#### 2015

# CHEMISTRY (Theory)

Full Marks: 70

Pass Marks: 21

Time: Three hours

## General Instructions:

- (i) All questions are compulsory.
- (ii) Marks for each question are indicated against it.
- (iii) Question number 1 consists of eight very short answer type questions and carry 1 mark each.
- (iv) Question numbers 2 to 11 are short answer type questions and carry 2 marks each.
- (v) Question numbers 12 to 20 are also short answer type questions and carry 3 marks each.
- (vi) Question numbers 21 to 23 are long answer type questions and carry 5 marks each.

1.	Answer	the	following	:
		****	10110 111118	٠.

 $1 \times 8 = 8$ 

তলত দিয়াবোৰৰ উত্তৰ দিয়াঃ

- (i) Which point defect lowers the density of a crystal?
  কোনটো বিন্দু ক্রটিয়ে স্ফটিক এটাৰ ঘনত্ব হ্রাস কৰে?
- (ii) Liquid-liquid sols are known as \_\_\_\_\_\_.

  (Fill in the blank)

  তৰল-তৰল ছল'বোৰক \_\_\_\_\_ হিচাপে জনা যায়।

  (খালী ঠাই পূৰ্ণ কৰা)
- (iii) Which metal foils are used for wrapping chocolates?
  কোনটো ধাতুৰ পাত চক্লেট মেৰিওৱাৰ বাবে ব্যৱহাৰ কৰা হয়?
- (iv) In the first transition series of elements, which element shows highest oxidation state?

প্ৰথম সংক্ৰমণশীল শ্ৰেণীৰ মৌলবোৰৰ ভিতৰত কোনটো মৌলই সৰ্ব্বেচ্চি জাৰণ অৱস্থা দেখুৱায়?

(v) Write the formula for the co-ordination compound : tetracarbonylnickel (o). টেট্রাকার্ব'নিল নিকেল (o), এটা সমন্বয়ী জটিল যৌগৰ সংকেত লিখা।

(vi) Mention one use of tetrachloromethane.

টেট্ৰাক্লৰ মিথেনৰ এটা ব্যৱহাৰ উল্লেখ কৰা।

(vii) Give the IUPAC name of the following compound:

$$CH_2 = CH - CH_2 - CHO$$

নিম্নোক্ত যৌগটোৰ IUPAC নাম দিয়াঃ

$$CH_2 = CH - CH_2 - CHO$$

(viii) Name one water soluble vitamin.

পানীত দ্রবণীয় ভিটামিন এটাৰ নাম লিখা।

2. State Henry's law.

At the same temperature, hydrogen gas is more soluble in water than helium gas. Which one of them will have higher value of  $K_H$ ?

হেনৰীৰ সূত্ৰটো উল্লেখ কৰা।

একে উষ্ণতাত পানীত হাইড্ৰ'জেন গেছৰ দ্ৰৱণীয়তা হিলিয়াম গেছতকৈ অধিক। কোনটো গেছৰ  $K_H$ ৰ মান অধিক হ'ব?

Define molar conductivity of an electrolytic solution. How does molar conductivity vary with concentration for weak electrolyte?

বিদ্যুৎবিশ্লেষ্য দ্ৰৱ এটাৰ ম'লাৰ পৰিবাহীতাৰ সংজ্ঞা লিখা। মৃদু বিদ্যুৎবিশ্লেষ্য এটাৰ ম'লাৰ পৰিবাহীতা গাঢ়তাৰ লগত কেনেকৈ পৰিবৰ্ত্তন হয়?

## Or / অথবা,

The limiting molar conductances of sodium chloride, hydrochloric acid and sodium acetate are 126.45, 426.16 and 91.0 *Scm*<sup>2</sup>*mol*<sup>-1</sup> respectively at 298*K*. Calculate the limiting molar conductance of acetic acid at 298*K*.

