

2024

**CHEMISTRY-II**

Paper : CHE0200104

Full Marks : 45

Time : Two hours

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

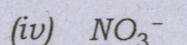
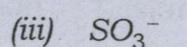
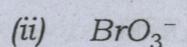
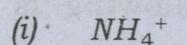
Answer either in English or in Assamese.

1. Answer the following multiple-choice questions :  $1 \times 5 = 5$

তলত দিয়া প্রশ্নোৰ উত্তৰ চিনাক্ত কৰা :

- (a) Which of the following ions have the planar geometry ?

তলৰ কোনটো আয়নৰ সমতলীয় জ্যামিতি থাকে ?



Contd.

(b) Primary and secondary valence of platinum in  $[Pt(en)_2Cl_2]$  are -

$[Pt(en)_2Cl_2]$  তে প্লেটিনামৰ মুখ্য আৰু গৌণ যোজ্যতা হ'ল —

(i) 4, 4

(ii) 4, 6

(iii) 6, 4

(iv) 2, 6

(c) Number of hyperconjugative structures for *t*-butyl radical is -

*t*-বিটাইল মূলকৰ বাবে হাইপাৰকনজুগেটিভ গঠনৰ সংখ্যা হৈছে —

(i) 9

(ii) 6

(iii) 3

(iv) 8

(d) Which of the following is a state function ?

তলৰ কোনটো অৱস্থাগত ফলন ?

(i) Work,  $w$

কার্য,  $w$

(ii) Heat Capacity, C

তাপগ্রাহিতা, C

(iii) Heat,  $q$

তাপ,  $q$

(iv) Internal energy, U

অন্তনিহিত শক্তি, U

(e) Which of the following is not a Lewis acid ?

তলৰ কোনটো লুইচ এছিদ নহয় ?

(i)  $BF_3$

(ii)  $AlCl_3$

(iii)  $BaCl_2$

(iv)  $SnCl_4$

2. Answer **any five** of the following questions :

$2 \times 5 = 10$

তলৰ যিকোনো পাঁচটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ দিয়া :

(a) Draw the structure of the following coordination compounds.  $\frac{1}{2} \times 4 = 2$

(i) Tris(acetylacetonato)iron(III)

(ii) Hexabromoplatinate(II)

(iii) Triamminechlorodibromidoplatinum(IV) chloride

(iv) Tetraamminecobalt(III)- $\mu$ -amido- $\mu$ -superoxotetraamminecobalt(III)

তলত দিয়া সমন্বয় যোগবোৰৰ গঠন অংকন কৰা :

(i) ট্ৰিচ্ৰেচিটাইলএচিট'নেটো)আইৰণ(III)

(ii) হেক্সাৱ'ম'প্লেটিনেট(II)

(iii) ট্ৰাইএমিনক'ৰ'ডাইৱাইড'প্লেটিনাম(IV) ক্ল'বাইড

(iv) টেট্ৰাএমিনক'বাল্ট(III)- $\mu$ -এমিড'- $\mu$ -চুপাৰঅক্স'টেট্ৰাএমিনক'বাল্ট(III)

(b) Based on Fajan's rules give the correct order of the following :      1+1=2

(i)  $SiCl_4$ ,  $NaCl$ ,  $MgCl_2$  and  $AlCl_3$   
(Melting point)

(ii)  $BeCO_3$ ,  $MgCO_3$  and  $CaCO_3$   
(Thermal stability)

ফাজানছ'ৰ বিধিৰ ওপৰত ভিত্তি কৰি তলৰ যোগবোৰৰ  
সঠিক ক্ৰম নিৰ্গ্ৰহ কৰা :

(i)  $SiCl_4$ ,  $NaCl$ ,  $MgCl_2$  আৰু  $AlCl_3$   
(গলনাংক)

(ii)  $BeCO_3$ ,  $MgCO_3$  আৰু  $CaCO_3$   
(তাপীয় স্থিতা)

(c) "The dipole moment value of a given molecule can be used to predict the shape of a molecule." Explain.

