Total No. of Questions: 6]

P2906

SEAT No. :	
------------	--

[Total No. of Pages: 5

[5023]-1003 M.Sc. - (I)

#### **ORGANIC CHEMISTRY**

CHO - 150: Basic Organic Chemistry (2014 Pattern) (Semester - I) (4 Credits)

Time: 3 Hours] [Max. Marks: 50

Instructions to the candidates:

- 1) All questions are compulsory.
- 2) Figures to the right indicate full marks.
- 3) Answers to the two sections should be written in separate answer books.

#### **SECTION - I**

# **Q1)** Attempt the following:

[5]

- a) Explain hyperconjugation with suitable example.
- b) What is the current concept of aromaticity.
- c) Comments on the conformational analysis of cyclic compounds.
- d) Discuss in brief stereospecific reactions.
- e) Explain enantiomeric relationship.

## **Q2)** Attempt any five of the following:

[10]

- a) Which factors affect acidity of organic compounds?
- b) Write short note on non-benzeroid compounds.
- c) Explain structure and stability of nitrenes.
- d) Comment on the stability of the following.



and



e) Comment on the optical activity of the following with justification.

$$H'''''c = c = C = C$$
 $CH_3$ 

f) Assign pro-R and Pro-S labels to  $H_A$  and  $H_B$ .

### Q2) Attempt any five of the following:

[10]

a) Identify the diastereomers [if present]

b) Explain which of the following is more basic.



c) Assign E/Z designation to the followings.



d) Assign R/S label to the chiral carbons.

e) Write equivalent structures.

$$H \longrightarrow OH$$

$$H = \frac{2}{2} \longrightarrow OH$$

$$CH2OH$$

$$CH2OH$$

$$CH2OH$$

$$CH2OH$$

f) What is the stereochemical relationship between the following compounds?

#### **SECTION - II**

**Q4)** Answer the following:

[5]

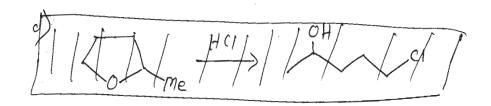
- a) Define non-classical carbocation.
- b) What is IPSo attack?
- c) Explain regioselectivity in addition reactions.
- d) What is syn elimination?
- e) Give examples of ambident nucleophile.

# **Q5)** Suggest the mechanism (Any Five):

[10]

b) 
$$OIOIO + OT Me HF OI + Phenonthrene Me$$

$$(2)$$
 $(3)$ 
 $(4)$ 
 $(5)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 
 $(7)$ 



d) 
$$m_e o + *$$
 $c_1 \rightarrow o o m_e$ 

$$(H_2 = CH - C = N + CH_3 - CO - CH_2 - CO - CH_3)$$
 $(H_2 = CH - C = N + CH_3 - CO - CH_2 - CO - CH_3)$ 
 $(H_2 = CH - C = N + CH_3 - CO - CH_2 - CO - CH_3)$ 
 $(H_2 = CH - C = N + CH_3 - CO - CH_2 - CO - CH_3)$ 
 $(H_2 = CH - C = N + CH_3 - CO - CH_2 - CO - CH_3)$ 
 $(H_2 = CH - C = N + CH_3 - CO - CH_2 - CO - CH_3)$ 
 $(H_2 = CH - C = N + CH_3 - CO - CH_2 - CO - CH_3)$ 
 $(H_2 = CH - CH_2 - CH_2 - CH_3 - CO - CH_3 - CH_3 - CO - CH_3)$ 
 $(H_3 = CH - CH_3 -$ 

f) Erythro 1-acetoxy - 2- deutereo –1, 2 - diphenylethane.

$$\xrightarrow{\Delta} P \downarrow D$$

$$P \downarrow P \downarrow$$

$$P \downarrow$$

$$\frac{9}{1}$$

$$\frac{ABr/hv}{-78^{\circ}}$$

$$\frac{Br}{-78^{\circ}}$$

**Q6)** Predict the products (ANy five):

$$\begin{array}{c}
G) & \xrightarrow{m} & \xrightarrow{n-ProH} & ? \\
\hline
 & & & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & & & \\
\hline
 & & & & & \\
\hline
 & & & & & \\
\hline
 & & & & & \\
\hline
 & & & & & &$$

d) 
$$O_2$$
 + KCN  $O_2$  ?

$$f$$
  $H^0/\Delta$  ?