

Petek

- **NAVODILO**

-Najprej si oglej filmčke na povezavah :

<https://drive.google.com/open?id=1sPreRpvkuyAwG5l8nPOEv9DAIRiFHnkP>

https://drive.google.com/file/d/1TV4yhOveWGIUWQrrluJzOA8N_2bVR51k/view?usp=sharing

<https://drive.google.com/file/d/1SvxvO7HYzRu7kt4Grr4w7V0rrX0nmBt-/view?usp=sharing>

-Preberi razlago polarna kovalentna vez.

**-V zvezek prepisi powerpoint predstavitev-
prepisi samo tiste drsnice (slajde), ki so označene z rumeno
zvezdico.**



b) **POLARNA** kovalentna vez nastane med **atomi** RAZLIČNIH **NEKOVIN**, kjer vsak atom prispeva e- v skupni elektronski par (enako kot pri nepolarni kovalentni vezi).

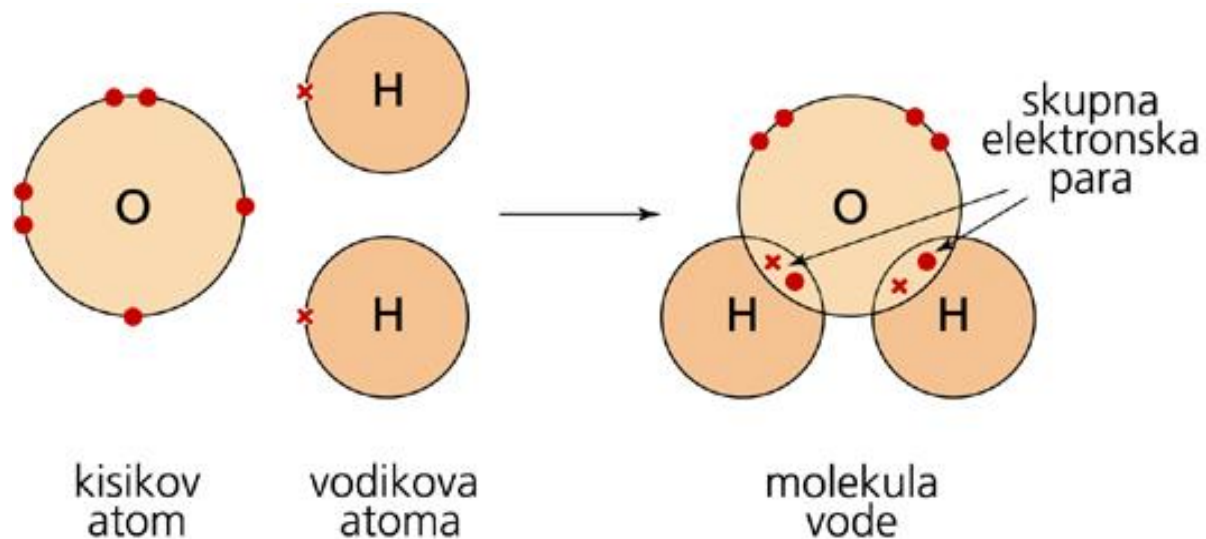
Razlika od nepolarne kovalentne vezi: tisti atom, ki ima več zunanjih e- močnejše privlači elektronski par in dobi pribitek - naboja, drugi pa pribitek + naboja.

Npr. molekula H_2O , HCl , NH_3

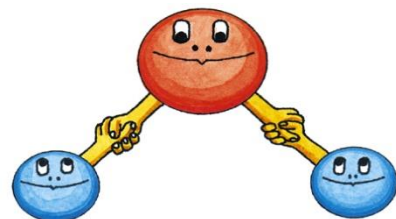
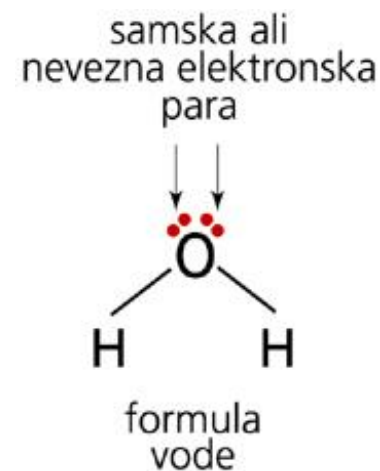
Npr. MOLEKULA VODE: H_2O



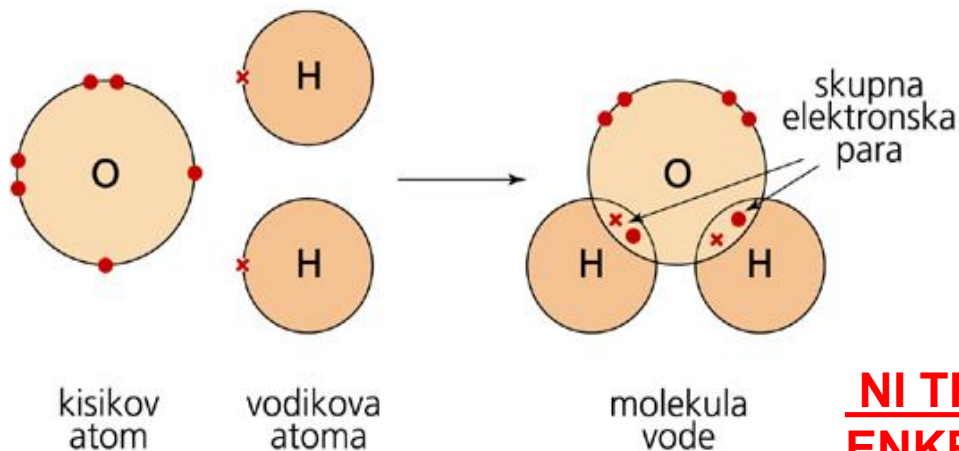
- sestavljajo jo atomi dveh **nekovinskih** elementov – **VODIKA** In **KISIKA**.
- atom kisika ima 6 zunanjih e^- , za polno lupino potrebuje še 2 e^- . To doseže tako, da prispeva 2 e^- v skupna elektronska para z dvema atomoma vodika.



ali



ŠALJIV MODEL"

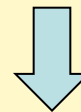


ali

NI TREBA ŠE ENKRAT RISAT



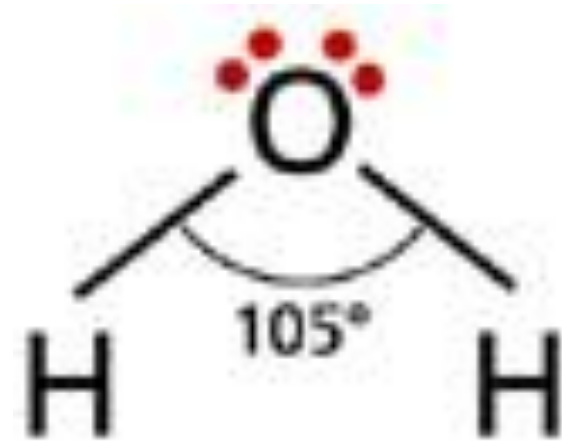
PREPIŠI



Vez med O atomom in H atomom je enojna (oz. ena črtica, ker je en skupni e-par) polarna kovalentna, skupno pa sta dve taki vezi.

Molekula vode je polarna.

MOLEKULA VODE



Molekula vode je kotne oblike.

V molekuli vode sta kovalentni vezi pod kotom 105° .

Domača naloga

Reši v DZ.str.39 (molekula HCl, NH₃)

