This question paper contains 4 printed pages. Roll No. 12131/m.

UG0802/03-CHM-64\(\frac{1}{2}\)203

Three/Four Year B.Sc. Fourth Semester EXAMINATION, May-2025

(Faculty of Science)

Subject: CHEMISTRY

(Chemistry of d & f block elements, Chemistry of Oxygen/Nitrogen Containing Functional Groups and Chemical and Ionic Equilibrium, Second and Third law of

Thermodynamics)

Time Allowed: Three Hours →

Maximum Marks: 80

समय : तीन घंटे

अधिकतम अंक : 80

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 नही दी जाएगी। परीक्षर्थियों को समस्त प्रश्नों के उत्तर मुख्य उत्तर-पुस्तिका में ही लिखने चाहिए।

Answers to short answer type questions must be given in sequential order. Similarly, all the parts of one question of descriptive part should be answered in one place in the answer-book.

लघुत्तरात्मक प्रश्नों के उत्तर प्रश्नों के क्रमानुसार देवें। इसी प्रकार किसी भी एक वर्णनात्मक प्रश्न के अन्तर्गत पूछे गए विभन्न प्रश्नों के उत्तर, उत्तर-पुस्तिका में एक ही स्थान पर क्रमानुसार हल करने चाहिए।

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

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

Question paper consists of two parts 'A' and 'B'

प्रश्न पत्र में दो भाग 'अ' और 'ब' होंगे।

Part A : 20 Marks भाग-अः 20 अंक

Part A is compulsory having 10 very short answer-type questions (with a limit of 20 words) of two marks each. The first question is based on knowledge, understanding and applications of the topics/text covered in the syllabus.

भाग अ में दो अंको के 10 अति लघु उत्तरीय प्रश्न (20 शब्दों की सीमा के साथ) अनिवार्य है। पहला प्रश्न पाठ्यक्रम में शामिल विषयों/पाठ के ज्ञान, समझ और अनुप्रयोगों पर आधारित हैं।

Part B : 60 Marks भाग - व : 60 अंक

Part B of the question paper is divided into four units comprising question numbers 2-5. There is one descriptive question from each unit with internal choice. Each question will carry 15 marks.

वर्णनात्मक प्रश्न हैं। प्रत्येक प्रश्न 15 अंक का है। S. COM

CHM-64T-203 (102/7000)

(1)

[P.T.O.]

- (a) What are transition elements? Explain why Zn, Cd and Hg are not considered as transition elements. संक्रमण तत्व किसे कहते हैं? बताइए कि Zn, Cd व Hg को संक्रमण तत्व क्यों नहीं मानते ।
- (b) What is meant by Lanthanide contraction? लैन्थेनाइड संकुचन से क्या तात्पर्य है?

1.

- Give the IUPAC name of isopropyl alcohol. आइसोप्रोपिल एत्कोहॉल का IUPAC नाम बताइए।
- Explain the acidic nature of phenol. फीनॉल की अम्लीय प्रकृति का वर्णन कीजिए
- (e) What is Williamson's ether synthesis? विलियमसन ईथर संश्लेषण क्या है?
- Explain why formic acid is a strong acid than acetic acid. समझाइए क्यों फार्मिक अम्ल ऐसीटिक अम्ल से प्रबल अम्लीय हैं।
 - What is saponification? साबुनीकरण किसे कहते हैं?
 - Write structural formula and names of amines having molecular formula C3H9N.
 C3H9N अणुसूत्र वाले एमीनो के संरचना सूत्र व नाम लिखए।
 - (i) Write Le-chatellier's principle. ली शातालिए का सिद्धान्त लिखिए।
 - Explain solubility product. विलेयता गुणनफल समझाइए।

Part-B/भाग-ब

Unit-I/इकाई-I

|3×5=15|

Write short notes on-

निम्नलिखित पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए-

- (a) Different oxidation states of transition elements. संक्रमण तत्वों की परिवर्ती आक्सीकरण अवस्थाएं।
- (b) Spectral behaviour of transition metal ions. संक्रमण धातु आयनों का स्पेक्ट्रमी व्यवहार।
- (c) Magnetic properties of transition elements. संक्रमण तत्वों के चुम्बकीय गुण।

C-2 CHM-64T-203 (102/7000)

