2530

Your Roll No.

B.Sc. (G) / II / NS A CHEMISTRY – Paper V (Organic Chemistry)

Time: 2 Hours Maximum Marks: 25

(Write your Roll No. on the top immediately on receipt of this question paper.)

Note: Answers may be written either in English or in Hindi; but the same medium should be used throughout the paper.

टिप्पणी : इस प्रश्नपत्र का उत्तर अंग्रेजी या हिन्दी किसी एक भाषा में दीजिए; लेकिन सभी उत्तरों का माध्यम एक ही होना चाहिए।

Attempt any **four** questions. Q. No. 1 is compulsory. किन्हीं <mark>चार</mark> प्रश्नों के उत्तर दीजिए। प्रश्न संख्या 1 अनिवार्य है।

- (a) A liquid 'A', mol formula (C₇H₆O), forms an oxime does not reduce Fehling's solution but undergoes Cannizzaro reaction.
 - (i) What is 'A'?
 - (ii) Give the mechanism of Cannizzaro reaction.

4

(b)
$$A \longrightarrow A \longrightarrow B \longrightarrow B \longrightarrow (C_7 H_6 O_3 Na)$$

$$C \xrightarrow{CH_3COCl} C_9H_8O_4)$$

Identify A, B, C and D.

3

- (क) द्रव 'A', जिसका आण्विक सूत्र C₇H₆O है, एक ऑक्साइम बनाता है। यह द्रव फेलिंग विलयन को अपचायित नहीं करता बल्कि इसमें कैनिजारो अभिक्रिया होती है।
 - (i) 'A' क्या है?
 - (ii) कैनिजारो अभिक्रिया की क्रियाविधि बताइए।

(a)
$$(C_6H_6O) \xrightarrow{\text{NaOH} + CO_2} B \xrightarrow{\text{H}^+} (C_7H_6O_3Na)$$

$$C \xrightarrow{CH_3COCl} C_{7} \xrightarrow{(C_7H_6O_3)} C_{9} \xrightarrow{D} (C_9H_8O_4)$$

A, B, C और D को पहचानिए।

2. Explain why:

- (a) Aromatic amines are weaker bases than aliphatic amines.
- (b) Simple aryl halides do not undergo nucleophilic substitution readily.

- (c) 1,3,5,7 cyclooctatetrene is non aromatic.
- (d) Only symmetrical alleanes can be synthesized in good yields by Wurtz reaction. 1½×4

कारण समझाइए:

- (क) ऐरोमैटिक ऐमीन, ऐलीफैटिक ऐमीनों से कमजोर क्षारक होते हैं।
- (ख) सरल ऐरिल हैलाइडों का सहज ही न्यूक्लियोफिलिक प्रतिस्थापन नहीं होता है।
- (ग) 1, 3, 5, 7 साइक्लोऑक्टैटेट्रीन नॉन ऐरोमैटिक होता है।
- (घ) केवल समित एलीनों को वुर्ट्ज अभिक्रिया द्वारा अच्छे उत्पादनों में संश्लेषित किया जा सकता है।
- 3. (a) Draw all conformations of n-butane in Newman's projections. Which conformation is most stable and why?
 - (b) Assign R/S configuration to the asymmetric carbon in the following:

2

(c) Assign E/Z configuration to the following:

(i)
$$H_3CCH_2$$
 CH_3 $C=C$ CHO CH_3 $C=C$ $COOH$

2

- (क) n-ब्यूटेन के सभी संरूपणों को न्यूमैन प्रक्षेपों में खींचिए। कौन से संरूपण सबसे अधिक स्थायी होते हैं और क्यों?
- (ख) निम्नलिखित में असमित कार्बन को R/S संरूपण प्रदान कीजिए:

(i)
$$HO \longrightarrow H$$
 (ii) $HO \longrightarrow CH_3$ COOH

(ग) निम्नलिखित को E/Z संरूपण प्रदान कीजिए :

- 4. Write the equations for the following reactions when:
 - (i) Glycerol is heated with oxalic acid to 110°C.
 - (ii) Ethylene glycol is heated with ZnCl₂.

2530

- (iii) Ethyl bromoacetate is reacted with acetone in presence of Zn, followed by hydrolysis.
- (iv) An equimolar mixture of CO and HCI is bubbled through a solution of benzene containing anhydrous AlCl₃.

 1½×4

निम्नलिखित अभिक्रियाओं के लिए समीकरण लिखिए जब :

- (i) ग्लिसरॉल को ऑक्जेलिक अम्ल के साथ 110°C तक गर्म किया जाता है।
- (ii) एथिलीन ग्लाइकॉल को ZnCl2 के साथ गर्म किया जाता है।
- (iii) ईथाइल ब्रोमोऐसीटेट पर Zn की मौजूदगी में ऐसीटोन की अभिक्रिया कराई जाती है और उसके बाद जलापघटन किया जाता है।
- (iv) CO और HCL के सममोलीय मिश्रण को बैंजीन के ऐसे विलयन से होकर बुदबुदाया जाता है जिसमें निर्जल AlCl₃ मिला होता है।
- 5. (a) Explain keto-enol tautomerism with reference to aceto acetic ester.
 - (b) Starting from ethylacetoacetate, how will you obtain the following:

- (i) acetonylacetone (ii) Crotonic Acid (iii) Adipic Acid 4
- (क) ऐसीटोऐसिटिक ईस्टर के संदर्भ में कीटो-ईनोल टॉटोमेरिज्म की व्याख्या कीजिए।
- (ख) ईथाइलऐसीटो ऐसीटेट से आरम्भ करके आप निम्नलिखित को कैसे प्राप्त करेंगे ?
 - (i) ऐसीटोनिलऐसीटोन (ii) क्रोटोनिक अम्ल (iii) ऐडिपिक अम्ल
- 6. Write short notes on any two of the following:
 - (a) Sandmeyer Reaction
 - (b) Hydrolysis of ester
 - (c) Reduction of nitrobenzene under different reaction conditions. 3,3

निम्नलिखित में से किन्हीं दो पर संक्षिप्त टिप्पणियाँ लिखिए :

- (क) सैंडमेयर अभिक्रिया
- (ख) एस्टर का जल अपघटन
- (ग) अभिक्रिया की भिन्न दशाओं में नाइट्रोबेन्जीन का अपचयन