Total number of printed pages-15

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

## 2022

## CHEMISTRY

(Honours Generic/Regular)
Paper : CHE-HG-4016/CHE-RC-4016
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: (any seven) $1 \times 7=7$

তলব প্রশ্নবোবব উত্তব লিখা ঃ (যিকোনো সাতটা)
(i) Write an example of a solution of liquid in gas.
গেছীয় ज্রারবত তবল দ্রব্যবিশিষ্ট দ্রর এটাব উদাহনণ লিখা।
(ii) What is reduced phase rule ?

গ্রাসমান প্রারস্থা নীতি কি?
(iii) What is equivalent conductivity?

তুলাঁ পকিবাiিতা কি?
(iv) Express a Daniell cell.

ভেनিয়েল কেেে এiা প্রকাশ কবা।
(v) Arrange the following in order of increasing acidity :
অঙ্লতা বৃদ্ধিக ক্রুমত সজ্েেরা :
$\mathrm{ClCH}_{2} \mathrm{COOH}, \mathrm{Cl}_{2} \mathrm{CHCOOH}, \mathrm{Cl}_{3} \mathrm{CCOOH}$
(vi) Aniline reacts with bromine water to give క্রহিন পাनী< লগত এनिলিনে বিক্রিয়া কবি হয়
(a) o-nitroaniline
(b) $m$-nitroaniline
(c) $p$-nitroaniline
(d) 2,4-dinitroaniline
(vii) Which of the following diazonium salts is most stable?
তলব কেননঢো বৌগ অধিক সুস্থিব?
(a) Benzene diazonium fluoroborate
(b) Benzene diazonium chloride
(c) Aliphatic diazonium salt
(d) None of the above
(viii) Which of the following proteins transports oxygen in our body?
তলব কোনটোঁ প্রতিন্न শবীবত अক্রিজজন সবববাহ কটে ?
(a) Keratin
(b) Nucleoprotein
(c) Haemoglobin
(d) Insulin
(ix) Glycine when heated alone gives

গ্মাইচিনক উত্তপ্ত কবিলে হয়
(a) methylamine
(b) 2-amino ethanol
(c) diketopiperazine
(d) zwetterion
(x) Carbohydrates are characterised by the presence of
তলত দিয়া কোনটোব ঊপস্ছিতিব বাঢে কার্বহইরূর্ব বৈশিষ্ট্য निর্ভকশীল?
(a) OH group
(b) $\geq \mathrm{C}=\mathrm{O}$ group
(c) Asymmetric carbon
(d) All of the above
2. Answer the following questions: (any four) $2 \times 4=8$

(i) Distinguish between ideal solution and non-ideal solution.

(ii) State and explain phase rule. < दश़ नोजिতো লিখি বুজ্জোরা।
(iii) The conductivity of 0.2 M solution of KCl at 298 K is $0.0248 \mathrm{~S} \mathrm{~cm}^{-1}$. Calculate its molar conductivity.
298 K উ६厄তত $\mathrm{KCl}, 0.2 \mathrm{M}$ দ্রর এটাব পবিবাহিতা $0.0248 \mathrm{~S} \mathrm{~cm}^{-1}$ इल. ইয়াব নোলাব পবিবাशিতা নির্ণয় कबा।
(iv) Distinguish between reversible cell and irreversible cell.

(v) Explain, why carboxylic acids have higher boiling point than corresponding alcohols.
(vi) Explain, aniline is a weaker base than ethyl amine.

(vii) How are amino acids related to protein?

(viii) Justify the formation of osazone from glucose and fructose.
 दढा।
3. Answer the following questions: (any three)
$5 \times 3=15$

(i) (a) What is CST ?

CST মাन কি?
(b) State and explain Raoult's law.

(c) Definc with example about azeotropic mixture.

$$
\begin{aligned}
& 1+2+2=5
\end{aligned}
$$

3 (Sem-4/CBCS CHE HG/RC/G 5
(ii) (a) Define phase, components and degree of freedom.
প্রারস্থা, উপাংশ আবু স্বতন্ত্র মাত্রা মানে কি বুজাই लिখা।
(b) Find the number of components and number of phases in the following equilibria and evaluate the degree of freedom :
তলब বিক্রিয়াটোব পবা প্রারস্থা সংখ্যা, উপাংশ সংখ্যা আ<ু স্বত্ত্র মাত্রা নির্ণয় কবা ঃ

