

Ülesanded puudujatele harjutamiseks:

1. Mitu mooli hapnikku kulub reageerimiseks 9 mooli Ca-ga ? (4,5 mol)
2. Mitu mooli väävelhapet kulub reageerimiseks 24,3 grammi alumiiniumiga? (1,35 mol)
3. 12 grammi magneesiumoksiidi reageerib HCl-ga. Mitu grammi magneesium-kloriidi tekib? (28,5 g)

Ülesanded ruumalaga:

1. Mitu kuupdetsimeetrit vesinikku eraldub HCl reageerimisel 4,2 grammi liitiumiga? (6,72 dm³)
2. Mitme grammi alumiiniumiga peab fosforhape reageerima, et eralduks 15,68 kuupdetsimeetrit vesinikku? (12,6 g)

Põhimõte:

Lähteandmed kirjutad reaktsioonivõrrandis valemi kohale, valemi alla kirjutad vastavalt: ainult kordaja (mooli puhul), kordaja*molaarmass (massi puhul) või kordaja*22,4 dm³/mol (ruumala puhul).

- Kui lähteandmetes on moolid, siis valemi alla kirjutad ainult kordaja (ühik: mol),
- Kui lähteandmetes on antud/otsitavaks suuruseks gramm (mass), siis valemi all korrutad kordaja läbi ühendi molaarmassiga (nagu valem $n=m/M$),
- Kui lähteandmetes on antud/otsitavaks suuruseks dm³ (ruumala), siis valemi all korrutad kordaja läbi 22,4 dm³/mol –ga (nagu valem $n=V/V_m$).