## B.Sc. (G). / I / NS CHEMISTRY – Paper II

 $\mathbf{A}$ 

(Organic Chemistry)

(O.C.: Admissions of 2004 and before)

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.

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

Attempt four questions in all. Q. No. 4 is compulsory. कुल चार प्रश्नों के उत्तर दीजिए। प्रश्न सं. 4 अनिवार्य है।

1. (a) Draw the electronic configurations, the name of the bonds involved, and describe the geometry of the molecule:

[P.T.O.

- (b) An alkane has a molecular weight of 72, and monochlorination produces one product only. What is the compound?
- (c) Write down, how can a mixture of compounds be purified by column chromatography.
- (d) Write down two resonance structures for acetic acid and acetate ion, respectively. Which one will have greater resonance stabilization?

  1½,1,1½,2
- (क) नीचे दिए गए अणु के इलेक्ट्रॉनी संरूपण, संबंधित आबंधों के नाम और ज्यामिति का वर्णन कीजिए :
  - (i) H–C– H (ii) CH₂=CH₂ (iii) CH≡CH
  - (ख) एक ऐल्केन का आण्विक भार 72 है और मोनोक्लोरिनेशन केवल एक उत्पाद बनाता है। यह यौगिक क्या है?
  - (ग) बताइए कि किस प्रकार यौगिकों के एक मिश्रण को कॉलम क्रोमेटोग्राफी द्वारा शुद्ध किया जा सकता है?
  - (घ) ऐसेटिक अम्ल और ऐसीटेट आयन के लिए क्रमशः दो अनुनादी संरचनाओं को लिखिए । किसमें अनुनाद-स्थिरीकरण अधिक होगा ?

2. (a) Give IUPAC names for the following:

- (b) With the help of an example, write down possible termination steps in a free radical reaction.
- (c) Give the mechanism and kinetics of S<sub>N</sub>1 reaction, between tert-butyl bromide and hydroxide ion. Write down the order of relative reactivity for a primary, secondary and tertiary alkyl halides.
- (d) Write down the structure of dichlorocarbene. How it is formed? 2,1,2,1

2. (क) निम्नलिखित के IUPAC नाम लिखिए:

- (ख) एक उदाहरण की मदद से मुक्त रेडिकल अभिक्रिया में संभव समापन कदमों को बताइए।
- (ग) टर्ट- ब्यूटाइल ब्रोमाइड और हाइड्रोक्साइड आयन के बीच S<sub>N</sub><sup>1</sup> अभिक्रिया की क्रियाविधि और गतिकी का वर्णन कीजिए। प्राथमिक, द्वितीयक और तृतीयक ऐल्काइल हैलाइडों की सापेक्ष अक्रांतिकता कोटि का वर्णन कीजिए।
- (घ) डाइक्लोरोकार्बीन की संरचना लिखिए। यह कैसे बनता है?
- 3. (a) Complete the following reactions:

(i) 
$$C=C$$
  $CH_3$   $CHCl_3$   $CH$   $CHCl_3$   $CH$ 

(ii) 
$$CH_2I_2 \xrightarrow{Zn(Cu)}$$
?

(iii) Me<sub>2</sub>CO+EtMgI 
$$\longrightarrow$$
?  $\xrightarrow{H^+}$ ?

- (b) Write down the mechanism of:
  - (i) Aldol condensation
  - (ii) Addition of HCN to an aldehyde
- (c) Give an example of any two of the following:
  - (i) Electrophile
  - (ii) Homolytic bond cleavage

