



Kordamisküsimused / Metallide üldiseloostus (asetus perioodilise tabelis, aatomi ehitus, füüsikalised omadused, metallivõre, metallide liigitus, metalli omaduse seos kasutusala, metallide leidumine looduses, biometallid) G1BK, G2E, G2EV, G2A, R2R

- 1) Kas metallid on oksüdeerijad või redutseerijad? Osata põhjendada
- 2) Metallilisuse ja elektronegatiivsuse muutumine perioodis ja rühmas

☺ Näide

- a) Kumb on aktiivsem metall- kas kaalium või tseesium? Põhjenda
- b) Kumb loovutab oma välise elektronikihi elektronid lihtsamalt- kas kaalium või kaltsium? Põhjenda

3) Metallide füüsikalised omadused.



4) Osata põhjendada metallivõre joonise abil, miks

- a) metallid juhivad elektrit
- b) metallid on plastilised
- c) miks temperatuuri tõstmisel metallide elektrijuhtivus väheneb

5) Metallide jaotus sulamistemperatuuri järgi, magnetvälja toime järgi, tiheduse järgi

6) Osata nimetada kõige pehmemat, kõige kõvemat, kõige raskemat, kõige kergemat, kõige plastilisemat, kõige paremini elektrit juhtivat, parima peegeldusvõimega metalli.

7) Metallide füüsikalise omaduse seos kasutusala

8) Milline erinevus on metalli kõvadusel ja tugevusel?

9) Metallide leidumine looduses (näited)

10) Biometallid, nende ülesanne

11) Ohutusreeglid töötamisel aktiivsete metallidega

12) Raud(III)iooni ja alumiiniumiooni tõestamine (võrrandid).

Leekreaktsioonid

Ülesanded

☺ Näide

1) 20 g väävelhapet neutraliseeriti 25 10% grammi naatriumhüdroksiidi lahusega. . Kas saadud lahus on happeline, aluseline või neutraalne? (vastus happeline keskkond)

2) Kas piisab 4g soolhapest, et neutraliseerida 6 grammi 25% kaltsiumhüdroksiidi? (vastus – piisab, vaja on ainult 1,5 grammi HCl)