Cont. . .

B.Sc. IV SEMESTER [MAIN/ATKT] EXAMINATION MAY- JUNE 2025

CHEMISTRY

[Major Subject]				
[Max. Marks : 60] [Time : 3:00 H				
		REE Sections are compulsory. Student s ीन खण्ड अनिवार्य हैं। विद्यार्थी प्रश्न—पत्र		
[Section - A] This Section contains Multiple Choice Questions. Each question carries 1 Mark. All questions are compulsory. इस खण्ड में बहुविकल्पीय प्रश्न हैं। प्रत्येक प्रश्न 1 अंक का है। सभी प्रश्न अनिवार्य है।				
Q. 01 Which of the following is a diamagnetic ion -				
	निम्नलिखित में से कौन सा आयन प्रतिचुम्बकीय है —			
	a)	Co ²⁺	b)	Mn^{2^+}
	c)	Cu ²⁺	d)	Zn^{2+}
Q. 02	Coordination number of Ni in Ni (CO) ₄ is -			
	Ni (CO)4 में Ni की उपसहसंयोजन संख्या है —			
	a)	0	b)	2
	c)	4	d)	6
Q. 03	The value of ΔH in an endothermic reaction is :			
	a)	Positive	b)	Negative
	c)	Zero	d)	None of these
	ऊष्माशोषी अभिक्रियाओं में $\Delta \! H$ का मान होगा $-$			
	a)	धनात्मक	b)	ऋणात्मक
	c)	शून्य	d)	इनमें से कोई नहीं
Q. 04 The unit of cell constant is -				
	सेल	स्थिरांक का मात्रक है –		
	a)	Ohm^{-1}	b)	Ohm-cm
	c)	$\mathrm{Ohm}^{-1}\mathrm{cm}^{-1}$	d)	Cm^{-1}

Q. 05 The correct form of phase rule is -

प्रावस्था नियम का सही रूप है –

a) C + F = P + 2

b) P + F = C + 2

c) P - F = C + 2

d) P + C = F + 2

[Section - B]

This Section contains **Short Answer Type Questions**. Attempt **any five** questions in this section in 200 words each. Each question carries 7 **Marks**.

इस खण्ड में **लघुउत्तरीय प्रश्न** हैं। इस खण्ड में **किन्हीं पांच** प्रश्नों को हल करें। प्रत्येक उत्तर 200 शब्दों में लिखें। प्रत्येक प्रश्न 7 अंक का है।

- Q. 01 Give a brief introduction of the book Rasa Ratnakar written by Nagarjuna नागार्जुन के द्वारा रचित ग्रंथ रस-रत्नाकर का संक्षिप्त परिचय दीजिए।
- Q. 02 What is Lanthanide Contraction ? Describe it's effects. लैन्थेनाइड संकुचन क्या है ? इसके प्रभाव समझाइए।
- Q. 03 Write down the postulates of Werner's coordination theory. वर्नर के उप—सहसंयोजकता सिद्धान्त की अभिधारणाएँ लिखिए।
- Q. 04 Write a note on Joule-Thomson Effect. जूल-थॉमसन प्रभाव पर टिप्पणी लिखए।
- Q. 05 Explain Debye-Hurkel theory for strong electrolytes.

 प्रबल विद्युत अपघट्यों के लिए डिबाई-ह्यूकल सिद्धान्त को समझाइए।
- Q. 06 Explain the principle of steam distillation. वाष्प आसवन के सिद्धान्त को समझाइए।
- Q. 07 Explain the phase diagram of Water System. जल तंत्र का प्रावस्था आरेख समझाइए।
- Q. 08 Write a short note on optical isomerism in coordination compounds. समन्वय यौगिकों में प्रकाशीय समावयवता पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए।

P.T.O.

2 25405-MJ

[Section - C]

This section contains **Essay Type Questions**. Attempt **any two** questions in this section in 500 words each. Each question carries **10 marks**.

इस खण्ड में **दीर्घउत्तरीय प्रश्न** हैं। इस खण्ड में **किन्हीं दो** प्रश्नों को हल करें। प्रत्येक उत्तर 500 शब्दों में लिखें। प्रत्येक प्रश्न **10 अंकों** का है।

- Q. 09 Describe the Carnot Cycle and derive the equation for the efficiency of the engine.

 कार्नोट चक्र का वर्णन कीजिए तथा इंजन की दक्षता के लिए समीकरण की व्युत्पत्ति कीजिए।
- Q. 10 Explain Kohlrausch's Law. Write it's applications. कोलरॉश नियम समझाइए। इसके अनुप्रयोग लिखए।
- Q. 11 Explain Valence Bond Theory of transition metal complexes. Discuss it's limitations.
 संक्रमण धातु संकुलों के संयोजकता बन्ध सिद्धान्त को समझाइए। इस सिद्धान्त की सीमाओं की विवेचना कीजिए।
- Q. 12 What are Transition Elements ? Explain the important properties of transition elements. संक्रमण तत्व क्या हैं ? संक्रमण तत्वों के प्रमुख गुणों का वर्णन कीजिए।

____o___

3 25405-MJ