

Dragi učenci

Glede ocenjevanja. Naslednji teden boste dobili natančna navodila za izdelavo naloge pri kemiji.

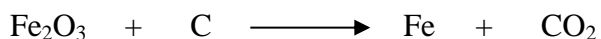
PREVERJANJE

(atom in periodni sistem, elementi v periodnem sistemu, povezovanje delcev)



V zvezek zapisujte le rešitve, ni vam potrebno vsega prepisovati.

1. Uredi enačbi !



2. Dopolni preglednico !

simbol	masno število	vrstno število	protoni	elektroni	nevtroni	e ⁻ po lupinah	skupina	perioda
K								
				17				
			7					
						2, 8, 5		
							IV	3

3. Spodaj zapisane trditve so bodisi pravilne bodisi napačne. Obkroži ustrezen odgovor.

- a) Na desni strani periodnega sistema so nekovine PRAVILNO / NEPRAVILNO
- b) Žveplo ima kovinski sijaj PRAVILNO / NEPRAVILNO
- c) Najbolj reaktivne kovine so v VII. skupini periodnega sistema PRAVILNO / NEPRAVILNO
- č) Natrij je alkalijska kovina PRAVILNO / NEPRAVILNO
- d) Izotopi se razlikujejo v številu nevtronov PRAVILNO / NEPRAVILNO
- e) Kationi so pozitivno nabiti ioni. PRAVILNO / NEPRAVILNO
- f) Klor je predstavnik halogenih elementov PRAVILNO / NEPRAVILNO
- g) V atomskem jedru se nahajajo protoni in elektroni PRAVILNO / NEPRAVILNO

4. Neznani element je pri sobnih pogojih v plinastem agregatnem stanju. Ker je nereaktiven, ne tvori spojin z drugimi elementi. Kateri element je to ?

- a) dušik b) kisik c) helij č) vodik d) klor

5. Katera kovina je pri sobni temperaturi v tekočem agregatnem stanju ?

- a) klor b) živo srebro c) brom č) kisik d) natrij

6. Katera formula predstavlja ionsko spojino ?

- a) H_2O b) NH_3 c) N_2 č) KBr d) Ca

7. Dopolni !

- a) Elementi prve skupine periodnega sistema tvorijo ione z nabojem _____.
b) Elementi šeste skupine periodnega sistema tvorijo ione z nabojem _____.
c) Tri elektrone sprejemajo elementi _____skupine periodnega sistema.
č) Dva elektrona najraje oddajajo elementi _____ skupine periodnega sistema.

8. Kako imenujemo privlak med nasprotno nabitimi ioni ?

- a) Molekulska vez b) Kovalentna vez c) Kovinska vez č) Ionska vez

9. Zapisani so delci različnih snovi. Ustrezno dopolni.

O_2 KF Mg^{2+} F^- H_2 CH_4 Na^+ N^{3-}

- a) Kationi so _____ b) Anioni so _____
c) Molekule elementov so _____ č) Molekule spojin so _____

10. Napiši nastanek ionske vezi med Na in O in nato dopolni besedilo !

Natrijev oksid je ionsko zgrajena spojina. Natrij ima _____zunanjih/ji e^- , kisik pa _____ zunanjih/ji e^- . Vsak atom natrija odda po _____ e^- kisikovemu atomu. Kisikov atom sprejme _____ e^- . Formula natrijevega oksida je _____, sestavljata jo _____
(število in vrsta posameznih ionov)

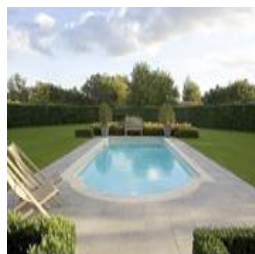
11. Poveži, kar se ujema!

neon

magnezij

klor

fluor



12. a) Izračunaj relativno molekulsko maso žveplovega trioksida.

b) Izračunaj masni delež kisika v spojini žveplov trioksid.