Total number of pages - 16

## 33T CHEM

## 2023

## CHEMISTRY <br> (Theory)

## Full. Marks : 70

Pass Marks : 21

## Time : Three hours

The figures in the margin indicate full marks for the questions.

## General Instructions:

(i) All questions are compulsory.
(ii) Marks for each question are indicated against it.
(iii) Answers should be specific and to the point.
(iv) Question numbers 1 to 8 consists of eight very short answer type questions and carry 1 mark each.
$1 \times 8=8$
(v) Question numbers 9 to 18 are short answer type questions and carry 2 marks each.

$$
2 \times 10=20
$$

(vi) Question numbers 19 to 27 are also short answer type questions and carry 3 marks each.

$$
3 \times 9=27
$$

(vii) Question numbers 28 to 30 are long answer type questions and carry 5 marks each.

$$
5 \times 3=15
$$

Total $=70$

Contd.

1. Why ZnO is colourless at room temperature and turns yellow on heating ?

সাধাবণ উষ্ণতাত ZnO ববণহীন হয়, কিন্তু উত্তাপিত কবিলে কিয় হালধীয়া হয় ?
2. How much percentage of space is empty in a hexagonal closed packed solid?
ষড়ভুজীয় नিবন্ধ সংকুলিত গোটা পদার্থ এটাত শতকবা কিমান অংশ খালী ঠাই থাকে?
3. Write the name of the catalyst used during synthesis of $\mathrm{Cl}_{2}$ from HCl by Deacon's process.

ডিকন্ন পদ্ধতিবে HCl ব পবা $\mathrm{Cl}_{2}$ প্রস্তুত কবেোঁতে ব্যবহাব কবা অনুঘটক বিধব নাম লিখা।
4. Name the following chemical reaction :

নিম্नলিখিত বাসায়নিক বিক্রিয়াটোব নাম উল্লেখ কবা :

5. Write two significances of Hoffmann bromamide degradation reaction.

হফমেন ব্র’মামাইড অরকক্ষয় বিক্রিয়াব দুটা বৈশিষ্ট্য লিখা।
6. Arrange the following in increasing order of their $p K_{b}$ values in aqueous solution :

निস্নোক্ত সমূহক জলীয় দ্ররত সিহঁতব $p K_{b}$ मানब ঊর্দ্ধক্র্মত সজ্েোরা :

$$
\left(\mathrm{C}_{2} \mathrm{H}_{5}\right)_{3} \mathrm{~N}, \mathrm{NH}_{3},\left(\mathrm{C}_{2} \mathrm{H}_{5}\right)_{2} \mathrm{NH} \text { and } \mathrm{C}_{2} \mathrm{H}_{5} \mathrm{NH}_{2}
$$

7. Which of the following compound would undergo Cannizzaro reaction ?

নিম্ন উল্লেখিত কোনে কেনিজাব’ বিক্রিয়া দেখুরাব পাবে?
(a) Formaldehyde (ফর্ম্মলডিহাইড)
(b) Acetaldehyde (এচিটেলডিহাইড)
8. Among the isomeric alkanes of molecular formula $\mathrm{C}_{5} \mathrm{H}_{12}$, identify the one that on photochemical chlorination yields a single monochloride.

1 $\mathrm{C}_{5} \mathrm{H}_{12}$ आণরিক সংকেতব সমযোগী এলকেন্মমূহব কোনটোরে আলোক বাসায়নিক ক্ল’বিনেছ্ন কবি এটি ম'ন'হ্ল'ব’ যৌগ প্রস্তুত কবিব?
9. Element $B$ crystallizes in body centered cubic (bcc) unit cell. Calculate approximate number of unit cells in 9.2 gm of element $B$. (Atomic number of $B=23 u$ )
$B$ মৌলब একক কোষ দেহকেন্ট্রীক ঘनকীয় (bcc) সজ্জা থাকে। এতিয়া 9.2 gm B মৌলত থকা এनে একক কোষব সংখ্যা গণনা কবা। ( $B$ ब পাবমাণরিক সংখ্যা $=23 u$ )

