

Total number of printed pages -11

UR25-D25 (CHM1104C)

2025

CHEMISTRY

(Major)

Paper : CHM1104C

(Chemistry-I)

Full Marks : 45

Time : 2 hours

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

1. Answer the following questions : $1 \times 4 = 4$

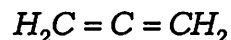
তলত দিয়া প্ৰশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া :

- (a) Write the mathematical expression for Heisenberg Uncertainty Principle.

হাইজেনবাৰ্গৰ অনিশ্চয়তা সূত্ৰৰ গাণিতিক অভিব্যক্তি
লিখা।

- (b) Identify the hybridization of each of the C-atom of the following molecules :

তলত দিয়া অণুবোৰৰ C-পৰমাণুৰ প্ৰতিটোৰ সংকৰণ
চিনাক্ত কৰা :



- (c) Name the method commonly used for determination of co-efficient of viscosity.

সান্দ্ৰতাৰ সহগ নিৰ্ধাৰণৰ বাবে সাধাৰণতে ব্যৱহৃত
পদ্ধতিটোৰ নাম লিখা।

- (d) What is carbene?

কাৰ্বিন কি?

2. Answer the following questions : $2 \times 3 = 6$

তলত দিয়া প্ৰশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া :

- (a) What are the physical significance of ψ and ψ^2 ?

ψ আৰু ψ^2 ৰ ভৌতিক তাৎপৰ্য কি?

- (b) Arrange the following in increasing order of acidity and basicity :

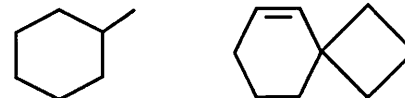
তলত দিয়াবোৰক অম্লতা আৰু ক্ষাৰকীয়তাৰ বৰ্ধিত ক্ৰমত
সজোৱা :

- (i) CH_3COOH , $CH_2ClCOOH$,
 $CHCl_2COOH$, CCl_3COOH
(acidity order)

- (ii) $CH_3\dot{N}H_2$, NH_3 , 
(Basicity order)

- (c) Write the IUPAC name of the following molecules :

তলত দিয়া অণুবোৰৰ IUPAC নাম লিখা :



3. Answer the following questions : [a, (b or c) and (d or e)] $5 \times 3 = 15$

তলত দিয়া প্ৰশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া : [a, (b অথবা c) আৰু (d অথবা e)]

- (a) (i) Write the Schrodinger equation for a single electron system and explain various terms involved in it. 3

এটা ইলেক্ট্ৰনযুক্ত পদ্ধতিৰ বাবে শ্ৰেডিঞ্জাৰৰ সমীকৰণ লিখা আৰু তাত জড়িত বিভিন্ন পদৰ ব্যাখ্যা দিয়া।

- (ii) Write the mathematical expression of a normalized or orthogonal wave function. 2

প্ৰসামান্যীত (normalized) আৰু লাম্বিক (orthogonal) তৰংগ ফলনৰ গাণিতিক অভিব্যক্তি লিখা।

- (b) (i) Explain the factors which led Van der Waals to modify the ideal gas equation $PV = nRT$ and hence derive the Van der Waals equation of state. 3

কি কি কাৰকৰ বাবে ভান ডাৰ ৱালছে আদৰ্শ গেছৰ সমীকৰণ $PV = nRT$ পৰিৱৰ্তন কৰিছিল ব্যাখ্যা কৰা আৰু ভান ডাৰ ৱালছৰ অৱস্থানৰ সমীকৰণটো নিৰ্ণয় কৰা।

- (ii) Write the unit of Van der Waals constant a and b . Do they have same value for all real gases? 2

ভান ডাৰ ৱালচ ধ্ৰুৱক a আৰু b ৰ একক লিখা। সকলো বাস্তৱ গেছৰ বাবে সিহঁতৰ মান একে হয় নেকি?

Or / নাইবা

- (c) (i) Write the expression for Maxwell distribution of molecular velocities and derive the expression of most probable velocity per molecule. 1+3=4

মেক্সৱেলৰ বিতৰণৰ আণৱিক বেগৰ অভিব্যক্তি লিখা। প্ৰতিটো অণুৰ বাবে সৰ্বাধিক সম্ভাৱ্য বেগৰ অভিব্যক্তি নিৰ্ণয় কৰা।

- (ii) Calculate the ratio of root mean square speed, average speed and most probable speed

$$(C_{rms} : C_{av} : C_{mp}) \quad 1$$

গড় বৰ্গমূল দ্ৰুতি, গড় দ্ৰুতি আৰু সৰ্বাধিক সম্ভাৱ্য দ্ৰুতিৰ $(C_{rms} : C_{av} : C_{mp})$ ৰ অনুপাত নিৰ্ণয় কৰা।

- (d) Explain the drop number method (stalagmometric method) for determination of surface tension. 5

পট্টনান নির্ধারকর বারং চৌপাল সংখ্যা পদ্ধতি (হেজাগোমোয়টিক পদ্ধতি) ব্যাখ্যা করা।

Or / নাইবা

(e) What is micelle? Explain the mechanism of micelle formation.

খাইছেলি কি? খাইছেলি গঠনর ক্রিয়াবিধি ব্যাখ্যা করা।

4. Answer the following questions : [(a) or (b)]

তলত দিয়া প্রশ্নোত্তর উত্তর দিয়া : (a) নাইবা (b)

(i) What is amphiphilic nucleophile?

অ্যাম্ফিফিলীয় নিউক্লিওফাইল কি? এটা উদাহরণ দিয়া।

(ii) Why N^+H_4 is not considered as electrophile?

কিয় N^+H_4 ক ইলেক্ট্রোফাইল বুলি গণ্য করা নয়?

(iii) Predict the hybridisation, shape and bond angle of NH_3 molecule.

3

ELIF0 0007

6

NH_3 অণুর সংকরণ, আকৃতি আৰু বান্ধনি কোণ নির্ণয় করা।

(iv) Explain the S_N1 mechanism of aliphatic nucleophilic substitution reaction using a suitable reaction.

এটা উপযুক্ত বিক্রিয়া ব্যবহার করে এলিফেটিক নিউক্লিওফিলীয় প্রতিস্থাপন বিক্রিয়ার S_N1 ক্রিয়াবিধি ব্যাখ্যা করা।

(v) Predict the order of reactivity of four isomeric bromobutanes in S_N2 reaction.

বয়বিভিটেনর চারিটা সমযোজী S_N2 বিক্রিয়ার ক্রম সক্রিয়তার ক্রম প্রদর্শন করা।

Or / নাইবা

(i) What do you mean by antiaromatic and non aromatic compounds? Give one example each.

এন্টি এরোমটিক আৰু নন এরোমটিক যৌগ বুলিলে কি বুজা? প্রতিটোকে এটিকে উদাহরণ দিয়া।

ELIF0 0007

7

Contd.

- (ii) Why tropone is considered as an aromatic compound? 2

কিয় ট্র'পোনক এটা এৰ'মেটিক যৌগ হিচাপে বিবেচনা কৰা হয়?

- (iii) Explain why cyclopentadiene has unexpected acidic properties. 3

চাইক্ল'পেণ্টাডাইইনৰ অপ্ৰত্যাশিত এচিডিক গুণ কিয় আছে বুজাই দিয়া।

- (iv) What do you mean by carbanion? What is the hybridisation and shape of carbanion? 2

কাৰ্বেনায়ন বুলিলে কি বুজা? কাৰ্বেনায়নৰ সংকৰণ আৰু আকৃতি কি হয়?

- (v) Arrange the following in decreasing order of reactivity towards S_N1 reaction. 1

তলত দিয়াবোৰক S_N1 বিক্ৰিয়াৰ সক্ৰিয়তাৰ অৰ্ধক্ৰমত সজোৱা।

RF, RCl, RBr, RI

5. Answer the following questions : [(a) or (b)] 10

তলত দিয়া প্ৰশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া : [(a) নাইবা (b)]

- (a) (i) List the main drawbacks of Bohr's theory of atomic structure. Explain how these were overcome. 3

পৰমাণু গঠন সম্পৰ্কীয় ব'ৰৰ তত্ত্বৰ মুখ্য অসুবিধাসমূহ উল্লেখ কৰা। এইবোৰ কেনেদৰে অতিক্ৰম কৰিব পাৰি ব্যাখ্যা কৰা।

- (ii) What is de-Broglie equation? How does this equation proves one of the Bohr's postulates

$$mvr = \frac{nh}{2\pi} ? \quad 3$$

দ্য ব্ৰয়লি সমীকৰণ কি? এই সমীকৰণ টোৱে ব'ৰৰ

এটা স্বীকাৰ্য $mvr = \frac{nh}{2\pi}$ কেনেদৰে প্ৰমাণ কৰে?

- (iii) Explain Hund's rule of maximum multiplicity by taking electronic configuration of oxygen and nitrogen atom. 2

অক্সিজেন আৰু নাইট্ৰ'জেন পৰমাণুৰ ইলেক্ট্ৰণীয়
বিন্যাস লৈ হুণ্ডৰ সৰ্বোচ্চ গুণিতক নীতি ব্যাখ্যা
কৰা।

- (iv) Arrange the given orbitals in order
of increasing energy. 2

তলত দিয়া অৰবিটেলসমূহক শক্তি বৃদ্ধিৰ ক্ৰমত
লিখা।

4s, 4f, 6s, 2p, 5d, 4p

Or / নাইবা

- (b) (i) State the law of corresponding
states. 1

সংশ্লিষ্ট অৱস্থাৰ বিধি উল্লেখ কৰা।

- (ii) At Boyle's temperature a real gas
behaves as if it is an ideal gas.
Why? 2

বয়লৰ উষ্ণতাত এটা বাস্তৱ গেছ আদৰ্শ গেছৰ
দৰে আচৰণ কৰে। কিয়?

- (iii) Write the postulate's of the kinetic
gas equation. Derive the kinetic
gas equation. 4

গেছৰ গতি সমীকৰণৰ স্বীকাৰ্যসমূহ লিখা। গেছৰ
গতি সমীকৰণটো নিৰ্ণয় কৰা।

- (iv) Calculate the mean free path of
oxygen at 25°C and a pressure of
 10^{-3} mm of Hg . The collision
diameter is $3.61 \times 10^{-8} \text{ c.m.}$ 3

25°C ত আৰু 10^{-3} mm Hg চাপত অক্সিজেনৰ
গড় মুক্ত পথ গণনা কৰা। সংঘৰ্ষ ব্যাস
 $3.61 \times 10^{-8} \text{ c.m.}$