

Total No. of Printed Pages—12

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

2 0 1 8

(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. শুন্ধ উত্তরটো বাটি উলিওৱা :

$1 \times 3 = 3$

Select the correct answer :

(a) পজিট্রন কণাবোৰ হ'ল

Positron particle is

(i) $-1 e^0$

(ii) $+1 e^0$

(iii) $0 n^1$

(iv) $1 H^1$

(2)

- (b) কোনটো শ্বাসকীয় মূলকৰ অধঃক্ষেপণত নেহলাৰৰ
বিকাৰক ব্যৱহাৰ কৰা হয় ?

Nessler's reagent used for the
precipitation of basic radical is

- (i) K^+
- (ii) Na^+
- (iii) Ca^{2+}
- (iv) NH_4^+

- (c) ক্ল'ব'ফিলত থকা ধাতৰ আয়নটো হ'ল

The metal ion present in chlorophyll is

- (i) Mg^{2+}
- (ii) Mg^{2+}
- (iii) Mn^{2+}
- (iv) Fe^{2+}

2. তলত দিয়াবিলাকৰ উত্তৰ দিয়া :

Answer the following :

$2 \times 3 = 6$

- (a) তেজক্ষিয় সমষ্টানিকৰ দুটা প্ৰয়োগ লিখা।

Write down two applications of
radioactive isotopes.

$1 + 1 = 2$

- (b) এটা যিংকযুক্ত বঙৰ নাম লিখা আৰু ইয়াৰ এটা ব্যৱহাৰ
লিখা।

Name one zinc-containing paint and
give one use of it.

$1 + 1 = 2$

- (c) জৈৱিক প্ৰক্ৰিয়াত লেড বিষক্রিয়া প্ৰভাৱৰ লক্ষণসমূহ
লিখা।

Write the symptoms of lead poisoning
effect in biological system.

(3)

3. যি কোনো দুটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ কৰিবা :

$3 \frac{1}{2} \times 2 = 7$

Answer any two questions :

- (a) তেজক্ষিয় বিঘটন সূত্ৰটো কি ? এটা উদাহৰণসহ সূত্ৰটো
ব্যাখ্যা কৰা।

$1 \frac{1}{2} + 2 = 3 \frac{1}{2}$

What is radioactive disintegration law?
Explain the law with suitable example.

- (b) নিউট্ৰন-প্ৰ'টন অনুপাতৰ সহায়ত নিউক্লিয়াছৰ স্থিতা
বুলিলে কি বুজা ? লেখৰ সহায়ত ব্যাখ্যা কৰা।

$2 + 1 \frac{1}{2} = 3 \frac{1}{2}$

What do you mean by stability of nucleus
in terms of neutron-proton ratio?
Explain it with diagram.

- (c) তেজক্ষিয়তা কি ? স্বাভাৱিক আৰু ক্ৰিয় তেজক্ষিয়তাৰ
বিষয়ে উদাহৰণসহ ব্যাখ্যা কৰা।

$\frac{1}{2} + 1 \frac{1}{2} + 1 \frac{1}{2} = 3 \frac{1}{2}$

What is radioactivity? Explain the term
natural and artificial radioactivity with
example.

- (d) চমু টোকা লিখা :

$1 \frac{1}{2} + 2 = 3 \frac{1}{2}$

Write short notes on :

- (i) ভৰ ক্ৰটি

Mass defect

- (ii) তেজক্ষিয় কাৰ্বন ডেটিং

Radiocarbon dating

(4)

4. তলত দিয়া যোগসমূহ প্রত্যেকবে একোটাকৈ প্রস্তুত প্রণালী, এটা বাসায়নিক ধর্ম আৰু একোটাকৈ প্ৰধান ব্যৱহাৰ লিখি
(যি কোনো দুটা) :

$$3\frac{1}{2} (1\frac{1}{2} + 1 + 1) \times 2 = 7$$

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'বাল্টিনাইট্রাইট
Sodium cobaltinitrite
- (c) প'টেশিয়াম ফেৰ'ছায়েনাইড
Potassium ferrocyanide
- (d) ছ'ডিয়াম থায'ছালফেট
Sodium thiosulphate

5. যি কোনো দুটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ কৰিবা :

Answer any two questions :

$$2\frac{1}{2} \times 2 = 5$$

- (a) জৈৱিক প্ৰক্ৰিয়াত যিংকৰ ভূমিকা আলোচনা কৰা।
Discuss about the role of zinc in biological system.
- (b) মানবদেহত ক'বাল্টৰ ভূমিকা সম্পর্কে 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.

(5)

$$2 \times 2 = 4$$

6. যি কোনো দুটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ কৰিবা :

Answer any two questions :

- (a) মায'গ্লবিনৰোৰ কি কি? ইয়াৰ এটা কাৰ্য উল্লেখ কৰা।

$$1+1=2$$

What are myoglobins? Mention one function of it.

- (b) কেড়মিয়ামৰ পৰ হ'ব পৰা বিষক্ৰিয়া সম্পর্কে আলোচনা কৰা।

Discuss the poisoning effect of cadmium.

- (c) উভিদত থকা ক্ল'ব'ফিলত Mg^{2+} আয়নৰ ভূমিকা আলোচনা কৰা।

Discuss the role of Mg^{2+} ion in chlorophyll of plant.

