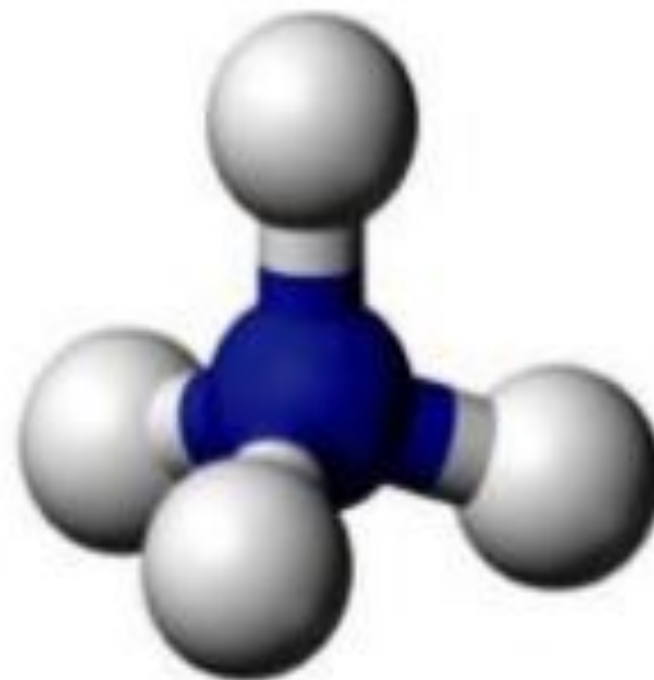
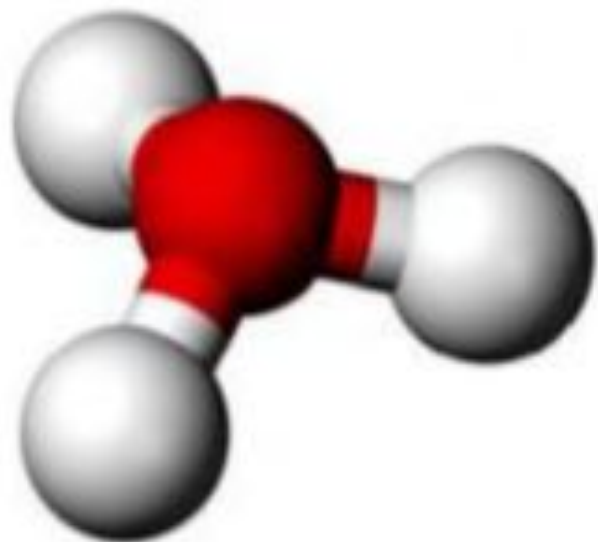
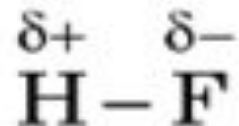


