

VEZA KOJA POSTOJI MEĐU ATOMIMA NEMETALA NAZIVA SE KOVALENTNA VEZA. KOVALENTNA VEZA MOŽE BITI NEPOLARNA I POLARNA.

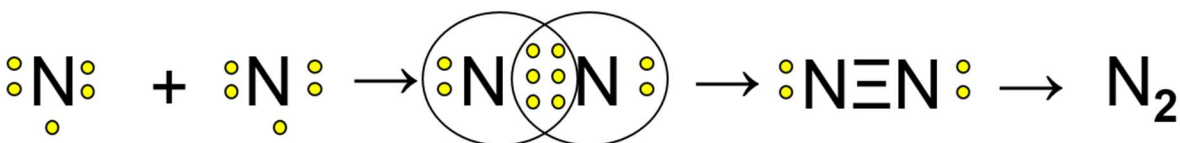
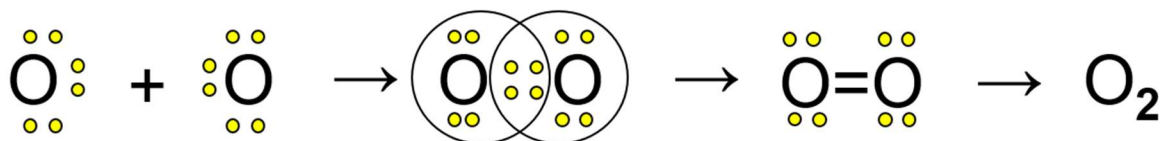
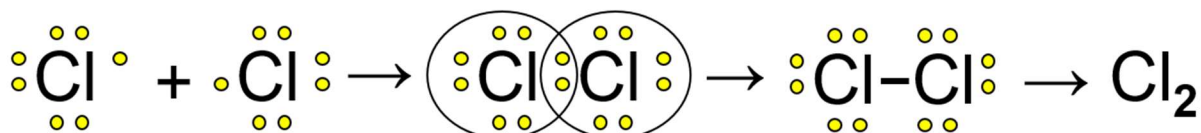
KOVALENTNA VEZA NASTAJE UDRUŽIVANJEM VALENTNIH ELEKTRONA U ZAJEDNIČKE ELEKTRONSKE PAROVE. NASTAJANJE KOVALENTNE VEZE PRIKAZUJE SE LUISOVIM SIMBOLIMA.

A) Građenje nepolarne kovalentne veze:

Luisove formule

strukturnr for.

Molekulske fo



Ovde vidimo da kovalentna veza može biti; jednostruka, dvostruka i trostruka (po broju formiranih parova).

Na ovaj način nastaju stabilne čestice koje u sebi sadrže dva atoma. Ovako nastale čestice se nazivaju MOLEKULI.

U molekularnoj formuli pored simbola imamo broj. Taj broj se odnosi na broj atoma koji gradi taj molekul i naziva se INDEKS.