## OR / অथবা

The edge length of a face centered cubic cell of an ionic substance is 508 pm . If the radius of the cation is 110 pm , then calculate the radius of the anion.
এটা পৃষ্ঠকেন্দ্রিক ঘন সজ্জাত থকা পদার্থ এটাব দাঁতি দৈর্ঘ্য দৈছে 508 pm . यদি কেটায়নब ব্যাসার্ধ 110 pm হয়, তেন্তে এনায়নতোব ব্যাসার্ধ নিষ্ধপণ কবা।
10. What is meant by negative deviation from Raoult's law? What type of non-ideal solution is formed when ethanol is mixed with water?

বাউল্টब সূত্রব ঋণাত্মক বিচ্যুতিকবণ মানে কি বুজা? ইথান’ল আব০ পানী মিশ্রণ কবিলেে কেনে ধবণব অনাদর্শ দ্রর পোরা যায় ?
11. The following limiting molar conductivity are given as -

$$
\begin{aligned}
& \lambda_{m}^{0}\left(\mathrm{H}_{2} \mathrm{SO}_{4}\right)=x \mathrm{Scm}^{2} \mathrm{~mol}^{-1} \\
& \lambda_{m}^{0}\left(\mathrm{~K}_{2} \mathrm{SO}_{4}\right)=y \mathrm{Scm}^{2} \mathrm{~mol}^{-1} \\
& \lambda_{m}^{0}\left(\mathrm{CH}_{3} \mathrm{COOK}\right)=z \mathrm{Scm}^{2} \mathrm{~mol}^{-1}
\end{aligned}
$$

Calculate limiting molar conductivity of acetic acid. নিন্নলিখিত সীমারর্তী ম’লাব পबিবাহিতাবোব এনেধবণব-

$$
\begin{aligned}
& -\lambda_{m}^{0}\left(\mathrm{H}_{2} \mathrm{SO}_{4}\right)=x \mathrm{Scm}^{2} \mathrm{~mol}^{-1} \\
& \lambda_{m}^{0}\left(\mathrm{~K}_{2} \mathrm{SO}_{4}\right)=y \mathrm{Scm}^{2} \mathrm{~mol}^{-1} \\
& \lambda_{m}^{0}\left(\mathrm{CH}_{3} \mathrm{COOK}\right)=z \mathrm{Scm}^{2} \mathrm{~mol}^{-1} \\
& \text { এচিটিক এচিডब সীমারর্তী ম’লাব পबিবাহিতা গণনা কबা। } \\
& \text { OR/ অथবা. }
\end{aligned}
$$

The cell potential for the following cell is 0.576 V at 298 K . Calculate the pH of the solution :

$$
P t\left|H_{2}(g)\right| H^{+}(a q) \| C u^{2+}(0.01 M) \mid C u(s)
$$

Given, $E\left(\mathrm{Cu}^{2+} / \mathrm{Cu}\right)=0.34 \mathrm{~V}$
298 K ত তলব কোষটোব বিদ্যুৎ চালক বলब মান 0.576 V । দ্ররটোব pH ब মান গণনা কবা :

$$
P t\left|H_{2}(g)\right| H^{+}(a q) \| C u^{2+}(0.01 M) \mid C u(s)
$$

দিয়া आБছ, $E_{\left(\mathrm{Cu}^{2+} / \mathrm{Cu}\right)}^{\circ}=0.34 \mathrm{~V}$
12. For the first order reaction $A \rightarrow 2 B, 1$ mole of reactant $A$ gives 0.4 moles of $B$ after 100 minutes. Calculate the half life period of the reaction.
$A \rightarrow 2 B$, প্রথম ক্রমब বিক্রিয়াটোত 1 म'ল $A$ বিক্রিয়কে 100 মিনিটब পিছত 0.4 ম'ল $B$ উৎপन্ন কবে। বিক্রিয়াতোব অর্ধ জীরন কাল নির্ণয় কবা।

## OR / অथবা

The decomposition of $\mathrm{NH}_{3}$ on platinum surface is a zero order reaction. What are the rates of productions of $\mathrm{N}_{2}$ and $\mathrm{H}_{2}$ if $\mathrm{K}=2.5 \times 10^{-4} \mathrm{~mol}^{-1} \mathrm{Ls}^{-1}$.

