Total number of printed pages-16

3 (Sem-5/CBCS) CHE RE1/RE2/RE3

2021

(Held in 2022)

CHEMISTRY

(Regular Elective)

OPTION - A

Paper: CHE-RE-5016

(Applications of Computers in Chemistry)

Full Marks: 60

Time: Three hours

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

1. Answer all questions:

- $1 \times 7 = 7$
- (a) What are data processing operations?
- (b) What is interpolation method?
- (c) How many bits make a byte?
- (d) What is variable?
- (e) What is keyword?
- (f) What is a string constant?
- (g) What is iterative method?

· Contd.

2. Answer all questions:

 $2 \times 4 = 8$

- (a) What are library functions? Give example.
- (b) What is the use of REM statement in a BASIC program?
- (c) What are structured programming and debugging?
- (d) What is time-dependent differential equation? Which one of the following includes a time-dependent differential equation?
 - (i) Chemical reaction (evolution of concentrations with time)
 - (ii) Vibrational frequencies.
- 3. Answer **any three** of the following questions: 5×3=15
 - (a) What do you mean by computer programming? Write a BASIC program to print positive odd numbers less than 500.
 - (b) Describe the different types of operators with examples in BASIC language.
 - (c) Write a BASIC program to find the smallest of three input numbers.

- (d) Write a BASIC program to find average of n input numbers.
- (e) Write a BASIC program to find the numerical value of definite integral.
- 4. Answer *any three* of the following questions: $10 \times 3 = 30$
 - (a) Explain Newton-Raphson method for finding roots of a real-valued function.
 - (b) Write a BASIC program to compute the roots of a system of linear equations using Gauss-Seidel method.
 - (c) The vapor pressure of liquid acetonitrile (CH_3CN) at three temperatures are:

	$T_i(^{\circ}K)$	P _i s (mm Hg)			
1	268.15	20			
2	289.05	60			
3	300.15	100			

Estimate the vapor pressure at 280.15K using (i) linear interpolation (ii) quadratic interpolation.

- (d) Explain the functions of following BASIC statements with examples: (any two)
 - (i) DEF

- (ii) CALL
- (iii) SUB
- (e) Write a BASIC program to fit a straight line for the following data relating the enthalpy of methane at 1 atm pressure with temperature:

Enthalpy (Btu/lb)	630	650	824	851	875	1050	1110	1200
Temperature (°F)	-200	-100	0	100	200	300	400	500

(f) What are interpolation and extrapolation? Explain.

BIKALI COLLEGE LIBRARY OPTION - B

CHE-RE-5026

(Analytical Method in Chemistry)

Full Marks: 60

Time: Three hours

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

Answer either in English or in Assamese.

- 1. Answer the following questions as directed: $1 \times 7 = 7$
 - নিৰ্দেশ অনুসৰি তলৰ প্ৰশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া ঃ
 - (a) What is chiral shift reagent?
 কাইৰেল স্থানান্তৰ বিকাৰক কি?
 - (b) Why are quartz cuvettes used for UVvisible spectroscopy ? UV-ভিজিবল্ স্পেক্ট্ৰ'স্কোপিত কিয় কোৱাৰ্ট্য কিউৱেট ব্যৱহাৰ কৰা হয়?
 - (c) What is the relationship between wavelength and wavenumber ?
 তৰংগদৈৰ্ঘ্য আৰু তৰংগসংখ্যাৰ মাজত সম্পৰ্ক কি?
 - (d) What is the stationary phase in chromatography?
 ক্রমেট'গ্রাফীত ষ্টেচনাৰী ফেজ বুলিলে কি বুজা?

- (e) Which instrument is used to convert sample in mist or aerosol?
 - (i) Atomizer
 - (ii) Hollow cathode lamps
 - (iii) Nebulizer
 - (iv) Detector (Choose the correct answer)

নমুনা এটাক কুহেলিকা বা এৰ চললৈ ৰূপান্তৰ কৰিবলৈ কোনটো যন্ত্ৰ ব্যৱহাৰ কৰা হয়?

- (i) এট মাইজাৰ
- (ii) হ'ল কেথড্ লেম্প
- (iii) নেবুলাইজাৰ
- (iv) সংসূচক

(एक উত্তৰটো বাছি উলিওৱা)

- (f) What is the unit of specific conductance?
 নিৰ্দিষ্ট পৰিবাহিতাৰ একক কি?
- (g) What is the applicability of Q-test in data analysis?
 তথ্য বিশ্লেষণত Q-টেম্টৰ প্ৰয়োজনীয়তা কি?
- 2. Answer any four of the following questions: 2×4=8

তলৰ যিকোনো চাৰিটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ লিখা ঃ

(a) If the diatomic molecule HCl, with ¹H and ³⁵Cl were substituted with ³⁷Cl, what change occurs to the reduced mass?

যদি দ্বিপাৰমাণৱিক অণু HCl ৰ 1H আৰু ^{35}Cl ক ^{37}Cl ৰে প্ৰতিস্থাপন কৰা হয়, তেন্তে ইয়াৰ ৰিডিউছ্ড মাচৰ কি পৰিৱৰ্ত্তন হ'ব?

