

## KEMIJA 8. RAZRED

(18. 5. 2020 – 22. 5. 2020)

Pozdravljeni učenci.

Verjetno že vsi nestrpno pričakujete **navodila za ocenjevanje** tudi pri predmetu kemija. Verjamem, da se marsikomu pri tem pojavlja kakšno vprašanje. Zato se ob pojavu dvoma ali vprašanja obrnite name.

---

Opraviti morate **SEMINARSKO NALOGO iz poglavja ELEMENTI V PERIODNEM SISTEMU**. In sicer na sledeč način. Imaš dve možnosti. Nalogo lahko ali **zapišeš** ali pa jo **ustno** predstaviš, odvisno od tega, kaj ti je lažje in ti gre bolje. V tem primeru bi želela, da mi najprej vsi tisti, ki bi nalogo želeli predstaviti ustno to tudi napišete in mi odgovorite na moj mail naslov, zato, da bom lažje organizirala video klic, za tiste, ki jo boste predstavili ustno.

---

Časa za izdelavo seminarske naloge boš imel **do 5.6.2020**. Če je ne boš oddal pravočasno, bom to upoštevala pri oceni. Do tega datuma mi morate vsi tisti, ki boste nalogo zapisali, poslati seminarsko nalogo na moj mail naslov ([anchy.antlogaana@gmail.com](mailto:anchy.antlogaana@gmail.com)) ali v spletno učilnico. Tisti, ki pa se boste odločili, da jo boste predstavili ustno, pa jo boste predstavili v tem zadnjem tednu (1.6. – 5.6.), na dan in uro, ki vam jo bom jaz posredovala in vam zraven posredovala tudi spletno povezavo, do videoklica. Nalogo morate zapisati oziroma predstaviti po spodnjih navodilih. Če nalogo končate prej, jo lahko pošljete prej.

### **NAVODILA ZA SEMINARSKO NALOGO**

1. Tvoja prva naloga je **NASLOV** seminarske naloge. Izbrati si moraš dva elementa iz periodnega sistema, po svoji želji. Pogoj je, da je en element **KOVINA**, drugi element pa **NEKOVINA**. Da ti bo lažje, izbiraj med elementi glavnih skupin periodnega sistema.
2. Naloga naj ne obsega več kot 8 strani, vključno z naslovnico in viri, strani naj bodo označene. Velikost pisave 12-14.
3. **NASLOVNA STRAN** (glej desno)

Ime šole	
<b>NASLOV</b>	
Ime in Priimek Razred	Učitelj
Kraj in datum	

4. Naloga naj vsebuje UVOD , JEDRO in ZAKLJUČEK. V uvodu in zaključku predvsem zapiši svoje misli, svoja spoznanja, zakaj si se odločil ravno za izbrani element in kaj si se naučil.
  5. JEDRO, naj vsebuje naslednje točke. Glede na to, da imaš dva elementa, potem naredi dva odstavka.
    - a) Slovensko ime, latinsko ime in simbol.
    - b) Lego elementa v periodnem sistemu (perioda, skupina), atomsko in masno število.
    - c) Zapis imena iona, ki ga tvori element in simbol iona.
    - d) Zapis in poimenovanje ene spojine, ki jo tvori izbrani element.
    - e) Lastnosti elementa: izgled (lahko dodaš sliko), agregatno stanje pri sobni temperaturi, temperatura tališča in vrelišča, električna prevodnost, toplotna prevodnost.
    - f) Reaktivnost (zapis ene kemijske reakcije tega elementa z drugim elementom ali spojino, reakcija mora biti urejena), zapiši tudi vrsto kemijske vezi, ki nastane med danimi elementi ali spojino, ki jo navedeš.
    - g) Zanimivosti ali zakaj je izbrani element pomemben
    - h) VIRI (Navedi viri, ki jih boš uporabil in jih točno zapiši); Avtor, naslov, založba, kraj, leto; navedi tudi elektronske viri, če jih boš uporabil.
- 

Tisti, ki boste nalogo predstavili ustno, se držite navodil, ki so zapisane v 5. točki JEDRO.

---

Spodaj prilagam tudi rešitve delovnega lista, ki ste ga reševali prejšnji teden. Preverite si in si popravite.

---

Če boste imeli težave ali vprašanja pri razumevanju, pa se le obrnite name. ([anchy.antlogaana@gmail.com](mailto:anchy.antlogaana@gmail.com))

Lepo vas pozdravljam in ostanite zdravi. 😊

Učiteljica kemije

Ana Antloga

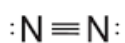
## REŠITVE

1. Obkrožite, če trditev DRŽI ali NE DRŽI.

- 1 DRŽI
- 2 NE DRŽI
- 3 DRŽI
- 4 DRŽI
- 5 NE DRŽI

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

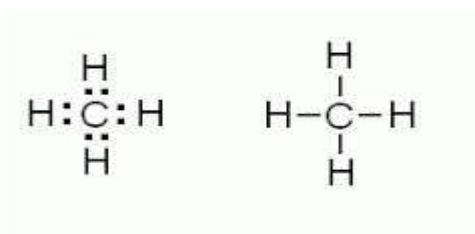
N<sub>2</sub>



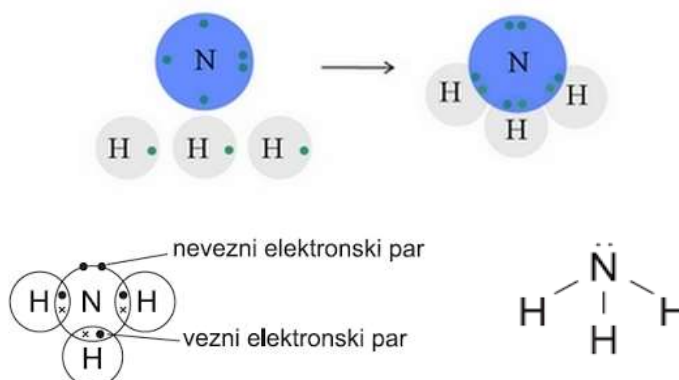
H<sub>2</sub>



CH<sub>4</sub>



NH<sub>3</sub>



3. Zapiši odgovore na spodnja vprašanja, ki se navezujejo na molekulo  $\text{CO}_2$ .

1. Kako imenujemo tip vezi, ki povezuje atome nekovin? \_\_\_\_\_ KOVALENTNA\_\_
2. S kakšno vezjo se povezujejo vezni elektronski pari? (enojna, dvojna ali trojna)  
\_\_\_\_\_ ENOJNA \_\_\_\_\_
3. Ali je ta vez polarna ali nepolarna? \_\_\_\_\_ POLARNA \_\_\_\_\_
4. Zapiši še en primer molekule z enako vezjo (polarna/nepolarna) kot  $\text{CO}_2$  v točki 3.  
\_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}$  - VODA \_\_\_\_\_

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

Napaka, zapisano bi moralo biti 2,7.

Gre za element FLUOR.

