Roll No. Total Printed Pages - 10

F-3766

B.Sc. (Part-III) EXAMINATION, 2022

(New Course)

CHEMISTRY

Paper Second

(Organic Chemistry)

Time: Three Hours] [Maximum Marks:33

नोट : सभी पाँच प्रश्नों के उत्तर दीजिए। प्रत्येक इकाई से एक प्रश्न करना अनिवार्य है।

Note: Attempt all the five questions. One question from each unit is compulsory.

डकाई-1/ Unit-1

1. कारण स्पष्ट कीजाग-

 $[1\frac{1}{2} \times 4]$

थायोफीन, पिरोल व फ्यूरेन की अपेक्षा अधिक ऐरोमैटिक है।

[2]

- पिरीडीन में इल्कट्रोफिलिक (इल्कट्रॉन स्नेही) प्रतिस्थापन 3-स्थिति में होता है।
- (iii) पिरोल ऐरोमैटिक एमीन तथा फिनॉल दोनों की तरह व्यवहार प्रदर्शित करती है।
- (iv) फ्यूरेन डील्स-एल्डर अभिक्रिया दिखाता है

Give reasons why-

- Thiophene is more reactive than pyrol and furan.
- Electrophilic substitution takes place mainly at 3-position in pyridine.
- (iii) Pyrrole behaves both like aromatic amines and **Phenols**
- (iv) Furan shows Diels-Alder Reaction

(ब) अभिक्रिया पूर्ण कीजिए

[1]

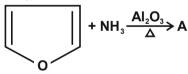
Complete the reaction-

अथवा/OR

- (अ) किन्हीं तीन की क्रियाविधि समझाइये [2 × 3]
- (i) नॉर-पिरोल संश्लेषण
- (ii) फिशर-इण्डोल संश्लेषण
- (iii) स्क्रॉउप संश्लेषण
- (iv) बिस्कलर-नेपियरॉलस्की अभिक्रिया

Explain the Mechanism of any three

- (i) Knorr-Pyrrole Synthesis
- (ii) Fischer-/ndole Synthesis
- (iii) Skraup Synthesis
- (iv) Bischler-Naperalski reaction
- (b) अभिक्रिया पूर्ण करें Complete the reaction [1]



इकाई-II/ UNIT-II

- 2. (अ) अभिक्रिया पूर्ण कीजिए-
 - (a) Complete the following reactions-

- (i) $CH_3 C \equiv N \xrightarrow{CH_3MgBr} A \xrightarrow{H^+/H_2O} B$ [1½]
- (ii) $CH_3CHO \xrightarrow{Zn} A \xrightarrow{H_3O^+} B$ [1½]
- (iii) $CH_3COCH_3 \xrightarrow{CH_3Li} A \xrightarrow{H^+/H_2O} B$ [1½]
- (iv) $C_6H_5CHO + CH_2 \setminus COO\varepsilon t \xrightarrow{Pyridine} A \xrightarrow{(i) H_2O \atop (ii)\Delta} B$ [1½]
- (v) $NH_2CONH_2 + CH_3COCH_2COO\varepsilon t \longrightarrow A$ [1]

अथवा/OR

- (अ) टिप्पणी लिखिये
- (i) एथिलएसीटोएसीटेट में कीटो-इनॉल चलावयता [2½]
- (ii) रॉबिन्सन एन्यूलीकरण अभिक्रिया [2½]
- (iii) क्लेजन संघनन [2]

Write notes on-

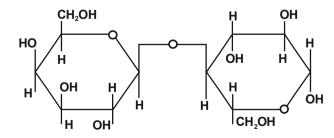
- (i) Keto-Enol tautomerism in Ethylacetoacetate
- (ii) Robinson Annulation Reaction
- (iii) Claisen Condensation

इकाई-III / UNIT-III

- 3. (अ) एनोमर तथा एपीमर को सउदाहरण समझाइये। [3]
 - (ब) ग्लूकोज़ के वलय माप निर्धारण की विधि समझाइये।[3]
 - (स) समविभव बिन्दु परिभाषित कीजिए। [1]
 - (a) Explain giving example Anomer & Epimer
 - (b) Describe the method to determine the Ring size of Glucose
 - (c) Define isoelectric point

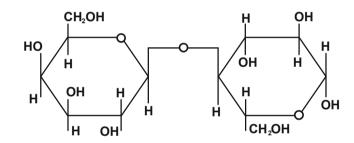
अथवा/OR

- (अ) डी. एन. ए. की हेलिक्स संरचना को सविस्तार समझाइये[3]
- (ब) प्रोटीन को सांद्र नाइट्रिक अम्ल के साथ अभिक्रिया लिखिए[1]
- (स) निम्नलिखित डाइर्सेक्राइड की संरचना के आधार पर प्रश्नों के उत्तर दीजिए। [3]



F-3766 P.T.O.

