

ZAPIS V ZVEZEK**KOVALENTNA ali ATOMSKA VEZ**

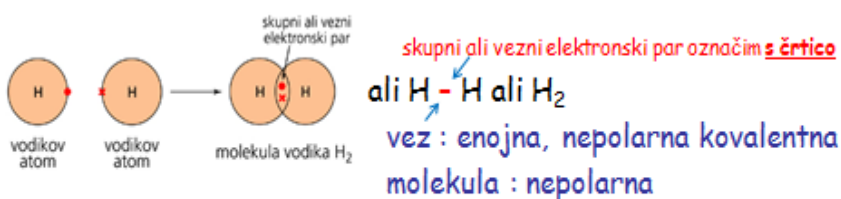
1. Nastane pri spajanju **atomov NEKOVIN**. Atomi nekovin si delijo skupne ali vezne elektronske pare, ki povezujejo atome v molekule. **Vež**, ki nastane **med atomi NEKOVIN** je kovalentna.

2. Poznamo - NEPOLARNO kovalentno vez

- POLARNO kovalentno vez

a) **Nepolarna** kovalentna vez nastane **med atomi ENAKIH NEKOVIN**, kjer vsak atom **prispeva e- za skupni elektronski par** (Cl₂, Br₂, H₂, N₂, O₂...)

Da je lažje SKUPNE PARE e- RIŠEMO V PRESEK, KER SI elektronske pare DELIJO. Na tak način dosežejo stabilno zgradbo oz. polno zunanjo lupino.

Molekula vodika : H₂

„ŠALJIV MODEL“



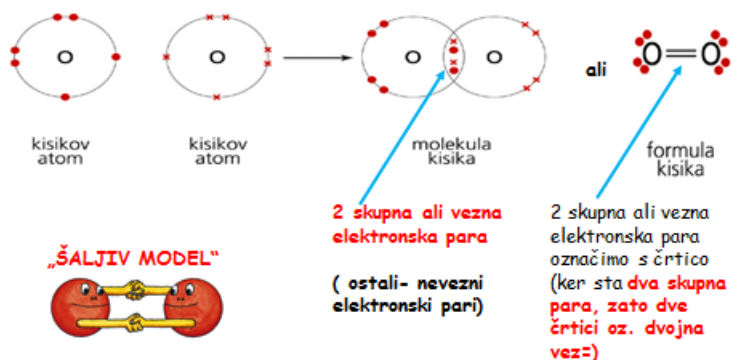
Priporočam, da si zapišete še **dodatno razlago spodaj**, ni pa nujno. Pomembno je, da razumete.



Vsak atom vodika ima en zunanji elektron. Za zapolnitev lupine vsak potrebuje še en elektron. Ko se dva atoma vodika približujeta, začne pozitivno jedro enega atoma privlačiti elektron drugega.

Na določeni razdalji je privlačnost med atomoma največja. Če bi se bolj približala, bi prišlo do odboja med obema pozitivnima jedroma. Elektrona tvorita en **skupni elektronski par**, ki atoma poveže v molekulo vodika. Oba dosežeta stabilno stanje, saj imata polno lupino.

Molekula kisika : O_2



Vež med atomoma kisika : dvojna nepolarna kovalentna
Molekula : nepolarna

Priporočam, da si zapišete še **dodatno razlago spodaj**, ni pa nujno. Pomembno je, da razumete.



Vsak atom kisika ima šest zunanjih elektronov. Da atoma dosežeta polno zunanjo lupino, potrebujeta vsak še dva elektrona.

Vsak atom kisika prispeva dva elektrona v skupni ali vezni elektronski par. V vsakem atomu ostaneta še dva nevezna elektronska para. Nastane molekula kisika O_2 , v kateri si atoma delita štiri elektrone (dva para). Atoma kisika se povežeta z **dvojno** kovalentno vezjo. Naboj je v molekuli enakomerno porazdeljen.

V ponedeljek in petek VSE ZAPISANO VSAJ 3 KRAT ZELO ZELO NATANČNO PREBERI !!!!!!!

Reši nalogi v DZ.str.38– molekula Cl_2 , N_2