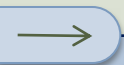


Qutbli kovalent bog'lanish





Bilimlarni tekshirish

Og'izaki

Yozma

Uyga vazifani tekshirish

1. Qanday kimyoviy bog'lanish kovalent bog'lanish deb nomlanadi?
2. Объясните, что означает понятие «**umumiy elektron juft**» tushunchasi nimani anglatadi?
3. Qanday atomlar orasida qutbli kovalent bog'lanish sodir bo'ladi?
4. Moddaning qanday formulasi struktura formulasi dyeiladi?



Bilimlarni tekshirish

Og'izaki

yozma

Uyga vazifani tekshirish

Quyida formulasi keltirilgan moddalarni hosil bo'lish sxemasini chizing:



Kimyoviy bog' turini aniqlang.

Nazorat:





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.



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).





Ряд неметаллов

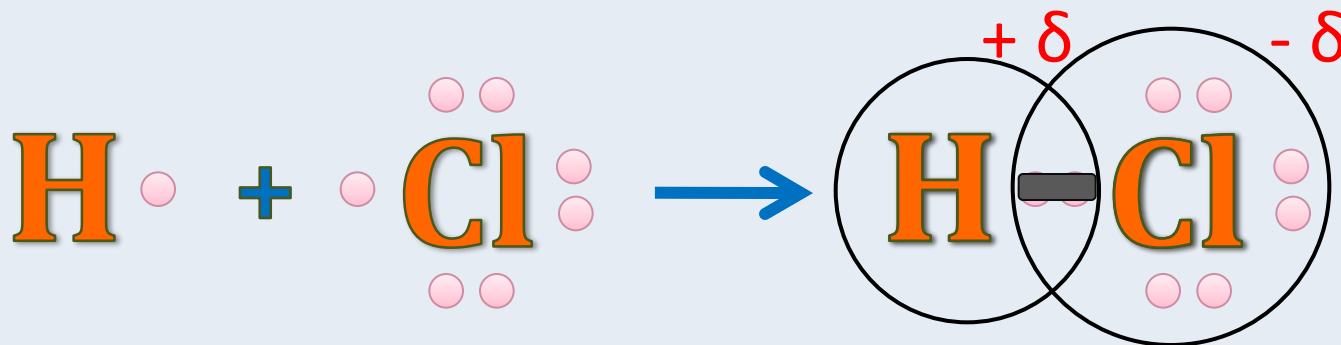
F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.



электроотрицательность уменьшается

Схема образования молекулы:

HCl





Ряд неметаллов

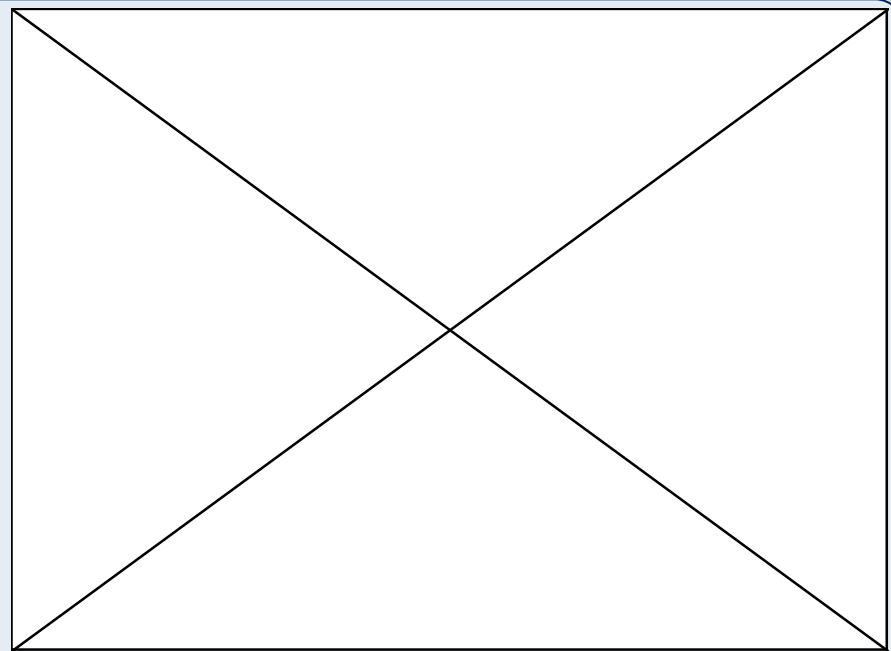
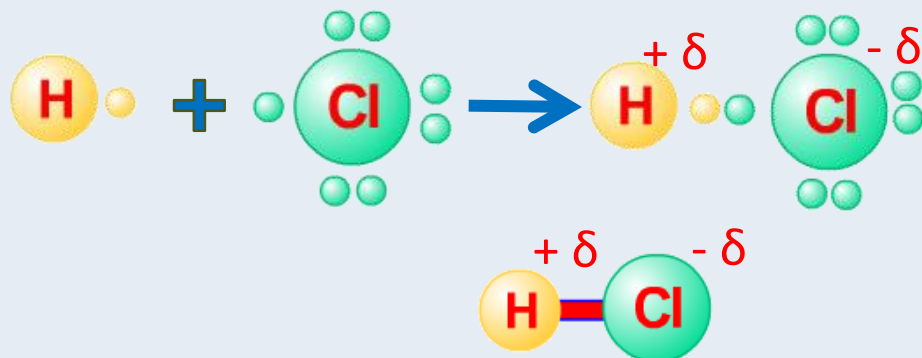
F, O, N, Cl, Br, S, C, P, Si, H.



