## Total No. of Printed Pages-15

# 3 SEM TDC GECH/CHMN (CBCS) GE 3/DSC 3 (A/B)

2022

( Nov/Dec )

### **CHEMISTRY**

( Generic Elective/ Discipline Specific Course )

Paper: GE-3/DSC-3

(Physical and Organic Chemistry)

Full Marks: 53
Pass Marks: 21

Time: 3 hours

The figures in the margin indicate full marks for the questions

Write the answers to the separate Groups in separate books

#### GROUP-A

Paper: GE/DSC-3A

#### (Physical Chemistry)

( Marks: 26)

- 1. তলত দিয়াবোৰৰ শুদ্ধ উত্তৰটো বাচি উলিওৱা : 1×3=3

  Choose the correct answer from the following :
  - (a) যদি এটা দ্ৰৱত 1.5 ম'ল A আৰু 3.6 ম'ল B মিহলি হৈ থাকে, তেন্তে

If in a solution 1.5 mol of A and 3.6 mol of B are mixed, then

- (i) Aৰ ম'ল ভগ্নাংশ বেছি হ'ব mole fraction of A will be higher
- (ii) Bৰ ম'ল ভগ্নাংশ বেছি হ'ব mole fraction of B will be higher
- (iii) A আৰু Bৰ ম'ল ভগ্নাংশ সমান হ'ব mole fractions of A and B will be equal
- (iv) ওপৰৰ এটাও নহয় None of the above
- (b) বিশিষ্ট পৰিবাহিতাৰ একক হৈছে
  Unit of specific conductance is
  - (i)  $cm^{-1}$

(ii)  $cm^{-1}ohm^{-1}$ 

(iii) ohm<sup>-1</sup>cm<sup>-2</sup>

(iv) ohm cm

P23/62

(Continued)

(c) এটা বিদ্যুৎ ৰাসায়নিক বিক্রিয়া স্বতঃস্ফূর্ত হ'ব যদিহে

An electrochemical reaction will be spontaneous if

(i) 
$$E_{cell} = +ve$$

(ii) 
$$E_{cell} = -ve$$

(iii) 
$$E_{\text{cell}} = 0$$

(iv) ওপৰৰ আটাইকেইটা All of the above

# গোট—I/Unit—I

2. তলৰ যি কোনো দুটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ লিখা :
Answer any two questions of the following :

3×2=6

(a) ৰাউল্টৰ সূত্ৰটো লিখা। এই সূত্ৰ মানি চলা এটা যুগ্ম
দ্ৰৱতন্ত্ৰৰ উতলাংক আৰু ম'ল ভগ্নাংশৰ লেখচিত্ৰ অংকন
কৰা। নিম্নতম উতলাংক থকা এটা এজিঅ'ট্ৰপৰ নাম
লিখা।

Write Raoult's law. Draw the boiling point and mole fraction diagram of a binary solution which obeys this law. Write the name of an azeotrope with minimum boiling point.

- (b) ক্ৰান্তীয় দ্ৰৱ উষ্ণতা কাক বোলে? ফিনল-পানী তন্ত্ৰৰ দ্ৰাৱতাৰ লেখচিত্ৰ ব্যাখ্যা কৰা। 1+2=3 Define critical solution temperature. Explain the solubility curve of phenol-H<sub>2</sub>O system.
- (c) তলত দিয়াবোৰৰ বিষয়ে চমুকৈ লিখা (যি কোনো এটা): 3

  Write briefly about the following (any one):
  - (i) আংশিক পাতন Fractional distillation
  - (ii) বাচ্প পাতন Steam distillation

### গোট—II/Unit—II

3. তলৰ যি কোনো দুটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ লিখা :

3×2=6

Answer any two questions of the following:

 $CaCO_3(s) \rightleftharpoons CaO(s) + CO_2(g)$ 

Define number of phases and components. Write the number of phases and components in the following reaction:

 $CaCO_3(s) \rightleftharpoons CaO(s) + CO_2(g)$ 

(b) ত্রিপদ বিন্দু কি? পানীৰ প্রাবস্থা চিত্র অংকন কৰি আলোচনা কৰা। দেখুওৱা যে ত্রিপদ বিন্দুত স্বতন্ত্র মাত্রা শূন্য। 

1/2+2+1/2=3

What is triple point? Draw the phase diagram of  $\rm H_2O$  and discuss. Show that at triple point degree of freedom is zero.

