

No. of Printed Pages : 16

BCHET-147

**BACHELOR OF SCIENCE
(GENERAL)/BACHELOR OF
SCIENCE (MULTIDISCIPLINARY)
(BSCG/BSCM)**

Term-End Examination

June, 2025

**BCHET-147 : ORGANOMETALLICS,
BIOINORGANIC CHEMISTRY, POLYNUCLEAR
HYDROCARBONS AND UV-VIS,
IR SPECTROSCOPY**

Time : 2 Hours

Maximum Marks : 50

Note : (i) Attempt any **five** questions from Part A.

(ii) Attempt any **five** questions from Part B.

(iii) Use separate answer sheet for Part A and Part B.

D-3264/BCHET-147

P. T. O.

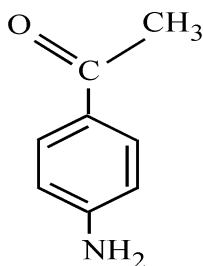
(Organometallics and Bioinorganic Chemistry)

1. How are organometallic compounds classified on the basis of type of bonding ?
Explain giving examples. 5
2. Potassium ferrocyanide reacts with Zn^{2+} , Cu^{2+} and Fe^{3+} to give characteristic precipitate/colour. Give the reactions of potassium ferrocyanide involved with each of these ions and also write the characteristic colours. Give the IUPAC nomenclature for potassium ferrocyanide. 5
3. Using the 18 electron rule as a guide, find/identify : 5
 - (i) The number of CO ligands in $\text{Co}_2(\text{CO})_n$

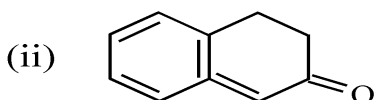
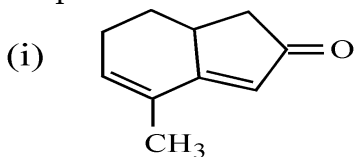
- (ii) The number of metal-metal bonds in $\text{Co}_4(\text{CO})_{12}$
- (iii) The $3d$ metal in $\text{M}_2(\text{CO})_9$.
- (iv) The charge on the complex $[\text{Fe}(\text{CO})_4]^{x-}$
4. Draw the structure of the Zeise's salt and explain briefly the nature of bonding in it. 5
5. Mention any *three* differences between hemoglobin and myoglobin. What is the role of globin chain in hemoglobin ? 5
6. Which alkaline earth metal ion is involved in blood clotting and how does it do so ? What are the other important functions of this metal ion ? 5
7. Write the toxic effects of Pb(II) . What are the sources of lead pollution ? Give a suitable antidote for lead poisoning. 5

**(Polynuclear Hydrocarbons and UV-Vis,
IR Spectroscopy)**

8. Write the reaction and its mechanism involved in the synthesis of pentane-2, 4-dione (α , β -diketone) or butanedioic acid from ethyl-3-oxobutanoate or ethyl acetoacetate. 5
9. Find out characteristic frequencies of the following compound from given values of IR frequencies and give proper explanation for each frequency. IR frequencies given as (in cm^{-1}) : 5
- 2962-2853, 3500, 3400, 3030, 1685,
1340-1250.



10. Find out the $\lambda_{\max}$ value of the following compounds : 5



Given : $\lambda_{\max}$ (in nm)

Base value :

α , β -unsaturated ketone
(5-membered) = 202 nm

α , β -unsaturated ketone
(6-membered) = 215 nm

Increments :

