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

2022<br>( Nov/Dec )<br>\section*{CHEMISTRY}<br>(Generic Elective/<br>Discipline Specific Course )<br>> Paper : GE-3/DSC-3<br>( Physical and Organic Chemistry )

$$
\frac{\text { Full Marks : } 53}{\text { Pass Marks : } 21}
$$

Time : $\mathbf{3}$ 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 দিম্যাবোবব শুদ্ধ উত্ত্বটো বাচি উলিওবা : $1 \times 3=3$
Choose the correct answer from the following :
(a) यदि এটা দ্রबত 1.5 ম’न $A$ पाब 3.6 घ'न $B$ মिशनि గৈ थাকে, তেন্তে
If in a solution 1.5 mol of $A$ and 3.6 mol of $B$ are mixed, then
(i) $A$ ब ম’ন ভগ্মাশ্ বেছি হ'ব mole fraction of $A$ will be higher
(ii) $B$ ব ম’ন ভগ্মাশ বেEি ₹’ব
mole fraction of $B$ will be higher
(iii) $A$ आক $B$ ব ম'ল जগ্নাশা সমান হ'ব
mole fractions of $A$ and $B$ will be equal
(iv) ওপবব এটও নহ্য

None of the above
(b) বিশিষ্ট পবিবাহিতাब একক হৈহে

Unit of specific conductance is
(i) $\mathrm{cm}^{-1}$
(ii) $\mathrm{cm}^{-1} \mathrm{ohm}^{-1}$
(iii) $\mathrm{ohm}^{-1} \mathrm{~cm}^{-2}$
(iv) ohm cm

## 13 )

(c) এটা বিদুৎ বাসায়निক বিক্রিয্যা স্বতঃশ্মৃচ্ঠ হ’ব यদিহে

An electrochemical reaction will be spontaneous if
(i) $E_{\text {cell }}=+\mathrm{ve}$
(ii) $E_{\text {cell }}=-\mathrm{ve}$
(iii) $E_{\text {cell }}=0$
(iv). ওপবব জাটইইকেইটা

All of the above

## গোট-I/Unit-I

2. তलব यি কোনো দুঢা প্রশ্নব উত্ব্ব লিখা : $3 \times 2=6$

Answer any two questions of the following :
(a) বাউ্ট্টব সৃত্রটো লিया। এই সৃত্র মাनि চला এটা যুश্ম
 কবा। निয়মতম উতনाएक थका এট অজ্जि’’্টপব নাম विथा।
$1+1+1=3$
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.

## (4)

 प्राइणन वেখচिত্র ব্যাथ্যা কबा। $1+2=3$

Define critical solution temperature. Explain the solubility curve of phenol$\mathrm{H}_{2} \mathrm{O}$ system.
 Write briefly about the following (any one) :
(i) आएलिक भाजन

Fractional distillation
(ii) বाष्প भाजन

Steam distillation

## গোট-II/Unit-II

3. उलब यि बোনো দूট প্রশ্ব উজ্ब লिथा :

Answer any two questions of the following :

 निर्ण्य कबा :

$$
\mathrm{CaCO}_{3}(\mathrm{~s}) \rightleftharpoons \mathrm{CaO}(\mathrm{~s})+\mathrm{CO}_{2}(\mathrm{~g})
$$

## 15 )

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

$$
\mathrm{CaCO}_{3}(\mathrm{~s}) \rightleftharpoons \mathrm{CaO}(\mathrm{~s})+\mathrm{CO}_{2}(\mathrm{~g})
$$

(b) ত्रिभদ বिन्मू कि? भानीब भ्राबश চिত्रि অःकन কबि आcোচনা कबा। লেజুও্যা বে ত্রিপদ বিभूত স্বত্্ণ घाত্রা শूना । $1 / 2+2+1 / 2=3$
What is triple point? Draw the phase diagram of $\mathrm{H}_{2} \mathrm{O}$ and discuss. Show that at triple point degree of freedom is zero.
 কৌটট ? চिত্রি সश্যত বুজাই দিয্যা। $\quad 1+2=3$ What is eutectic point? What are the phases present in $\mathrm{Pb}-\mathrm{Ag}$ system? Explain with the help of a diagram.
গোট-III/Unit-III
4. उबব यि কোনো এটা প্রশ্নব উত্ব লিখা :

Answer any one question of the following :
(a) (i) घ'नाब পবিবাহিতা काক बোলে? গাত़णाব সৈতে ম’লাব পবিবাহिতাব সশ্পক कि? $1+1=2$

