# **CHEMISTRY** (Theory)

Full Marks: 70 Pass Marks: 21

Time: Three hours

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

Gene	ral 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.	1×8 = 8
(v)	Question numbers 9 to 18 are short answer type questions and carry 2 marks each.	2×10 = 20
(vi)	Question numbers 19 to 27 are also short answer type questions and carry 3 marks each.	3×9 = 27
(vii)	Question numbers 28 to 30 are long answer type questions and carry 5 marks each.	5×3 = 15
		Total = 70

- 1. Why ZnO is colourless at room temperature and turns yellow on heating?
   1
   সাধাৰণ উষ্ণতাত ZnO বৰণহীন হয়, কিন্তু উত্তাপিত কৰিলে কিয় হালধীয়া হয়?
- 2. How much percentage of space is empty in a hexagonal closed packed solid?
  বড়ভুজীয় নিৰন্ধ সংকুলিত গোটা পদাৰ্থ এটাত শতকৰা কিমান অংশ খালী ঠাই থাকে?
- Write the name of the catalyst used during synthesis of Cl<sub>2</sub> from HCl by Deacon's process.
   ডিকনৰ পদ্ধতিৰে HClৰ পৰা Cl<sub>2</sub> প্ৰস্তুত কৰোঁতে ব্যৱহাৰ কৰা অনুঘটক বিধৰ নাম লিখা।

1

4. Name the following chemical reaction :
নিম্নলিখিত ৰাসায়নিক বিক্ৰিয়াটোৰ নাম উল্লেখ কৰা ঃ

5. Write two significances of Hoffmann bromamide degradation reaction.

হফমেন ব্ৰ'মামাইড অৱক্ষয় বিক্ৰিয়াৰ দুটা বৈশিষ্ট্য লিখা।

6. Arrange the following in increasing order of their  $pK_b$  values in aqueous solution:

নিম্নোক্ত সমূহক জলীয় দ্ৰৱত সিহঁতৰ  $pK_b$  মানৰ উৰ্দ্ধক্ৰমত সজোৱা ঃ  $(C_2H_5)_3N$ ,  $NH_3$ ,  $(\stackrel{'}{C_2}H_5)_2NH$  and  $C_2H_5NH_2$ 

33T CHEM

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

1

নিম্ন উল্লেখিত কোনে কেনিজাৰ' বিক্ৰিয়া দেখুৱাব পাৰে?

- (a) Formaldehyde (ফর্মেলডিহাইড)
- (b) Acetaldehyde (এচিটেলডিহাইড)
- 8. Among the isomeric alkanes of molecular formula  $C_5H_{12}$ , identify the one that on photochemical chlorination yields a single monochloride. 1  $C_5H_{12}$  আণৱিক সংকেতৰ সমযোগী এলকেনসমূহৰ কোনটোৱে আলোক ৰাসায়নিক ক্ল'ৰিনেছন কৰি এটি ম'ন'ক্ল'ৰ' যৌগ প্ৰস্তুত কৰিব?
- 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=23u)

B মৌলৰ একক কোষ দেহকেন্দ্ৰীক ঘনকীয় (bcc) সজ্জা থাকে। এতিয়া 9.2gm B মৌলত থকা এনে একক কোষৰ সংখ্যা গণনা কৰা। (B ৰ পাৰমাণৱিক সংখ্যা = 23u)

## OR / অথবা

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 পৃষ্ঠকেন্দ্ৰিক ঘন সজ্জাত থকা পদাৰ্থ এটাৰ দাঁতি দৈৰ্ঘ্য হৈছে 508 pm. যদি কেটায়নৰ ব্যাসাৰ্ধ 110 pm হয়, তেন্তে এনায়নটোৰ ব্যাসাৰ্ধ নিৰূপণ কৰা।

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?

1+1=2

ৰাউল্টৰ সূত্ৰৰ ঋণাত্মক বিচ্যুতিকৰণ মানে কি বুজা? ইথান'ল আৰু পানী মিশ্ৰণ কৰিলে কেনে ধৰণৰ অনাদৰ্শ দ্ৰৱ পোৱা যায়?

11. The following limiting molar conductivity are given as -

$$\lambda_m^0 (H_2 SO_4) = x S cm^2 mol^{-1}$$

$$\lambda_m^0 \left( K_2 SO_4 \right) = y S cm^2 mol^{-1}$$

$$\lambda_m^0 (CH_3COOK) = zS cm^2 mol^{-1}$$

Calculate limiting molar conductivity of acetic acid.

