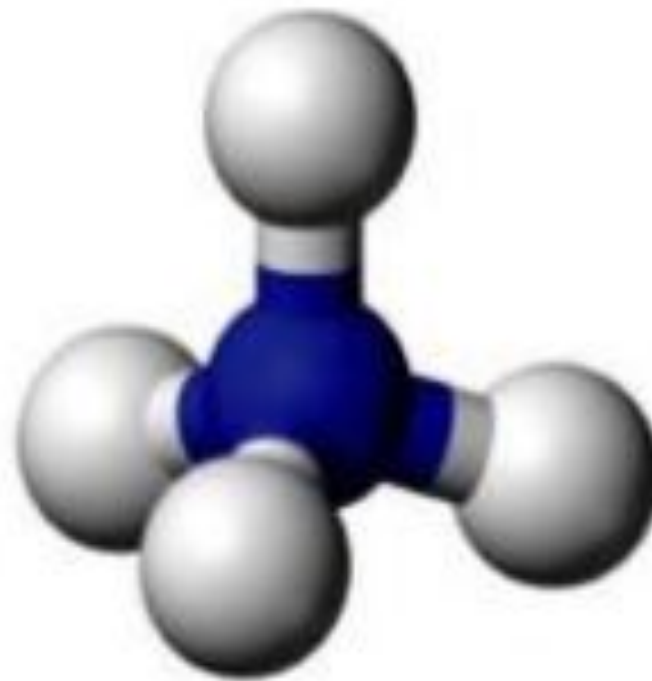
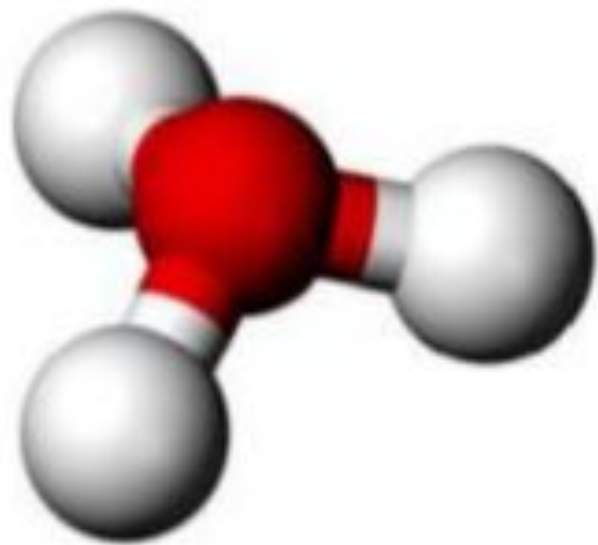
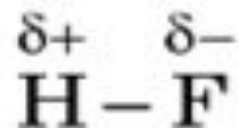


