স্নাতক পাঠক্রম (B.D.P.) অনুশীলন পত্র (Assignment)

ডিসেম্বর, ২০১৭ ও জুন, ২০১৮ (December-2017 & June-2018) ঐচ্ছিক পাঠক্রম (Elective Course)

রসায়ন (Chemistry)

একাদশ পত্ৰ (11th Paper)

Organic Chemistry-II: ECH-11

পূর্ণমান ঃ ৫০ (Full Marks : 50)

মানের গুরুত্ব ঃ ৩০% (Weightage of Marks : 30%)
পরিমিত ও যথাযথ উত্তরের জন্য বিশেষ মূল্য দেওয়া হবে।
অশুদ্ধ বানান, অপরিচ্ছনতা এবং অপরিষ্কার হস্তাক্ষরের ক্ষেত্রে নম্বর
কেটে নেওয়া হবে। উপান্তে প্রশ্নের মূল্যমান সূচিত আছে।

Special credit will be given for precise and correct answer. Marks will be deducted for spelling mistakes, untidiness and illegible handwriting.

The figures in the margin indicate full marks.

বিভাগ - ক

- ১। যে-কোনো **দু'টি** প্রশ্নের উত্তর দিন ঃ ১০ × ২ = ২০
 - (ক)(অ) নাইট্রোবেঞ্জিন থেকে কিভাবে 2, 4, 6-ট্রাইব্রোমোফ্রওরোবেঞ্জিন সংশ্লেষণ করবেন ? রাসায়নিক বিক্রিয়াগুলি উল্লেখ করুন।
 - (আ) অ্যাডিপিক অ্যাসিড থেকে 2-মিথাইল সাইক্লোপেন্টানোন প্রস্তুতি বিক্রিয়া কৌশলসহ উল্লেখ করুন। ৫ + ৫

[পরের পৃষ্ঠায় দ্রস্টব্য

QP Code: 18UA100ECH11 2

- (খ)(অ) স্কুপ (skraup) সংশ্লেষণ পদ্ধতি প্রয়োগ করে

 কিভাবে কুইনোলিন প্রস্তুত করা যায় তা বিক্রিয়া

 কৌশলসহ উল্লেখ করুন।
 - (আ) নিম্নলিখিত পরিবর্তনটি সম্পাদন করুনঃ

 অ্যাসিটাইলঅ্যাসিটোন → 2,5-ডাইমিথাইল পাইরোল।
 - (ই) ফিউরান 2-অ্যালিডিহাইড ক্যায়িজারো বিক্রিয়ায় অংশগ্রহণ করে কিন্তু পাইরোল 2-অ্যালিডিহাইড করে না — ব্যাখ্যা করুন।
 ৫ + ২ + ৩
- (গ)(অ) এক তুল্যাঙ্ক এন্টারের সঙ্গে এক তুল্যাঙ্ক গ্রীগনার্ড
 বিকারকের সংযুতি দ্বারা কিটোন তৈরী সম্ভব নয় —
 ব্যাখ্যা করুন।
 - (আ) গ্রীগনার্ড বিকারক যখন (i) অ্যাসিটিলিন, (ii) বেঞ্জাইল সায়ানাইড ও (iii) ফিনলের সঙ্গে বিক্রিয়া করে তখন কি কি পাওয়া যায় ?

B.Sc-AU-6103

B.Sc-AU-6103

- (ই) বিক্রিয়া কৌশলসহ সংক্ষিপ্ত টীকা লিখুন ঃ
 বেনজয়েন ঘনীভবন বিক্রিয়া। ৩ + ৩ + ৪
- (ঘ) (অ) রিফরম্যাটস্কি বিক্রিয়া ব্যবহার করে ${\rm Ph-CH} = {\rm C(C_2H_5)COOH} \qquad \mbox{যৌগটির}$ সংশ্লেষণ লিখুন। এই সংশ্লেষণে জিঙ্কের পরিবর্তে কেন ম্যাগনেশিয়াম ব্যবহার করা যায় না, তা ব্যাখ্যা করুন।
 - (আ) ইথাইল অ্যাসিটোঅ্যাসিটেট থেকে কিরূপে ${\overset{CH_3}{\subset}}_{CH_3}$ যৌগটি প্রস্তুত করবেন। ৫ + ৫

