

Total No. of Printed Pages—11

**3 SEM FYUGP CHMC3A**

**2025**

( Nov/Dec )

**CHEMISTRY**

( Core )

Paper : CHMC3A

**( Chemistry—III )**

Full Marks : 45

Time : 2 hours

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

UNIT—I

**( Inorganic Chemistry )**

1. তলত দিয়াবোৰৰ পৰা শুদ্ধ উত্তৰটো বাছি উলিওৱা :  $1 \times 2 = 2$

Choose the correct answer from the following :

(a) লেন্থেনাইডৰ সাধাৰণ ইলেক্ট্ৰনীয় বিন্যাস কি ?

What is the general electronic configuration of the lanthanides?

(i)  $(n-2)f^{1-14}(n-1)d^{1-10}ns^2$

(ii)  $(n-2)f^{1-14}(n-1)d^{1-2}ns^2$

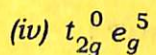
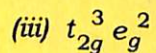
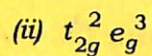
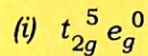
(iii)  $(n-2)f^{1-14}(n-1)d^{0-1}ns^2$

(iv)  $(n-2)f^{1-14}(n-1)d^0ns^2$

( 2 )

- (b) এখন অষ্টফলকীয় ক্ষেত্রত  $d^5$  ব ইলেক্ট্রনীয় বিন্যাস  $t_{2g}$  আৰু  $e_g$  সন্দৰ্ভত কি হ'ব, যেতিয়া  $\Delta_o < P$ , য'ত  $P$  হৈছে এটা একক কক্ষপথত ইলেক্ট্রন যোৰ গঠনৰ লগত প্ৰয়োজনীয় শক্তি?

What will be the electronic configuration of  $d^5$  in terms of  $t_{2g}$  and  $e_g$  in an octahedral field, when  $\Delta_o < P$ , where  $P$  is the energy required for pairing of electrons in a single orbital?



2. তলত দিয়াবোৰৰ পৰা যি কোনো দুটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ দিয়া :  $2 \times 2 = 4$

Answer any two questions from the following :

- (a) তলত দিয়া জটিল যৌগবোৰৰ সংকেত লিখা :  $1 \times 2 = 2$

Write the formulae of the following coordination compounds :

(i) Potassium tetracyanonickelate (III)

(ii) Dichloro tetraaminocobalt (III) ion

26P/400

( Continued )

( 3 )

- (b) সমন্বয় জটিল যৌগবোৰৰ যোজ্যতা বান্ধনি তত্ত্বৰ স্বীকাৰ্যসমূহ লিখা।

Write the assumptions of valence bond theory of coordination complexes.

- (c)  $\text{Lu}(\text{OH})_3$  তকৈ  $\text{La}(\text{OH})_3$  অধিক ক্ষাৰকীয়। ব্যাখ্যা কৰা।

$\text{La}(\text{OH})_3$  is more basic than  $\text{Lu}(\text{OH})_3$ . Explain.

3. তলত দিয়াবোৰৰ পৰা যি কোনো তিনিটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ দিয়া :  $3 \times 3 = 9$

Answer any three questions from the following :

- (a) VBTৰ আধাৰত  $\text{Ni}(\text{CO})_4$ ৰ জ্যামিতিৰ বিষয়ে আলোচনা কৰা।

Discuss the geometry of  $\text{Ni}(\text{CO})_4$  in light of VBT.

- (b) পেৰামেগনেটিজম বুলিলে কি বুজা?  $[\text{Mn}(\text{Br})_4]^{2-}$ ৰ স্পিন-কেবল চুম্বকীয় ক্ষমতা মান গণনা কৰা।  $1 + 2 = 3$

What do you mean by paramagnetism? Calculate the spin-only magnetic moment value for  $[\text{Mn}(\text{Br})_4]^{2-}$ .

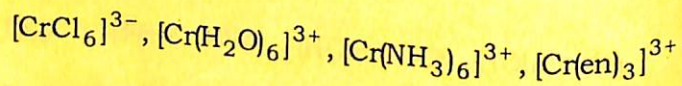
26P/400

( Turn Over )

( 4 )

- (c) তলত দিয়া জটিল যৌগবোৰৰ স্ফটিক ক্ষেত্ৰৰ বিভাজনৰ শক্তিৰ ক্ৰম দিয়া আৰু আলোচনা কৰা :  $1+2=3$

Give the order of crystal field splitting power in the following complexes and discuss it :



- (d) তলত দিয়াবোৰৰ কাৰণ দিয়া :  $1\frac{1}{2}\times 2=3$

Give reasons of the following :

- (i)  $\text{Ti}^{3+}$  তকৈ  $\text{Ti}^{4+}$  বেছি স্থিৰ।

$\text{Ti}^{4+}$  ion is more stable than  $\text{Ti}^{3+}$ .