What is molar conductance? What is the relation of molar conductance with concentration?
 পবিবাহিত निर्ण্য কবিব লোबাবি, ব্যাখ্যা কবা। उनত फिয়ा তथाब পবा 0.02 M মिथानয়िक এচিড্ব বিয্যোজন মাত্রা গণনা কবা : $\quad 1+2=3$

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:

$$
\begin{aligned}
& \lambda_{\mathrm{m}}=46 \cdot 1 \mathrm{~S} \mathrm{~cm}^{2} \mathrm{~mol}^{-1} \\
& \lambda_{\mathrm{H}^{+}}^{\infty}=349.6 \mathrm{~S} \mathrm{~cm}^{2} \cdot \mathrm{~mol}^{-1} \\
& \lambda_{\mathrm{HCOO}} \\
& \infty
\end{aligned}=54.6 \mathrm{~S} \mathrm{~cm}^{2} \cdot \mathrm{~mol}^{-1} .
$$

(b) (i) এটা आয়েনব পবিবহহন সংখ্যাব সংख্জা फिয়া। $\mathrm{H}_{3} \mathrm{O}^{+}$आক $\mathrm{OH}^{-}$आয়নব ভিত্তত পবিবহন সংখ্যা কাব বেছি? কাबণ দর্শোরা। $\quad 1+1=2$

Define transport number of ions. Which ion out of $\mathrm{H}_{3} \mathrm{O}^{+}$and $\mathrm{OH}^{-}$ ions will have higher transport number? Give reason.
(ii) এটা গाড অक्लত গाए क्षाব नारে लाহে. মिइलि কবিলে মিশ্রণটোব পবিবাহিতা কিদবে সনनि হয় ? লেখচ্ত্রিব সशয়ত বুজ্জাই দিয়া।

## (7)

How does conductance of a mixture change when a strong base is gradually added to a strong acid? Explain with line diagram.
(iii) কোষ ऊ্রেবক कि? '३্যাব একक निथा। 1
What is cell constant? Write its unit.

গোট-IV/Unit-IV
5. তलब यি কোনো দুঢা প্রশ্বব উত্ত্ লিখা : $3 \times 2=6$

Answer any two questions of the following :
(a) হাইড্র’জজন তড়িৎ্দাব বাবহাব কবি কোনো এটা দ্রबব pH কिদবে निণ্ত্য কবিব भाবি, বর্ণনা কবা। হাইড়'জেন তড়িৎ্ঘাবব প্রমাণ বিছুৎ বিভব कि?
$2^{1 / 2}+1 / 2=3$
Describe how the pH of a solution can be determined by using hydrogen electrode. What is the standard electrode potential of hydrogen electrode?
 সমीকबণটো লिथा जाক $\Delta G^{\circ}, \Delta G$ जाক $E_{\text {cell }}$ উলিও্বা। কোষ বিক্রিস্যাটো স্বতঃশ্মৃহ্ত হ’ব নে নহয়, উg্লেখ কবা। $21 / 2+1 / 2=3$

## (8)

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 :

$$
\mathrm{Mg}\left|\mathrm{Mg}^{2+}(0.01 \mathrm{M}) \| \mathrm{Ag}^{+}(0.01 \mathrm{M})\right| \mathrm{Ag}
$$

দিয্যা আছছ-
Given-

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

(c) Liquid junction potential কাক বোলে? ’ ইয়াব উৎপত্তিব কাবণ आলোচনা কবা। লবণ সাঁকো ব্যবহাব কবি কिम্দে ই্যাক ञ্রস কবিব পাবি? $\quad 1+1+1=3$

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

## (9)

## GROUP-B

> Paper : GE/DSC-3B
> ( Organic Chemistry )
(Marks : 27 )
6. তলত দিয়ারোনব শুদ্ধ উত্তবটো বাচি উলিওবা : .. $1 \times 3=3$

Choose the correct answer from the following :
(a) তলত দিয্যাবোবব ভিতবত কোনটোব উততলাংক বিদ্দু আটইতকক বেছি?

Which of the following has the highest boiling point?
(i) বিউটেন

Butane
(ii) 2-বিউটানन

2-Butanol
(iii) 1-ক্ল'ব'বিউট্টেন

1-Chlorobutane
(iv) বিউট্টানয্রিক এহিড

Butanoic acid

## (10)

(b) তनত দিয্যাবোবব ভিত্বত কোনটো মন’ছেকেবাঁডড नशः ?

Which of the following is not a monosaccharide?
(i) গ্লুক’জ

Glucose

Fructose
(iii) বাইব'জ

Ribose
(iv) চूহ्ब'ब

Sucrose
(c) তलত দিয়ারোবব ভিত্তত কোনটো পানীত কম দ্রবণীয় ?