Донорно-акцепторний механізм утворення ковалентного зв'язку



Повторення вивченого

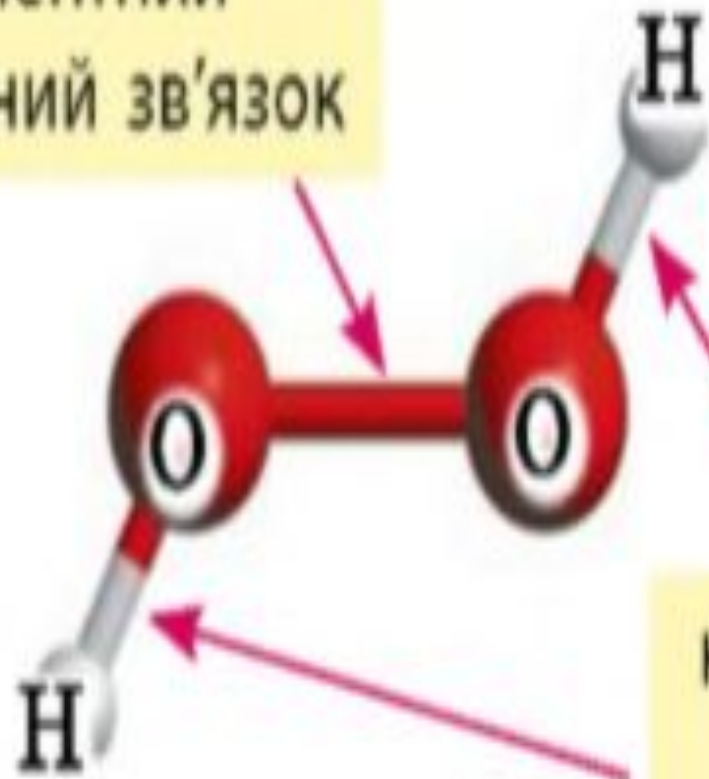


Br_2 , H_2O , MgBr_2 , SCl_4 , Li_2O , PH_3 , Cl_2O_7 , BaO , J_2 , KCl , FeCl_2