নিম্নলিখিত সীমাৱৰ্তী ম'লাৰ পৰিবাহিতাবোৰ এনেধৰণৰ—

$$\lambda_m^0 (H_2 SO_4) = x S cm^2 mol^{-1}$$

$$\lambda_m^0 \left( K_2 SO_4 \right) = y S cm^2 mol^{-1}$$

$$\lambda_m^0 (CH_3COOK) = zS cm^2 mol^{-1}$$

এচিটিক এচিডৰ সীমাৱৰ্তী ম'লাৰ পৰিবাহিতা গণনা কৰা।

# OR / অথবা

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

$$Pt|H_2(g)|H^+(aq)|Cu^{2+}(0.01M)|Cu(s)$$

Given, 
$$E_{(Cu^{2+}/Cu)}^{\circ} = 0.34V$$

298K ত তলৰ কোষটোৰ বিদ্যুৎ চালক বলৰ মান 0.576V। দ্ৰৱটোৰ pH ৰ মান গণনা কৰা ঃ

$$Pt|H_2(g)|H^+(aq)|Cu^{2+}(0.01M)|Cu(s)$$

দিয়া আছে, 
$$E_{(Cu^{2+}/Cu)}^{\circ} = 0.34V$$

12. For the first order reaction  $A \rightarrow 2B$ , 1 mole of reactant A gives 0.4 moles of B after 100 minutes. Calculate the half life period of the reaction.

2

 $A \to 2B$ , প্ৰথম ক্ৰমৰ বিক্ৰিয়াটোত 1 ম'ল A বিক্ৰিয়কে 100 মিনিটৰ পিছত 0.4 ম'ল B উৎপন্ন কৰে। বিক্ৰিয়াটোৰ অৰ্ধ জীৱন কাল নিৰ্ণয় কৰা।

### OR / অথবা

The decomposition of  $NH_3$  on platinum surface is a zero order reaction. What are the rates of productions of  $N_2$  and  $H_2$  if  $K = 2.5 \times 10^{-4} mol^{-1} Ls^{-1}$ .

প্লেটিনাম ফলকত  $NH_3$ ৰ বিয়োজন এটা শ্ন্যক্রম বিক্রিয়া। যদি  $K=2.5 \times 10^{-4} mol^{-1} Ls^{-1}$  হয়, তেন্তে  $N_2$  আৰু  $H_2$ ৰ উৎপাদনৰ হাৰ কিমান হ'ব?

13. Why is  $Cr^{2+}$  reducing and  $Mn^{3+}$  oxidizing when both have  $d^4$  configuration?

 $Cr^{2+}$  আৰু  $Mn^{3+}$  উভয়েৰে ইলেকট্ৰনীয় বিন্যাস  $d^4$  থকাৰ পাছতো  $Cr^{2+}$  য়ে বিজাৰক আৰু  $Mn^{3+}$  য়ে জাৰকৰ ধৰ্ম দেখুৱায় কিয়?

#### OR / অথবা

Out of  $Cu^+$  and  $Cu^{2+}$ , which ion is more stable in aqueous solution and why?

Cu+ আৰু Cu²+ ৰ ভিতৰত কোনটো আয়ন জলীয় দ্ৰৱণত অধিক স্থিৰ হয় আৰু কিয় হয়?

14. Define atomisation enthalpy. Arrange the following in increasing order of their atomisation enthalpy.

14. Define atomisation enthalpy. Arrange the following in increasing order of their atomisation enthalpy.

Mn, Fe, Zn

পৰমাণুকৰণ এনথালপিৰ সংজ্ঞা দিয়া। নিম্নলিখিত সমূহক সিহঁতৰ পৰমাণুকৰণ এনথালপিৰ উৰ্দ্ধক্ৰমত সজোৱা।

Mn, Fe, Zn

15. Answer the following questions:

1+1=2

1

নিম্নলিখিত প্ৰশ্নসমূহৰ উত্তৰ দিয়া ঃ

(a) How do polar solvents help in the first step in  $S_N1$  mechanism?

 $S_N 1$  ক্রিয়াবিধিৰ প্রথম পদক্ষেপত ধ্রুৱীয় মাধ্যমে কেনেকৈ সহায় কৰে?

