# 32T CHEM (BENGALI)

# 2022

# CHEMISTRY (Theory)

Full Marks: 70
Pass Marks: 21

Time: Three hours

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

### General 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 consist of eight very short answer type questions and carry 1 mark each.	1×8	=	8
(v)	Question numbers 9 to 16 consist of ten short answer type questions and carry 2 marks each.	2×10	= 2	20
(vi)	Question numbers 17 to 25 consist of nine short answer type questions and carry 3 marks each.	3×9	= 2	27
(vii)	Question numbers 26 to 28 consist of three long answer type questions and carry 5 marks each.	5×3	=	15
		Total	= '	70

- 1. A metal crystallises in a body-centred cubic structure. If 'a' is the edge length of its unit cell, 'r' is the radius of the sphere, what is the relationship between 'r' and 'a'?
  - একটি ধাতু শরীরকেন্দ্রিক ঘনকীয় লেটিসে কেলাসিত হয়। যদি একক কোষটির প্রান্তদৈর্ঘ্য 'a' হয় এবং গোলকটির পরমাণু ব্যাসার্ধ 'r' হয়, তাহলে 'a' এবং 'r' -এর মধ্যে সম্পর্ক কী হবে ?
- 2. Arrange the following compounds in the increasing order of their boiling points:

নিম্নোক্ত যৌগগুলি স্ফুটনাঙ্ক অনুযায়ী উধৰ্বক্ৰমে সাজাও ঃ

$$CH_3$$
 —  $CH_0$ ,  $CH_3$  —  $CH_2$  —  $OH$ ,  $CH_3$  —  $CH_2$  —  $CH_3$ 

3. Write down the formula of Tetraamineaquachloridocobalt(III) chloride.

টেট্রাএমাইনএকুয়াক্লোরিডোকোবাল্ট (III) ক্লোরাইডের গঠন সংকেত লেখো।

4. Write the IUPAC name of the following compound :
নিম্নোক্ত যৌগটির IUPAC নাম লেখো ঃ

$$CH = CH - CH_2 - OH$$

5. What will be the impact on  $K_f$  when the molality of a solution is doubled ? 1 একটি দ্রবের মোলালিটি দু'গুণ বাড়ালে  $K_f$  -এর উপরে কি প্রভাব পড়বে?

- Bi(v) এবং Sb(v)-এর মধ্যে কোনটি বেশি শক্তিশালী জারক দ্রব্য ?
- 7.  $pK_b$  of aniline is more than that of methylamine. Why? 1 মিথাইলঅ্যামাইনের তুলনায় অ্যানিলিনের  $pK_b$ -এর মান কেন বেশি হয়?
- 8. Which of the following compounds can undergo Hell-Volhard-Zelinsky reaction?

নিম্নোক্ত কোন যৌগটি হেল-ভোলহার্ড-জেলিনস্কি দেখায়?

- (i) Benzoic acid বেনজয়িক আসিড
- (ii) Propanoic acid প্রপানয়িক আসিড
- 9. The freezing point depression constant for water is  $1.86^{\circ}C$   $m^{-1}$ . If 5.0g of  $Na_2SO_4$  is dissolved in 45g of water, then freezing point is changed by  $3.80^{\circ}C$ . Calculate the Van't Hoff factor for  $Na_2SO_4$ .

  ভালের হিমান্ক অবনমন ধ্রুবকের মান হলো  $1.86^{\circ}C$   $m^{-1}$ । যদি 45g জলে 5.0g  $Na_2SO_4$  দ্বীভূত করা হয়, তাহলে হিমান্ক  $3.80^{\circ}C$ -এ অবনমিত হয়। এখন  $Na_2SO_4$ -এর ক্ষেত্রে ভেন্ট হফ গুণকের মান নির্ণয় করো।

# OR/ অথবা

State Henry's law. Why do gases nearly always tend to be less soluble in liquids as the temperature is raised?

হেনরির সূত্রটি উল্লেখ করো। উষ্ণতা বৃদ্ধি হলে গ্যাসগুলি সর্বদা তরলে অতি কম পরিমাণে কেন দ্রবীভূত হয়?

10. Calculate the pH at which the potential of hydrogen electrode will be 0.059 *V*.

হাইড্রোজেন বিদ্যুৎদারের বিভবের মান 0.059 V হলে, pH-এর মান কত হবে নির্ণয় করো।

#### OR/অথবা

The chemistry of corrosion of iron is essentially an electrochemical phenomenon. Explain the reactions occurring during the corrosion of iron in the atmosphere.

