалентной?
2. Объясните, что означает понятие «**общая электронная пара**»?
3. Какая химическая связь называется ковалентной неполярной?
4. Между атомами каких элементов образуется ковалентная неполярная связь?
5. Какая формула вещества считается структурной?

*

ЭО

Flashdown Logo

ПС



Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



Проверка знаний

Устн

Письменн

Проверка д.

о

Составьте схему образования молекул:



Определите тип химической связи.

Проверк

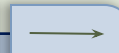
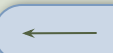


*

ЭО

Flashdom Logo

ПС



Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



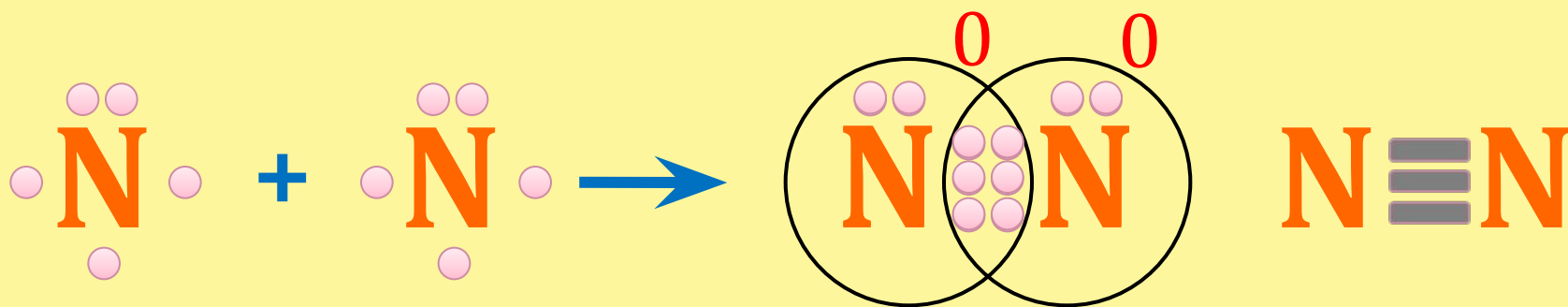
Проверка знаний

Устн

Письменн

Проверка д.

Схема образования молекулы N_2



Связь – ковалентная неполярная

Далее

Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



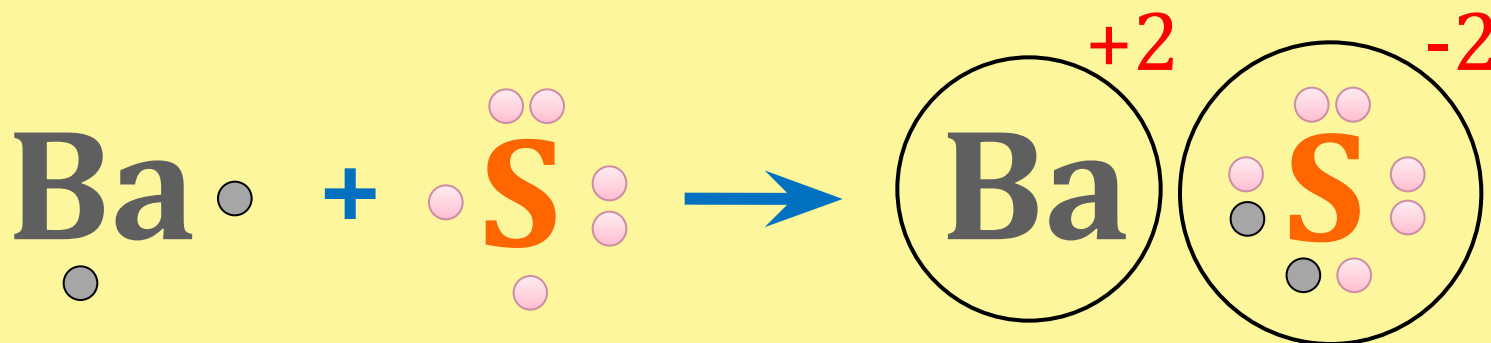
Проверка знаний

Устн

Письменн

Проверка д.

Схема образования молекулы **BaS**



Связь – ионная

Далее

Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



Проверка знаний

Устн

Письменн

Проверка д.

