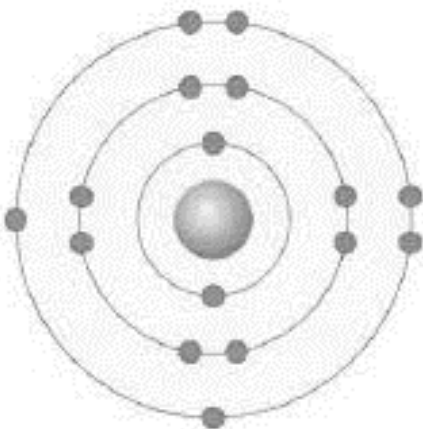
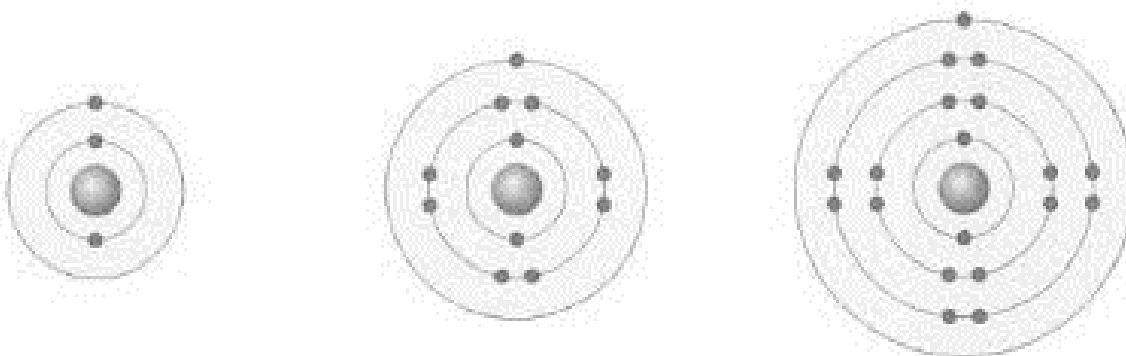


## ELEKTRONSKA OVOJNICA

1. Elektroni se gibljejo v elektronski ovojnici okrog jedra. Ne vemo pa, kje natančno so v določenem trenutku. Načeloma so lahko kjerkoli okrog jedra.
2. **ELEKTRONSKA OVOJNICA** je prostor okoli jedra, kjer se z veliko hitrostjo gibljejo elektroni. Elektronska ovojnica se deli na **ELEKTRONSKE LUPINE** (energijski nivo).
3. **LUPINA** je področje elektronske ovojnice, v kateri imajo elektroni podobno energijo. V atomih je glede na število elektronov **največ sedem lupin** (periode). Lupine so različno oddaljene od jedra. Prva je najbližje jedru atoma, sedma pa je od njega najbolj oddaljena.



4. Elektroni zasedajo lupine po določenih pravilih. V posamezni lupini se lahko nahaja le **DOLOČENO ŠTEVILO ELEKTRONOV**.
5. V prvi lupini sta lahko samo **DVA ELEKTRONA**, v **DRUGI OSEM**, v **TRETJI OSEM**, v **ČETRTI 18**,...
6. Elektroni najprej zasedejo prvo lupino, nato začnejo polniti drugo, tretjo in tako naprej. Razporeditev elektronov po lupinah imenujemo **ELEKTRONSKA KONFIGURACIJA**.



7. Elektroni v prvi lupini imajo najnižjo energijo in jih jedro najbolj privlači. Ker imajo elektroni v vsaki lupini drugačno energijo rečemo lupinam tudi **ENERGIJSKI NIVOJI**. **BOLJ JE ELEKTRON ODDALJEN OD JEDRA, TEM VIŠJO ENERGIJO IMA**.

8. Najvišjo energijo imajo elektroni v zadnji lupini – **VALENČNI ELEKTRONI ALI ZUNANJI ELEKTRONI**. Elementi I. skupine imajo en zunanji valenčni elektron, elementi v II. skupini dva, elementi III. skupine tri in tako naprej.

#### VAJA

1. Nariši in napiši razporeditev elektronov po lupinah v atomu:
  - a) Kalija
  - b) Natrija
  - c) Vodika
  - d) Aluminija
  
2. Atom nekega elementa ima 14 elektronov. Kako so elektroni razporejeni po lupinah?

Rešili bomo tudi naloge v DZ str.53/16,17,18

Naloga vaja ostane za naslednjo učno uro, tako da delovnega lista ne zgubiti. Prilepite ga v zvezek!! Delovni list lahko kopirate, sicer snov prepisite, če nimate te možnosti.