

B. SUBIECTUL II – Varianta 072

(15 puncte)

Rezolvați următoarea problemă:

Într-o incintă de volum constant se află $\nu = 2 \text{ mol}$ dintr-un amestec de azot ($\mu_1 = 28 \text{ g/mol}$) și oxigen ($\mu_2 = 32 \text{ g/mol}$). Masa molară a amestecului este $\mu = 31 \text{ g/mol}$.

- a. Determinați masele fiecărui component.
 - b. Menținând temperatura constantă, se scoate gaz din incintă până când presiunea scade de $k = 2$ ori și se introduce azot pentru a restabili presiunea inițială. Determinați masa azotului introdus.
 - c. Aflați masa molară a amestecului astfel obținut.
-