

KT nr 2 küsimused. Anorgaaniliste ainete põhiklassid

1. Selgita mõisteid ja too näiteid: oksiid, hape, alus, leelis, hüdroksiid, sool, happeline oksiid, aluseline oksiid, amfoteerne oksiid, neutraalne oksiid, hapnikhape, amfoteerne hüdroksiid, vesiniksool, neutralisatsioonireaktsioon
2. Hapete ja happeanioonide valemid ja nimetused
3. Oksiidide, hüdroksiidide ja soolade (sh vesiniksoolade) valemite ja nimetuste koostamine
4. Anorgaaniliste ainete liigitamine põhiklassidesse
5. Oksiidide liigitamine keemiliste omaduste põhjal (happelisteks, aluselisteks, amfoteerseteks ja neutraalseteks oksiidideks)
6. Hapete liigitamine (tugevuse, prootonite arvu ja hapniku sisalduse järgi)
7. Hüdroksiidide liigitamine lahustuvuse (tugevuse) järgi
8. Võrrandite koostamine oksiidide, hapete, aluste ja soolade keemiliste omaduste ning saamise kohta, arvestades reaktsioonide toimumise tingimusi
 - a. metall + hapnik \rightarrow (aluseline) oksiid
 - b. mittemetall + hapnik \rightarrow (happeline) oksiid
 - c. metall + mittemetall \rightarrow sool
 - d. aluseline oksiid + vesi \rightarrow leelis
 - e. happeline oksiid + vesi \rightarrow hapnikhape
 - f. happeline oksiid + aluseline oksiid \rightarrow sool
 - g. hape + metall \rightarrow sool + H_2
 - h. hape + alus \rightarrow sool + vesi
 - i. hape + aluseline oksiid \rightarrow sool + vesi
 - j. hape + sool \rightarrow uus sool + nõrgem või lenduvam hape
 - k. alus + happeline oksiid \rightarrow sool + vesi
 - l. alus + sool \rightarrow sool + lahustumatu hüdroksiid
 - m. sool + sool \rightarrow sool + lahustumatu sool
 - n. sool + metall \rightarrow metall + sool (pingerida!)
 - o. hüdroksiidi lagunemine \rightarrow aluseline oksiid + vesi
 - p. hapnikhappe lagunemine \rightarrow happeline oksiid + vesi
 - q. soola (karbonaadi) lagunemine \rightarrow aluseline oksiid + happeline oksiid (CO_2)