(c) ইউটেকটিক বিন্দু মানে কি? Pb-Ag তন্ত্ৰৰ প্ৰাৱস্থা কেইটা? চিত্ৰৰ সহায়ত বুজাই দিয়া। 1+2=3 What is eutectic point? What are the phases present in Pb-Ag system?

## গোট—III/Unit—III

Explain with the help of a diagram.

- 4. তলৰ যি কোনো এটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ লিখা :
  Answer any one question of the following :
  - (a) (i) ম'লাৰ পৰিবাহিতা কাক বোলে? গাঢ়তাৰ সৈতে
    ম'লাৰ পৰিবাহিতাৰ সম্পৰ্ক কি? 1+1=2

What is molar conductance? What is the relation of molar conductance with concentration?

(ii) অসীম লঘ্তাত মৃদু বিদ্যুৎবিশ্লেষ্যৰ ম'লাৰ পৰিবাহিতা নিৰ্ণয় কৰিব লোৱাৰি, ব্যাখ্যা কৰা। তলত দিয়া তথ্যৰ পৰা 0.02 M মিথানয়িক এচিডৰ বিয়োজন মাত্রা গণনা কৰা : 1+2=3

Explain why molar conductance of a weak electrolyte cannot be determined at infinite dilution. Calculate the degree of ionization of 0.02 M methanoic acid from the following data:

 $\lambda_{\rm m} = 46 \cdot 1 \, {\rm S \, cm}^2 \, {\rm mol}^{-1}$   $\lambda_{\rm H^+}^{\infty} = 349 \cdot 6 \, {\rm S \, cm}^2 \, {\rm mol}^{-1}$   $\lambda_{\rm HCOO}^{\infty} = 54 \cdot 6 \, {\rm S \, cm}^2 \, {\rm mol}^{-1}$ 

- (b) (i) এটা আয়নৰ পৰিবহন সংখ্যাৰ সংজ্ঞা দিয়া।  $H_3O^+$  আৰু  $OH^-$  আয়নৰ ভিতৰত পৰিবহন সংখ্যা কাৰ বেছি? কাৰণ দৰ্শোৱা। 1+1=2 Define transport number of ions. Which ion out of  $H_3O^+$  and  $OH^-$  ions will have higher transport number? Give reason.
  - (ii) এটা গাঢ় অল্লত গাঢ় ক্ষাৰ লাহে লাহে মিহলি কৰিলে মিশ্ৰণটোৰ পৰিবাহিতা কিদৰে সলনি হয়? লেখচিত্ৰৰ সহায়ত বুজাই দিয়া।

How does conductance of a mixture change when a strong base is gradually added to a strong acid? Explain with line diagram.

(iii) কোষ ধ্ৰুৱক কি? ইয়াৰ একক লিখা। What is cell constant? Write its unit.

# গোট—IV/Unit—IV

5. তলৰ যি কোনো দুটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ লিখা :  $3 \times 2 = 6$ 

Answer any two questions of the following:

হাইড়'জেন তড়িৎদাৰ ব্যৱহাৰ কৰি কোনো এটা দ্ৰৱৰ DH किদৰে निर्गय कविव शावि, वर्गना कवा। श्रेष्ट्र 'र्জन তড়িৎদাৰৰ প্ৰমাণ বিদ্যুৎ বিভৱ কি?

Describe how the pH of a solution can be determined by using hydrogen electrode. What is the standard potential of hydrogen electrode electrode?

