

KT nr 1 harjutusülesandeid. Aatomi ehitus. Perioodilisussüsteem

1. Kontrolli, kas oskad selgitada küsimustes toodud mõisteid ja teema teoreetilist tausta.
2. Märki osakeste laeng (+, - või 0): n ____, p ____, e ____, aatom ____, aatomituum ____.
3. Tõmba õigele vastusele joon alla.
 - a. elektronkatte moodustavad: prootonid, neutronid, elektronid
 - b. aatomituumas paiknevad: prootonid, neutronid, elektronid
 - c. aatomituumale annavad laengu: prootonid, neutronid, elektronid
 - d. elektronkattele annavad laengu: prootonid, neutronid, elektronid
4. Mida näitab aatomi ehituse kohta:
 - a. perioodi number,
 - b. rühma number A-rühma elementidel,
 - c. aatomnumber,
 - d. massiarv?
5. Mis on ühe rühma elementidel aatomi ehituses ühesugune?
6. Mis on ühe perioodi elementidel aatomi ehituses ühesugune?
7. Kuidas muutub elektronkihtide arv:
 - a. rühmas ülevalt alla,
 - b. perioodis vasakult paremale?
8. Kuidas muutub väliskihi elektronide arv:
 - a. rühmas ülevalt alla,
 - b. perioodis vasakult paremale?
9. Sõnasta perioodilisusseadus.
10. Mida tähendab väljend: „elementide omadused on perioodilises sõltuvuses aatomi tuumalaengu suurusest“?

11. Täida tabel

Element	p arv	n arv	e arv	e-kihtide arv	e arv väliskihil
N					
	13				
				3	8
Fe					
	50				
				4	5

12. Koosta elektronskeemid: H, C, S, Al, Ca, Ni

13. Nimeta maakoos kaks levinumat:

- a. metallilist elementi
- b. mittemetallilist elementi