"কোনো এটা অণুৰ দ্বি-মেৰু ভাৰকৰ মান ব্যৱহাৰ কৰি  
অণুটোৰ আকৃতি অনুমান কৰিব পাৰি।" ব্যাখ্যা কৰা।

(d) What is ortho effect ? Explain with example.

অৰ্থ' ইফেক্ট কি? উদাহৰণসহ বুজাই লিখা।

(e) Benzyl cation is more stable than propyl cation. Explain.

বেনজাইল কেটায়ন প্ৰপাইল কেটায়নতকৈ অধিক সুস্থিৰ।  
ব্যাখ্যা কৰা।

(f) Draw the structure of singlet and triplet nitrenes indicating their state of hybridization.

ছিংগলেট আৰু ট্ৰিপলেট নাইট্ৰিনৰ গঠন অংকন কৰি  
ইহঁতৰ সংকৰিত অৱস্থাৰ বিষয়ে লিখা।

(g) Define intensive and extensive properties with suitable examples.

উপযুক্ত উদাহৰণসহ প্ৰগাঢ় আৰু প্ৰসাৰী ধৰ্মৰ সংজ্ঞা  
লিখা।

(h) What is enthalpy of neutralization ?  
Give example.

প্ৰশমন এন্থেলপি মানে কি? উদাহৰণ দিয়া।

(i) What is residual entropy ?

অৱশিষ্ট এন্ট্ৰপি কি?

- (j) Draw the molecular orbital diagram of carbon monoxide molecule. Mention, how oxygen has higher effective nuclear charge than carbon, reflected in the MO diagram.

কার্বন মন'স্কাইড অণুর আণরিক অৰবিটেলৰ শক্তি স্তৰ চিৰি অংকন কৰা। এই শক্তি স্তৰ চিৰিত, অক্সিজেনৰ ইফেক্টিভ নিউক্লিয়াৰ আধান যে কাৰ্বনতকৈ বেছি সেয়া কিদৰে প্ৰতিফলিত হৈছে?

3. Answer **any four** of the following questions :

$$5 \times 4 = 20$$

তলৰ যিকোনো চাৰিটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ দিয়া :

- (a) State three rules for the linear combination of atomic orbital. The wave function of two hydrogen atoms are given by  $\psi(1)$  and  $\psi(2)$ . Apply the principle of LCAO to generate the wave function corresponding to molecular orbitals in  $H_2$ .  $3+2=5$

পাৰমাণৰিক অৰবিটেলৰ ৰৈখিক মিলনৰ তিনিটা নিয়ম উল্লেখ কৰা।  $\psi(1)$  আৰু  $\psi(2)$  হৈছে দুটা হাইড্ৰজেন পাৰমাণৰ তৰঙ্গ ফলন। LCAO নীতিৰ প্ৰয়োগেৰে  $H_2$  অণুৰ আণৰিক অৰবিটেলসমূহৰ তৰঙ্গ ফলন নিৰ্ণয় কৰা।

- (b) What are carbenes ? Mention about different classes of carbenes providing suitable example. Propose one method for the generation of carbenes.

$$1+2+2=5$$

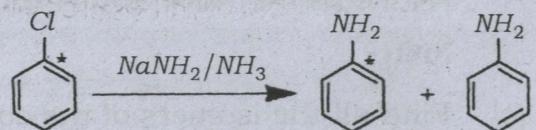
কাৰ্বিন কি? উপযুক্ত উদাহৰণ দি বিভিন্ন শ্ৰেণীৰ কাৰ্বিনৰ বিষয়ে উল্লেখ কৰা। কাৰ্বিন উৎপন্নিৰ এটা পদ্ধতিৰ বিষয়ে লিখা।

- (c) Find all the isomers of the coordination compound having general formula  $MA_2B_2C_2$ . Where  $M$  stands for the metal and  $A, B, C$  represents monodentate ligands.

