

KT nr 4 küsimused. Alused

1. Mõisted: alus, hüdroksiid, leelis, aluseline oksiid, pH, happeline lahus, aluseline lahus, neutraalne lahus, neutralisatsioonireaktsioon, lagunemisreaktsioon, vahetusreaktsioon
2. Aluste omadused on tingitud OH^- -ioonidest
3. Hape ja alus on vastandlikud
4. Hüdroksiidide nimetamine ja valemite koostamine
5. Indikaatorite värvused neutraalses, aluselises ja happelises lahuses: lakmus, metüüloranž, fenoolftaleiin, universaalindikaator
6. Aluste liigitamine tugevuse ja lahustuvuse järgi ning näidete toomine
7. Ohutusnõuded töötamisel leelistega
8. Leeliste saamine aluselise oksidi reageerimisel veega (IA ja IIA $\text{Ca}\downarrow$ metallide oksiidid: Li_2O , Na_2O , K_2O , CaO , BaO jt) ja vastavate ühinemisreaktsioonide võrrandite koostamine
9. Hüdroksiidide lagunemine kuumutamisel ja vastavate lagunemisreaktsioonide võrrandite koostamine
10. Aluste reageerimine hapetega ja vastavate neutralisatsioonireaktsioonide võrrandite koostamine
11. Varemõpitud: oksiidide ja hapete äratundmine, valemite koostamine ja nimetamine