Донорно-акцепторний механізм утворення ковалентного зв'язку



Повторення вивченого

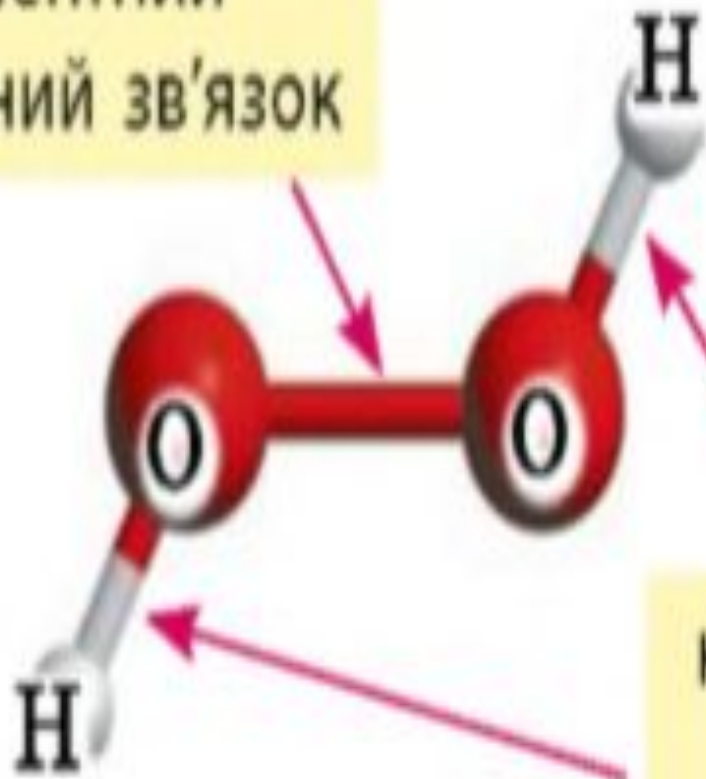


Br₂, H₂O, MgBr₂, SCl₄, Li₂O, PH₃, Cl₂O₇, BaO, J₂, KCl, FeCl₂

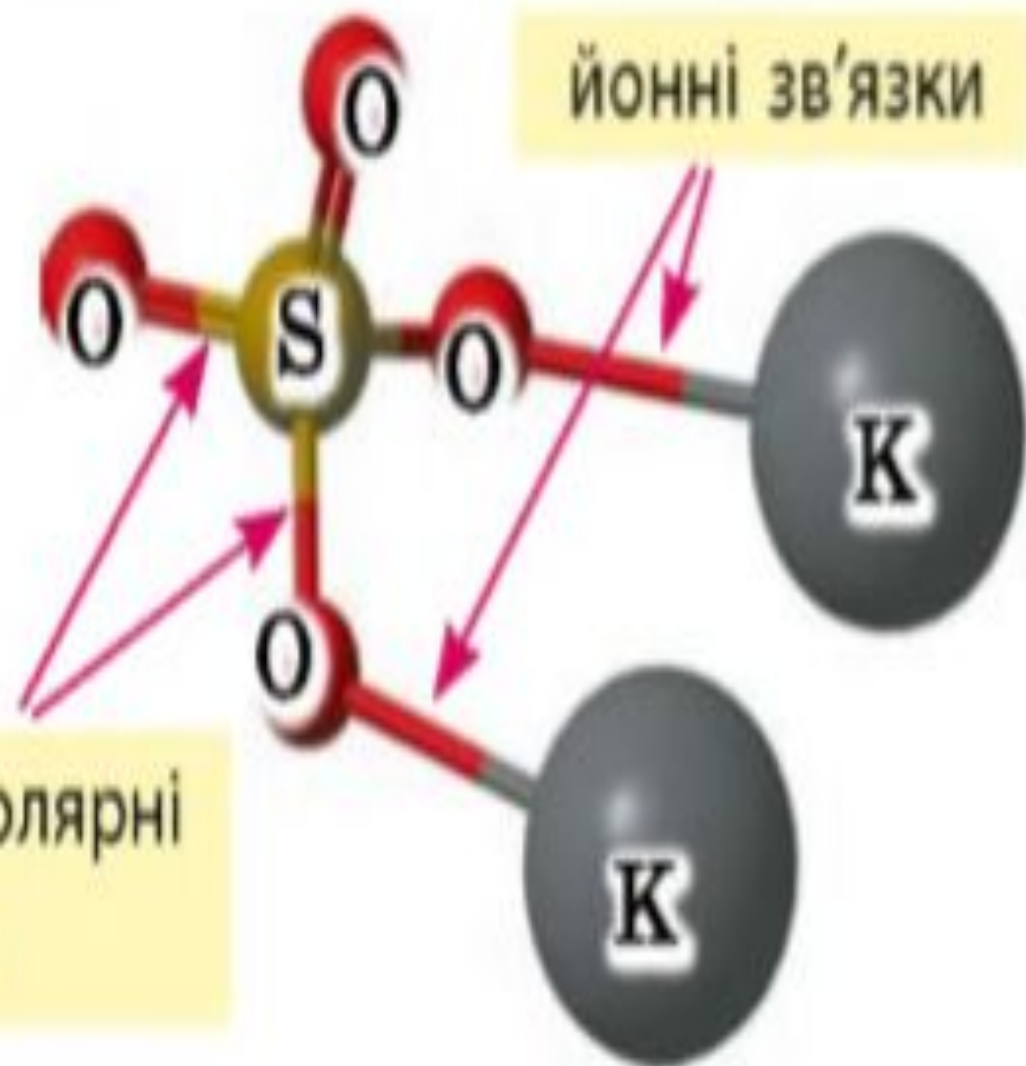


Полярність зв'язку збільшується

ковалентний