 $298 \c K$ ত ছ'ডিয়াম ক্ল'ৰাইড, হাইড্ৰ'ক্ল'ৰিক এচিড আৰু ছ'ডিয়াম এছিটেটৰ সীমাৱৰ্ত্তী ম'লাৰ পৰিবাহীতা যথাক্ৰমে  $126\cdot 45$ ,  $426\cdot 16$  আৰু  $91\cdot 0$   $Scm^2 mol^{-1}+298 \c K$ ত এছেটিক এচিডৰ সীমাৱৰ্ত্তী ম'লাৰ পৰিবাহীতা গণনা কৰা।

4. Distinguish between calcination and roasting.

2

তাপদাহন আৰু তাপজাৰণৰ পাৰ্থক্য দেখুওৱা।

5. What are transition elements?

Give the general electronic configuration of transition elements.

2

সংক্ৰমণশীল মৌলবোৰ কি?

সংক্ৰমণশীল মৌলবোৰৰ সাধাৰণ ইলেক্ট্ৰনীয় বিন্যাস লিখা।

6. What are alloys? Name the metals used for the formation of bronze.

2

সংকৰ ধাতু কি? ব্ৰঞ্জৰ গঠনত ব্যৱহৃত ধাতুকেইটাৰ নাম লিখা।

Explain the following:

1+1=2

- (i) Transition metals and their compounds can act as catalyst.
- (ii) In the titration of  $FeSO_4$  with  $KMnO_4$  in acidic medium, dilute HCl is not used.
  তলত দিয়াবোৰ ব্যাখ্যা কৰা ঃ
- (i) সংক্ৰমণশীল ধাতু আৰু সিহঁতৰ যৌগই অনুঘটকৰ কাম কৰে।
- (ii) আন্নিক মাধ্যমত  $FeSO_4$ ৰ লগত  $KMnO_4$ ৰ টাইট্ৰেচনত লঘূ HCl ব্যৱহাৰ কৰা নহয়।
- 7. Give one example each of the following:

1+1=2

- (i) Ionisation isomerism
- (ii) Geometrical isomerism

নিম্নোক্তবোৰৰ এটাকৈ উদাহৰণ দিয়া ঃ

- (i) আয়নীকৰণ সমযোগীতা
- (ii) জ্যামিতীয় সমযোগীতা।

## Or / অথবা.

Using valence bond theory, show that  $[Ni(CN)_4]^{2-}$  complex ion is diamagnetic in nature. [Atomic number of Ni is 28].

যোজ্যতা বান্ধনি তত্বৰ সহায়ত দেখুওৱা যে  $[Ni(CN)_4]^{2-}$  জটিল আয়নটো অপচুম্বকীয় প্রকৃতিব। [Niৰ প্রমাণু ক্রমাণ্ক 28]।

8<sub>2</sub> Explain why: (Any Two)

1+1-2

- (i) Phenols are acidic in nature.
- (ii) Ethers have lower boiling points than alcohols.
- (iii) Propan-2-ol is more basic than propan-1-ol.

ব্যাখ্যা কৰাঃ (*যিকোনো দুটা*)

- (i) ফিনলৰ প্ৰকৃতি আম্লিক।
- (ii) এলকহলতকৈ ইথাৰৰ উতলাংক কম।
- (iii) প্ৰপেন-2-অল প্ৰ'পেন-1-অলতকৈ অধিক ক্ষাৰকীয়।
- 9. Complete the following reactions:

1+1=2

তলত দিয়া বিক্রিয়াসমূহ সম্পূর্ণ কৰা ঃ

(a) 
$$CH_3 - CH = CH_2 - \frac{H^+/H_2O}{}$$
?

(b) 
$$CH_3 - CH_2 - O - CH_3 + HI \longrightarrow ? + ?$$
  
(not in excess)

10. Answer the following:

1+1=2

(a) Arrange in increasing order of basic strength:

$$CH_3NH_2$$
,  $(CH_3)_2NH$ ,  $(CH_3)_3N$  (in aqueous solution)

(b)  $K_b$  value of aniline is less than that of methyl amine. Why?