0

Схема
образования
молекулы:

ВaS

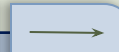
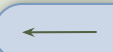
Далее

*

ЭО

Flashdom Logo

ПС



Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18

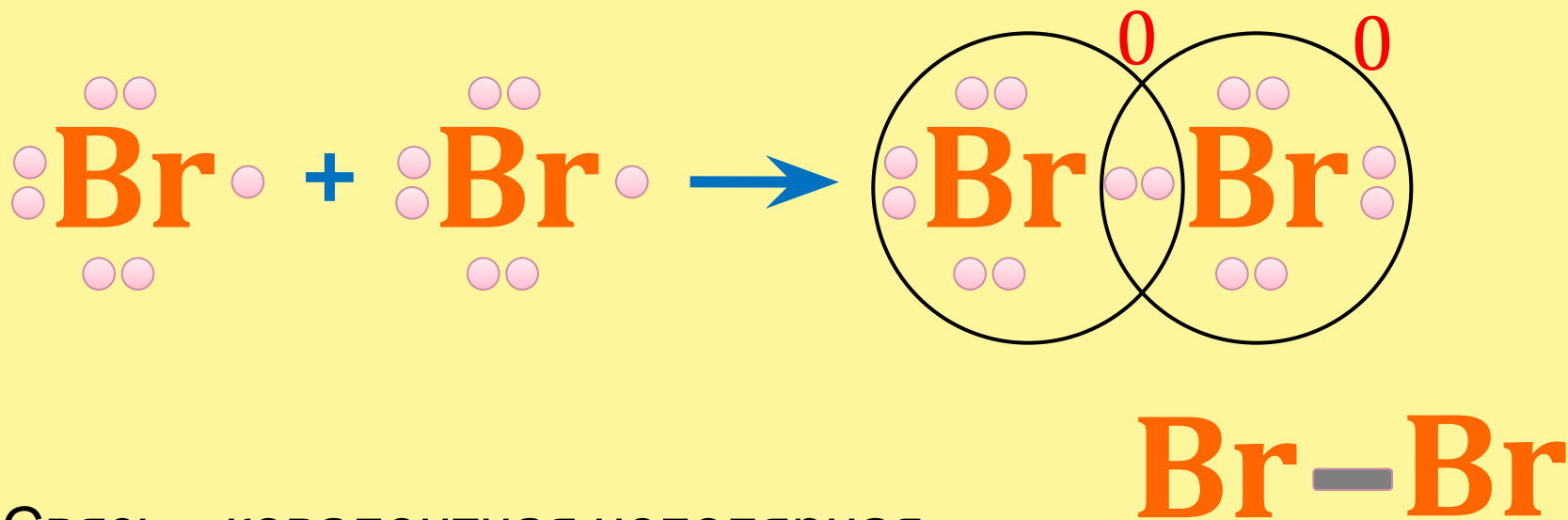
Проверка знаний

Устн

Письменн

Проверка д.

Схема образования молекулы Br_2



Связь – ковалентная неполярная

Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



I. Ковалентная связь

Определение

Ковалентной полярной называется связь, которая возникает между различными неметаллами.

Определение

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

Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



I. Ковалентная связь

Ряд

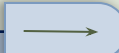
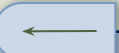
неметаллов

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

электрoотрицательность



Элемент с меньшей ЭО, при образовании ковалентной полярной связи, приобретает частично положительный заряд (+ δ).



Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



Ряд

неметаллов

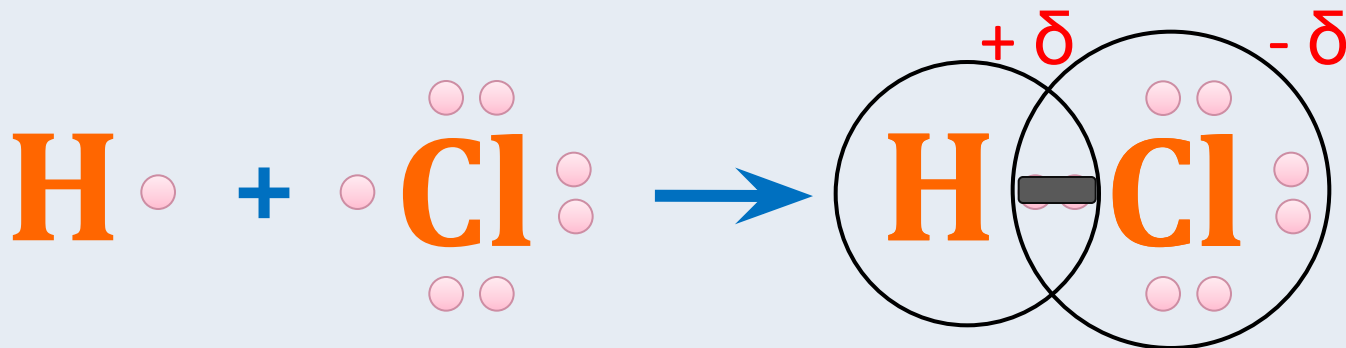
F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.

