

Za vježbu:

1. Broj neutrona u jezgri atoma izotopa $^{108}_{47}\text{Ag}$ je: _____ .
2. Atom nekog hemijskog elementa ima sledeću elektronsku konfiguraciju:
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^4$. U kojoj grupi i kojoj periodi PSE se nalazi ovaj element?
3. Koje orbitale su popunjene ako element ima redni broj 20?
4. Kojoj atomskoj orbitali odgovaraju vrijednosti glavnog kvantnog broja $n=1$ i orbitalnog kvantnog broja $l=0$?
5. Izotopi su atomi sa:
 - a) Istim brojem neutrona
 - b) Istim masenim brojem
 - c) Istim rednim brojem, a različitim masenim brojem
 - d) Istim masenim brojem, a različitim rednim brojem
 - e) Istim brojem protona, a različitim brojem elektrona
6. Element sa atomskim brojem 16 ima osobine najbližnje elementu čiji je atomski broj:
 - a) 6
 - b) 32
 - c) 34
 - d) 17
 - e) 15
7. U kojoj grupi i kojoj periodi se nalazi element sa rednim brojem 13?
8. Elementi se u prirodi najčešće pojavljuju u obliku:
 - a) elementarnih supstanci
 - b) gasova
 - c) dva ili više izotopa
 - d) sve navedeno je netačno
9. Koja od sljedećih čestica ima najviše nesparenih elektrona: S^+ , S ili S^- ? ($Z(S)=16$)
10. Napisati elektronsku konfiguraciju jona zemnoalkalnog metala iz 4 periode.