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 উলিওৱা:

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)

কাগজ বর্ণলেখন পদ্ধতিত গতিশীল আৰু স্থিব পর্যায় দূটা হ'ল ক্রমে

In paper chromatography, the moving and stationary phases are

(i) পানী আৰু চেলুল'জ

water and cellulose respectively

(ii) দ্রারক আৰু চেলুল'জ solvent and cellulose respectively(iii) দ্রারক 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) ৰেজিনৰ ওপৰত ক্ণাসমূহৰ অধিশোষণ adsorption of molecules on resin

(e)

(ii) আয়নীয় কণিকাৰ বৈদ্যুতিক গতি
electrical mobility of ionic species

(iii) ইলেক্ট্র'ষ্টেটিক আকর্মণ electrostatic attraction

(iu) ৰেজিন আৰু দ্ৰাৱকৰ মাজত বিভাজন partition between resin and solvent

2. তলৰ প্ৰশ্নবোৰৰ উত্তৰ দিয়া:

 $2 \times 6 = 12$

Answer the following questions:

(a) প'টেনডিৎমেট্রিক টাইট্রেচনৰ অন্তিম বিন্দু কেনেকৈ নির্থয় কৰা হয়? উপযুক্ত লেখচিত্রৰ সহায়ত ব্যাখ্যা কৰা।
How can the equivalence point in a potentiometric titration be detected?
Explain with suitable graphs.

(b) ক্রমাগত আরু বিপরীত-প্রবাহ নিয়্লাশনর মাজত পার্থকা লিখা।

Differentiate between continuous and counter-current extractions.

(c) চিলেত গঠনৰ সহায়ত জলীয় দ্বঃ/পর্যায়ৰ পৰা ধাতুৰ আধান নিয়্কাশন পদ্ধতিটো আলোচনা কৰা। Discuss the extraction of metal ions from aqueous phase by chelation.

(d) IR শ্লেষ্ট্ৰ'শ্বণিত কঠিন পদাৰ্থৰ ন্মুনা প্ৰস্তুতক্বণ কৰোতে 'চাপকৃত বড়ি/গুলি' পদ্ধতিটো আলোচনা কৰা।

Discuss the 'pressed pellet' technique used in sampling of solid sample in IR spectroscopy.

UV-vis স্পেষ্ট্ৰ'স্থপিত এবজ'ববেস আৰু ট্ৰান্সমিটেস কি? ইহঁত কেনেদৰে সম্পৰ্কিত? What are absorbence and transmittance in UV-vis spectroscopy? How are they related?

প্রাংক-কন্ড'ন নীতি কি?
What is Franck-Condon principle?

P23**/467**

(Turn Over)

(Continued)

P23/**467**

ω তলৰ ফলাফলসমূহৰ সৰ্বোচ্চ মানটো প্ৰত্যাখ্যানযোগ্য নেকি Q-পৰীক্ষাৰ সহায়ত ঠিৰাং কৰা : ယ

2·18, 2·19, 2·30, 2·15 আৰু 2·20;

 $Q_{\text{tab}} = 0.64.$ দিয়া আছে, 90% আত্মবিশ্বাস স্তৰত n=5ৰ কাৰণে

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

2·18, 2·19, 2·30, 2·15 and 2·20

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

गरेंग /Or

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

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

> (a) তলৰ যি কোনো এটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ লিখা :

following:

Answer any one question from the

ယ

(i) শিখা পাৰমাণৱিক শোষণ/নিগমন স্পেক্ট্ৰ'স্কপিত

আলোচনা কৰা। ণ্ৰূনা উপস্থাপন আৰু প্ৰমাণুকৰণ পদ্ধতি

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

(ii) এটা অনৈকতোনাযুক্ত স্থানান্তৰৰ বাবে নিৰ্বাচন বিধি লিখা। মুখ্য শোষণ আৰু অভিশ্বৰ/অ'ভাৰট'ন কি? অভিশ্বৰৰ ভীব্ৰতা ক্ষীণ কিয় ? দোলকৰ অনুকম্পনীয়

