

МОУ СОШ №3 г. Хвалынска Саратовской области

# Тема: Ковалентная полярная СВЯЗЬ

**Учитель химии и биологии  
Высшей квалификационной категории  
Грачёва Ирина Александровна**

[GlrA-177@mail.ru](mailto:GlrA-177@mail.ru)

[pptcloud.r](http://pptcloud.r)

# 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.

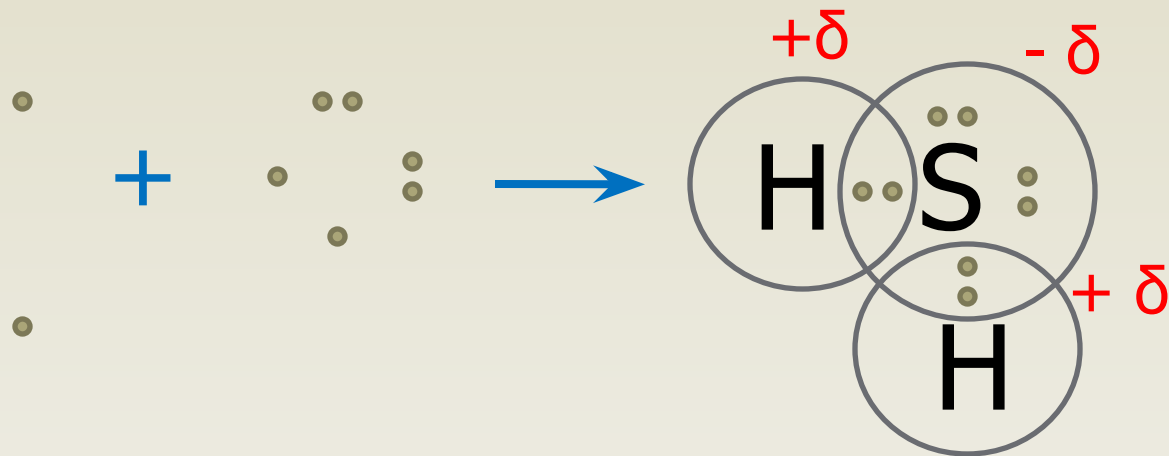
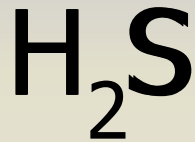
Ряд неметаллов.

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

H.

ЭО уменьшается

Пример:



# Тема: Ковалентная полярная химическая связь.

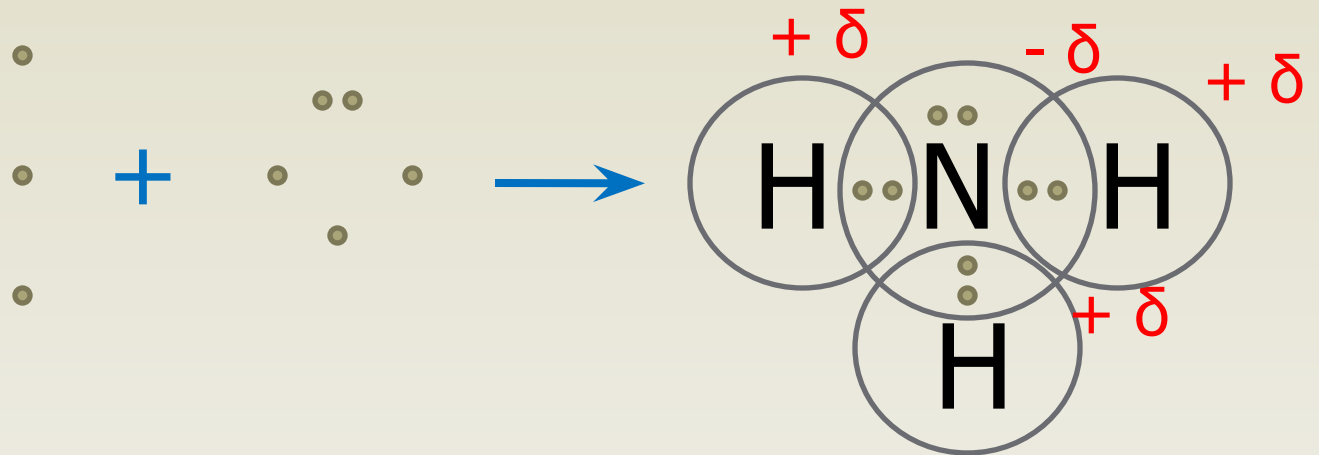
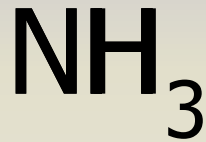
Ряд неметаллов.

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

H.

ЭО уменьшается

Пример:



04/11/16

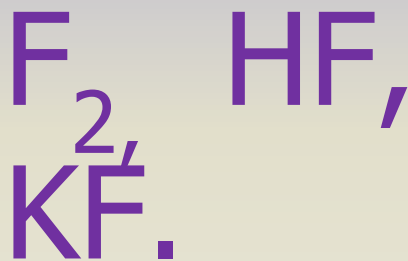
# Тема: Ковалентная полярная химическая связь.

Повторение

Домашнее задание.

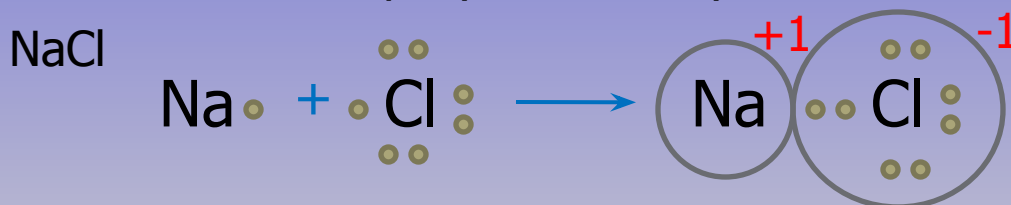
& 11 Стр. 63- 66

Составить механизм образования молекул и определить тип химической связи.

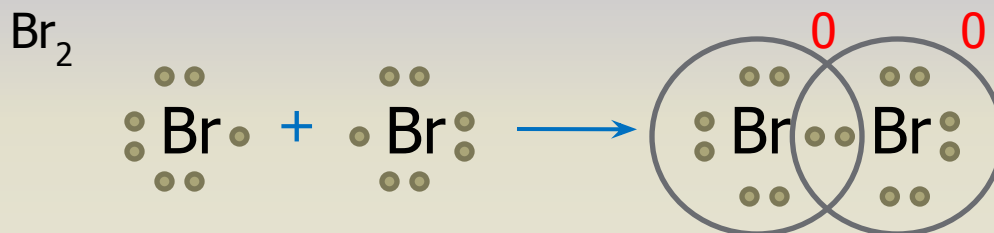


# Повторение.

Ионная связь – образуется между металлом и неметаллом



Ковалентная неполярная связь – образуется между одинаковыми неметаллами.



Ковалентная полярная связь – образуется между разными неметаллами.

