

## Tunnikontroll. Gaasi molaarruumala

- Lõpeta laused.
  - Molaarmass on \_\_\_\_\_.
  - Molaarruumala on \_\_\_\_\_.
  - Molaarmassi ühik on \_\_\_\_\_.
  - Molaarruumala ühik on \_\_\_\_\_.
  - Avogadro arvu väärtus on \_\_\_\_\_.
  - Normaaltingimused on \_\_\_\_\_.
- Milliseid füüsikalisi suurusi märgivad valemities järgmised tähised? Millistes ühikutes neid mõõdetakse?
  - M tähistab \_\_\_\_\_, tema ühikuks on \_\_\_\_\_.
  - n tähistab \_\_\_\_\_, tema ühikuks on \_\_\_\_\_.
  - m tähistab \_\_\_\_\_, tema ühikuks on \_\_\_\_\_.
  - N tähistab \_\_\_\_\_, tema ühikuks on \_\_\_\_\_.
  - V tähistab \_\_\_\_\_, tema ühikuks on \_\_\_\_\_.
  - $N_A$  tähistab \_\_\_\_\_, tema ühikuks on \_\_\_\_\_.
- Mitu mooli süsiniku aatomeid ja mitu mooli hapniku aatomeid on 5,4 moolis süsinikdioksiidis?  
C - \_\_\_\_\_ mooli O - \_\_\_\_\_ mooli
- Ammoniaak ( $\text{NH}_3$ ) on gaasiline aine, mida kasutatakse keemiatööstuses väetiste valmistamiseks. Ammoniaaki säilitatakse vedelal kujul rõhu all. Mitu kg vedelat ammoniaaki tuleks aurustada, et see võtaks enda alla  $256 \text{ m}^3$  (nt)?
- Tahket süsinikdioksiidi ehk „kuiva jääd“ kasutatakse toiduainete säilitamiseks. Mitu kuupmeetrit gaasilist süsinikdioksiidi (nt) tuleb tahkestada, et saada 1,1 kg „kuiva jääd“?
- Kaks õhupalli täideti erinevate gaasidega: ühte juhiti 2 g vesinikku, teise 3 g heeliumi. Näita arvutustega, kumma õhupalli ruumala on suurem (nt).
- Kaks õhupalli täideti erinevate gaasidega: ühte juhiti  $11,2 \text{ dm}^3$  hapnikku, teise -  $13,4 \text{ dm}^3$  lämmastikku (nt). Näita arvutustega, kummas õhupallis oleva gaasi mass on suurem.