(2)

is con

OR/अथवा

Lar	Discuss the electronic configurations of Lanthanide elements.	[5]
	लैन्थेनाइड तत्वों के इलेक्ट्रॉनिक विन्यासों की विवेचना कीजिए।	
(6)	What do you mean by Transuranic elements? Also explain super heavy elements and their non	nenclature. [5]
	ट्रान्सयूरेनिक तत्वों से आप क्या समझते हैं? अतिभारी तत्वों तथा उनके नामकरण को भी	समझाइये।
10	Give reason that why Actinium shows only +3 Oxidation state? Discuss oxidation states of Ac	tinides. [5]
	कारण बताइए कि क्यों ऐक्टिनियम केवल +3 आक्सीकरण अवस्था प्रदर्शित करता है? ए आक्सीकरण अवस्थाओं की विवेचना कीजिए।	क्टिनाइडो की
	Unit-II/हकाई-II	
3. (a)	Describe the preparation of 1°, 2° and 3° alcohols with the help of Grignard reagent.	[5]
	गिन्यार अभिकर्मक की सहायता से 1°, 2° एवं 3° एल्कोहॉलों के संश्लेषण की व्याख्या की	
-(6)		
		[5]
	विक्टर मेयर विधि द्वारा प्राथमिक, द्वितीयक तथा तृतीयक एल्कोहॉलों में विभेद कैसे करोगे	?
(c)	The Holosphita et al.	[5]
	फीनॉल्फ्थैलिन का संश्लेषण एवं उपयोग लिखिए।	100
	OR/अथवा	
	rite a note on following- (any three).	[3×5=15]
	निलिखित पर टिप्पणी लिखिए (किन्हीं तीन पर)	
(a)	actions using 1, 3-dithiane	
	1, 3-डाइथाएन के उपयोग द्वारा ऐसीटैल्डीहाइड का ऐसीटोन में परिवर्तन	
(b)	reaction.	
	नाभिकस्नेही योगात्मक अभिक्रिया की क्रियाविधि।	
(c)	Aldol condensation	
	एल्डोल संघनन	
(d)	Clemmensen's Reduction	
	क्लीमेन्सन अपचयन	
	Unit-III/इकाई-III	
4. Writes	hort note on the following-	
	खेत पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए	[3×5=15]
	HVZ Reaction	
	IVZ अभिक्रिया	
	. र ८ जानाप्राया	
-2 CHM.	MT 202 (100 mass)	
OHM-	64T-203 (102/7000) (3)	[P.T.O.]
		h.r.n

(b) Effect of substituents on acidity of carboxylic acids. कार्बोक्सिलक अग्लों की अग्लता पर प्रतिस्थापियों का प्रभाव ।	
(c) Urea-preparation properties uses	
यूरिया-विरचन, गुण व उपयोग ।	
OR/अथवा	
Write short note on the following- (on any three).	[3×5=15]
निम्नलिखित पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए (किन्हीं तीन पर)-	
(a) Gabriel Phthalimide synthesis. ग्रैबिल थैलीमाइड संश्लेषण ।	
(b) Hoffmann mustard oil reaction. हॉफमॉन मस्टर्ड आयल अभिक्रिया । (c) Sandmeyer reaction	***
(c) Sandmeyer reaction.	
सैण्डमेयर अभिक्रिया ।	-
Azo coupling reactions	
एंजो संयुग्मन अभिक्रियाएँ ।	
Unit-IV/इकाई-IV	
(a) Explain Carnot's cycle and its efficiency.	[5]
कानो चक्र तथा उसकी दक्षता को समझाइये।	
(b) What do you understand by entropy of a system? Calculate the effect of temparature	
·····opj.	
किसी प्रक्रम की एण्ट्रापी से आप क्या समझते हैं? एण्ट्रापी पर ताप व दाब के प्रभाव की	[5]
(c) Derive the Gibb's Helmhotz equation.	गणना कीजिए।
गिब्स हैल्महोल्ट्ज समीकरण व्युत्पत्त कीजिए।	[5]
OR/अथवा	
Write short note on the following- (on anythma)	
निम्नलिखित पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए (किन्हीं तीन पर)-	[3×5=15]
(a) Claussius-Clapeyron equation	
क्लॉसियस क्लेपेरॉन समीकरण ।	
(b) Relation between K _p and K _c	
K, व K, में सम्बन्ध	
Common jon effect and its applications.	
(c) टिलामिला जिल्हा स्टिस्ट अनुप्रयोग। सम आयन प्रभाव एवं इसके अनुप्रयोग।	
Buffer solutions and its types.	
Buffer solutions and its specific	
बफर विलयन एवं इसके प्रकार ।	
(4)	
C-2 CHM-64T-203 (102/7000) (4)	
C-2 CHNI-U-1	