

স্নাতক পাঠ্যক্রম (B.D.P.)

শিক্ষাবর্ষান্ত পরীক্ষা (Term End Examination) :

ডিসেম্বর, ২০১৫ ও জুন, ২০১৬

পদার্থবিদ্যা (Physics)

ঐচ্ছিক পাঠ্যক্রম (Elective)

ত্রয়োদশ ও চতুর্দশ পত্র (13 & 14th Paper : Atomic,
Molecular & Nuclear Physics)

সময় : দুই ঘন্টা

পূর্ণমান : 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 দুটি প্রশ্নের উত্তর দিন : $10 \times 2 = 20$ ক) ইলেকট্রনের আপেক্ষিক আধান নির্ণয়ের জন্য জে. জে.
টমসনের পরীক্ষা বর্ণনা করুন। ইলেকট্রন-ভোল্ট কি ?
একে জুলে প্রকাশ করুন। ক্যাথোড রশ্মির কণার শক্তি
 1.6 eV হলে কণার বেগ কত ? $6 + 2 + 2$

B.Sc.-7154-(C)-B

[P.T.O.]

খ) রাদারফোর্ডের পরমাণু প্রতিরূপ এবং তার ব্যর্থতা
আলোচনা করুন। বোরের তত্ত্বের সাহায্যে হাইড্রোজেন
বর্ণালীর উৎপত্তির ব্যাখ্যা দিন। বোরের সাদৃশ্য নীতি কী ? $3 + 5 + 2$ গ) ক্ষারীয় পরমাণুর বর্ণালীর ব্যাখ্যা দিন। পর্যায় সারণির
গঠন ও ব্যাখ্যায় পাউলি বর্জন নীতির ভূমিকা ব্যাখ্যা
করুন। $5 + 5$ ঘ) কেন্দ্রীয় বিভাজনের তত্ত্ব আলোচনা করুন। সৌরশক্তির
উৎস সম্বন্ধে লিখুন। গাইগার মূলার গণকের কার্যনীতি
সংক্ষেপে লিখুন। $8 + 3 + 3$ ২। যে-কোনো তিনটি প্রশ্নের উত্তর দিন : $6 \times 3 = 18$ ক) সমাবেশ ভগ্নাংশ কী ? সমাবেশ ভগ্নাংশ-এর চেয়ে
কেন্দ্রীয় বন্ধন শক্তির তাত্ত্বিক তাৎপর্য বেশী কেন ? $2 + 8$ খ) নিউটনের উৎস সম্বন্ধে আলোচনা করুন। পরীক্ষাগারে
নিউট্রন শনাক্তকরণের বিভিন্ন পদ্ধতি লিখুন। $3 + 3$ গ) বোর ম্যাগনেটন কী ? বোর ম্যাগনেটনের পরীক্ষামূলক মান
 $9.21 \times 10^{-24} \text{ JT}^{-1}$ এবং প্ল্যাংক ধ্রুবকের মান
 $6.62 \times 10^{-34} \text{ Js}$ । এই দুই মান থেকে ইলেকট্রনের
আপেক্ষিক আধান নির্ণয় করুন। $2 + 8$

B.Sc.-7154-(C)-B

- ঘ) কুলিজ নল-এ এক্স-রশ্মি উৎপাদনের বর্ণনা দিন । এই রশ্মির বৈশিষ্ট্যগুলি লিখুন । ৪ + ২
- ঙ) কেলাসবিদ্যায় লাউ তত্ত্ব আলোচনা করুন । এই তত্ত্বের পরীক্ষামূলক প্রমাণ কীভাবে করা হয়েছিল ? ৩ + ৩
- চ) কঠিন পদার্থের চৌম্বক ধর্মের ব্যাখ্যা কী ? একটি অয়শ্চৌম্বক পদার্থের শৈথিল্য (hysteresis) চক্র অংকন করুন । এই চক্র থেকে পদার্থটির কোন্ কোন্ চৌম্বক ধর্ম জানা যায় ? ২ + ২ + ২