(b) তলত দিয়া বিদ্যুৎ ৰাসায়নিক কোষটোৰ নাৰ্নষ্টৰ সমীকৰণটো লিখা আৰু  $\Delta G^\circ$ ,  $\Delta G$  আৰু  $E_{\mathrm{cell}}$ উলিওৱা। কোষ বিক্রিয়াটো স্বতঃস্ফৃর্ত হ'ব নে নহয়, উল্লেখ কৰা। 21/4+1/4=3

P23/62

21/4+1/6=3

Write the Nernst's equation of the following electrochemical cell and find  $\Delta G^{\circ}$ ,  $\Delta G$  and  $E_{\text{cell}}$ . State whether the cell reaction will be spontaneous or not:

$$Mg | Mg^{2+} (0.01 M) | Ag^{+} (0.01 M) | Ag$$

দিয়া আছে—

Given-

$$E_{\mathrm{Mg^{2+}/Mg}}^{\circ}$$
 = -2 · 37 V and  $E_{\mathrm{Ag^{+}/Ag}}^{\circ}$  = +0 · 80 V

(c) Liquid junction potential কাক বোলে? ইয়াৰ উৎপত্তিৰ কাৰণ আলোচনা কৰা। লৱণ সাঁকো ব্যৱহাৰ কৰি কিদৰে ইয়াক হ্ৰাস কৰিব পাৰি? 1+1+1=3

What is liquid junction potential? Discuss the reason of its origin. How can it be reduced by using salt bridge?

#### GROUP-B

Paper: GE/DSC-3B

#### (Organic Chemistry)

( Marks: 27)

6. তলত দিয়াবোৰৰ শুদ্ধ উত্তৰটো বাচি উলিওবা : 1×3=3

Choose the correct answer from the following :

(a) তলত দিয়াবোৰৰ ভিতৰত কোনটোৰ উতলাংক বিন্দু আটাইতকৈ বেছি?

Which of the following has the highest boiling point?

- (i) বিউটেন Butane
- (ii) 2-বিউটানল 2-Butanol
- (iii) 1-ক্ল'ব'বিউটেন 1-Chlorobutane
- (iv) বিউটানয়িক এছিড Butanoic acid

(b) তলত দিয়াবোৰৰ ভিতৰত কোনটো মন'ছেকেৰাইড নহয়?

Which of the following is not a monosaccharide?

- (i) গ্লুক'জ Glucose
- (ii) ফুক্ট'জ Fructose
- (iii) ৰাইব'জ Ribose
- (iv) চুক্র'জ Sucrose
- (c) তলত দিয়াবোৰৰ ভিতৰত কোনটো পানীত কম দ্ৰৱণীয়?
  Which of the following is least soluble in water?
  - (i) মিথাইল এমাইন Methyl amine
  - (ii) ট্রাইমিথাইল এমাইন Trimethyl amine
  - (iii) ডাইমিথাইল এমাইন Dimethyl amine
  - (iv) এনিলিন Aniline

## গোট—V/Unit—V

7. ফৰমিক এছিড এচিটিক এছিডতকৈ বেছি আপ্লিক। ব্যাখ্যা কৰা। 2 Formic acid is stronger acid than acetic acid. Explain.

#### অথবা /Or

তলত দিয়াবোৰৰ আপ্লিক ধর্ম বর্দ্ধিতক্রমত সজোৱা :

Arrange the following in order of increasing acidity:

 $\mathrm{CH_{3}CH_{2}COOH}$ ,  $\mathrm{ClCH_{2}CH_{2}COOH}$ ,  $\mathrm{CH_{2}Cl-\!-\!CH_{2}COOH}$ ,  $\mathrm{CHCl_{2}CH_{2}COOH}$ 

তলত দিয়া বিক্রিয়াবোৰ সম্পূর্ণ কৰা (য়ি কোনো তিনিটা) :
 1×3=3

Complete the following reactions (any three):

(i) R—
$$CH_2COOH + Cl_2 \xrightarrow{P}$$
?

