

B. II. TÉTEL (15 pont) – Varianta 039

Oldd meg a következő feladatot:

Egy $V = 8 \cdot 10^{-3} \text{ m}^3$ térfogatú zárt edényben $m = 16 \text{ g}$ tömegű oxigén van $p = 150 \text{ kPa}$ nyomáson. Ismerjük

az oxigén móltömegét $\mu = 32 \cdot 10^{-3} \frac{\text{kg}}{\text{mol}}$. Határozzátok meg:

- a. a gáz móljainak számát;
- b.. az edényben levő oxigén hőmérsékletét;
- c. az edényben levő oxigénmolekulák számát;
- d. az edényben levő oxigén sűrűségét.