- (i) IUPAC नाम लिखिए
- (ii) अपचयी व/अथवा अनापचयी भाग के नाम लिखिए
- (iii) दोनों मोनोसैक्राइड के बंधन का प्रकार लिखिए
- (a) Explain the helical structure of DNA
- (b) Write the reaction of protein with Conc. HNO₃
- (c) For the given Dissacharide molecule answer the following-



- (i) Write the IUPAC name
- (ii) Identify the Reducing and/or Non-reducing groups
- (iii) Type of bond connecting the two monosaccharide

इकाई-IV/Unit-IV

4. (अ) चेन ग्रोथ व स्टेप-ग्रोथ बहुलीकरण में अंतर बताइये।[4]

(ब) इनमें से कौन क्रोमोफोर नहीं है [1]

- (i) $-N = O(ii) N = N OH(iii) O-H(iv) NO_2$
- (स) मॉरडेंट रंजक किसे कहते हैं? इसका उदाहरण दीजिए।[1]
- (a) Differentiate between chain growth and step-growth polymerisation.
- (b) Which of the following is not chromophore
- (i) $-N = O(ii) N = N OH(iii) O-H(iv) NO_2$
- (c) What is Mordant dye. Give one example.

अथवा/OR

- (अ) संरचना के आधार पर रंजकों का वर्णन कीजिए। [4]
- (ब) क्या होता है जब थैलिक एन्हाइड्राइड को रिसॉर्सिनॉल के साथ गर्म करते हैं [1]
- (स) आरलान का मोनोमर इकाई क्या है [1]
- (a) Classify dyes on the basis of structure
- (b) What happens when phthalic anhydride is heated with Resorcinol
- (c) What is the monomer of orlon.

इकाई-V/Unit-V

5. (अ) कॉलम **A** में दिये गए क्रियात्मक समूहों को कॉलम **B** में दिये गए आवृत्ति के सही विकल्प के रूप में लिखिए। [3]

Column A Column B

एल्डीहाइड 2975 - 2950 cm⁻¹

नाइट्राइल 3200 - 3300 cm⁻¹

एमाइड 2500 - 3000 cm⁻¹

कार्बोक्लिक अम्ल 1650 - 1750 cm⁻¹

(ब) संयुग्मन का इलेक्ट्रॉनिक संक्रमण पर क्या प्रभाव पडता है?

[1]

- (स) नाभिकीय चुंबकीय अनुनाद स्पेक्ट्रमिकी का सिद्धांत समझाइये। ये अन्य स्पेक्ट्रमिकी से अलग तकनीक क्यों हैं? [2]
- (a) Match the frequencies indicated in column B with correct functional group in column A.

Column A Column B

(i) Aldehyde 2975-2950 cm⁻¹

(ii) Nitrile 3200 - 3300 cm⁻¹

F-3766 P.T.O.

F-3766

(iii) Amide 2500-3000 cm⁻¹

(iv) Carboxylic acid 1650 - 1750 cm⁻¹

- (b) What is the effect of Conjugation on electronic transitions.
- (c) Explain the principle of Nuclear magnetic Resonance spectroscopy. How this spectroscopic technique is different from other spectroscopy.

अथवा/OR

- (अ) इनमें से किस यौगिक में $n \to \sigma^*$ संक्रमण नहीं पाया जाएगा (i) पैरान्डाइक्लोरोबेंजीन (ii) मीथेन (iii) एथिल एल्कोहल (iv) मेथिल एलीन [3]
- (ब) टी एम एस क्या है व इसे NMR स्पेक्ट्रमिकी में संदर्भ के रूप में क्यों उपयोग किया जाता है। [1]
- (स) निम्नलिखित यौगिको के PMR संकेतक की संख्या एवं स्पिन-स्पिन विपाटन को बताइये [2]
- (i) एथिल एसीटेट
- (ii) टॉलुईन
- (iii) 1,1,2 ट्राईबोमोइथेन

- (a) Which of the following will not show $n \to \sigma^*$ transition.
 - (i) p dichlorobenzene
 - (ii) Methane
 - (iii) Ethyl alcohol
 - (iv) methyle amine
- (b) What is TMS? And why it is used as reference compound in NMR spectroscopy?
- (c) Write the numbr of PMR signal obtained and also the spin spin splitting pattern of the following compounds
 - (i) Elthyl acetate
 - (ii) Toluene
 - (iii) 1,1,2-Tribromoethane.