электроотрицательность уменьшается

Схема образования молекулы:

HCl





Ряд неметаллов

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



электроотрицательность уменьшается

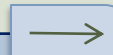
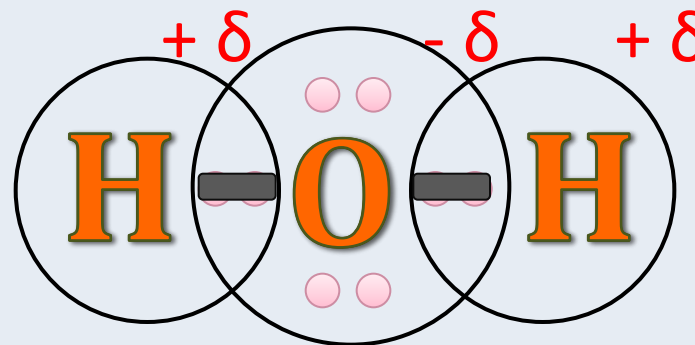
Схема образования молекулы:

H₂O

H •

+

••
• O •
••



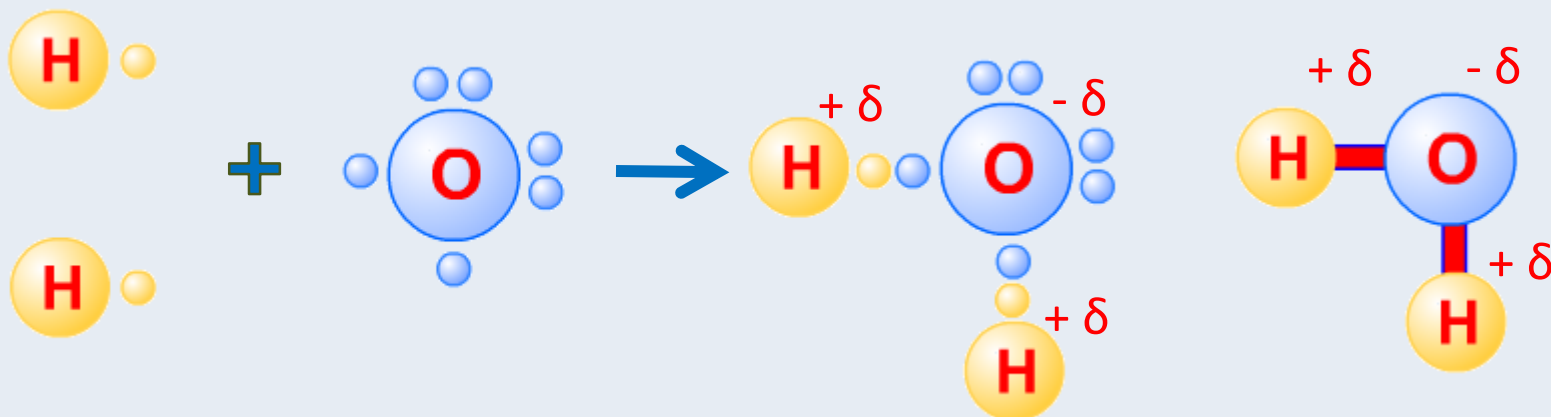
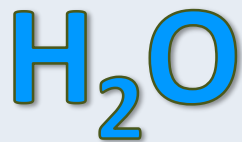


Ряд неметаллов

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

электроотрицательность уменьшается

Схема образования молекулы:





Ряд неметаллов

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



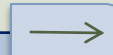
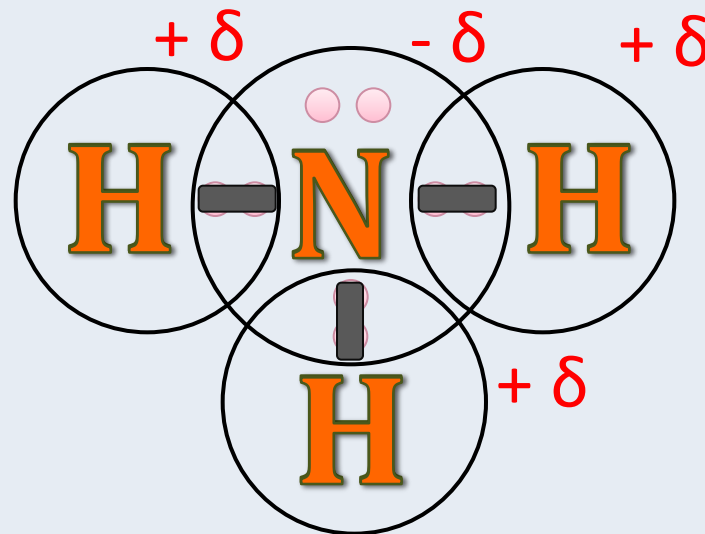
электроотрицательность уменьшается

Схема образования молекулы:

NH₃



+





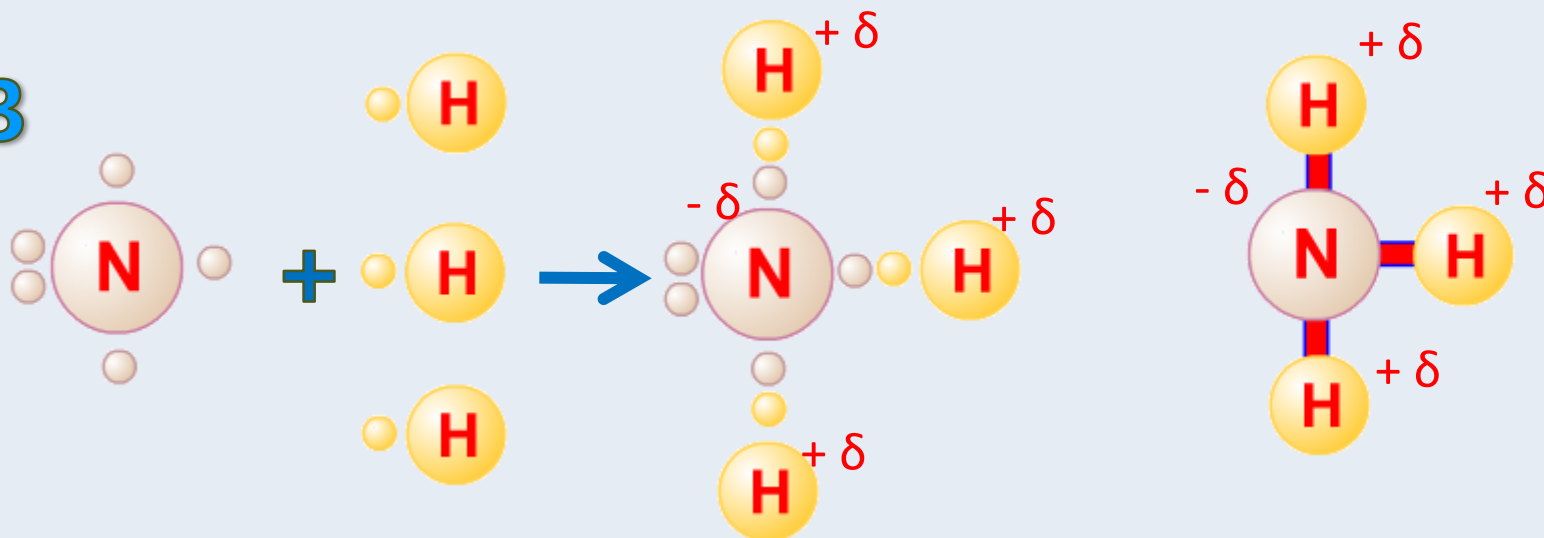
Ряд неметаллов

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

электроотрицательность уменьшается

Схема образования молекулы:

NH₃



Домашняя работа

& 11 Стр. 63 - 66

Составьте схему образования молекул и определите тип химической связи:

