

KT nr 3 harjutusülesandeid. Arvutused reaktsioonivõrrandite järgi

1. Kontrolli, kas oskad selgitada küsimustes toodud teema teoreetilist tausta.
2. Mitu mooli liitiumoksiidi tekib 4,8 mooli liitiumi põlemisel?
3. Mitu mooli vesinikku eraldub 2,7 g alumiiniumi reageerimisel vesinikkloriidhappega?
4. Mitu grammi vask(II)oksiidi tekib vase reageerimisel 6 mol hapnikuga?
5. Mitu mooli tsinki peab reageerima väävelhappega, et eralduks 134,4 dm³ vesinikku?
6. Mitu kuupdetsimeetrit hapnikku kulus reageerimisel alumiiniumiga, kui tekkis 5,4 mol alumiiniumoksiidi?
7. Mitu grammi kaaliumi kulub reageerimiseks 19,6 g fosforhappega?
8. Vesiniku ja lämmastiku reageerimisel tekkis 6,8 g ammoniaaki (NH₃). Mitu kuupdetsimeetrit lämmastikku reageeris?
9. Põletati 32 g metaani. Mitu grammi vett ja mitu kuupdetsimeetrit süsinikdioksiidi tekkis?
$$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$$