5 SEM TDC DSE CHM (CBCS) 1 (H/NH)

2022

(Nov/Dec)

CHEMISTRY

(Discipline Specific Elective)

(For Honours/Non-Honours)

Paper: DSE-1

(Analytical Methods in Chemistry)

Full Marks: 53
Pass Marks: 21

Time: 3 hours

The figures in the margin indicate full marks for the questions

1. শুদ্ধ উত্তৰটো বাছি উলিওবা:

1×7=7

Choose the correct option:

(a) 12.6, 12.7, 12.9, 12.7, 12.6, 12.8, 13.0, 12.5, 12.6 এই সাংখ্যিক মানবোৰৰ বহুলক হ'ব

The mode of the set of data 12.6, 12.7, 12.9, 12.7, 12.6, 12.8, 13.0, 12.5, 12.6 is

(i) 12·7

(ii) 12·6

(iii) 12·71

(iv) 12·75

P23/467

(Turn Over)

(b) তলৰ কোনটো অতিবেঙুণীয়া-দৃশ্যমান ৰশ্মিৰ উৎস নহয় ?

All of the following are useful as a source for UV-visible radiation, except

- (i) গ্ল'বাৰ উৎস globar source
- (ii) জেনন ডিছচার্জ চাকি xenon discharge lamp
- (iii) ডিউটেৰিয়াম ডিছচাৰ্জ চাকি deuterium discharge lamp
- (iv) টাংষ্টেন ফিলামেন্ট চাকি tungsten filament lamp
- (c) IR spectroscopy ত 'hot band' তলৰ কোনটো পৰিৱৰ্তনৰ লগত জড়িত?

A hot band in IR spectroscopy is corresponding to the transition

- (i) v = 0ৰ পৰা v = 1from v = 0 to v = 1
- (ii) v = 0ৰ পৰা v = 2from v = 0 to v = 2
- (iii) v = 1ৰ পৰা v = 0from v = 1 to v = 0
- -(iv) v=1ৰ পৰা v=2from v=1 to v=2

(d) তাপ-ভ্ৰমাপক অনুসন্ধানত ভ্ৰ বনাম উঞ্চতা চিত্ৰৰ নাম হ'ল

The mass vs. temperature plot in thermogravimetric analysis is called

- (i) থার্য'গ্রাফ thermograph
- (ii) ক্র'মেট'গ্রাফ chromatograph
- (iii) থার্ম'গ্রাম thermogram
- (iv) ক্র'মেট'গ্রাম chromatogram
- (e) প'টেনচিওমেট্রিক টাইট্রেচন হ'ল Potentiometric titration is
 - (i) প্রত্যক্ষ প'টেনচিওমেট্রি direct potentiometry
 - (ii) পৰোক্ষ প'টেনচিওমেট্ৰ indirect potentiometry
 - (iii) ইলেব্রু'গ্রেভিমেট্রি electrogravimetry
 - (iv) ভ'ল্টামেট্রি voltametry

(f) কাগন্ধ বৰ্ণলেখন পদ্ধতিত গতিশীল আৰু স্থিৰ পৰ্যায় দুটা হ'ল ক্ৰমে

In paper chromatography, the moving and stationary phases are

- (i) পানী আৰু চেলুল'জ water and cellulose respectively
- (ii) দ্ৰাৱক আৰু চেলুল'জ solvent and cellulose respectively
- (iii) দ্ৰাৱক আৰু পানী solvent and water
- (iv) ওপৰৰ এটাও নহয়

 None of the above
- (g) আধান-বিনিময় বৰ্ণলেখন পদ্ধতি তলৰ কোনটো কাৰকৰ ওপৰত নিৰ্ভৰ কৰে?

Ion-exchange chromatography is based on the

- (i) বেজিনৰ ওপৰত কণাসমূহৰ অধিশোষণ adsorption of molecules on resin
- (ii) আয়নীয় কণিকাৰ বৈদ্যুতিক গতি electrical mobility of ionic species
- (iii) ইলেষ্ট্র'ষ্টেটিক আকর্ষণ electrostatic attraction
- (iv) বেন্ধিন আৰু দ্ৰাৱকৰ মাজত বিভাজন partition between resin and solvent

2. তলৰ প্ৰশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া :

 $2 \times 6 = 12$

Answer the following questions:

- (a) প'টেনচিওমেট্রিক টাইট্রেচনৰ অন্তিম বিন্দু কেনেকৈ নির্ণয় কৰা হয়? উপযুক্ত লেখচিত্রৰ সহায়ত ব্যাখ্যা কৰা। How can the equivalence point in a potentiometric titration be detected? Explain with suitable graphs.
- (b) ক্ৰমাগত আৰু বিপৰীত-প্ৰৱাহ নিষ্কাশনৰ মাজত পাৰ্থক্য লিখা।