আয়রনের ক্ষয় হওয়া রসায়নটি মূলতঃ এক তড়িৎ-রাসায়নিক ঘটনা। এই আয়রনের ক্ষয় হওয়ার সময় বায়ুমণ্ডলে সংঘটিত বিক্রিয়াণ্ডলি ব্যাখ্যা করো।

11. Why  $H_2$  and  $O_2$  do not react at room temperature? Write the rate equation for the reaction  $A_2+3B_2\to 2C$ , if the overall order of the reaction is zero. 1+1=2

 $H_2$  এবং  $O_2$  ঘরের তাপমাত্রায় কেন বিক্রিয়া করে না?  $A_2+3B_2 \to 2C$  বিক্রিয়াটির জন্য গতিসূত্রটি লেখো যদি সম্পূর্ণ বিক্রিয়াটি শূন্য ক্রমের হয়।

# OR/অথবা

A first order reaction has a rate constant of  $0.0051 \, min^{-1}$ . If we begin with  $0.10 \, M$  concentration of the reactant, what concentration of reactant will remain in solution after 3 hours?

একটি প্রথম ক্রমের বিক্রিয়ার গতি ধ্রুবকের মান হয়  $0.0051 \, \overline{\lambda}$ নিট - । যদি আমরা  $0.10 \, M$  বিক্রিয়কের ঘনত্ব দিয়ে আরম্ভ করি, তিন ঘণ্টা পরে দ্রবটিতে কোন ঘনত্বের বিক্রিয়ক থাকরে?

2. Answer any two:

य कारना मूर्णित छेख्तं लाट्या :

- Write the mathematical expression for the Freundlich adsorption isotherm and draw the graph  $\log \frac{x}{y}$  vs  $\log P$ . 2 ফ্রেনলিউ-এর অধিশোষণ সমতাপীয় গাণিতিক সমীর্করণটি লেখো এবং  $\log \frac{x}{y}$  vs  $\log P$ -এর লেখ অন্ধন করো।
- (b) How do emulsifiers stabilize emulsion? Name two emulsifiers. 2 অবদাবক কীভাবে অবদ্রবকে সুস্থির করে? দুটি অবদাবকের নাম লেখো।
- (c) Define shape-selective catalysis. Give an example. 1+1=2 আকৃতি নির্বাচনী অনুঘটন বিক্রিয়ার সংজ্ঞা লেখো। একটি উদাহরণ দাও।
- 13. Why is it that only sulphide ores are concentrated by froth floatation processes? What is the role of depressants in the froth floatation process of dressing of ores?

  1+1=2
  ফেনা ভাসমান পদ্ধতি দ্বারা কেবল সালফাইড আকরিককে কেন ঘনীভূত করা হয়? ফেনা ভাসমান পদ্ধতিতে আকরিককে পরিশুদ্ধ করতে নিম্নকারী বা উপশমকারী দ্রব্যের ভূমিকা কী?

[5]

# 14. Answer any two:

# যে কোনো দুটির উত্তর লেখো ঃ

- (a) Ti<sup>4+</sup> compounds are colourless in aqueous solution but Ti<sup>3+</sup> compounds are violet coloured. Explain.
   জলীয় Ti<sup>4+</sup> যৌগগুলি বর্ণহীন, কিন্তু জলীয় Ti<sup>3+</sup> যৌগগুলির বর্ণ বেগুনী। ব্যাখ্যা করো।
- (b) What is meant by 'disproportionation' of an oxidation state? Give an example. 2
  একটি জারণ অবস্থার অসংলগ্নকরণ ঘটা মানে কী? একটি উদাহরণ দাও।
- (c) Actinoid contraction is greater than lanthanoid contraction. Why?

  ল্যান্থানয়েড সংকোচন থেকে অ্যাক্টিনয়েড সংকোচন রেশি। কেন?
- 15. (i) Write the IUPAC name of the following compound :
  নিম্নোক্ত যৌগটির IUPAC নাম লেখো ঃ
  [Pt(NO2)(NH3)BrCl]
  - (ii) How many geometrical isomers will be possible for [Pt(Py)(NH<sub>3</sub>)BrCl] compound ?
     [Pt(Py)(NH<sub>3</sub>)BrCl] যৌগটি কতগুলি জ্যামিতিক সমযোগী দেখাতে পারে?

[6]

#### OR / অথবা

Write the hybridization state of central atom of the following co-ordination complexes along with their magnetic properties.