(b) What is meant by enantiomeric excess? Explain the term using a suitable example.

ইনানচিয়'মাৰিক এক্সেছ বুলিলে কি বুজা? উপযুক্ত উদাহৰণেৰে ব্যাখ্যা কৰা।

- (c) Twenty millilitres of an aqueous solution of 0.1M butyric acid is shaken with 10mL ether. After the layers are separated, it is determined by titration that 0.5 mmol butyric acid remains in the aqueous layer. What is the distribution ratio and per cent extracted?
 - 0.1 ম'লাৰৰ 20mL বিউটাইৰিক এচিডৰ জলীয় দ্ৰৱ এটা 10mL ইথাৰৰ লগত মিহলি কৰা হয়। স্তৰবোৰ পৃথক হোৱাৰ পিছত টাইট্ৰেছনৰ সহায়ত দেখা গ'ল যে জলীয় দ্ৰৱত অৱশিষ্ট বিউটাইৰিক এচিডৰ পৰিমাণ 0.5 mmol । বিতৰণ অনুপাত আৰু নিষ্কাষণ শতাংশ কিমান হ'ব?
- (d) What are the limitations of Beer-Lambert's law ? বিয়েৰ-লেম্বার্ট বিধিৰ সীমাৱদ্ধতা কি কি?

(e) How is a double-beam UV-visible spectrophotometer different from a single-beam instrument?

দ্বৈত আৰু একক বিম স্পেক্ট্ৰ'ফটোমিটাৰৰ মাজত পাৰ্থক্য কি?

3. Answer **any three** of the following questions: $5\times3=15$

তলৰ যিকোনো তিনিটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ লিখা ঃ

(a) Write briefly about the classification of chromatographic techniques done based on the mechanism of separation.

পৃথকীকৰণ পদ্ধতিৰ ওপৰত নিৰ্ভৰ কৰি কেনেদৰে ক্ৰমেট'গ্ৰাফিক পদ্ধতিবোৰৰ শ্ৰেণীবিভাজন কৰা হয়?

(b) What is meant by resolution of racemic mixture? Describe one method of resolution of racemic mixture.

> ৰেচিমিক মিশ্ৰণৰ ৰিজ'লিউচ্ন মানে কি বুজা? ৰেচিমিক মিশ্ৰণৰ ৰিজ'লিউচ্নৰ পদ্ধতি এটা বৰ্ণনা কৰা।

(c) Explain with an example, how Job's method of continuous variation can be used to determine the composition of a metal complex.

উদাহৰণসহ ব্যাখ্যা কৰা যে, অবিৰত প্ৰকৰণৰ জ'বৰ পদ্ধতি ব্যৱহাৰ কৰি জটিল ধাতু এটাৰ সংযুতি কেনেদৰে নিৰ্ণয় কৰা হয়।

- (d) Discuss the methods for the preparation of solid sample in IR spectroscopy.
 কঠিন পদাৰ্থ এটাৰ স্পেক্ট্ৰ'স্কোপী ল'বলৈ কেনেদৰে নমুনা প্ৰস্তুত কৰা হয় আলোচনা কৰা।
- (e) What are common sources of errors in thermogravimetric analysis?
 থাৰ্ম'গ্ৰেভিমেট্ৰক বিশ্লেষণৰ ক্ৰটিবোৰৰ সাধাৰণ উৎসবোৰ কি কি?
- 4. Answer **any three** of the following questions : 10×3=30 তলৰ *যিকোনো তিনিটা* প্ৰশ্নৰ উত্তৰ লিখা ঃ
 - (a) (i) Write about the different methods of extraction used in the solvent extraction process. 6 দাৱক সংশ্লেষণ প্ৰক্ৰিয়াত ব্যৱহাৰ হোৱা বিভিন্ন পদ্ধতিবোৰৰ বিষয়ে লিখা।
 - (ii) Mention two advantages and two disadvantages of solvent extraction.

 4
 দাৱক সংশ্লেষণৰ দুটাকৈ উপকাৰিতা আৰু অপকাৰিতা উল্লেখ কৰা।

(b) (i) Discuss with an example how equivalence point of an acid-base titration can be determined by conductometric titration method.

উদাহৰণসহ ব্যাখ্যা কৰা, অম্ল-ক্ষাৰ টাইট্ৰেছনৰ ইকুইভেলেনচ্ পইন্ট কন্দাক্ট'মেট্ৰিক পদ্ধতিৰে কেনেদৰে নিৰূপণ কৰা হয়।

(ii) Discuss the basic principle of Atomic Emission Spectrometry.

এট'মিক এমিছন স্পেক্ট্ৰ'মেট্ৰিৰ মৌলিক কাৰ্য্যনীতি আলোচনা কৰা।

(c) (i) What is the difference between accuracy and precision? Discuss the ways of absolute method and comparative method for determining the accuracy.

