V učbeniku ste imeli naloge na stani 59.

**Kovalentna vez**

1. V molekuli fluora sta dva fluorova atoma. Nariši shemo nastanka molekule fluora in odgovori na vprašanja.


a) Fluorov atom ima 7 zunanjih elektronov.
b) Fluorov atom potrebuje en elektron, da doseže polno zunanjo lupino.
c) V molekuli je en skupni elektronski par. Vsak atom prispeva po en elektron.
č) vezni elektronski par
d) kovalentna vez
e) nevezni elektronski pari
f) Formula molekule fluora s kovalentno vezjo in neveznimi elektronskimi pari:



2.

  

 a) molekula fluora b) molekula vodikovega sulfida c) molekula ogljikovega dioksida

a) Molekula fluora je nepolarna; oba fluorova atoma enako privlačita vezni elektronski par.
b) Žveplov atom bolj privlači vezni elektronski par kot vodikov atom. Vezi S–H sta polarni, molekula je polarna.

c) Kisikov atom bolj privlači elektronska para v dvojni vezi C=O, vez C=O je polarna. Ker sta vezi C=O simetrično razporejeni, se njuna dipola izničita. Molekula je nepolarna.

3.



1. V molekuli glukoze so nepolarne vezi C−C, slabo polarne vezi C−H, polarne vezi C−O ter O−H.
2. Lahko predpostavimo, da je zaradi polarnih vezi C−O, ki niso simetrično razporejene, molekula polarna.

Ali so spodnje spojine polarne ali nepolarne?

VODA je polarna

METAN je nepolaren, je izjema

OGLJIKOV DIOKSID je nepolaren, je izjema

KISIK je nepolaren

JOD je nepolaren

AMONIAK je polaren

GLUKOZA je polarna

DUŠIK je nepolaren

OLJE je nepolarno ( olje plava na vodi, voda je polarna, olje je nepolarno zato se ne mešata)