প্লেটিনাম ফলকত $\mathrm{NH}_{3}$ ব বিয়োজন এটা শূন্যক্রম বিক্রিয়া। यদি $\mathrm{K}=2.5 \times 10^{-4} \mathrm{~mol}^{-1} \mathrm{Ls}^{-1}$ হয়, তেন্তে $\mathrm{N}_{2}$ आ<ু $\mathrm{H}_{2}$ ব উৎপাদनब হাব কिमान হ'ব?
13. Why is $\mathrm{Cr}^{2+}$ reducing and $\mathrm{Mn}^{3+}$ oxidizing when both have $d^{4}$ configuration?
$\mathrm{Cr}^{2+}$ आবু $\mathrm{Mn}^{3+}$ উভয়েবে ইলেকট্রনীয় বিন্যাস $d^{4}$ थকাব পাছতো $\mathrm{Cr}^{2+}$ য়ে বিজাবক আবo $\mathrm{Mn}^{3+}$ য়ে জাবকব ধর্ম দেখুরায় কিয়?

## $O R /$ অথবা

Out of $\mathrm{Cu}^{+}$and $\mathrm{Cu}^{2+}$, which ion is more stable in aqueous solution and why?
$\mathrm{Cu}^{+}$आ<< $\mathrm{Cu}^{2+}$ ब ভিতबত কোনটো আয়ন জলীয় দ্ররণত অধিক স্থিব হয় আবু কিয় হয়?
14. Define atomisation enthalpy. Arrange the following in increasing order of their atomisation enthalpy.

$$
\mathrm{Mn}, \mathrm{Fe}, \mathrm{Zn}
$$

পবমাণুকबণ এনথালপিব সং区্ঞা দিয়া। निন্नলিখিত সমূহক সিহঁতब পবমাণুকबণ এনথালপিব ঊদ্দ্ধক্র্মত সজোরা।

$$
\mathrm{Mn}, \mathrm{Fe}, \mathrm{Zn}
$$

15. Answer the following questions:
(a) How do polar solvents help in the first step in $S_{N} 1$ mechanism?

## $S_{N} 1$ क्रिয়াবিধিব প্রথম পদক্ষেপত ধ্রুর্রীয় মাধ্যমে কেনেকৈ সহায় কবে?

(b) Write the structure of the major organic product produced in the following reaction :

$$
\begin{equation*}
\mathrm{CH}_{3} \mathrm{CH}_{2} \mathrm{I}+\mathrm{AgCN} \frac{\mathrm{C}_{2} \mathrm{H}_{5} \mathrm{OH} / \mathrm{H}_{2} \mathrm{O}}{\Delta} \tag{1}
\end{equation*}
$$

নিন্নলিথিত বিক্রিয়াটোত উৎপন্ন হোরা মুখ্য জৈরিক বিক্রিয়াজাত পদার্থবিধব নাম লিখা :

$$
\mathrm{CH}_{3} \mathrm{CH}_{2} \mathrm{I}+\mathrm{AgCN} \frac{\mathrm{C}_{2} \mathrm{H}_{5} \mathrm{OH} / \mathrm{H}_{2} \mathrm{O}}{\Delta}
$$