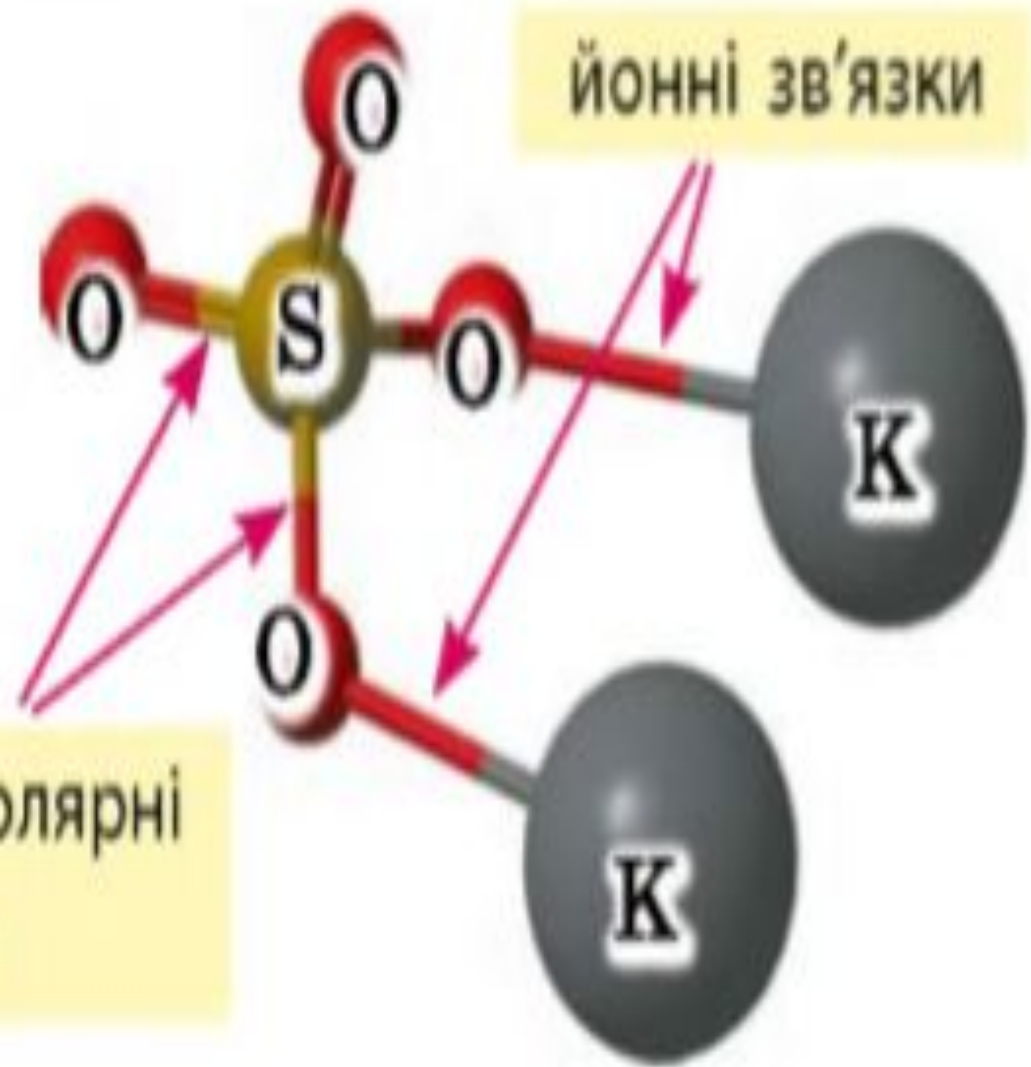
Полярність зв'язку збільшується

ковалентний
неполярний зв'язок

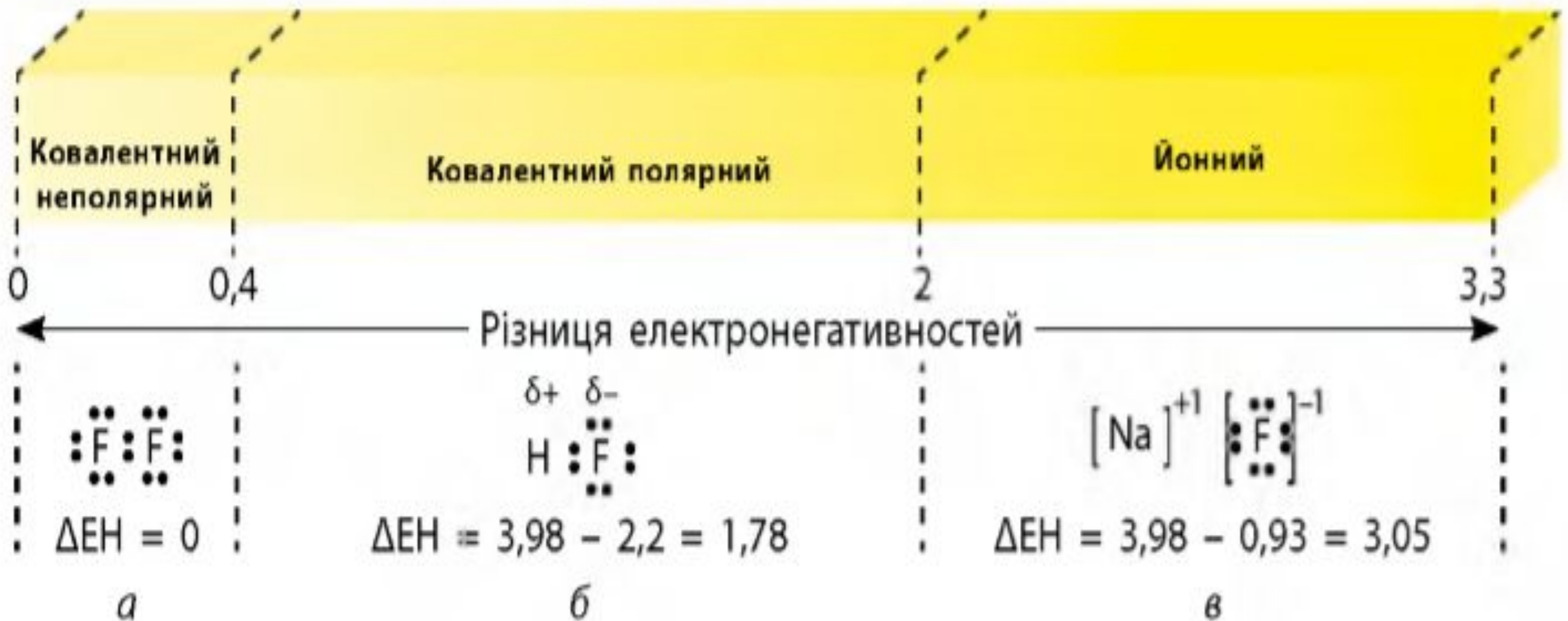


ковалентні полярні
зв'язки