 Differentiate between continuous and counter-current extractions.
- (c) চিলেত গঠনৰ সহায়ত জলীয় দ্ৰৱ/পৰ্যায়ৰ পৰা ধাতুৰ আধান নিঙ্কাশন পদ্ধতিটো আলোচনা কৰা। Discuss the extraction of metal ions from aqueous phase by chelation.
- (d) IR স্পেক্ট্ৰ'স্কপিত কঠিন পদাৰ্থৰ নমুনা প্ৰস্তুতকৰণ কৰোতে 'চাপকৃত বড়ি/গুলি' পদ্ধতিটো আলোচনা কৰা। Discuss the 'pressed pellet' technique used in sampling of solid sample in IR spectroscopy.
- (e) UV-vis স্পেট্র'স্কপিত এবজ'ৰবেন্স আৰু ট্রান্সমিটেন্স কি? ইহঁত কৈনেদৰে সম্পর্কিত? What are absorbence and transmittance in UV-vis spectroscopy? How are they related?
- (f) ফ্রাংক-কনড'ন নীতি কি? What is Franck-Condon principle?

P23/467

(Turn Over)

3. তলৰ ফলাফলসমূহৰ সৰ্বোচ্চ মানটো প্ৰত্যাখ্যানযোগ্য নেকি ০-পৰীক্ষাৰ সহায়ত ঠিৰাং কৰা :

3

 $2\cdot 18,\ 2\cdot 19,\ 2\cdot 30,\ 2\cdot 15$ আৰু $2\cdot 20;$ দিয়া আছে, 90% আত্মবিশ্বাস স্তবত n=5ৰ কাৰণে $Q_{\rm tab}=0\cdot 64.$

Apply Q-test to check the rejection of the highest value in the following results:

2·18, 2·19, 2·30, 2·15 and 2·20

Given, for n = 5, $Q_{tab} = 0.64$ at 90% confidence level.

নাইবা /Or

বিশ্লেষিত নমুনা এটাৰ আকাংক্ষিত উপাদানটোৰ প্ৰকৃত মান 2·62 গ্ৰাম। তিনিটা মাপৰ ফলাফলসমূহ হ'ল 2·50 গ্ৰাম, 2·54 গ্ৰাম আৰু 2·52 গ্ৰাম। মাপবোৰৰ গড় ক্ৰটি, আপেক্ষিক ক্ৰটিৰ শতাংশ আৰু গড় মানৰ আপেক্ষিক যথাৰ্থতা/সঠিকতা নিৰ্ণয় কৰা।

A sample was analyzed for desired constituent having 2.62 g as the true value. The results of three measurements were 2.50 g, 2.54 g and 2.52 g. Find the error of the mean (mean error), the percent relative error and the relative accuracy of the mean of the measurements.

- 4. (a) তলৰ যি কোনো এটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ লিখা :

 Answer any one question from the following :
 - (i) শিখা পাৰমাণৱিক শোষণ/নিগমন স্পেষ্ট্ৰ'স্কপিত নমুনা উপস্থাপন আৰু প্ৰমাণুকৰণ পদ্ধতি আলোচনা কৰা।

Discuss the sample introduction and atomization technique used in flame atomic absorption/emission spectroscopy.

(ii) এটা অনৈক্যতানযুক্ত দোলকৰ অনুকম্পনীয় স্থানান্তৰৰ বাবে নিৰ্বাচন বিধি লিখা। মুখ্য শোষণ আৰু অতিস্থৰ/অ'ভাৰট'ন কি? অতিস্থৰৰ তীব্ৰতা ক্ষীণ কিয়?

Write down the selection rules for vibrational transition of an anharmonic oscillator. What are the fundamental absorption and overtones? Intensities of overtone absorptions are weak. Why?

- (b) তলৰ য কোনো তিনিটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ লিখা : 4×3=12

 Answer any three questions from the following :
 - (i) এটা UV-vis স্পেষ্ট্ৰ ফ টোমিটাবৰ প্ৰধান উপাংশবোৰ কি কি? উপাংশবোৰৰ গঠন আৰু কাৰ্যসমূহ চমুকৈ আলোচনা কৰা।

3

What are the main components of a UV-vis spectrophotometer? Briefly discuss their construction and works.

- (ii) জৈৱ যৌগ এটাৰ জ্যামিতীয় আইচ'মাৰবোৰ পার্থক্য উলিয়াওঁতে UV-vis স্পেট্র'য়পি কিদৰে ব্যবহাৰ কৰা হয়? উপয়ুক্ত উদাহৰণসহ ব্যাখ্যা কৰা।
 - How can the UV-vis spectroscopy be used to distinguish the geometrical isomers of an organic compound? Explain with suitable examples.
- (iii) IR-স্পেব্ৰূ'স্কপিত আইচ'টপিক প্ৰতিস্থাপনৰ প্ৰভাৱ
 আলোচনা কৰা। বেনযিন চক্ৰৰ C—H বান্ধানিৰ
 নমন অনুকম্পনীয় কম্পনাংক 1192 cm⁻¹ত
 পোৱা গ'ল। যদি হাইড্ৰ'জেন পৰমাণুটো
 ডিউটেৰিয়াম পৰমাণুৰ দ্বাৰা প্ৰতিস্থাপন কৰা হয়,
 তেন্তে 'ইয়াৰ অনুকম্পনীয় কম্পনাংক কি হ'ব?
 3+1=4

Discuss the effect of isotopic substitution in IR spectroscopy. The bending vibrational frequency of C—H bond of benzene ring is found at 1192 cm⁻¹. If the hydrogen atom is substituted with deuterium, what will be the vibrational frequency of the bond?