Which of the following is least soluble in water?
(i) মিথাইন এমাইন

Methyl amine
(ii) ট্রাইমিথাইল এমাইন

Trimethyl amine
(iii) ডাইমিথাইন এমাইন

Dimethyl amine
(iv) এनिलिन

Aniline

## (11)

## গোট-V/Unit-V

7. ফবমিক এছিড এচিটিক এছিডতকৈ বেছি আস্লিক। ব্যাথ্যা কবা। 2 Formic acid is stronger acid than acetic acid. Explain.

## অथবা / Or

তলত দিয়াবোবব আস্লিক ধর্ম বর্দ্ধিতক্রমত সজ্োবা :
Arrange the following in order of increasing acidity :
$\mathrm{CH}_{3} \mathrm{CH}_{2} \mathrm{COOH}, \mathrm{ClCH}_{2} \mathrm{CH}_{2} \mathrm{COOH}$
$\mathrm{CH}_{2} \mathrm{Cl}-\mathrm{CH}_{2} \mathrm{COOH}, \mathrm{CHCl}_{2} \mathrm{CH}_{2} \mathrm{COOH}$
8. তनত দিয্যা বিক্রি⿰্যাবোব সম্মুণ কবা (यি কোনো তিনিট) : $1 \times 3=3$
Complete the following reactions (any three) :
(i) $\mathrm{R}-\mathrm{CH}_{2} \mathrm{COOH}+\mathrm{Cl}_{2} \xrightarrow{\mathrm{P}}$ ?
(ii)

(iii) $\mathrm{CH}_{3} \mathrm{COONa}+\mathrm{CH}_{3} \mathrm{COCl} \longrightarrow$ ?


## (12)

## গোট-VI/Unit-VI

9. হফমেন ত্র’মার্মাইড বিক্রিয্যাব সश্যত এমাইন কেনেকৈ প্রশ্ত कविया?

How can you prepare amine by Hofmann bromamide reaction?

जथा / Or
এব‘মমটিক ডায়াজ’নিয়াম নরণব প্রস্তত-প্রণাनী ওট নিখা।
Write one method for preparation of aromatic diazonium salt.
10. उनउ দিয্যা বিক্রিয়াবোব সম্পূণ कबा :

Complete the following reactions :
(i)

(ii) $\mathrm{CH}_{3} \mathrm{CH}_{2} \mathrm{NH}_{2}+\mathrm{HCl}$ $\longrightarrow$ ?
(iii)


## ( 13 )

बथবা/Or
$1^{\circ}, 2^{\circ}$ आ< $3^{\circ}$ এমাইনন $\mathrm{HNO}_{2}$ এছিড্ बগত বিক্রিয়া কবিলে কি উৎপন্ম হ’৭, निशা।
What happens when $\cdot 1^{\circ}, 2^{\circ}$ and $3^{\circ}$ amine react with $\mathrm{HNO}_{2}$ ?

## গোট-VII/Unit-VII

11. बটা উদাহ্বণসহ তলত দিয়াবোবব গঠন-সংকেত निষা : $1 \times 2=2$ Write one example with their structure from the following :
(a) এটা এनড'হেख্স'জ

An aldohexose
(b) এটা কিট'টেট্রে’জ

A ketotetrose
12. গ্লুক’জব মুক্ত-শৃংখলব গঠনব বিষয়ে आলোচন্না কবা।

Discuss the open-chain structure of glucose.
অथবা / Or
তলত দি্যাবোব কেনেকৈ পবিবর্তন কবিবা ?
How can you convert the following?
(a) आবাবিন’জব পবা গ্লুক’জ

Arabinose to glucose

Glucose to fructose

## (14)

13. মিউটাব'টটচনন্র ওপবত এটা চমু টোকা লিখা। 1 Write a short note on mutarotation.
গোট-VIII/Unit-VIII
14. बবিটাबआয়नब ওপবত এটা চমু টোকা निখা। 2 Write a short note on zwitterion.
15. এমিন’ এহিড্ব এটা প্রস্তুত-প্রণালী निখা।

Write one preparation method of amino acid.
16. তলত দিয়া বিক্রিয়াবোব সম্পূর্ণ কবা (যি কোনো দুটা) : $11 / 2 \times 2=3$
Complete the following reactions (any two) :
(i)

(ii)

(iii)



## (15)

## অथবা / Or

প্র’টিনব টার্ছিয়াবী গঠনব ওপবত आানাচ্না কবা।
Discuss the tertiary structure of protein.
17. ホ̣টা $\alpha$-এমিन’ এছিড্ব ঊদাহণণ দিয়্যা। 1 Give an example of $\alpha$-amino acid.

* $\star \star$

