

**B. II. TÉTEL (15 pont) – Varianta 014**

**Oldd meg a következő feladatot:**

Egy  $V = 0,06 \text{ m}^3$  térfogatú edényben gázkeverék található, amely áll:  $N_1 = 4 \cdot 10^{23}$  oxigénmolekulából, és  $N_2 = 12 \cdot 10^{23}$  nitrogénmolekulából. Az oxigén móltömege  $\mu_1 = 32 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$ , a nitrogén móltömege  $\mu_2 = 28 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$ .

Határozzátok meg:

- a. Az edényben levő összmólszámot;
- b. egy oxigénmolekula tömegét;
- c. a gázkeverék sűrűségét;
- d. a gázkeverék móltömegét.