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

$$CH_3CH_2I + AgCN \frac{C_2H_5OH/H_2O}{\Delta}$$

নিম্নলিখিত বিক্রিয়াটোত উৎপন্ন হোৱা মুখ্য জৈৱিক বিক্রিয়াজাত পদার্থবিধৰ নাম লিখা ঃ

$$CH_3CH_2I + AgCN \frac{C_2H_5OH/H_2O}{\Lambda}$$

- 16. Write the mechanism of the reaction of HI with methoxyethane. 2
  মিথ'স্কি ইথেনৰ সৈতে HIৰ বিক্ৰিয়াৰ ক্ৰিয়াবিধি 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?

  কাৰ্বক্সিলিক এচিড আৰু এলকহল দুয়োটাই আন্তঃআণৱিক হাইড্ৰজেন বন্ধন গঠন কৰিব পাৰে।

কাৰ্বক্সিলিক এচিড আৰু এলকহল দুয়োটিই আন্তঃআণৱিক হহিউজেন বন্ধন গঠন কৰিব পাৰে। কিন্তু কাৰ্বক্সিলিক এচিডৰ উতলাংক সংশ্লিষ্ট এলকহলতকৈ বেছি কিয়?

18. A coordination compound with molecular formula  $CrCl_3.5H_2O$  precipitates two moles of AgCl with  $AgNO_3$  solution. What is the structural formula of the compound?

 $CrCl_3.5H_2O$  আণৱিকসূত্ৰ বিশিষ্ট সমন্বয়ী যৌগ এটাই  $AgNO_3$  দ্ৰবৰ সৈতে বিক্ৰিয়া কৰি দুই ম'ল AgCl ৰ অধঃক্ষেপ সৃষ্টি কৰে। যৌগটোৰ গঠন সংকেতটো কি লিখা।

Dr	raw the facial and meridional isomer of the complex compound – $\left[Co(NH_3)_3(NO_2)_3\right]$	2
তল	ৰ জটিল যৌগটোৰ ফেচিয়েল আৰু মেৰিডায়নেল সমযোগী দুটাক অংকন কৰা—	_
	$\left[ \operatorname{Co} \left( \operatorname{NH}_3 \right)_3 \left( \operatorname{NO}_2 \right)_3 \right]$	
init	ow that for the reactions of first order, half-life period is independent tial concentrations. What is the unit of rate constant of a zero order.  2+1	der
	ম ক্ৰমৰ বিক্ৰিয়াৰ বাবে দেখুওৱা যে বিক্ৰিয়াটোৰ অৰ্ধজীৱনকাল বিক্ৰিয়কৰ প্ৰাৰম্ভিক গাঢ় ৰত নিৰ্ভৰ নকৰে। শূন্য ক্ৰম বিক্ৰিয়াৰ গতি ধ্ৰুৱকৰ একক কি?	তাৰ
Ans	swer the following questions: (any three) 1+1+1	=3
নিম্নবি	লিখিত প্ৰশ্নসমূহৰ উত্তৰ দিয়া ঃ <i>(যিকোনো তিনিটা)</i>	
(a)	What is the effect of pressure on the adsorption of gases on soli	d ? 1
	কঠিন পদাৰ্থৰ পৃষ্ঠত গেছৰ অধিশোষণৰ ওপৰত চাপৰ প্ৰভাৱ কি?	
(b)	Why are hydrophobic sols easily coagulated?	1
	জলঘৃণী ছ'লবোৰ কিয় সোনকালে আতঞ্চন হয়?	
(c)	How do emulsifiers stabilize emulsions?	1
	ইমালছিফাইং কাৰকে কেনেকৈ ইমালছনক সুস্থিৰ কৰে?	

Give an example of bio-chemical catalyst.

জৈৱ ৰাসায়নিক অনুঘটক এবিধৰ উদাহৰণ দিয়া।

19.

20.

(d)

1

- 21. Answer the following questions : নিম্নলিখিত প্ৰশ্নসমূহৰ উত্তৰ দিয়া ঃ
  - (a) The elevation in boiling point for 1 molal solution of non-volatile solute A is 3K and the depression in freezing point for 2 molal solution of A in the same solvent is 6K. What is the ratio of  $K_b$  and  $K_f$ ?

