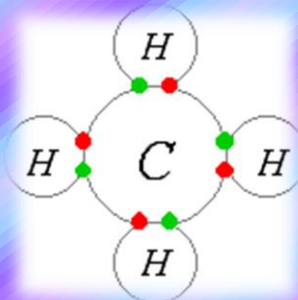
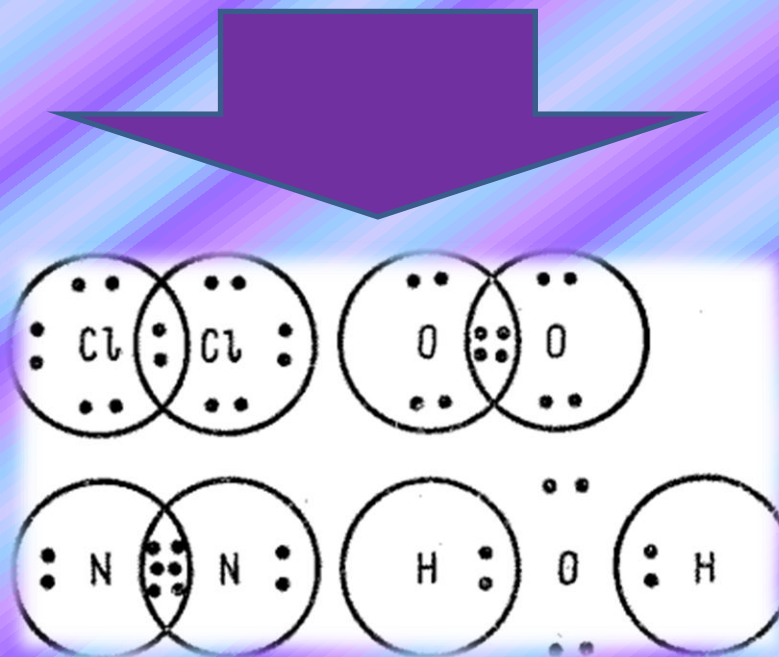


«КОВАЛЕНТНИЙ ЗВ'ЯЗОК»



КОВАЛЕНТНИЙ ЗВ'ЯЗОК є формою хімічного зв'язку, характерною особливістю якого є те, що задіяні атоми поділяють одну чи більше спільних пар електронів, що і спричиняють їх взаємне притягування, яке утримує їх у молекулі. Електрони при цьому, як правило, заповнюють зовнішні електронні оболонки задіяних атомів. Такий зв'язок завжди сильніший ніж міжмолекулярний зв'язок та порівняльний за силою чи сильніший за йонний зв'язок.



При взаємодії атомів з однаковою електронегативністю утворюються молекули з ковалентним неполярним зв'язком. Такий зв'язок існує в молекулах наступних простих речовин: H_2 , F_2 , Cl_2 , O_2 , N_2 . Хімічні зв'язки в цих газах утворені за допомогою спільних електронних пар, тобто при перекритті відповідних електронних хмар при зближенні атомів. Складаючи електронні формули речовин, потрібно пам'ятати, що кожна спільна електронна пара — це умовне зображення підвищеної електронної густини, що виникає внаслідок перекриття відповідних електронних хмар.