

H-37-21

Roll No.....

Annual Examination, 2020**B.Sc. II****CHEMISTRY****Paper II**

(Organic Chemistry)

Time : 3 Hours]

[MAXIMUM MARKS : 33

नोट : खण्ड 'अ' वस्तुनिष्ठ प्रकार का तथा अनिवार्य है। उन्हें उत्तर-पुस्तिका के प्रथम पृष्ठ पर लिखा जाये। खण्ड 'ब' लघु उत्तरीय प्रकार का और खण्ड 'स' दीर्घ उत्तरीय प्रकार का है।

Note : Section 'A' is Objective type and is compulsory. It should be written on the first page of Answer-book. Section 'B' is Short answer type and Section 'C' is Long answer type.

खण्ड 'अ'/Section 'A'**बहुविकल्पीय प्रश्न****(Multiple Choice Questions)****1. सही उत्तर चुनिए—** **$1 \times 8 = 8$**

Choose the correct answer :

- (i) ऐल्किल हैलाइड पर KOH की अभिक्रिया कहलाती है—
 (अ) प्रतिस्थापन (ब) विलोपन
 (स) योगात्मक (द) समावयवीकरण।

P.T.O.

Action of KOH on alkyl halide is known as :

- (a) Substitution (b) Elimination
 (c) Addition (d) Isomerisation.

- (ii) सर्वाधिक अम्लीय है—
 (अ) फीनॉल (ब) ऑर्थो क्रिसाल
 (स) मेटा क्रिसाल (द) पैरा क्रिसाल।

Most acidic is :

- (a) Phenol (b) Ortho cresol
 (c) Meta cresol (d) Para cresol.

- (iii) बैंजोइन संघनन में प्रयुक्त त्रट्टणायन है—
 (अ) OH^- (ब) CN^-
 (स) H^- (द) X^- .

The anion involved in benzoin condensation is :

- (a) OH^- (b) CN^-
 (c) H^- (d) X^- .
- (iv) फिनॉल को सान्द्र H_2SO_4 की उपस्थिति में थैलिक एनहाइड्राइड के साथ गर्म करने पर प्राप्त होता है—
 (अ) बैकेलाइट (ब) मेथिल आरेन्ज
 (स) फिनाल्फ्थेलीन (द) बैंजीन।

H-37-21

Phenol on heating with Phthalic anhydride in presence of concentrated H_2SO_4 gives :

- (a) Bakelite (b) Methyl orange
 - (c) Phenolphthalein (d) Benzene.
- (v) $>C = O$ समूह के कार्बन की संकरण अवस्था है—
- (अ) sp (ब) sp^2
 - (स) sp^3 (द) dsp^2 .

Hybridisation state of carbon in $> C = O$ group is :

- (a) sp (b) sp^2
- (c) sp^3 (d) dsp^2 .

- (vi) आइसोप्रोपिल ऐमीन है—
- (अ) 1° ऐमीन (ब) 2° ऐमीन
 - (स) 3° ऐमीन (द) इनमें से कोई नहीं।

Isopropyl amine is :

- (a) 1° Amine (b) 2° Amine
- (c) 3° Amine (d) None of these.

- (vii) निम्नलिखित में दुर्बल क्षार है—
- (अ) अमोनिया (ब) ऐनीलिन
 - (स) ऐथिल ऐमीन (द) मेथिल ऐमीन।

The weakest base amongst following is :

- (a) Ammonia (b) Aniline
- (c) Ethyl Amine (d) Methyl Amine.

(viii) निम्नलिखित में कौन सबसे अधिक अम्लीय है—

- (अ) CH_3COOH (ब) CH_3CH_2COOH
- (स) $CH_2ClCOOH$ (द) $CHCl_2COOH$.

Which one of the following is most acidic :

- (a) CH_3COOH (b) CH_3CH_2COOH
- (c) $CH_2ClCOOH$ (d) $CHCl_2COOH$.

खण्ड 'ब' (Section 'B')

लघु उत्तरीय प्रश्न

$2 \times 5 = 10$

(Short Answer Type Questions)

नोट : सभी पाँच प्रश्न अनिवार्य हैं। सभी प्रश्नों में आन्तरिक चयन है। प्रश्नों का उत्तर अधिकतम 75-100 शब्दों में लिखें।

Note : All the five questions are compulsory. There is an internal choice in each question. Write answer of the questions maximum with 75-100 words.

1. हुंसडिकर अभिक्रिया समझाइए।

Explain Hunsdicker Reaction.

[5]

अथवा / Or

ऐथिल क्लोराइड से निम्नलिखित कैसे प्राप्त करेंगे—

- (अ) ऐथिल आइसोसायनाइड,
- (ब) ऐथिल ऐल्कोहॉल।

How will you obtain the following from ethyl chloride :

- (a) Ethyl Isocyanide,
- (b) Ethyl Alcohol.

2. फिनॉल के अम्लीय व्यवहार को समझाइए।

Explain acidic nature of Phenol.

अथवा / Or

गिलसरॉल से निम्नलिखित कैसे प्राप्त करेंगे—

- (अ) एक्रोलीन, (ब) नाइट्रोगिलसरीन।

How will you obtain the following from Glycerol :

- (a) Acrolein (b) Nitroglycerin.