নিম্নোক্তবোৰৰ উত্তৰ দিয়া ঃ

- (a) ফাৰকীয় তীব্ৰতাৰ উৰ্দ্ধক্ৰমত সজোৱা ঃ  $CH_3NH_2$ ,  $(CH_3)_2NH$ ,  $(CH_3)_3N$  (জলীয় দ্ৰৱত)
- (b) মিথাইল এমিনতকৈ এনিলিনৰ  $K_b$  মান কম কিয়?
- Give the formulae of A, B, C and D in the following reactions নিম্নোক্ত বিক্রিয়াবোৰত A, B, C আৰু Dৰ সংকেত দিয়া
  - (i)  $CH_3CH_2 Cl \xrightarrow{\text{othanolic } NaCN} A \xrightarrow{H_2/Ni} B$

(ii) 
$$C_6H_5NO_2 \xrightarrow{Fe/HCl} C \xrightarrow{NaNO_2/HCl} D$$
  $I+1=2$ 

- 12. (a) For one mole close packed spheres, how many octahedral and tetrahedral voids are present?
  - (b) Atoms of element X form hep lattice and those of element Y form occupy  $\frac{2}{3}$  rd of the tetrahedral voids. Determine the formula of the compound formed by the elements X and Y?
  - (a) এক ম'ল নিৰন্ধ সংকুল লেটিছত কিমান অন্তৰ্ফলকীয় আৰু চতুৰ্ফলকী ৰন্ধ থাকিব?
  - (b) মৌল Xৰ পৰমাণুবোৰে hcp লেটিছ আৰু মৌল Yৰ পৰমাণুবোৰে চতুৰ্ফলকী ৰন্ধ্ৰ  $\frac{2}{3}$  অংশ অধিকাৰ কৰে। মৌল X আৰু Yৰ দ্বাৰা গঠিত যৌগটোৰ সংকেত কি হ'ব নিৰ্ণয় কৰা।

13 What is an ideal solution?

- Urea  $[(NH_2)_2CO]$  forms an ideal solution in water. Calculate the vapour pressure *(b)* of an aqueous solution containing 5% by mass of urea at 298K. At 298K, vapour pressure of water is 23.75mm Hg.
- আদর্শ দ্রৱ কি? (a)
- ইউৰীয়াই  $[(NH_2)_2CO]$  পানীত আদর্শ দ্রৱ গঠন কৰে। ভৰ হিচাপে 5% ইউৰীয়া থকা জলীয় দ্রৱ (b) এটাৰ বাষ্পীয় চাপ 298Kত গণনা কৰা। 298Kত পাণীৰ বাষ্পীয় চাপ 23.75mm Hg।

## Or / অথবা.

The vapour pressures of pure liquids A and B are 450mm Hg and 700mm Hg respectively at 350K. If the total vapour pressure of the mixture of the two liquids at 350K is 600mm Hg, calculate the mole fractions of the two components in the solution. Also, calculate the partial pressures of the two components in the vapour phase. 2+1=3

350Kত দুটা বিশুদ্ধ তৰল A আৰু Bৰ বাষ্পীয় চাপ যথাক্ৰমে 450mm Hg আৰু 700mm Hg। 350K ত যদি তৰল দুটাৰ মিশ্ৰৰ মুঠ বাষ্পীয় চাপ  $600mm\ Hg$  হয়, দ্ৰৱত উপাংশ দুটাৰ ম'ল ভগ্নাংশ গণনা কৰা। বাষ্পীয় প্ৰাৱস্থাতো উপাংশ দুটাৰ আংশিক চাপ গণনা কৰা।

14 What is corrosion? Give two measures for the prevention of corrosions of metals.

1+2=3

ক্ষয়ীভৱন কি? ধাতুৰ ক্ষয়ীভৱন ৰোধ কৰিবলৈ দুটা উপায় উল্লেখ কৰা।

15. What are adsorption and absorption processes? Give *one* suitable example to show the distinction between the two.

2+1=3

অধিশোষণ আৰু অৱশোষণ প্ৰক্ৰিয়া কিং দুয়োবিধ প্ৰক্ৰিয়াৰ মাজত পাৰ্থক্য দেখুৱাবলৈ *এটা* উপযুক্ত উদাহৰণ দিয়া।

### Or / অথবা,

Define homogeneous and heterogeneous catalysis. Give *one* suitable example *each* of the two catalysis.  $2+\frac{1}{2}\times2=3$ 

সমসত্ব আৰু অসমসত্বৰ অনুঘটনৰ সংজ্ঞা লিখা। এই <mark>অনুঘটন দুটাৰ প্ৰত্যেকৰে *একোটাকৈ* উপযুক্ত উদাহৰণ</mark> দিয়া।

- 16, (a) Mention one use each of Argon and Helium gases. 2
  আৰ্গন আৰু হিলিয়াম গেছৰ একোটাকৈ ব্যৱহাৰ উল্লেখ কৰা।
  - (b) Name the noble gas that forms majority of the known noble gas compounds.