(6)

SECOND HALF

(Physical Chemistry)

(Marks : 32)

7. শুন্দি উত্তরটো বাচি উলিওৱা :

$1 \times 3 = 3$

Select the correct answer :

(a) বৰ্ধক হৈছে এনে এক পদাৰ্থ যিটোৱে

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) অনুষ্টৰকৰ কাৰ্যক্ষমতা বৃদ্ধি কৰে
enhances the activity of the
catalyst

(iv) অনুষ্টৰকৰ গাঢ়তা বৃদ্ধি কৰে
enhances the concentration of the
catalyst

(7)

(b) এটা দ্বাৰক-প্ৰেমী চলৰ প্ৰকৃতি হৈছে
The nature of a lyophilic sol is

(i) উৎক্ৰমণীয়
reversible

(ii) অনুৎক্ৰমণীয়
irreversible

(iii) কেতিয়াৰা উৎক্ৰমণীয় আৰু কেতিয়াৰা
অনুৎক্ৰমণীয়
sometimes reversible and sometimes
irreversible

(iv) ওপৰৰ এটাৰ নহয়
None of the above

(c) পানী আৰু জলীয়বাস্প একেলগে থকা তন্ত্ৰ এটাৰ
প্ৰাৰম্ভৰ 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

(8)

UNIT—I

8. যি কোনো এটা প্রশ্নের উত্তর করিবা :

Answer any one question :

(a) মলার পরিবাহিতা আৰু তুল্যাংক পরিবাহিতা কাৰণ বোলে ? গাঢ়তাৰ লগত মলার পরিবাহিতাৰ কিদৰে পৰিৰঙ্গন 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 প্রবক্তৰ সংজ্ঞা লিখা।

Define cell constant.

(ii) 25°C উক্ষতাত $\frac{N}{50}$ গাঢ়তাৰ KCl দৰ এটাৰ বিশিষ্ট পরিবাহিতা 0.002765 mho . যদি এই দ্রবটো থকা কোষ এটাৰ বোধ 400 ohms হয়, তেন্তে কোষ প্রবক্তৰ 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.

(9)

UNIT—II

5 9. যি কোনো দুটা প্রশ্নের উত্তর করিবা :

Answer any two questions :

(a) কুইনহাইড্রন তড়িৎদ্বাৰ ব্যৱহাৰ কৰি এটা দ্রব 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 : $1\frac{1}{2} \times 2 = 3$
Write short notes on :

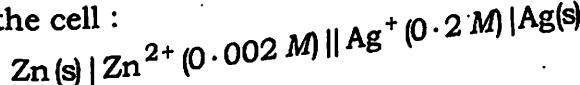
(i) লৱণ সঁকো

Salt bridge

(ii) প্ৰসংগ তড়িৎদ্বাৰ

Reference electrode

(c) 25°C উক্ষতাত 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 :



দিয়া আছে,

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

Given

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

(Turn Over)

UNIT—III

10. যি কোনো দুটা প্রশ্নের উত্তর করিবা :

$2 \times 2 = 4$

Answer any two questions :

(a) সমস্ত আৰু অসমস্ত অনুষ্টন কাক বোলে ?
উদাহৰণসহ লিখা।

What are homogeneous and heterogeneous catalysis? Give examples.

(b) লেংমুইর অধিশোষণ সমীকৰণৰ মূল ধাৰণাকেইটা লিখা।
Write the main assumptions of Langmuir adsorption isotherm.

(c) অধিশোষণ সমতাপ কাক বোলে ? ফ্ৰেণ্ডলিচৰ অধিশোষণ
সমতাপৰ সমীকৰণটো লিখা।

What is adsorption isotherm? Write
down the Freundlich adsorption
isotherm equation.

$1+1=2$

UNIT—IV

11. যি কোনো এটা প্রশ্নের উত্তর করিবা :

Answer any one question :

(a) বৰফ-পানী-পানী বাষ্প তন্ত্ৰটো প্ৰাৰম্ভ নীতিৰ সহায়ত
চিৰ আৰ্কি বৰ্ণনা কৰা।

Describe the phase system of ice-
water-water vapour system with the
help of phase rule and phase diagram.

4

(b) (i) ত্ৰিপাদ বিন্দু কি ? ইয়াৰ তাৎপৰ্য লিখা।

2

What is triple point? Write its
significance.

(ii) উদাহৰণসহ প্ৰাৰম্ভ সংখ্যা আৰু উপাখণ সংখ্যাৰ
সংজ্ঞা লিখা।

2

Define number of phases and
number of components with
examples.

UNIT—V

12. যি কোনো দুটা প্রশ্নের উত্তর করিবা :

$2\frac{1}{2} \times 2 = 5$

Answer any two questions :

(a) দ্বাৰকঘণ্টী কলয়ডৰ এটা প্ৰস্তুত-প্ৰণালী লিখা। দ্বাৰকঘণ্টী
আৰু দ্বাৰকপ্ৰেমী কলয়ডৰ এটা পাৰ্থক্য লিখা। $1\frac{1}{2} + 1 = 2\frac{1}{2}$
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।

What is Hardy-Schulze rule? Explain it.

(c) পেপ্টাইজেশন কাক বোলে ? এটা উদাহৰণসহ ব্যাখ্যা
 $1 + 1\frac{1}{2} = 2\frac{1}{2}$
কৰা।

What is peptization? Explain with one
example.

(Turn Over)

(12)

UNIT—VI

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

Derive Lambert-Beer law.

(b) ফ্লুরেচেঞ্চ আৰু ফচফ'রেচেঞ্চৰ মাজৰ দুটা পার্থক্য 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)