- 4. (a) Treatment of 2-bromo-2-methylbutane with KOH in ethanol yields a mixture of two alkenes. What are their likely structures?
  - (b) Put down the structural formula of any two of the following:
    - (i) Cis-2- methyl -3-heptene
    - (ii) (E) -2 chloro-2-butene
    - (iii) (Z)-1-chloro-2-butene
  - (c) Write down the order of relative stabilities of primary, secondary and tertiary carbonium ions.
    How can it be explained?
    - (d) (i) Give a method for the preparation of Ethanethiol.
      - (ii) Write a note on synthetic uses of Grignard reagents. 2,2,1,2
- 4. (क) 2-ब्रोमो-2-मेथिलब्यूटेन को KOH से ईथनॉल में उपचारित करने पर दो ऐल्कीनों का मिश्रण तैयार होता है। इनकी संभावित संरचनाएं क्या हैं?
  - (ख) निम्नलिखित में से किन्ही दो के संरचना सूत्र लिखिए:
    - (i) सिस-2-मेथिल -3-हेप्टीन
    - (ii) (E)-2- क्लोरो-2-ब्यूटीन

- (iii) Heterolytic bond cleavage.
- (d) Define specific rotation. On what factors does it depend? 2,2,1,1
- 3. (क) निम्नलिखित अभिक्रियाओं को पूरा कीजिए :

(i) 
$$C=C$$
  $CH_3$   $CH_2$   $CH_3$   $CH_3$ 

(ii) 
$$CH_2I_2 \xrightarrow{Zn(Cu)}$$
?

- (iii) Me<sub>2</sub>CO+EtMgI  $\longrightarrow$ ?  $\xrightarrow{H^+}$ ?
- (ख) निम्नलिखित की क्रियाविधि लिखिए:
  - (i) ऐल्डॉल संघनन
  - (ii) ऐल्डिहाइड में HCN को मिलाना
- (ग) निम्नलिखित में से किन्हीं दो के उदाहरण दीजिए:
  - (i) इलैक्ट्रोफाइल
  - (ii) होमोलाइटिक आबंध विदलन
  - (iii) हैटरोलाइटिक आबंध विदलन
- (घ) विशिष्ट ध्रुवण घूर्णन की परिभाषा दीजिए। यह किन कारकों पर निर्भर करता है?

- (iii) (Z)-1-क्लोरो-2-ब्यूटीन
- (ग) प्राथमिक,द्वितीयक और तृतीयक कार्बोनियम आयनों की सापेक्ष स्थिरताओं की कोटि बताइए। इसे कैसे समझाया जा सकता है?
- . (घ) (i) ईथेनथायोल को तैयार करने की विधि बताइए।
  - (ii) ग्रिगनार्ड अभिकर्मकों के कृत्रिम उपयागों पर टिप्पणी लिखिए।
- 5. (a) What is meant by each of the following:
  - (i) Meso compound
  - (ii) Racemic modification
  - (iii) Chirality
  - (iv) Configurational isomers.
  - (b) Write down important differences between  $S_N2$  and  $S_N1$  reactions.
  - (c) Give the mechanism and synthesis of tert Butyl methyl ether using Williamson's synthesis.
  - (d) Which of the following would you expect to be the stronger acid?
    - (i) CH<sub>2</sub>ClCO<sub>2</sub>H or CHCl<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H
    - (ii) CH<sub>2</sub>FCO<sub>2</sub>H or CH<sub>2</sub>FCH<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H

Give reasons to explain the above noted difference. 2,1,2,1

- 5. (क) निम्नलिखित में से प्रत्येक का क्या अर्थ है:
  - (i) मेसो यौगिक
  - (ii) रेसिमिक रूपांतरण
  - (iii) किरेलिटी
  - (iv) विन्यासी समावयवी
  - (ख)  $S_N^2$  और  $S_N^1$  अभिक्रियाओं में महत्वपूर्ण अंतर बताइए।
  - (ग) विलियमसन-संश्लेषण का प्रयोग करके टर्ट-ब्यूटाइलमेथिल ईथर की क्रिया विधि और संश्लेषण का वर्णन कीजिए।
  - (घ) निम्नलिखित में से किसे आप प्रबलतर अम्ल होने की आशा करते हैं:
    - (i) CH2ClCO2H या CHCl2CO2H
    - (ii) CH<sub>2</sub>FCO<sub>2</sub>H या CH<sub>2</sub>FCH<sub>2</sub>CO<sub>2</sub>H उपर्युक्त अंतर की कारण बताकर व्याख्या कीजिए।