

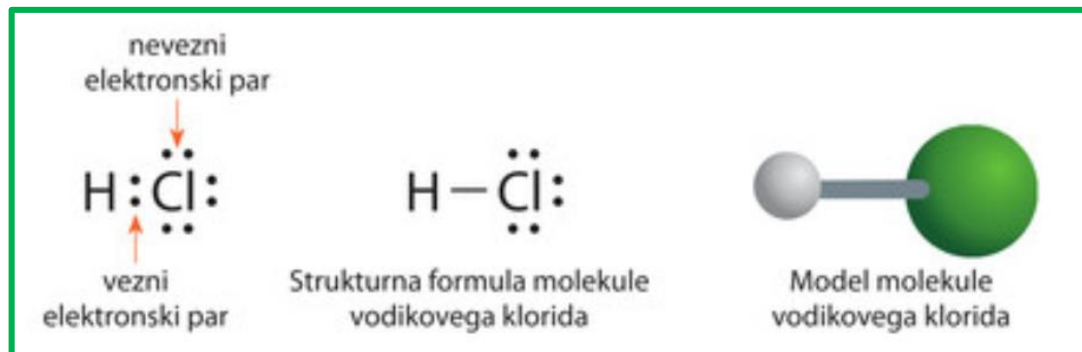
## B) POLARNA KOVALENTNA VEZ

1. Polarna kovalentna vez nastane, ko se povežeta dva ATOMA RAZLIČNIH NEKOVIN (molekule spojin).

- MOLEKULA VODIKOVEGA KLORIDA, HCl

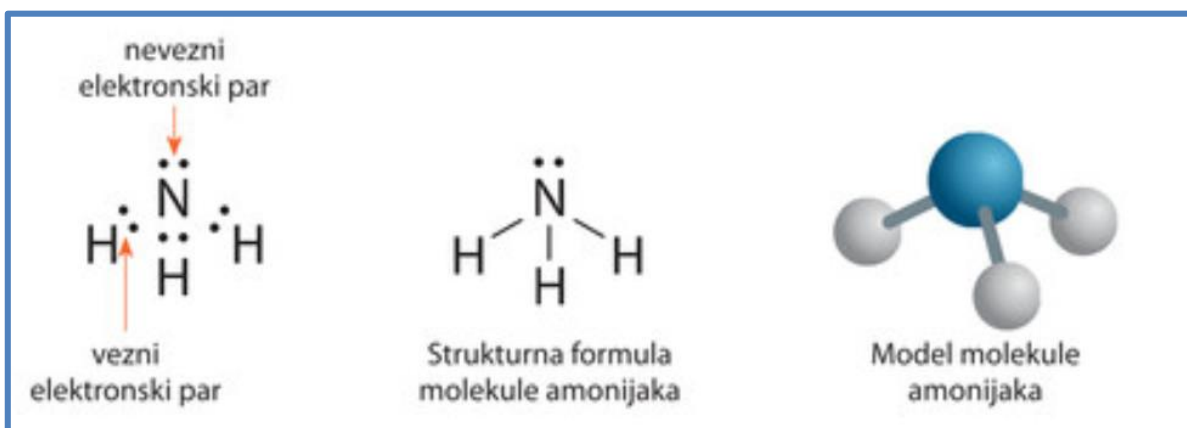
Animacija nastanka kovalentne polarne vezi v molekuli vodikovega klorida:

<https://eucbeniki.sio.si/kemija8/941/index2.html>



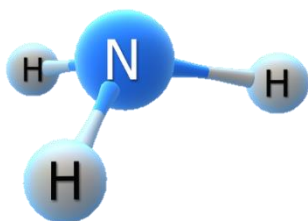
- Atom klora ima 7 zunanjih elektronov, atom vodika pa 1.
- Klorov atom se z vodikovim poveže tako, da v vez prispeva vodik svoj elektron.
- Nastane **vezni** ali **skupni elektronski par** → tako nastane enojna kovalentna polarna vez.
- Molekula je **linearna**.

- MOLEKULA AMONIJAKA, NH<sub>3</sub>



- Atom dušika ima 5 zunanjih elektronov. Da ima zapolnjeno zunanjo lupino, potrebuje tri elektrone, ki jih dobi od treh atomov vodika.
- V molekuli amonijaka tako nastanejo **tri kovalentne enojne vezi** oziroma **trije skupni ali vezni pari** ter en nevezni par.