16. Write the mechanism of the reaction of HI with methoxyethane. মিথ’স্কি ইথেনব সৈতে HI ব বিক্রিয়াব ক্রিয়াবিধি লিখা।
17. Both carboxylic acid and alcohol can form intermolecular hydrogen bonding. But the boiling point of carboxylic acid is more than that of corresponding alcohol. Why?
কার্বক্সিলিক এচিড আব০ এলকহল দুয়োটাই আন্তঃআণরিক হাইড্রজেন বন্ধন গঠন কবিব পাবে। কিক্ত কার্বক্সিলিক এচিডব ৬তলাংক সংক্লিষ্ট এলকरলতকৈ বেছি কিয় ?
18. A coordination compound with molecular formula $\mathrm{CrCl}_{3} .5 \mathrm{H}_{2} \mathrm{O}$ precipitates two moles of AgCl with $\mathrm{AgNO}_{3}$ solution. What is the structural formula of the compound?
$\mathrm{CrCl}_{3} .5 \mathrm{H}_{2} \mathrm{O}$ आণরিকসূত্র বিশিষ্ট সমন্বয়ী বৌগ এটাই $\mathrm{AgNO}_{3}$ দ্রবব সৈতে বিক্রিয়া কबি দুই ম'ল. AgCl ब অধঃক্ষেপ সৃষ্টি কবে। বৌগটোব গঠন সংকেতটো কি লিখা।

## OR/ অथবা

Draw the facial and meridional isomer of the complex compound-

$$
\left[\mathrm{Co}\left(\mathrm{NH}_{3}\right)_{3}\left(\mathrm{NO}_{2}\right)_{3}\right]
$$

তলব জটিল যৌগটোব ফেচিয়েল আবু মেবিডায়নেল সমযোগী দুটাক অংকন কबা-

$$
\left[\mathrm{Co}\left(\mathrm{NH}_{3}\right)_{3}\left(\mathrm{NO}_{2}\right)_{3}\right]
$$

19. Show that for the reactions of first order, half-life period is independent of initial concentrations. What is the unit of rate constant of a zero order reaction?
প্রথম ক্রম্ বিক্রিয়াব বাবে দেখুও্ওরা যে বিক্রিয়াটোব অর্ধজীরনকাল বিক্রিয়কব গ্রাবভ্ভিক গাঢ়তাব ওপবত নির্ভब নকবে। শূন্য ক্র্ম বিক্রিয়াব গতি ধ্রুরকক একক কি?
20. Answer the following questions : (any three) নিন্নলিখিত প্রশ্নসমূহব উত্তब দিয়া : (যিকোনো তিনিটা)
(a) What is the effect of pressure on the adsorption of gases on solid?

কঠিন পদার্থব পৃষ্ঠত গেছব অধিশোষণব ওপবত ঢাপব প্রভার কি?
(b) Why are hydrophobic sols easily coagulated?

জলঘৃণী ছ’লবোব কিয় সোনকালেে আতঞ্ধন হয় ?
(c) How do emulsifiers stabilize emulsions?

ইমালছিফাইং কাবকে কেনেকে ইমালছ্নক সুস্থিব কবে?
(d) Give an example of bio-chemical catalyst.

জৈর बাসায়নিক অনুঘটক এবিধব উদাহণণ দিয়া।
21. Answer the following questions: নিম্নলিখিত প্রশ্নসমূহব উত্তব দিয়া :
(a) The elevation in boiling point for 1 molal solution of non-volatile solute $A$ is 3 K and the depression in freezing point for 2 molal solution of $A$ in the same solvent is 6 K . What is the ratio of $K_{b}$ and $K_{f}$ ?

