

Total number of printed pages-12

1 (Sem-2) CHE

2024

**CHEMISTRY-II**

Paper : CHE0200104

Full Marks : 45

Time : Two hours

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

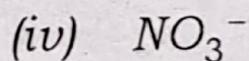
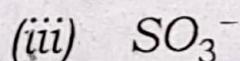
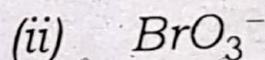
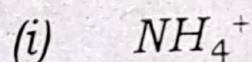
Answer **either** in English **or** in Assamese.

1. Answer the following multiple-choice questions : 1×5=5

তলত দিয়া প্রশ্নবোৰৰ উত্তৰ চিনাক্ত কৰা :

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

তলৰ কোনটো আয়নৰ সমতলীয় জ্যামিতি থাকে?



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

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

(i) 4, 4

(ii) 4, 6

(iii) 6, 4

(iv) 2, 6

$$\begin{array}{r} -4 - 2 = 0 \\ = 6 \end{array}$$

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

t-বিউটাইল 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,  $w$

কাৰ্য্য,  $w$

(ii) Heat Capacity,  $C$

তাপগ্ৰাহিতা,  $C$

(iii) Heat,  $q$

তাপ,  $q$

(iv) Internal energy,  $U$

অন্তৰ্নিহিত শক্তি,  $U$

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

তলৰ কোনটো লুইচ এছিড 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 যৌগবোৰৰ গঠন অংকন কৰা :

(i) ট্ৰিছ(এচিটাইলএচিট'নেটো)আইৰণ(III)

(ii) হেক্সাৰ'ম'প্লেটিনেট(II)

(iii) ট্ৰাইএমিনক'ব'ৰ'ডাইব্ৰমাইড'প্লেটিনাম(IV) ক্ল'ৰাইড

(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)

ফাজান্‌ছৰ বিধিৰ ওপৰত ভিত্তি কৰি তলৰ যৌগবোৰৰ সঠিক ক্ৰম নিৰ্ণয় কৰা :

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

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

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

“কোনো এটা অণুৰ দ্বি-মেক ভ্ৰামকৰ 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 এনথেলপি মানে কি? উদাহৰণ দিয়া।

(i) What is residual entropy ?

অৱশিষ্ট এনট্ৰপি কি?

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

কাৰ্বন মন'ক্সাইড অণুৰ আণৱিক অৰবিটেলৰ শক্তি স্তৰ চিত্ৰ অংকন কৰা। এই শক্তি স্তৰ চিত্ৰত, অক্সিজেনৰ ইফেক্টিভ নিউক্লিয়াৰ আধান যে কাৰ্বনতকৈ বেছি, সেয়া কিদৰে প্ৰতিফলিত হৈছে?

3. Answer **any four** of the following questions :  
5×4=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

পাৰমাণৱিক অৰবিটেলৰ ৰৈখিক মিলনৰ তিনিটা নিয়ম উল্লেখ কৰা।  $\psi(1)$  আৰু  $\psi(2)$  হৈছে দুটা হাইড্ৰ'জেন পৰমাণুৰ তৰংগ ফলন। LCAO নীতিৰ প্ৰয়োগেৰে  $H_2$  অণুৰ আণৱিক অৰবিটেলসমূহৰ তৰংগ ফলন নিৰ্ণয় কৰা।

e=0

(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

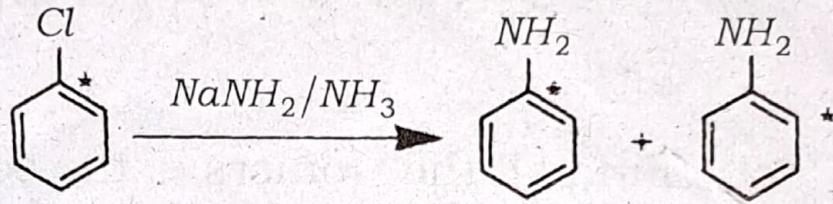
কার্বিন কি? উপযুক্ত উদাহরণ দি বিভিন্ন শ্রেণীৰ কাৰ্বিনৰ বিষয়ে উল্লেখ কৰা। কাৰ্বিন উৎপত্তিৰ এটা পদ্ধতিৰ বিষয়ে লিখা।

(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.

