

Электрондук материалдарды даярдагандар:

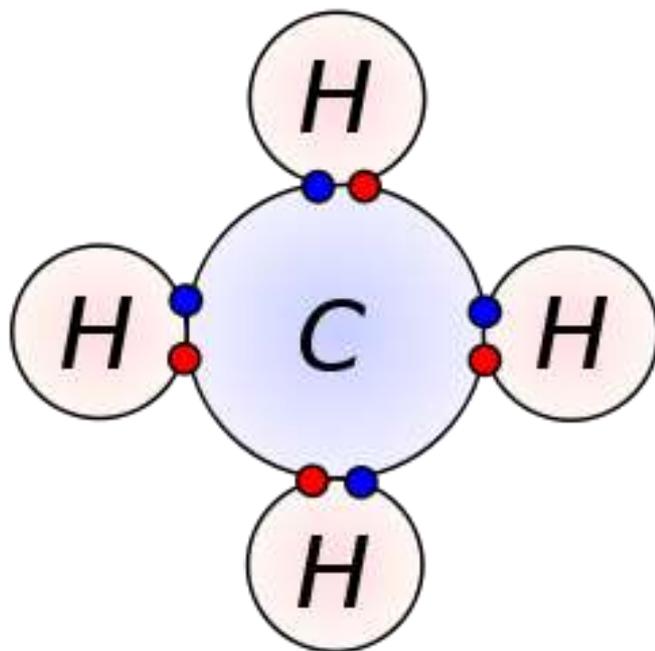
Рыспаева Бактыгүл

Кыргыз билим беруу академиясынын химия предмети боюнча жетектөөчү илимий кызматкери , педагогика илимдеринин кандидаты.

АлишEROVA Бактыгүл

Проф. А. Молдокулов атындагы КР нын Улуттук инновациялык технологиялар мектеп лицейинин химия мугалими КР нын Эл агартуусунун отличниги.

Коваленттик уюлдук байланыш



I. Коваленттик байланыш.

Аныктама:

Коваленттик уюлдук байланыш деп, ар түрдүү металл эместердин арасындагы химиялык байланышты айтабыз.

Аныктама:

Электрдик терс маанилүүлүк (ЭТ) – бул химиялык элементтердин атомдорунун химиялык байланыштын пайда болуусунда катышкан жалпы электрондук жуптарды тартуу жөндөмдүүлүгү.

I. Коваленттик байланыш.

Металл эместердин катары

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

Электрдик терс маанилүүлүк азайат 

ЭТ-гү аз элемент, коваленттик уюлдук байланыштын пайда болуусунда оң маанидеги зарядка ээ болот. (+ δ).

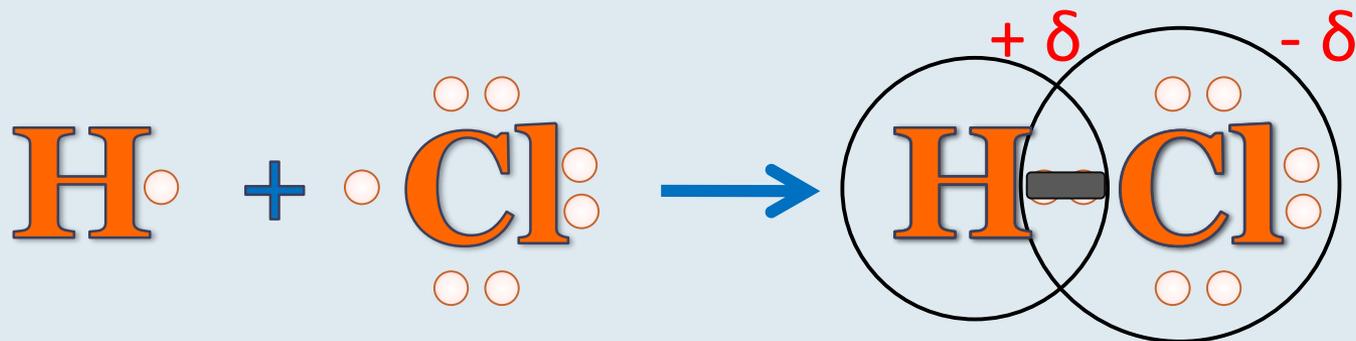
Металл эместердин катары

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

Электрдик терс маанилүүлүк азайат

Молекулалардын пайда болуу схемасы:

HCl



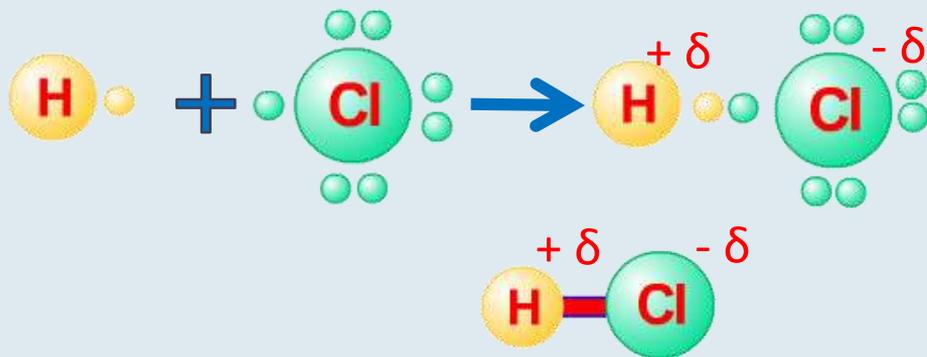
Металл эместердин катары

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

Электрдик терс маанилүүлүк азайат

Молекуланын пайда болуу схемасы:

HCl



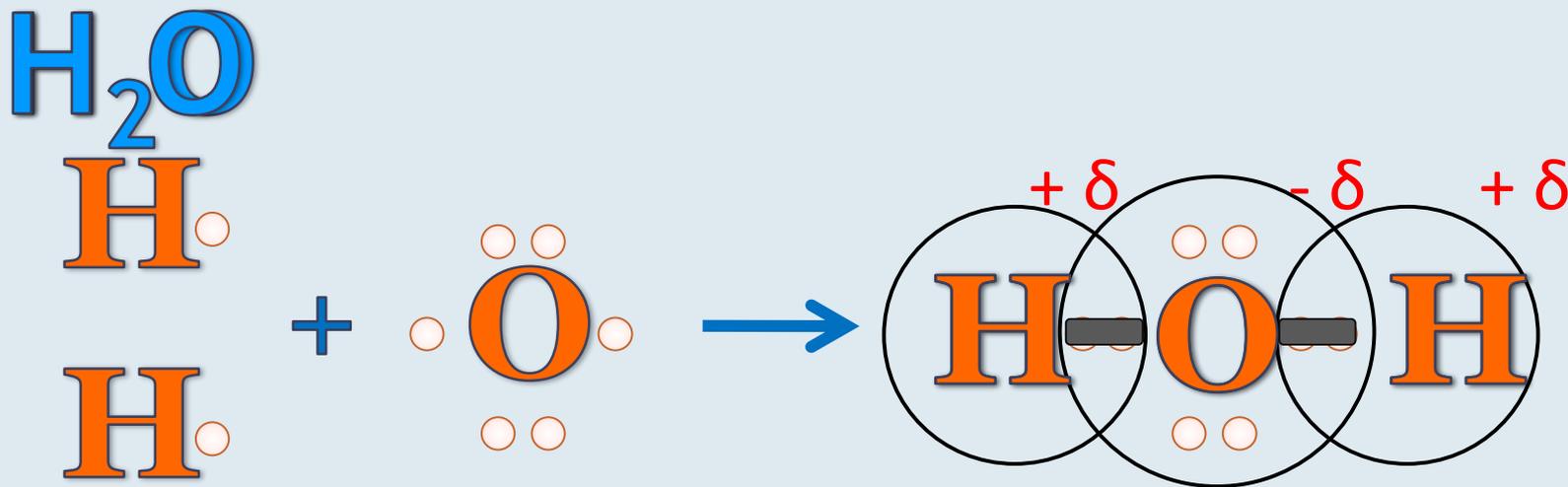
Жалпы электрондук жуп – атомдордун орбиталдарынын жабылуусунан пайда болот. Бирок ар бир орбиталда бирден гана электрон болот..

