2019

B.Sc.

## 2nd Semester Examination

# PHYSICS (Honours)

Paper - GE2T

Full Marks: 40

Time: 2 Hours

The figures in the margin indicate full marks. Candidates are required to give their answers in their own words as far as practicable.

## Group - A

1. Answer any five questions:

 $2 \times 5 = 10$ 

- (a) What is the change of internal energy in an isothermal changes of a system?
- (b) Find the change in entropy, when 1g of ice of 0°C is converted to 1g of steam at 100°C. Latent heat of fusion of water = 80 cal. g<sup>-1</sup>, and latent heat of evaporation of water = 540 cal. g<sup>-1</sup>.

adiabatic cooling.

(c) Distinguish between Joule-Thomson cooling and

(d) Explain what do you mean by root mean square (r.m.s) velocity of certain amount of gas

	molecules?						
(e)	Can you consider the sun to be a black-body? Explain your answer.						
(f)	What do you mean by phase space of a system?						
(g)	Write Planck's formula related to energy distribution in the spectrum of a black-body radiation.						
(h)	What is the difference between r.m.s. velocity and average velocity of a gas molecule? 2						
Group - B							
Ans	swer any <i>four</i> questions: $4 \times 5 = 20$						
(a)	(i) Why Cp is greater than Cv?						
	(ii) Discuss theoretically how the temperature of the sun can be estimated using "stefan's fourth power" law.						

2.

- (b) (i) What is the ratio of the two specific heats for a gas whose molar specific heat at constant volume is 3R/2? (R is the molar gas constant).
  - (ii) State the fundamental assumptions of the kinetic theory of gases.
- (c) State the law of equipartition of energy. Discuss the failure of the kinetic theory of specific heat at low temperature. 2+3=5
- (d) Give a brief introduction of B-E statistics in comparison to M-B statistics.
- (e) Prove the themodynamic relation

$$\left(\frac{\partial s}{\partial v}\right)_{T} = \left(\frac{\partial p}{\partial T}\right)_{v}$$

and hence prove that 
$$\frac{dP}{dT} = \frac{L}{T(V_2 - V_1)}$$

Symobls have their usual meanings. 3+2=5

(f) Assuming Sun to behave as a perfect blackbody at 6000k, calculate the surface temperature of planet pluto whose average distance from Sun is 40 times that of Earth. Radius of Sun =  $7 \times 10^8$ m, and the distance of Sun from Earth =  $1.5 \times 10^{11}$ m.

## Group - C

Answer any one questions:

 $1 \times 10 = 10$ 

- 3. (a) Deduce adiabatic equation for a perfect gas from the first law of thermodynamics.
  - (b) Establish the Gibbs-Helmholtz equation

$$U = F - T \left( \frac{\partial F}{\partial T} \right)_{v}.$$

- (c) Write the conditions for the application of M-B statistics.
- 4. (a) Give the differences between classical and quantum statistics with suitable examples. 3
  - (b) A balck-body at 1727°C temperature emits radiation. What is the value of  $\lambda m$ , wavelength of the emitted radation of maximum intensity. 2
  - (c) State the explain first law of themodynamics. How does it differ from the second law? 5

## বঙ্গানুবাদ

#### ়বিভাগ ক

<b>S</b> I	যে	কোন	পাঁচটি	প্রশের	উত্তর	দাও	00
		9111	11010		1	11 -	·

6×2=10

- (ক) সমোক্ষ প্রক্রিয়ায় কোন একটি সিস্টেমের আভ্যন্তরীণ শক্তির কিরূপ পরিবর্তন ইইবে?
- (খ) এন্ট্রপির পরিবর্তন বাহির কর যখন 0°C-এ 1g বরফ । 100°C পর্যন্ত উত্তপ্ত করা হইল। জলের গলনের লীনতাপ =80 cal.g<sup>-1</sup> এবং বাষ্পীভবনের লীনতাপ =540 cal. g<sup>-1</sup>।
- (গ) জুল-টমসন শীতলীকরণ ও রুদ্ধতাপ শীতলীকরণের পার্থক্য কর।
- (ঘ) গ্যাসের অণুগুলির গড বর্গবেগের বর্গমূল (r.m.s. velocity) বলিতে কি বুঝ?
- (%) সূর্যকে কি তুমি কৃষ্ণবস্তু বলিয়া ধরিতে পারো? তোমার উত্তর ব্যাখ্যা কর।
- (চ) একটি সিস্টেমের দশা স্থান বলিতে তুমি কি বুঝ? ২
- (ছ) কৃষ্ণবস্তু বিকিরণের শক্তি বল্টন সম্পর্কিত প্ল্যান্ধ সূত্রটি লেখ।

(জ) গ্যাসের একটি অণুর গড় বর্গবেগের বর্গমূল এবং গড় গতিবেগের ভিতর পার্থক্য কি?