সমন্বয়ীসংকুল যৌগ  $MA_2B_2C_2$  ৰ সকলো সমযোগীৰ গঠন অংকন কৰা; য'ত  $M$  মানে ধাতু আৰু  $A, B, C$  য়ে ইউনিডেণ্টেট 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 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.

ক্ল'বিন সংলগ্ন হোৱা স্থানত  $^{14}\text{C}$  লেবেল কৰা ক্ল'ব'বেনজিনক তৰল এম'নিয়াত ছ'ডিয়াম এমাইডৰ সৈতে বিক্ৰিয়া কৰা হৈছিল। উৎপাদিত এনিলিন বিশ্লেষণ কৰি  $^{14}\text{C}$  লেবেলৰ অৱস্থান নিৰ্ণয় কৰা হৈছিল। ফলাফল তলত উল্লেখ কৰা হৈছে। এই তথ্যসমূহ বেনজাইন বিক্ৰিয়া মধ্যৱৰ্তীৰ 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.

ধ্ৰুৱীয় সহযোজী বান্ধনিৰ শতকৰা আয়নীয় প্ৰকৃতি গণনাৰ বাবে ব্যৱহৃত হোৱা ইলেক্ট্ৰ'নেগেটিভিটি 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  $27^\circ\text{C}$  from a volume of  $10\text{ dm}^3$  to a volume of  $20\text{ dm}^3$  against a constant external pressure of 1 atm.

Handwritten notes for part (f):  
 $T = 27^\circ\text{C}$   
 $V = 10\text{ dm}^3$   
 $P = 1\text{ atm}$

1 atm ৰ স্থিৰ বাহ্যিক চাপৰ বিপৰীতে  $10\text{ dm}^3$  আয়তনৰ পৰা  $20\text{ dm}^3$  আয়তনলৈ  $27^\circ\text{C}$  ত আদৰ্শ গেছৰ এটা ম'লৰ সমোষ্ণী 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 : 10×1=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.

হেইটলাৰ-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 :

$$PV^\gamma = \text{ধ্ৰুৱক, য'ত, } \gamma = C_{p,m}/C_{v,m}$$

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

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

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

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 মধ্যৱৰ্তী গঠন হোৱা এটা অপসাৰণ বিক্ৰিয়াৰ উদাহৰণ দিয়া। কাৰ্বেনায়ন মধ্যৱৰ্তীটোৰ গঠন অংকন কৰা।

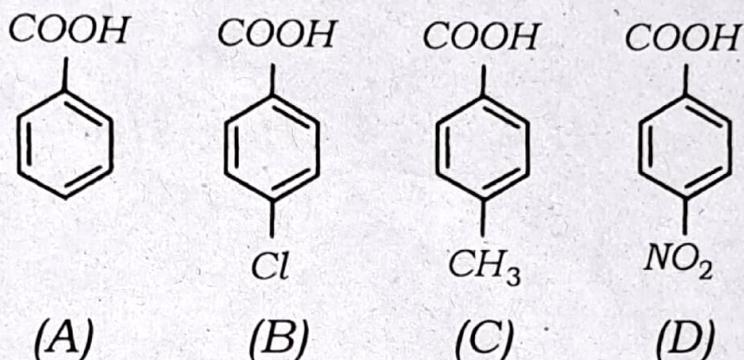
(iii) Cyclopentadiene is acidic in nature. Explain. 2

চাইক্ল'পেন্টাডাইন আম্লিক প্ৰকৃতিৰ। ব্যাখ্যা কৰা।

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

1

তলত দিয়া অম্লবোৰক আম্লিক তীব্রতাৰ  
অধঃক্রমত 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 স্থিৰতা নিৰ্ণয় কৰা বিভিন্ন কাৰকসমূহৰ বিষয়ে আলোচনা কৰা।



BSc 2<sup>nd</sup> semester (FYUGP) Sessional examination /2024

Sub: Biofertilizer (Chemistry Skills Enhancement Course)

West Goalpara College

Time: One Hour

Full marks: 30

---

- Q1: What is Biofertilizer? 2
- Q2: What are the advantages of biofertilizers over chemical fertilizers? 4
- Q3: What is the need for using biofertilizers? 2
- Q4: Name a few microorganisms used as biofertilizers. 3
- Q5: How do biofertilizers promote plant growth? Explain with example. 10
- Q6: What are the main sources of biofertilizers? 5
- Q7: Name an important nitrogen-fixing bacteria? 4