

B. II. TÉTEL (15 pont) – Varianta 007

Oldd meg a következő feladatot:

Két tartály egy R csappal ellátott csövön keresztül van kapcsolatban egymással. Az első tartályban $m_1 = 44g$ széndioxid (CO_2) található, a második tartályban $m_2 = 6g$ hidrogén van, amelyre $\mu_2 = 2g/mol$. Kezdetben a csap zárva van. Határozzátok meg:

- A széndioxid móltömegét ($\mu_C = 12g/mol$, $\mu_{O_2} = 32g/mol$);
- Egy hidrogénmolekula tömegét;
- Az első tartályban levő CO_2 molekulák számát;
- Kinyitják az R csapot. Határozzátok meg a kialakult gázkeverék móltömegét.