অনুদ্বায়ী দ্রাব্য $A$ ब 1 ম'লেল দ্ররটোব উতলাংক উন্नয়ন $3 K$ হয় आ<ু একেটা দ্ররত 2 ম'লেল অনুদ্বায়ী দ্রাব্য $A$ ब হিমাংক অরনমনब মান 6 K হয়। $K_{b}$ आ<o $K_{f}$ ব অনুপাত কি হ'ব?
(b) A gaseous mixture of two substances $A$ and $B$, under a total pressure of 0.8 atm is in equilibrium with an ideal liquid solution. If the mole fraction of substance $A$ is 0.5 in the vapour phase and 0.2 in the liquid phase, then calculate the vapour pressure of pure liquid $A$. $A$ आ<ু $B$ পদার্থ দুট।ব গেছীয় মিশ্রণব মুঠ চাপ 0.8 atm হয় आকু ই এক आদর্শ তবল দ্ররণব সৈতে সন্তুলনত থাকে। यদি পদার্থ $A$ ब বাষ্পীয় অরস্থসাত ম’ল ভগ্গাংশ 0.5 হয় আবু তबল অরস্থাত ম'ল ভগ্নাংশ 0.2 হয়, তেন্তে বিশুদ্ধ তবল অরস্থাত $A$ ব বাপ্পীয় চাপ निर्ণয় কबा।
22. Why a solution of $\left[\mathrm{Ni}\left(\mathrm{H}_{2} \mathrm{O}\right)_{6}\right]^{2+}$ is green while a solution of $\left[\mathrm{Ni}(\mathrm{CN})_{4}\right]^{2-}$ is colourless? What is primary valency of Ni in $\left[\mathrm{Ni}(\mathrm{CO})_{4}\right]$ ? $2+1=3$ $\left[\mathrm{Ni}\left(\mathrm{H}_{2} \mathrm{O}\right)_{6}\right]^{2+}$ দ্রূब ববণ সেউজীয়া आবু $\left[\mathrm{Ni}(\mathrm{CN})_{4}\right]^{2-}$ দ্রু বबণহীন হয় কিয় ব্যাখ্যা কবা। $\left[\mathrm{Ni}(\mathrm{CO})_{4}\right]$ 丁 Ni ब মুখ্য যোজ্যण কিমান?
23. Answer the following questions : [Either (a) and (b) or only (c)] নিম্নলিখিত প্রশ্নসমূহব উত্তব দিয়া : [(a) আবু (b) नইইবা কেরল (c)]
(a) What will happen when vapour of $3^{\circ}$ alcohol is passed over heated copper at 573 K ?
573 K উষ্ণতাত উত্তপু কপাব অনুঘটকब ওপবেদি $3^{\circ}$ এলকহলব বাষ্প চালিত কबিলে কি ঘটে?
(b) How to get synthesize aspirin from salicylic acid? এচপিবিনক ছেলিচাইলিক এচিডব পবা কেনেকৈৈ প্রস্তুত কবিব পাবি?
(c) How will you convert the following ?

তলত দিয়াবোব কেনেকৈ পবিবর্তিত কবিবা?
(i) Acetaldehyde to isopropanol

এচিটেলডিহাইডব পবা আইচ'প্রপান’ল
(ii) Phenol to 2,4,6 tribromophenol

ফিনनলব পবা 2,4,6 ট্রাইব্র'ম’ফিননল
(iii) Ethanol to chloroform

ইথান’লব পবা ক্ল’বফ’ম
24. Answer the following questions:

তলত দিয়া প্রশ্নবোবব উত্তব দিয়া :
Convert the following :
তলব পবিরর্তনকেইটা সম্পন্ন কবা :
(i) Ethyl amine to Ethyl isocyanide

ইথাইল এমিনব পবা ইথাইল আইচ’চায়েনাইড
(ii) Aniline to $p$-Nitroaniline

এनिलिनব পबা $p$-नाইট্র'এनिলিन
(iii) Acetamide to Methyl amine

এচিটামাইডব পবা মিথাইল এমিন

## OR / অथবা

Explain why:
$1+1+1=3$

## কাবণ দর্শোরা :

(i) $p K_{b}$ value of aniline is more than that of methylamine.

