

[116/A-19]
Eng

SEAT No. _____

No. of printed pages: 2

SARDAR PATEL UNIVERSITY
B.Sc.(Second Semester Examination)
US02CCHE01 – ORGANIC CHEMISTRY

Date:-30-03-2019

Day:-Saturday

Total Marks :70

Time :2:00 to 4:00 PM

Note:(i) All questions are to be attempted.(ii) Figures to the right indicate marks.

Q.1 Choose the correct option for the following:

10

- The correct increasing stability order of 1° , 2° and 3° free radical is
(a) $1^\circ > 2^\circ > 3^\circ$ (b) $3^\circ > 2^\circ > 1^\circ$ (c) $1^\circ > 3^\circ > 2^\circ$ (d) $2^\circ > 1^\circ > 3^\circ$
- For open chain n-alkane, the heat of combustion per- CH_2 is ____ K.cal.mole.
(a) 158.6 (b) 157.4 (c) 158.4 (d) 157.8
- Which is free radical is more stable?
(a) 1° (b) CH_3 (c) 3° (d) 2°
- How Many Steps are involved in E_1 reaction Mechanism?
(a) Single (b) Two (c) Three (d) Zero
- The general formula of Grignard reagent is.....
(a) RMgX (b) ROH (c) RH (d) HX
- Organic molecules upon homolytic cleavage produce.....
(a) Free radical (b) Carbonium ion (c) Carbanion (d) None of these
- Reagent for demercuration is.....
(a) $(\text{BH}_3)_2$ (b) $\text{Hg}(\text{OAc})_2$ (c) NaBH_4 (d) $\text{H}_2\text{O}_2/\text{OH}$
- do not follow Huckel $(4n+2)$ rule.
(a) Naphthalene (b) Anthracene (c) Benzene (d) Cyclohexene
- Which of the following is an activation group?
(a) $-\text{NO}_2$ (b) $-\text{COOH}$ (c) $-\text{CHO}$ (d) $-\text{NH}_2$
- Which of the following is used as a catalyst in Friedel-Craft alkylation of benzene?
(a) Conc. HNO_3 (b) Anhyd. AlCl_3 (c) FeCl_3 (d) Conc. H_2SO_4

Q.2 Answer the following (ANY TEN)

20

- Define (a) substrate (b) leaving group.
- Explain: 1-butyne gives white ppts. with Tollens reagent but 2-butyne does not.
- Write the preparation of Alkane by Grignard Method.
- Explain the Cis-2 Butene is less stable than trans -2-Butene.
- Discuss the Hydroboration -Oxidation reaction with Illustration.
- Discuss the keto-enol tautomerism using suitable example
- Distinguish between : Nucleophile and Electrophile.
- Explain " E_2 elimination reaction follows second order kinetics."
- What are the limitations of Friedel-Craft alkylation?
- Give structural formula and IUPAC name for the following:
1) Mesitylene 2) Picric acid
- Draw the Structural formula and name of the following arenes. (a) C_7H_8 (b) C_8H_{10}
- Explain, The Toluene upon nitration gives o-nitrotoluene and p-nitrotoluene.

(1)

(P.T.O.)

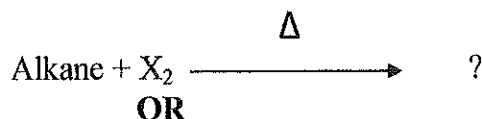
Q.3 ANSWERS THE FOLLOWING:

(a). Discuss the Corey-House and Wurtz reaction with suitable example for

Preparation of alkane

5

(b) "Complete the following reaction and give appropriate stepwise detail mechanism"



5

Q-3 Answer the following:

(a) Discuss the Bayers angle strain theory in detail with its limitations.

5

(b) Calculate the percentage of isomeric products obtained upon monochlorination of iso-butane. The relative reactivity of 1° , 2° and 3° are 1 : 3.8 : 5 respectively.

5

Q-4 Answer the following:

(a) Differentiate: Oxymercuration-Demercuration reaction with suitable examples.

5

(b) What is elimination reaction? Discuss E_2 mechanism with respect to kinetics.

5

OR

Q.4 ANSWER THE FOLLOWING:

(a) Give the Stepwise details reaction mechanism for dimerization of Isobutylene.

5

(b) Write note on: Ozonolysis with suitable examples.

5

Q.5 ANSWER THE FOLLOWING:

10

(a) Write the Reaction, Mechanism and Kinetics of S_N2 reaction. Write all Possible Isomeric structural formula and IUPAC name for the compound having molecular formula : $C_5H_{11}Cl$. Classify them as a 1° , 2° and 3° alkylhalides.

OR

Q.5 ANSWER THE FOLLOWING:

10

(a). Chloro benzene and vinyl chloride have low reactivity towards nucleophilic substitution reaction compare to ethyl chloride. Explain it. Account both o-bromoanisole and m-bromoanisole yields the same product m-anisidine in presence of $NH_2^-/Liq. NH_3$.