বিভাগ - খ

- ২। যে-কোনো **তিনটি** প্রশ্নের উত্তর দিনঃ ৬ × ৩ = ১৮
 - (ক) নিম্নবর্ণিত বিক্রিয়াগুলিতে উৎপন্ন যৌগগুলির গঠন সংকেতগুলি লিখুনঃ
 - (♥) Br.CH₂CH₂CH₂Br $\xrightarrow{\text{Mg metal in dry}}$ ether solvent

QP Code: 18UA100ECH11 4

$$($$
তা $)$ $H-C-OC_2H_5 \xrightarrow{excess} CH_3MgI \rightarrow$

 $(\overline{\textbf{z}}) \quad \overset{\bigoplus}{\text{NH}_4} \overset{\Theta}{\text{OOC}} \text{CH}_2\text{CH}_2\text{COO} \overset{\Theta}{\text{NH}_4} \xrightarrow{\text{Heat}} \xrightarrow{290^{\circ}\text{C}}$

$$\begin{array}{cccc} (\overline{\mathfrak{F}}) & \text{H}_{3}\text{C} & & & \\ \hline & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ &$$

(খ) (অ) নিম্নের বিক্রিয়াটিতে উৎপন্ন পদার্থটি ও বিক্রিয়াটির ক্রিয়া-কৌশল লিখুন।

$$\frac{\text{Na metal}}{\text{in THF solvent}}$$

(আ) নিম্নলিখিত পর্যবেক্ষণটির কারণ দর্শান এবং বিক্রিয়া কৌশলসহ ব্যাখ্যা করুন ঃ

অ্যালকাইল হ্যালাইড জলীয় কোহলীয় KCN এর
সাথে বিক্রিয়া করে প্রধানত সায়ানাইড যৌগ
উৎপন্ন করে কিন্তু AgCN-এর সাথে বিক্রিয়া
করলে প্রধানত আইসোসায়ানাইড উৎপন্ন হয়।

e + **e**

[পরের পৃষ্ঠায় দ্রস্টব্য

- (গ) নিম্নলিখিত বিকারগুলির দুটি করিয়া ব্যবহার উল্লেখ করুনঃ
 - (অ) ফসফরাস পেন্টোক্সাইড
 - (আ) অনার্দ্র AlCl 3
 - (ই) N- ব্রোমোসাকসিনিমাইড।
- ্ঘ) (অ) Kolbe-Schmidt পদ্ধতিতে স্যালিসিলিক অ্যাসিড সংশ্লেষণের ক্ষেত্রে সোডিয়াম ফিনেট ব্যবহারই উপযোগী, পটাশিয়াম ফিনেট নয়। ব্যাখ্যা করুন।
 - (আ) ধাতব জৈব যৌগ ব্যবহার করে নিম্নের রূপান্তরটি সম্পাদন করুন ঃ

8 + \$

[পরের পৃষ্ঠায় দ্রম্ভব্য

QP Code: 18UA100ECH11 2

- (ঙ) (অ) "হেক্সেন ও জলে অ্যাসিটাইল অ্যাসিটোন যৌগের
 ইনল সমৃদ্ধি যথাক্রমে 92% এবং 15%" —
 ব্যাখ্যা করুন।
 - (আ) নিম্নলিখিত প্রকৃত ঘটনাটির সংক্ষিপ্ত ব্যাখ্যা দিন ঃ
 কুইনোলিন-2, 3-ডাইকাবেক্সিলিক অ্যাসিড
 অনায়াসে ডি-কাবেক্সিলেশন বিক্রিয়ায় কেবলমাত্র
 কুইনোলিন-3-কাবেক্সিলিক অ্যাসিড উৎপন্ন
 করে। ৩ + ৩
- (চ) নিম্নলিখিত পরিবর্তনগুলি কিভাবে সংঘটিত করবেন ?
 - (অ) অথের্গ জাইলিন আনথানিলিক আসিড
 - আ) $CH_2COCH_2CH_2COOMe \longrightarrow$ $CH_3COCH_2CH_2CH_2OH$