электродоотрицательность

Схема образования

молекулы:

HCl



Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



Ряд

неметаллов

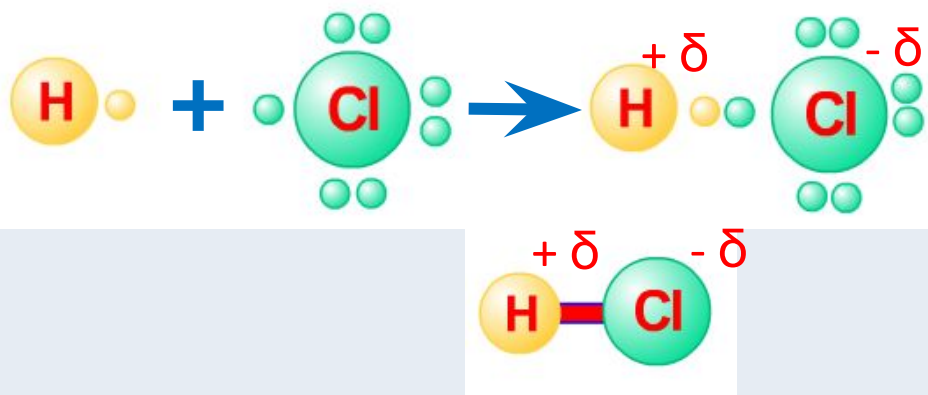
F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.

электроотрицательность

Схема образования

молекулы:

HCl



Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



Ряд

неметаллов

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

электрoотрицательность

Схема образования

молекулы:

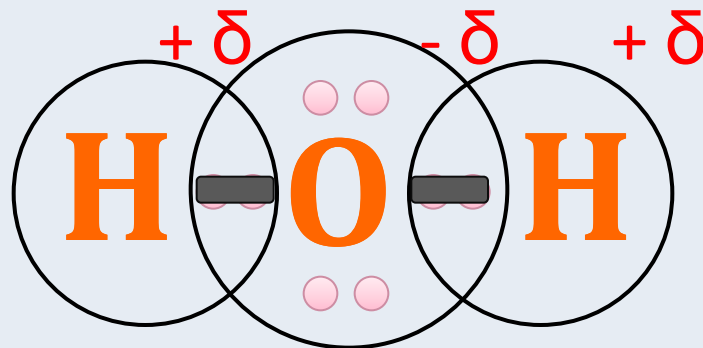
H₂O

H ·

+

· **O** ·

→



Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



Ряд

неметаллов

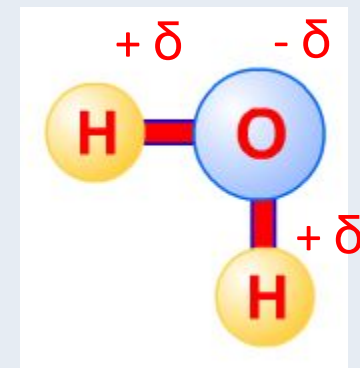
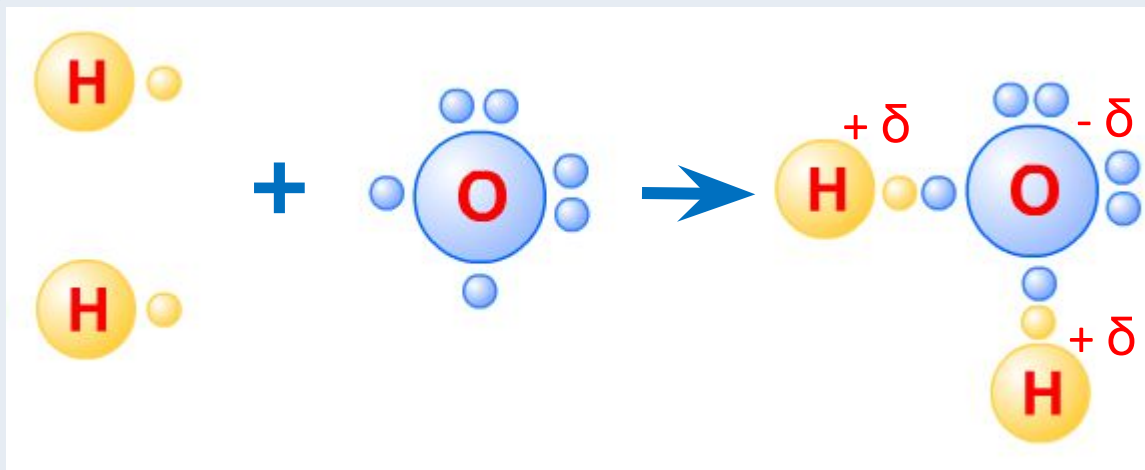
F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.

