

Total No. of Printed Pages—12

2 SEM FYUGP MINCHM2

2 0 2 4

(May/June)

CHEMISTRY

(Minor)

Paper : MINCHM2

(Fundamentals of Chemistry—2)

Full Marks : 60

Time : 3 hours

*The figures in the margin indicate full marks
for the questions*

SECTION—I

(Inorganic Chemistry)

(Marks : 20)

1. શુદ્ધ ઉત્તરટો બાટી ઉનિઓંદા :

$1 \times 2 = 2$

Select the correct answer :

(a) $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Cl}]\text{Cl}_2$ તે Coએ જાવળ સંખ્યા હ'લ

The oxidation number of Co in
 $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Cl}]\text{Cl}_2$ is

(i) +2

(ii) +3

(iii) +1

(iv) +4

(2)

(b) PCl_5 অণুর আকৃতি হ'লThe shape of PCl_5 molecule is

- (i) চতুর্ভুক্তিকীয় tetrahedral
- (ii) বর্গীয় সমতলীয় square planar
- (iii) ত্রিভুজীয় দ্বিপিবামিডিয়া triangular bipyramidal
- (iv) অষ্টফুর্ম octahedral

2. তলব প্রশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া :

$$2 \times 4 = 8$$

Answer the following questions :

(a) IUPAC নাম লিখা (যি কোনো দুটা) : $1 \times 2 = 2$

Give the IUPAC names (any two) :

- (i) $[\text{Zn}(\text{OH})_4]^{2-}$
- (ii) $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_4\text{Cl}_2]\text{Cl}$
- (iii) $[\text{Co}(\text{en})_2(\text{NO}_2)_2]\text{Br}$

(b) $[\text{Co}(\text{en})_2\text{Cl}_2]^+$ আয়নটোৰ জ্যামিতিক সমযোগীবোৰ আঁকা। 2Draw the geometrical isomers of $[\text{Co}(\text{en})_2\text{Cl}_2]^+$ ion.

(3)

(c) VSEPR সূত্ৰৰ পৰা NH_3 অণুৰ আকৃতি ব্যাখ্যা কৰা। 2Explain the shape of NH_3 from VSEPR theory.(d) তলত দিয়াবোৰৰ সংস্পন্দন গঠন আঁকা : $1+1=2$

Draw the resonating structure of the following :

- (i) CO_3^{2-}
- (ii) SO_4^{2-}

3. তলব প্রশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া (যি কোনো দুটা) : $3 \times 2 = 6$

Answer the following questions (any two) :

(a) যোজ্যতা বৱন তত্ত্ব (VBT) অনুসৰি $[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}$ আয়নৰ জ্যামিতিক গঠন আৰু চুম্বকীয় ধৰ্ম ব্যাখ্যা কৰা। $2+1=3$ Explain the geometrical structure and magnetic property of $[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}$ ion in the light of valence bond theory (VBT).(b) O_2 অণুৰ আণৱিক কক্ষক্ষণত্বৰ চিৰি অংকন কৰি ইয়াৰ চুম্বকীয় ধৰ্ম আৰু বাস্তৱিক ক্রম নিৰ্ণয় কৰা। $2+\frac{1}{2}+\frac{1}{2}=3$ Draw the molecular orbital energy diagram of O_2 molecule and determine its magnetic property and bond order.

(4)

- (c) এমিডেন্টেট লিগাণ্ড কি? এনে লিগাণ্ডে সৃষ্টি কৰা এটা
সংকুল যৌগৰ নাম আৰু সংকেত লিখা। $1+1+1=3$

What is ambidentate ligand? Write the name and formula of a complex formed by such ligand.

4. তলত দিয়াবোৰ প্রতিটোৰ গঠন সংকেত আৰু এটা প্ৰয়োগ
উল্লেখ কৰা : $2\times 2=4$

Give the formula and mention one application each of the following :

(a) ই. ডি. টি. এ.

EDTA

(b) ৮-হাইড্ৰোকুইনোলিন

8-hydroxyquinoline

অথবা /Or

- sp^3d^2 -সংকৰণ বুলিলে কি বুজা? VSEPR তত্ত্ব অনুসৰি SF_6 অণুৰ আকৃতি ব্যাখ্যা কৰা। $2+2=4$

What do you mean by sp^3d^2 -hybridization?
Explain the shape of SF_6 molecule with the help of VSEPR theory.

(5)

SECTION—II

(Physical Chemistry)

(Marks : 20)

5. শুন্দ উভবটো বাচি উলিওৱা : $1\times 2=2$

Select the correct answer :

- (a) সৰল ঘনকাকৃতিৰ স্ফটিকৰ প্ৰতি একক কোষত থকা
পৰমাণুৰ সংখ্যা হ'ল

The number of atoms per unit cell in a simple cubic crystal is

- (i) 4
(ii) 2
(iii) 8
(iv) 1

- (b) তলৰ কোনটো মিশ্ৰ বাফাৰ হৰ ?

