

Урок

18

Ковалентная

полярная

Разработал:

Учитель химии, высшей

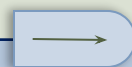
категории

СВЯЗЬ

квалификационной

категории

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

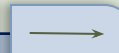
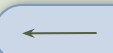


\*

ЭО

Flashdom Logo

ПС



# Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



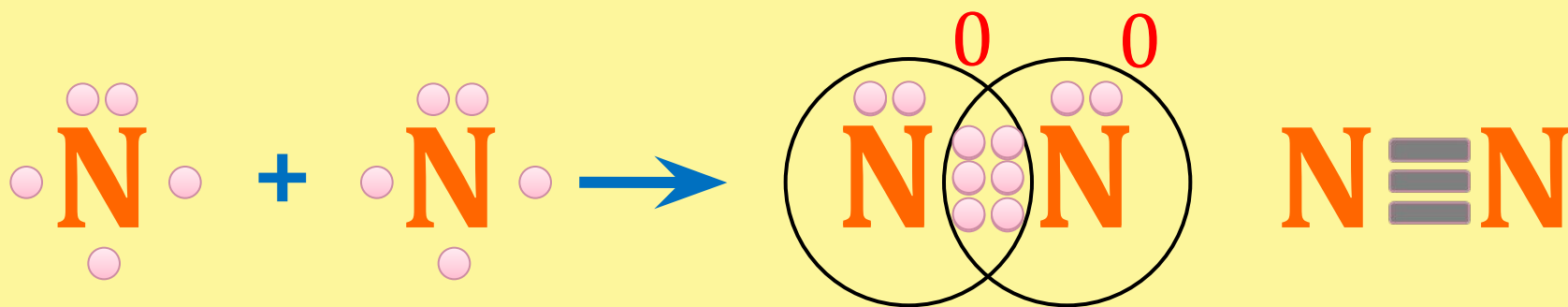
## Проверка знаний

Устн

Письменн

Проверка д.

