Total No. of Printed Pages-12

5 SEM TDC CHM G 1 (Both N/O)

2018

(November)

CHEMISTRY

(General)

Course: 501

(Inorganic and Physical Chemistry)

(Both New and Old Course)

Full Marks: 64
Pass Marks: 26/19

Time: 3 hours

The figures in the margin indicate full marks for the questions

Write the answers to the separate Halves in separate books

FIRST HALF

(Inorganic Chemistry)

(Marks: 32)

1. শুদ্ধ উত্তৰটো বাচি উলিওৱা :

1×3=3

Select the correct answer:

(a) পজিট্ৰন কণাবোৰ হ'ল

Positron particle is

(i) $_{-1}e^{0}$

(ii) $_{+1}e^{0}$

(iii) $_{0}n^{1}$

(iv) $_{1}H^{1}$

P9/316

(Turn Over)

(b) কোনটো ক্ষাৰকীয় মূলকৰ অধঃক্ষেপণত নেছলাৰৰ বিকাৰক ব্যৱহাৰ কৰা হয় ? Nessler's reagent used for the precipitation of basic radical is (i) K⁺ (ii) Na⁺

(iii) Ca²⁺

(iv) NH₄

(c) ক্ল'ৰ'ফিলত থকা ধাতৰ আয়নটো হ'ল
The metal ion present in chlorophyll is

(i) M_0^{2+}

(ii) Mg²⁺

(iii) Mn²⁺

(iv) Fe^{2+}

2. তলত দিয়াবিলাকৰ উত্তৰ দিয়া :

2×3=6

Answer the following:

- (a) তেজস্ক্রিয় সমস্থানিকৰ দুটা প্রয়োগ লিখা। 1+1=2
 Write down two applications of radioactive isotopes.
- (b) এটা বিংকযুক্ত ৰঙৰ নাম লিখা আৰু ইয়াৰ এটা ব্যৱহাৰ লিখা। 1+1=2 Name one zinc-containing paint and give one use of it.
- (c) জৈৱিক প্ৰক্ৰিয়াত লেড বিষক্ৰিয়া প্ৰভাৱৰ লক্ষণসমূহ লিখা।

 Write the symptoms of lead poisoning effect in biological system.

- থ কোনো দুটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ কৰিবা : 3½×2=7
 Answer any two questions :

 - (b) নিউট্ৰন-প্ৰ'টন অনুপাতৰ সহায়ত নিউক্লিয়াছৰ স্থিৰতা বুলিলে কি বুজা? লেখৰ সহায়ত ব্যাখ্যা কৰা। 2+1½=3½ What do you mean by stability of nucleus in terms of neutron-proton ratio? Explain it with diagram.
 - (c) তেজন্ক্রিয়তা কি? স্বাভাৱিক আৰু কৃত্রিম তেজন্ক্রিয়তাৰ বিষয়ে উদাহৰণসহ ব্যাখ্যা কৰা। ½+1½+1½=3½ What is radioactivity? Explain the term natural and artificial radioactivity with example.
 - (d) চমু টোকা লিখা : 1½+2=3½ Write short notes on :
 - (i) ভৰ ক্ৰটি Mass defect
 - (ii) তেজক্রিয় কার্বন ডেটিং Radiocarbon dating

4. ভলভ দিয়া যৌগসমূহৰ প্রত্যেকবে একোটাকৈ প্রস্তুত প্রণালী, এটা ৰাসায়নিক ধর্ম আৰু একোটাকৈ প্রধান ব্যবহাৰ লিখা (যি কোনো দুটা) : 3½ (1½+1+1)×2=7

Give one method of preparation, one chemical property and one important use of each of the following compounds (any two):

- (a) লিথিয়াম এলুমিনিয়াম হাইড্রাইড Lithium aluminium hydride
- (b) ছ'ডিয়াম ক'বার্শ্টিনাইট্রাইট Sodium cobaltinitrite
- (c) প'টেছিয়াম ফেব'ছায়েনাইড Potassium ferrocyanide
- (d) ছ'ডিয়াম থায়'ছালফেট Sodium thiosulphate
- 5. যি কোনো দুটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ কৰিবা :

21/2×2=5

Answer any two questions:

- (a) জৈৱিক প্ৰক্ৰিয়াত যিংকৰ ভূমিকা আলোচনা কৰা।

 Discuss about the role of zinc in biological system.
- (b) মানৱদেহত ক'বাল্টৰ ভূমিকা সম্পৰ্কে আলোচনা কৰা।
 Discuss the function of cobalt in human body.
- (c) জৈৱিক প্ৰক্ৰিয়াত মলিবডেনামৰ ভূমিকা আলোচনা কৰা।
 Discuss about the role of molybdenum in biological system.

