Урок 18

Ковалентная полярная связь

Разработал:
Учитель химии, биологии
высшей квалификационной категории
Баженов Алексей Анатольевич

Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18

Проверка знаний

Устно | Письменно | 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

Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18

Проверка знаний

Устно | Письменно | Проверка д.

Составьте схему образования молекул:

N_2; BaS; Br_2

Определите тип химической связи.

Проверка:

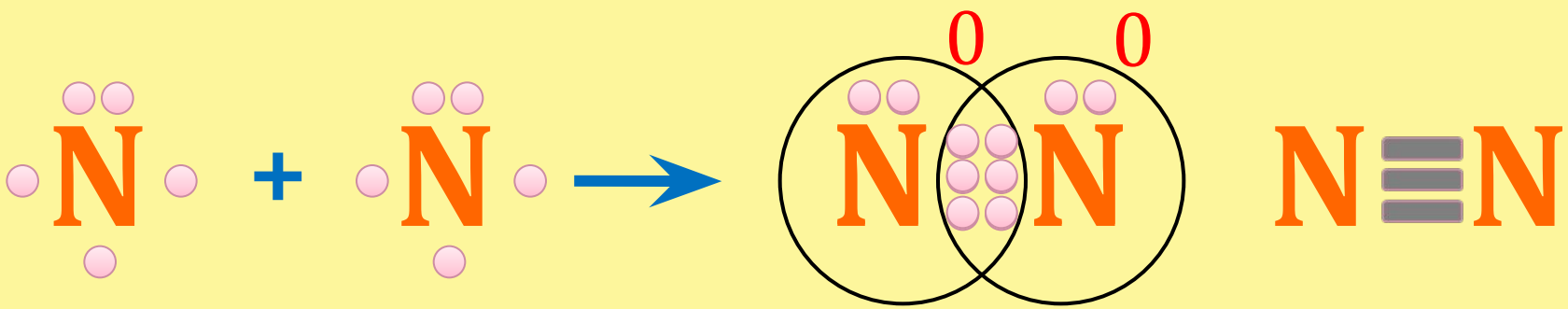
Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18

Проверка знаний

Устн | Письменн | Проверка д.

Схема образования молекулы N_2



Связь – ковалентная неполярная

Далее

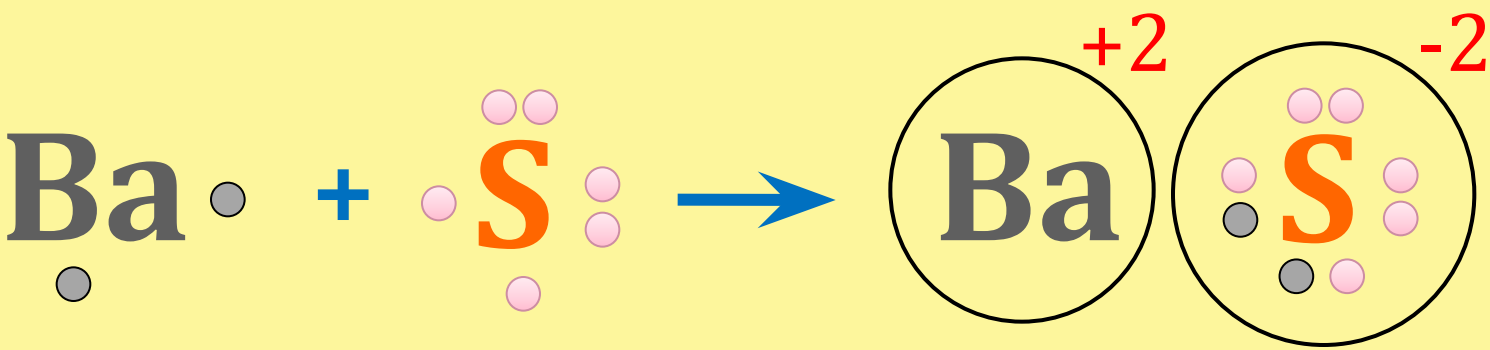
Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18

Проверка знаний

Устно | Письменно | Проверка д.

