

Total number of printed pages-7

3 (Sem-4/CBCS) CHE HG/RC

2024

CHEMISTRY

(Honours Generic/Regular)

Paper : CHE-HG-4016/CHE-RC-4016

(*Solution, Phase Equilibrium, Conductance, Electrochemistry and Functional Group Organic Chemistry*)

Full Marks : 60

Time : Three hours

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

Answer either in English or in Assamese.

1. Answer the following questions : $1 \times 7 = 7$.

তলত দিয়া প্রশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া :

(a) Give an example of ideal solution.

আদৰ্শ দ্রু এটাৰ উদাহৰণ দিয়া।

(b) Write the equation for a two-component system phase rule.

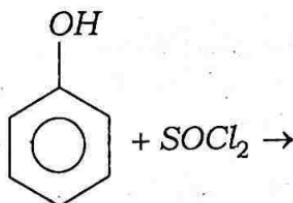
দুটা-উপাংশ যুক্ত প্ৰাৰম্ভ সমীকৰণটো লিখা।

Contd.

- (c) Write the unit of molar conductance.
মলাৰ পৰিবাহিতাৰ একক লিখা।
- (d) Arrange the following metals in an increasing order of reactivity :
তলত দিয়া ধাতুবোৰৰ সক্রিয়তাৰ উন্নৰ্ক্রমত সজোৱা :
 Na, Zn, Ag, Mg, Fe, Cu

- (e) Complete the reaction :

তলত দিয়া ৰাসায়নিক বিক্ৰিয়াটো সম্পূৰ্ণ কৰা :



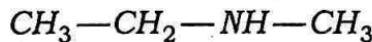
- (f) Among the following which one is the strongest acid ?

তলৰ কোনটো তীৰ অম্ল ?

- (i) CH_3-COOH
- (ii) $ClCH_2-COOH$
- (iii) Cl_3CCOOH
- (iv) $Cl_2CHCOOH$

- (g) Write the IUPAC name of the following compound :

তলত দিয়া যৌগৰ IUPAC নাম লিখা :



2. Answer the following questions : $2 \times 4 = 8$

তলত দিয়া প্রশ্নবোর উত্তর দিয়া :

- (a) Vapour pressure of a liquid at 85°C and 96°C are 557mm and 645mm respectively. Calculate the molar heat of vaporisation of the liquid between 85°C and 96°C .

এটা তরলের বাষ্পীয় চাপ 85°C আৰু 96°C উৎক্ষতাত
ক্রমান্বয়ে 557mm আৰু 645mm হ'লে তরলটোৱ
 85°C আৰু 96°C উৎক্ষতাত ম'লাৰ তাপীয় বাষ্পীভৱনৰ
মান কিমান হ'ব?

- (b) What is the effect of dilution on the specific and the equivalent conductance of a solution ?

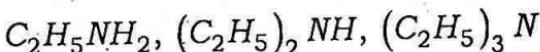
লঘুতাৰ সৈতে বিশিষ্ট পৰিবাহিতা আৰু তুল্যাংক
পৰিবাহিতা কেনেকৈ পৰিবৰ্তন হয়?

- (c) Prepare 1° -amine by Gabriel phthalimide synthesis.

গেৰিয়েল পদ্ধতিৰে থেলিমাইডৰ পৰা 1° -এমাইন প্ৰস্তুত
কৰা।

- (d) Explain the basic strength of the following amines in gaseous phase :

তলত দিয়া এমাইন বিলাকৰ গেছীয় মাধ্যমত ক্ষারকীয়তা
ব্যাখ্যা কৰা :



3. Answer the following questions : (*any three*)

$$5 \times 3 = 15$$

তলত দিয়া প্রশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া : (যিকোনো তিনিটা)

- (a) What is amino acid ? Give examples of two essential and two non-essential amino acids. Explain what polypeptide is.

$$1 + (4 \times \frac{1}{2}) + 2 = 5$$

এমিন' এচিড বুলিলে কি বুজা ? আরশ্যকীয় আৰু
অ-আরশ্যকীয় দুটাকৈ এমিন' এচিডৰ উদাহৰণ দিয়া।
পলিপেপটাইড বুলিলে কি বুজা ব্যাখ্যা কৰা।

- (b) Convert D-Arabinose into a mixture of D(+) glucose and D(++) mannose.

$$2 \times 2 \frac{1}{2} = 5$$

D এৰাবিন'জৰ পৰা D(+) গ্লুক'জ আৰু D(++) মেন'জ
কৃপান্তৰ কৰা।

- (c) Derive the Clausius-Claperyan equation.