Which of the following is a mixed buffer solution?

- (i) $KCl + KOH$
(ii) $NH_4Cl + KCl$
(iii) $NH_4Cl + NH_4OH$
(iv) $CH_3COOH + HCl$

(6)

6. তলৰ প্ৰশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া : 2×4=8

Answer the following questions :

- (a) মিলাৰ সূচকাংক বুলিলে কি বুজা ? এখন স্ফটিক তলে
স্ফটিকৰ তিনিও অক্ষক $\frac{3}{2}:2:1$ অনুপাতত ভাগ কৰে।
তলখনৰ মিলাৰ সূচকাংক নিৰ্ণয় কৰা। 1+1=2

What do you mean by Miller indices?
A crystal plane has intercepts on the
three axes of crystal in the ratio $\frac{3}{2}:2:1$.
Determine the Miller indices of the
plane.

- (b) ছ'ডিয়াম ক্ল'বাইড স্ফটিকৰ গঠন চিতুকৈ বৰ্ণনা কৰা। 2

Describe briefly the structure of sodium
chloride crystal.

- (c) সমআয়ন প্ৰভাৱ কাক বোলে ? CH_3COONa ৰ জলীয়
দ্রব কিয় ক্ষাৰকীয়, ব্যাখ্যা কৰা। 1+1=2

What is common-ion effect? Explain
why the aqueous solution of CH_3COONa
is basic in character.

- (d) 298 K উৎকৃততা AgCl ৰ দ্রাবতা $1.6 \times 10^{-3} \text{ g L}^{-1}$.
এই উৎকৃততা AgCl ৰ দ্রাবতা গুণফল নিৰ্ণয় কৰা। 2

At 298 K temperature, the solubility
of AgCl is $1.6 \times 10^{-3} \text{ g L}^{-1}$. Calculate
the solubility product of AgCl at this
temperature.

(7)

7. তলৰ প্ৰশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া (যি কোনো দুটা) : 3×2=6

Answer the following questions (any two) :

- (a) ব্ৰাগৰ সমীকৰণটো প্ৰতিশাপন কৰা। 3
Deduce Bragg's equation.

- (b) তলৰ পদসমূহৰ উদাহৰণসহ সংজ্ঞা লিখা : $1\frac{1}{2}+1\frac{1}{2}=3$
Define the following terms with
examples :

- (i) প্ৰতিসম অক্ষ
Axis of symmetry
(ii) ফ্ৰেন্কেল বিসংগতি
Frenkel defects

- (c) যদু এটিডি HA ৰ বাবে তলৰ সমীকৰণটো প্ৰতিশাপন
কৰা : 3

Deduce the following equation for
weak acid HA :

$$K_a = \frac{\alpha^2 C}{1-\alpha}$$

যেখানে

where

α = এটিডিৰ বিয়োজন মাত্ৰা

degree of dissociation of the acid

K_a = বিয়োজন প্ৰকক
dissociation constant

C = ম'লাৰ গাঢ়তা

molar concentration

(8)

8. (a) (i) একক কোষ আৰু স্ফটিক জালী বুলিলে কি বুজা ?

$$1+1=2$$

What do you mean by unit cell and crystal lattice?

- (ii) তবল স্ফটিক কি ? তবল স্ফটিকৰ দুটা ব্যৱহাৰ উল্লেখ কৰা।

$$1+1=2$$

What are liquid crystals? Give two applications of liquid crystals.

অথবা / Or

- (b) বাষ্পৰ দৰ বুলিলে কি বুজা ? ই কেইপ্রকাৰ ? প্ৰত্যেকৰে একোটাকৈ উদাহৰণ দিয়া আৰু ইহ'তৰ pH গণনা কৰাৰ বাবে হেণ্ডৰছনৰ সমীকৰণবোৰ লিখা।

$$1+1+2=4$$

What is buffer solution? What are its types? Give one example of each. Write the Henderson's equations for calculation of pH of buffer solutions.

(9)

SECTION—III

(Organic Chemistry)

(Marks : 20)

9. শুন্দ উত্তৰটো বাচি উলিওৱা :

$$1 \times 2 = 2$$

Select the correct answer :

- (a) তলৰ কোনটো যৌগত কাইবেল কেন্দ্ৰ আছে ?

Which of the following compounds has chiral centre?