Схема образования молекулы BaS



Связь – ионная

Далее

Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18

Проверка знаний

Устно | Письменно | Проверка д.

- Схема образования молекулы:

BaS

Далее

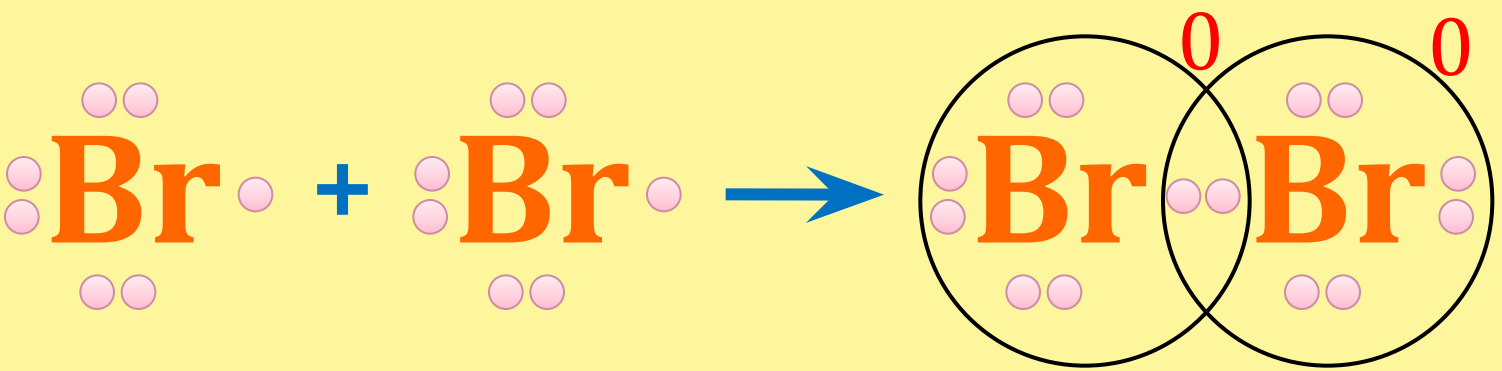
Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18

Проверка знаний

Устн | Письменн | Проверка д.

Схема образования молекулы Br_2



Br – Br

Связь – ковалентная неполярная

Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18

I. Ковалентная связь

Определение

Ковалентной полярной называется связь, которая возникает между разными 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.

электроотрицательность уменьшается

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

Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18

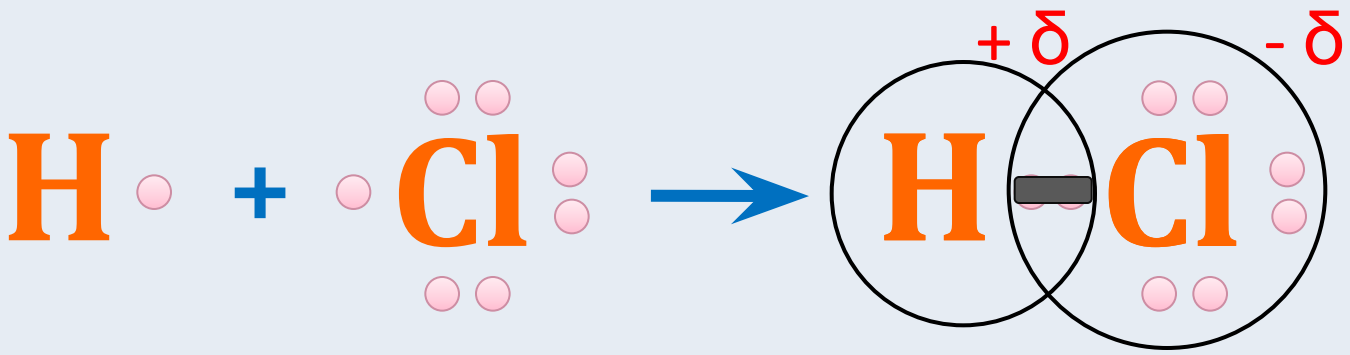
Ряд неметаллов

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

электроотрицательность уменьшается

Схема образования молекулы:

