

B. II. TÉTEL (15 pont) – Varianta 077

Oldjátok meg a következő feladatot:

Két különböző, egymással kémiai nem reagáló, megegyező $m_a = m_b = m$ tömegű a és b gázt összekeverve gázkeverék (1) jön létre, melynek látszólagos móltömege μ_1 . Azután azonos $\nu_a = \nu_b = \nu$ mólszámot keverve össze a két a és b gázból, egy másik gázkeverék (2) keletkezik, melynek látszólagos móltömege μ_2 .

- a. Számítsátok ki a móltömegek μ_a és μ_b számértékét a két gáz esetén, ha: $\mu_1 = 7 \text{ g/mol}$ és $\mu_2 = 16 \text{ g/mol}$.
 - b. Határozzátok meg az (1) keverék esetén a két gáz tömegkoncentrációját (a komponens tömegének és a keverék tömegének aránya).
 - c. Határozzátok meg az (1) keverék esetén a két gáz mólkonzentrációját (a komponens mólszámának és a keverék mólszámának az aránya), ha a móltömegek $\mu_a = 28 \text{ g/mol}$ és $\mu_b = 4 \text{ g/mol}$.
-