EXAMENUL DE BACALAUREAT - 2009 Proba scrisă la Fizică

Proba E: Specializarea: matematică-informatică, științe ale naturii Proba F: Filiera tehnologică - toate profilele, filiera vocațională - toate profilele și specializările, mai puțin specializarea matematică-informatică

- Sunt obligatorii toate subiectele din două arii tematice dintre cele patru prevăzute de programă, adică: A. MECANICĂ,
 B. ELEMENTE DE TERMODINAMICĂ, C. PRODUCEREA ŞI UTILIZAREA CURENTULUI CONTINUU, D. OPTICĂ
- Se acordă 10 puncte din oficiu. • Timpul efectiv de lucru este de 3 ore.

B. ELEMENTE DE TERMODINAMICĂ

Se consideră: numărul lui Avogadro $N_A = 6.02 \cdot 10^{23} \, \text{mol}^{-1}$, constanta gazelor ideale $R = 8.31 \frac{\text{J}}{\text{mol} \cdot \text{K}}$. Între parametri

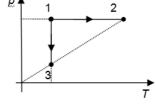
de stare ai gazului ideal într-o stare dată există relația: $p \cdot V = vRT$. Exponentul adiabatic este definit prin relația: $\gamma = \frac{C_P}{C_{VP}}$

SUBIECTUL I -

Pentru itemii 1-5 scrieți pe foaia de răspuns litera corespunzătoare răspunsului considerat corect.

- 1. Masa molară a unei substanțe este numeric egală cu:
- **a.** masa unei cantități de substanță ce ocupă volumul $V_{\mu 0} = 22,4\,\mathrm{m}^3/\mathrm{kmol}$
- b. masa unei cantități de substanță egală cu a 12-a parte din masa atomică a $^{12}_{6}$ C
- c. masa unei cantități de substanță ce conține 12 g de ¹²₆C
- d. masa unei cantități de substanță ce conține un număr de molecule egal cu numărul lui Avogadro.
- **2.** Aceeaşi căldură este necesară pentru a mări temperatura unei mase $m_1 = 1 \,\mathrm{kg}$ de apă de la $t_1 = 25^{\,0}\,\mathrm{C}$ la t_2 = 35 $^{\circ}$ C ca și pentru a încălzi cu Δt = 100 $^{\circ}$ C un corp. Căldura specifică a apei fiind egală cu $c_a \cong 4200 \,\mathrm{J/(kg \cdot K)}$, capacitatea calorică a corpului este egală cu:
- a. 840 J/K
- **b.** 420 J/K
- c. 210 J/K
- **d.** 150 J/K
- (3p)
- 3. O butelie conține o masă $m_1 = 2 \,\mathrm{kg}$ de heliu ($\mu_1 = 4 \,\mathrm{g/mol}$). Numărul de molecule de heliu aflate în vas este aproximativ:
- **a.** $3 \cdot 10^{26}$
- **b.** $6 \cdot 10^{26} \text{ kmol}^{-1}$
- **c.** $3 \cdot 10^{23} \, \text{mol}^{-1}$
- **d.** $6 \cdot 10^{23}$
- (3p)

- 4. În timpul admisiei, într-un cilindru cu piston al unui motor Diesel pătrunde:
- a. benzină
- **b.** aer
- c. motorină
- d. aer si motorină
- (2p)
- 5. Plecând din aceeași stare initială de echilibru termodinamic 1, o cantitate dată de gaz ideal își poate dubla volumul prin două procese termodinamice distincte: 1-2, respectiv 1-3. Raportul dintre lucrul mecanic efectuat în procesul 1-2 (L_{12}) și lucrul mecanic efectuat în procesul 1-3 (L_{13}) este egal cu:



- **a**. 2
- **b.** 2 · ln 2
- **c.** 1/ln2
- **d.** 1/2.