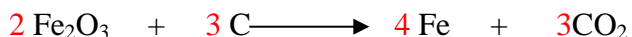


PREVERJANJE

Poglej, kako uspešen si bil/a. Z rdečim kemičnim svinčnikom popravi napake in dopiši manjkajoče.

1. Uredi enačbi !

2T



2. Dopolni preglednico !

39 REŠITEV X 0,5 = 19,5 T

simbol	masno število	vrstno število	protoni	elektroni	nevtroni	e ⁻ po lupinah	skupina	perioda
K	39	19	19	19	20	2,8,8,1	I.	4
Al	27	13	13	13	14	2,8,3	III.	3
N	14	7	7	7	7	2,5	V.	2
P	31	15	15	15	16	2, 8, 5	V.	3
Si	28	14	14	14	14	2,8,4	IV	3

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

8T

- 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 ?

1T

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

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

1T

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

6. Katera formula predstavlja ionsko spojino ?

1T

- a) H₂O b) NH₃ c) N₂ č) **KBr** d) Ca

7. Dopolni !

4X1T= 4T

- a) Elementi prve skupine periodnega sistema tvorijo ione z nabojem **1+ oz. +**.
- b) Elementi šeste skupine periodnega sistema tvorijo ione z nabojem **2-**.
- c) Tri elektrone sprejemajo elementi **V**. skupine periodnega sistema.
- č) Dva elektrona najraje oddajajo elementi **II**. skupine periodnega sistema.

8. Kako imenujemo privlak med nasprotno nabitimi ioni ?

1T

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

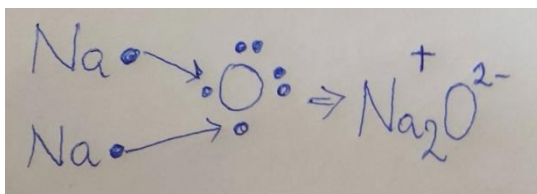
9. Zapisani so delci različnih snovi. Ustrezno dopolni.

4X1T= 4T

O₂ KF Mg²⁺ F⁻ H₂ CH₄ Na⁺ N³⁻

- a) Kationi so **Mg²⁺, Na⁺**
- b) Anioni so **N³⁻, F⁻**
- c) Molekule elementov so **O₂, H₂**
- č) Molekule spojin so **KF, CH₄**

10. Napiši nastanek ionske vezi med Na in O in nato dopolni besedilo ! 7 REŠITEV X 1 T= 7T



Natrijev oksid je ionsko zgrajena spojina. Natrij ima **1** zunanjih/ji e⁻, kisik pa **6** zunanjih/ji e⁻. Vsak atom natrija odda po **1** e⁻ kisikovemu atomu. Kisikov atom sprejme **2** e⁻. Formula natrijevega oksida je **Na₂O**, sestavljata jo **dva natrijeva kationa in en oksidni anion** (število in vrsta posameznih ionov).

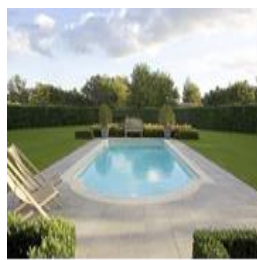
11. Poveži, kar se ujema! 4T

neon

magnezij

klor

fluor



12. a) Izračunaj relativno molekulska maso žveplovega trioksida.

1T

$$Mr(\text{SO}_3) = 1 \times 32,1 + 3 \times 16 = \underline{80,1}$$

b) Izračunaj masni delež kisika v spojini žveplov trioksid.

1,5T

$$W(\text{O}) = 3 \times 16 : 80,1 = 0,599 \text{ oz. } \underline{0,6}$$

Kriterij:

49,5 – 55 točk odl(5)	41,5 – 49 točk pdb(4)	33,5 – 41 točk db(3)	25-33 točk zd(2)
-----------------------	-----------------------	----------------------	------------------