

No. of Printed Pages : 8 **PHE-06/BPHE-106**

BACHELOR OF SCIENCE (B. SC.)

Term-End Examination

December, 2022

**PHE-06/BPHE-106 : THERMODYNAMICS AND
STATISTICAL MECHANICS**

Time : 2 Hours

Maximum Marks : 50

Note : (i) *All questions are compulsory, but internal choices are given.*

(ii) *You can use a calculator.*

(iii) *Symbols have their usual meanings.*

(iv) *The marks for each question are indicated against it.*

(v) *The values of the physical constants are mentioned at the end.*

1. Answer any *three* parts :

3.5×10^{-10} m. Calculate mean free path at temperature 27°C and pressure one atm. ($k = 1.38 \times 10^{-23}$ m² kg/s² K). 5

(b) Obtain expression for mean translational energy per degree of freedom for the

P. T. O.

molecules following a Maxwellian distribution given by : 5

$$f(v_x) dv_x = A \exp(-Bv_x^2) dv_x$$

where $A = \sqrt{\frac{B}{\pi}}$.

- (c) State zeroth law of thermodynamics and use it to establish the concept of temperature. What are 'extensive' and 'intensive' variables in Thermodynamics ?

1+2+2

- (d) A reversible engine takes-in heat from a reservoir of heat at 527°C and gives-out heat to sink at 127°C. How many calories per second must it take from the reservoir to produce useful mechanical work at the rate of 750 W ? 5

- (e) Starting with the equation of motion of a linear harmonic oscillator, show that its phase space is an ellipse. 5

2. Using van der Waals gas equation, obtain the expressions for critical constants of the gas (P_c , V_c and T_c). 5

Or

Show that : 5

$$C_p - C_v = \left[\left(\frac{\partial U}{\partial V} \right)_T + P \right] \left(\frac{\partial V}{\partial T} \right)_P$$

3. Attempt any *two* parts :
- (a) If the average energy of helium molecules is 2.5×10^{-21} J, calculate :
- (i) Average speed
- (ii) Root-mean-square speed
- (Given that : $f = 3$, $m_{\text{He}} = 6.7 \times 10^{-27}$ kg)
- (b) With the help of a schematic diagram, explain the construction of a platinum resistance thermometer. Write any *two* of its merits. 3+2
- (c) Write down the expression for adiabatic lapse rate. If the rate of fall in temperature is 9.8 K per km with height, estimate $\gamma (= C_p/C_v)$. Given that : $m = 28.94$. 1+4
4. Write the expressions for the four thermodynamic potentials. Derive Maxwell's four thermodynamic relations using these expressions. 4+6

Or

Explain the phenomenon of adiabatic demagnetization. Describe the experimental arrangement to produce very low temperatures using this phenomenon.

5. Attempt any *two* parts : 5+5
- (a) Obtain Boltzmann relation of thermodynamic probability. 5

- (b) State Dulong and Petit's law. Using Einstein's theory, derive the expression for the constant volume heat capacity. 1+4
- (c) State Gibbs' paradox. How can it be resolved by using Sackur-Tetrode equation? 1+4

Physical constants :

$$k_B = 1.38 \times 10^{-23} \text{ JK}^{-1}$$

$$1 \text{ atm} = 1.05 \times 10^5 \text{ Nm}^{-2}$$

$$1 \text{ cal} = 4.18 \text{ J}$$

$$1 \text{ u} = 1.673 \times 10^{-27} \text{ K}$$

$$g = 9.8 \text{ ms}^{-2}$$

$$N_A = 6.022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

$$R = 8.314 \text{ JK}^{-1} \text{ mol}^{-1}$$

PHE-06/BPHE-106

विज्ञान स्नातक (बी. एस-सी.)

सत्रांत परीक्षा

दिसम्बर, 2022

पी. एच. ई.-06/बी. पी. एच. ई.-106 : ऊष्मागतिकी
तथा सांख्यिकीय यांत्रिकी

समय : 2 घण्टे

अधिकतम अंक : 50

नोट : (i) सभी प्रश्न अनिवार्य हैं, परन्तु आंतरिक विकल्प दिए गए हैं।

(ii) आप कैल्कुलेटर का प्रयोग कर सकते हैं।

(iii) प्रतीकों के अपने सामान्य अर्थ हैं।

(iv) प्रत्येक प्रश्न के अंक उसके सामने दिए गए हैं।

(v) भौतिक नियतांकों के मान अंत में दिए गए हैं।

1. किन्हीं **तीन** भागों के उत्तर दीजिए :

(क) नाइट्रोजन के अणुओं का व्यास 3.5×10^{-10} m है। तापमान 27°C और दाब 1 atm पर माध्य मुक्त पथ परिकलित कीजिए। 5