α -substituent = + 10 nm

β -substituent = + 12 nm

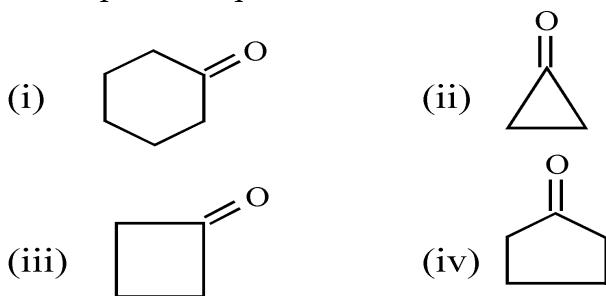
γ -substituent = + 18 nm

Each double bond extending
conjugation = + 30 nm

Homoannular component = + 39 nm

External cyclic double bond = + 5 nm

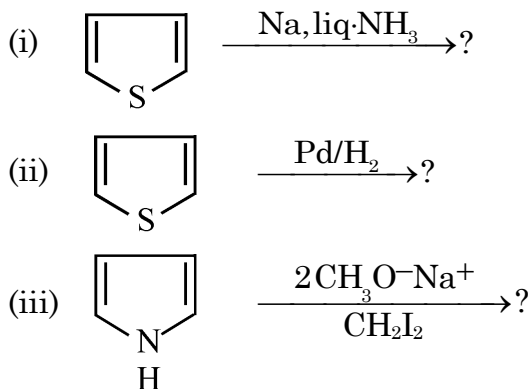
11. (a) Arrange the following molecules in their increasing order of (C = O) stretching absorption frequencies : 2



- (b) Describe the effects of conjugation in $>\text{C}=\text{O}$ stretching absorption frequencies with suitable examples. 3

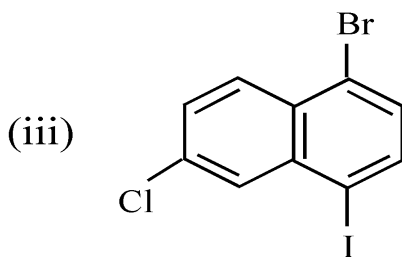
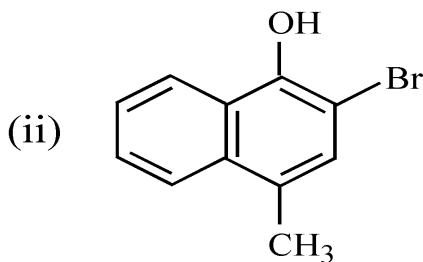
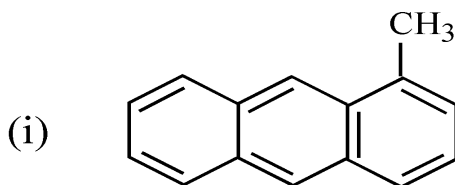
12. (a) Write the reaction when pyrrole is treated with maleic anhydride. 2

- (b) Complete the following reactions : 3



13. (a) Describe Auxochrome with suitable examples. 2

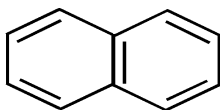
(b) Give the IUPAC names of the following compounds : 3



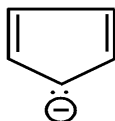
14. (a) Describe keto-enol tautomerization of ethyl acetoacetate. 2

- (b) Find out aromatic and non-aromatic compounds among the following : 3

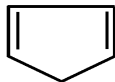
(i)



(ii)



(iii)



BCHET-147

विज्ञान स्नातक (सामान्य) /

विज्ञान स्नातक (बहुविषयक)

(बी. एस-सी. जी./बी. एस. सी. एम.)

सत्रांत परीक्षा

जून, 2025

बी.सी.एच.ई.टी.-147 : कार्बधात्विक, जैव अकार्बनिक

रसायन, बहुनाभिकीय हाइड्रोकार्बन और पराबैंगनी-दृश्य,

अवरक्त स्पैक्ट्रमिकी

समय : 2 घण्टे

अधिकतम अंक : 50

नोट : (i) भाग 'क' से किन्हीं पाँच प्रश्नों के उत्तर दीजिए।

(ii) भाग 'ख' से किन्हीं पाँच प्रश्नों के उत्तर दीजिए।

(iii) भाग 'क' और भाग 'ख' के लिए अलग-अलग

उत्तर-पुस्तिका का प्रयोग कीजिए।

(कार्बधात्विक एवं जैव अकार्बनिक रसायन)

