

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.

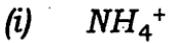
Answer either in English or in Assamese.

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 ?



Contd.

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

$[Pt(en)_2Cl_2]$ তে প্লিটিনামের মুখ্য আরু গোণ

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-বিড়টাইল মূলকৰ বাবে হাইপারকনজুগেটিভ গঠনৰ
সংখ্যা হৈছে —

- (i) 9
- (ii) 6
- (iii) 3
- (iv) 8

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

তলৰ কোনটো অবস্থাগত ফলন ?

- (i) Work, w
- কার্য, w

(ii) Heat Capacity, C

তাপঘাস্তি, 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 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)- μ -amido- μ -superoxotetraamminecobalt(III)
 তলত দিয়া সমৰ্থয় যৌগবোৰ গঠন অংকন কৰা :
 (i) ড্রিছ(এচিটাইলএচিট'নেটো)আইরণ(III)
 (ii) হেক্সাৱ'ম'প্লেটিনেট(II)
 (iii) ট্ৰাইএমিনক'বাল্ট(III)- μ -এমিড'- μ -চুপাৰঅক্স'ট্ৰাইএমিনক'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)
 ফাজানছৰ বিধিৰ ওপৰত ভিন্নি কৰি তলৰ যৌগবোৰ সঠিক ক্ৰম নিৰ্ণয় 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-মেৰুক ভাৱকৰ 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 ইহতৰ 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 চিৰ অংকন কৰা। এই শক্তি স্তৰ চিৰত, 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 . $3+2=5$

পাৰমাণৱিক অৰবিটেলৰ বৈধিক মিলনৰ তিনিটা নিয়ম উল্লেখ কৰা। $\psi(1)$ আৰু $\psi(2)$ হৈছে দুটা হাইড্ৰজেন পাৰমাণুৰ তৰংগ ফলন। LCAO নীতিৰ প্ৰয়োগেৰে H_2 অণুৰ আণৱিক অৰবিটেলসমূহৰ তৰংগ ফলন নিৰ্ণয় কৰা।

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

$$1+2+2=5$$

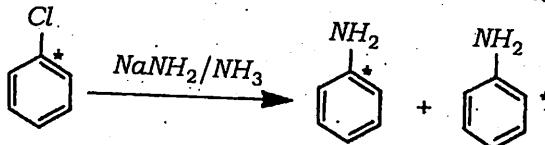
কাৰ্বিন কি? উপযুক্ত উদাহৰণ দি বিভিন্ন শ্ৰেণীৰ কাৰ্বিনৰ বিষয়ে উল্লেখ কৰা। কাৰ্বিন উৎপত্তিৰ এটা পদ্ধতিৰ বিষয়ে লিখা।

- (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.

সমষ্টীয়ীসংকুল ঘোগ $MA_2B_2C_2$ ৰ সকলো সমযোগীৰ গঠন অংকন কৰা; যত 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.

ক্ল'বিন সংলগ্ন হোৱা স্থানত ^{14}C লেবেল কৰা
ক্ল'বেনজিনক তৰল এমনিয়াত 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 মধ্যৰাত্ৰিৰ 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 বাস্তুৰ শতকৰা আয়নীয় প্ৰকৃতি গণনাৰ
বাবে ব্যৱহাৰ হোৱা ইলেক্ট্ৰনেগেটিভিটি পাৰ্থক্য পদ্ধতিৰ
বিষয়ে উপযুক্ত উদাহৰণৰ সৈতে চমুকে আলোচনা কৰা।

- (f) Calculate q , w , ΔU and ΔH for the isothermal expansion of one mole of an ideal gas at 27°C from a volume of 10 dm^3 to a volume of 20 dm^3 against a constant external pressure of 1 atm.

1 atm ৰ স্থিৰ বাহ্যিক চাপৰ বিপৰীতে 10 dm^3
আয়তনৰ পৰা 20 dm^3 আয়তনলৈ 27°C ত আদৰ্শ
গেছৰ এটা ম'লৰ সমৰোধী প্ৰসাৰণৰ বাবে q , w , ΔU
আৰু ΔH 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
সম্বন্ধে লেখাপীয় 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.

হেইটলাৰ-লঙ্গন 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 আরু কন্দতাপী প্রক্রিয়া বুলিলে কি
বুজা? এটা আদর্শ গেছৰ পৰিৱৰ্তনীয় কন্দতাপী
প্ৰসাৰণৰ বাবে দেখুওৱা যে :

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

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

C_p সদায় C_v 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।

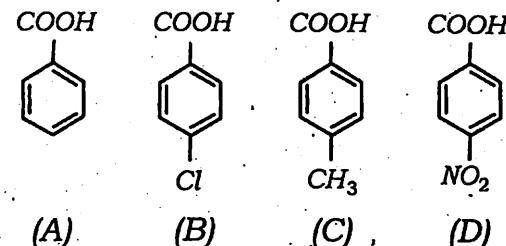
- (ii) Give an example of elimination reaction that involves the formation of a carbanion intermediate. Draw the structure of the carbanion intermediate. 2
কাৰ্বেনায়ন মধ্যৰত্তী গঠন হোৱা এটা অপসাৰণ
বিক্ৰিয়াৰ উদাহৰণ দিয়া। কাৰ্বেনায়ন মধ্যৰত্তীটোৱ
গঠন অংকন কৰা।

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

চাইন্স'পেন্টাডাইন আম্লিক প্ৰকৃতিৰ। ব্যাখ্যা কৰা।

- (iv) Arrange the following acids in order of their decreasing acidity : 1

তলত দিয়া অম্লবোৰক আম্লিক তীব্ৰতাৰ
অধঃক্রমত সংজোৱা :



- (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 দিয়াবোক সুস্থিতার উদ্বৃক্ষমত সজোরা :