8 + \$

বিভাগ - গ

৩। যে-কোনো **চারটি** প্রশ্নের উত্তর দিন ঃ

• × 8 = > ≥

(ক) নিম্নের বিক্রিয়ায় উৎপন্ন পদার্থটি ক্রিয়াকৌশল সহ

(খ) নিম্নের বিক্রিয়াগুলিতে A, B, C শনাক্ত করুন।

$$\overbrace{\bigcup_{\text{N}}} \xrightarrow{30\% \text{ H}_2\text{O}_2} A \xrightarrow{\text{conc.}} A \xrightarrow{\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4} B$$

$$\xrightarrow{\text{PCl}_3} C$$

(গ) কুইনোলিন কি পটাসিয়াম হাইডুক্সাইডের প্রতি পিরিডিন অপেক্ষা অধিক সক্রিয় বলে মনে করেন ? যথাযথ কারণসহ উত্তর দিন।

QP Code: 18UA100ECH11 4

(ঘ) নিম্নের বিক্রিয়াটিতে উৎপন্ন যৌগগুলি শনাক্ত করুন ও বিক্রিয়াবিধি আলোচনা করুন ঃ

- (৬) সোডামাইডের সাথে পিরিডিনের বিক্রিয়াবিধি লিখন এবং আগত মূলকের অভিমুখ ব্যাখ্যা করুন।
- (চ) 3-মিথাইল আনিলিনকে 3-মিথাইল কিভাবে ফ্রোরোবেঞ্জিনে রূপান্তরিত করবেন ?
- (ছ) নিনহাইডিনের সাথে গ্লাইসিনের বিক্রিয়াটি ক্রিয়াকৌশলসহ লিখুন।
- (জ) ক্লোরাল যৌগটি geminol diol গঠন করতে পারে, কিন্তু ট্রাইমিথাইল অ্যাসিট্যালডিহাইড তা পারে না। পর্যবেক্ষণটি ব্যাখ্যা করুন।

[পরের পৃষ্ঠায় দ্রম্ভব্য

B.Sc-AU-6103

B.Sc-AU-6103

(English Version)

Group-A

- 1. Answer any *two* questions : $10 \times 2 = 20$
 - A. (a) How would you prepare 2, 4, 6-tribromofluorobenzene from nitrobenzene? Give the chemical reactions.
 - (b) State with reaction mechanism the preparation of 2-methyl cyclopentanone from adipic acid. 5+5
 - B. (a) Mention with reaction mechanism the preparation of quinoline applying
 Skraup synthesis.

QP Code: 18UA100ECH11 2

(c) Explain the following observation:

Furan 2-aldehyde undergoes

Cannizzaro reaction but pyrrole

2-aldehyde does not. 5 + 2 + 3

- C. (a) Explain why it is not feasible to prepare a ketone by addition of one equivalent of Grignard reagent to one equivalent of an ester.
 - (b) What are the products formed when a Grignard reagent reacts with(i) acetylene, (ii) benzyl cyanide and (iii) phenol?
 - (c) Write short notes with mechanism:

 Benzoin condensation reaction.

3 + 3 + 4

- D. (a) Use Reformatsky reaction for the synthesis of $Ph-CH=C(C_2H_5)COOH$. Explain why magnesium metal cannot be used in place of Zinc in this synthesis.
 - (b) How would you prepare CH_3 from ethyl acetoacetate ? CH_3