নিম্নলিখিত জটিল যৌগগুলির কেন্দ্রীয় প্রমাণুর সংকরণ অবস্থা এবং তার সঙ্গে সেগুলির চুম্বকীয় গুণগুলি সম্পর্কে লেখো।

 $[Cu(NH_3)_4]^{2+}$  and (এবং)  $[Ni(CO)_4]$ 

16. What is the prime cause of depression? Give an example of antidepressant drug.

বিষয়তার প্রধান কারণ কী? বিষয়তা উপশমকারী ওষুধের একটি উদাহরণ দাও।

### OR / অথবা

What is the function of a Tranquilizer? Give an example of a compound which can be used both as Antiseptic and Disinfectants.

সুপ্তকারী বা ট্র্যাঙ্কুইলাইজার কীভাবে কাজ করে? একটি যৌগের উদাহরণ দাও, যে যৌগটিকে বীজাণুবারক এবং বীজাণুনাশক দুভাবেই ব্যবহার করা যায়।

17. Mention the type of Semiconductor when Si doped with P. A solid compound XY has NaCl structure. If the radius of the cation  $(X^+)$  is  $100 \, pm$  then calculate the radius of the anion  $(Y^-)$ . 1+2=3

Si -তে P ডোপিং করলে কী ধরনের অর্ধপরিবাহী গঠন হবে নাম লেখো। একটি কঠিন যৌগ XY -এ NaCl -এর গঠন আছে। যদি ক্যাটায়ন  $(X^+)$  -এর ব্যাসার্ধ  $100 \ pm$  হয়, তাহলে অ্যানায়ন  $(Y^-)$ -এর ব্যাসার্ধ নির্ণয় করো।

19. (a) Define molality of a solution.

একটি দ্রবের মোলালিটির সংজ্ঞা দাও।

1

What are semiconductors? How electrical conductivity of semiconductors vary with temperature? Give *one* example of intrinsic semiconductors.

1+1+1=3

অর্ধপরিবাহী কী? উষ্ণতার সঙ্গে অর্ধপরিবাহীগুলির বিদ্যুৎ পরিবাহিতা কীভাবে পরিবর্তিত হয়? অন্তর্নিহিত অর্ধপরিবাহীগুলির একটি উদাহরণ দাও।

18. In the electrochemical cell;

 $Zn/ZnSO_4$  (0·1M)//  $CuSO_4$  (0·1M)/Cu,

the e.m.f. of the Deniel cell is  $E_1$ . When the concentration of  $ZnSO_4$  changed to 1.0M and  $CuSO_4$  changed to 0.01M, the e.m.f. of the cell changes to  $E_2$ . Establish the relation between  $E_1$  and  $E_2$ .

এই তড়িৎ-রাসায়নিক কোষটিতে

32T CHEM (BENG)

 $Zn/ZnSO_4$  (0·1M)//  $CuSO_4$  (0·1M)/Cu,

e.m.f.-এর মান  $E_1$  হয়। যখন  $ZnSO_4$  -এর গাঢ়তা  $1\cdot 0M$  এবং  $CuSO_4$  -এর গাঢ়তা  $0\cdot 01M$  -এ পরিবর্তন করা হয়, তখন কোষটির e.m.f. মান  $E_2$ -তে পরিবর্তিত হয়। এখন এই  $E_1$  এবং  $E_2$ -এর মধ্যে সম্পর্ক স্থাপন করো।

# OR / অথবা

The molar conductance of 0.1m aqueous solution of  $NH_4OH$  is  $9.54 \, ohm^{-1} cm^2 mol^{-1}$  and at infinite dilution molar conductance is  $238 \, ohm^{-1} cm^2 mol^{-1}$ . Calculate the degree of ionization of ammonium hydroxide at the same concentration and temperature.

0.1m  $NH_4OH$  জলীয় দ্রবের মোলার পরিবাহিতার মান  $9.54\,ohm^{-1}cm^2mol^{-1}$  এবং অসীম লঘুতায় মোলার পরিবাহিতার মান হয়  $238\,ohm^{-1}cm^2mol^{-1}$ । একই গাঢ়তা এবং উষণ্ডতায় অ্যামোনিয়াম হাইড্রক্সাইডের বিয়োজন মাত্রার মান গণনা করো।

- (b) State Henry's law. At the same temperature,  $CO_2$  gas is more soluble in water than  $O_2$  gas. Which one of them will have higher value of  $K_H$ ?