অনুদ্বায়ী দ্রাব্য A ৰ 1 ম'লেল দ্রৱটোৰ উতলাংক উন্নয়ন 3K হয় আৰু একেটা দ্রৱত 2 ম'লেল অনুদ্রায়ী দ্রাব্য Aৰ হিমাংক অৱনমনৰ মান 6K হয়।  $K_b$  আৰু  $K_f$ ৰ 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. 2

  A আৰু B পদাৰ্থ দুটাৰ গেছীয় মিশ্ৰণৰ মুঠ চাপ 0.8 atm হয় আৰু ই এক আদৰ্শ তৰল দ্ৰৱণৰ সৈতে সম্ভলনত থাকে। যদি পদাৰ্থ A ৰ বাষ্পীয় অৱস্থাত ম'ল ভগ্নাংশ 0.5 হয় আৰু তৰল অৱস্থাত ম'ল ভগ্নাংশ 0.2 হয়, তেন্তে বিশুদ্ধ তৰল অৱস্থাত A ৰ বাষ্পীয় চাপ নিৰ্ণয় কৰা।
- 22. Why a solution of  $[Ni(H_2O)_6]^{2+}$  is green while a solution of  $[Ni(CN)_4]^{2-}$  is colourless? What is primary valency of Ni in  $[Ni(CO)_4]$ ? 2+1=3  $[Ni(H_2O)_6]^{2+}$  দূৱৰ বৰণ সেউজীয়া আৰু  $[Ni(CN)_4]^{2-}$  দূৱ বৰণহীন হয় কিয় ব্যাখ্যা কৰা।  $[Ni(CO)_4]$  ত Ni ৰ মুখ্য যোজ্যতা কিমান?
- 23. Answer the following questions : [Either (a) and (b) or only (c)] নিম্নলিখিত প্রশ্নসমূহৰ উত্তৰ দিয়া ঃ [(a) আৰু (b) নাইবা কেৱল (c)]
  - (a) What will happen when vapour of 3° alcohol is passed over heated copper at 573K?

    573K উষ্ণতাত উত্তপ্ত কপাৰ অনুঘটকৰ ওপৰেদি 3° এলকহলৰ বাষ্প চালিত কৰিলে কি ঘটে?

- (b) How to get synthesize aspirin from salicylic acid?

  এচপিৰিনক ছেলিচাইলিক এচিডৰ পৰা কেনেকৈ প্ৰস্তুত কৰিব পাৰি?
  - 1+1+1=3

- (c) How will you convert the following?
  তলত দিয়াবোৰ কেনেকৈ পৰিবৰ্তিত কৰিবা?
  - (i) Acetaldehyde to isopropanol এচিটেলডিহাইডৰ পৰা আইচ'প্ৰপান'ল
  - (ii) Phenol to 2,4,6 tribromophenol ফিনলৰ পৰা 2,4,6 ট্রাইব্র'ম'ফিনল
  - (iii) Ethanol to chloroform ইথান'লৰ পৰা ক্ল'ৰফ'ম
- 24. Answer the following questions : তলত দিয়া প্ৰশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া ঃ

Convert the following:

তলৰ পৰিৱৰ্তনকেইটা সম্পন্ন কৰা ঃ

- (i) Ethyl amine to Ethyl isocyanide হথাইল এমিনৰ পৰা ইথাইল আইচ'চায়েনাইড
- (ii) Aniline to p-Nitroaniline এনিলিনৰ পৰা p-নাইট্ৰ'এনিলিন
- (iii) Acetamide to Methyl amine এচিটামাইডৰ পৰা মিথাইল এমিন

1+1+1=3

#### OR / অথবা

Explain why:

1+1+1=3

1

কাৰণ দৰ্শোৱা ঃ

- $pK_b$  value of aniline is more than that of methylamine. এনিলিনৰ  $pK_b$ ৰ মান মিথাইলএমিনতকৈ বেছি হয়।
- (ii) Ethyl amine is soluble in water but aniline is not. ইথাইল এমিন পানীত দ্ৰৱীভূত হয় কিন্তু এনিলিন নহয়।
- (iii) Aniline does not undergo Friedel-Craft reaction.
  এনিলিনে ফ্রিডেলক্রাফট্ছ বিক্রিয়া নেদেখুৱায়।
- 25. Answer the following questions:

তলত দিয়া প্ৰশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া ঃ

(a) Which structure of protein is normally unaffected during denaturation of protein?

প্ৰ'টিনৰ বিকৃতকৰণে প্ৰ'টিনটোৰ কোনটো গঠনৰ ওপৰত প্ৰভাৱ নেপেলায়?

