# PH-09

June - Examination 2024

# B.Sc. (Part III) Examination PHYSICS

(Elementary Quantum Mechanics and Spectroscopy)

प्रारम्भिक क्वांटम यांत्रिकी एवं स्पेक्ट्रोस्कॉपी Paper: PH-09

*Time* : **3** *Hours* ]

[ Maximum Marks : 35

Note: The question paper is divided into three Sections

A, B and C. Write answers as per the given instructions.

निर्देश:- यह प्रश्न-पत्र 'अ', 'ब' और 'स' तीन खण्डों में विभाजित है।
प्रत्येक खण्ड के निर्देशानुसार प्रश्नों के उत्तर दीजिए।

(1) TT-270 Turn Over

## (Very Short Answer Type Questions)

Note: Answer all questions. As per the nature of the question delimit your answer in one word, one sentence or maximum up to 30 words. Each question carries 1 mark.

#### खण्ड—अ

# (अति लघु उत्तरीय प्रश्न)

निर्देश: - सभी प्रश्नों के उत्तर दीजिए। आप अपने उत्तर को प्रश्नानुसार एक शब्द, एक वाक्य या अधिकतम 30 शब्दों में परिसीमित कीजिए। प्रत्येक प्रश्न 1 अंक का है।

- 1. (i) Explain the ultraviolet catastrophe. पराबेंगनी विपद को समझाइए।
  - (ii) What are the eigenvalues of Hermitian operators?

    हर्मिटी संकारकों के आइगेन मान कैसे होते हैं ?
  - (iii) Write the orbital angular momentum in terms of the azimuth quantum number *l*. कक्षीय कोणीय संवेग को दिगंशी क्वाण्टम संख्या *l* के रूप में लिखिए।

PH-09/8 (2)

<u>TT-270</u>

- (iv) Write down the continuity equation. सांतत्य समीकरण लिखिए।
- (v) At boundary of any potential region  $V(x) = \infty$ , then what will be value of  $\psi(x)$  at the boundary.

  िकसी विभव क्षेत्र की परिसीमा पर  $V(x) = \infty$  है, तो  $\psi(x)$  का मान परिसीमा पर क्या होगा ?
- (vi) What are symmetric and anti-symmetric wave functions ?

  समित और प्रतिसमित तरंग फलन क्या होते हैं ?
- (vii) Why s-energy levels do not split due to the effect of spin-orbit coupling ?

  स्पिन कक्षा युग्मन के प्रभाव से s-ऊर्जा स्तर क्यों नहीं विपाटित (split) होते हैं ?

### Section–B $4\times3\frac{1}{2}=14$

TT–270 Turn Over

## (Short Answer Type Questions)

Note: Answer any four questions. Each answer should not exceed 200 words. Each question carries 3½ marks.

(3)

#### खण्ड—ब

# (लघु उत्तरीय प्रश्न)

- निर्देश:- किन्हीं चार प्रश्नों के उत्तर दीजिए। आप अपने उत्तर को अधिकतम 200 शब्दों में परिसीमित कीजिए। प्रत्येक प्रश्न  $3\frac{1}{2}$  अंक का है।
- Explain the rules, which are obtained from the experiment for the Photoelectric effect.
   फोटोइलेक्ट्रिक प्रभाव के प्रयोग से प्राप्त होने वाले नियमों की व्याख्या कीजिए।
- What do you mean by the degeneracy of an energy level ? Explain with an example.
   एक ऊर्जा स्तर की अपभ्रष्टता से क्या अभिप्राय है ? उदाहरण सहित समझाइए।
- Prove that the eigenvalues of the Hermitian operator are real.
   सिद्ध कीजिए कि हिमेटी संकारक के आइगेन मान वास्तविक होते हैं।

(4)

\_

TT-270

5. Write the expression of eigenenergy and eigenfunction of a particle of energy E in a three-dimensional box.

त्रिविमीय बॉक्स में E ऊर्जा मान वाले कण के लिए ऊर्जा आइगेन मान एवं आइगेन फलन के व्यंजक लिखिए। ऊर्जा E की निर्भरता की विवेचना कीजिए।

6. If  $\hat{A}$  and  $\hat{B}$  are commutative Hermitian operators, then prove that  $\hat{A}\hat{B}$  will be a Hermitian operator.

यदि  $\hat{A}$  तथा  $\hat{B}$  क्रमविनिमय हिमंटी संकारक हों तो सिद्ध कीजिए कि  $\hat{A}\hat{B}$  भी हिमंटी संकारक होगा।

7. Solve the Schrodinger equation for the onedimensional harmonic oscillator.

एकविमीय आवर्ती दोलित्र के लिए श्रोडिंजर समीकरण को हल कीजिए।

(5)

PH-09/8

TT–270 Turn Over

8. Write an expression of the discrete energy level spectrum for a hydrogen atom and draw it.

हाइड्रोजन परमाणु के विविक्त ऊर्जा वर्णक्रम का व्यंजक लिखिए और उसे आरेखित कीजिए।

9. The force constant of molecules H<sup>1</sup>Cl<sup>35</sup> and H<sup>2</sup>Cl<sup>35</sup> are equal, then calculate the ratio of vibrational frequencies corresponding to the lowest vibrational energy level.

अणु  $\mathrm{H}^{1}\mathrm{Cl}^{35}$  तथा  $\mathrm{H}^{2}\mathrm{Cl}^{35}$  अणुओं के बल नियतांक एकसमान हैं तो न्यूनतम कम्पन ऊर्जा स्तर के संगत कम्पन आवृत्तियों का अनुपात संगणित कीजिए।

## Section–C $2\times7=14$

## (Long Answer Type Questions)

Note:— Answer any two questions. You have to delimit your each answer maximum up to 500 words.

Each question carries 7 marks.

PH-09/8 (6) TT-270

#### खण्ड-स

# (दीर्घ उत्तरीय प्रश्न)

- निर्देश:- किन्हीं दो प्रश्नों के उत्तर दीजिए। आप अपने उत्तर को अधिकतम 500 शब्दों में परिसीमित कीजिए। प्रत्येक प्रश्न 7 अंक का है।
- 10. Discuss the failures of Wien radiation law and Rayleigh-Jeans law in explaining the spectral energy distribution of black body radiation. कृष्णिका विकिरण के स्पेक्ट्रमी ऊर्जा वितरण को समझाने में वीन विकिरण नियम और रैले-जीन्स नियम की विफलताओं की विवेचना कीजिए।
- 11. Describe the uncertainty principle and explain the absence of electron inside a nucleus. अनिश्चितता सिद्धांत का वर्णन कीजिए और नाभिक के अंदर इलेक्ट्रॉन की अनुपस्थिति की व्याख्या कीजिए।
- 12. Discuss the applicability and significance of the Schrödinger equation. Write a remark to justify the necessity of the Schrödinger equation. श्रोडिंजर समीकरण की उपयोगिता व सार्थकता की विवेचना कीजिए। श्रोडिंजर समीकरण की आवश्यकता के औचित्य पर टिप्पणी लिखिए।

13. Describing the Franck Hertz experiment, prove that the energy levels of a single electron atom are discrete.

फ्रेंक हर्ट्ज प्रयोग का वर्णन करते हुए सिद्ध कीजिए कि एक इलेक्ट्रॉन परमाण का ऊर्जा स्तर असतत होता है।