

## KT nr 2 harjutusülesandeid. Moolarvutused

- Kontrolli, kas oskad selgitada küsimustes toodud mõisteid ja teema teoreetilist tausta.
- Mida märgivad valemities järgmised tähised? Millistes ühikutes neid mõõdetakse?
  - $n$  - tähistab \_\_\_\_\_, tema ühikuks on \_\_\_\_\_
  - $m$  - tähistab \_\_\_\_\_, tema ühikuks on \_\_\_\_\_
  - $M$  - tähistab \_\_\_\_\_, tema ühikuks on \_\_\_\_\_
  - $V$  - tähistab \_\_\_\_\_, tema ühikuks on \_\_\_\_\_
  - $V_m$  - tähistab \_\_\_\_\_, tema ühikuks on \_\_\_\_\_
  - $N$  - tähistab \_\_\_\_\_, tema ühikuks on \_\_\_\_\_
  - $N_A$  - tähistab \_\_\_\_\_, tema ühikuks on \_\_\_\_\_
- Kui suur on 1,75 mooli süsinikdioksiidi mass? (Vastus: 77 g)
- Mitu molekuli on 5 moolis hapnikus? (Vastus:  $3,01 \cdot 10^{24}$  molekuli)
- Kui suur on 3,5 mooli vesiniku ruumala (nt)? (Vastus: 78,4 dm<sup>3</sup>)
- Mitu mooli on  $1,204 \cdot 10^{23}$  kloori molekuli? (Vastus: 0,2 mol)
- Mitu mooli ja mitu kuupdetsimeetrit on 9,2 g lämmastikdioksiidi? (Vastus: 0,2 mol; 4,48 dm<sup>3</sup>)
- Mitu mooli ja mitu grammi on 28 dm<sup>3</sup> lämmastikku (nt.)? (Vastus: 1,25 mol; 35 g)
- Arvuta 5,6 g süsinikoksiidi ruumala (nt). (Vastus: 4,48 dm<sup>3</sup>)
- Arvuta 134,4 dm<sup>3</sup> (nt.) vääveldioksiidi mass. (Vastus: 384 g)
- Arvuta  $3,01 \cdot 10^{25}$  molekuli hapniku ruumala kuupmeetrites (nt). (Vastus: 1,12 m<sup>3</sup>)
- Mitu mooli hapniku aatomeid on 1,5 moolis tsinknitraadis? (Vastus: 9 mol)