

Total No. of Printed Pages—12

2 SEM FYUGP MINCHM2

2024

(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. শুদ্ধ উত্তৰটো বাচি উলিওৱা : 1×2=2

Select the correct answer :

(a) $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Cl}]\text{Cl}_2$ ত Coৰ জাৰণ সংখ্যা হ'ল

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

(b) PCl_5 অণুৰ আকৃতি হ'ল

The shape of PCl_5 molecule is

(i) চতুৰ্ফলকীয়

tetrahedral

(ii) বৰ্গীয় সমতলীয়

square planar

(iii) ত্ৰিভুজীয় দ্বিপিরামিডীয়

triangular bipyramidal

(iv) অষ্টফলকীয়

octahedral

2. তলৰ প্ৰশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া :

2×4=8

Answer the following questions :

(a) IUPAC নাম লিখা (যি কোনো দুটা) :

1×2=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 সমযোজীবোৰ আঁকা।

2

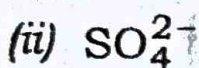
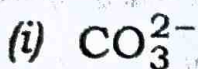
Draw the geometrical isomers of $[\text{Co}(\text{en})_2\text{Cl}_2]^+$ ion.

(c) VSEPR সূত্রৰ পৰা NH_3 অণুৰ আকৃতি ব্যাখ্যা কৰা। 2

Explain the shape of NH_3 from VSEPR theory.

(d) তলত দিয়াবোৰৰ সংস্পন্দন গঠন আঁকা : 1+1=2

Draw the resonating structure of the following :



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

Answer the following questions (any two) :

(a) যোজ্যতা বন্ধন 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 কক্ষকশক্তিৰ চিত্ৰ অংকন কৰি ইয়াৰ চুম্বকীয় ধৰ্ম আৰু বান্ধনি ক্ৰম নিৰ্ণয় কৰা। 2+½+½=3

Draw the molecular orbital energy diagram of O_2 molecule and determine its magnetic property and bond order.

(c) এম্বিডেন্টেট 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 দিয়াবোৰৰ প্ৰতিটোৰ গঠন সংকেত আৰু এটা প্ৰয়োগ উল্লেখ কৰা : 2×2=4

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

(a) ই. ডি. টি. এ.

EDTA

(b) 8-হাইড্ৰক্সিকুইন'লিন

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.

SECTION—II

(Physical Chemistry)

(Marks : 20)

5. শুদ্ধ উত্তৰটো বাচি উলিওৱা :

1×2=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 দ্ৰৱ ?

Which of the following is a mixed buffer solution?

(i) $\text{KCl} + \text{KOH}$ (ii) $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{KCl}$ (iii) $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NH}_4\text{OH}$ (iv) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{HCl}$

6. তলৰ প্রশ্নবোৰৰ 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'ৰাইড স্ফটিকৰ গঠন চমুকৈ বৰ্ণনা কৰা। 2

Describe briefly the structure of sodium chloride crystal.

- (c) সমআয়ন প্ৰভাৱ কাক বোলে? CH_3COONa ৰ জলীয় দ্ৰৱ 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 উষ্ণতাত AgCl ৰ দ্ৰাৱ্যতা $1.6 \times 10^{-3} \text{ g L}^{-1}$. এই উষ্ণতাত AgCl ৰ দ্ৰাৱ্যতা 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.

$$K_{sp} = \sqrt{K_{sp}}$$

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

Answer the following questions (any two) :

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

(b) তলৰ পদসমূহৰ উদাহৰণসহ সংজ্ঞা লিখা : 1½+1½=3
Define the following terms with examples :

(i) প্রতিসম অক্ষ
Axis of symmetry

(ii) ফেংকেল বিসংগতি
Frenkel defects

(c) মৃদু এচিড HAৰ বাবে তলৰ সমীকৰণটো প্রতিস্থাপন কৰা : 3

Deduce the following equation for weak acid HA :