неполярний зв'язок



ковалентні полярні
зв'язки

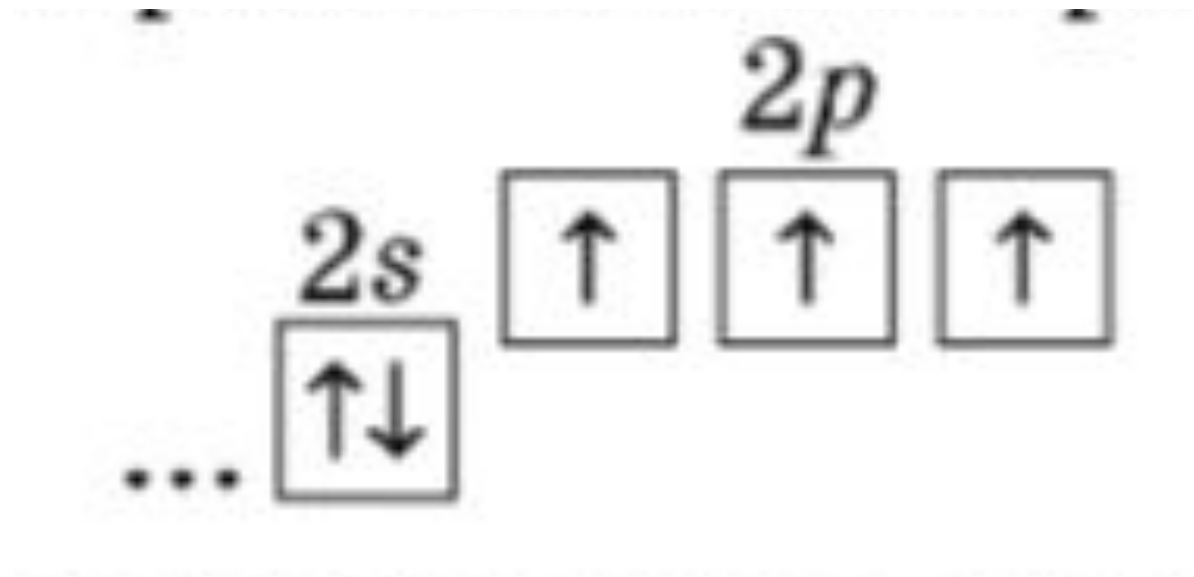


йонні зв'язки

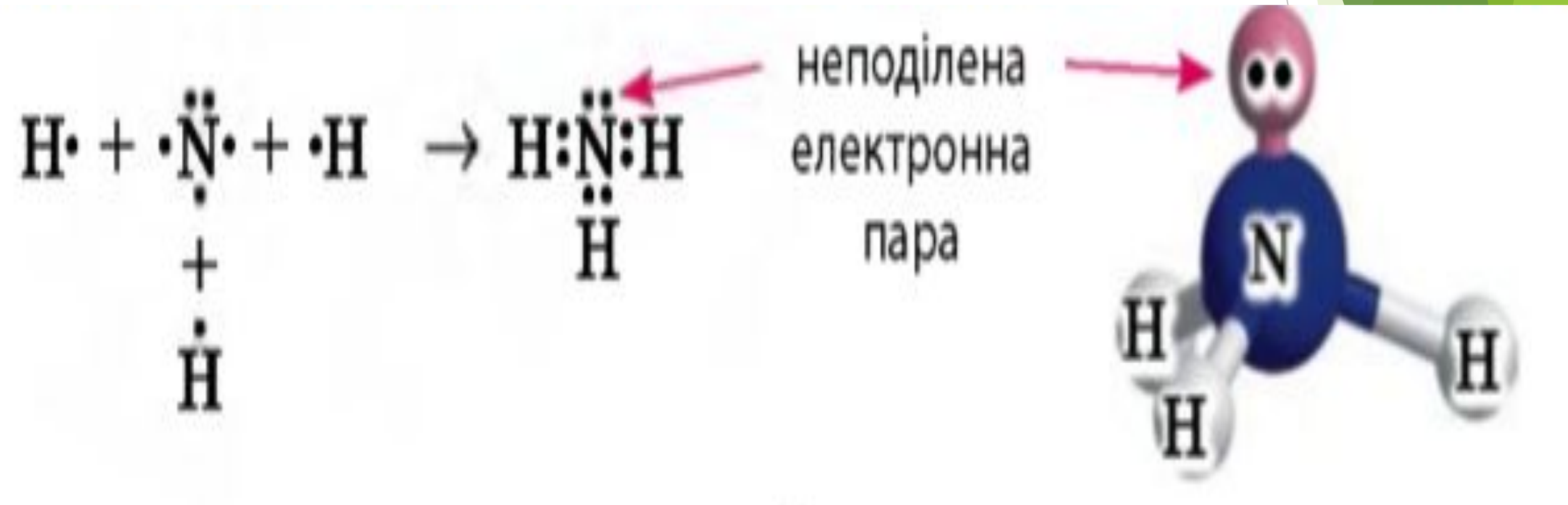
Залежність типу зв'язку від різниці електронегативностей елементів: а — ковалентний неполярний; б — ковалентний полярний; в — йонний.