#### OR / অথবা

A non-reducing sugar on hydrolysis gives two reducing mono saccharides. Write the name of the non-reducing sugar.
এটা অবিজাৰক শৰ্কৰাৰ জলবিশ্লেষণ কৰিলে দুটা বিজাৰক মন'ছেকেৰাইড উৎপন্ন কৰে। অবিজাৰক শৰ্কৰাটোৰ নাম লিখা।

(b) Name the central metal ion present in Vitamin  $B_{12}$ . ভিটামিন  $B_{12}$ ত থকা কেন্দ্রীয় ধাতু আয়নবিধৰ নাম লিখা।

#### OR / অথবা

What pyrimidine bases are present in DNA?
কি কি পিৰিমিডন শ্ৰেণীৰ ক্ষাৰক DNA ত পোৱা যায়?

33T CHEM

(c) Why vitamins are also called coenzyme?
ভিটামিন সমূহক কিয় সহ উৎসেচক বুলিও কোৱা হয়?

1

- 26. Answer the following questions : নিম্নলিখিত প্ৰশ্নসমূহৰ উত্তৰ দিয়া ঃ
  - (a) Classify the following as addition and condensation polymers:

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

1

নিম্ন উল্লেখিত সমূহক যোগাত্মক বহুযোগী আৰু ঘনীভৱন বহুযোগী হিচাপে শ্ৰেণীবিভাজন কৰা ঃ

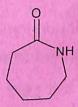
Terylene (টেৰিলিন), Bakelite (বেকেলাইট), Polyvinyl Chloride (পলিভিনাইল ক্ল'ৰাইড), Polythene (পলিথিন)

(b) Give an example of biodegradable aliphatic polyester. জৈৱ-বিয়োজন সক্ষম এলিফেটিক পলিষ্টাৰৰ উদাহৰণ দিয়া।

# OR / অথবা

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

নিম্নলিখিত মন'মাৰ ব্যৱহাৰ কৰি কোনটো পলিমাৰ গঠন কৰিব পাৰি?



27. Three electrolytic cells A, B and C containing electrolytes  $ZnSO_4$ ,  $AgNO_3$  and  $CaSO_4$  respectively were connected in series. A steady current of 1.5A was passed through them and 1.45g Ag was deposited at the cathode of cell B.

[11]

তিনিটা বিদ্যুৎকোষ A, B আৰু C যথাক্ৰমে  $ZnSO_4$ ,  $AgNO_3$  আৰু  $CnSO_4$ ৰ দ্ৰৱত ৰাখি কোষকেইটা শ্ৰেণীবদ্ধ সজ্জাত সংযোগ কৰা হ'ল। কোষকেইটাৰ মাজেদি 1.5A বিদ্যুৎ চালিত কৰা হ'ল আৰু কোষৰ কেথ'ডত 1.45g Ag জমা হ'ল।

1

 $1 \times 3 = 3$ 

- (i) How long did the current flow? কিমান সময়ৰ বাবে বিদ্যুৎ চালিত কৰা হ'ল?
- (ii) What mass of copper and zinc were deposited?
  কিমান পৰিমাণৰ ক'পাৰ আৰু জিংক জমা হ'ল?
  (Given/দিয়া আছে,

Atomic mass of / পাৰমাণৱিক ভৰ Cu = 63.5u, Zn = 65.3u and Ag = 108u 1+1=2

- 28. (a) Answer the following : (any three)
  নিম্নলিখিত প্রশ্নসমূহৰ উত্তৰ দিয়া ঃ (যিকোনো তিনিটা)
  - (i) Arrange the following compounds in increasing order of their boiling points:

নিম্ন উল্লেখিত সমূহক উতলাংক মানৰ উৰ্দ্ধক্ৰমত সজোৱা ঃ  $H_2S$ ,  $H_2O$ ,  $H_2Te$ ,  $H_2Se$ 

- (ii) What is the number of non-ionisable hydrogen atoms present in the final product obtained from the hydrolysis of  $PCl_5$ ?

  PCl<sub>5</sub>ৰ জলবিশ্লেষণ কৰি প্ৰাপ্ত চূড়ান্ত সামগ্ৰীত থকা অ-আয়নিকৃত হাইড্ৰজেন প্ৰমাণুৰ সংখ্যা কিমান?
- (iii) What will form (mainly) when red phosphorus is heated in a sealed tube at 803 K?
  803 K উষ্ণতাত বন্ধনলীত ৰঙা ফছফৰাছ গৰম কৰিলে (মুখ্যতঃ) কি গঠন হ'ব?

[12]

(iv) Write the chemical formula of the Xenon compound which has pyramidal structure.

