

**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. শুন্দি উত্তরটো বাটি উলিওৱা :

$1 \times 2 = 2$

Select the correct answer :

(a)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Cl}]\text{Cl}_2$  ত Co-ৰ 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

( Turn Over )

( 2 )

(b)  $\text{PCl}_5$  অণুর আকৃতি হ'লThe shape of  $\text{PCl}_5$  molecule is

- (i) চতুর্ভুক্তীয় tetrahedral
- (ii) বর্গীয় সমতলীয় square planar
- (iii) ত্রিভুজীয় দ্বিপিণ্ডিতীয় triangular bipyramidal
- (iv) অষ্টফলকীয় octahedral

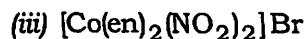
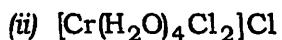
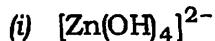
2. তলব প্রশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া :

 $2 \times 4 = 8$ 

Answer the following questions :

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

Give the IUPAC names (any two) :

(b)  $[\text{Co}(\text{en})_2\text{Cl}_2]^+$  আয়নটোৰ জ্যামিতিক সমযোগীবোৰ আঁকা।

2

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

( 3 )

(c) VSEPR সূত্ৰৰ পৰা  $\text{NH}_3$  অণুৰ আকৃতি ব্যাখ্যা কৰা। 2Explain the shape of  $\text{NH}_3$  from VSEPR theory.(d) তলত দিয়াবোৰৰ সংস্পদন গঠন আঁকা :  $1+1=2$ 

Draw the resonating structure of the following :

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

Answer the following questions (any two) :

(a) যোজাতা বঙ্গন 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)  $\text{O}_2$  অণুৰ আণৱিক কক্ষক্ষণত্বৰ চিত্ৰ অংকন কৰি ইয়াৰ চুম্বকীয় ধৰ্ম আৰু বান্ধানি ক্রম নিৰ্ণয় কৰা।  $2+\frac{1}{2}+\frac{1}{2}=3$ Draw the molecular orbital energy diagram of  $\text{O}_2$  molecule and determine its magnetic property and bond order.

( 4 )

- (c) এবিডেন্টেট 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 প্ৰতিটোৰ 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. শুন্দি উত্তৰটো বাটি 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 বাষ্পৰ দ্রব ?

Which of the following is a mixed buffer solution?

(i)  $KCl + KOH$

(ii)  $NH_4Cl + KCl$

(iii)  $NH_4Cl + NH_4OH$

(iv)  $CH_3COOH + HCl$

( Turn Over )

( 6 )

6. তলব প্রশ্নবোৰ উত্তৰ দিয়া :

 $2 \times 4 = 8$ 

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 চমুকৈ বৰ্ণনা কৰা।  $2$

Describe briefly the structure of sodium  
chloride crystal.

- (c) সমআয়ন প্ৰভাৱ কাক বোলে ?  $\text{CH}_3\text{COONa}$ ৰ জলীয়  
দ্রব কিম ক্ষাৰকীয়, ব্যাখ্যা কৰা।  $1+1=2$

What is common-ion effect? Explain  
why the aqueous solution of  $\text{CH}_3\text{COONa}$   
is basic in character.

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

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

( 7 )

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

Answer the following questions (any two) :

- (a) ব্ৰাগৰ সমীকৰণটো প্ৰতিশ্রূত কৰা।  $3$

Deduce Bragg's equation.

- (b) তলব পদসমূহৰ উদাহৰণসহ সংজ্ঞা নিৰ্দিৰ্ষা :  $1\frac{1}{2}+1\frac{1}{2}=3$

Define the following terms with  
examples :

- (i) প্ৰতিসম অক্ষ  
Axis of symmetry

- (ii) ফ্ৰেন্কেল বিসংগতি  
Frenkel defects

- (c) মন্দু এচিড  $\text{HA}$ ৰ বাবে তলব সমীকৰণটো প্ৰতিশ্রূত  
কৰা :

Deduce the following equation for  
weak acid  $\text{HA}$  :