    স্বাধিক পৰিমাণে জ্ঞাত সম্ভ্ৰান্ত গেছ যৌগ গঠন কৰা সম্ভ্ৰান্ত গেছটোৰ নাম উল্লেখ কৰা।

17 Complete the following equations : 1×3=3
তলত দিয়া বিক্রিয়াবোৰ সম্পূর্ণ কৰা ঃ

(a) 
$$C_2H_5OH + SOCl_2 \longrightarrow ?$$

(b) 
$$CH_2 = CH_2 + Br_2 \xrightarrow{CCl_4} ?$$

(c) 
$$2 \bigcirc -Cl + 2Na \xrightarrow{\text{dry ether}} ?$$

18. What are carbohydrates? Give the general formula of carbohydrates. Why are polysaccharides called non-sugars?

1+1+1=3

কাৰ্ব হাইড্ৰেটবোৰ কি ? কাৰ্বহাইড্ৰেটবোৰৰ সাধাৰণ সংকেত লিখা। পলিচেকেৰাইডবোৰক অনা-শৰ্কৰা বোলা হয় কিয় ?

# Or / অথবা,

What are proteins? Give one example each of fibrous and globular proteins.

প্ৰ'টিন কি? তন্তুক প্ৰ'টিন আৰু বৰ্তুল প্ৰ'টিন প্ৰত্যেকৰে একোটাকৈ উদাহৰণ দিয়া।

- 19. *(a)* What are polymers?
  বহুযোগী যৌগ কি?
  - (b) Name the monomers of polythene, Teflon and Nylon-6, 6. ½×4=2 পলিথিন, টেফ্লন আৰু নাইলন-6, 6ৰ মন'মাৰ কেইটাৰ নাম লিখা।

2

#### Or / অথবা,

- (a) What is vulcanisation of rubber?

  ৰবৰৰ ভ'ল্কেনাইজকৰণ কি?
- (b) What is the role of sulphur on vulcanisation of rubber?

  ৰবৰৰ ভ'ল্কেনাইজকৰণত ছালফাৰৰ ভূমিকা কি?

25T CHEM

20.	Give one example each of the following:	1×3=3
	(a) A non-narcotic analgesic	
	(b) An artificial sweetner.	•
	(c) A food preservative chemical.	
	তলত দিয়া প্ৰত্যেকৰে একোটাকৈ উদাহৰণ দিয়াঃ	
	(a) এটা নিচাবিহীন বিষনাশক।	
	(b) এটা কৃত্ৰিম মিঠাকাৰক।	
	(c) এটা খাদ্য সংৰক্ষক ৰাসায়নিক পদাৰ্থ।	
	<i>Or / অথবা</i> ,	
	(i) Mention <i>one</i> advantage of the use of synthetic detergent over soap.	. 1
	চাৱোনতকৈ সংশ্লেষিত অপমাৰ্জক ব্যৱহাৰৰ উপযোগীতা <i>এটা</i> উল্লেখ কৰা।	
	(ii) What is tincture of iodine? Mention one use of tincture of iodine.	1+1+2
	টিংচাৰ অৱ আয়'ডিন কি? ইয়াৰ <i>এটা</i> ব্যৱহাৰ উল্লেখ কৰা।	
21.	Answer either (a) or (b):	
	(a) <b>অথবা</b> (b) <b>যিকোনো এটাৰ</b> উত্তৰ দিয়া ঃ	
	(a) (i) Define order of a reaction.	1
	বিক্ৰিয়া এটাৰ ক্ৰমৰ সংজ্ঞা লিখা।	
	(ii) For the reaction $R \to P$ , write the differential rate law.	1
	R  o P বিক্ৰিয়াটোৰ বাবে অৱকলজ হাৰ সূত্ৰ লিখা।	
25T	CHEM [ 11 ]	Cońtd.

(iii) For the reaction  $R \rightarrow P$ , the rate becomes 4 times faster when the concentration of the reactant R is doubled at a given temperature. What is the order of the reaction?

