

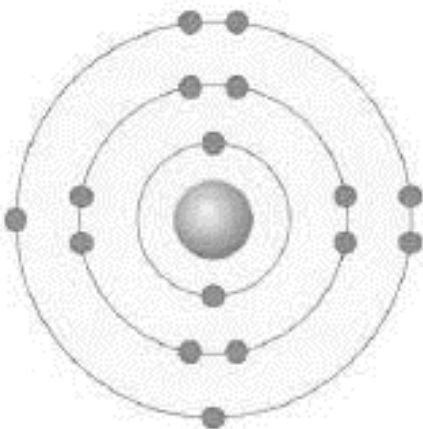
Pozdravljeni 8A.

Pred začetkom dela, nekaj navodil.

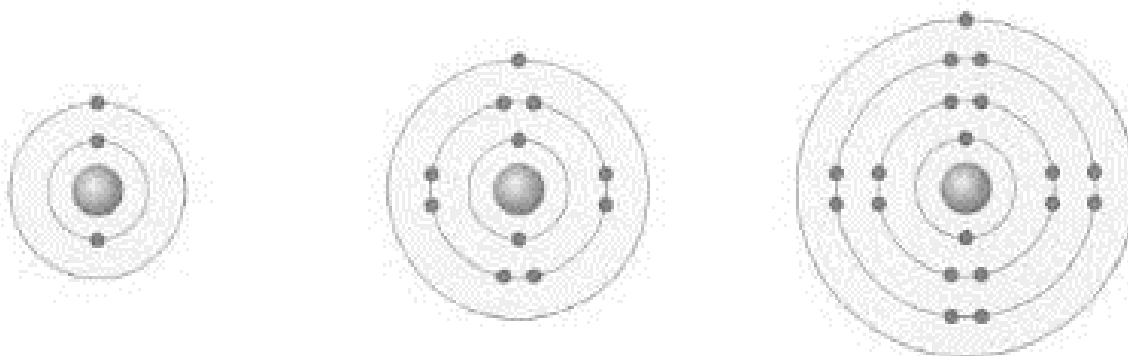
1. Pred vami je nova učna snov - **Elektronska ovojnica in razporeditev elektronov po lupinah**. Obe sta zapisani kar na delovnem listu spodaj. V kolikor nimate možnosti kopiranja delovnega lista, snov **prepišite** v zvezek, sicer pa list kopirajte in v zvezek **prilepite**.
2. V spletnem gradivu si bomo ogledali tudi animacijo **Polnjenje lupin z elektroni**. To lahko naredite tudi sami, tako da se prijavite v mozaWeb (navodila ste dobili že v šoli).
3. Naredili bomo tudi naloge v **delovnem zvezku in sicer od str. 53-55**.
4. Povezava na Zoom bo posredovana v skupno komunikacijo. Videokonferenco bomo imeli v **sredo, ob 11.⁵⁰-12.³⁵**
5. **Ravno tako se bo v sredo izvajal dopolnilni pouk (14.00-14.30) oziroma po dogovoru.**

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?