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)

- শুদ্ধ উত্তৰটো বাচি উলিওৱা : Select the correct answer :
  - (a) পজিট্ৰন কণাবোৰ হ'ল

Positron particle is

P9/316

(Turn Over)

 $1 \times 3 = 3$ 

- (b) কোনটো ক্ষাৰকীয় মূলকৰ অধঃক্ষেপণত নেছলাৰৰ বিকাৰক ব্যৱহাৰ কৰা হয় ?
   Nessler's reagent used for the precipitation of basic radical is
   (i) K<sup>+</sup>
   (ii) Na<sup>+</sup>
   (iii) Ca<sup>2+</sup>
   (iv) NH<sup>+</sup><sub>4</sub>
- (c) ক্ল'ৰ'ফিলত থকা ধাতৰ আয়নটো হ'ল The metal ion present in chlorophyll is

(i)	M <sub>0</sub> <sup>2+</sup>	(ü)	Mg"'
(iii)	Mn <sup>2+</sup>	(iv)	Fe <sup>2+</sup>

- **2.** তলত দিয়াবিলাকৰ উত্তৰ দিয়া :2×3=6Answer the following :
  - (a) তেজস্ক্রিয় সমস্থানিকৰ দুটা প্রয়োগ লিখা। 1+1=2 Write down two applications of radioactive isotopes.
  - (b) এটা যিংকযুক্ত 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।
     2
     Write the symptoms of lead poisoning effect in biological system.

P9/316

(Continued)

- 3. যি কোনো দুটা প্রশ্নৰ উত্তৰ কৰিবা :
   3½×2=7

   Answer any two questions :
  - (a) তেজন্ক্ৰিয় বিঘটন সূত্ৰটো কি? এটা উদাহৰণসহ সূত্ৰটো ব্যাখ্যা কৰা।
     1½+2=3½
     What is radioactive disintegration law?
     Explain the law with suitable example.
  - (b) নিউট্ৰন-প্ল'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) তেজস্ক্রিয়তা কি? স্থাভাৱিক আৰু কৃত্রিম তেজস্ক্রিয়তাৰ বিষয়ে উদাহৰণসহ ব্যাখ্যা কৰা। ½+1½+1½=3½
     What is radioactivity? Explain the term natural and artificial radioactivity with example.
  - (d) চমু টোকা লিখা : 11/2+2=31/2 Write short notes on :
    - (i) ভৰ ব্ৰুটি

Mass defect

(ii) তেজস্ক্রিয় কার্বন ডেটিং Radiocarbon dating

P9/316

(Turn Over)

 তলত দিয়া যৌগসমূহৰ প্ৰত্যেকৰে একোটাকৈ প্ৰস্তুত প্ৰণালী, এটা ৰাসায়নিক ধর্ম আৰু একোটাকৈ প্ৰধান ব্যৱহাৰ 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'বার্ল্টিনাইট্রাইট Sodium cobaltinitrite
- (c) প'টেছিয়াম ফেৰ'ছায়েনাইড Potassium ferrocyanide
- (d) ছ'ডিয়াম থায়'ছালফেট Sodium thiosulphate

 5. যি কোনো দুটা প্রশ্নৰ উত্তৰ কবিবা :
 2½×2=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.

P9/316

(Continued)

# (5)

- 6. যি কোনো দুটা প্রশ্নৰ উত্তৰ কৰিবা :
   2×2=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 বিষক্ৰিয়া সম্পৰ্কে আলোচনা কৰা।
   Discuss the poisoning effect of cadmium.
- (c) উদ্ভিদত থকা ক্ল'ৰ'ফিলত Mg<sup>2+</sup> আয়নৰ ভূমিকা আলোচনা কৰা। Discuss the role of Mg<sup>2+</sup> ion in chlorophyll of plant.

(Turn Over)

# (6)

### SECOND HALF

#### ( Physical Chemistry )

(Marks: 32)

7. শুদ্ধ উত্তৰটো বাচি উলিওৱা :1×3=3Select the correct answer :

(a) বৰ্দ্ধক হৈছে এনে এক পদাৰ্থ যিটোৰে

A promoter is a substance which

*(i)* বিক্ৰিয়কৰ গতিশক্তি কমায়

lowers the kinetic energy of reactants

(ii) বিক্ৰিয়াৰ সক্ৰিয়ন শক্তি হ্ৰাস কৰে

lowers the activation energy of reaction

- (iii) অনুঘটকৰ কাৰ্যক্ষমতা বৃদ্ধি কৰে enhances the activity of the catalyst
- (iv) অনুঘটকৰ গাঢ়তা বৃদ্ধি কৰে

enhances the concentration of the catalyst

(Continued)

# (7)

(b) এটা দ্ৰাৱক-প্ৰেমী চলৰ প্ৰকৃতি হৈছে

The nature of a lyophilic sol is

- *(i)* উৎক্রমণীয় reversible
- *(ü)* অনুৎক্রমণীয় irreversible
- (iii) কেতিয়াবা উৎক্রমণীয় আৰু কেতিয়াবা অনুৎক্রমণীয় sometimes reversible and sometimes irreversible
- *(iv)* ওপৰৰ এটাও নহয় None of the above

