

Kontrolltöö nr 2. Aine hulk. Molaararvutused

1. Lõpeta laused.

- A. Mool on ...
- B. Avogadro arv on ...
- C. Molaarmass on ...
- D. Molaaruumala on ...
- E. Normaalingimused on ...

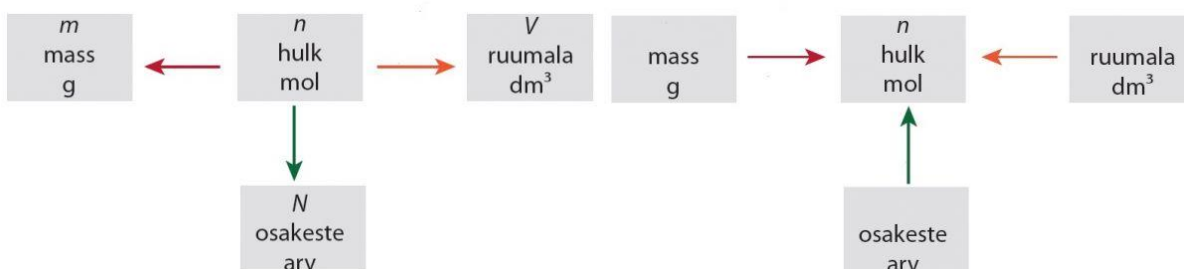
2. Milliseid füüsikalisi suurusi märgivad valemities järgmised tähised? Millistes ühikutes neid mõõdetakse?

- A. m tähistab _____, tema ühikuks on _____.
- B. M tähistab _____, tema ühikuks on _____.
- C. n tähistab _____, tema ühikuks on _____.
- D. N tähistab _____, tema ühikuks on _____.
- E. N_A tähistab _____, tema ühikuks on _____.
- F. V tähistab _____, tema ühikuks on _____.

3. Mitu mooli väävli aatomeid ja mitu mooli hapniku aatomeid on 7 moolis vääveltrioksiidis?

..... mooli väävli aatomeid, mooli hapniku aatomeid

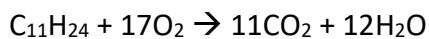
4. Kirjuta igale noolele valem, mis võimaldab noolega näidatud arvutust läbi viia.



5. Mitu molekuli on 10 grammis vesinikus?

6. Kui suure ruumala võtavad enda alla $18,06 \cdot 10^{23}$ vesiniku molekuli (nt)?

7. Kui suur on 13,44 m³ hapniku mass?
8. Kui suur on 14 kg lämmastiku ruumala?
9. Koosta reaktsioonivõrrand magneesiumi põlemise kohta. Mitu mooli hapnikku kulub 6 mooli magneesiumi põlemiseks?
10. Koosta reaktsioonivõrrand liitiumi põlemise kohta. Mitu kuupdetsimeetrit hapnikku (nt) kulus reageerimisel liitiumiga, kui tekkis 0,4 mol liitiumoksiidi?
11. Mitu mooli vesinikku eraldub 13 g tsingi reageerimisel vesinikkloriidhappega? Mitu grammi see on?
12. Lennukikütuse keskmine koostis vastab süsivesinikule C₁₁H₂₄. Mitme kilogrammi lennukikütuse täielikul põlemisel kulub 1120 m³ hapnikku (nt)?



13. Malm on süsiniku ja raua sulam. Malmi koostise määramiseks pandi sulamitükk reageerima vesinikkloriidhappega. Mitu kuupdetsimeetrit eraldus reaktsioonil vesinikku (nt), kui katse tulemusena selgus, et malm sisaldas 1,4 g rauda?