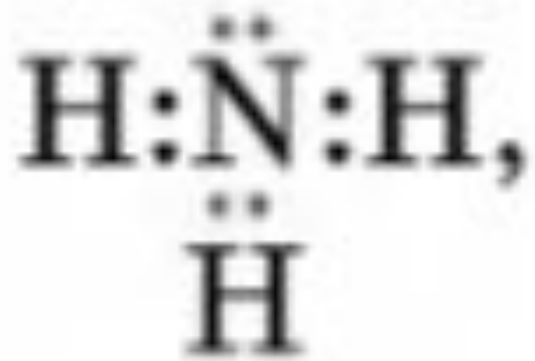
Атом Нітрогену



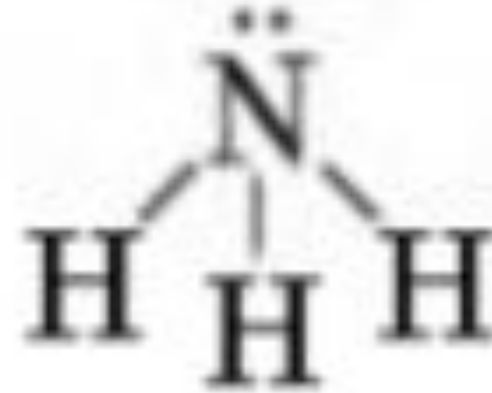
Утворення молекули амоніаку



Молекула амоніаку



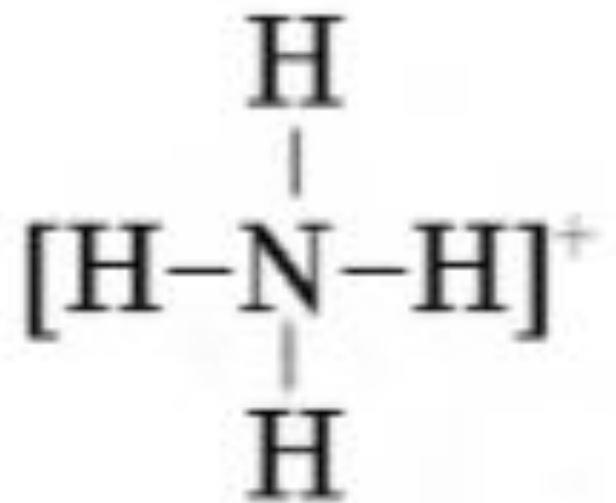
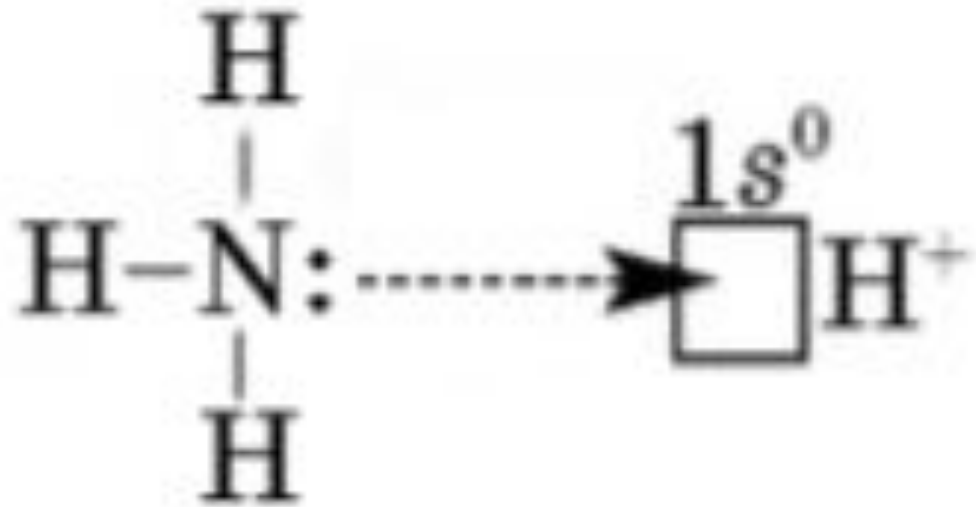
або