পিৰামিড আকাৰ থকা জেনন যৌগ এটাৰ ৰাসায়নিক সংকেত লিখা।

(b) What will happen, when (any two):

1+1=2

কি ঘটে, যেতিয়া (যিকোনো দুটা) ঃ

- (i) Lead nitrate is heated at 673K. লেড' নাইট্ৰেতক 673K ত গৰম কৰিলে।
- (ii)  $XeF_6$  reacts with KF.  $XeF_6$ এ KFৰ সৈতে বিক্ৰিয়া কৰিলে।
- (iii) Chlorine gas is passed through hot and concentrated NaOH solution.

গৰম আৰু গাঢ় NaOH দ্ৰৱৰ মাজেৰে ক্ল'ৰিন গেছ চালিত কৰিলে।

29. (a) Answer the following:

1+1+1=3

উত্তৰ দিয়া ঃ

- (i) *n*-Butyl bromide has higher boiling point than *t*-butyl bromide. Why?
  - n-বিউটাইল ব্ৰমাইডৰ উতলাংক t-বিউটাইল ব্ৰমাইডতকৈ বেছি। কিয়?
- (ii) Arrange the following in increasing order of their rate towards  $S_N1$  reaction— 
  নিম্নলিখিত যৌগসমূহক  $S_N1$  বিক্রিয়াৰ গতিবেগৰ উর্দ্ধক্রমত সজোৱা—  $CH_2 = CH CH_2 Cl$ ,  $(CH_3)_3 CH Cl$ ,  $CH_2 = CH CH_2 I$
- (iii) Write the Finkelstein reaction.
  ফিংকেলস্টেইন বিক্রিয়াটো লিখা।

An alkyl chloride  $(C_5H_{11}Cl)$  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'ৰাইড ( $C_5H_{11}Cl$ ) হৈছে আলোক সক্ৰিয় পদাৰ্থ। যৌগটো ইথাৰৰ মেগনেছিয়াম ধাতৃৰ সৈতে বিক্ৰিয়া কৰিব দিয়া হ'ল। উৎপাদিত হোৱা যৌগটো ইথানলৰ সৈতে বিক্ৰিয়া কৰি 2-মিথাইল বিউটেন উৎপন্ন কৰে। সকলোবোৰ বিক্ৰিয়া লিখা আৰু এলকিল ক্ল'ৰাইডটোৰ গঠন সংকেত লিখা।

(b) Complete the following reactions: নিম্নলিখিত বিক্রিয়াসমূহক সম্পূর্ণকৈ লিখা ঃ 1+1=2

(ii) 
$$NO_2$$
 (i) Fe/HCI (ii)  $HNO_2/0-5^0$  C

An organic compound (A) with molecular formula C<sub>8</sub>H<sub>8</sub>O forms an orange-30. red 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  $C_7H_6O_2$ . Write all the necessary chemical reactions and mark all compounds from (A) to (D).

 $C_8H_8O$  আণৱিক সংকেতৰ যৌগ (A) এটাই ব্ৰেডিৰ বিকাৰকৰ সেতৈ কমলা-ৰঙা বৰণৰ ত্বদঃক্ষেপণ (B) সৃষ্টি কৰে। যৌগটোৱে আয়'ডিন আৰু ছডিয়াম হাইড্ৰ'ক্সাইডৰ লগত গৰম কৰিলে হালধীয়া বৰণৰ অধঃক্ষেপণ (C) উৎপন্ন কৰে। যৌগটোৰে টলেন্ছ বা ফেলিং নাইবা ব্ৰমিন পানী বা ব্ৰেয়াৰ বিকাৰকক বৰণহীন কৰিব নোৱাৰে। ক্ৰমিক এছিডৰ সৈতে তীব্ৰ জাৰণ ব্রামন পানা বা ত্রেয়ার বিষয় পান্ত্র বিষয় কার্বক্সেলিক এচিড (D) প্রস্তুত করে। প্ৰয়োজনীয় ৰাসায়নিক বিক্ৰিয়াসমূহ লিখি (A) ৰ পৰা (D) লৈ যৌগবোৰক চিহ্নিত কৰা।

Complete the following reactions : নিম্নলিখিত বিক্রিয়াসমূহক সম্পূর্ণকৈ লিখা ঃ

1+1+1+1+1=5

(ii) 
$$\frac{\text{CH}_2\text{-CH}_3}{\text{(ii) }\text{H}_3\text{O}^+}$$

(iii) 
$$O$$
  $CHO$   $Ag(NH_3)_2]^+$ 

(v) 
$$CH_3$$
— $CH_2$ — $C \equiv N$  (i)  $CH_3$ MgBr /ether (ii)  $H_3$ O<sup>+</sup>

\_\_\_\_×\_\_\_