(iv) পাৰমাণৱিক শোষণ স্পেষ্ট্ৰ'স্কপিত আয়নীয় হস্তক্ষেপ কি? ইয়াক কিদৰে নিয়ন্ত্ৰণ কৰিব পাৰি? 2+2= What is ionization interference in atomic absorption spectroscopy? How can the ionization interference be minimized?

(v) Jobsৰ ক্ৰমাগত পৰিৱৰ্তন পদ্ধতিৰ সহায়ত দ্ৰৱত গঠন হোৱা জটিল আয়নৰ গঠন-সংকেত কিদৰে নিৰ্ণয় কৰা হয়? ব্যাখ্যা কৰা ।

How can the composition of the complex ion formed in solution be determined by Jobs continuous variation method? Explain.

5. TGAৰ পৰীক্ষণীয় বিন্যাস আলোচনা কৰা।

Describe the experimental setup of TGA.

নাইবা /Or

এক ধাপযুক্ত ভৰ হ্ৰাস প্ৰক্ৰিয়াৰ বাবে এটা আদৰ্শ TG ৰেখা আৰু ইয়াৰ অনুৰূপ অৱকলন DTG ৰেখা অংকন কৰা। ৰেখাবোৰৰ বিভিন্ন অংশসমূহ চিনাক্ত কৰি চমুকৈ ব্যাখ্যা কৰা।

Sketch a typical TG curve and the corresponding derivative thermogravimetric (DTG) curve for single-step mass loss process. Label and briefly explain the different regions of the thermogravimetric curves.

6. (a) পৰিৱাহী কোষ এটাৰ 'কোষ ধ্ৰুৱক' কি? ইয়াৰ একক কি? 25 °C উষ্ণতাত 0·01 M KCl দ্ৰৱ যাৰ বিশিষ্ট পৰিৱাহিতা 0·001409 S cm⁻¹ এটাৰ ৰোধকৰ মান 161·8 Ω। একেটা কোষৰ বাবে 0·005 M NaOH দ্ৰৱ এটাৰ ৰোধকৰ মান 190 Ω পোৱা গ'ল। কোষটোৰ কোষ ধ্ৰুৱক, NaOH দ্ৰৱৰ বিশিষ্ট পৰিৱাহিতা আৰু ম'লাৰ পৰিৱাহিতা নিৰ্ণয় কৰা।

What is 'cell constant' of a conductivity cell? What is its unit? A certain conductivity cell was filled with 0.01 M solution of KCl (whose specific conductance is 0.001409 S cm⁻¹) at 25 °C; a resistance of 161.8 Ω is recorded at the conductivity metre. When is the same cell filled with 0.005 M NaOH, its resistance is found to be 190 Ω . Calculate the cell constant, specific conductivity and molar conductivity of NaOH solution.

নাইবা /Or

(b) প্ৰমাণ হাইড্ৰ'জেন বিদ্যুৎদ্বাৰ (SHE)ৰ গঠন আৰু
কাৰ্যপ্ৰণালী আলোচনা কৰা। ইয়াৰ সুবিধা আৰু
অসুবিধাসমূহ উল্লেখ কৰা। 2+2+1=5

Discuss the construction and working principle of standard hydrogen electrode (SHE). Mention the advantages and disadvantages of SHE.

- 7. তলৰ যি কোনো দুটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ লিখা:

 Answer any two questions from the following:
 - (a) জৈব যৌগৰ দ্ৰৱণীয়তা বৈশিষ্ট্য আৰু আল্লিক/ক্ষাৰকীয় ধৰ্মৰ ভিত্তিত এটা মিশ্ৰণৰ পৰা বিভিন্ন জৈব যৌগবোৰ কেনেকৈ পৃথক কৰিব পাৰি, উপযুক্ত উদাহৰণসূহ ব্যাখ্যা কৰা।

Explain with suitable examples how we can separate different organic compounds from a mixture depending upon the solubility characteristics of these compounds and using acidic/basic behaviour.

- (b) অধিশোষণ আৰু বিভাজন বৰ্ণলেখনৰ পাৰ্থক্যসমূহ আলোচনা কৰা। অধিশোষণ আৰু বিভাজন বৰ্ণলেখনৰ একোটাকৈ উদাহৰণ দিয়া। Discuss the differences between adsorption and partition chromatography. Give one example of adsorption and partition chromatography.
- (c) স্তম্ভ বৰ্ণলেখনৰ দ্বাৰা মিশ্ৰণ এটাৰ উপাদানসমূহ
 পৃথকীকৰণ পদ্ধতিত isocratic elution আৰু
 gradient elution কি, আলোচনা কৰা।
 Discuss the isocratic elution and
 gradient elution for separating the
 components of a mixture using column
 chromatography.
