

POVEZOVANJE DELCEV ALI GRADNIKOV – VAJE ZA UTRJEVANJE

1. Obkroži pravilno trditev.

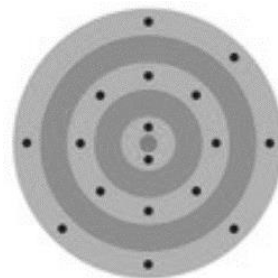
- a) Ionske spojine nastanejo med atomi istih nekovin.
- b) Ionske spojine nastanejo med kationi in anioni.
- c) Ionske spojine nastanejo med atomi različnih nekovin.
- d) Ionske spojine nastanejo med atomi enakih kovin.

2. Preberi trditve. V kolikor so trditve naredi kljukico, če je trditev napačna, napiši x in popravi trditev.

- a) Ioni v ionskem kristalu so prosto gibljivi.
- b) KBr je ionska spojina.
- c) Elementi prve skupine oddajo po en elektron.
- d) Molekula kisika je kovalentna polarna.
- e) Za kovalentno nepolarno vez je značilno, da se povežeta atoma enakih nekovin.
- f) Ionske spojine se dobro topijo v vodi.
- g) Za kovalentno vez je značilen elektronski par.
- h) Naboje s pozitivnim nabojem imenujemo anioni.
- i) Osnovni gradniki v molekuli vode so ioni.

3. Oglej si sliko predstavljenega atoma in odgovori na vprašanja.

- a) Koliko elektronov ima predstavljeni atom?
- b) Kakšna je njegova elektronska razporeditev elektronov?
- c) Za kateri element gre?
- d) Koliko elektronov mora sprejeti, da bo imel polno zasedeno zunanjo lupino?
- e) Kako se imenuje ion, ki nastane?
- f) Kakšna je razporeditev elektronov v ionu tega elementa?



4. Atom elementa magnezija (Mg) ima naslednjo razporeditev elektronov: 2,8,2

- a) Dopolni spodnjo tabelo.

DELCI	ATOM MAGNEZIJA	ION MAGNEZIJA
Število protonov		
Število elektronov		
Število nevtronov		

- b) Nariši atom magnezija ter ion magnezija. Poimenuj ion magnezija. Ali se magnezij obnaša kot anion ali kation?

5. Kateri od spodnjih navedenih snovi je kovalentna polarna.

- a) NaCl
- b) O₂
- c) HCl
- d) N₂

6. Dopolni tabelo.

Formula spojine	Ime spojine	Ime kationa	Ime aniona
CaF ₂			
Li ₂ O			

a) Prikaži nastanek zgoraj navedenih spojin oziroma nastanek iona tako, da s simbolnim zapisom ponazoriš nastanek ionov iz atomov in s puščico prikažeš prehod elektrona.

7. V epruveti smo zmešali vodo in kristale joda. Obkroži pravilne trditve.

- a) Jod je polarna molekula.
- b) Voda je nepolarno topilo.
- c) Jod in voda se mešata.
- d) Kristali joda potonejo na dno.
- e) Voda je polarno topilo.