($k = 1.38 \times 10^{-23} \text{m}^2\text{kg/s}^2\text{K}$) लें।

- (ख) निम्नलिखित मैक्सवेली वितरण का अनुसरण करने वाले गैस के अणुओं के लिए प्रति स्वातंत्र्य कोटि माध्य स्थानांतरी ऊर्जा का व्यंजक प्राप्त कीजिए :

$$f(v_x) dv_x = A \exp(-Bv_x^2) dv_x$$

जहाँ $A = \sqrt{\frac{B}{\pi}}$ है।

- (ग) ऊष्मागतिकी के शून्य कोटि नियम का कथन लिखिए और इसका उपयोग कर ताप की संधारणा को स्थापित कीजिए। ऊष्मागतिकी में 'विस्तारात्मक' चर और 'अविस्तारात्मक' चर क्या होते हैं ?

1+2+2

- (घ) एक उत्क्रमणीय ऊष्मा इंजन 527°C वाले ऊष्मा भंडार से ऊष्मा लेता है और 127°C पर अभिगम को ऊष्मा देता है। 750 W की दर से उपयोगी यांत्रिक कार्य करने के लिए यह इंजन भण्डार से कितनी कैलोरी प्रति सेकंड लेगा ?

5

- (ङ) सरल आवर्ती दोलक की गति के समीकरण से प्रारम्भ कर सिद्ध कीजिए कि उसकी प्रावस्था समष्टि एक दीर्घवृत्त है।

5

2. वाण्डर वाल्स गैस समीकरण का उपयोग कर गैस के क्रांतिक अचरांक (P_c , V_c और T_c) के लिए व्यंजक प्राप्त कीजिए।

5

अथवा

सिद्ध कीजिए कि :

5

$$C_p - C_v = \left[\left(\frac{\partial U}{\partial V} \right)_T + P \right] \left(\frac{\partial V}{\partial T} \right)_P$$

3. किन्हीं दो भागों के उत्तर दीजिए :

- (क) हीलियम अणुओं की माध्य ऊर्जा $2.5 \times 10^{-21} \text{ J}$ है। हीलियम अणुओं की (i) माध्य चाल, (ii) मूल माध्य वर्ग चाल परिकलित कीजिए। (दिया है : $f = 3$ और

$$m_{\text{He}} = 6.7 \times 10^{-27} \text{ kg})।$$

3+2

- (ख) व्यवस्था चित्र की सहायता से प्लैटिनम प्रतिरोध तापमापी की संरचना समझाइए। इसके कोई दो लाभ लिखिए।

3+2

- (ग) रुद्धोष्म हास दर का व्यंजक लिखिए। यदि तापमान में ऊँचाई के साथ गिरावट की दर 9.8 K प्रति km है, तो $\gamma (= C_p/C_v)$ का मान परिकलित कीजिए। दिया है : $m = 28.94$ ।

1+4

4. ऊष्मागतिक विभव के चार व्यंजकों को लिखिए। इन व्यंजकों का उपयोग कर मैक्सवेल के चारों ऊष्मागतिक संबंधों को व्युत्पन्न कीजिए।

4+6

अथवा

रुद्धोष्म विचुंबकन परिघटना को समझाइए। इस परिघटना का उपयोग कर निम्न ताप प्राप्त करने के लिए प्रायोगिक व्यवस्था की व्याख्या कीजिए। 5+5

5. किन्हीं दो भागों के उत्तर दीजिए :

(क) ऊष्मागतिक प्रायिकता के बोल्ट्जमान संबंध को प्राप्त कीजिए। 5

(ख) ड्यूलॉ-पेटिट नियम का कथन लिखिए। आइन्स्टीन सिद्धांत का उपयोग कर अचर आयतन ऊष्माधारिता का व्यंजक व्युत्पन्न कीजिए। 1+4

(ग) गिब्स विरोधाभास का कथन लिखिए। जाकर-टेट्रोड समीकरण का उपयोग कर इसका समाधान (resolved) कैसे निकाला जा सकता है ? 1+4

भौतिक नियतांक :

$$k_B = 1.38 \times 10^{-23} \text{ JK}^{-1}$$

$$1 \text{ atm} = 1.05 \times 10^5 \text{ Nm}^{-2}$$

$$1 \text{ cal} = 4.18 \text{ J}$$

$$1 \text{ u} = 1.673 \times 10^{-27} \text{ K}$$

$$g = 9.8 \text{ ms}^{-2}$$

$$N_A = 6.022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

$$R = 8.314 \text{ JK}^{-1} \text{ mol}^{-1}$$