

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@mailGIrA-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**).

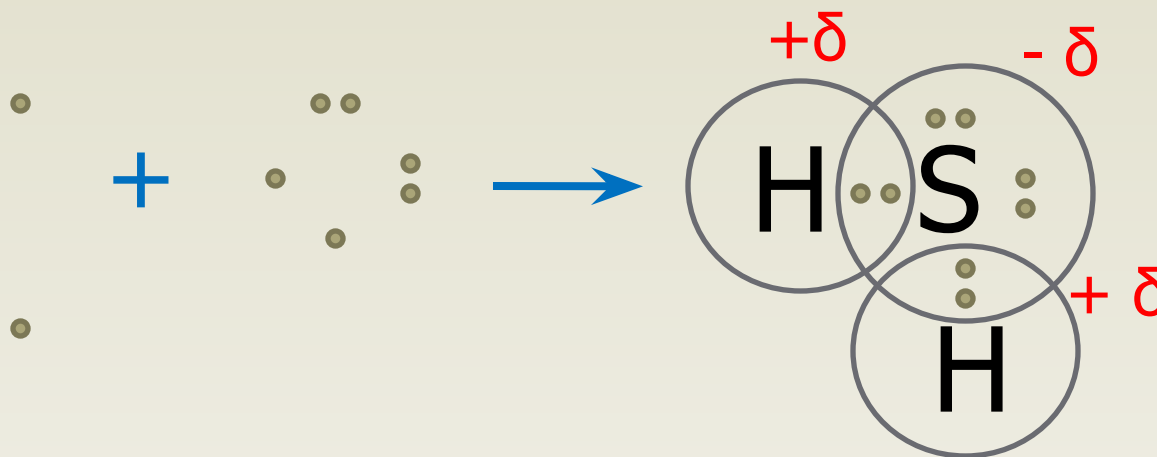
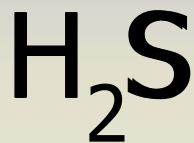
Тема: Ковалентная полярная химическая связь.

Ряд неметаллов.

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

ЭО уменьшается

Пример:



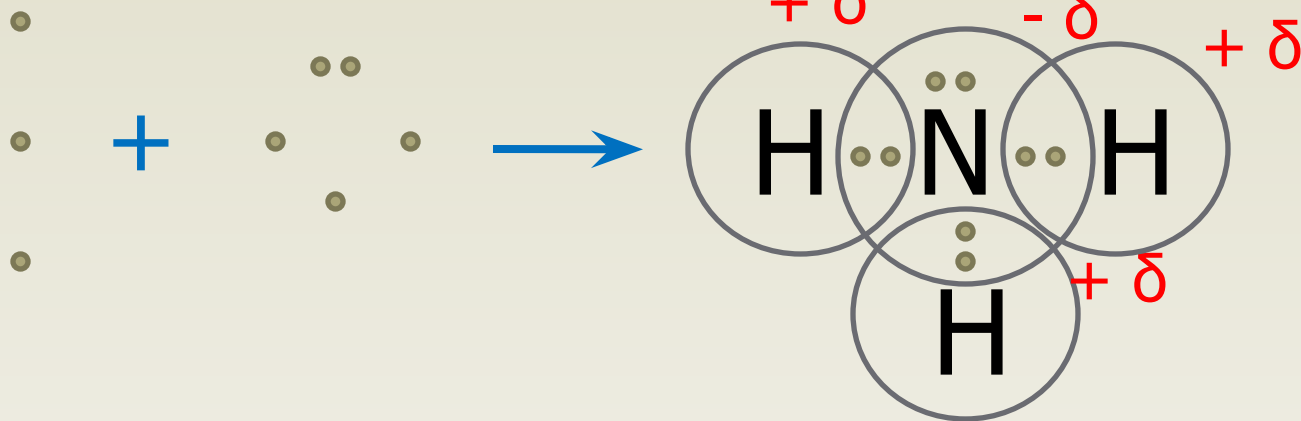
Тема: Ковалентная полярная химическая связь.

Ряд неметаллов.

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

ЭО уменьшается

Пример:



Тема: Ковалентная полярная химическая связь.

Повторение

Домашнее задание.

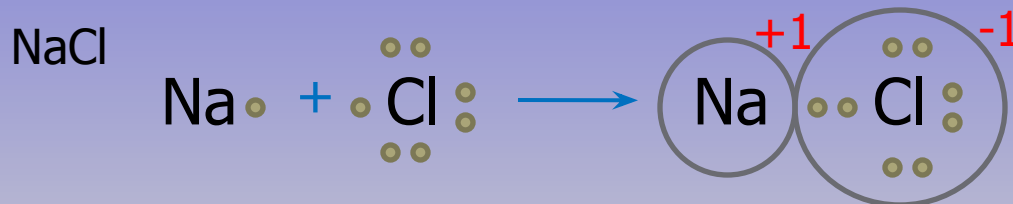
& 11 Стр. 63- 66

Составить механизм образования молекул и определить тип химической связи.

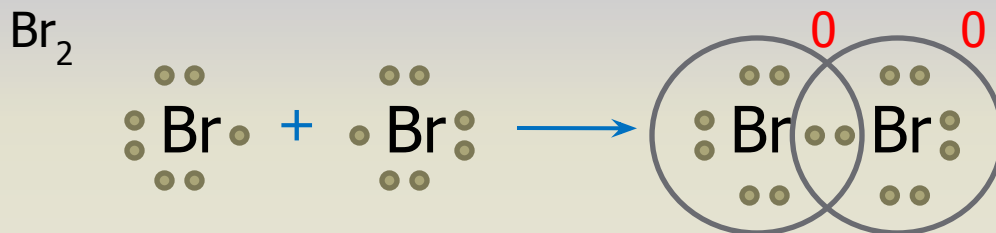


Повторение.

Ионная связь – образуется между металлом и неметаллом



Ковалентная неполярная связь – образуется между одинаковыми неметаллами.



Ковалентная полярная связь – образуется между разными неметаллами.