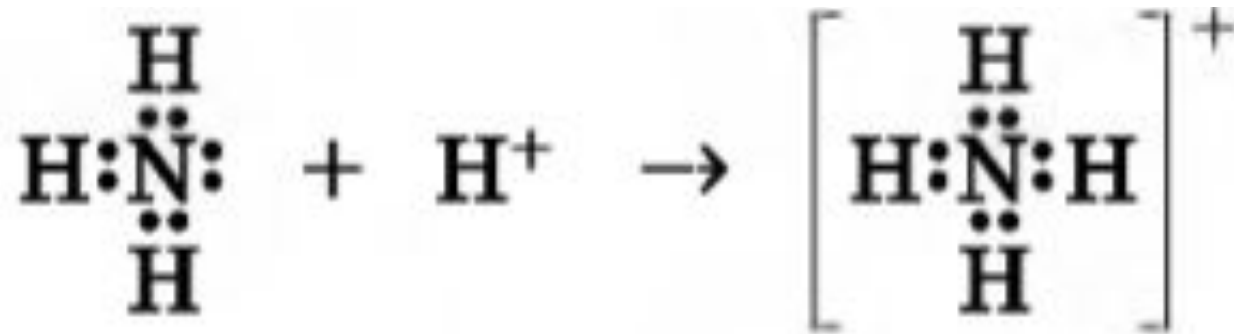
Йон амонію



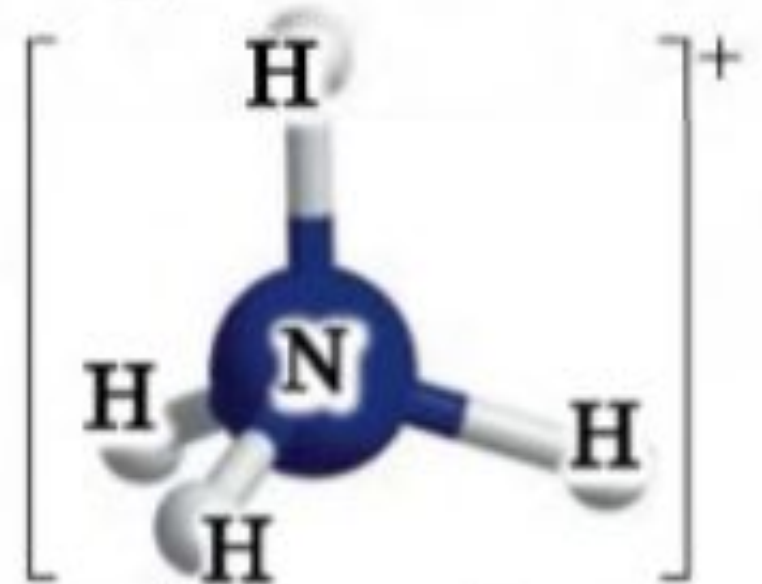
Донорно-акцепторний механізм



Утворення йону амонію



+ Гідрогену (акцептор
електронної пари)