- (i) প্ৰ'পান-2-অ'ল

Propan-2-ol

- (ii) 2-এমিন'প্ৰ'পেন

2-aminopropane

- (iii) 2-হাইড্ৰ'ক্সিপ্ৰ'পান'য়িক এচিড

2-hydroxypropanoic acid

- (iv) 2-ব্ৰ'ম'প্ৰ'পেন

2-bromopropane

- (b) 2-বিউটিনৰ অ'য'ন'লাইছিছ ঘটালে সৃষ্টি হোৱা যৌগটো হ'ল

The ozonolysis product of 2-butene is

- (i) বিউটান'ন-2/butanone-2

- (ii) বিউটানেল/butanal

- (iii) ইথানেল/ethanal

- (iv) প্ৰ'পান'ন/propanone

(10)

10. তলৰ প্ৰশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া : 2×4=8

Answer the following questions :

- (a) টাৰটেবিক এচিডৰ সমযোগিতা আলোচনা কৰা। 2

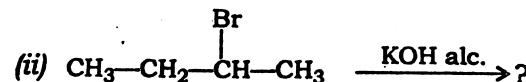
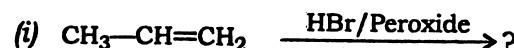
Explain the isomerism in tartaric acid.

- (b) বিউটেন-২-ৰ E আৰু Z হিতিৰ গাঠনিক সূত্ৰ লিখা। 2

Write the structural formulae of E and Z form—f butene-2.

- (c) তলৰ লাক্ষণ্যবোৰ সম্পূৰ্ণ কৰা : 1+1=2

Complete the following reactions :



- (d) প্ৰয়োজনীয় বাসায়নিক সমীকৰণসহ কি ঘটিব, লিখা : 1+1=2

Write what happens, with necessary chemical equations :

- (i) প্ৰপেনে লঘু আৰু ক্ষারকীয় KMnO_4 ৰ সৈতে বিক্ৰিয়া কৰিলে

Propene is treated with dilute and alkaline KMnO_4

- (ii) জিংক ধাতুৰ সৈতে 2,3-ডাইৰ'ম'বিউটেনে বিক্ৰিয়া কৰিলে

2,3-dibromobutane is treated with Zn metal

(11)

11. তলৰ প্ৰশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া (যি কোনো দুটা) : 3×2=6

Answer the following questions (any two) :

- (a) 'অনুৰূপতা' আৰু 'অনুৰূপীয় বিশ্লেষণ'ৰ সংজ্ঞা দিয়া।

বিউটেনৰ স্বাতকৈ সুষ্ঠিৰ অনুৰূপীয় গঠনটো আঁকা।

2+1=3

Define the terms 'conformation' and 'conformational analysis'. Draw the structure of the most stable conformation of butane.

- (b) চাইকেল'হেনেনৰ 'চেয়াৰ' অনুৰূপতা আঁকা আৰু ইয়াৰ অক্ষীয় আৰু অনাতক্ষীয় (ইকুবাটিনেল) H-পৰমাণুৰোৱা চিহ্নিত কৰা।

1+2=3

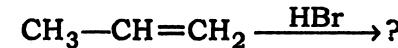
Draw the 'chair' conformation of cyclohexane and show the axial and equatorial H-atoms of it.

- (c) তলৰ বিক্ৰিয়াটো সম্পূৰ্ণ কৰি সম্ভাৱ্য ক্ৰিয়াবিধি লিখা :

1+2=3

Complete the following reaction.

Describe the suggestive mechanism :



12. (a)

- (i) নিউমেন প্ৰক্ষেপণ সূত্ৰৰ সহায়ত ইথেন অণুৰ বিভিন্ন সমৰূপৰ অনুৰূপতাসমূহ আঁকা আৰু নাম দিয়া।

1+1=2

Draw the different possible conformations of ethane molecule with the help of Newman projection formula and give their names.

(12)

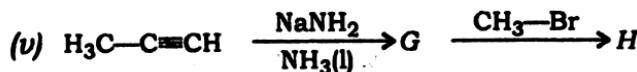
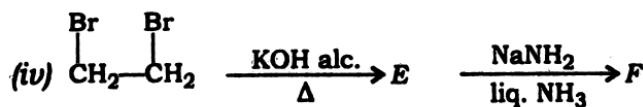
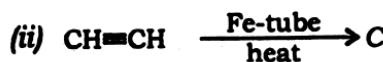
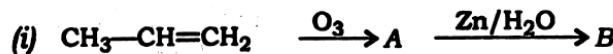
(ii) এটা আলোক সংক্রিয় ম'ন'কার্বক্সিলিক এস্টিডুর আণবিক সংকেত $C_3H_5O_2Br$. এছিডটোৰ গঠন সংকেত লিখা আৰু IUPAC নাম লিখা। $1+1=2$

Molecular formula of an optically active monocarboxylic acid is $C_3H_5O_2Br$. Write down the structural formula and IUPAC name of the acid.

অথবা / Or

(b) তলৰ বিজ্ঞিয়াবোৰ সম্পূৰ্ণ কৰা : $\frac{1}{2} \times 8 = 4$

Complete the following reactions :



★ ★ ★