স্নাতক পাঠক্রম (B.D.P.)

শিক্ষাবর্ষান্ত পরীক্ষা (Term End Examination) :

ডিসেম্বর, ২০১৪ ও জুন, ২০১৫

পদার্থবিদ্যা (Physics)

ঐচ্ছিক পাঠক্রম (Elective)

একাদশ পত্ৰ (11th Paper : Relativity and Advanced Mechanics)

সময় ঃ দুই ঘন্টা

পূৰ্ণমান ঃ ৫০

Time: 2 Hours

Full Marks : 50

মানের গুরুত্ব ঃ ৭০%

Weightage of Marks: 70%

পরিমিত ও যথাযথ উত্তরের জন্য বিশেষ মূল্য দেওয়া হবে। অশুদ্ধ বানান, অপরিচ্ছন্নতা এবং অপরিষ্কার হস্তাক্ষরের ক্ষেত্রে নম্বর কেটে নেওয়া হবে। উপাত্তে প্রশ্নের মূল্যমান সূচিত আছে।

Special credit will be given for accuracy and relevance in the answer. Marks will be deducted for incorrect spelling, untidy work and illegible handwriting.

The weightage for each question has been indicated in the margin.

- ১। যে-কোনো দটি প্রশ্নের উত্তর দিন ঃ ১০ × ২ = ২০
 - ক) আলোকের দ্বৈতরূপ বলতে কী বোঝেন ? সমগতিসম্পন্ন প্রোটন ও ইলেকট্রনের মধ্যে কার ডি ব্রগলী তরঙ্গদৈর্ঘ্য বেশী এবং কেন ? ডেভিসন-জার্মারের পরীক্ষাটি বর্ণনা করে ফলাফল লিখুন। ২ + ২ + ৬

EPH-XI (UT-197/15)

খ) জড়ত্বীয় ফ্রেম কাকে বলে ? দেখান যে কোন জড়ত্বীয় ফ্রেমের সাপেক্ষে সমবেগে চলমান ফ্রেমও জড়ত্বীয় হবে । ফিজোর পরীক্ষার বর্ণনা দিন এবং এই পরীক্ষার ফলাফল বর্ণনা করুন । ২ + ৩ + ৫

2

- গ) তরঙ্গ অপেক্ষকের 'প্রমাণীকরণ' কী ? দৃঢ় দেওয়ালযুক্ত একমাত্রিক অসীম বিভবের কৃপের মধ্যে অবস্থিত বস্তুকণার তরঙ্গ অপেক্ষক নির্ণয় ও প্রমাণীকরণ করুন। এর শক্তির রাশিমালা নির্ণয় করুন। ১ + ৬ + ৩
- ঘ) i) কণার বেগের উপর ভরের নির্ভরশীলতার সূত্রটি নিরূপণ করুন ।
 - ii) লরেনৎসীয় রূপান্তর সমীকরণগুলি লিখুন এবং
 এর সাহায়্যে সময়ের দীর্ঘায়ন ব্যাপারটির আলোচনা
 করুন।
- ২। যে-কোনো **তিনটি** প্রশ্নের উত্তর দিন ঃ ৬ × ৩ = ১৮
 - ক) কম্পটনের পরীক্ষায় ফোটনের কণাতত্ত্ব কীভাবে প্রমাণিত হয় তা সংক্ষেপে লিখুন । ৬
 - খ) শক্তির জড়ত্ব প্রাপ্তি বলতে কী বোঝেন ? ইলেকট্রন-পজিট্রন যুগল গঠনে গামা রশ্মির ন্যূনতম শক্তি কত থাকা উচিত ?

B.Sc.-119-G

[P.T.O.

B.Sc.-119-G

- গ) আইনস্টাইন কীভাবে আলোকতড়িৎ ক্রিয়ার বিভিন্ন বৈশিষ্ট্যগুলি ব্যাখ্যা করেন তা আলোচনা করুন । ৬
- সরল দোলকের লাগ্রাঞ্জীয় অপেক্ষকটি গঠন করুন এবং
 দোলকের গতীয় সমীকরণ নির্ণয় করুন ।
- শ্রোয়ডিংগারের সময় নির্ভর তরঙ্গ সমীকরণটি প্রতিষ্ঠা
 করুন।
- ব্যবর্তন পরীক্ষায় একটি ইলেক্ট্রনের অবস্থান ও ভরবেগের পরিমাপের যে অনিশ্চয়তা হয় তা নির্ণয় করুন এবং এদ্বারা অনিশ্চয়তার সম্পর্ক প্রতিষ্ঠা করুন ।
 ৬
- ৩। যে-কোনো চারটি প্রশ্নের উত্তর দিন ঃ ৩ × ৪ = ১২
 - ক) ডি ব্রগলী প্রকল্পটি এবং ডি ব্রগলী তরঙ্গদৈর্ঘ্যের রাশিমালা লিখ্ন । ৩
 - খ) যদি স্থানাঙ্ক ও ভরবেগ সংকারক যথাক্রমে q এবং p হয় তবে প্রমাণ করুন যে

$$pq - qp = -i\hbar$$

- গ) তরঙ্গের গুচ্ছবেগ ও দশাবেগের মধ্যে সম্পর্ক নির্ণয় করুন।
- ঘ) আইনস্টাইন ভর সংরক্ষণের সূত্র ও ভরবেগ সংরক্ষণের
 সূত্রের মধ্যে কোন্টি গ্রহণ করেন এবং কেন ?