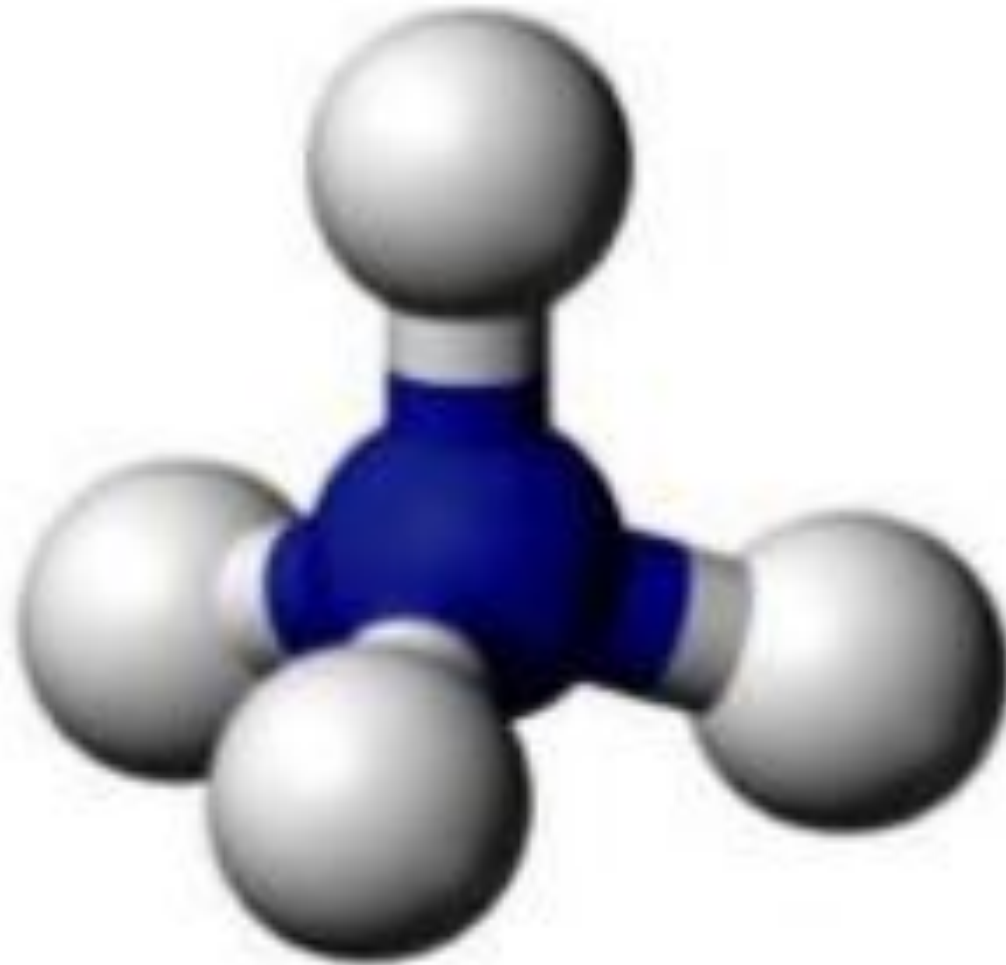
йон амонію

H

молекула амоніаку

(донор електронної пари)