(iv) 
$$+ CH_3 - C - O - C - CH_3 \xrightarrow{CH_3COONa}$$
?

(Turn Over)

### গোট—VI/Unit—VI

 হফমেন ব্ৰ'মামাইড বিক্রিয়াৰ সহায়ত এমাইন কেনেকৈ প্রস্তুত কবিবা ?

2

How can you prepare amine by Hofmann bromamide reaction?

অথবা /Or

এৰ'মেটিক ডায়াজ'নিয়াম লবণৰ প্ৰস্তুত-প্ৰণালী এটা লিখা।
Write one method for preparation of aromatic diazonium salt.

10. তলত দিয়া বিক্রিয়াবোৰ সম্পূর্ণ কৰা :

1×3=3

Complete the following reactions:

(i) 
$$CH_3$$
  $C$   $NH_2 + 4[H]$   $LiAlH_4$  ?

(iii) 
$$\langle O \rangle$$
  $\stackrel{(+)}{\sim} \stackrel{(-)}{\sim} \stackrel{(+)}{\sim} \stackrel{(-)}{\sim} \stackrel{(+)}{\sim} \stackrel{(-)}{\sim} ?$ 

#### অথবা /Or

 $1^{\circ}$ ,  $2^{\circ}$  আৰু  $3^{\circ}$  এমাইনে  $HNO_2$  এছিডৰ লগত বিক্ৰিয়া কৰিলে কি উৎপন্ন হ'ব, লিখা। What happens when  $1^{\circ}$ ,  $2^{\circ}$  and  $3^{\circ}$  amine react with  $HNO_2$ ?

#### গোট—VII/Unit—VII

- 11. এটা উদাহৰণসহ তলত দিয়াবোৰৰ গঠন-সংকেত লিখা : 1×2=2

  Write one example with their structure from the following :
  - (a) এটা এলড'হেক্স'জ An aldohexose
  - (b) এটা কিট'টেট্ৰ'জ A ketotetrose
- 12. গ্লুক'জৰ মুক্ত-শৃংখলৰ গঠনৰ বিষয়ে আলোচনা কৰা। 3
  Discuss the open-chain structure of glucose.

### অথবা /Or

তলত দিয়াবোৰ কেনেকৈ পৰিৱৰ্তন কৰিবা? 1½×2=3 How can you convert the following?

- (a) আৰাবিন'জৰ পৰা গ্লুক'জ Arabinose to glucose
- (b) গ্লুক'জৰ পৰা ফুক্ট'জ Glucose to fructose

(Turn Over)

13. মিউটাৰ'টেচনৰ ওপৰত এটা চমু টোকা লিখা।
Write a short note on mutarotation.

1

2

# গোট—VIII/Unit—VIII

- 14. জৱিটাৰআয়নৰ ওপৰত এটা চমু টোকা লিখা।
  Write a short note on zwitterion.
- 15. এমিন' এছিডৰ এটা প্ৰস্তুত-প্ৰণালী লিখা। 2
  Write one preparation method of amino acid.
- তলত দিয়া বিক্রিয়াবোৰ সম্পূর্ণ কৰা (যি কোনো দুটা) :
   1½×2=3
   Complete the following reactions (any two) :

(i) 
$$H_2NCH_2$$
—C—OH + NaOH ——>?

(ii) 
$$CH_3$$
— $C$ — $Cl + H_2NCH_2COOH$  — ?

(iii) 
$$O_2N \longrightarrow F + H_2NCH_2COOH \longrightarrow ?$$

# (15)

#### অথবা /Or

প্র'টিনৰ টার্ছিয়াৰী গঠনৰ ওপৰত আলোচনা কৰা। 3
Discuss the tertiary structure of protein.

17. এটা ক্ত-এমিন' এছিডৰ উদাহৰণ দিয়া। 1
Give an example of ক্ত-amino acid.

 $\star\star\star$