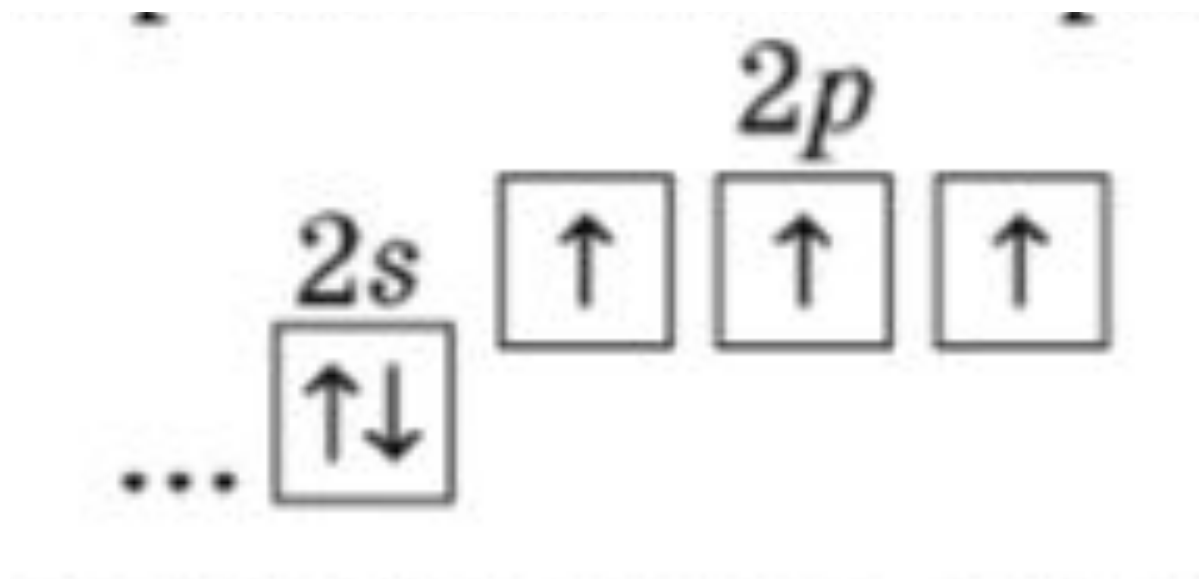
йонні зв'язки



**Залежність типу зв'язку від різниці
електронегативностей елементів: а — ковалентний
неполярний; б — ковалентний полярний; в — йонний.**