এনিলিনব $p K_{b}$ ব মান মিথাইলএমিনতকৈ বেছি হয়।
(ii) Ethyl amine is soluble in water but aniline is not. ইথাইল এমিন পানীত দ্ররীভূত হয় কিন্ত এনিলিন নহয়।
(iii) Aniline does not undergo Friedel-Craft reaction. এनিলিনে ফ্রিডেলক্রাফ্ট্ছ বিক্রিয়া নেদেখুরায়।
25. Answer the following questions:

তলত দিয়া প্রশুবোবব উত্তব দিয়া :
(a) Which structure of protein is normally unaffected during denaturation of protein?
প্র’টিনব বিকৃতকबণে প্র’টিনটেোব কোনটো গঠনব ওপবত প্রভার নেপেলায় ?

## OR / जथবা

A non-reducing sugar on hydrolysis gives two reducing mono saccharides. Write the name of the non-reducing sugar.
এটা অবিজাবক শর্কবাব জলবিশ্লেষণ কবিলে দুটা বিজাবক মন'ছেকেবাইড উৎপন্ন কবে। অবিজাবক শর্কবাটোব নাম লিখা।
(b) Name the central metal ion present in Vitamin $\mathrm{B}_{12}$. ভিটামিন $\mathrm{B}_{12}$ ত থকা কেল্ট্রীয় ধাতু आয়নবিধব নাম লিখা।

OR/ অথবা
What pyrimidine bases are present in DNA?
কি কি পিবিমিডন শ্রেণীব ক্ষাবক DNA ত পোরা যায় ?
(c) Why vitamins are also called coenzyme?

ভিটামিন সমূহক কিয় সহ উৎসেচক বুলিও কোরা হয়?
26. Answer the following questions:

নিম্নলিখিত প্রশ্নসমূহব উত্তব দিয়া :
(a) Classify the following as addition and condensation polymers:
$1 / 2 \times 4=2$
নিম্ন উল্লেখিত সমূহক যোগা|্ছক বহুযোগী আকু ঘনীভরন বহুযোগী হিচাপে শ্রেণীবিভাজন কबा :

Terylene (টেবিলিন), Bakelite (বেকেলাইট), Polyvinyl Chloride (পলিভিনাইল ক্লবাইড), Polythene (পলিথিন)
(b) Give an example of biodegradable aliphatic polyester.

জৈর-বিয়োজন সক্ষম এলিফেটিক পলিষ্টাবব উদাহবণ দিয়া।

## OR / অথবা

Which of the following polymer can be formed by using the following monomer unit?

निম্নলিখিত মন’মাব ব্যরহাব কবি কোনটোঁ পলিমাব গঠন কबিব পাবি?

27. Three electrolytic cells $\mathrm{A}, \mathrm{B}$ and C containing electrolytes $\mathrm{ZnSO}_{4}, \mathrm{AgNO}_{3}$ and $\mathrm{CaSO}_{4}$ respectively were connected in series. A steady current of 1.5 A was passed through them and 1.45 g Ag was deposited at the cathode of cell $B$.

তিনিটা বিদ্যুৎকোষ $\mathrm{A}, \mathrm{B}$ आকু C यथाক্রমে $\mathrm{ZnSO}_{4}, \mathrm{AgNO}_{3}$ आ<ু $\mathrm{CaSO}_{4}$ ब দ্ররত बাখি কোষকেইটা শ্রেণীবদ্ধ সজ্জাত সংযোগ কবা হ’ল। কোষকেইটাব মাজেদি $1.5 A$ বিদ্যুৎ চালিত কबা হ’ল আবু কোষব কেথ্থ'ডত $1.45 \mathrm{~g} A g$ জমা হ’ল।
(i) How long did the current flow?

কিমান সময়ब বাবে বিদ্যুৎ চালিত কবা হ’ল?
(ii) What mass of copper and zinc were deposited?

