

B. SUBIECTUL II – Varianta 085

(15 puncte)

Rezolvați următoarea problemă:

O butelie de volum $V = 8,31 dm^3$ conține $m_1 = 16g$ de oxigen și $m_2 = 14g$ de azot la temperatura $t = 27^\circ C$. Cunoscând masa molară a oxigenului $\mu_1 = 32 kg / kmol$ și masa molară a azotului $\mu_2 = 28 kg / kmol$, determinați:

- a. numărul de moli de oxigen din butelie;
- b. numărul de molecule de azot din butelie;
- c. masa molară a amestecului;
- d. presiunea gazului din butelie.