(c) পানী আৰু জ্বলীয়বাম্প একেলগে থকা তন্ত্ৰ এটাৰ প্ৰাৱন্থ্যৰ সংখ্যা হ'ব

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

- *(i)* 0
- (*ü*) 1
- (iii) 2
- (iv) 3

P9/316

(Turn Over)

(8)

Unit—I

- 8. যি কোনো এটা প্রশ্নৰ উত্তৰ কৰিবা :
   5

   Answer any one question :
   5
  - (a) মলাৰ পৰিবাহিতা আৰু তুল্যাংক পৰিবাহিতা কাক
     বোলে ? গাঢ়তাৰ লগত মলাৰ পৰিবাহিতাৰ কিদৰে
     পৰিৱৰ্তন হয়, তাক ব্যাখ্যা কৰা ।
     3+2=5

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

(b) (i) কোষ ধ্ৰুৱকৰ সংজ্ঞা লিখা।

Define cell constant.

(ii) 25 °C উষ্ণতাত <u>N</u> 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।

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.

(Continued)

2

3

9.	যি কোনো দুটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ কৰিবা :	3×2=6
	Answer any two questions :	

- (a) কুইনহাইড্ৰন তড়িৎদ্বাৰ ব্যৱহাৰ কৰি এটা দ্ৰৱৰ pH
   কেনেকৈ নিৰ্ণয় কৰিব পাৰি, বৰ্ণনা কৰা।
   3
   Describe how the pH of a solution can
   be determined by using quinhydrone
   electrode.
- (b) চমু টোকা লিখা : 1<sup>1</sup>/<sub>2</sub>×2=3 Write short notes on :
  - *(i)* লৰণ সাঁকো Salt bridge
  - (ii) প্ৰসংগ তড়িৎদ্বাৰ

Reference electrode

(c) 25 °C উঞ্চতাত তলত দিয়া কোষটোত ঘটা বিক্ৰিয়াটো লিখা আৰু ইয়াৰ বিদ্যুৎচালক বল গণনা কৰা। 3 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,

 $E^{\circ}_{Ag/Ag^{+}} = 0.80 \text{ V}$  आर्क  $E^{\circ}_{Zn/Zn^{2+}} = -0.76 \text{ V}$ 

Given

$$E^{\circ}_{Ag/Ag^{+}} = 0.80 \text{ V} \text{ and } E^{\circ}_{Zn/Zn^{2+}} = -0.76 \text{ V}$$
  
(Turn Over)

P9/316

## (10)

#### UNIT-III

- 10. যি কোনো দুটা প্রশ্নৰ উত্তৰ কৰিবা :
   2×2=4

   Answer any two questions :
  - (a) সমসত্ত্ব আৰু অসমসত্ত্ব অনুষ্টন কাক বোলে?
     উদাহৰণসহ লিখা।
     What are homogeneous and heterogeneous catalysis? Give examples.
  - (b) লেংমুইৰ অধিশোষণ সমীকৰণৰ মূল ধাৰণাকেইটা লিখা। 2 Write the main assumptions of Langmuir adsorption isotherm.
  - (c) অধিশোষণ সমতাপ কাক বোলে ? ফ্ৰেণ্ডলিচৰ অধিশোষণ সমতাপৰ সমীকৰণটো লিখা।
     1+1=2
     What is adsorption isotherm? Write down the Freundlich adsorption isotherm equation.

#### UNIT-IV

11. যি কোনো এটা প্রশ্নৰ উত্তৰ কৰিবা :

Answer any one question :

(a) বৰফ-পানী-পানী বাষ্প তন্ত্ৰটো প্ৰাৱস্থা নীতিৰ সহায়ত চিত্ৰ আঁকি বৰ্ণনা কৰা। 4 Describe the phase system of icewater-water vapour system with the help of phase rule and phase diagram.

P9/316

(Continued)

4

## (11)

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

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) দ্রাৱকঘৃণী কলয়ডৰ এটা প্রস্তুত-প্রণালী লিখা। দ্রাৱকঘৃণী আৰু দ্রাৱকপ্রেমী কলয়ডৰ এটা পার্থক্য 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 কৰা। 2½ What is Hardy-Schulze rule? Explain it.
- (c) পেপ্টাইজ্ঞেচন কাক বোলে? এটা উদাহৰণসহ ব্যাখ্যা কৰা। 1+1½=2½ What is peptization? Explain with one example.

P9/316

(Turn Over)

1

# (12)

#### UNIT-VI

- **13.** (a) লেমবার্ট-বিয়েৰ সূত্রটো উপপাদন কৰা। 3 Derive Lambert-Beer law.
  - (b) ফ্লুবেচেঞ্চ আৰু ফচফ'বেচেঞ্চৰ মাজৰ 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.

\*\*\*

P9—7000**/316** 

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