Roll No.

B.Sc. (Part-III)

Phy. Che.-III

3171-III

B.Sc. (Part-III) EXAMINATION, 2023

113865

(Faculty of Science)

[Also Common with Subsidiary Paper of B.Sc. (Hons.) Part-III]

(Three-Year Scheme of 10+2+3 Pattern)

CHEMISTRY-III

(Physical Chemistry)

Time Allowed: Three Hours

Maximum Marks: 34

समय : 3 घंटे

अधिकतम अंक : 34

Note/सूचनाः

No supplementary answer-book will be given to any candidate. Hence the candidates should write the answers precisely in the main answer-book only.

किसी भी परीक्षार्थी को पूरक उत्तर-पुस्तिका नहीं दी जाएगी। अत: परीक्षार्थियों को चाहिए कि वे मुख्य उत्तर-पुस्तिका में ही समस्त प्रश्नों के उत्तर लिखें।

All the parts of one question should be answered at one place in the answer book. One complete question should not be answered at different places in the answer-book.

किसी भी एक प्रश्न के अन्तर्गत पूछे गए विभिन्न प्रश्नों के उत्तर, उत्तर-पुस्तिका में अलग-अलग स्थानों पर हल करने के बजाय एक ही स्थान पर हल करें।

Write your roll number on question paper before you start writing answer of questions.

प्रश्नों के उत्तर लिखने से पूर्व प्रश्न -पत्र पर रोल नम्बर अवश्य लिखें।

Attempt five questions in all, selecting one question from each Unit.

प्रत्येक इकाई में से **एक** प्रश्न चयन करते हुए कुल **पाँच** प्रश्नों के उत्तर देने हैं।

UNIT-I/ इकाई-I

(a) Explain Plank's radiation law.
 प्लांक के विकिरण नियम को समझाइये।

3

 $\mathbf{2}$

(b) What do you mean by Black Body ? आप कष्ण पिण्ड से क्या समझते हैं ?

2

(c) Discuss about Photoelectric effect. प्रकाश विद्युत प्रभाव के बारे में चर्चा कीजिए।

2+3+2=7

- (a) Discuss the Heisenberg's uncertainty principle.
 हाइजनबर्ग अनिश्चितता सिद्धान्त के बारे में चर्चा कीजिए।
 - (b) Explain quantum numbers and their importance. क्वांटम संख्याओं को समझाइये तथा उनके महत्व को समझाइये।
 - (c) Describe Compton effect. कॉम्पटन प्रभाव को समझाइये।

UNIT-11/33418-11

3.	(a)	What do you mean by molecular orbitals and atomic orbitals." Give the differences.	3+4=
		आप आणविक कक्षक तथा परमाणविक कक्षक से क्या समझते हैं ? इनके अन्तर को दीनिये।	
	(b)	Explain introduction to Valence bond model of Hy.	
	1,10,77		
		· m	
4.	(n)	Give comparison of MO (Molecular Orbital) and V. B(Valence Bond) Models.	3+4=
	4,50,7	MO (आणविक कक्षक) तथा V B (संघोजकता वंध) मॉडल की तुलना को दीजिये।	
		168() (आयात्वक कक्षक) एका ६ (४ (सक्षाजकरा वच) साडर का पुराना का दाराजन।	
	(h)	Write concept of σ , σ^* , π , π^* orbitals and their characteristics.	
		o. o*. n. n* कक्षकों के अवधारणा को लिखिये तथा उनकी विशेषताओं को लिखिये।	
		UNIT-III/ इकाई-111	
5.	(n)	What do you understand by degree of freedom?	2
19.	(2)	स्वतंत्रता की कोटि में आप क्या समझते हैं ?	2
		रुकात्वाता का किहार भ जाप क्या भभझात ह ?	
	(b)	Discuss Born - Openheimer approximation.	2
		बोर्न ओपेनहाइसर सन्निकटन को उल्लेखित कीजिये। 🗘	
	(c)	Write basic principles and applications of Raman Spectrum.	3
		इसन स्पेक्ट्म के मुख्य सिद्धान्त तथा अनुप्रयोगों को लिखिये।	
		विवाद स्थानकुरू का युक्त स्विद्धान्य सम्बद्धान्य सम्बद्धान्य सम्बद्धान्य सम्बद्धान्य सम्बद्धान्य सम्बद्धान्य सम	
6.	Wm	te short notes on following :	2+2+3=7
	(1)	Frank condon principle	
	(11)	Rigid rotator	
	(111)	Simple harmonic oscillator	
	निम्न	लिखित पर छोटा लेख लिखिये :	
	(1)	फ्रेंक कॉर्डन सिद्धाना	
	(11)	ट्रह भृगी	
	(in)	सरल हामौनिक दोलिक	
		UNIT-IV/ इकाई-IV	
7.	(11)	Write difference between thermal and photochemical process.	3
		क्रम्मा कर्जा तथा प्रकाश रासार्थानक अभिक्रियाओं में अन्तर को लिखिये।	
	(E)	What do you mean by quantum yield?	1,,
		क्वाटंम लिब्ब से आप क्या समझते हैं ?	
	(e)	Explain Stark - Einstein law.	2
		स्टार्क - आइसंटीन नियम को समझाइये।	
3171	-111	5. 143 Property (1. 14.7), 11. 12. 22. 13. 14. 14. 14. 14. 14. 14. 14. 14. 14. 14	

2