J-6103 | পরের পৃষ্ঠায় দ্রস্টব্য

Group - B

- 2. Answer any *three* questions. $6 \times 3 = 18$
 - A. Write the structures of the products formed in the following reactions :
 - (a) Br.CH₂CH₂CH₂Br $\xrightarrow{\text{Mg metal in dry}}$
 - (b) $H-C-OC_2H_5 \xrightarrow{excess} CH_sMgI \rightarrow$
 - (c) $\stackrel{\bigoplus}{\text{NH}_4} \stackrel{\bigcirc}{\text{OOC}} \text{CH}_2\text{CH}_2\text{COO} \stackrel{\bigoplus}{\text{NH}_4} \stackrel{\text{Heat}}{\xrightarrow{290\text{C}}}$
 - (d) H_3C \longrightarrow NO_2 $\xrightarrow{Zn, NH_4Cl}$ in aqueous Ethanol. \triangle

$$1\frac{1}{2} \times 4$$

B. (a) Write down the product formed with mechanism in the following reaction.

$$\overbrace{\text{in THF solvent}}^{\text{Na metal}}$$

QP Code: 18UA100ECH11 4

(b) Account for the following observation with mechanistic explanation :

Alkyl halides give mainly cyanides with aqueous ethanolic KCN, but with AgCN isocyanides are the main products.

3 + 3

- C. Mention two synthetic uses of each of the following reagents :
 - (i) Phosphorus pentoxide
 - (ii) Anhydrous AlCl₃
 - (iii) N-Bromosuccinimide. 6
- D. (a) For the synthesis of salicylic acid using

 Kolbe-Schmidt reaction, why is sodium

 phenate useful but not potassium

 phenate? Explain.

[পরের পৃষ্ঠায় দ্রস্টব্য

(b) Carry out the following conversion using Organometallic compound :

$$\begin{array}{c}
\text{COOH} \\
\text{COCH}_3\\
4+2
\end{array}$$

- E. (a) Enol contents of acetyl acetone in hexane and water are 92% and 15% respectively. Explain.
 - (b) Rationalise briefly the following fact:

 Quinoline-2, 3-dicarboxylic acid

 smoothly forms quinoline 3-carboxylic

 acid as the only product via a selective

 decarboxylation. 3 + 3

পরের পৃষ্ঠায় দ্রস্টব্য

QP Code: 18UA100ECH11 2

- F. How will you carry out the following transformations ?
 - (a) o-Xylene → anthranilic acid
 - (b) $CH_2COCH_2CH_2COOMe \longrightarrow$

$$\mathrm{CH_3COCH_2CH_2CH_2OH}$$

4 + 2

Group-C

3. Answer any *four* questions :

$$3 \times 4 = 12$$

A. Write the products formed with mechanism in the following reaction :

$$\underbrace{\text{Br in}}_{\text{methanol}}$$

B. Identify A, B, C in the following reactions :

$$\underbrace{\begin{array}{c} 30\% \text{ H}_2\text{O}_2\\ \text{Acetic acid, } 70^\circ\text{C} \end{array}} A \xrightarrow{\text{conc.}} A \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4} B$$

$$\xrightarrow{\text{PCl}_3} C$$

B.Sc-AU-6103

- C. Do you expect quinoline to be more reactive towards potassium hydroxide than pyridine? Give appropriate reasoning.
- D. Identify the products with reaction mechanism:

Indole Formaldehyde,
$$\rightarrow$$
 A Formic acid

 $\frac{\text{Acetamidomalonic ester}}{\text{Sodium hydroxide, xylene, heat}} \Rightarrow B$

- E. Suggest mechanism for the reaction of sodamide with pyridine explaining the orientation of incoming group.
- F. How will you convert 3-methyl aniline to 3-methyl fluorobenze?
- G. Write the reaction with mechanism between Ninhydrin and Glycine.

QP Code: 18UA100ECH11 4

H. Chloral usually forms a suitable geminol diol whereas trimethyl acetaldehyde fails to do so. Explain the observation.

1.	Date of Publication	:	23/10/2017
2.	Last date of submission of answer script by the student to the study centre	:	02/12/2017
3.	Last date of submission of marks by the examiner to the study centre	:	13/01/2018
4.	Date of evaluated answer script distribution by the study centre to the student.	:	20/01/2018
5.	Last date of submission of marks by the study centre to the Department of C.O.E. on or before.	:	31/01/2018