ক্লছিয়াছ-ক্লেপৰ্যণ সমীকৰণটো উপস্থাপন কৰা।

- (d) Explain the principle of conductometric titration of a strong acid vs. strong base.

তৈরি অস্থ-তীরি ক্ষারৰ কণষ্টমিতীয় অনুমাপনৰ মূল নীতি আলোচনা কৰা।

- (e) Write some applications of electrochemical series and explain.

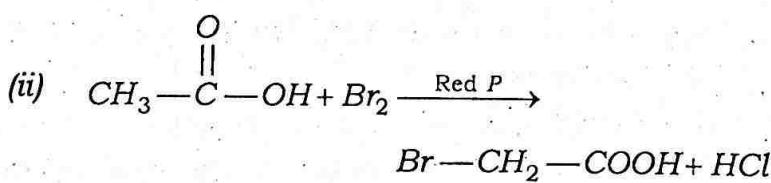
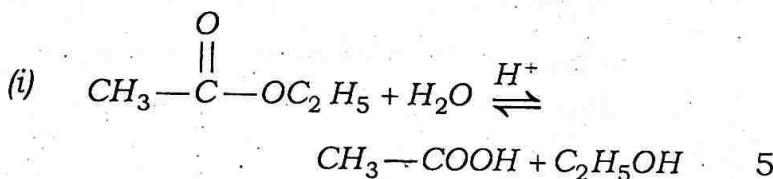
বিদ্যুৎ বাসায়নিক শ্ৰেণীৰ দুটামান উল্লেখনীয় প্ৰয়োগ লিখি ব্যাখ্যা কৰা।

4. Answer the following questions : (*any three*)
 $10 \times 3 = 30$

তলত দিয়া প্ৰশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া : (যিকোনো তিনিটা)

- (a) Write the mechanism of the following reactions :

তলত দিয়া বিক্ৰিয়াৰ ক্ৰিয়াবিধি লিখা :



- (b) Discuss cyclic structure of glucose. Explain mutarotation. Write the difference between glucose and fructose.

D-গ্লুক'জ র চক্রীয় আকারৰ বিষয়ে লিখা। মিউটাৰ'চেন কি ব্যাখ্যা কৰা। গ্লুক'জ আৰু ফ্ৰুক্ট'জৰ মাজৰ পাৰ্থক্য লিখা।

- (c) Draw and explain the phase diagram of sulphur system. What does it mean by metastable equilibria ?

চালফাৰ তন্ত্ৰৰ প্ৰারম্ভ চিৰি অংকন কৰি ব্যাখ্যা কৰা। মেটাস্টেবুল প্ৰারম্ভ সাম্য বুলিলে কি বুজা?

- (d) What is critical solution temperature ? How can it be classified ? Explain lower critical solution temperature with diagram. 2+3+5=10

ক্রান্তিক দ্রবণ উষ্ণতা বুলিলে কি বুজা? ইহতৰ শ্ৰেণী বিভাজন কৰা। নিম্ন-ক্রান্তিক দ্রবণ উষ্ণতাৰ বিষয়ে চিৰি অংকন কৰি ব্যাখ্যা কৰা।

- (e) What is Kohlraush law? Explain two applications of Kohlraush law. Calculate Λ_m^∞ (molar conductance at infinite dilution) for acetic acid from the following data : 2+(2×2)+4=10

কহলাচৰ সূত্ৰ কি? কহলাচৰ সূত্ৰৰ দুটা ব্যৱহাৰ ব্যাখ্যা কৰা। তলত দিয়া মানসমূহৰ পৰা এচিটিক এচিডৰ Λ_m^∞ (অসীম লঘুকৰণ মলাৰ পৰিবাহিতা) মান নিৰ্ণয় কৰা :

$$\Lambda_m^\infty(HCl) = 426 \text{ ohm}^{-1} \text{cm}^2 \text{mol}^{-1}$$

$$\Lambda_m^\infty(NaCl) = 126 \text{ ohm}^{-1} \text{cm}^2 \text{mol}^{-1}$$

$$\Lambda_m^\infty(CH_3COONa) = 91 \text{ ohm}^{-1} \text{cm}^2 \text{mol}^{-1}$$

- (f) Determine the pH of a solution by quinhydrone electrode and explain by drawing diagram. What are the merits and demerits of quinhydrone electrode ?

7+3=10

কুইনহাইড্ৰন ইলেক্ট্ৰোডৰ সহায়ত দ্রবৰ pH কেনেকৈ নিৰ্ণয় কৰা হয় চিৰি আৰি ব্যাখ্যা কৰা। কুইনহাইড্ৰন ইলেক্ট্ৰোডৰ সুবিধা আৰু অসুবিধাবোৰ লিখা।