  2
  হেনরির সূত্রটি লেখাে। একই উষ্ণতায়  $CO_2$  গ্যাসের দ্রবণীয়তা  $O_2$  গ্যাসের থেকে অধিক। তাদের মধ্যে কোন গ্যাসের  $K_H$ -এর মান বেশি হবে?
- 20. Decomposition of  $H_2O_2$  follows a first order reaction. In 50 minutes the concentration of  $H_2O_2$  decreases from 0.5 to 0.125M in one such decomposition. When the concentration of  $H_2O_2$  reaches 0.05M, what is the rate of formation of  $O_2$ ?

 $H_2O_2$ -এর বিয়োজনের বিক্রিয়াটি একটি প্রথম ক্রমের বিক্রিয়া।  $H_2O_2$ -এর গাঢ়তা 50 মিনিটে 0.5-এর থেকে 0.125M-এ কমে। যখন  $H_2O_2$ -এর গাঢ়তা 0.05M তে পৌঁছয়, তখন  $O_2$ -এর উৎপাদনের হার কত হবে?

OR / অথবা

Show that the integrated rate for a first order reaction  $R \rightarrow P$  is

$$K = \frac{2 \cdot 303}{t} \log \frac{[R]_0}{[R]}.$$

দেখাও যে প্রথম ক্রমের বিক্রিয়া R o P-এর ক্ষেত্রে অনুকলজ সমীকরণটি হলো

$$K = \frac{2 \cdot 303}{t} \log \frac{[R]_0}{[R]}$$

21. What happens, when — (any three)
কি ঘটে, যখন — (যে কোনো তিনটি)

1+1+1=3

- (a)  $P_4O_{10}$  is treated with dil.  $HNO_3$  লঘু  $HNO_3$  এর সঙ্গে  $P_4O_{10}$  বিক্রিয়া করে
- (b) Cl<sub>2</sub> is treated with hot and conc. NaOH গাঢ় NaOH -এর সঙ্গে Cl<sub>2</sub> বিক্রিয়া করে
- (c) Reaction of ammonia with excess  $Cl_2$  gas অ্যামোনিয়ার সঙ্গে  $Cl_2$  গ্যাসের অতিরিক্ত মাত্রায় বিক্রিয়া
- (d) Orthophosporic acid is heated অর্থফসফোরিক অ্যাসিড উত্তপ্ত করা হয়
- 22. (a) Write the chemical reactions for following transformations : (any two)
  1+1=2
  নিম্নোক্ত পরিবর্তনগুলি সম্পন্ন করার জন্য রাসায়নিক বিক্রিয়াগুলি লেখো ঃ (যে কোনো দুটি)

[10]

- (i) Benzene to Phenol বেনজিন থেকে ফেনল
- (ii) Toluene to Benzyl alcohol টলুইন থেকে বেনজাইল অ্যালকোহল
- (iii) Benzene to Diphenyl বেনজিন থেকে ডাইফিনাইল

- (b) Why aryl halide undergoes electrophilic substitution reaction rather than nucleophilic substitution reaction?

  আারাইল হেলাইড কেন নিউক্লিয়ফিলিক প্রতিস্থাপন বিক্রিয়া না দেখিয়ে ইলেক্ট্রোফিলিক প্রতিস্থাপন বিক্রিয়া দেখায়?
- 23. (a) Identify A and B.

2

A এবং B শনাক্ত করো।

$$\begin{array}{c}
NH_2 \\
\hline
 & NaNO_2/HCl \\
\hline
 & 0-5^{\circ}C
\end{array}$$

$$A \xrightarrow{OH^-} B$$

- (b) Write only the chemical reactions of the following: (any one) 1
  নিম্নোক্তগুলির জন্য কেবল রাসায়নিক বিক্রিয়া লেখোঃ (যে কোনো একটি)
  - (i) Carbylamine reaction কার্বিল্যামিন বিক্রিয়া
  - (ii) Hoffmann bromamide reaction হফম্যান ব্রোমামাইড বিক্রিয়া
- 24. (a) Give an example of biodegradable polymer.

1

জৈব-অবক্ষয়ী বহুযোগীর একটি উদাহরণ দাও।

32T CHEM (BENG)

[11

Contd.