3. फार्मेल्डहाइड, ऐसेटैल्डहाइड की अपेक्षा अधिक क्रियाशील है, समझाइए।

[6]

Formaldehyde is more reactive than acetaldehyde. Explain.

अथवा / Or

ऐसेटैल्डहाइड की निम्नलिखित के साथ अभिक्रिया लिखिए—

- (अ) अमोनिया (ब) हाइड्रेजीन।

Write reaction of acetaldehyde with the following :

- (a) Ammonia (b) Hydrazene.

4. प्रतिस्थापियों का अम्ल की अम्लीयता पर क्या प्रभाव पड़ता है?

What is the effect of substituent on acidity of carboxylic acids ?

अथवा / Or

निम्नलिखित को ऐसीटिल क्लोराइड से कैसे प्राप्त करेंगे—

- (अ) ऐसीटिक एनहाइड्राइड,
- (ब) ऐसीटामाइड।

How will you get the following from acetyl chloride :

- (a) Acetic Anhydride,
- (b) Acetamide.

[7]

5 . नाइट्रोबैंजीन के विद्युत अपघटनी अपचयन को समझाइए।

Explain electrolytic reduction of nitrobenzene.

अथवा / Or

ऐलिफैटिक ऐमीन, ऐरोमैटिक ऐमीन से अधिक क्षारकीय है, समझाइए।

Aliphatic amines are more basic than aromatic amines, Explain.

खण्ड 'स'/Section 'C'

दीर्घ उत्तरीय प्रश्न

$5 \times 3 = 15$

(Long Answer Type Questions)

नोट : सभी पाँच प्रश्न अनिवार्य हैं। सभी प्रश्नों में आन्तरिक चयन है। प्रश्नों का उत्तर अधिकतम 200-250 शब्दों में लिखें।

Note : All the five questions are compulsory. There is an internal choice in each question. Write answer of the questions maximum with 200-250 words.

1 . ऐलिकल हैलाइड में S_{N^1} तथा S_{N^2} अभिक्रिया उदाहरण सहित समझाइए।

Explain S_{N^1} and S_{N^2} reaction in alkyl halide giving example.

[8]

अथवा / Or

कैसे प्राप्त करेंगे—

- (अ) क्लोरोबैंजीन से डी.डी.टी.,
(ब) बैंजीन डाइऐजोनियम क्लोराइड से क्लोरोबैंजीन।

How will you obtain :

- (a) D.D.T. from chlorobenzene,
(b) Chlorobenzene from benzene diazonium chloride.

2 . ग्लिसरॉल की ऑक्सेलिक अम्ल के साथ विभिन्न ताप पर होने वाली अभिक्रिया लिखिए।

Write down the reaction of glycerol with oxalic acid at different temperature.

अथवा / Or

पिनाकोल-पिनाकोलोन पुनर्विन्यास को समझाइए।

Explain Pinacol-Pinacolon rearrangement.

3 . नोवेनेजल अभिक्रिया क्या है ? क्रियाविधि समझाइए।

What is Knovenagel reaction ? Explain its mechanism.

[9]

अथवा / Or

HCHO, CH₃CHO व CH₃COCH₃ की NaHSO₃ के साथ अभिक्रिया दीजिए।

Give the reactions of HCHO, CH₃CHO and CH₃COCH₃ with NaHSO₃.

4. निम्नलिखित पर टिप्पणी लिखिए—

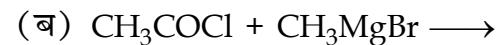
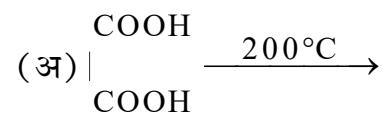
- (अ) विकार्बोक्सिलीकरण,
- (ब) कोल्बे अभिक्रिया।

Write notes on the following :

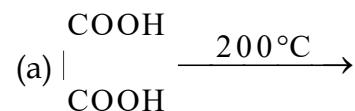
- (a) Decarboxylation,
- (b) Kolbe Reaction.

अथवा / Or

निम्नलिखित अभिक्रिया को पूर्ण कीजिए—



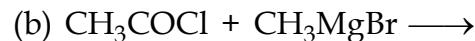
Complete the following reactions :



H-37-21

P.T.O.

[10]



5. हिंसबर्ग विधि द्वारा प्राथमिक, द्वितीयक एवं तृतीयक ऐमीन के मिश्रण का पृथक्करण कैसे करेंगे ?

How mixture of primary, secondary and tertiary amine can be separated by Hinsberg method ?

अथवा / Or

निम्नलिखित को कैसे प्राप्त करेंगे—

- (अ) नाइट्रोबैंजीन से p-ऐमीनो फिनॉल,
- (ब) ऐथिल ऐमीन से ऐथिल आइसोसाइनाइड,
- (स) बैंजीन डाइजोनियम क्लोराइड से फेनिल सायनाइड।

How will you obtain the following :

- (a) p-Amino phenol from nitrobenzene,
- (b) Ethyl isocyanide from ethyl amine,
- (c) Phenyl cyanide from benzene diazonium chloride.



10/50

H-37-21