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

যেখানে

where

α = এচিডটোৰ বিয়োজন মাত্রা

degree of dissociation of the acid

K_a = বিয়োজন ধ্রুবক

dissociation constant

C = ম'লাৰ গাঢ়তা

molar concentration

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) তৰল স্ফটিক কি? তৰল স্ফটিকৰ দুটা ব্যৱহাৰ উল্লেখ কৰা।

1+1=2

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

অথবা / Or

(b) বাফাৰ দ্ৰৱ বুলিলে কি বুজা? ই কেইপ্ৰকাৰৰ? প্ৰত্যেকৰে একোটাকৈ উদাহৰণ দিয়া আৰু ইহঁতৰ pH গণনা কৰাৰ বাবে হেন্ডাৰছনৰ 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.

SECTION—III

(Organic Chemistry)

(Marks : 20)

9. শুদ্ধ উত্তৰটো বাচি উলিওৱা : 1×2=2

Select the correct answer :

(a) তলৰ কোনটো যৌগত কাইৰেল কেন্দ্ৰ আছে?

Which of the following compounds has chiral centre?

(i) প্র'পান-2-অ'ল

Propan-2-ol

(ii) 2-এমিন'প্র'পেন

2-aminopropane

(iii) 2-হাইড্র'ক্সিপ্র'পান'য়িক এচিড

2-hydroxypropanoic acid

(iv) 2-ব্র'ম'প্র'পেন

2-bromopropane

(b) 2-বিউটিনৰ অ'ক্স'জেন'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) প্র'পান'ন/propanone

10. তলৰ প্রশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া :

2×4=8

Answer the following questions :

(a) টাৰটেৰিক এচিডৰ সমযোগিতা আলোচনা কৰা। 2

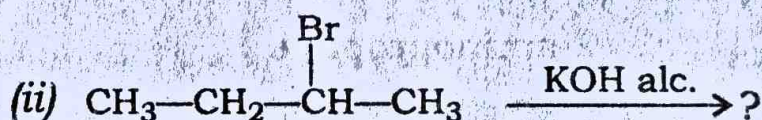
Explain the isomerism in tartaric acid.

(b) বিউটিন-2ৰ E আৰু Z স্থিতিৰ গাঠনিক সূত্র লিখা। 2

Write the structural formulae of E and Z forms of butene-2.

(c) তলৰ বিক্ৰিয়াবোৰ সম্পূৰ্ণ কৰা : 1+1=2

Complete the following reactions :



(d) প্রয়োজনীয় ৰাসায়নিক সমীকৰণসহ কি ঘটিব, লিখা : 1+1=2

Write what happens, with necessary chemical equations :

(i) প্র'পিনে লঘু আৰু ক্ষাৰকীয় KMnO_4 ৰ সৈতে বিক্ৰিয়া কৰিলে

Propene is treated with dilute and alkaline KMnO_4

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

2,3-dibromobutane is treated with Zn metal

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

Answer the following questions (any two) :

(a) 'অনুকপতা' আৰু 'অনুকপীয় বিশ্লেষণ'ৰ সংজ্ঞা দিয়া।
বিউটেনৰ সবাতকৈ সুস্থিৰ অনুকপীয় গঠনটো আঁকা।

2+1=3

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

(b) চাইক্ল'হেক্সেনৰ 'চেয়াৰ' অনুকপতা আঁকা আৰু ইয়াৰ অক্ষীয় আৰু অনাতক্ষীয় (ইকুৱাটৰিয়েল) H-পৰমাণুবোৰ চিহ্নিত কৰা।

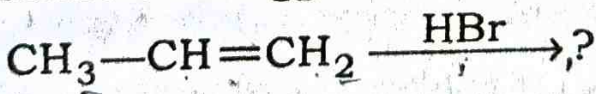
1+2=3

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 সম্ভৱপৰ অনুকপতাসমূহ 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.

- (ii) এটা আলোক সক্রিয় ম'ন'কাৰ্বক্সিলিক এচিডৰ
আণৱিক 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 বিক্ৰিয়াবোৰ সম্পূৰ্ণ কৰা :

$\frac{1}{2} \times 8 = 4$

Complete the following reactions :