32T CHEM (BENG)

Polymer (বহুযোগী)	Monomer (একযোগী)		
a. Natural Rubber (প্রাকৃতিক রবার)	i 1, 3 Butadiene (1, 3 বুটাডায়িন) + Styrene (ষ্টাইরিন)		
b. Neoprene (নিওপ্রিন)	ii. 1,3 Butadiene (1,3 বুটাডায়িন)+ acrylonitrile (অ্যাক্রাইলোনাইট্রাইল)		
c. Buna-N (বুনা-N)	iii. Chloroprene (ক্লোরোপ্রিন)		
d. Buna-S (বুনা-S)	iv. Isoprene (আইসোপ্রিন)		

25. (a) Write the chemical reactions for following transformations: (any two) 1+1=2

নিম্নোক্ত পরিবর্তনগুলি সম্পন্ন করার জন্য রাসায়নিক বিক্রিয়াগুলি লেখো ঃ (যে কোনো দৃটি)

- (i) Benzyl chloride to benzyl alcohol বেনজাইল ক্লোরাইড থেকে বেনজাইল অ্যালকোহল
- (ii) Methyl magnesium bromide to 2-methyl-propan-2-ol মিথাইল ম্যাগনেশিয়াম ব্রোমাইড থেকে 2-মিথাইল-প্রোপ্যান-2-ওল
- (iii) acetophenone from phenol ফেনল থেকে অ্যাসিটোফেনন

Arrange the following in increasing order of acidity : উল্লেখিত যৌগগুলিকে আম্লিকতার উর্ম্বক্রমে সাজাও ঃ

$$\begin{array}{c} OH \\ \hline \\ OH \\ \hline \\ CH_3 \\ \hline \\ NO_2 \\ \end{array}$$

- 26. (a) What type of bonding helps in stabilizing the secondary structure of proteins?
  - কোন্ বন্ধনী প্রোটিনের সেকেণ্ডারী গঠন সুস্থির করতে সাহায্য করে?
  - (b) Answer the following questions: (any two)

নিম্নোক্ত প্রশ্নগুলির উত্তর দাও ঃ (যে কোনো দুটি)

- (i) How are vitamins classified? Name the vitamin deficiency of which causes scurvy.
   তিটামিনের শ্রেণিবিভাজন কীভাবে করা হয়? কোন্ ভিটামিনের অভাবের জন্য স্কার্ভি রোগ দেখা দেয়, নাম লেখো।
- (ii) What is glycogen? How is it different from starch?
  গ্লাইকোজেন কী? স্টাৰ্চ থেকে এটি কীভাবে পৃথক?

- (iii) Name the protein which is present in hair. What type of protein is this?

  2
  চুলের মধ্যে বিদ্যমান প্রোটিনটির নাম লেখো। এটি কোন শ্রেণীর প্রোটিন?
- 27. (a) Draw the structure of any one of the following:

  নিম্নোক্ত যে কোনো একটির গঠন অঙ্কন করো ঃ
  - (i) Chlorous acid ক্লোরাস অ্যাসিড
  - (ii) S<sub>8</sub>
  - (b) Answer the following questions : (any two)
    নিম্নোক্ত প্রশ্নগুলির উত্তর দাও ঃ (যে কোনো দুটি)
    - (i) Are the bond lengths of all five P Cl bonds in PCl<sub>5</sub> molecule equal? Justify your answer.
       PCl<sub>5</sub> যৌগটির সম্পূর্ণ পাঁচটি P Cl-এর বন্ধনী-দৈর্ঘ্য সমান হয় কী? তোমার উত্তরের সপক্ষে যুক্তি দাও।
    - (ii) Explain why HNO2 behaves both as oxidizing as well as reducing agent.
       HNO2 কেন জারক এবং বিজারক পদার্থ দুটিরই ধর্ম দেখায়, ব্যাখ্যা করো।
    - (iii) When HCl reacts with finely powdered iron, it forms ferrous chloride, and not ferric chloride. Explain, why?

      2
      মিহি গুঁড়ো আয়রনের সঙ্গে HCl বিক্রিয়া করলে ফেরাস ক্রোরাইড উৎপন্ন হয়,
      ফেরিক ক্লোরাইড নয় কেন তা ব্যাখ্যা করো।

28. Complete the following reactions:

নিম্নোক্ত বিক্রিয়াণ্ডলি সম্পূর্ণ করোঃ

(ii) 
$$CH_3 - C = C - H - \frac{Hg^{2+} + H_2SO_4}{2}$$

(iv) 
$$CH_3 - CH = CH - CH_2COOC_2H_5 \xrightarrow{i. DIBAL - H} \xrightarrow{ii. H_2O}$$

$$(v) \qquad + \left[ Ag[NH_3]_2 \right]^+ \longrightarrow H \bigcirc O$$

32T CHEM (BENG) .

[14]

32T CHEM (BENG)

[15]

1×5=5