6. যি কোনো দুটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ কৰিবা :

 $2 \times 2 = 4$

Answer any two questions:

- (a) মায়'গ্লবিনবোৰ কি কি ? ইয়াৰ এটা কাৰ্য উল্লেখ কৰা। 1+1=2 What are myoglobins? Mention one function of it.
- (b) কেড্মিয়ামৰ পৰ হ'ব পৰা বিষক্রিয়া সম্পর্কে আলোচনা কৰা।
 Discuss the poisoning effect of cadmium.
- (c) উদ্ভিদত থকা ক্ল'ৰ'ফিলত Mg²⁺ আয়নৰ ভূমিকা আলোচনা কৰা। Discuss the role of Mg²⁺ ion in chlorophyll of plant.

SECOND HALF

(Physical Chemistry)

(Marks: 32)

7. শুদ্ধ উত্তৰটো বাচি উলিওৱা :

1×3=3

Select the correct answer:

- (a) বৰ্দ্ধক হৈছে এনে এক পদাৰ্থ যিটোৱে

 A promoter is a substance which
 - (i) বিক্রিয়কৰ গতিশক্তি কমায়
 lowers the kinetic energy of reactants
 - (ii) বিক্রিয়াৰ সক্রিয়ন শক্তি হ্রাস কৰে
 lowers the activation energy of reaction
 - (iii) অনুঘটকৰ কাৰ্যক্ষমতা বৃদ্ধি কৰে enhances the activity of the catalyst
 - (iv) অনুঘটকৰ গাড়তা বৃদ্ধি কৰে
 enhances the concentration of the
 catalyst

- (b) এটা দ্ৰাৱক-প্ৰেমী চলৰ প্ৰকৃতি হৈছে

 The nature of a lyophilic sol is
 - (i) উৎক্রমণীয় reversible
 - (ii) অনুংক্রমণীয় irreversible
 - (iii) কেতিয়াবা উৎক্রমণীয় আৰু কেতিয়াবা অনুৎক্রমণীয় sometimes reversible and sometimes irreversible
 - (iv) ওপৰৰ এটাও নহয়

 None of the above
- (c) পানী আৰু জ্বনীয়বাষ্প একেলগে থকা তন্ত্ৰ এটাৰ প্ৰাৱস্থাৰ সংখ্যা হ'ব

A system containing liquid water and water vapour has the number of phases equal to

- (i) 0
- (ii) 1
- (iii) 2
- (iv) 3

UNIT-I

8. যি কোনো এটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ কৰিবা	o.	ाव (कारका	엑이	ವವಿ	ভন্তৰ	काबवा	- 1
------------------------------------	-----------	-----------	----	-----	-------	-------	-----

5

Answer any one question:

(a) মলাৰ পৰিবাহিতা আৰু তুল্যাংক পৰিবাহিতা কাক
 বোলে? গাঢ়তাৰ লগত মলাৰ পৰিবাহিতাৰ কিদৰে
 পৰিবৰ্তন হয়, তাক ব্যাখ্যা কৰা।

What are molar and equivalent conductances? Describe how the molar conductance change with change in concentration.

(b) (i) কোষ ধ্ৰুৱক্ৰ সংজ্ঞা লিখা।

Define cell constant.

2

(ii) 25 °C উষ্ণতাত N গাঢ়তাৰ KCl দ্ৰৱ এটাৰ বিশিষ্ট পৰিবাহিতা 0·002765 mho. যদি এই দ্ৰৱটো থকা কোষ এটাৰ ৰোধ 400 ohms হয়, তেন্তে কোষ ধ্ৰুৱকৰ মান গণনা কৰা।

3

The specific conductance of an $\frac{N}{50}$ solution of KCl at 25 °C is 0.002765 mho. If the resistance of a cell containing this solution is 400 ohms, then calculate the value of cell constant.