Металл эместердин катары

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

Электрдик терс маанилүүлүк азайат

Молекуланын пайда болуу схемасы:



Металл эместердин катары

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

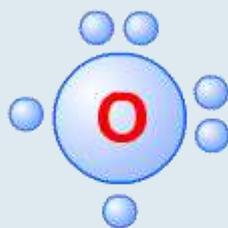
Электрдик терс маанилүүлүк азайат

Молекуланын пайда болуу схемасы:

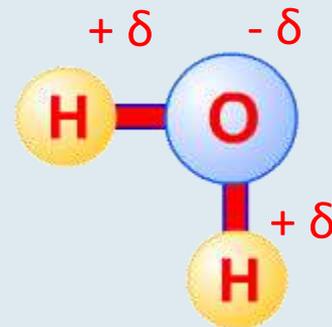
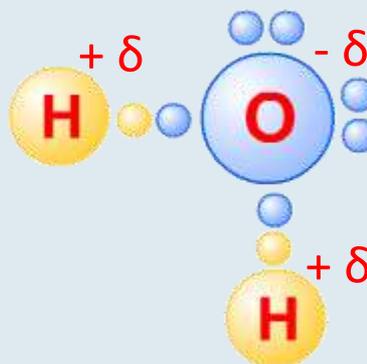
H₂O



+



→

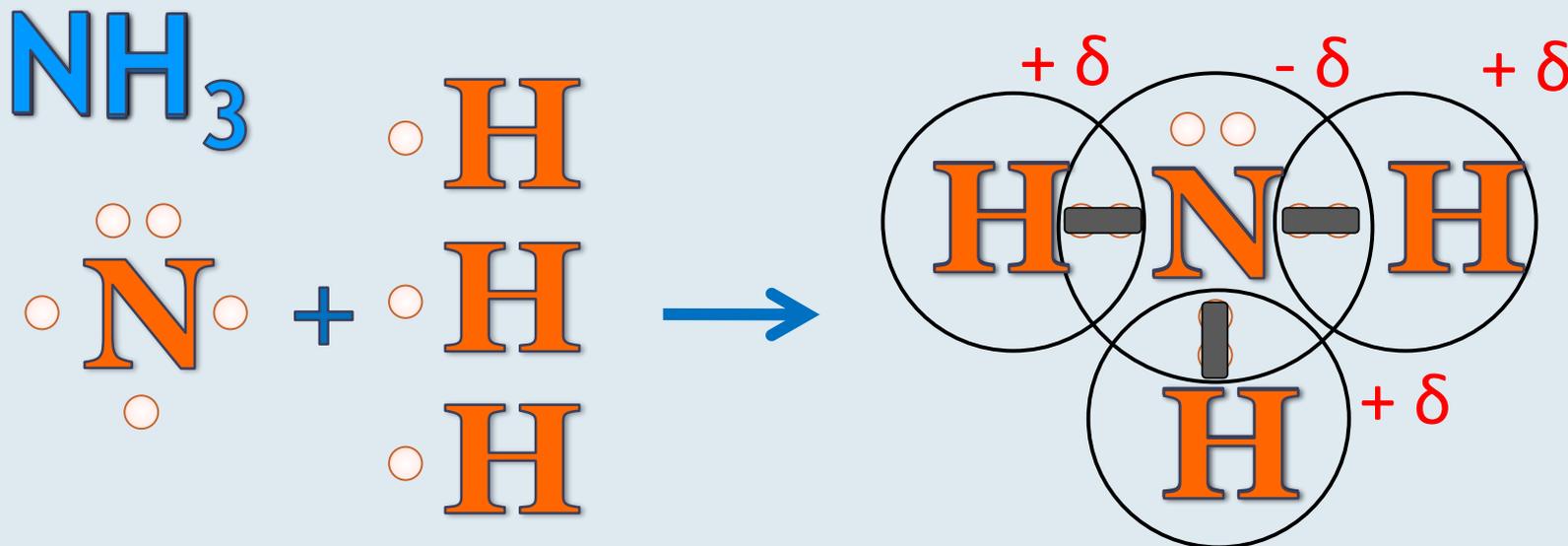


Металл эместердин катары

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

Электрдик терс маанилүүлүк азайат

Молекуланын пайда болуу схемасы:



Металл эместердин катары

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

Электрдик терс маанилүүлүк азайат

Схема образования молекулы:

NH₃

