

KT nr 1 küsimused. Anorgaaniliste ainete põhiklassid

1. Mõisted: oksiid, aluseline oksiid, happeline oksiid, hape, alus, leelis, sool
2. Hapete ja happeanioonide valemid ja nimetused (7)
3. Oksiidide, hüdroksiidide ja soolade nimetused ja valemid
4. Ainete liigitamine põhiklassidesse
5. Hapete liigitamine (tugevuse, prootonite arvu ja hapniku sisalduse järgi)
6. Hüdroksiidide liigitamine lahustuvuse (tugevuse) järgi
7. Lahuse pH (mis ioonid on happelises, aluselises või neutraalses lahuses ülekaalus?)
8. Reaktsioonid
 - mittemetall + hapnik \rightarrow (happeline) oksiid
 - metall + hapnik \rightarrow (aluseline) oksiid
 - happeline oksiid + vesi \rightarrow hape
 - aluseline oksiid + vesi \rightarrow alus
 - happeline oksiid + alus \rightarrow sool + vesi
 - aluseline oksiid + hape \rightarrow sool + vesi
 - hape + metall \rightarrow sool + H_2
 - hape + alus \rightarrow sool + vesi
 - sool + leelis \rightarrow sool + lahustumatu alus
 - * karbonaatide, hüdroksiidide ja hapnikhapete lagunemine
9. Ohutusnõuded hapete ja aluste kasutamisel, nende neutraliseerimine
10. Happesademete teke
11. Vee karedust põhjustavad ühendid, kareda vee mõju olmes
12. Anorgaaniliste ainete rakendused argielus:
 - oksiidid, happed, alused ja soolad argielus (näited)
 - kivimid ja mineraalid: graniit, paas, liiv SiO_2 , savi
 - ehitusmaterjalid: kustutamata lubi CaO , kustutatud lubi $Ca(OH)_2$, savitellised, silikaattellised, klaas ($CaCO_3 + Na_2CO_3 + SiO_2$), tsement