HCl



Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18

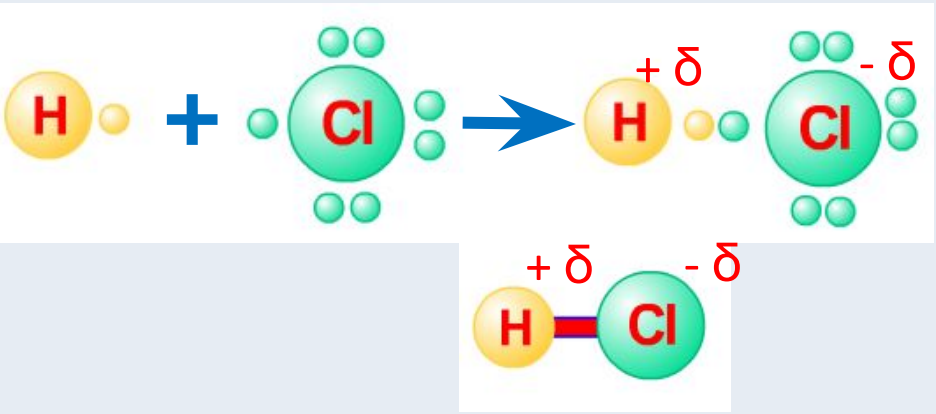
Ряд неметаллов

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

электроотрицательность уменьшается

Схема образования молекулы:

HCl



Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18

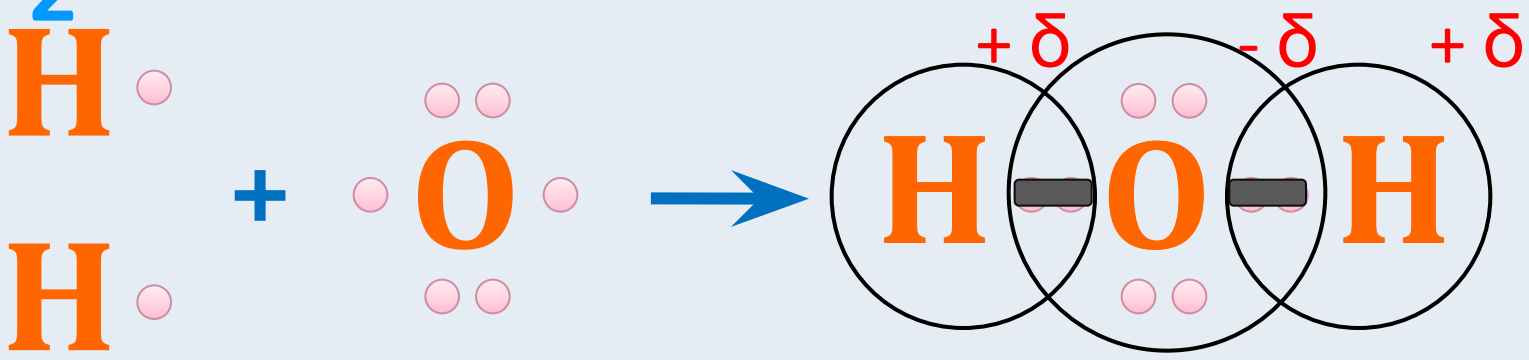
Ряд неметаллов

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

электроотрицательность

Схема образования молекулы:

H_2O



Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18

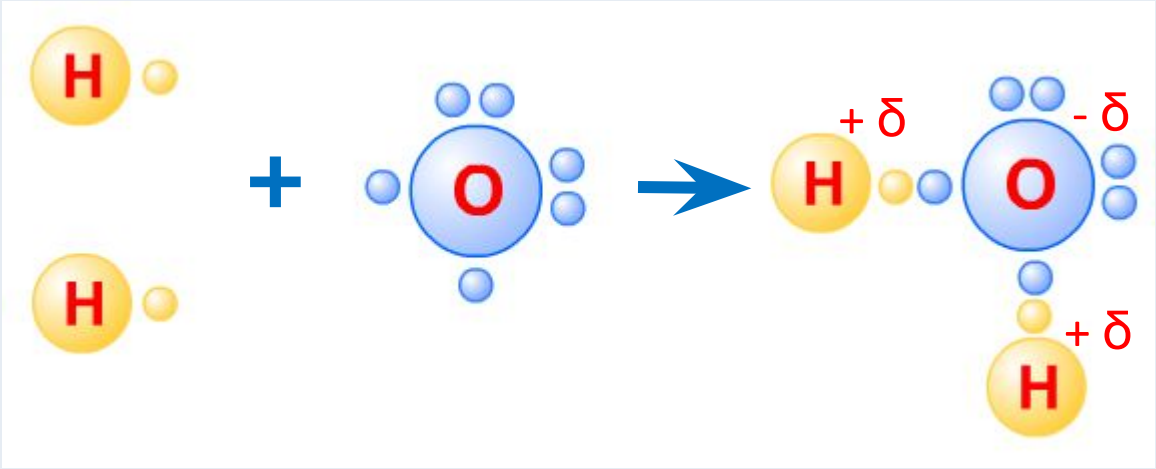
Ряд неметаллов

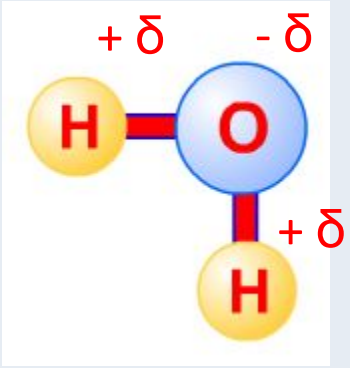
F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.

электроотрицательность

Схема образования молекулы:

