МОУ СОШ №3 г. Хвалынска Саратовской области

Тема: Ковалентная полярная связь

Учитель химии и биологии
Высшей квалификационной категории
Грачёва Ирина Александровна

GIrAGIrA-177@GIrA-177@mailGIr
A-177@mail.GIrA-177@mail.ru

Тема: Ковалентная полярная химическая связь.

I. Ковалентная связь.

Химическая связь, возникающая в результате образования общих электронных пар, называется **ковалентной.**

Связь возникающая между разными неметаллами называется **ковалентной полярной**.

Электроотрицательность (ЭО) – это способность атомов химического элемента притягивать к себе электроны.

Элемент с большей ЭО, при образовании ковалентной полярной связи, приобретает частично отрицательный заряд **(- δ).**

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

Тема: Ковалентная полярная химическая связь.

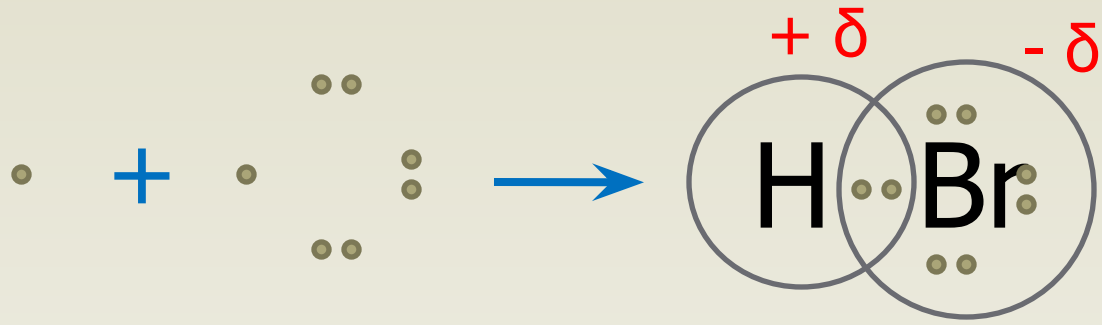
Ряд неметаллов.

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

ЭО уменьшается

Пример:

HBr



Тема: Ковалентная полярная химическая связь.

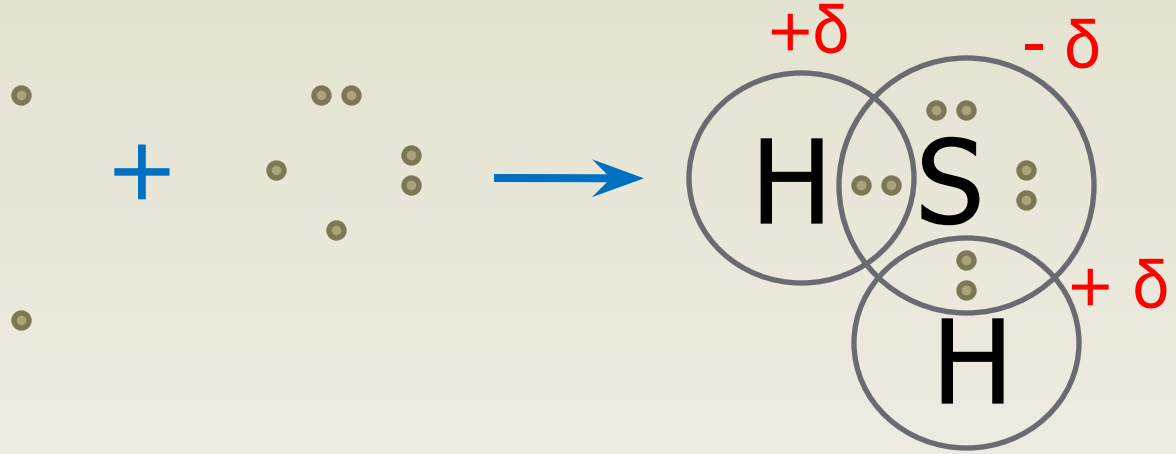
Ряд неметаллов.

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

ЭО уменьшается

Пример:

H_2S



Тема: Ковалентная полярная химическая связь.