1. कार्बधात्विक यौगिकों को आबन्धन के आधार पर कैसे वर्गीकृत किया गया है ? उदाहरण सहित स्पष्ट कीजिए। 5
2. पोटैशियम फेरोसायनाइड Zn^{2+} , Cu^{2+} और Fe^{3+} के साथ अभिक्रिया करके विशिष्ट अवक्षेप रंग देता है। पोटैशियम फेरोसायनाइड की अभिक्रिया इन प्रत्येक आयन के साथ दीजिए और विशिष्ट रंग भी लिखिए। पोटैशियम फेरोसायनाइड का IUPAC नामकरण भी दीजिए। 5
3. एक गाइड के रूप में 18 इलेक्ट्रॉन नियम का प्रयोग करते हुए ज्ञात कीजिए/पहचान कीजिए : 5
 - (i) $\text{Co}_2(\text{CO})_n$ में CO लिगेण्डों की संख्या

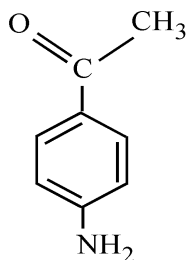
- (ii) $\text{Co}_4(\text{CO})_{12}$ में धातु-धातु आबन्धों की संख्या
- (iii) $\text{M}_2(\text{CO})_9$ में $3d$ धातु
- (iv) संकुल $[\text{Fe}(\text{CO})_4]^{x-}$ का आवेश
4. जीज़ लवण की संरचना का चित्र बनाइये और इसमें आबन्ध की प्रवृत्ति को संक्षिप्त में समझाइये। 5
5. हीमोग्लोबिन और मायोग्लोबिन के बीच किन्हीं तीन भिन्नताओं का उल्लेख कीजिए। हीमोग्लोबिन में ग्लोबिन शृंखलाओं की क्या भूमिका होती है ? 5
6. रक्त के थक्के जमने में किस क्षारीय मृदा धातु आयन की भूमिका होती है और यह ऐसा कैसे करता है ? इन धातु आयन के अन्य महत्वपूर्ण कार्य क्या हैं ? 5
7. Pb(II) के आविषी प्रभाव को लिखिए। लेड प्रदूषण के स्रोत क्या हैं ? शीशा विषाक्तता के उपयुक्त विषनाशक का नाम दीजिए। 5

(बहुनाभिकीय हाइड्रोकार्बन तथा पराबैंगनी-दृश्य,
अवरक्त स्पेक्ट्रमिकी)

8. एथिल-3-ऑक्सोब्यूटेनोएट या एथिल ऐसीटोऐसीटेट से पेन्टेन-2, 4-डाइऑन (α, β -डाइकीटोन) या ब्यूटेनडाइऑइक अम्ल के संश्लेषण में प्रयुक्त अभिक्रिया और उसकी क्रियाविधि को लिखिए। 5
9. दिए गए IR आवृत्तियों के मानों से निम्नलिखित यौगिक में अभिलक्षक IR आवृत्तियों को ज्ञात कीजिए और प्रत्येक आवृत्ति के लिए उचित स्पष्टीकरण दीजिए।

दिया हुआ है : IR आवृत्तियों के cm^{-1} में मान : 5

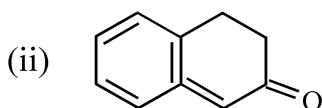
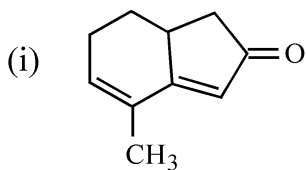
2962-2853, 3500, 3400, 3030, 1685,
1340-1250.



