

KEMIJA 8

Pozdravljeni.

Pa je en teden za nami. Upam, da ste vsi zdravi in da ne jemljete vsega tega kot počitnice. Čaka nas veliko dela, zato se bomo morali vsi skupaj maksimalno potruditi, da nam bo potem lažje. Upam da s prejšnjo nalogo niste imeli težav, ta teden pa si pogledjmo, kaj je KOVALENTNA VEZ in kako nastane.

2. Teden (23.3.2020 – 27.3.2020)

- Preberi snov v učbeniku od strani 64-71. Bodi pozoren kaj bereš. Ob branju imaš poleg razlage tudi skice, pomagajo ti pri razumevanju. Če imaš še vedno težave pri razumevanju pojmov, potem obvezno ponovi poglavje *zgradba atoma*.
- <https://www.youtube.com/watch?v=G9K6PMGt4LM>
- Lahko si pogledaš tudi animacijo predstavitve nastanka kovalentne vezi, mogoče jo boš lažje razumel.
- Prepiši ves spodnji zapis.

KOVALENTNA VEZ

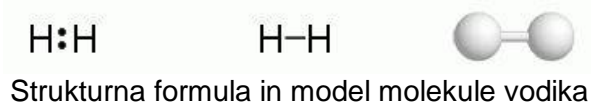
V **kovalentni vezi** si dva atoma med seboj **delita** svoja elektrona. Atoma sta tako povezana z dvema elektronoma, ki pripadata obema atomoma, in tako tvorita **enojno kovalentno vez**. **Delitev elektronov** med atomi omogoča atomom, da dosežejo tako **razporeditev elektronov** na zunanjih lupinah, kot jo imajo žlahtni plini, za katero vemo, da je **zelo stabilna**. **Kovalentna vez** nastane, če se med seboj povezujejo **atomi nekovin**.

A) NASTANEK MOLEKULE VODIKA

Ko se dva atoma vodika približata, njuna elektrona tvorita **skupni ali vezni elektronski par**. Nastane molekula vodika, H_2 . *Pika označuje število zunanjih elektronov.*

V **molekuli vodika** si atoma delita **en skupni ali vezni elektronski par**, zato sta atoma vodika med seboj povezana v molekulo vodika z **enojno kovalentno vezjo**.

Na skici je prikazan **skupni ali vezni elektronski par** med atomoma vodika.

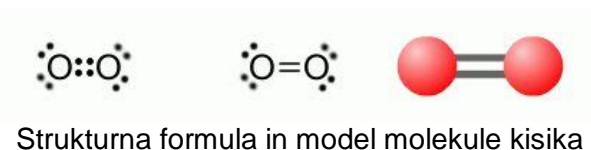


Vezni elektronski par v strukturni formuli označujemo s črtico med obema atomoma.

B) NASTANEK MOLEKULE KISIKA

Dvojna kovalentna vez nastane, ko si atoma kisika med seboj **delita dva skupna elektronska para**, torej štiri elektrone, in se tako z **dvojno kovalentno vezjo** med seboj **povežeta**. *Pika označuje število zunanjih elektronov.*

Na skici sta prikazana **dva skupna ali vezna elektronska para** med atomoma kisika, strukturna formula in model molekule kisika.



Molekula kisika ima tudi štiri nevezne elektronske pare. V **molekuli kisika** sta atoma kisika povezana z **dvojno kovalentno vezjo**.

C) NASTANEK MOLEKULE DUŠIKA

Trojna kovalentna vez nastane, ko si atoma med seboj **delita tri skupne elektronske pare**, torej šest elektronov, in se tako s **trojno kovalentno vezjo** med seboj **povežeta**.

Na skici so prikazani **trije skupni ali vezni elektronski pari** med atomoma dušika, strukturna formula in model molekule dušika. *Pika označuje število zunanjih elektronov.*



Strukturna formula in model molekule dušika

Molekula dušika ima tudi dva nevezna elektronska para. **V molekuli dušika** sta atoma dušika povezana s **trojno kovalentno vezjo**.

- Reši naloge v delovnem zvezku, stran 44, 45, 46. Naloge 25-30.
- Do konca tega tedna, mi prosim na mail naslov (anchy.antlogaana@gmail.com) pošlji zapiske svojega dela, da vidim in preverim tvoje delo kako ti gre. (slikaj in pošlji). Če kaj ne bo šlo, pa mi tudi napiši.

Lepo vas pozdravljam in ostanite zdravi.

Učiteljica kemije

Ana Antloga