৩। যে-কোনো চারটি প্রশ্নের উত্তর দিন : ৩ × ৪ = ১২

- ক) আগবিক বর্ণালীর উৎপত্তি ও গুরুত্ব সংক্ষেপে বলুন ।
- খ) এক্স-রশ্মি সংক্রান্ত মোজলের সূত্রটি আলোচনা করুন ।
- গ) কেলাসের ল্যাটিস তলের ক্ষেত্রে একটি ঘনকের জন্য
- $$d = \frac{a}{\sqrt{h^2 + k^2 + l^2}}$$
- সম্পর্কটি নির্ণয় করুন ।
- ঘ) ধাতুর তড়িৎপরিবহনের কিছু বৈশিষ্ট্য উল্লেখ করুন । অতিপরিবাহিতা কী ? ২ + ১
- ঙ) কৃত্রিম তেজস্ক্রিয়তা সম্বন্ধে একটি টীকা লিখুন ।
- চ) γ -ফোটনের দ্বারা যুগল কণিকা উৎপাদনের বিষয়টি লিখুন ।

- ছ) পারমাণবিক বিকিরণের বিপদ সম্বন্ধে আলোচনা করুন ।
- জ) কলকাতার বিধাননগরে পরিবর্তনীয় শক্তির সাইক্লোট্রন ত্বরণযন্ত্র সম্বন্ধে লিখুন ।
- ঝ) প্রমাণ করুন যে কেন্দ্রকের ঘনত্ব মৌলের প্রকৃতির উপর নির্ভর করে না ।

(English Version)

1. Answer any *two* questions : $10 \times 2 = 20$
- Describe the experiment of J. J. Thomson to determine the specific charge on an electron. What is Electron-volt ? Express it in Joule. The energy of a Cathode ray particle is 1.6 eV. What is its velocity ?
 $6 + 2 + 2$
 - Describe the atomic model of Rutherford and its failure. Explain the origin of hydrogen spectra according to Bohr's theory. What is Bohr's Correspondence principle ?
 $3 + 5 + 2$
 - Give the explanation of alkali atom spectra. Explain the role of Pauli's exclusion principle in the formation and interpretation of periodic table.
 $5 + 5$
 - Discuss the theory of nuclear fission. Write down about the source of solar energy. Write in brief the working principle of Geiger-Müller Counter.
 $4 + 3 + 3$

2. Answer any *three* questions : $6 \times 3 = 18$
- What is packing fraction ? Why is the nuclear binding energy theoretically more significant than packing fraction ?
 $2 + 4$
 - Discuss different sources of neutrons. In what ways neutrons can be detected in the laboratory ?
 $3 + 3$
 - What is Bohr magneton ? The experimental value of Bohr magneton is $9.21 \times 10^{-24} \text{ JT}^{-1}$ and Planck's constant is $6.62 \times 10^{-34} \text{ Js}$. Find out the specific charge of electron from these data.
 $2 + 4$
 - Describe the production of X-rays in a Coolidge tube. State some characteristics of X-rays.
 $4 + 2$
 - Discuss Laue's theory in crystallography. How was the theory verified experimentally ?
 $3 + 3$
 - What is the explanation of magnetism in a solid ? Draw the hysteresis curve of a ferromagnetic substance. What information are obtained from the curve about its magnetic properties ?
 $2 + 2 + 2$

3. Answer any *four* questions : $3 \times 4 = 12$
- State the origin of molecular spectra and their importance.
 - Discuss Mosley's law in connection with X-rays.
 - Establish the relation $d = \frac{a}{\sqrt{h^2 + k^2 + l^2}}$ for the lattice planes of a cubic crystal.
 - State some characteristics of electrical conduction through a metal. What is superconductivity ? $2 + 1$
 - Write down a note on artificial radioactivity.
 - Write down the aspect of pair production from a γ -photon.
 - Discuss the dangers of nuclear radiation hazards.
 - Write about variable energy cyclotron accelerator installed at Bidhannagar, Kolkata.
 - Prove that the nuclear density does not depend on the nature of the element.
-