

## KEMIJA 8. RAZRED

### 5. teden (14. 4. 2020 – 17. 4. 2020)

Pozdravljeni učenci.

Upam da ste lepo preživeli velikonočne praznike, čeprav verjamem, da je bila letos malo drugačna, umirjena in predvsem v krogu vaše družine, kar je tudi prav.

ZANIMIVOST: Čeprav malo prepozno, vam prilagam sliko, ki predstavlja, kako lahko jajčka pobarvamo na naraven način in sicer s pomočjo rastlinskih delov, ki same po sebi vsebujejo barvila. Mogoče vam ideja pride prav drugo leto. 😊



Zakorakali smo v 5. teden poučevanja na daljavo in če pogledamo realno, bo učenje na takšen način potekalo še kar nekaj časa. Verjetno ste v medijih že zasledili, da bo v šolah potrebno razmišljati tudi o preverjanju in ocenjevanju na daljavo. V mesecu aprilu bomo čas namenili predvsem preverjanju, ocenjevanje znanja pa bo sledilo kasneje.

Ker smo pri predmetu kemija, prišli ravno do zaključka poglavja, vam zato ravno v ta namen pošiljam učni list, z namenom preverjanja znanja predelane učne snovi. Ponovite snov razlagane snovi, ki smo jo predelali še skupaj (ionska vez), ter tisto, kar ste se naučili sami doma.

V prihodnjem tednu, vam bom zraven navodil za delo na daljavo, pripela tudi rešitve, tega tedna, da si boste rešen učni list lahko pregledali. Če boste pri reševanju imeli težave ali vprašanja, pa se le obrnite name. ([anchy.antlogaana@gmail.com](mailto:anchy.antlogaana@gmail.com))

Lepo vas pozdravljam in ostanite zdravi. 😊

Učiteljica kemije

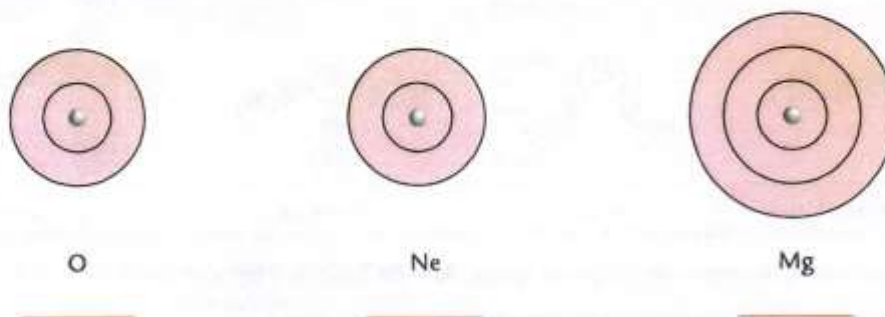
Ana Antloga

## 2. ATOM IN PERIODNI SISTEM ELEMENTOV

### 2.5 Ioni

Atomi žlahtnih plinov imajo zapolnjene zunanje lupine z elektroni. Taka elektronska zgradba atoma je stabilna in zato so žlahtni plini nereaktivni oz. inertni. Atomi drugih elementov nimajo stabilne elektronske zgradbe, lahko pa jo dosežejo tako, da sprejmejo ali oddajo elektrone in tvorijo ione.

1. a) Nariši elektronsko zgradbo kisikovega, neonovega in magnezijevega atoma ter napiši razporeditev elektronov po lupinah.



- b) Kisikov atom lahko doseže stabilno zgradbo tako, da sprejme 2 elektrona, magnezijev atom pa tako, da odda 2 elektrona. Nariši elektronski zgradbi nastalih ionov.

- c) Izpolni preglednico.

	kisik		magnezij	
	atom	ion	atom	ion
Razporeditev elektronov po lupinah	2, 6		2, 8, 2	
Število elektronov v delcu				
Število protonov v jedru delca				
Naboj delca				
Simbol/formula delca				

- č) Kako še imenujemo pozitivne ione? \_\_\_\_\_

Kako še imenujemo negativne ione? \_\_\_\_\_

2. a) Dopolni preglednico o ionih elementov 3. periode. Pomagaj si s periodnim sistemom.

Element	natrij	magnezij	aluminij	fosfor	žveplo	klor
Simbol						
Št. zunanjih elektronov						
Naboj iona						
Formula iona						

b) Odgovori na vprašanja.

Koliko zunanjih elektronov imajo atomi, ki tvorijo katione? \_\_\_\_\_

Koliko zunanjih elektronov imajo atomi, ki tvorijo anione? \_\_\_\_\_

Katero vrsto ionov tvorijo kovine? \_\_\_\_\_

Katero vrsto ionov tvorijo nekovine? \_\_\_\_\_

Katerega elementa iz 3. periode ni v zgornji preglednici? Kaj misliš, zakaj?

\_\_\_\_\_

Naboj kovinskega kationa je enak številki skupine, v kateri je kovina.

Naboj nekovinskega aniona dobimo tako, da od številke skupine odštejemo 8.

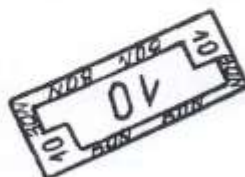
3. Dopolni preglednico in določi naboje ionov elementov v preglednici.

Ime elementa	Simbol elementa	Razporeditev elektronov po lupinah	Skupina, v kateri je element	Naboj iona	Formula iona
litij					
kalij					
kalcij					
dušik					
kisik					
fluor					

Reši rebus.



L = T



B = I

KLJUČ: 3-3  
GESLO: 6