

**UTRJEVANJE – ATOM IN PERIODNI SISTEM ELEMENTOV;
POVEZOVANJE DELCEV ALI GRADNIKOV**

1. Atom natrij ima v svojem jedru 11 protonov. Njegovo masno število je 23.

Odgovori na vprašanja.

- a) Kakšno je njegovo vrstno število?
- b) Koliko elektronov ima?
- c) Koliko nevtronov vsebuje atom natrija?

2. Zapolni tabelo.

Element	Simbol	Število protonov	Vrstno število	Število elektronov	Masno število	Število nevtronov
Kisik			8			8
			17		35	
	Cu					28
		82			207	

3. Obkroži trditve, ki veljajo za izotope.

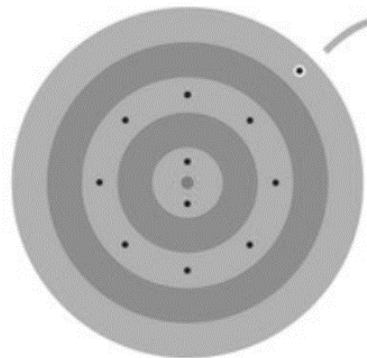
- a) Izotopi so atomi istega elementa, ki se razlikujejo po številu nevtronov.
- b) Izotopi so atomi istega elementa, ki imajo enako število nevtronov.
- c) Izotopi so atomi istega elementa, ki imajo enako število protonov.
- d) Izotopi so atomi istega elementa, ki se razlikujejo po številu elektronov.

4. Oglej si sliko atoma ter zapiši:

- a) Razporeditev elektronov po lupinah _____
- b) V koliko lupin je razporejen atom na sliki?

- c) Koliko ima zunanjih ali valenčnih elektronov?

- d) Kakšna je njegova razporeditev elektronov, če odda en elektron? _____
- e) Zapiši ime iona, ki je nastal.
- f) Zapiši formulo iona, ki je nastal.



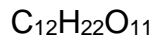
5. Zapiši relativne atomske mase naslednjih elementov:

- a) Baker
- b) Jod
- c) Arzen

6. Izračunaj relativno molekulsko maso naslednjih spojin:

- a) Voda
- b) Ozon
- c) Molekula kisika

7. Izračunaj relativno molekularno maso naslednje spojine:



8. Katera spojina predstavlja ionsko spojino? Obkroži.

- a) N_2
- b) S_8
- c) HBr
- d) HI
- e) LiCl

9. Zapiši nastanek ionske spojine magnezijevega oksida.

10. Katere spojine so kovalentno nepolarne?

- a) NH_3
- b) O_2
- c) HCl
- d) NaCl
- e) N_2
- f) CH_4