- (ii)  $d$ -ব্লক মৌলসমূহে পৰিৱৰ্তনশীল যোজ্যতা দেখুৱায়।

$d$ -block elements show variable oxidation state.

26P/400

( Continued )

( 5 )

UNIT—II

( Physical Chemistry )

4. তলত দিয়াবোৰৰ পৰা শুদ্ধ উত্তৰটো বাছি উলিওৱা :  $1\times 2=2$

Choose the correct answer from the following :

- (a) এটা স্বতঃস্ফূৰ্ত আৰু সমতুল্য প্ৰক্ৰিয়াৰ বাবে

For the spontaneity and equilibrium of a process

(i)  $(dS)_{U,V} \leq 0$

(ii)  $(dG)_{P,T} \leq 0$

(iii)  $(dU)_{S,V} \geq 0$

(iv)  $(dA)_{T,V} \geq 0$

- (b)  $A_2B_3$  লৰণৰ বাবে দ্ৰাৱ্যতা গুণফল হৈছে

The solubility product of  $A_2B_3$  salt is

(i)  $27s^5$

(ii)  $108s^3$

(iii)  $108s^5$

(iv)  $27s^4$

26P/400

( Continued )

( 6 )

5. তলত দিয়াবোৰৰ পৰা যি কোনো দুটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ দিয়া :  $2 \times 2 = 4$

Answer any two questions from the following :

- (a) 368 K আৰু 288 K উষ্ণতাৰ মাজত কাৰ্য সম্পাদন কৰি থকা এটা কাৰ্ণট চক্ৰৰ পৰা পোৱা সৰ্বোচ্চ কাৰ্যৰ মান 895 জুল হ'লে, কাৰ্ণট চক্ৰটোত যোগান ধৰা তাপৰ মান নিৰ্ণয় কৰা।

Calculate the amount of heat supplied to Carnot cycle working between 368 K and 288 K if the maximum work obtained is 895 joules.

- (b) মুক্ত শক্তিৰ উষ্ণতা আৰু চাপৰ লগত হোৱা পৰিৱৰ্তনৰ প্ৰকাশবাশিসমূহ উপপাদন কৰা।  $1+1=2$

Derive the expressions for variation of free energy with temperature and pressure.

- (c) মেঞ্জৰেল সম্পৰ্ক  $\left[ \frac{\partial T}{\partial V} \right]_S = - \left[ \frac{\partial P}{\partial S} \right]_V$  উপপাদন কৰা।

Derive the Maxwell relation  $\left[ \frac{\partial T}{\partial V} \right]_S = - \left[ \frac{\partial P}{\partial S} \right]_V$ .

- (d) পানীৰ আয়নীয় গুণফলৰ সংজ্ঞা দিয়া। ই উষ্ণতাৰ লগত পৰিৱৰ্তন হয়নে?  $1+1=2$

What is meant by the ionic product of water? Does it vary with temperature?

26P/400

( Continued )

( 7 )

6. তলত দিয়াবোৰৰ পৰা যি কোনো তিনিটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ দিয়া :  $3 \times 3 = 9$

Answer any three questions from the following :

- (a) তাপগতিবিজ্ঞানৰ তৃতীয় সূত্র প্ৰয়োগ কৰি তুমি কেনেকৈ পূৰ্ণ এণ্ট্ৰপি নিৰ্ণয় কৰিবা?  $1+2=3$

By employing the third law of thermodynamics, how will you determine the absolute entropy?

- (b) দেখুওৱা যে দুটা আদৰ্শ গেছৰ দ্বৈত মিশ্ৰণ গঠন কৰিবৰ বাবে বৃদ্ধি হোৱা সৰ্বোচ্চ এণ্ট্ৰপি পোৱা যাব, যেতিয়া  $X_1 = X_2 = 0.5$ .

Show that in the formation of binary mixture of two ideal gases the maximum entropy increase results, when  $X_1 = X_2 = 0.5$ .

- (c) এটা মৃদু ক্ষাৰ আৰু তাৰ লৱণৰ buffer মিশ্ৰণৰ pH প্ৰকাশবাশি উলিয়াই দেখুওৱা।

Derive an expression for the calculation of pH of a buffer mixture obtained by mixing a weak base and its salt.

- (d) এটা উদাহৰণসহ অল্প-ক্ষাৰ সূচকৰ Ostwald সূত্রটো ব্যাখ্যা কৰা।

Explain the Ostwald's theory of acid-base indicator with an example.