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

(b) following: তলৰ যি কোনো তিনিটা প্ৰশ্নৰ উত্তৰ লিখা : Answer any three questions from the $4 \times 3 = 12$

(i) এটা UV-vis স্পেক্ট্ৰ'ফ'টোমিটাৰৰ প্ৰধান উপাংশবোৰ কি কি? উপাংশবোৰৰ গঠন আৰু কাৰ্যসমূহ চমুকৈ আলোচনা কৰা।

(Continued)

P23/467

(Turn Over)

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

(ii)জৈৱ যৌগ এটাৰ জ্যামিতীয় আইচ'মাৰবোৰ পাৰ্থকা উলিয়াওঁতে UV-vis স্পেক্ট্ৰ'স্কপি কিদৰে ব্যৱহাৰ কৰা হয় ? উপযুক্ত উদাহৰণসহ ব্যাখ্যা কৰা।

isomers of an organic compound? used to distinguish the geometrical How can the UV-vis spectroscopy be Explain with suitable examples.

(iii) IRংশ্পেষ্ট্ৰ'স্কপিত আইচ'টপিক প্ৰতিস্থাপনৰ প্ৰভাৱ পোৱা গ'ল। যদি হাইড্র'জেন প্রমাণুটে নমন ডানুকম্পনীয় কম্পনাংক 1192 cm⁻¹ড আলোচনা কৰা। বেনয়িন চক্ৰৰ C—H বান্ধানিব তেন্তে ইয়াৰ অনুকম্পনীয় কম্পনাংক কি হ'ব? ডিউটেৰিয়ান পৰমাণুৰ দ্বাৰা প্ৰতিস্থাপন কৰা হয়

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

> (iu) পাৰমাণবিক শোষণ স্পেক্ট্ৰ'স্কপিত আয়নীয় হস্তক্ষেপ कि? ইয়क किम्त्य नियञ्जश कियत পावि? 2+2=4

atomic absorption spectroscopy? be minimized? How can the ionization interference What is ionization interference in

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

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

Ċ TGAৰ পৰীক্ষণীয় বিন্যাস আলোচনা কৰা।

Describe the experimental setup of TGA.

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

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

P23/467

9

_

(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 বোধকৰ 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।

1+1+3=5

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 $161.8~\Omega$ is recorded at the conductivity metre. When is the same cell filled with 0.005~M NaOH, its resistance is found to be $190~\Omega$. Calculate the cell constant, specific conductivity and molar conductivity of NaOH solution.

गरेता / Or

(b) প্রমাণ হাইড্র'জেন বিদ্যুৎদ্বাৰ (SHE)ৰ গঠন আৰু কাপ্রেণালী আলোচনা কৰা। ইয়াৰ সুবিধা আৰু অসুবিধাসমূহ উল্লেখ কৰা। 2+2+1:

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:

4×2=8

Answer any *two* questions from the following:

ৈ থৈ যৌগৰ দ্ৰৱণীয়তা বৈশিষ্ট্য আৰু আল্লিক/ক্ষাৰকীয় ধৰ্মৰ ভিত্তিত এটা মিশ্ৰণৰ পৰা বিভিন্ন জৈৱ যৌগবোৰ কেনেকৈ পৃথক কৰিব পাৰি, উপযুক্ত উদাহৰণসহ 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) অগিশোষণ আৰু বিভাজন বৰ্ণলেখনৰ পাৰ্থকাসমূহ 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) প্ৰশু বৰ্ণলৈখনৰ দ্বাৰা মিশ্ৰণ এটাৰ উপাদানসমূহ পৃথকীকৰণ পদ্ধতিত isocratic elution আৰু gradient clution কি, আলোচনা কৰা।

Discuss the isocratic elution and gradient elution for separating the components of a mixture using column chromatography.

**

P23—3000/467 5 SEM TDC DSE CHM (CBCS) 1 (H/NH)

(Continued)