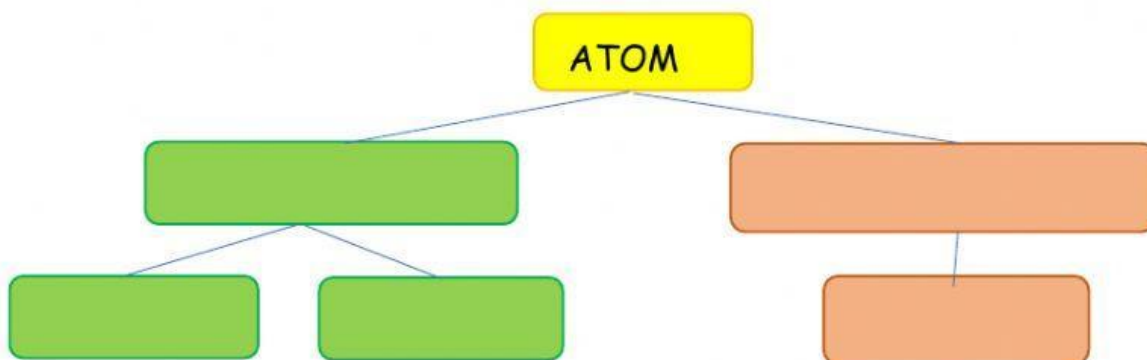


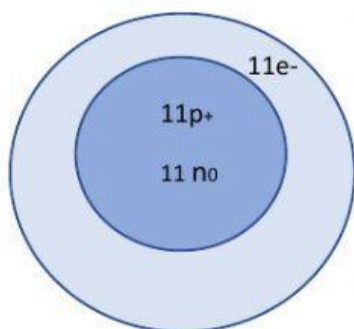
GRAĐA TVARI

1. Popuni shematski prikaz građe atoma tako da u prazna polja staviš pojmove:

Elektronski omotač protoni elektroni neutroni atomska jezgra



2. Riješi zadatak na temelju shematskog prikaza atoma.



a) $Z =$ _____

b) $A =$ _____

c) Kemijski simbol elementa: _____

d) Ime elementa: _____

3. Napiši kemijske simbole navedenih kemijskih elemenata.

a) Aluminij=

e) bakar=

b) Cink=

f) Dušik=

c) Fosfor=

g) Kalcij=

d) Vodik=

h) željezo=

4. Popuni tablicu podacima koji ne dostaju.

Ime elementa	Z	A	Broj protona	Broj elektrona	Broj neutrona
Ugljik					8
		33		16	

5. Izaberi jeli tvrdnja TOČNA ili NETOČNA

- | | | |
|---|---|---|
| a) Atom je električki pozitivna čestica. | T | N |
| b) Protonski broj često nazivamo i masenim brojem. | T | N |
| c) Masa atoma približno je jednaka masi atomske jezgre | T | N |
| d) Nukleonski broj jednak je zbroju protona i neutrona. | T | N |

6. Napiši u tablicu tražene podatke.

OZNAKA	ZNAČENJE OZNAKE
4O	
	Tri atoma ugljika
2S	
	Pet atoma natrija
	2P ₄
	3Cl ₂

7. Odredi valencije (rimskim brojevima) elemenata u navedenim spojevima.

Kemijski spoj	Valencija prvog elementa	Valencija drugog elementa
Fe ₂ O ₃	Fe=	O=
MgBr ₂	Mg=	Br=
NH ₃	N=	H=
ZnS	Zn=	S=

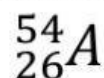
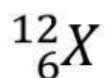
8. Upiši u tablicu tražene podatke.

Formula spoja	Ime spoja
Na_2O	
Ca_3N_2	
FeS	
PbCl_2	

9. Odgovori na pitanja o PSE

- a) Kako se zove PSE?
- b) PSE kao prvi je sastavio.....
- c) Vertikalni dio zove se
- d) Horizontalni dio zove se
- e) Tri vrste elementa,,

10. Odaberi izotope koji pripadaju istomu kemijskom elementu.



11. Jezgra atoma ${}^{39}_{19}\text{K}$ sastoji (dolje je protonski broj i gore nukleonski) se od:

- a) 19 protona i 39 neutrona
- b) 39 protona i 19 neutrona
- c) 19 protona i 19 elektrona
- d) 58 nukleona
- e) 19 protona i 20 neutrona
- f) 39 neutrona i 19 elektrona