### বিভাগ খ

١ 🔾	য়ে	কোন	চাৰটি	প্রয়ের	ভূত্র	দাও	0
1		611.1	0: 110	C. 10 01 .4	C - 3.4		0

8×4=50

5

∢

- (ক) (i) কেন Cv অপেক্ষা Cp বড়?
  - (ii) ''স্টীফানের চতুর্থ বর্গ'' সূত্রের সাহায্যে কি করিয়া সূর্যের উষ্ণতা পরিমাপ করা যায় তাহার তাত্তিক

পূর্বের ওকতা পার্মণে করা বার ভাহার ভার্ত্তিব আলোচনা কর।

- ্থ) (i) কোন গ্যাসের স্থির আয়তনে আণবিক আপেক্ষিক তাপ 3R/2 হইলে সেটির দুই আপেক্ষিক তাপের অনুপাত কত হইবে? (R= আণবিক গ্যাস ধ্রুবক)। ২
  - (ii) গ্যাসের গতীয়তত্ত্বের মূল অঙ্গীকারগুলি লেখ। ৩
- গ) শক্তির সমবিভাজন সূত্রটি বিবৃত কর। নিম্ন উঞ্চতায় আপেক্ষিক তাপের গতীয়তত্ত্বের ব্যর্থতা আলোচনা কর।
   ২+৩
- (ঘ) B-E পরিসংখ্যান ও M-B পরিসংখ্যা-এর একটি সংশ্বিপ্ত তুলনামূলক ভূমিকা দাও। ৫

(৬) প্রমাণ কর, তাপগতীয় সম্পর্ক

$$\left(\frac{\partial \mathbf{s}}{\partial \mathbf{v}}\right)_{\mathbf{T}} = \left(\frac{\partial \mathbf{p}}{\partial \mathbf{T}}\right)_{\mathbf{v}}$$

এবং অতঃপর প্রমাণ কর যে 
$$\frac{dP}{dT} = \frac{L}{T(V_2 - V_1)}$$

সংকেতগুলির ব্যবহারিক মানে বোঝায়। ৩+২=৫

(চ) সূর্য যদি 6000k তাপমাত্রায় উত্তপ্ত আদর্শ কৃষ্ণবস্তুর ন্যায় আচরণ করে, তাহলে প্লুটো গ্রহের উপরিতলের তাপমাত্রা নির্ণয় কর। সূর্য হইতে প্লুটোর দূরত্ব, সূর্য হইতে পৃথিবীর দূরত্বের 40 গুণ। সূর্যের ব্যাসার্ধ =7×108m এবং পৃথিবী হইতে সূর্যের দূরত্ব =1.5×10<sup>11</sup>m। ৫

### বিভাগ গ

যে কোন একটি প্রশ্নের উত্তর দাও ঃ

5×50=50

 ৩। (ক) তাপগতিবিদ্যার প্রথম সূত্র ইইতে একটি আদর্শ গ্যাসের রুদ্ধতাপ প্রসারণের সম্পর্ক নির্ণয় কর। ৪

(খ) Gibbs-Helmholtz সমীকরণ,

$$U = F - T \left( \frac{\partial F}{\partial T} \right)_{ij}$$
, প্রতিষ্ঠা কর।

[ Turn Over ]

- (গ) M-B পরিসংখ্যান প্রয়োগের শর্তগুলি লেখ। ৩
- ৪। (ক) সনাতন পরিসংখ্যান পদ্ধতির এবং কোয়ান্টাম পরিসংখ্যান পদ্ধতির মধ্যে তফাৎগুর্লি উদাহরণ সহ লেখ।
  - (খ) একটি কৃষ্ণবস্তুর তাপমাত্রা 1727°C হইলে উহা কর্তৃক বিকীর্ণ সর্বাধিক তীব্রতার বিকীরণের তরঙ্গদৈর্ঘ্য,  $\lambda_m$ , কত হইবে?
  - (গ) তাপ-গতিবিদ্যার প্রথম সূত্র বিবৃত কর এবং ব্যাখ্যা কর। তাপ গতিবিদ্যার দ্বিতীয় সূত্র হইতে ইহার পার্থক্য কি?