EPH-XI (UT-197/15) 4

- ভৌতরাশির 'প্রত্যাশিত মান' বলতে কী বোঝায় ? এর গাণিতিক রূপটি লিখন ।
- চ) আলোক ও শব্দের ডপলার ক্রিয়ার মধ্যে পার্থক্যগুলি সংক্ষেপে লিখুন। ৩
- ছ) একটি রৈখিক সরল দোলকের ক্ষেত্রে শূন্যান্ক শক্তি কাকে বলে ? সরল দোলকের এই অবস্থাটিকে অনিশ্চয়তার একটি ক্ষুদ্রতম অবস্থা কেন বলা হয় ?
- জ) কোন পরমাণুর ভৌম অবস্থা এবং প্রথম উত্তেজিত তরঙ্গ অপেক্ষক যথাক্রমে ψ_0 এবং ψ_1 এবং এদের শক্তি যথাক্রমে E_0 ও E_1 । যদি পরমাণুর ভৌম অবস্থায় থাকার সন্ধাব্যতা 40% এবং প্রথম উত্তেজিত অবস্থায় থাকার সন্ধাব্যতা 60% হয় তাহলে (i) পরমাণুর তরঙ্গ অপেক্ষক নির্ণয় করুন । (ii) এর গড় শক্তি কত ?

2 + 5

B.Sc.-119-G

[P.T.O.

B.Sc.-119-G

(English Version)

- Answer any two questions: $10 \times 2 = 20$
 - What do you mean by dual nature of light? a) Among a proton and an electron having the same velocity, whose de Broglie wavelength is higher and why? Describe Davisson-Germer's experiment and write down the results. 2 + 2 + 6
 - What is an inertial frame? Show that any frame moving with the uniform velocity with respect to an inertial frame will also be inertial. Describe Fizeau's experiment and its results. 2 + 3 + 5
 - What do you mean by 'normalisation' of a c) wave function? A particle is placed inside a one dimensional infinite potential well. Find and normalise the wavefunction associated with it. Find the energy eigenvalues for the afore-said problem.

2 EPH-XI (UT-197/15)

- d) Deduce an expression for the mass as a function of velocity of a particle.
 - Write down the Lorentz transformation equations and with their help discuss 'time dilation'. 5 + 5
- Answer any *three* questions: $6 \times 3 = 18$
 - how Compton's Discuss experiment establishes the particle nature of photon. 6
 - What do you mean by materialisation of energy? What should be the minimum energy needed by γ -ray for the formation of an electron-positron pair? 2 + 4
 - Discuss the explanation of different aspects of photoelectric effect given by Einstein. 6
 - Construct the Lagrangian of a Simple Pendulum and deduce the equation of 6 motion of the pendulum.
 - Set up the time dependent Schrödinger wave equation. 6
 - Determine the uncertainty involved in the simultaneous determination of position and momentum of an electron in the diffraction experiment and establish the uncertainty 4 + 2principle from the result obtained.

1 + 6 + 3

3. Answer any *four* questions : $3 \times 4 = 12$

3

- a) Write down the de Broglie hypothesis and write the expression for de Broglie wavelength.
- b) Prove the relation

$$pq - qp = -i\hbar$$
,

where p = momentum operator

q = position operator. 3

- c) Deduce the relation between the phase velocity and group velocity associated with a wave.
- d) Among the laws of conservation of mass and conservation of momentum, which one was accepted by Einstein and why? 3
- e) Define 'expectation value' of a physical quantity and write down its mathematical expression.
- f) Write down in brief, the differences between the Doppler effect of sound and that of light.
- g) What do we mean by 'zero point' energy in the case of a Linear harmonic oscillator?

 Why is this state called the minimum uncertainty state of the oscillator?

EPH-XI (UT-197/15) 4

- h) The wave functions of an atom in its ground state and first excited state are ψ_0 and ψ_1 respectively and the corresponding energies are E_0 and E_1 . The probability of the atom to be at the ground state is 40% and that at the first excited state is 60%.
 - Find out the wave function of the atom.
 - ii) What will be the value of its average energy? 2+1

B.Sc.-119-G

[P.T.O.

B.Sc.-119-G