

B. SUBIECTUL II – Varianta 089

(15 puncte)

Rezolvați următoarea problemă:

Un gaz ideal se află într-o butelie de volum V , la temperatura $t = 20^{\circ}\text{C}$ și presiunea $p = 10^5 \text{ Pa}$.
Determinați:

- a. presiunea gazului, dacă acesta este încălzit până la temperatura $t_1 = 150^{\circ}\text{C}$;
 - b. presiunea gazului, dacă acesta este răcit până la temperatura $t_2 = -23^{\circ}\text{C}$;
 - c. masa gazului din butelie, dacă volumul acesteia este $V = 100\text{L}$, iar masa molară a gazului este $\mu = 44 \text{ g/mol}$.
-