



9. klassi materjalide kordamine

Aatomi ehitus:

1) Iseloomusta järgmisi elemente (elektronide, prootonite, neutronite arv, elektronide arv viimasel kihil, elektronkihtide arv, elektronskeem): a) kaalium, b) koobalt c) fosfor

Reaktsiooni võrrandid

2. Kirjuta reaktsiooni võrrandid: a) kaalium + hapnik b) väävelhape + alumiinium c) raud(III)kloriid + naatriumhüdroksoiid d) naatrium + vesi e) kaaliumoksoiid + soolhape f) alumiinium + hapnik g) alumiinium + soolhape h) raud(III)nitraat + kaaliumkarbonaat I) kaaliumkarbonaat + soolhape j) lämmastikhape + naatriumkarbonaat k) väävlishape + tsinksulfiid l) naatriumoksoiid + vesi m) süsinikdioksoiid + vesi n) tetrafosfordekaoksoiid + vesi

Arvutusülesanded

3. Mitu grammi tuleb võtta kaaliumit, et reageerimisel väävelhappega saada 12 liitrit vesinikku?

4. Mitu grammi tuleb võtta naatriumhüdroksoidi, et reageerimisel vask(II)nitraadiga saada 12 grammi vask(II)hüdroksoidi?

5. Mitu liitrit tekib vesinikku, kui soolhappega reageerib 35 grammi alumiiniumit?

6. Mitu grammi tuleb võtta kaaliumit, et reageerimisel soolhappega saada 4 liitrit vesinikku?

7. Mitu grammi tekib raud(III)hüdroksoidi, kui raud(III)sulfaat reageerib 50 grammi kaaliumhüdroksoiidiga?

8. Mitu liitrit tekib vesinikku, kui väävelhappega reageerib 20 grammi kaaliumit?

9) Mitu grammi tuleb võtta kaaliumhüdroksoidi, et neutraliseerida 30 grammi fosforhapet?

10) Mitu grammi tuleb võtta kaaliumhüdroksoiid, et neutraliseerida 13 grammi väävlishapet?