



Kordamisküsimused /Keemiline side/

G1BK, G1A, G1R, G1EV, G1E

- 1) Mittepolaarne kovalentne side (millisel juhul tekib; osata näidata selle tekkimist täpp skeemina , G1A ja G1BK ka ruutskeemina)
- 2) Polaarne kovalentne side(millisel juhul tekib; osata näidata selle tekkimist täpp skeemina , G1A ja G1BK ka ruutskeemina)
- 3) Iooniline side (millisel juhul tekib; osata näidata selle tekkimist täpp skeemina , G1A ja G1BK ka ruutskeemina)
- 4) Osata iseloomustada vesiniksidet ja näidata kuidas see tekib
- 5) Osata iseloomustada metallilist sidet
- 6) Teada, kuidas vesinikside mõjutab aine keemistemperatuuri ja lahustuvust vees
- 7) Millise juhul keemiline side üldse tekib (energeetiline aspekt)

Näited :☺

- a) Mis liiki keemiline side (sidemed) on antud ühendites:
* raud * vääveldioksiid * kaaliumkloriid * hapnik (molekulina)
*pronks (vase ja tina sulam)
- b) Näita täppskeemina ja ruutskeemina(ainult G1A ja G1BK) , kuidas tekib keemiline side antud ühendites
a) kaaliumkloriid b) vesi c) lämmastiku molekul
- c) Näita, kuidas tekib vesinikside kahe HF molekuli vahel
- d) Kumb aine lahustub paremini vees- kas CH_3OH või CH_4 ?

7)Ülesanded - reaktsioonil esinevad kaod, saagis

Näited☺

- a) 40 g kaaliumhüdroksiidi neutraliseerimisel väävelhappega saadi 58 g kaaliumsulfaati. Arvuta saagise protsent (vastus 95%)
- b) Mitu g raud(III)hüdroksiidi saadakse raud(III)kloriidi reageerimisel 70 grammi kaaliumhüdroksiidiga? Reaktsiooni saagis on 80% (vastus 36 grammi)
- c) Põletati 20 grammi alumiiniumit. Mitu grammi tekkis alumiiniumoksiidi, kui reaktsiooni kaod on 5%?(vastus 36 grammi)
- d) Mitu grammi kaaliumit tuleb võtta, et reageerimisel veega saada 10 grammi kaaliumhüdroksiidi? Reaktsiooni kaod on 12% (vastus 8 grammi)
- e) Mitu g 5% kaaliumhüdroksiidi lahust tuleb võtta, et neutraliseerida 10 g 7% väävelhappe lahust? Reaktsiooni kaod on 9% (vastus 18 grammi)

Hea võimalus teadmisi kinnistada **Digiõppevaramu** abil

[Keemilise sideme liigid. Kovalentne polaarne ja mittepolaarne side](#)

Slaidid 14, 15, 17, 18

[Keemilise sideme liigid. Iooniline ja metalliline side](#)

Slaidid 11,12, 14