1+4=5

সঠিকতা আৰু পৰিশুদ্ধতাৰ মাজত পাৰ্থক্য কি? সঠিকতা নিৰ্ণয় কৰিবলৈ এবচ'লিউত আৰু ক'মপেৰেটিভ পদ্ধতিৰ প্ৰকাৰবোৰ আলোচনা কৰা।

(ii) Discuss the principle of colorimetric estimation of metal ions from aqueous solution. 5 ক'ল'ৰিমেট্ৰিক প্ৰাককলনৰ মূলনীতি বৰ্ণনা কৰা।

- (d)(i) Define confidence interval. The mean of four determinations of the copper content of a sample of with alloy was 8.27% standard deviation 0.17%. Calculate the 95% confidence limit for the true value. The value of t for the 95% confidence level with three degrees of freedom is 3.18. 2+3=5কনফিডেনচ্ ইনটাৰভেলৰ সংজ্ঞা দিয়া। এটা সংকৰ ধাতুৰ নমুনাত থকা কপাৰৰ পৰিমাণৰ চাৰিটা নিৰ্ণয়ৰ মধ্যমা হ'ল 8.27% আৰু প্ৰামাণিক বিচ্যুতি হ'ল 0.17%। শুদ্ধ উত্তৰৰ 95% কনফিডেনচ্ লিমিত নিৰ্ণয় কৰা। তিনিটা ডিগ্ৰীচ্ অফ্ ফ্ৰিডমৰ সৈতে 95% কনফিডেনচ্ লেভেলৰ বাৰে t ৰ মান হ'ল 3.18।
 - What is the basic principle of (ii) atomic absorption spectroscopy? the different What are atomization processes commonly in the employed atomic absorption spectroscopy (AAS)? 5 এট'মিক এবযৰ্বছন স্পেক্ট্ৰ'স্কোপীৰ মৌলিক কি? এট'মিক কার্যনীতি স্পেক্ট'স্কোপীত সাধাৰণতে কি কি এট'মাইজেছন প্ৰক্ৰিয়া ব্যৱহাৰ কৰা হয়?

- (e) (i) . Discuss the factors on which conductance of a solution depends.

 এটা দ্ৰৱৰ পৰিবাহীতা নিৰ্ভৰ কৰা কাৰকবোৰ আলোচনা কৰা।
 - (ii) Discuss the principle used in HPLC. 5
 HPLC ত ব্যৱহাৰ হোৱা কাৰ্য্যনীতি আলোচনা কৰা।
- (f) (i) Discuss with an example how the strength of an acid can be determined by pH metric titration against a standard base. 5 প্রামাণিক ক্ষাৰক এটা ব্যৱহাৰ কৰি pH মেট্রিক টাইট্রেছন পদ্ধতিৰে অম্ল এটা গাঢ়তা কেনেদৰে নিৰূপণ কৰা হয়? আলোচনা কৰা।
 - (ii) Discuss the application of ion exchange chromatography with an example.

 উদাহৰণসহ আয়ন বিনিময় ক্রমেট'গ্রাফীৰ প্রয়োগ আলোচনা কৰা।

OPTION - C

CHE-RE-5036

(Molecular Modelling and Drug Design)

Full Marks: 60

Time: Three hours

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

- 1. Answer the following questions: $1 \times 7 = 7$
 - (a) What are different types of models used to describe a molecule?
 - (b) What is a Z-matrix?
 - (c) What do you mean by PES?
 - (d) How is van der Waals surface constructed?
 - (e) What are the conventional units of length and energy in molecular modelling?
 - (f) How will you define a simple molecular mechanics force field?
 - (g) Write the mathematical form of Morse potential.

- 2. Answer the following questions: $2\times4=8$
 - (a) Describe briefly the Born-Oppenheimer approximation.
 - (b) What types of points on a PES are particularly relevant in understanding a chemical reaction?
 - (c) What are 'hard' degrees of freedom? Provide schematic illustration of the cross terms believed to be most important in force fields.
 - (d) What do you mean by H-bonding in molecular mechanics?
- 3. Answer any three questions from the following: 5×3=15
 - (a) Discuss briefly, different types of non-bonded interactions.
 - (b) What do you mean by computer hardware and software? Describe briefly with examples.
 - (c) Discuss briefly the solvent dielectric models.
 - (d) What do you mean by dispersive interactions? What are exchange forces?

- (e) Discuss briefly the simple water models used for the simulation of liquid water.
- 4. Answer **any three** questions from the following: 10×3=30
 - typical expression for Give a (a) molecular mechanics potential energy of the type used function macromolecular simulations. Include intermolecular and intra-Describe, what each energy Also state briefly represents. physical origin of each of the energy 10 terms.
 - (b) Describe briefly the following methods for calculating molecular energies and geometries (outline their advantages and disadvantages): 5+5=10
 - (i) ab initio molecular orbital methods
 - (ii) Semiempirical molecular orbital methods.
 - (c) How are different thermodynamic properties calculated using a force field? Discuss briefly force field parametrisation technique. 5+5=10

(d) Discuss briefly the simplex method and the sequential univariate method used for energy minimisation.

5+5=10

(e) Discuss briefly the Monte Carlo method. State the differences between the MD and Monte Carlo method.

5+5=10

(f) Discuss briefly the different steps involved in running a computer simulation.