

B. II. TÉTEL (15 pont) – Varianta 037

Oldd meg a következő feladatot:

A $\nu = 10$ molnyi ideális gáz, melynek móltömege $\mu = 4 \text{ g/mol}$ a mellékelt

ábrán látható grafikon szerinti átalakuláson megy keresztül a $p_1 = 10^5 \text{ N/m}^2$,

$V_1 = 40 \text{ L}$ paraméterekkel jellemzett 1-es állapotból a $p_2 = 2,5 \cdot 10^5 \text{ N/m}^2$

nyomású 2-es állapotba. Határozzátok meg:

- a. a gáz hőmérsékletét az 1-es állapotban;
- b. a gáz sűrűségét az 1-es állapotban;
- c. a gáz térfogatát a 2-es állapotban;
- d. a gáz hőmérsékletének változását.