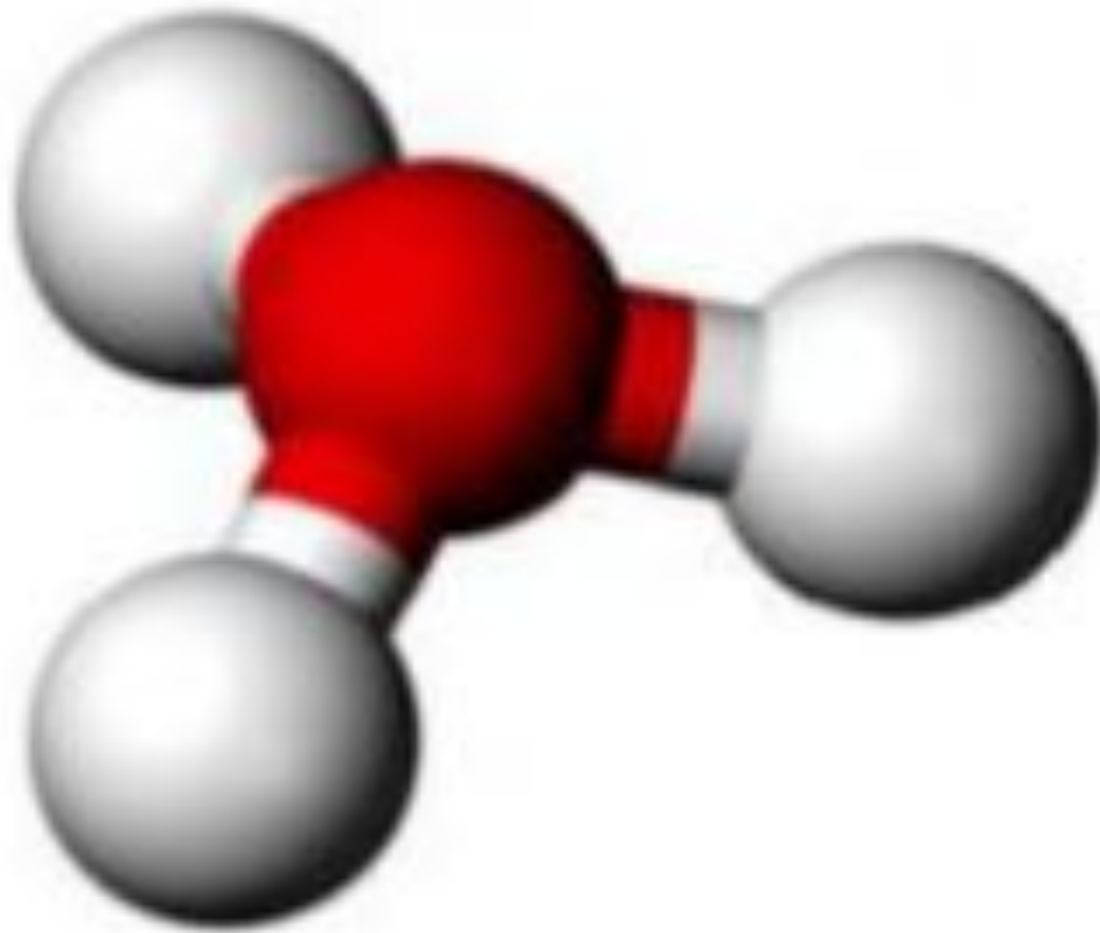
Йон амонію



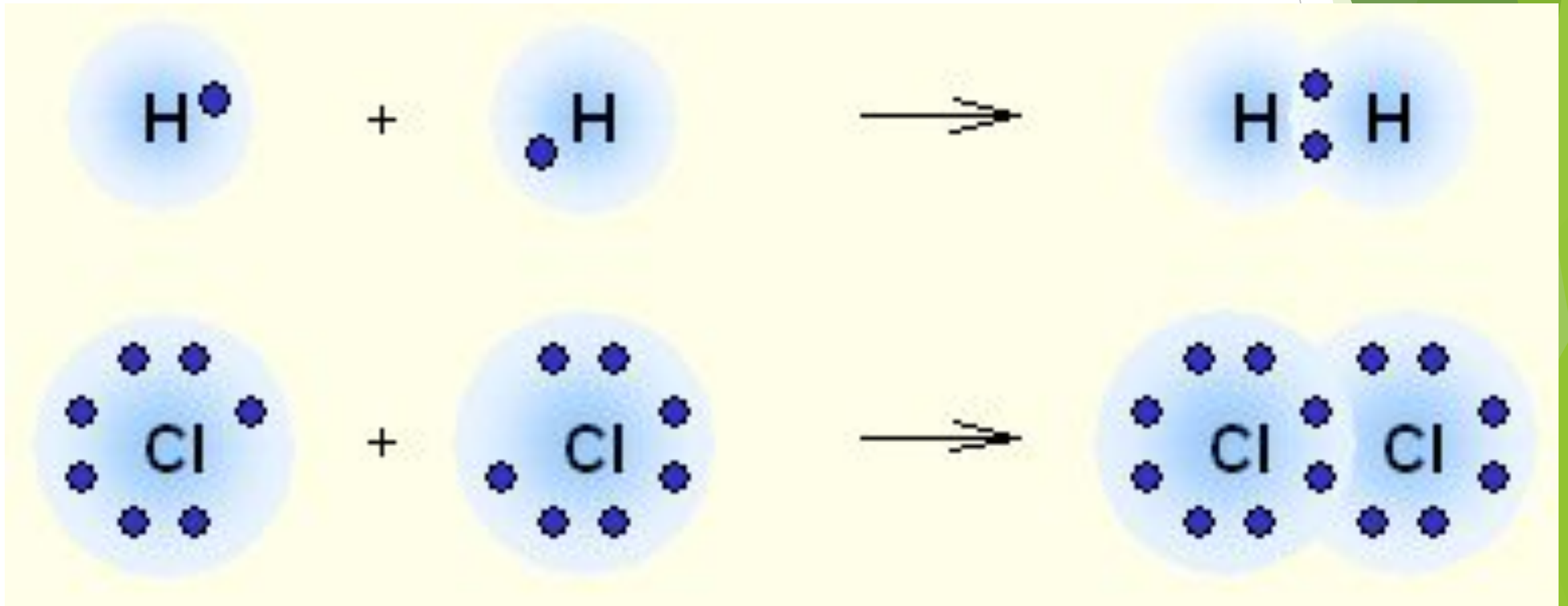
Йон гідроксонію



Йон гідроксонію



Обмінний механізм утворення ковалентного зв'язку



Донорно-акцепторний механізм утворення ковалентного зв'язку