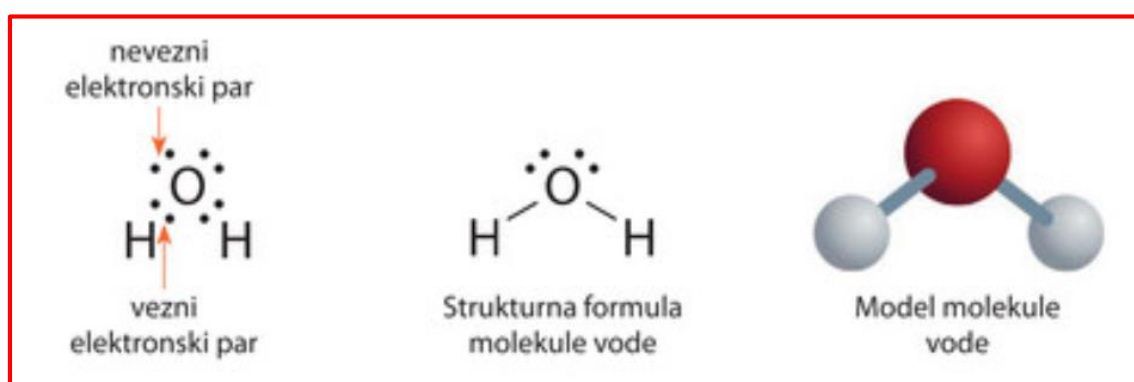
Molekula amonijaka ima obliko **piramide**.



- **MOLEKULA VODE, H<sub>2</sub>O**

Animacija nastanka kovalentne polarne vezi v molekuli vode:

<https://eucbeniki.sio.si/kemija8/941/index4.html>

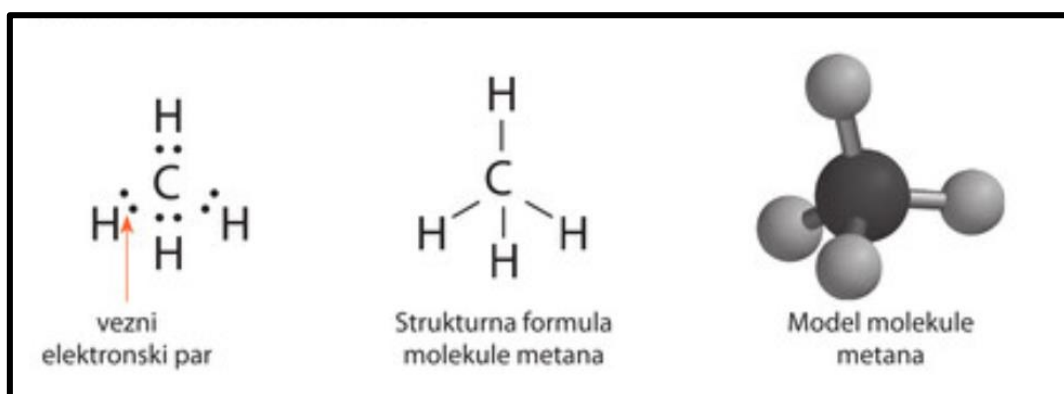


- Atom klora ima 6 zunanjih elektronov, vsak atom vodika pa prispeva v vez po en elektron.
- V molekuli vode tako nastaneta **dva vezna elektronska para, ki se povežeta z enojo kovalentno vezjo** in dva ne vezna elektronska para.
- Molekula vode ima kotno obliko.

- **MOLEKULA METANA, CH<sub>4</sub>**

Animacija nastanka kovalentne polarne vezi v molekuli metana:

<https://eucbeniki.sio.si/kemija8/941/index3.html>



- Atom ogljika ima 4 zunanje elektrone, atom vodika pa enega. V molekuli metana so 4 atomi vodika in en atom ogljika.
- Vsak vodik prispeva v vez svoj elektron, tako **nastanejo štirje vezni elektronski pari, ki se povežejo z enojno kovalentno vezjo.**
- Molekula metana je v obliki **tetraedra.**