10. निम्नलिखित यौगिकों के लिए $\lambda_{\max}$ के मान ज्ञात

कीजिए :

5



दिया गया है : $\lambda_{\max}$ मान (nm में) :

आधार मान :

α, β - असंतृप्त कीटोन (5-सदस्यीय) = 202 nm

α, β - असंतृप्त कीटोन (6-सदस्यीय) = 215 nm

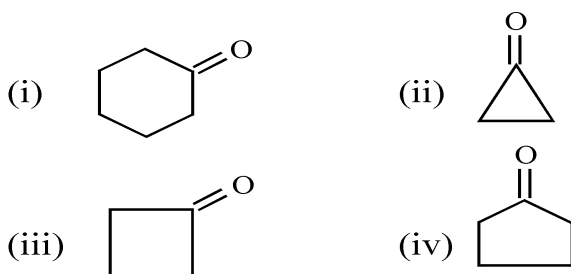
वृद्धिमान :

α - प्रतिस्थानापन्न = + 10 nm

β - प्रतिस्थानापन्न = + 12 nm

γ -प्रतिस्थानापन्न	= + 18 nm
संयुग्मन का विस्तार करने वाले द्विआबंध	= + 30 nm
होमोऐनलर घटक	= + 39 nm
बाह्य चक्रीय द्विआबंध	= + 5 nm

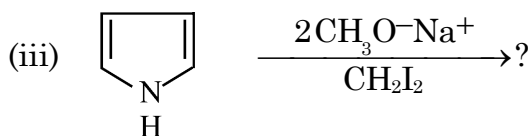
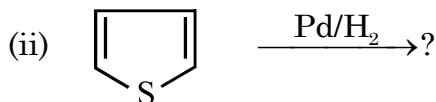
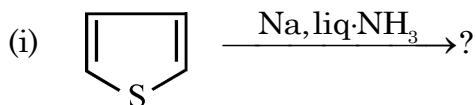
11. (क) निम्नलिखित यौगिकों को उनकी (C = O) तनन अवशोषण अवृत्तियों के बढ़ते क्रम में व्यवस्थित कीजिए :



- (ख) उपयुक्त उदाहरणों से >C=O तनन अवशोषण आवृत्ति पर संयुग्मन के प्रभाव का वर्णन कीजिए।

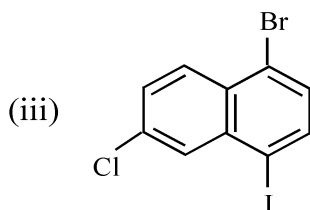
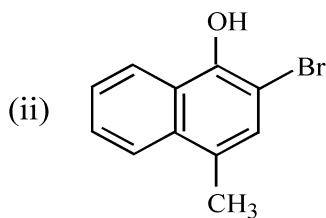
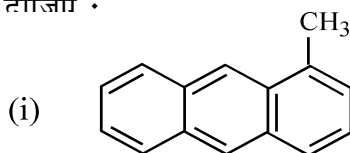
12. (क) पाइरोल की मैलेइक ऐनहाइड्राइड के साथ होने वाली अभिक्रिया को लिखिए।

(ख) निम्नलिखित अभिक्रियाओं को पूर्ण कीजिए : 3



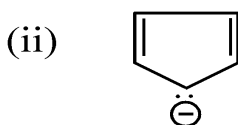
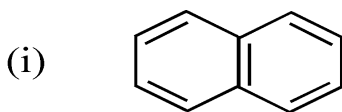
13. (क) उपयुक्त उदाहरणों से वर्णवर्धक का वर्णन कीजिए। 2

(ख) निम्नलिखित यौगिकों के IUPAC नाम दीजिए . 3



14. (क) एथिल ऐसीटोऐसीटेट की कीटो-ईनॉल चलावयवता का वर्णन कीजिए। 2

- (ख) निम्नलिखित में से ऐरोमैटिक और गैर-ऐरोमैटिक यौगिकों को ज्ञात कीजिए : 3



x x x x x