সমঘয়ীসংকুল ঘোগ  $MA_2B_2C_2$  বৰ সকলো সমযোগীৰ গঠন অংকন কৰা; য'ত  $M$  মানে ধাতু আৰু  $A, B, C$  যে ইউনিডেন্টেট লিগান্ডক সূচায়।

- (d) Chlorobenzene labelled with  $^{14}C$  at the position to which the chlorine is attached was treated with sodium amide in liquid ammonia. The aniline produced was analysed to determine the position of the  $^{14}C$  label. The results are indicated below. Show how these data is consistent with the benzyne intermediate.

ক্লুরিন সংলগ্ন হোৱা স্থানত  $^{14}C$  লেবেল কৰা  
ক্লুর'বেনজিনিক তৰল এম'নিয়াত ছড়িয়াম এমাইডৰ সৈতে  
বিক্ৰিয়া কৰা হৈছিল। উৎপাদিত এনিলিন বিশ্লেষণ কৰি  
 $^{14}C$  লেবেলৰ অৱস্থান নিৰ্ণয় কৰা হৈছিল। ফলাফল  
তলত উল্লেখ কৰা হৈছে। এই তথ্যসমূহ বেনজাইন  
বিক্ৰিয়া মধ্যৰত্তীৰ সৈতে কেনেকৈ সামঞ্জস্যপূৰ্ণ, দেখুওৱা।



- (e) Briefly discuss the electronegativity difference method for calculating the percentage ionic character of a polar covalent bond with suitable example.

ধৰীয় সহযোজী বান্ধনিৰ শতকৰা আয়নীয় প্ৰকৃতি গণনাৰ  
বাবে ব্যৱহৃত হোৱা ইলেক্ট্ৰনেগেচিভিটি পাৰ্থক্য পদ্ধতিৰ  
বিষয়ে উপযুক্ত উদাহৰণৰ সৈতে চমুকৈ আলোচনা কৰা।

- (f) Calculate  $q$ ,  $w$ ,  $\Delta U$  and  $\Delta H$  for the isothermal expansion of one mole of an ideal gas at  $27^{\circ}C$  from a volume of  $10\text{ dm}^3$  to a volume of  $20\text{ dm}^3$  against a constant external pressure of 1 atm.

1 atm ৰ স্থিৰ বাহ্যিক চাপৰ বিপৰীতে  $10\text{ dm}^3$   
আয়তনৰ পৰা  $20\text{ dm}^3$  আয়তনলৈ  $27^{\circ}C$  ত আদৰ্শ  
গেছৰ এটা ম'লৰ সমোৰ্ফী প্ৰসাৰণৰ বাবে  $q$ ,  $w$ ,  $\Delta U$   
আৰু  $\Delta H$  গণনা কৰা।

- (g) What is the relationship between Helmholtz function ( $A$ ) and Gibbs free energy function ( $G$ ) ? Derive Gibbs-Helmholtz equation.  $1+4=5$

হেলমহল্টজ ফাংচন ( $A$ ) আৰু গিবছৰ মুক্ত শক্তি  
( $G$ ) ৰ সম্বন্ধ কি? গিবছ-হেলমহল্টজ সমীকৰণটো উলিওৱা।

- (h) What is Joule-Thomson effect ? Show that Joule-Thomson expansion of a gas is an isoenthalpic process.  $1+4=5$

জুল-থমছন ফলাফল কি? এটা গেছৰ জুল-থমছন প্ৰসাৰণ  
সমএনথেলপীয় প্ৰক্ৰিয়া বুলি প্ৰমাণ কৰা।

4. Answer **any one** of the following questions :

$10 \times 1 = 10$

তলৰ যিকোনো এটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ দিয়া : :

- (a) On the basis of Heitler-London theory, describe how energy change takes place during the formation of  $H_2$  molecule.