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

যেখানে

where

$\alpha$  = এচিডটোৰ বিয়োজন মাত্ৰা  
degree of dissociation of the acid

$K_a$  = বিয়োজন ফ্ৰেক  
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) বাফাৰ দ্রব বুলিলে কি বুজা ? ই কেইথপ্রকাৰ ? প্ৰত্যেকৰে  
একেটাকৈ উদাহৰণ দিয়া আৰু ইহ'তৰ pH গণনা কৰাৰ  
বাবে হেণ্ডোৰছনৰ সমীকৰণৰোৰ 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. শুন্ধ 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'প্ৰিপ'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. তলব প্রশ্নবোর উত্তর দিয়া :

 $2 \times 4 = 8$ 

Answer the following questions :

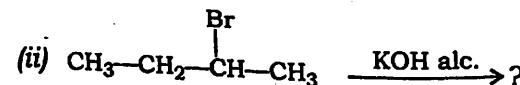
(a) টার্টেরিক এচিডের সমযোগিতা আলোচনা করা। 2

Explain the isomerism in tartaric acid.

(b) বিউটেন-২-এ *E* আৰু *Z* হিতিৰ গাঠনিক সূত্ৰ লিখা। 2Write the structural formulae of *E* and *Z* forms of butene-2.

(c) তলব বিক্রিয়াবোৰ সম্পূৰ্ণ কৰা : 1+1=2

Complete the following reactions :



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

Write what happens, with necessary chemical equations :

(i) প্ৰপেনে লম্বু আৰু ক্ষাৰকীয়  $\text{KMnO}_4$ ৰ সৈতে বিক্রিয়া কৰিলেPropene is treated with dilute and alkaline  $\text{KMnO}_4$ 

(ii) জিংক ধাতুৰ সৈতে 2,3-ডাই'ম'বিউটেনে বিক্রিয়া কৰিলে

2,3-dibromobutane is treated with Zn metal

( 11 )

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

Answer the following questions (any two) :

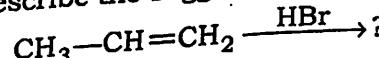
(a) 'অনুকৃতা' আৰু 'অনুকৃতীয় বিশ্লেষণ'ৰ সংজ্ঞা দিয়া।

বিউটেনেৰ সৰাতকৈ সুৰ্চিৰ অনুকৃতীয় গঠনটো আঁকা।  $2+1=3$ 

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

(b) চাইন্স'হেঙ্গেনৰ 'চ্যোৰ' অনুকৃতা আঁকা আৰু ইয়াৰ অক্ষীয় আৰু অনাতক্ষীয় (ইকুৱাটিবিয়েল) H-পৰমাণুবোৰ চিহ্নিত কৰা।  $1+2=3$ 

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

(c) তলব বিক্রিয়াটো সম্পূৰ্ণ কৰি সম্ভাৱ্য ক্রিয়াবিধি লিখা :  $1+2=3$ Complete the following reaction.  
Describe the suggestive mechanism :12. (a) (i) নিউমেন প্ৰক্ষেপণ সূত্ৰৰ সহায়ত ইথেন অণুৰ বিভিন্ন সম্ভৱণৰ অনুকৃতাসমূহ 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 )

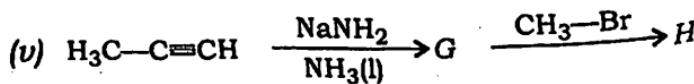
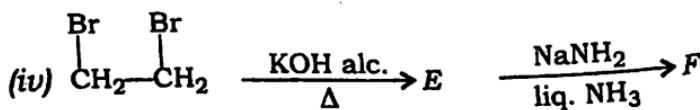
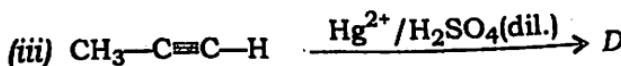
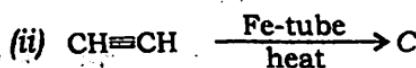
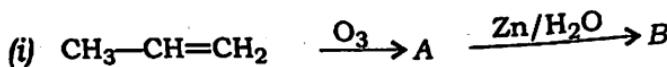
(ii) এটা আলোক সক্রিয় ম'ন'কার্বক্সিলিক এস্টের  
আণবিক সংকেত  $C_3H_5O_2Br$ . এছিডটোৰ গঠন  
সংকেত লিখা আৰু IUPAC নাম লিখা।  $1+1=2$

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 বিক্রিয়াবোৰ সম্পূৰ্ণ কৰা :  $\frac{1}{2} \times 8 = 4$

Complete the following reactions :



★ ★ ★