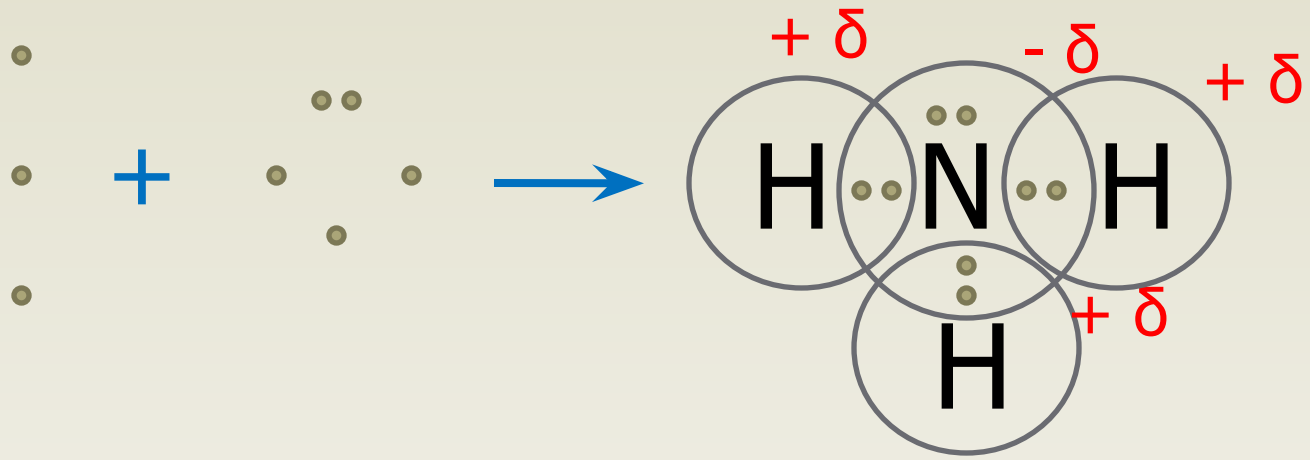
Ряд неметаллов.

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

ЭО уменьшается

Пример:

NH_3



*

Повторение

Тема: Ковалентная полярная химическая связь.

Домашнее задание.

& 11 Стр. 63- 66

Составить механизм образования молекул и определить тип химической связи.

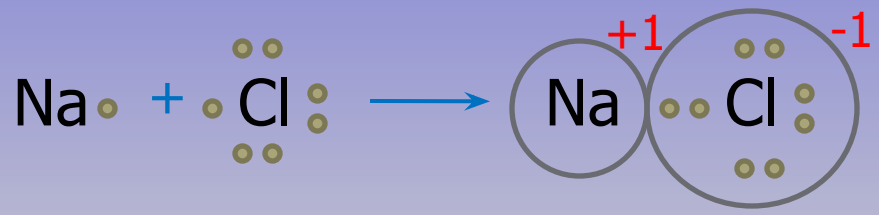
F_2, HF, KF.

*

Повторение.

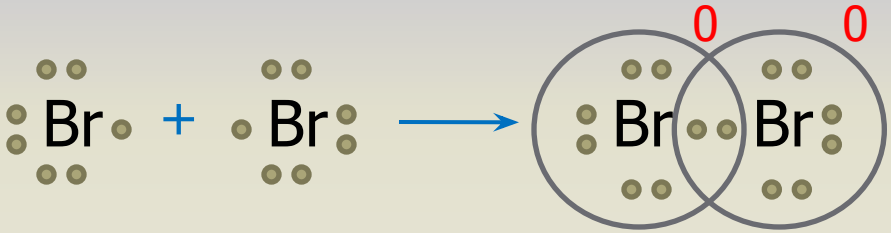
Ионная связь – образуется между металлом и неметаллом

NaCl



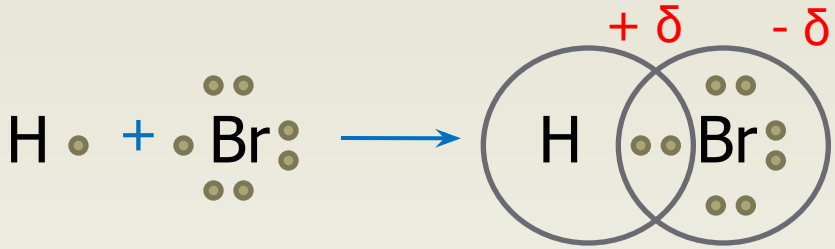
Ковалентная неполярная связь – образуется между одинаковыми неметаллами.

Br_2



Ковалентная полярная связь – образуется между разными неметаллами.

HBr



Вернуться к теме урока