## 2022

## PHYSICS — GENERAL

Paper: GE/CC-3

## (Thermal Physics and Statistical Mechanics)

Full Marks: 50

Candidates are required to give their answers in their own words as far as practicable.

প্রান্তলিখিত সংখ্যাণ্ডলি পূর্ণমান নির্দেশক।

১নং প্রশ্ন ও আরো *যে-কোনো চারটি* প্রশ্নের উত্তর দাও।

১। *যে-কোনো পাঁচটি* প্রশ্নের উত্তর দাও ঃ

2×¢

- (ক) তাপগতিবিদ্যার শূন্যতম সূত্রটি বিবৃত করো।
- (খ) প্রত্যাবর্তক ও অপ্রত্যাবর্তক প্রক্রিয়া কী?
- (গ) তাপগতিবিদ্যার দ্বিতীয় সূত্রটি বিবৃত করো।
- (ঘ) তাপ কি সম্পূর্ণরূপে কার্যে রূপান্তরিত হতে পারে?
- (ঙ) গিব্সের মুক্ত শক্তির সংজ্ঞা দাও।
- (b) শক্তির সমবিভাজন নীতিটি বিবৃত করো।
- (ছ) গ্যাসের স্বাধীনতার মাত্রা বলতে কী বোঝো?
- ২। (ক) রূদ্ধতাপ পদ্ধতিতে আদর্শ গ্যাসের জন্য  $PV^\gamma$  = ধ্রুবক সূত্রটি প্রমাণ করো যেখানে চিহ্নগুলি প্রচলিত অর্থে ব্যবহৃত হয়েছে।
  - খে)  $27^{\circ}$ C তাপমাত্রায় একটি আদর্শ গ্যাসের চাপ হঠাৎ করে বৃদ্ধি করে ৮ গুণ করা হল। এতে গ্যাসটির তাপমাত্রা বৃদ্ধি কত হবে, যদি  $\gamma=1.5$  হয়?
  - (গ) সমোফ ও রূদ্ধতাপ পদ্ধতি কী? দেখাও যে রূদ্ধতাপ লেখচিত্রের নতি সমোফ লেখচিত্রের নতি অপেক্ষা বড়ো। ৪+৩+(১+২)
- ৩। (ক) কার্নোর উপপাদ্য বিবৃত করো।
  - (খ) একটি কার্নো ইঞ্জিনে তাপগ্রাহকের উষ্ণতা বৃদ্ধি করলে কর্মদক্ষতার কীরকম পরিবর্তন হবে?
  - (গ) 100% কর্মদক্ষতাসম্পন্ন কার্নো ইঞ্জিন পরিকল্পনা করা কি সম্ভব?
  - (ঘ) রেফ্রিজারেটর কাকে বলে? এর ক্রিয়াগুণান্ধ নির্ণয় করো।

2+2+2+(2+2)

- 8। (क) এনথ্যালপি কী? এটি অবস্থা অপেক্ষক না পথ অপেক্ষক? এর তাৎপর্য কী?
  - (খ) কোন্ ধরনের তাপগতীয় পরিবর্তনে গিব্সের মুক্ত শক্তি অপরিবর্তিত থাকে?
  - (গ) जूल-उपमन किय़ा कारक वरल?
  - (ঘ) দেখাও যে, গ্যাসের চাপ,  $P=-\left(\frac{\partial F}{\partial V}\right)_T$  ; যেখানে F হল হেল্মহোৎসের মুক্ত শক্তি ও V হল গ্যাসের আয়তন।  $(\mathtt{5}+\mathtt{5}+\mathtt{5})+\mathtt{5}+\mathtt{5}+\mathtt{5}$
- ৫। (ক) ম্যাক্সওয়েলের গতিবেগ বল্টন সূত্রটি লেখো।
  - (খ) ম্যাক্সওয়েলের বেগবন্টন সূত্র থেকে শক্তিবন্টন সূত্রটি প্রতিষ্ঠা করো।
  - (গ) গ্যাসের সান্দ্রতার উপর চাপ ও উষ্ণতার প্রভাব আলোচনা করো।
  - (ঘ) স্থ-ব্যাপন কী এবং আন্তঃব্যাপন কী?

2+2+(>3/2+23/2)+(>3/2+23/2)

- ৬। (क) আদর্শ কৃষ্ণবস্তু বলতে কী বোঝো?
  - (খ) স্টিফান-বোলজ্ম্যানের সূত্রটি বিবৃত করো।
  - (গ) দুটি ভিন্ন উষ্ণতায় একটি আদর্শ কৃষ্ণবস্তুর শক্তিবণ্টনের লেখচিত্র অঙ্কন করো।
  - (घ) প্ল্যাঙ্কের সূত্র থেকে ভিনের সরণসূত্রটি প্রতিষ্ঠা করো।

2+2+2+8

2×5

- ৭। (ক) দশাস্থান, ম্যাক্রো ও মাইক্রো অবস্থা বলতে কী বোঝো?
  - খে) ম্যাক্সগুরেল-বোলজ্ম্যান (MB), বোস-আইনস্টাইন (BE) এবং ফার্মি-ডিরাক (FD) পরিসংখ্যান তিনটির মূল বিষয়গুলি উল্লেখ করো।

## [English Version]

The figures in the margin indicate full marks.

Answer question no. 1 and any four from the rest.

- 1. Answer any five questions:
  - (a) State Zeroth Law of thermodynamics.
  - (b) What is reversible and irreversible process?
  - (c) State the second law of thermodynamics.
  - (d) Can heat be completely converted to work?
  - (e) Define Gibbs free energy.
  - (f) State the law of equipartition of energy.
  - (g) Explain degrees of freedom of a gas.

- 2. (a) Prove the formula  $PV^{\gamma}$  = constant for an adiabatic process of an ideal gas; symbols have their usual meanings.
  - (b) An ideal gas at 27°C is suddenly compressed to 8 times of its original pressure. Find its rise in temperature if  $\gamma = 1.5$ .
  - (c) What is isothermal and adiabatic process? Show that slope of adiabatic curve is more than the slope of isothermal curve. 4+3+(1+2)
- 3. (a) State Carnot's Theorem.
  - (b) How will the efficiency of Carnot's engine change if the temperature of heat sink is increased?
  - (c) Is it possible to design a 100% efficient Carnot engine?
  - (d) What is refrigerator? Determine the coefficient of performance of a refrigerator. 2+2+2+(2+2)
- 4. (a) What is enthalpy? Is it a state function or path function? What is the significance of it?
  - (b) In which thermodynamic process Gibbs free energy remains unchanged?
  - (c) What is Joule-Thomson effect?
  - (d) Show that, pressure of a gas  $P = -\left(\frac{\partial F}{\partial V}\right)_T$ ; where F is Helmholtz free energy and V is volume of gas. (1+1+1)+2+2+3
- 5. (a) Write down Maxwell's Law of distribution of velocities.
  - (b) Using Maxwell's velocity distribution law, establish the energy distribution law.
  - (c) Discuss the effect of pressure and temperature on the viscosity of a gas.
  - (d) What is self-diffusion and inter-diffusion?

2+2+(11/2+11/2)+(11/2+11/2)

- 6. (a) What do you mean by ideal black body?
  - (b) State Stefan-Boltzmann Law.
  - (c) Draw the energy distribution curve of an ideal black body of two different temperatures.
  - (d) Derive the Wien's displacement law from Plank's Law.

2+2+2+4

- 7. (a) What is Phase-space, Macro state and Micro state?
  - (b) Write the salient features of Maxwell-Boltzmann (MB), Bose-Einstein (BE) and Fermi-Dirac (FD) statistics.