



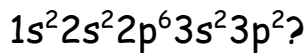
Kordamine kontrolltöoks /Aatomi ehitus. Perioodilisuse süsteem/ G1BK , G1A, G1R, G1EV, G1E

- 1) Osata iseloomustada prootonit, elektroni, neutronit (kus asub, mass, tähistus, laeng)
- 2) Kuidas tekib ioon? Mis on anioon? Mis on katioon? Osata tuua näited
- 3) Mis on orbitaal?
- 4) Mis on spinn?
- 5) Osata kirjutada elemendi aatomi kohta elektronskeemi, ruutskeemi, elektronvalemid
- 6) Metallilisuse, mittemetallilisuse, elektronegatiivsuse muutumine perioodis ja rühmas.
- 7) Osata ära tunda, kas on tegemist s-elemendiga või p-elemendiga
- 8) Osata leida elemendi maksimaalset o-a, sellest tulenevalt kirjutada oksiidi valemit ja happe/aluse valemit.
- 9) Osata leida elemendi minimaalset o-a, sellest tulenevalt kirjutada vesiniku ühendi valemit
- 10) Peab oskama kasutada diagonaalsuse reeglit (õpetaja kirjutab tahvlile) G1E, G1EV, G1R ei pea teadma

☺ Näide

- A) Kumb on aktiivsem metall- kas kaalium või liitium? Põhjenda
- B) Kumb hoiab viimase kihi elektron suurema jõuga kinni- kas fosfor või väävel? Põhjenda.
- C) Kumb on aktiivsem mittemetall- kas broom või jood? Põhjenda.
- D) Millisele elemendile kuulub antud elektronskeem 2)8)8)2)

E) Millisele elemendile kuulub antud elektronivalem



F) Elemendil X on 3 elektronikihti ja tema maksimaalne o-a on IV.

Millise elemendiga on tegemist?

G) Elemendil X on 4 elektronikihti ja tema kõrgemaile o-a-le

vastavoksiidi valem on XO_3 . Mis element see on?

9) Osata lahendada võrrandi alusel moolülesandeid

(massiprotsent, lisandid).

☺ Näide

a) Mitu g 5% soolhappe vesilahust tuleb võtta, et reageerimisel alumiiniumiga saada 2 liitrit vesinikku? (vastus 130 g)

b) 10 g 5% väävelhappe lahust reageeris kaaliumhüdroksiidiga.

Mitu g tekkis soola? (vastus 0,9 grammi)

c) 10 g kaaliumhüdroksiidi, milles oli 4% lisandeid, reageeris

väävlis happega. Mitu grammi tekkis kaaliumsulfidit? (vastus 13,5g)

Hea võimalus teadmisi kinnistada **Digiõppevaramu** abil

[Aatomi ehitus](#) Ülesanded 1,3,4,5,7, 6 (A klass ja BK klass)

[Periodilisustabe I](#) Ülesanded 1, 4, 5, 6, 9, 13 (A klass ja BK klass)