H_2O





Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18

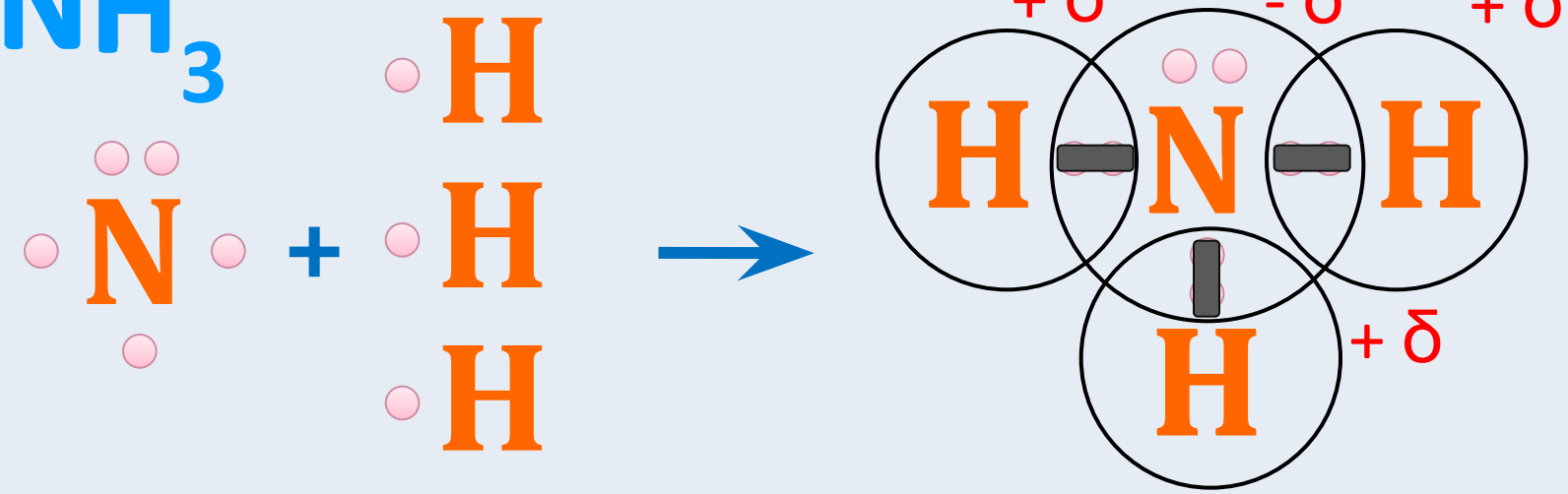
Ряд неметаллов

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

электроотрицательность

Схема образования молекулы:

NH_3



Тема Ковалентная полярная связь.

Урок 18

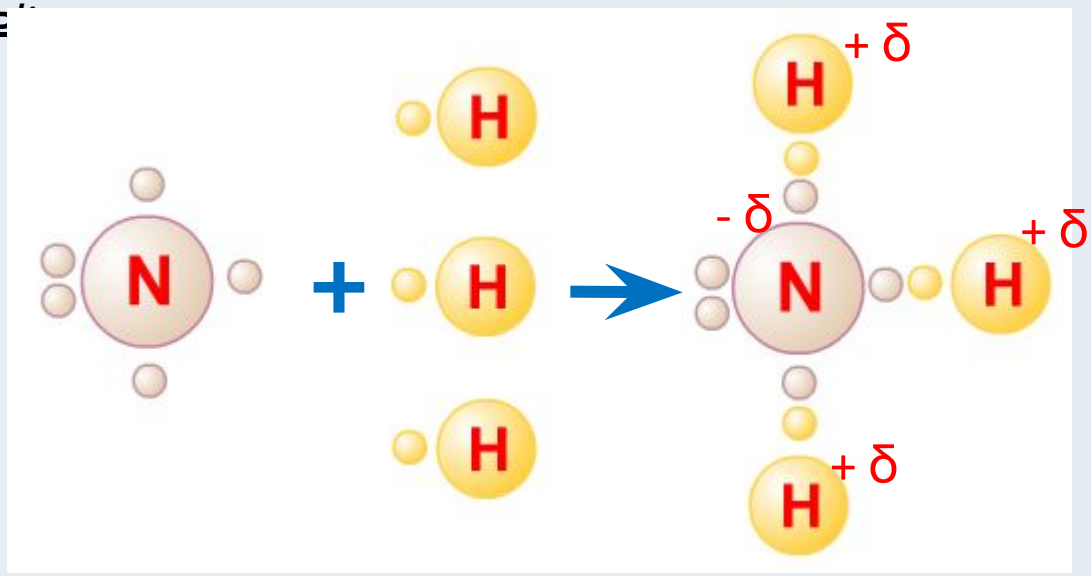
Ряд неметаллов

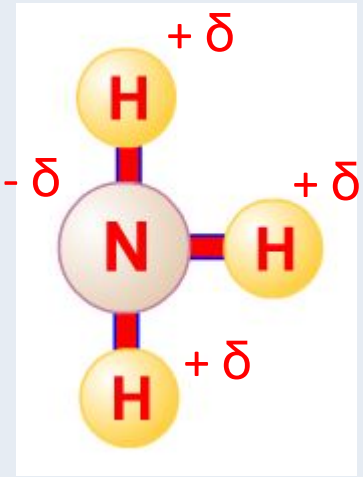
F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.

электроотрицательность

Схема образования молекулы

NH





Тема Ковалентная полярная связь.

Домашняя работа

& 11 Стр. 63 - 66

Составьте схему образования молекул и определите тип химической связи:

F_2, HF, KF.