Схема образования молекулы  $N_2$



Связь – ковалентная неполярная

Далее

# Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18

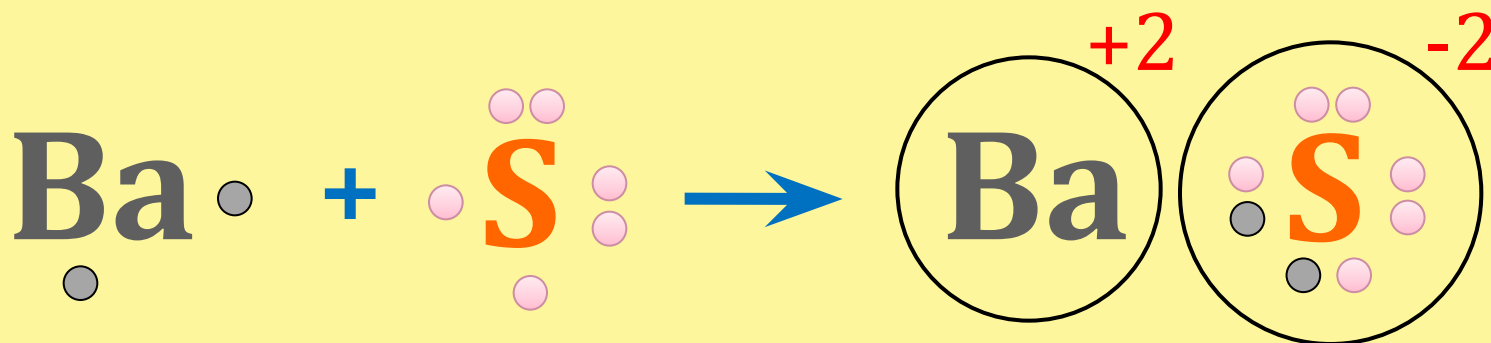
## Проверка знаний

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

# Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



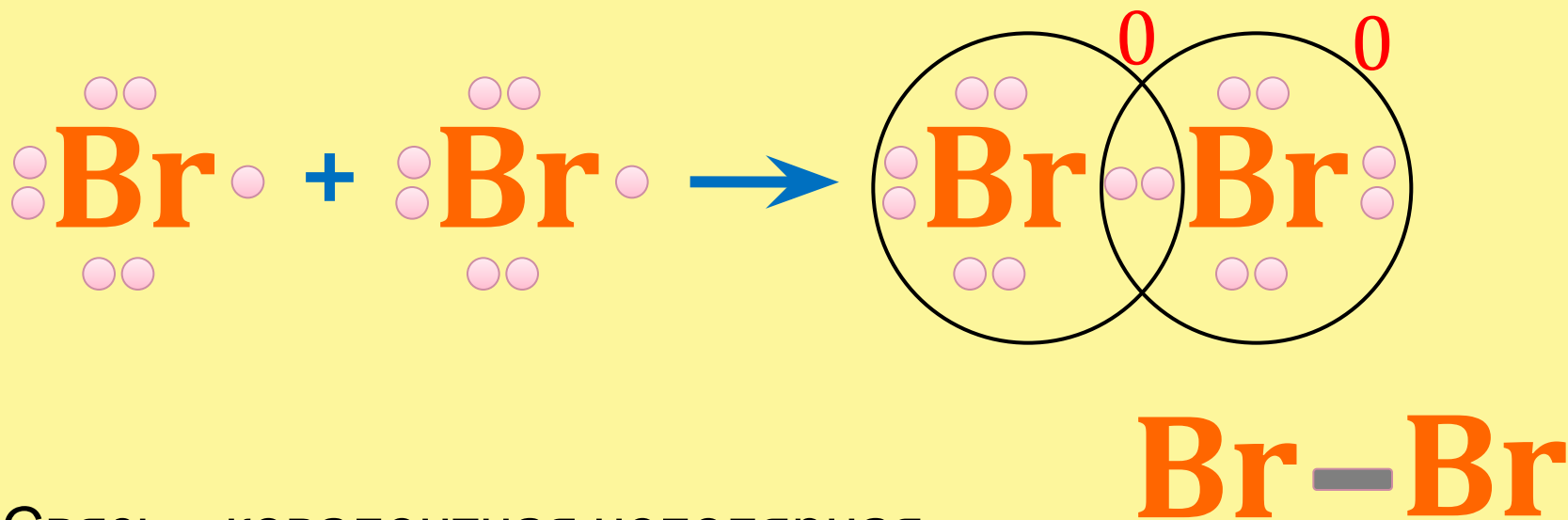
## Проверка знаний

Устн

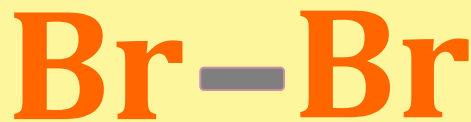
Письменн

Проверка д.

Схема образования молекулы  $\text{Br}_2$



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

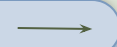
неметаллов

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

электродоотрицательность



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



# Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



Ряд

неметаллов

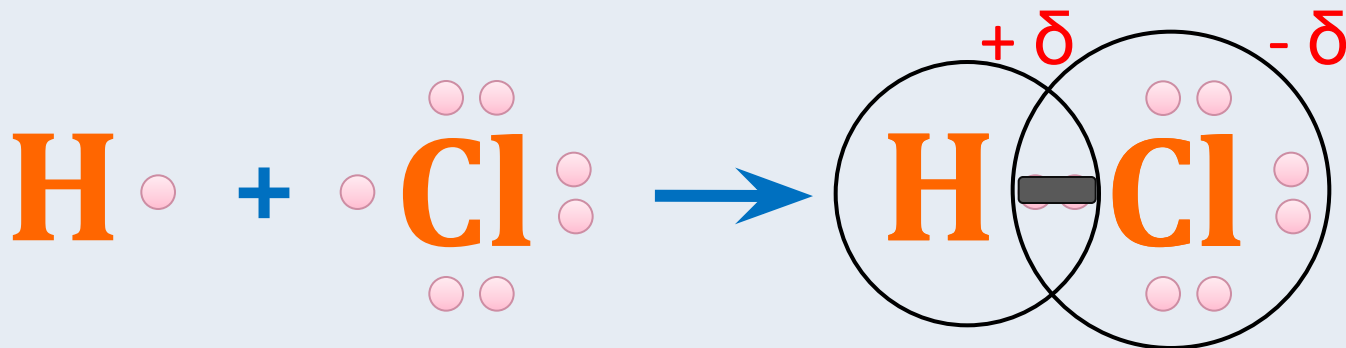
**F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.**

электроотрицательность

Схема образования

молекулы:

**HCl**



# Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



Ряд

неметаллов

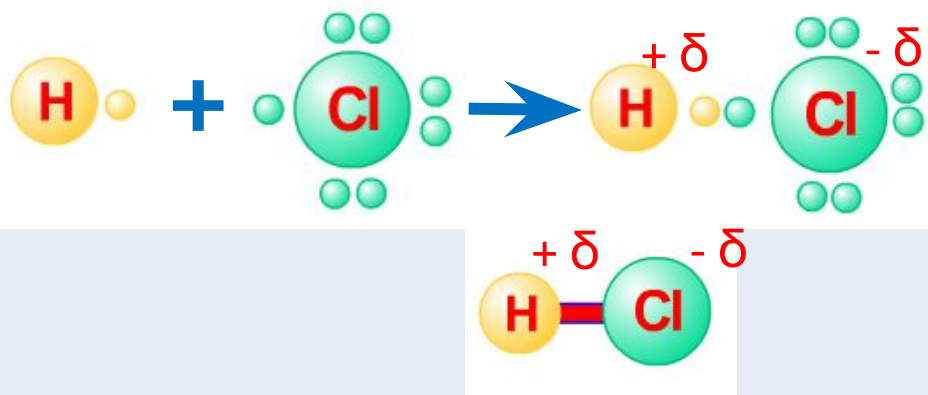
**F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.**

электроотрицательность

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:

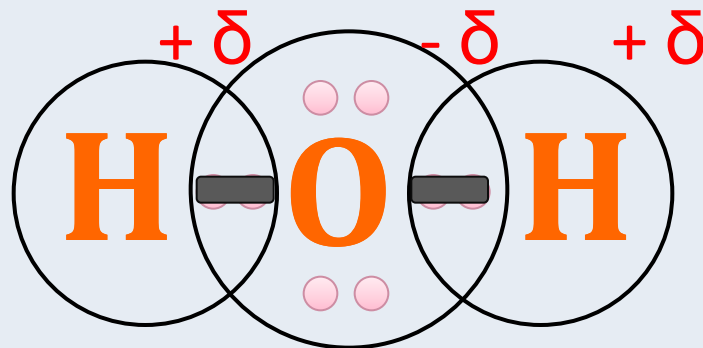
**H<sub>2</sub>O**

**H** ·

+

· **O** ·

→



# Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



Ряд

неметаллов

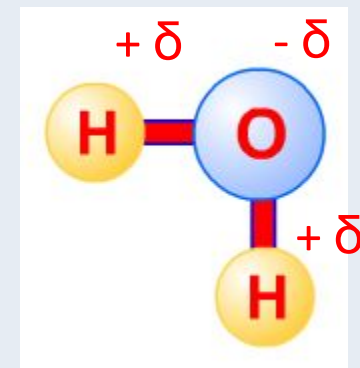
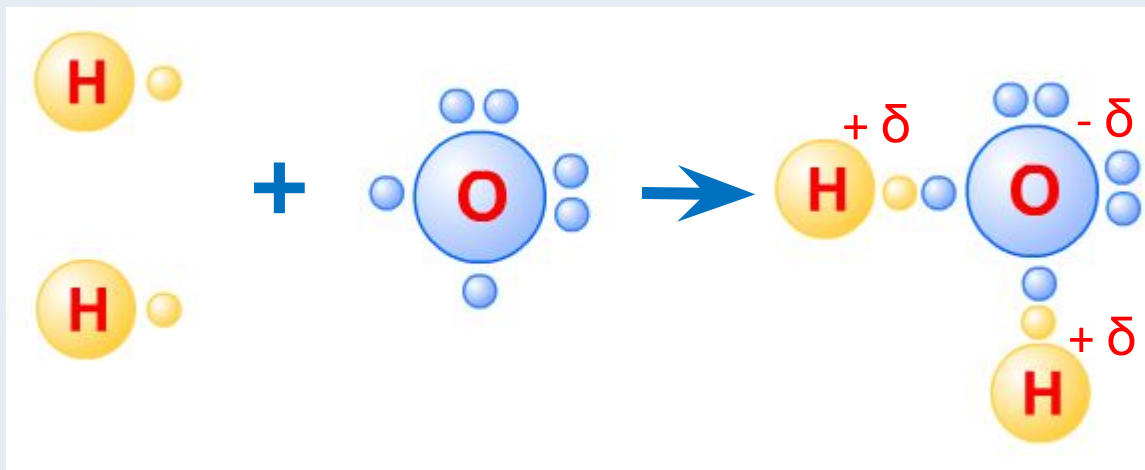
**F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.**

электрoотрицательность

Схема образования

молекулы:

**H<sub>2</sub>O**



# Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



Ряд

неметаллов

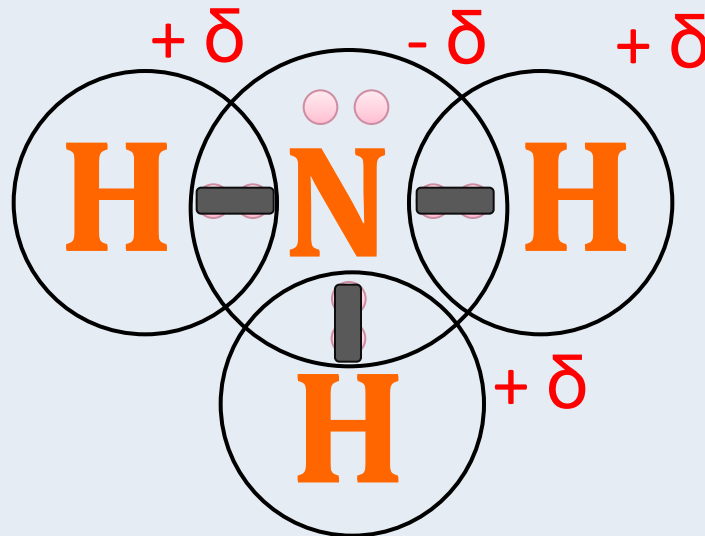
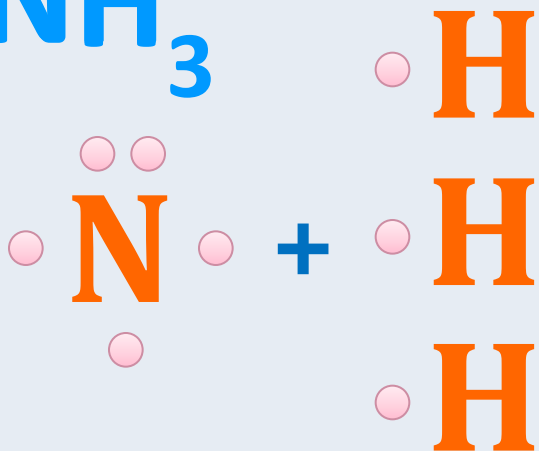
**F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.**

электроотрицательность

Схема образования

молекулы:

**NH<sub>3</sub>**



# Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18



Ряд

неметаллов

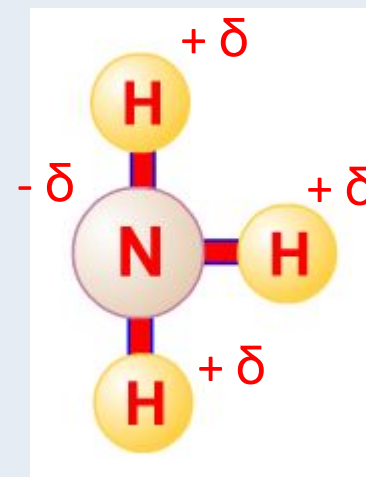
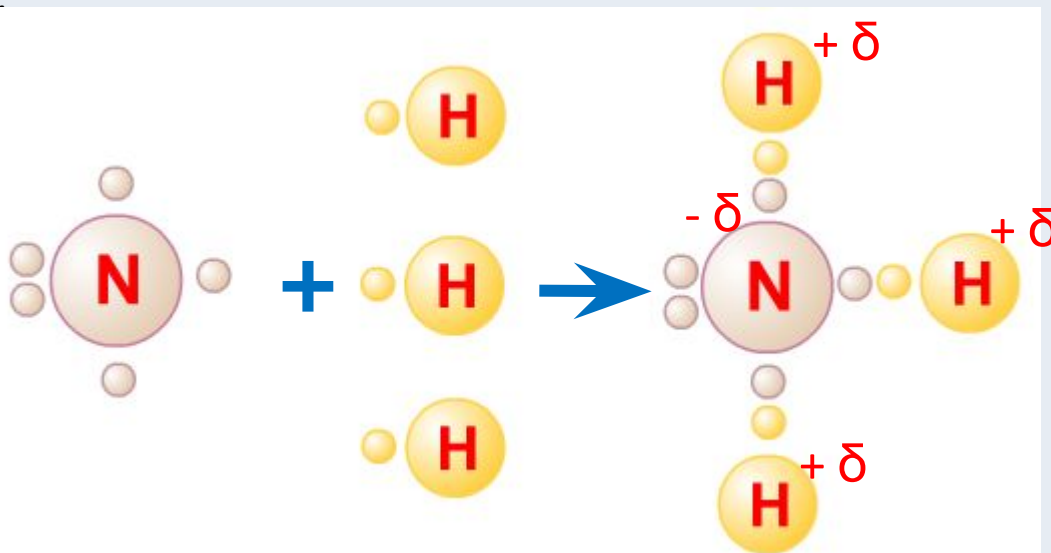
**F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.**

электроотрицательность

Схема образования

молекулы

**NH<sub>3</sub>**



# 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.**