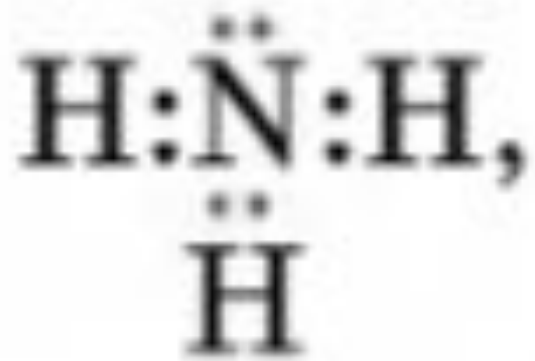
Атом Нітрогену



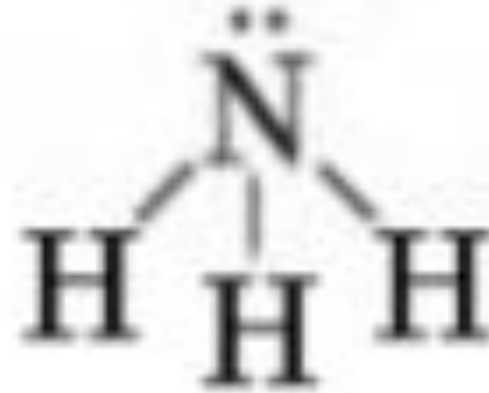
Утворення молекули амоніаку



Молекула амоніаку



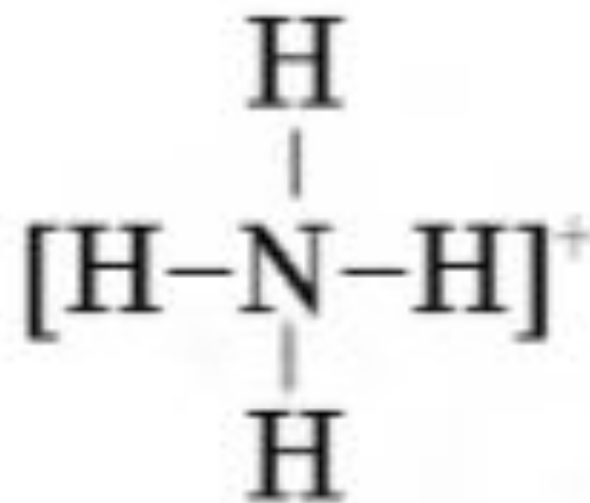
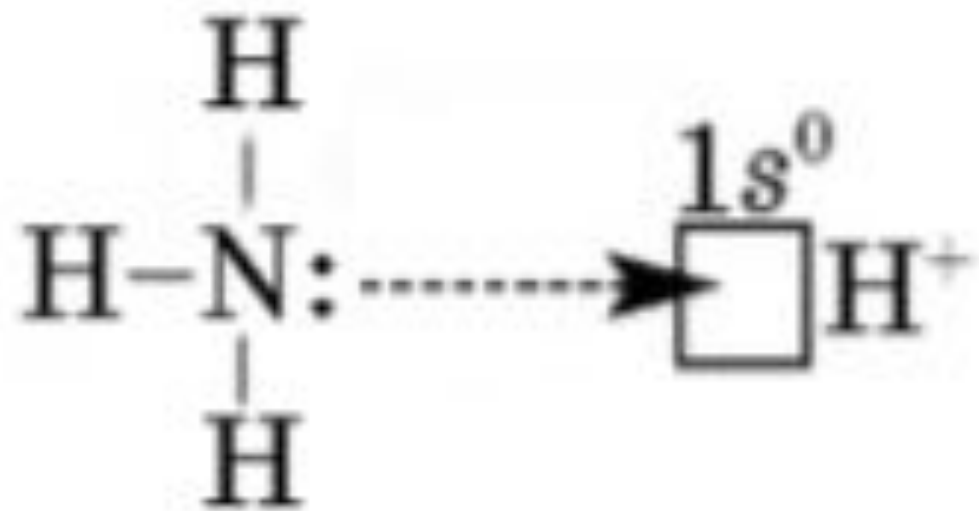
або