26P/400

( Turn Over )

( 8 )

UNIT—III

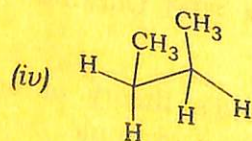
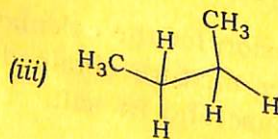
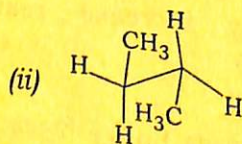
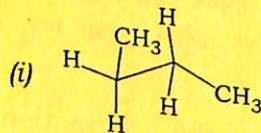
( Organic Chemistry )

7. তলত দিয়াবোৰৰ পৰা শুদ্ধ উত্তৰটো বাছি উলিওৱা :  $1 \times 2 = 2$

Choose the correct answer from the following :

(a) তলৰ কোনটো কনফৰ্মাৰ আটাইতকৈ সুস্থিৰ ?

Which of the following conformers is most stable?



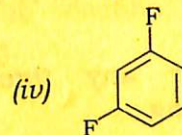
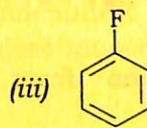
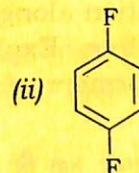
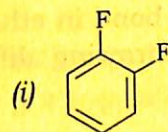
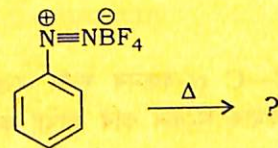
26P/400

( Continued )

( 9 )

(b) তলত দিয়া প্রক্ৰিয়াটোত উৎপাদক হ'ল

In the following process, product is



8. তলত দিয়াবোৰৰ পৰা যি কোনো তিনিটা প্রশ্নৰ উত্তৰ দিয়া :

$2 \times 3 = 6$

Answer any *three* questions from the following :

(a) চাইক্ল'হেক্সেনৰ চেয়াৰ- আৰু ব'ট-কনফৰ্মেচন অংকন কৰা আৰু ইহঁতৰ স্থিৰতা ব্যাখ্যা কৰা।  $1+1=2$

Draw the chair- and boat-conformation of cyclohexane and explain their stability.

(b) ইথাইলচাইক্ল'হেক্সেনৰ কনফৰ্মাৰবোৰ অংকন কৰা আৰু ইয়াৰ স্থিৰতা ব্যাখ্যা কৰা।  $1+1=2$

Draw the conformers of ethylcyclohexane and account their stability.

26P/400

( Turn Over )

(c) বেয়াৰৰ ষ্ট্ৰেইন থিয়ৰীৰ ওপৰত এটা চুটি টোকা লিখা।  
Write a short note on Baeyer's strain theory.

(d) ইথেনত C—C  $\alpha$ -বন্ধনৰ ঘূৰ্ণন মুক্ত নহয়। ইথেনৰ বিভিন্ন কনফৰ্মাৰ অংকন কৰি ব্যাখ্যা কৰা।

Rotation along C—C  $\alpha$ -bond in ethane is not free. Explain by drawing different conformers of ethane.

9. তলত দিয়াবোৰৰ পৰা যি কোনো তিনিটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ দিয়া :  
2×3=6

Answer any three questions from the following :

(a) তলত দিয়াবোৰ সংশ্লেষণ কৰা :  
1×2=2

Synthesize the following :

(i) হান্সডিক্কাৰ বিক্ৰিয়াৰ দ্বাৰা ইথাইলব্ৰ'মাইড  
Ethylbromide by Hunsdiecker  
reaction

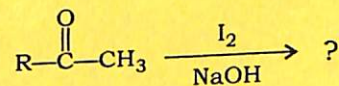
(ii) এনিলিনৰ পৰা বেনজিন  
Benzene from aniline

(b) দ্ৰাৱকৰ মেৰুত্ব বৃদ্ধিৰ লগে লগে  $S_N1$  বিক্ৰিয়াৰ গতি বৃদ্ধি পায়। ব্যাখ্যা কৰা।

Rate of  $S_N1$  reaction increases with increase in solvent polarity. Explain.

(c) তলৰ বিক্ৰিয়াটো সম্পূৰ্ণ কৰি ক্ৰিয়াবিধি লিখা :

Complete the following reaction and write the mechanism :



(d) ক্ল'ৰ'বেনজিনতকৈ, নিউক্লিঅ'ফিলিক প্ৰতিস্থাপন বিক্ৰিয়াৰ প্ৰতি ক্ল'ৰ'ইথেন অধিক বিক্ৰিয়াশীল। ব্যাখ্যা কৰা।

Chloroethane is more reactive towards nucleophilic substitution reaction than chlorobenzene. Explain.

10. ৱালডেন ইনভাৰ্চন কি ?

1

What is Walden inversion?

\*\*\*