কিমান পবিমাণব ক’পাব আবু জিংক জমা হ'ল?
(Given/দিয়া আছে,
Atomic mass of / পাবমাণরিক ভब $\mathrm{Cu}=63.5 u, \mathrm{Zn}=65.3 u$ and $\mathrm{Ag}=108 u$

$$
1+1=2
$$

28. (a) Answer the following : (any three) $1 \times 3=3$ নিম্নলিখিত প্রশ্নসমূহব উত্তব দিয়া : (যিকোনো তিনিটা)
(i) Arrange the following compounds in increasing order of their boiling points :
নিম্ন উল্লেথিত সমূহক উতলাংক মানব ৬র্দ্ধক্রমত সজ্েোরা :
$\mathrm{H}_{2} \mathrm{~S}, \mathrm{H}_{2} \mathrm{O}, \mathrm{H}_{2} \mathrm{Te}, \mathrm{H}_{2} \mathrm{Se}$
(ii) What is the number of non-ionisable hydrogen atoms present in the final product obtained from the hydrolysis of $\mathrm{PCl}_{5}$ ? $\mathrm{PCl}_{5}$ ব জनবিশ্লেयণ কবি প্রাপ্ত চূড়ান্ত সামগ্রীত থকা অ-आায়নিকৃত হাইড্রজেন পবমাণুব সংখ্যা কিমান?
(iii) What will form (mainly) when red phosphorus is heated in a sealed tube at 803 K ?
803 K উয্ণতাত বন্ধनলীত बঙা ফছ্যলাছ গবম কবিলে (মুখ্যতঃ) कि গঠन হ'ব?
(iv) Write the chemical formula of the Xenon compound which has pyramidal structure.

পিবামিড আকাব থকা জেনন যৌগ এটাব বাসায়নিক সংকেত লিখা।
(b) What will happen, when (any two) : কি ঘটে, ভেতিয়া (যিকোনো দুটা):
(i) Lead nitrate is heated at 673 K .

লেড' নাইট্রেতক 673 K 丁 গবম কবিলে।
(ii) $\mathrm{XeF}_{6}$ reacts with $K F$.
$\mathrm{XeF}_{6} \Omega \cdot K F$ ব সৈতে বিক্রিয়া কবিলে।
(iii) Chlorine gas is passed through hot and concentrated NaOH solution.
গবম আবু গাঢ় NaOH দ্রুব মাজেবে ক্ল’বিন গেছ চালিত কবিলে।
29. (a) Answer the following:
$1+1+1=3$
উত্তব. দিয়া :
(i) $n$-Butyl bromide has higher boiling point than $t$-butyl bromide. Why?
$n$-বিউটাইল ব্রমাইডব উতলাংক $t$-বিউটাইল ব্রমাইডতকৈ বেছি। কিয় ?
(ii) Arrange the following in increasing order of their rate towards $S_{N} 1$ reactionनिम্नলিখিত বৌগসমূহক $S_{N} 1$ বিক্রিয়াব গতিবেগব ঊর্দ্রক্রমত সজোরা-$\mathrm{CH}_{2}=\mathrm{CH}-\mathrm{CH}_{2}-\mathrm{Cl},\left(\mathrm{CH}_{3}\right)_{3} \mathrm{CH}-\mathrm{Cl}, \mathrm{CH}_{2}=\mathrm{CH}-\mathrm{CH}_{2}-\mathrm{I}$
(iii) Write the Finkelstein reaction.

ফিংকেলষ্টেইন বিক্রিয়াটো লিখা।

## OR / অথবা

An alkyl chloride $\left(\mathrm{C}_{5} \mathrm{H}_{11} \mathrm{Cl}\right)$ is an optically active compound. The compound was treated with metallic magnesium in ether and the product on treatment with ethanol produce 2-methyl-butane. Write all the reactions and find out the structure of the alkyl chloride.

এটা এলকিল ক্লুবাইড $\left(\mathrm{C}_{5} \mathrm{H}_{11} \mathrm{Cl}\right)$ रिছে আলোক সক্রিয় পদার্থ। यৌগটো ইথাবব মেগনেছিয়াম ধাতুব সৈতে বিক্রিয়া কবিব দিয়া হ'ল। উৎপাদিত হোরা বৌগটো ইথানলব সৈতে বিক্রিয়া কবি 2-মিথাইল বিউটেন উৎপন্ন কবে। সকলোবোব বিক্রিয়া লিখা আবু


## OR / অথবা

An alkyl chloride $\left(\mathrm{C}_{5} \mathrm{H}_{11} \mathrm{Cl}\right)$ is an optically active compound. The compound was treated with metallic magnesium in ether and the product on treatment with ethanol produce 2-methyl-butane. Write all the reactions and find out the structure of the alkyl chloride.