$$
\mathrm{N}_{2}(\mathrm{~g})+\mathrm{O}_{2}(\mathrm{~g}) \rightleftharpoons 2 \mathrm{NO}(\mathrm{~g})
$$

$$
3+2=5
$$

(iii) (a) The resistance of a 0.1 M solution of an electrolyte is $60 \Omega$ at 300 K . The dimensions of each electrode in the cell are $0.85 \mathrm{~cm} \times 1.4 \mathrm{~cm}$ and the distance between them is 1 cm .
Calculate the following - cell constant, conductivity and molar conductivity of the solution.
300 K ত 0.1 M বিদ্যুৎবিশ্লেষ্য দ্রর এটাব বোধ 60S. কোষব বিদ্যুৎ দ্বাব দুডালব মাত্রা $0.85 \mathrm{~cm} \times 1.4 \mathrm{~cm}$ आ<< সিহঁত্ব ব্যরধাन 1 cm . এই দ্ররটোব কোষীয় প্রের্রক, পবিবাহিতা আষু মোলাব পবিবাহিত নির্ণয় কবা।
(b) Conductivity decreases but molar conductivity of strong electrolytes increases on dilution. Explain. লঘুতত, তীব্র বিদ্যুৎবিল্লেয্য এটাব পবিবাহিতা কত্ম কিক্ত .োলাব পবিবাহিতা বাঢ়ে। ব্যাখ্যা কবা।

$$
3+2=5
$$

(iv) (a) How can you determine pH using hydrogen electrode ?
হাইদ্র'জ্জেন ইলেেক্ট'দ ব্যবহাব কবি pH নির্ণয় কেনৌকক কবিবা?
(b) What types of information may get by electrochemical series ?
বিদ্যুৎ বাসায়নিক শ্রেণী তালিকাব পবা কেনে ধবণব তথ্য পাব পাবি ?

$$
3+2=5
$$

(v) (a) Write Perkin's reaction with example.
উদাহবণেবে সৈতে পাবক্নিনব বিক্রিয়াতো লিখা।
(b) Write the products of the following reaction:
বিক্রিয়া জাত দ্রর্য কি হব ?

$3+2=5$
(vi) (a) Arrange the following in decreasing order of basicity :
ম্মাবকীয় ধর্মব হ্রাসমান ত্রহতত সজোরা : $N, N$-dimethyl aniline, aniline, ammonia, ethylamine, $p$-nitroaniline
(b) Write with an example of Sandmeyer reaction.
ঊদাহ্ণণেবে সৈতে ছেন্দমেয়াবब বিক্রিয়াটো লিথা। $2+3=5$
(vii) (a) What kind of bonding is responsible for tertiary-structure of protein ? ঢাবচিয়াবী প্রটিনব গঠনত কি প্রকাবব বন্ধনী যুক্ত হৈ থাকে?
(b) Write briefly on general properties of proteins.
প্রটিনব সাধাবণ বৈশিষ্টসমূহ লিখা।

$$
2+3=5
$$

(viii) (a) Write the main classes of carbohydrates with example.
উদাহবণণবে সেতে কার্ব"হইদ্রেটব মূল (শ্রেণীসমূহ लिখা।
(b) Classify the following into reducing and non-reducing sugars:
তলত দিয়া বোবব বিজাবক আবু অবিজাবক শর্কবা হ্ছিাপে (শ্রেণী বিভাজন কবা :

Fructose, maltose, lactose, sucrose, starch, glucose, cellulose.

$$
3+2=5
$$

4. Answer the following questions: (any three)
$10 \times 3=30$
তলব প্রশ্নবোবব উত্তব লিখা : (যিকোনো তিনিটা)
(i) (a) Explain liquid composition curve and vapour composition curve from lever rule.
লেভাব নীতি অনুসবি তবল যুক লেখ আকে গেছীয় যুক্ত লেখ সন্বক্ধে ব্যাখ্যা কবা।
(b) State and explain Nernst distribution law. Write the conditions for applicability of the law.
নার্নপ্টব বিত্ণণ বিধি লিখা आারু ব্যাখ্যা কবা। এই বিধিব প্রঢয়াগব চর্তসমূহ লিথা।

$$
5+5=10
$$

3. (Sem-4/CBCS) CHE HG/RC/G 9

Contd.
(a) Write short note on:

Clausius-Clapeyron equation

## Or

Phase diagram of one component system
Бহুটেকে লিখা:
হ্রচিয়াছ-ক্রেপিব'নব সমীকবণ
বা
এক উপাংশ যুক্ত তন্ত্রব প্রারস্থাচিত্র
(b) Describe phase diagram of water system.
Water system ब প্রারস্থা চিত্র आঁকি ব্যাখ্যা কবা।

$$
5+5=10
$$

(a) Derive the conductivity at infinite dilution by applying Kohlrausch law.
কহ্রাউচব নীতি আধাবত অসীম লঘুতাত পবিবাহিতা নির্ণয় কবা।
(b) Write short note on:

চ্মুতোকা লিনা:
Transport number and conductometric titration

$$
5+5=10
$$

## (iv) (a) Write shortly:

চুটিকক লিখা :
Standard hydrogen electrode and redox titration.
(b) Derive Nernst equation for measuring EMF of the cell.

এটা বিদ্যুৎ .োযব EMF निর্ণয়ব বারে নার্নל্টব সমীকবণটো উলিওরা।
(c) Write the half cell reactions for electrochemical cell involving the following cell reaction :

তলত দিয়া বিক্রিয়াটোত সংঘটিত বিদ্যুৎ বাসায়নিক কোষটোব অর্দ্ধকোবীয় বিক্রিয়াটো লিখা:
$\mathrm{H}_{2}(\mathrm{~g})+\mathrm{Cu}^{2-} \rightleftharpoons \mathrm{Cu}(\mathrm{s})-2 \mathrm{H}$
(d) Write the applications of electrolysis in industrial purpose.

উদ্যোগ ক্ষেত্রত বিদ্যুং বিশ্লেযণব প্রট়োগব উদাহ্রণ দি লিখা।
$4+2+2+2=10$
(v) (a) Identify $A, B$ and $C$ in the following reaction :
 रूद :

b) Prepare the following :

इनত निয়াবোর প্রस्ুত করা :
Acetophenone from acetic acid and ethyl acetate from ethyl alcohol
(c) Explain, why acetyl chloride gives nucleophilic substitution reactions more easily than ethyl chloride.



$$
3+4+3=10
$$

(vi) (a) What happens when aniline is treated with benzoyl chloride and NaOH ?


(b) Complete the reaction

$\mathrm{C}_{6} \mathrm{H}_{5} \mathrm{NH}_{2} \xrightarrow{?} \mathrm{C}_{6} \mathrm{H}_{5} \mathrm{OH}$
(c) Write the Hinsberg test for distinguish $1^{\circ}$ amine, $2^{\circ}$ amine and $3^{\circ}$ amine.
$1^{\circ}$ এমাইন, $2^{\circ}$ এমাইন आ<6 $3^{\circ}$ এ মাইনनব পার্থका বুজাবলৈ হিনিছ্রার্গব পবীক্শা লিখা।
(d) Give the mechanism of coupling of diazonium salt with phenol.
ডায়েজ'নিয়াম লবণ আব০ (ফनললব কাপলিং বিক্রিয়াব ক্রিয়াবিধি লিখা।

$$
2+2+4+2=10
$$

(vii) (a) Synthesize the following:

তলত দিয়াবোব সংশ্লেযণ কবা :
Ethyl chloride to aniline and acetic acid to glycine
(b) What do you mean by zwitterionic property of an amino acid ?
এমিন’ এচিদব যুইটাবআয়নিক বৈশিষ্ট্য বুলিলে কি বুজা?
(c) Justify the structural relationship of amino acids, peptides and proteins.
এরিन' এচিদ, পেপটটইইদ আবে প্রটিনব গঠন সম্পর্কব यूध্ঞি দিয়া।
(d) Write the principle that can be applied for the separation of a mixture of amino acid.
এমিন' এচিদব মিশ্র এটা পৃথকীকবণ কবিবলৈল
প্রয়োপ হোরা নীতিটো লিখা।

$$
4+2+2+2=10
$$

$D$-glucose and $L$-glucose give the same dicarboxylic acid on oxidation.

জাবণব দ্বাবা $D$-glucose आাo $L$-glucose !য়


Sucrose does not show mutarotation.

(viii) (a) Convert the following :

ভলত দিয়ারোব র্রপান্তবিত কবা :
Fructose into glucose and
glucose into fructose
(b) Explain the following :

ব্যা|্যা কবা:
Glucose does not react with $\mathrm{NaHSO}_{3}$.

ঞ্রু'জজ $\mathrm{NaHSO}_{3}$ ব লগত বিক্রিয়া নকবে।

