

**B. II. TÉTEL (15 pont) – Varianta 085**

**Oldjátok meg a következő feladatot:**

Egy palack, melynek térfogata  $V = 8,31 dm^3$ ,  $m_1 = 16g$  oxigént és  $m_2 = 14g$  nitrogént tartalmaz  $t = 27^0C$  hőmérsékleten. Ismerte az oxigén móltömegét  $\mu_1 = 32 kg / kmol$  és a nitrogén móltömegét  $\mu_2 = 28 kg / kmol$ , határozzátok meg:

- a. az oxigén móljainak számát a palackban;
- b. a nitrogénmolekulák számát a palackban;
- c. a keverék látszólagos móltömegét;
- d. a gáz nyomását a palackban.