

KEEMIA TASEMETÖÖKS

8. klass

I Millega tegeleb keemia

Mõisted: füüsikaline nähtus, keemiline nähtus, lahus, lahusti, setitamine, filtreerimine, destilleerimine

Oskused: eristada keemilisi ja füüsikalisi nähtusi, valida segude lahutamiseks sobivad meetodid

II Aatomi ehitus ja keemiliste elementide perioodilisussüsteem

Mõisted: aatom, proton, elektron, neutron, ioon, katioon, anioon

Oskused:

tähtsamate elementide tähised ja nimetused,

elektronskeemi koostamine,

elemendi aatomi ehituse seostamine elemendi asukohaga perioodilisustabelis,

aine koostise arvutamine massiprotsentides,

reaktsioonivõrrandite tasakaalustamine

III Hapnik. Vesinik

Mõisted: oksiid, oksüdeerija, redutseerija, oksüdeerumine, redutseerumine

Oskused:

elementide o-a määramine ühendis ja o-a järgi ühendi valemi koostamine,

võrrandis oksüdeerija ja redutseerija määramine,

tavalisemate oksiidide omadused ja kasutamine,

oksiididele nimetuse andmine eesliidete ja oksüdatsiooniastme järgi / valemi koostamine

nimetuse järgi,

lahuse koostise arvutamine massiprotsentides

IV Happed ja alused

Mõisted: hape, happeline oksiid, indikaator, alus, aluseline oksiid, leelis,

neutralisatsioonireaktsioon

Oskused:

hapete ja aluste koostis ja põhiomadused,

hapete ja aluste kindlakstegemine indikaatoritega,

hapete ja aluste nimetused ja valemid,

reaktsioonivõrrandite koostamine või täiendamine oksiidide, hapete ja aluste keemiliste omaduste ja saamise kohta (metall + hapnik, oksiid + vesi, metall + hape, hape + alus)