এক নিৰ্দিষ্ট উষ্ণতাত  $R \to P$  বিক্ৰিয়াটোত যেতিয়া Rৰ গাঢ়তা দুগুণ কৰা হয়, বিক্ৰিয়াটোৰ হাৰ 4 গুণ বৃদ্ধি পায়। বিক্ৰিয়াটো কোনটো ক্ৰমৰ নিৰ্ণয় কৰা।

(iv) Define activation energy of a reaction.

1

বিক্ৰিয়া এটাৰ সক্ৰিয়ন শক্তিৰ সংজ্ঞা দিয়া।

Or / অথবা,

(b) (i) Show that the integrated rate law for the first order reaction  $R \to P$  is  $-k = \frac{2 \cdot 303}{t} \log \frac{[R]_0}{[R]}$ 

দেখুওৱা যে প্রথম ক্রমৰ বিক্রিয়া  $R \to P$  ৰ বাবে অনুকলজ সমীকৰণটো হৈছে —  $k = \frac{2 \cdot 303}{t} \log \frac{[R]_0}{[R]}$ 

(ii) A first order reaction takes 40 minutes for 20% decomposition. Calculate its half life period.

প্ৰথম ক্ৰমৰ বিক্ৰিয়া এটাৰ 20% বিভংগিত হ'বলৈ 40 মিনিট প্ৰয়োজন হয়। বিক্ৰিয়াটোৰ অর্ধজীৱনকাল গণনা কৰা।

(a)	Give	e reasons for the following: $1 \times 3 = 3$
	(i)	Nitrogen exhibits +5 oxidation state. But it does not form pentahalide.
	(ii)	Sulphur vapour is paramagnètic.
	(iii)	Moist chlorine is powerful bleaching agent.
	তলত	দিয়াবোৰৰ কাৰণ দশোৱা ঃ
	(i):	নাইট্ৰ'জেনে +5 জাৰণ অৱস্থা দেখুৱায়, কিন্তু ই পেন্টাহেলাইড গঠন নকৰে।
	(ii)	ছালফাৰ বাষ্প অনুচুম্বকীয়।
	(iii)	সিক্ত ক্ল'ৰিণ তীব্ৰ বিৰঞ্জক।
(b)	Com	aplete the following reactions — 1+1=
	তলত	দিয়া বিক্ৰিয়া সমূহ সম্পূৰ্ণ কৰা ঃ
	(i)	$P_4 + 3NaOH + 3H_2O \longrightarrow ?$
	(ii)	$2F_2(g) + 2H_2O(l) \longrightarrow ?$
		Or / অথবা,

অনুকুল সৰ্ভসমূহ হেৱাৰৰ পদ্ধতিৰে এম'নিয়াৰ পণ্য উৎপাদন ব্যাখ্যা কৰা।

(d) Draw the structures of the following molecules:

2

তলত দিয়া অণুবোৰৰ সংযুতিৰ চিত্ৰ আঁকা।

- (i) XeF<sub>4</sub>
- (ii)  $H_3PO_3$
- 23. (a) How will you bring about the following conversions? (Give chemical equations only):
  - (i) Toluene to benzaldehyde.
  - (ii) Ethanenitrile to ethanoic acid.

তলত দিয়া পৰিৱৰ্ত্তনসমূহ কেনেকৈ কৰিবা? (কেৱল ৰাসায়নিক সমীকৰণ লিখিবা) ঃ

- (i) টলুইনক বেঞ্জেল্ডিহাইডলৈ
- (ii) ইথেননাইট্রাইলক ইথান'য়িক এছিডলৈ।
- (b) Identify A, B, C and D in the following reactions:

7

নিম্নোক্ত বিক্রিয়াবোৰত  $A,\ B,\ C$  আৰু D চিনাক্ত কৰা ঃ

(i) 
$$Cl \xrightarrow{H_2} A$$

(iii) 2 
$$\leftarrow$$
 CHO  $\leftarrow$  Conc. NaOH  $\rightarrow$  C+D.

(c) Name one biodegradable polymer.

এটা জৈৱ-বিয়োজন সক্ষম বহুযোগীৰ নাম লিখা।