

ZGRADBA ATOMA IN PERODNI SISTEM

Utrjevanje snovi

- Vsa vprašanja pri tej nalogi se nanašajo na element natrij z masnim številom 23.
 - Zapiši simbol elementa. _____
 - Zapiši njegovo atomsko število. _____
 - Kako bi na najkrajši način zapisal podatke, ki kažejo zgradbo atoma? _____
 - Kateri in koliko delcev sestavlja atom? _____
 - Zapiši razporeditev elektronov po lupinah. _____
 - V kateri periodi in skupini se nahaja ta element v periodnem sistemu? _____

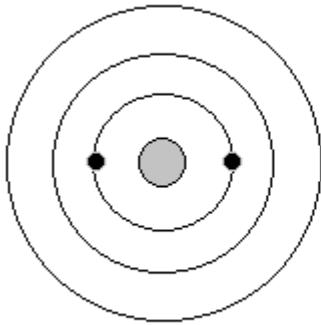
- Dopolni tabelo.

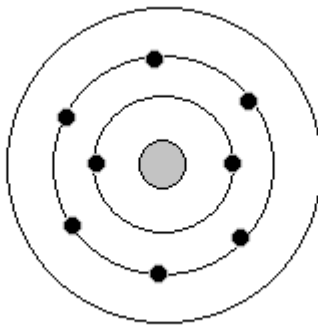
Simbol elementa	Ime elementa	Razporeditev elektronov po lupinah	Število protonov	Vrstno število	Skupina	Perioda	Kovina/ nekovina/ polkovina
	silicij						
	magnezij						
	litij						
		2,3					
		2,8,1					
		2,8,8					
			6				
			17				
			15				
				13			
				9			
				16			
					15.	2.	
					18.	2.	
					7.	4.	

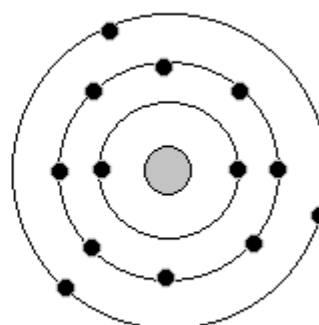
- Pojmom na levi najdi ustrezno dopolnitev na desni strani.

- | | |
|---------------------------------|--|
| 1. Atom _____ | A. je edini delec v atomu, ki nima naboja. |
| 2. Jedro atoma _____ | B. pomeni število protonov v jedru. |
| 3. Proton _____ | C. sestavljajo številni atomi z enakim vrstnim številom. |
| 4. Nevtron _____ | D. imajo enako število protonov v jedru. |
| 5. Vrstno število _____ | E. je skupno število protonov in nevtronov v jedru. |
| 6. Izotopi _____ | F. je prostor okoli jedra, kjer se gibljejo elektroni. |
| 7. Elektronska ovojnica _____ | G. je največje možno število elektronov v drugi lupini. |
| 8. Osem elektronov _____ | H. je sestavljeno iz protonov in nevtronov. |
| 9. Masno število _____ | I. pomeni v grščini »nedeljiv«. |
| 10. Element _____ | J. so atomi istega elementa, ki pa imajo različno število nevtronov. |
| 11. Atomi istega elementa _____ | K. ima pozitivni naboj. |

4. Atomi katerih elementov so predstavljeni na slikah?

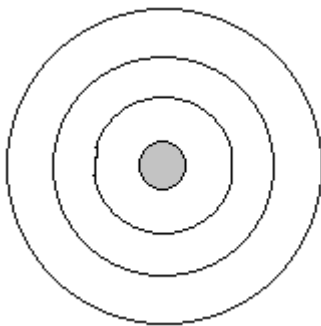




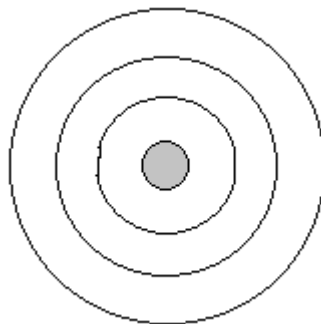


5. S točkami predstavi razporeditev elektronov po lupinah za navedene elemente.

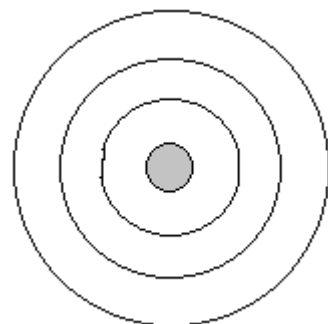
a) litij



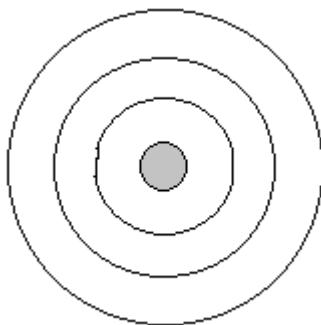
b) fluor



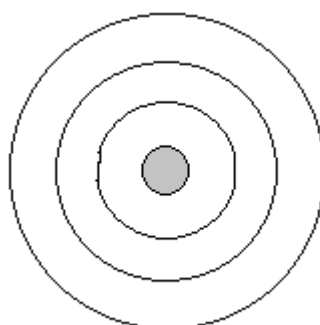
c) kalij



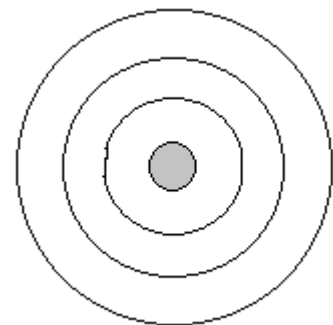
č) Element ima razporeditev elektronov 2, 8, 4.



d) Element se nahaja v tretji periodi in peti skupini.



e) Element je nereaktiven plin druge periode.



6. V vrsti je navedenih nekaj izotopov.



Na vsako črto izpiši izotopa istega elementa.