হেইট্লাৰ-লণ্ডন মতবাদৰ ভিত্তিত  $H_2$  অণু গঠনৰ সময়ত  
কেনেকৈ শক্তিৰ পৰিৱৰ্তন হয়, সেই বিষয়ে বৰ্ণনা কৰা।

- (b) (i) What do you mean by heat capacity and adiabatic process ? For the reversible adiabatic expansion of an ideal gas show that :

$$PV^\gamma = \text{Constant}, \\ \text{where, } \gamma = C_{p,m}/C_{v,m}$$

5

তাপগ্রাহিতা আৰু ৰুদ্ধতাপী প্ৰক্ৰিয়া বুলিলে কি  
বুজা? এটা আদৰ্শ গেছৰ পৰিৱৰ্তনীয় ৰুদ্ধতাপী  
প্ৰসাৰণৰ বাবে দেখুওৱা যে :

$$PV\gamma = \text{ধৰক}, \gamma \text{ত}, \gamma = C_{p,m}/C_{v,m}$$

- (ii) Why is  $C_p$  is always greater than  $C_v$ ? Show that :

$C_p$  সদায়  $C_v$  তকে বেছি কিয়? দেখুওৱা যে :

$$C_p - C_v = (\delta V/\delta T)_p [(\delta U/\delta V)_T + P]$$

5

- (c) (i) What is Berry pseudorotation ? Explain the mechanism of Berry pseudorotation in  $PF_5$  molecule.

$1+4=5$

বেৰী কৃত্ৰিমঘূৰ্ণন কি?  $PF_5$  অণুত বেৰী  
কৃত্ৰিমঘূৰ্ণনৰ ক্ৰিয়াবিধি ব্যাখ্যা কৰা।

- (ii) Give an example of elimination reaction that involves the formation of a carbanion intermediate. Draw the structure of the carbanion intermediate. 2  
কাৰ্বেনায়ন মধ্যৰত্তী গঠন হোৱা এটা অপসাৰণ  
বিক্ৰিয়াৰ উদাহৰণ দিয়া। কাৰ্বেনায়ন মধ্যৰত্তীটোৱ  
গঠন অংকন কৰা।

- (iii) Cyclopentadiene is acidic in nature. Explain.

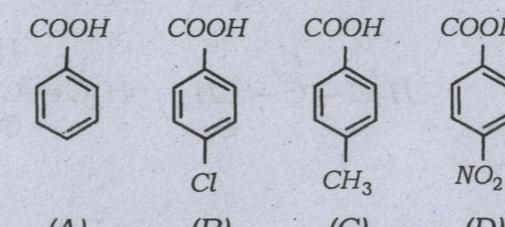
চাইক'পেন্টাডাইন আলিক প্ৰকৃতিৰ। ব্যাখ্যা কৰা।

- (iv) Arrange the following acids in order of their decreasing acidity :

1

তলত দিয়া অল্লবোৰক আলিক তীব্ৰতাৰ

অধঃক্ৰমত সজোৱা :



- (d) (i) What is a carbocation ? Show the formation of carbocation in a  $S_N1$  reaction with the help of a suitable example.

$1+3=4$

কাৰ্ব'কেটায়ন কি? এটা উপযুক্ত উদাহৰণৰ  $S_N1$   
সহায়ত বিক্ৰিয়াত কাৰ্ব'কেটায়নৰ গঠন দেখুওৱা।

- (ii) Discuss various factors that determine the stability of a free radical.

3

মুক্ত মূলকৰ সুস্থিৰতা নিৰ্ণয় কৰা বিভিন্ন  
কাৰকসমূহৰ বিষয়ে আলোচনা কৰা।

(iii) Arrange the followings in order  
their increasing stability : 3

তলত দিয়াবোৰক সুস্থিৰতাৰ উদ্বৃক্ষমত সজোৱা :