электрoотрицательность

Схема образования

молекулы:

H₂O



Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



Ряд

неметаллов

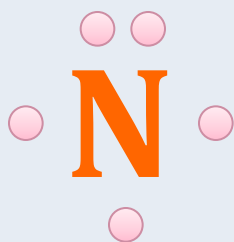
F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.

электроотрицательность

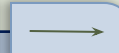
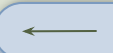
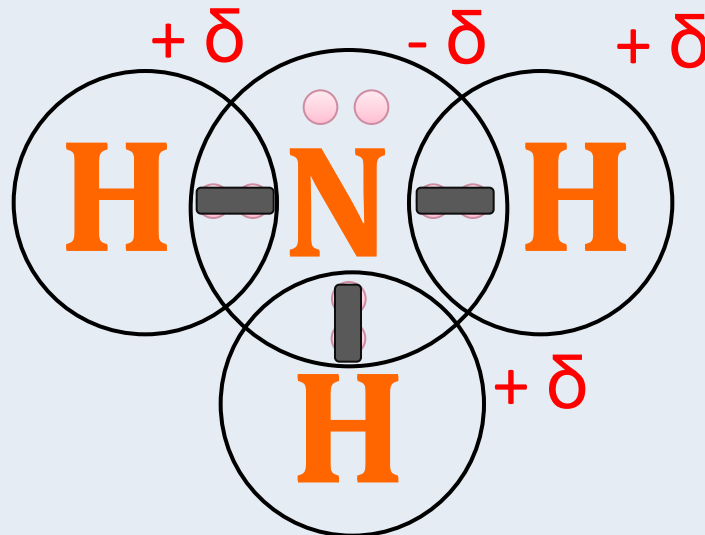
Схема образования

молекулы:

NH₃



+



Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



Ряд

неметаллов

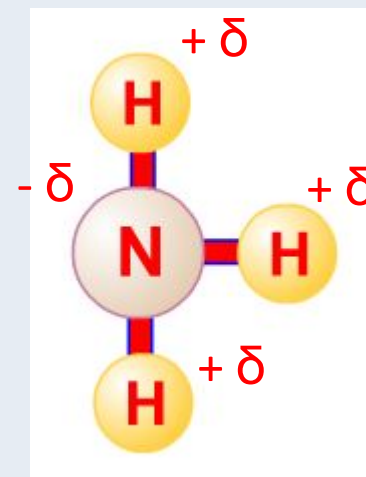
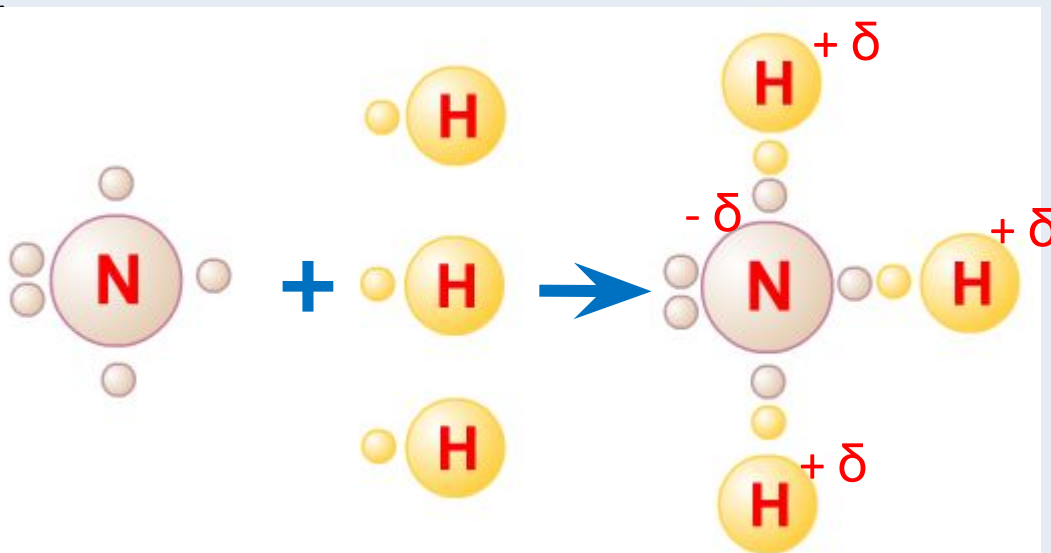
F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.

электроотрицательность

Схема образования

молекулы

NH₃



Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18

Домашняя работа

& 11 Стр. 63 -

66 Составьте схему образования молекул и определите тип химической связи:

F_2 , HF, KF.