

## KEMIJA 8. RAZRED

### 3. Teden (30.3.2020 – 3.4.2020)

- Učenci rešite učni list.
- Če imate možnost ga skopirajte in rešite ter prilepite v zvezek. Če ne pa rešene naloge pišite v zvezek.
- Učni list je sestavljen iz nalog za ponovitev ionske in kovalentne vezi.
- Če želiš dobiti povratno informacijo o tem, kako boš naloge reševal, mi rešene naloge pošlji na mail naslov ([anchy.antlogaana@gmail.com](mailto:anchy.antlogaana@gmail.com)) in ti odgovorim. Drugače bomo naloge pregledali v šoli, ko se vrnemo.

Lepo vas pozdravljam.  
Ostanite zdravi.

Učiteljica kemije  
Ana Antloga

1. Izpolni spodnjo preglednico.

Ime ionske spojine	Formula kationa	Formula aniona	Formula ionske spojine
berilijev oksid			
litijev sulfid			
kalcijev fluorid			
aluminijev oksid			
natrijev bromid			
kalcijev nitrid			

2. Katera izmed naštetih snovi nima visokega tališča?

- a)  $MgCl_2$                       c)  $CO_2$   
 b)  $Na_2O$                       d)  $AlF_3$

15. Kateri kemijski zapis ne predstavlja prosto gibljivih delcev magnezijevega klorida?

- a)  $MgCl_2(s)$                       c)  $MgCl_2(aq)$   
 b)  $MgCl_2(g)$                       d)  $MgCl_2(l)$

3. Kaj je vzrok, da ima aluminijev klorid  $AlCl_3$  visoko temperaturo tališča?

- a) močne ionske vezi              c) šibke ionske vezi  
 b) visoka temperatura          d) prosto gibljive ione

17. Katera izmed naštetih snovi se bo slabo topila v vodi?

- a)  $LiCl$                                   c)  $CO_2$   
 b)  $MgBr_2(g)$                       d)  $K_2O$

4. Kaj je vzrok, da kalijev klorid v vodi prevaja el. tok?

- a) prosto gibljivi protoni          c) prosto gibljivi nevtroni  
 b) prosto gibljivi elektroni        d) prosto gibljivi ioni

19. V katerih primerih bi kuhinjska sol prevajala el. tok?

- a) v trdnem stanju                      c) v vodni raztopini  
 b) v tekočem stanju                  d) v kristalu

5. Dopolni tekst.

Kovalentna **nepolarna** vez je vez med \_\_\_\_\_ atomi nekovin. Vez nastane tako, da vsaka nekovina prispeva svoje \_\_\_\_\_ elektrone v \_\_\_\_\_ elektronski par. Jedri obeh atomov enako privlačita/odbijata (obkroži) elektrone in obstaja največja verjetnost, da se skupni elektronski pari nahajajo natanko na \_\_\_\_\_ med jedroma obeh atomov, zaradi česar ne pride do nastanka dipola. Take molekule imenujemo polarne/nepolarne (obkroži) molekule. S kovalentno nepolarno vezjo nastanejo molekule spojin/elementov (obkroži). V periodnem sistemu najdemo devet elementov, ki so zgrajeni iz takih molekul. Ti elementi so: \_\_\_\_\_.

Kovalentna **polarna** vez je vez med \_\_\_\_\_ atomi nekovin. Vez nastane tako, da vsaka nekovina prispeva svoje \_\_\_\_\_ elektrone v \_\_\_\_\_ elektronski par. Elektronski par/-i niso več na sredini molekule, ampak so pomaknjeni proti tistemu atomu, katerega jedro bolj \_\_\_\_\_ elektrone, zato molekule, ki nastanejo, imenujemo polarne/nepolarne (obkroži) molekule. Nekatere molekule spojin, npr. molekule ogljikovodikov (metan, etan ...), so zaradi enakomerne razporeditve naboja \_\_\_\_\_, čeprav so njihovi atomi povezani s kovalentno polarno vezjo.