Q-6 Answer the following:

(a) Give the mechanism of nitration of benzene.

6

(b) For the following molecular formula for the aromatic compounds, write the name and structural formula:

4

1) C_9H_{12} 2) C_6H_6O 3) C_8H_{10}

OR

Q-6 Answer the following:

(a) Write the reaction mechanism for the halogenations of benzene.

6

(b) Describe Huckel $(4n+2)\pi$ rule with suitable examples.

4

— X —
(2)

SEAT No. _____

(116/A-19)
(10)

SARDAR PATEL UNIVERSITY

B.Sc.(Second Semester Examination)

US02CCHE01 – ORGANIC CHEMISTRY

Date:-30-03-2019

Day:-Saturday

Total Marks :70

Time :2:00 to 4:00 PM

Note:(i) All questions are to be attempted.(ii) Figures to the right indicate marks

પ્ર.૧ યોગ્ય વિકલ્પ પસંદ કરો.

૧૦

- 1°, 2° and 3° મુક્તમુલકો માટેની સ્થિરતા નો સાચો ચઢતો ક્રમ _____ છે.
(અ) 1° > 2° > 3° (બ) 3° > 2° > 1° (ક) 1° > 3° > 2° (ડ) 2° > 1° > 3°
- શ્રુખલા માં રહેલા n-આલ્કેન ના દરેક -CH₂ ની સર્જન ઉષ્મા નું મુલ્ય _____ કિ.કે /મોલ હોય છે.
અ) 158.6° બ) 157.4° ક) 158.4° ડ) 157.8°
- કયો મુક્તમુલક સૌથી વધારે સ્થિરતા ધરાવે છે?
અ) 1° બ) CH₃⁺ ક) 3° ડ) 2°
- E₁ - પ્રક્રિયા કેટલા તબક્કામાં પૂર્ણ થાય છે.
(અ) એક (બ) બે (ક) ત્રણ (ડ) ચૌથ
- ગ્રીગનાર્ડ પ્રક્રિયક નું સામાન્ય સૂત્ર છે.
અ) RMgX બ) ROH ક) RH ડ) HX
- કાર્બનિક અણુ નું જ્યારે સમવિભાજન કરવામાં આવે તો _____ બને છે.
(અ) કાર્બોકેટાયન (બ) મુક્ત મૂલક (ક) કાર્બએનાયન (ડ) એક પણ નહિ
- ડી -મરક્યુરેશન નો પ્રક્રિયક _____ છે.?
(અ) (BH₃)₂ (બ) Hg(OAc)₂ (ક) NaBH₄ (ડ) H₂O₂/OH⁻
-એ હયુકેલ (4n+2) ના નિયમ નું પાલન કરતો નથી.
અ) નેપ્થેલીન બ) એન્થ્રેસીન ક) બેન્ઝીન ડ) સાયકલો હેક્ઝીન
- આમાંથી કયો સમૂહ સૌથી વધુ સક્રિય સમૂહ છે.?
અ) -NO₂ બ) -COOH ક) -CHO ડ) NH₂
- બેન્ઝીનના ફ્રીડલક્રાફ્ટ આલ્કાઈલેશન માટે કયા ઉદીપકનો ઉપયોગ કરવામાં આવે છે
(અ) સાંદ્ર HNO₃ (બ) નિર્જળ AlCl₃ (ક) FeCl₃ (ડ) સાંદ્ર H₂SO₄

પ્ર.૨ નીચેના પ્રશ્નો ના ટૂંક માં જવાબ આપો. [કોઈ પણ દસ]

૨૦

- ૧ વ્યાખ્યા આપો: (અ) સબસ્ટ્રેટ (બ) લીવીંગ ગ્રુપ
૨. સમજાવો: ૧-બ્યુટાઈન ટોલેન્સ પ્રક્રિયક સાથે સફેદ અવક્ષેપ આપે છે જ્યારે ૨-બ્યુટાઈન આપતો નથી.
૩. ગ્રીગનાર્ડ પદ્ધતિથી અલ્કેનની બનાવટ લખો.
૪. સિસ -2 બ્યુટીન એ ટ્રાન્સ -2 બ્યુટીન કરતાં ઓછી સ્થિરતા ધરાવે છે.કારણ આપો
૫. ફાઈફ્લોરેશન- ઓક્સીડેસન ની ઉદાહરણ સહિત ચર્ચો કરો.
૬. કીટો-ઇનોલ ચલરૂપકતા યોગ્ય ઉદાહરણ આપી સમજાવો.
૭. કેન્દ્રાનુરાગી અને ઇલેક્ટ્રોન અનુરાગી વચ્ચેનો ભેદ દર્શાવો.
૮. સમજાવો: E₂ વિલોપન પ્રક્રિયા એ દ્વિતીય ક્રમના ગતિશાસ્ત્ર ને અનુસરે છે.
૯. ફ્રીડલ ક્રાફ્ટસ આલ્કાઈલેશન પ્રક્રિયા ની મર્યાદા ઓ આપો.
૧૦. નીચેના સંયોજનો નું IUPAC નામ અને બંધારણીય સુત્ર આપો.
(અ) મેસીટીલીન (બ) પીક્રિક એસીડ

(1)

(P.T.O.)