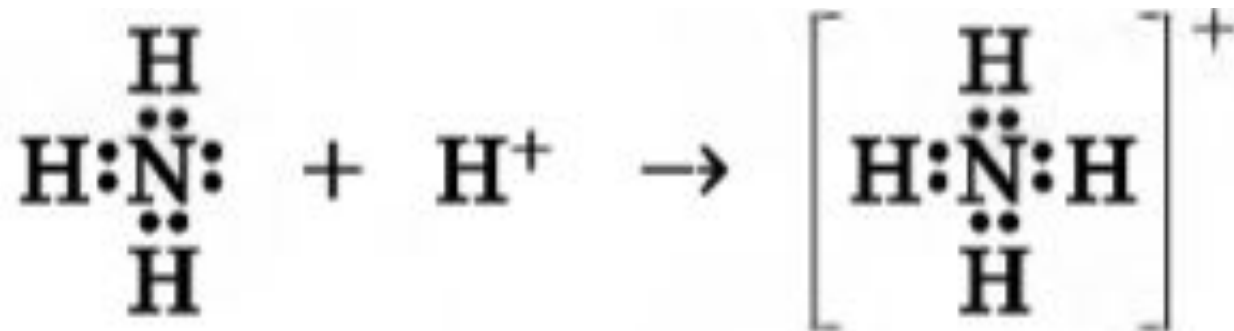
Йон амонію



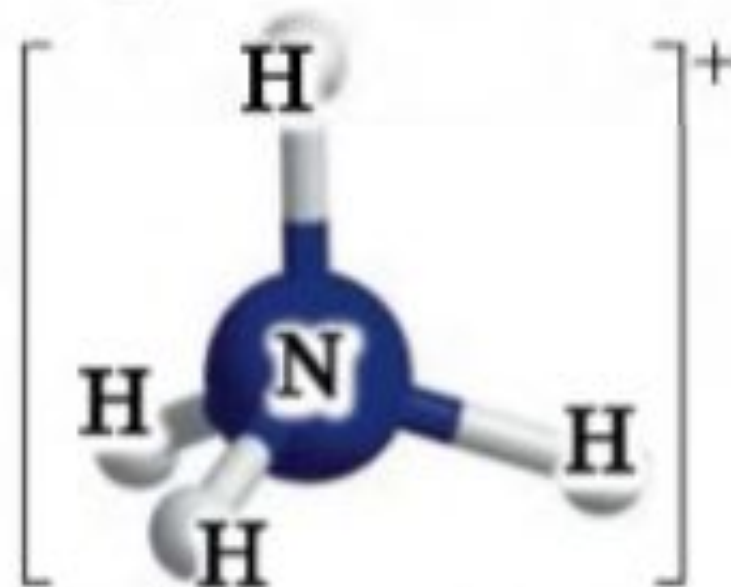
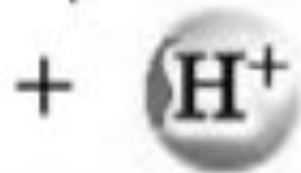
Донорно-акцепторний механізм



Утворення йону амонію



+ Гідрогену (акцептор
електронної пари)