UNIT-II

9. যি কোনো দুটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ কৰিবা:

3×2=6

Answer any two questions:

- কৃইনহাইড্ৰন তড়িংদ্বাৰ ব্যৱহাৰ কৰি এটা দ্ৰৱৰ pH
 কেনেকৈ নিৰ্ণয় কৰিব পাৰি, বৰ্ণনা কৰা।
 Describe how the pH of a solution can be determined by using quinhydrone electrode.
- (b) চমু টোকা লিখা:

1½×2=3

3

(Turn Over)

Write short notes on:

- (i) লৱণ সাঁকো
- Salt bridge
 (ii) প্ৰসংগ তড়িৎদ্বাৰ

Reference electrode

(c) 25 °C উষ্ণতাত তলত দিয়া কোষটোত ঘটা বিক্রিয়াটো লিখা আৰু ইয়াৰ বিদ্যুৎচালক বল গণনা কৰা।

Write the cell reaction of the following cell at 25 °C. Calculate the e.m.f. of the cell:

 $Zn(s) | Zn^{2+} (0.002 M) | | Ag^{+} (0.2 M) | Ag(s)$

দিয়া আছে.

$$E_{Ag/Ag^+}^{\circ} = 0.80 \text{ V}$$
 আৰু $E_{Zn/Zn^{2+}}^{\circ} = -0.76 \text{ V}$

Given

$$E_{Ag/Ag^{+}}^{\circ} = 0.80 \text{ V} \text{ and } E_{Zn/Zn^{2+}}^{\circ} = -0.76 \text{ V}$$



UNIT-III

10.	যি কোনো দুটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ কৰিবা : 2							
	Ans	wer any <i>two</i> questions :						
	(a)	সমসত্ত্ব আৰু অসমসত্ত্ব অনুঘটন কাক বোলে ? উদাহৰণসহ লিখা।	2					
		What are homogeneous and heterogeneous catalysis? Give examples.						
	(b) লেংমুইৰ অধিশোষণ সমীকৰণৰ মৃল ধাৰণাকেইটা লিখা।							
Write the main assumptions of Langmu adsorption isotherm.								
	(c) অধিশোষণ সমতাপ কাক বোলে? ফ্ৰেণ্ডলিচৰ অধিশো সমতাপৰ সমীকৰণটো লিখা।							
		What is adsorption isotherm? Write down the Freundlich adsorption isotherm equation.						
		Unit—IV						
11.	যি বে	কানো এটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ কবিবা :	4					
	Answer any <i>one</i> question : (a) বৰফ-পানী-পানী বাষ্প তন্ত্ৰটো প্ৰাৱস্থা নীতিৰ সহায় চিত্ৰ আঁকি বৰ্ণনা কৰা।							
		Describe the phase system of ice- water-water vapour system with the						

(11)

(b)	(i)	ত্ৰিপাদ বিন্দু কি ? ইয়াৰ তাৎপৰ্য नিখা।					2
		What is	triple	point?	Write	its	
	significance.						

(ii) উদাহৰণসহ প্ৰাৱস্থা সংখ্যা আৰু উপাংশ সংখ্যাৰ সংজ্ঞা দিখা। Define number of phases and

Define number of phases and number of components with examples.

UNIT-V

12. যি কোনো দুটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ কৰিবা : 2½×2=5

Answer any *two* questions :

- (a) দ্ৰাবকঘ্ণী কলয়ডৰ এটা প্ৰস্তুত-প্ৰণালী লিখা। দ্ৰাৱকঘ্ণী আৰু দ্ৰাৱকপ্ৰেমী কলয়ডৰ এটা পাৰ্থক্য লিখা। 1½+1=2½

 Write down any one method of preparation of lyophobic colloid. Write any one difference between lyophobic and lyophilic colloid.
- (b) হার্ডি-চুলজৰ নীতিটো কি? ব্যাখ্যা কবা। 2½ What is Hardy-Schulze rule? Explain it.
- (c) পেপ্টাইজেচন কাক বোলে? এটা উদাহৰণসহ ব্যাখ্যা কৰা। 1+1½=2½ What is peptization? Explain with one example.

2

UNIT-VI

- **13.** (a) লেমবার্ট-বিয়েৰ সূত্রটো উপপাদন কৰা। 3

 Derive Lambert-Beer law.
 - (b) ফ্লুবেচেঞ্চ আৰু ফচফ'বেচেঞ্চব মাজব দুটা পাৰ্থক্য লিখা। 2
 Write two differences between fluorescence and phosphorescence.

অথবা /Or

আলোক-সংবেদন বিক্রিয়াৰ বিষয়ে চমুকৈ লিখা।
Write a short note on photosensitized reaction.