૧૧. આપેલ એરીન્સ ના બંધારણીય સૂત્ર અને નામ આપો.

(અ) C_7H_8

(બ) C_8H_{10}

૧૨. ટોલ્યુઇન નું નાઇટ્રેશન કરતાં o-નાઇટ્રો ટોલ્યુઇન અને p- નાઇટ્રો ટોલ્યુઇન આપે છે. સમજાવો.

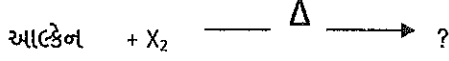
પ્ર.૩ નીચેના પ્રશ્નો ના જવાબ આપો.

(અ). કોરે હાઉસ અને વુટઝ પ્રક્રિયા દ્વારા આલ્કેન ની બનાવટ ઉદાહરણ આપી સમજાવો.

૫

(બ) નીચેની પ્રક્રિયા પૂર્ણ કરો અને તેની તબક્કાવાર યોગ્ય ક્રિયાવિધિ આપો.

૫



અથવા

પ્ર.૩ નીચેના પ્રશ્નો ના જવાબ આપો.

(અ) બેયર નો વિઠ્ઠલિ વાદ આપો અને તેની મર્યાદા ઓ જણાવો.

૫

(બ) આઇસો-બ્યુટેન ના મોનો કલોરીનેશન થી મળતી સમઘટકીય નીપજ નું ટકાવાર પ્રમાણ શોધો. જ્યાં

૫

$1^\circ, 2^\circ$ અને 3° H-પરમાણુ ની સાપેક્ષ ક્રિયાશીલતા અનુક્રમે 1:3.8:5 છે.

પ્ર.૪ નીચેના પ્રશ્નો ના જવાબ આપો.

(અ). તફાવત આપો : ઓક્સી મરક્યુરેશન-ડીમરક્યુરેશન (ઉદાહરણ સાથે)

૫

(બ) વિલોપન પ્રક્રિયા એટલે શું? E_2 -પ્રક્રિયાની રાસાયણિક ગતીકી અને ક્રિયાવિધીની ચર્ચા કરો

૫

અથવા

પ્ર.૪ નીચેના પ્રશ્નોના જવાબ આપો.

(અ) પ્રક્રિયા અને ક્રિયાવિધિ લખો : આઇસો બ્યુટીલીન નું ડાઇમરાઇઝેશન.

૫

(બ) નોધ લખો : ઓઝોનોલીસીસ (ઉદાહરણ સાથે)

૫

પ્ર.૫ નીચેના જવાબ આપો.

(અ) S_N2 - પ્રક્રિયાની ક્રિયા વિધિ અને પ્રક્રિયાની રાસાયણિક ગતીકી લખો. $C_5H_{11}Cl$ અણુસૂત્ર ધરાવતાં

૧૦

પદાર્થના શક્ય બધાજ સમઘટકો લખો. અને તેમના IUPAC નામ જણાવો અને તેમને $1^\circ, 2^\circ$ and 3°

આલ્કાઇલ હેલાઇડ માં વર્ગીકૃત કરો.

અથવા

પ્ર.૫ નીચેના જવાબ આપો.

(અ) સમજાવો: કલોરો બેન્ઝીન અને વિનાઇલ કલોરાઇડ એ ઈથાઇલ કલોરાઇડ કરતાં

૧૦

ઓછી કેન્ઝાનુરાગી વિસ્થાપન પ્રક્રિયા ની સક્રિયતા ધરાવે છે. o-બ્રોમો એનીસોલ અને m-બ્રોમો એનીસોલ બંને

NH_2^- /પ્રવાહી NH_3 ની હાજરીમાં સરખી નીપજ m-એનીસીડીન આપે છે. સમજાવો.

પ્ર.૬ નીચેના જવાબ આપો.

(અ) બેન્ઝીન નું નાઇટ્રેશન ક્રિયાવિધિ સહીત સમજાવો.

૬

(બ) નીચેનાં એરોમેટિક સંયોજનોના અણુ સુત્રો ઉપરથી તેમનાં બંધારણીય સુત્રો અને નામ આપો.

૪

અ) C_9H_{12}

બ) C_6H_6O

ક) C_8H_{10}

અથવા

પ્ર.૬ નીચેના જવાબ આપો.

(અ) બેન્ઝીન નું હેલોજેનેશન પ્રક્રિયા અને ક્રિયાવિધિ લખો.

૬

(બ) હ્યુકેલ $(4n+2)\pi$ નિયમ ઉદાહરણ આપી સમજાવો.

૪

— X —
6