3
এটা এলকিল ক্ল'বাইড $\left(\mathrm{C}_{5} \mathrm{H}_{11} \mathrm{Cl}\right)$ रৈছে আলোক সক্রিয় পদার্থ। यৌগটো ইথাবব মেগনেছিয়াম ধাতুব সৈতে বিক্রিয়া কবিব দিয়া হ'ল। উৎপাদিত হোরা যৌগটো ইথানলব সৈতে বিক্রিয়া কबি 2-মিথাইল বিউটেন উৎপন্ন কবে। সকলোবোব বিক্রিয়া লিখা আবু এলকিল ক্ল'বাইডটোব গঠন সংকেত লিখা।
(b) Complete the following reactions:
$1+1=2$
নিম্নলিখিত বিক্রিয়াসমূহক সন্পূর্ণকৈক লিখা :
(i)

(ii)

30. An organic compound (A) with molecular formula $\mathrm{C}_{8} \mathrm{H}_{8} \mathrm{O}$ forms an orangered precipitate (B) with Brady's reagent and gives yellow precipitate (C) on heating with iodine in the presence of sodium hydroxide. It neither reduces Tollens' or Fehlings' reagent, nor does it decolourise bromine water or Baeyer's reagent. On drastic oxidation with chromic acid, it gives carboxylic acid (D) having molecular formula $\mathrm{C}_{7} \mathrm{H}_{6} \mathrm{O}_{2}$. Write all the necessary chemical reactions and mark all compounds from $(A)$ to (D).
$\mathrm{C}_{8} \mathrm{H}_{8} \mathrm{O}$ आণরিক সংকেতब বৌগ (A) এটাই ব্রেডিব বিকাবকব সেতৈ কমলা-বঙা ববণব অধঃক্ষেপণ (B) সৃষ্টি কবে। যৌগটোরে আয়’ডিন আবু ছডিয়াম হাইড্র’’্সাইডब লগত গবম কबिলে হালধীয়া ববণব অধঃক্ষেপণ (C) উৎপन্ন কবে। যৌগটোবে টলেন্ছ বা ফেনিং নাইবা ব্রমিন পানী বা ব্রেয়াব বিকাबকক ববণशীন কबিব নোরাবে। ক্রমিক এছিডষ সৈতে তীব্র জাবণ ঘটিলেে যৌগটোরে $\mathrm{C}_{7} \mathrm{H}_{6} \mathrm{O}_{2}$ आণর্রিক সংকেতবিশিষ্ট কার্বক্সেলিক এচিড (D) প্রস্তুত কবে। প্রয়োজনীয় বাসায়নিক বিক্রিয়াসমূহ লিখি (A) ब পবা (D) লৈ যৌগবোবক চিহ্তিত কবা।

## OR/ অथবা

Complete the following reactions : নিম্নলিখিত বিক্রিয়াসমূহক সম্পূর্ণকৈ লিখা :
(i)

(ii)

$\xrightarrow[\text { (ii) } \mathrm{H}_{3} \mathrm{O}^{+}]{\text {(i) } \mathrm{KMnO}_{4} / \mathrm{OH}^{-}}$
(iii)

$\left[\mathrm{Ag}\left(\mathrm{NH}_{3}\right)_{2}\right]^{+}$
(iv)


(i) $\mathrm{CH}_{3} \mathrm{MgBr}$ /ether
(v) $\mathrm{CH}_{3}-\mathrm{CH}_{2}-\mathrm{C} \equiv \mathrm{N}$
(ii) $\mathrm{H}_{3} \mathrm{O}^{+}$

