

KEMIJA 8. RAZRED

(4. 5. 2020 – 8. 5. 2020)

Pozdravljeni učenci.

Takole pa smo tudi korona-počitnice preživeli, upam, da ste se spočili in si nabrali dovolj moči, še za zadnji finish šolskega leta. V tem času nas čaka marsikaj. Hočemo ali nočemo si bo potrebno pridobiti eno oceno in seveda posamezne predmete zaključiti. Kako bo vse to potekalo, vas bomo o tem obvestili posamezni učitelji določenega predmeta, takoj ko bodo informacije jasne tudi za nas. Mogoče si lahko upamo, da pa se le še vrnemo v šolske klopi, kar bi marsikom olajšalo marsikatero težavo. Ko izvemo kaj več, vas o tem seveda obvestimo.

Ta teden vam najprej naj predstavim študenta Nela Lončar, ki v tem času šolanja na daljavo opravlja tudi obvezno prakso pri predmetu kemija. V ta namen opravljenega dela vam je pripravil nekaj vaj za utrjevanje kovalentne vezi, ki smo jo mi že spoznali. Vaje so na naslednji strani, če imaš možnost si jih skopiraj, reši in list prilepi v zvezek, v nasprotnem primeru, vaje prepisi in reši v zvezek. Časa imaš 14 dni.

Po vsem tem času utrjevanja ionske in kovalentne vezi, pa je čas da spoznamo tudi kaj novega. Počasi bomo prešli na zadnje poglavje **ELEMENTI V PERIODNEM SISTEMU**.

Poznamo več 100 naravnih elementov, ki jih najdemo v naravi, zapisani pa so v periodnem sistemu. Elementi se med seboj razlikujejo na več načinov. Po masi, agregatnem stanju, videzu, po tem ali reagira z drugimi snovmi ali ne...

Če vsi vemo, da se veliko elementov najde v naravi, se je potrebno vprašati, kje v naravi jih lahko najdemo? Pri tem se je potrebno zazreti tudi v preteklost in začetki na začetku. Najbolje z **VELIKIM POKOM**. Veš kaj je to?? Veliki pok predstavlja začetek in nastanek vesolja in s tem tudi Zemlje.

Če te to spoznanje zanima kaj bolj, si lahko kaj več zanimivosti prebereš na internetu.

Zemljo zelo dobro poznamo, takšno kot je. Vsi se strinjamo, da je na Zemlji velik del, ki predstavlja vodo, velik del, ki predstavlja kopno in naše ozračje, to je atmosfera.

Na takšni osnovi lahko sklepamo na tri agregatna stanja in posledično tudi temu primerni so elementi:

- trdno (ki predstavlja kopno -kamnine)
- tekoče (ki predstavlja voda)
- plinasto (ki predstavlja ozračje)

Sedaj bomo lažje razumeli, kje v naravi lahko najdemo določene elemente. Odvisno je seveda od tega v kakšnem agregatnem stanju so, vendar to seveda popolnoma ne velja za čisto vse elemente. Večina pa.



Preberi si snov v učbeniku na strani 92, 93.

V zvezek zapiši naslov **ELEMENTI V PERIODNEM SISTEMU** in prepisi spodnji zapis.

Naravni viri elementov in spojin so:

- 1. Voda** - pokriva tri četrtine zemeljske površine. Iz nje pridobivamo različne elemente in spojine (**NaCl – sol**). Pri razkroju vode z električnim tokom nastaneta **kisik in vodik**.
- 2. Zemeljska skorja**- Kamnine, ki sestavljajo zemeljsko skorjo, so vir nekaterih elementov. Kamnina, ki je bogata z določenim mineralom, se imenuje **ruda**. V kamninah najdemo tudi elemente, ki so v neveznem stanju z drugimi elementi, pravimo jim **samorodni elementi**, na primer zlato.
- 3. Zrak**- Zrak je pomemben vir elementov, od katerih je odvisno življenje na Zemlji.

Prostorninski deleži plinov suhega zraka so:

- **78,1 % dušika (N₂),**
- **20,9 % kisika (O₂),**
- **0,9% argona (Ar) in drugih žlahtnih plinov,**
- **0,03 % ogljikovega dioksida (CO₂).**

Če boste imeli težave ali vprašanja pri razumevanju, pa se le obrnite name. (an chy.antlogaana@gmail.com)

Lepo vas pozdravljam in ostanite zdravi. 😊

Učiteljica kemije

Ana Antloga

Ponavljanje kovalentne vezi

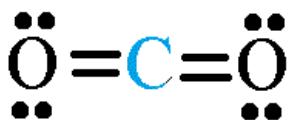
1. Obkrožite, če trditev DRŽI ali NE DRŽI.

- | | | |
|---|------|---------|
| 1 Kovalentna vez je značilna za nekovine. | DRŽI | NE DRŽI |
| 2 S kovalentnimi vezmi se povezujejo samo elementi VI. In VII. skupine. | DRŽI | NE DRŽI |
| 3 Atoma v molekuli kisika tvorita dva vezna elektronska para | DRŽI | NE DRŽI |
| 4 Kovalentna vez je lahko polarna ali nepolarna. | DRŽI | NE DRŽI |
| 5 Če je kovalentna vez polarna, je tudi molekula polarna. | DRŽI | NE DRŽI |

2. Nariši molekule z vsemi veznimi in neveznimi elektronskimi pari za naslednje primere (pri nalogi 3. imaš zapisan primer za molekulo CO₂):



3. Zapiši odgovore na spodnja vprašanja, ki se navezujejo na molekulo CO_2 .



1. Kako imenujemo tip vezi, ki povezuje atome nekovin? _____
 2. S kakšno vezjo se povezujejo vezni elektronski pari? (enojna, dvojna ali trojna)

 3. Ali je ta vez polarna ali nepolarna? _____
 4. Zapiši še en primer molekule z enako vezjo (polarna/nepolarna) kot CO_2 v točki 3.

-
4. V molekuli so atomi z elektronsko razporeditvijo 2.6. Za kateri element gre, njegovo relativna atomska masa je 19.0? Nariši molekulo in zapiši tip vezi in polarnost vezi.