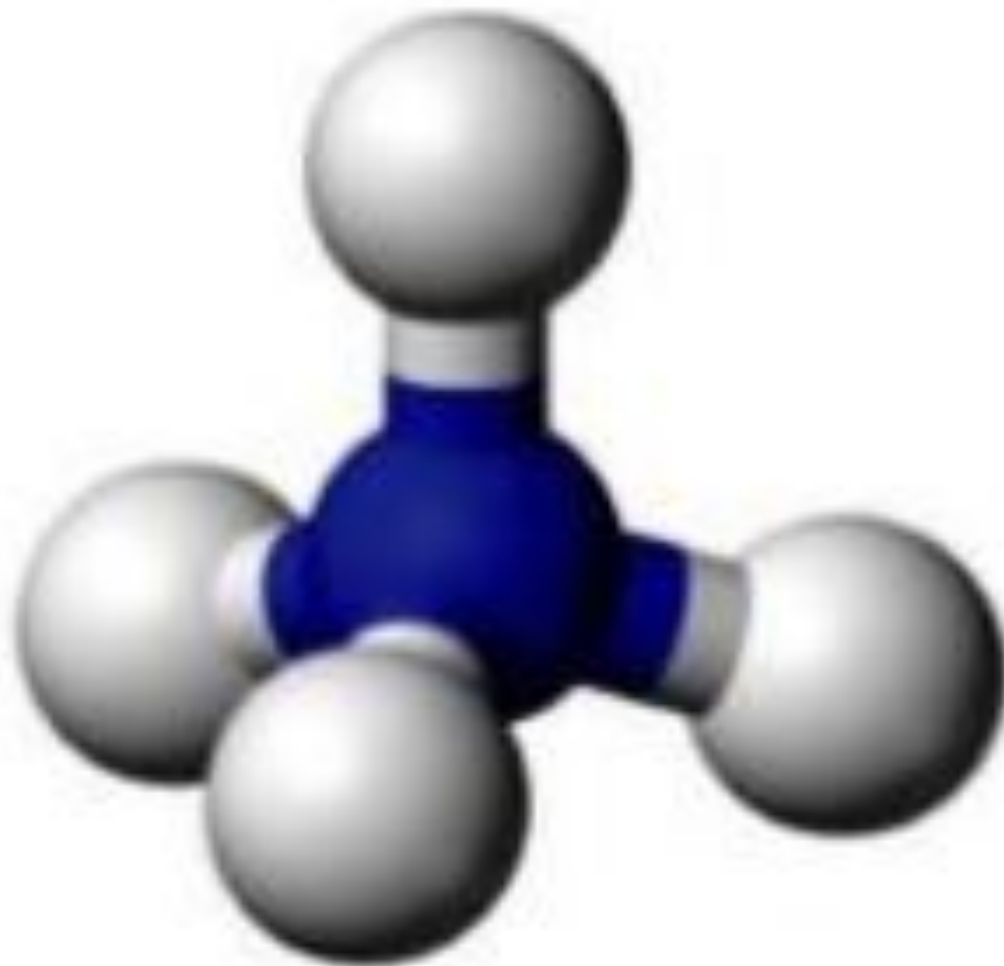


йон амонію

H

молекула амоніаку
(донор електронної пари)

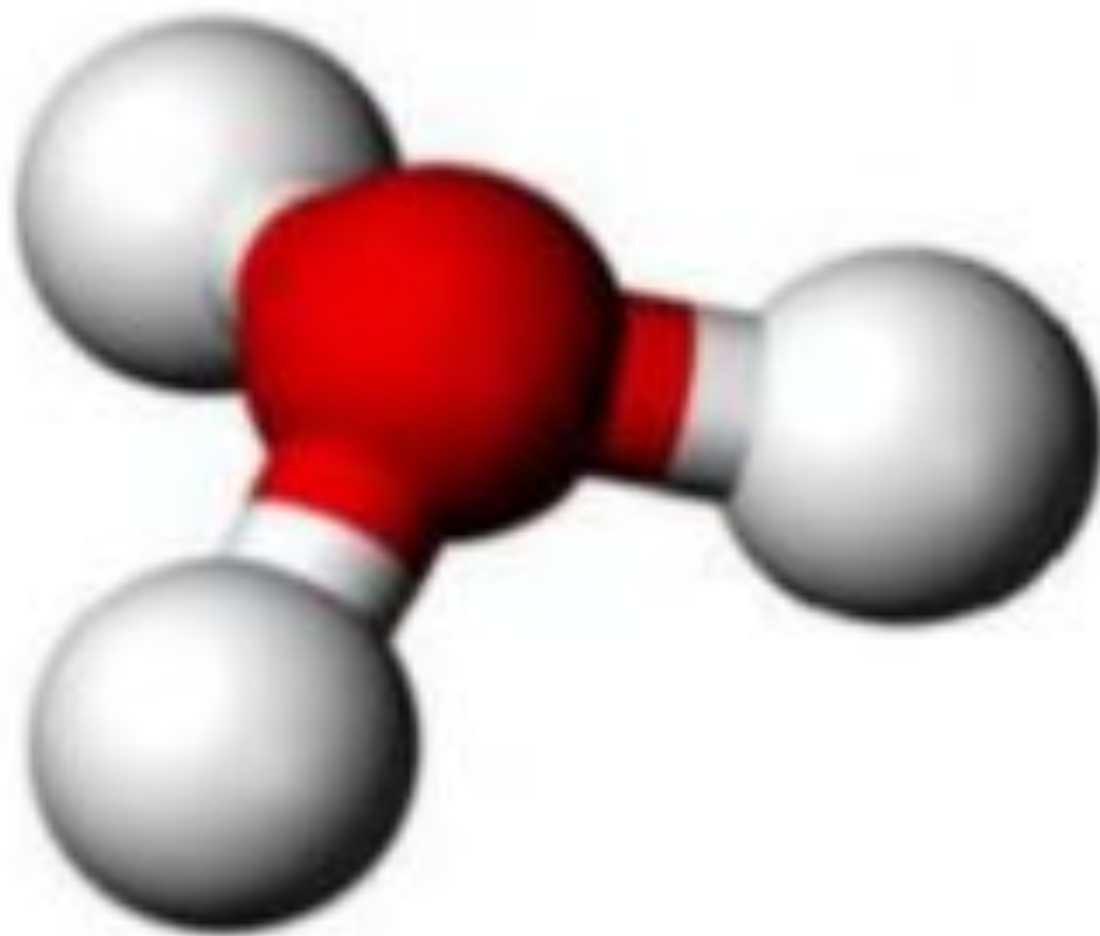
Йон амонію



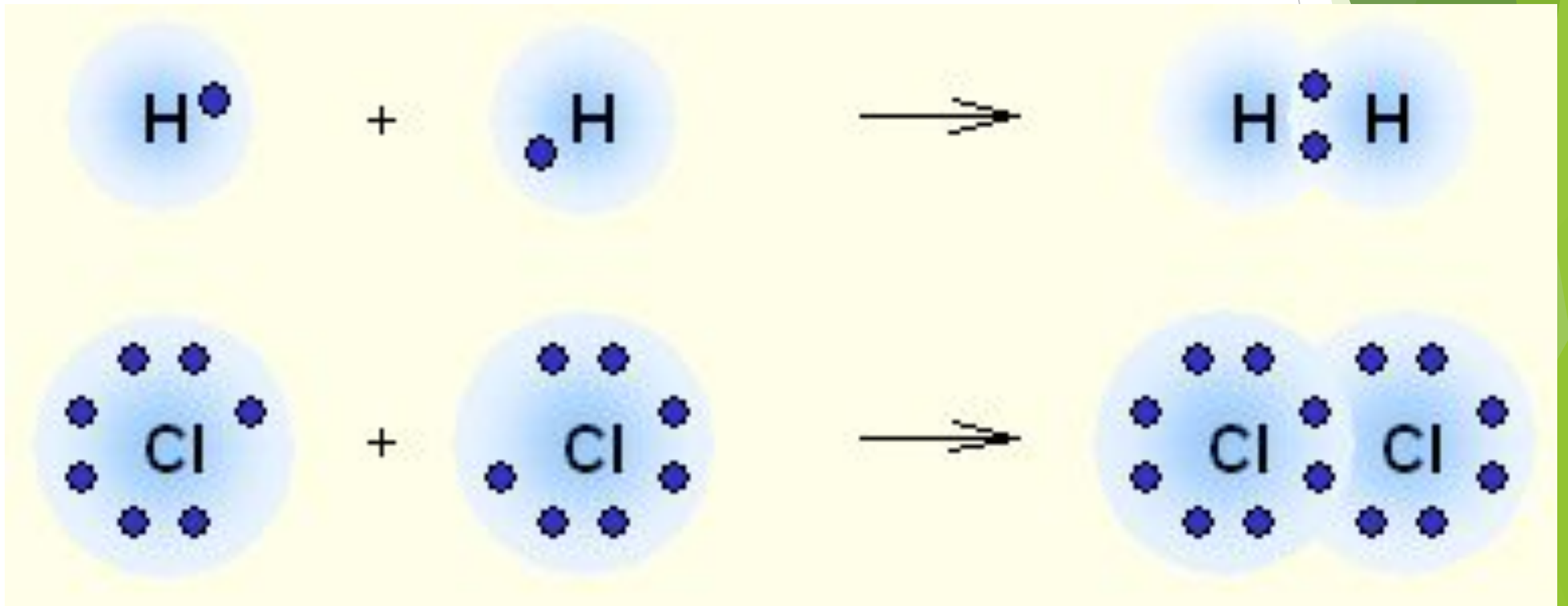
Йон гідроксонію



Йон гідроксонію



Обмінний механізм утворення ковалентного зв'язку



Донорно-акцепторний механізм утворення ковалентного зв'язку

