CBCS/B.Sc./Hons./Programme/4th Sem./CEMHGEC04T/CEMGCOR04T/2020







WEST BENGAL STATE UNIVERSITY B.Sc. Honours/Programme 4th Semester Examination, 2020

CEMHGEC04T/CEMGCOR04T-CHEMISTRY (GE4/DSC4)

Time Allotted: 2 Hours

Full Marks: 40

The figures in the margin indicate full marks. Candidates should answer in their own words and adhere to the word limit as practicable. All symbols are of usual significance.

SECTION-A

Answer four questions taking one from each unit প্রত্যেক ইউনিট থেকে একটি করে নিয়ে মোট চারটি প্রশ্নের উত্তর দাও

Unit-l

١.	(a)	Define van't Hoff factor (i).	1
		ভ্যান্ট হফ ফ্যাক্টরের সংজ্ঞা দাও।	
	(b)	How is it related with degree of association or dissociation (any one)?	2
		ভ্যান্ট হফ গুণকের সঙ্গে সংযোজন বা বিয়োজন মাত্রা কিভাবে সম্পর্কিত ?	
	(c)	What is azeotropic mixture? Give one example.	2
		স্থির স্ফুটনাংকের অন্জেওট্রপিক মিশ্রণ, একটা উদাহরণসহ সংজ্ঞা দাও।	
2.	(a)	State and formulate Raoult's law of relative lowering of vapour pressure of a solution.	1+2
		দ্রবণের বাপ্পচাপের আপেক্ষিক অবনমন সংক্রান্ত রাউল্টের সূত্রটি লেখো ও সমীকরণ আকারে প্রকাশ	
		করে।	
	(b)	Mention the Nernst Distribution Law with the mathematical representation.	2
		গাণিতিকরূপ সহ নার্নস্টর বন্টন সূত্রটি লেখো।	

Unit-II

3.	(a)	State the phase rule explaining the terms involved.	2
		প্রতিটি প্রতীকের গুরুত্ব ব্যাখ্যা করে দশাসূত্রটি বিবৃত করো।	
	(b)	What is triple point?	1
		ত্রেধ বিন্দু কি ৪	

CBCS/B.Sc./Hons./Programme/4th Sem./CEMHGEC04T/CEMGCOR04T/2020

(c) Calculate the number of components and degrees of freedom for the reaction

 $NH_4Cl(s) \Leftrightarrow NH_3(g) + HCl(g)$ in a closed vessel

একটি আবদ্ধ পাত্রে নিম্নলিখিত রাসায়নিক বিক্রিয়ার অবয়ব সংখ্যা ও স্বাতন্ত্রমাত্রা নির্ণয় করো

 $NH_4Cl(s) \Leftrightarrow NH_3(g) + HCl(g)$

4. (a) Draw the labeled phase diagram of water system and describe it. 3 বিভিন্ন অংশের নাম সহ জলের দশা-চিত্র অঙ্কন করো এবং বর্ণনা করো। (b) For the above system obtain the Degrees of freedom along the line and in the 2

2

space between the lines?

H₂O সিস্টেমের ক্ষেত্রে রেখার ওপর এবং রেখা মধ্যবর্তী অঞ্চলের স্বাতন্ত্র্যমাত্রা নির্ণয় করো।

Unit-III

5. (a) Define specific conductance and equivalent conductance and mention the units. 2 + 1কোনো দ্রবণের আপেক্ষিক পরিবাহিতা ও তুল্যাঙ্ক পরিবাহিতার সংজ্ঞা দাও। এদের একক কি १

(b) At 25°C the equivalent conductance of HCl, CH₃COONa and NaCl at infinite 2 dilution are 426.16. 91.00 and 125.45 ohm⁻¹cm² respectively. Find out the equivalent conductance of acetic acid at infinite dilution.

25° উষ্ণতায় HCI. CH3COONa এবং NaCl -এর অসীম লঘুতায় তুল্যাঙ্ক পরিবাহিতার মান যথাক্রমে 426.16. 91.00 এবং 125.45 ohm⁻¹cm² হলে অ্যাসেটিক অ্যাসিডের জন্য অসীম লঘুতায় তুল্যাঙ্ক পরিবাহিতার মান কত ৪

- 6. (a) What are transport number and ionic mobility? 2 পরিবহনাঙ্ক ও আয়নীয় সচলতা কাকে বলে ৪
 - (b) Draw and explain Conductometric titration curve of strong acid and strong base. 1 + 2যুক্তি সহকারে একটি তীব্র অস্ল ও একটি তীব্র ক্ষারের প্রশমনের পরিবাহিতা লেখচিত্র অঙ্কন করো।

Unit-IV

0.15V.			
E ⁰ Fe ³⁺ , Fe ²⁺ ; Sn ⁴⁺ , Sn ²⁺ - 25°C যুগ্ম দ্বয়ের প্রমাণ বিভব যথাক্রমে 0.77V এবং 0.15V			
(i) Set up the cell	ĺ		
তাড়িত রাসায়নিক কোষ লেখো			
(ii) Write down the cell reaction	2		
জারণ ও বিজারণ সমীকরণ লেখো			
(iii) Calculate the equilibrium constant of the reaction.	2		
জারণ ও বিজারণ বিক্রিয়ার সাম্য ধ্রুবক গণনা করো।			

8. (a) What do you mean by pH of a solution? I দ্রবণের pH বলতে কি বোঝো ?
(b) What is the standard hydrogen electrode and what is its potential? 2 প্রমাণ হাইদ্রজন তড়িৎদ্বার কি এবং এটির বিভব কত ?
(c) What do we mean by potentiometric titration and give one advantage of it? 2
বিভাবমিতিক অনুমাপন বলতে কি বোঝো এবং এর সুবিধা কি ?

SECTION-B
Answer *two* questions taking *one* from each unit
প্রত্যেক ইউনিট থেকে একটি করে নিয়ে মোট দুটি প্রশ্লের উত্তর দাও

Unit-I

			2
9.	(a)	Mention the principle, reaction and calculation for the method of gravimetric estimation of sulphate.	3
		গ্রাভিমেট্রিক পদ্ধতিতে সালফেট নির্ণয়ের নীতি, বিক্রিয়া ও গণনা উল্লেখ করো।	
	(b)	Write down the structural formula of EDTA. What are the advantages of using EDTA in complexometric titration?	3
		EDTA এর গঠন সংক্ষেপে লেখো। জটিলমিতিক অনুমাপন EDTA ব্যবহারের সুবিধাগুলি কি কি ?	
	(c)	Why is not KMnO ₄ used as a primary standard substance? What primary standard solution is required for its standardization?	1+1
		KMnO₄ কে মুখ্য প্রমাণ দ্রব্য রূপে ব্যবহার করা হয় না কেন ? কি মুখ্য প্রমাণ পদার্থ KMnO₄ অনুমাপন করতে ব্যবহার করা হয় ?	
	(d)	What is metal ion indicator? Give example.	2
		ধাতব আয়ন সূচক কি १ উদাহরণ দাও।	
1 (0.(a)	Describe the principle and reactions involved during complexometric estimation of Zinc.	2
		জটিলমিতিক পদ্ধতিতে জিঞ্চের পরিমাণ নির্ণয়ের বিক্রিয়াসহ নীতিটি সংক্ষেপে আলোচনা করো।	
	(b)	What is the role of H ₃ PO ₄ in the estimation of Fe ²⁺ ion by K ₂ Cr ₂ O ₇ ?	2
		K ₂ Cr ₂ O ₇ দ্বারা Fe ²⁺ আয়ন পরিমাপনে H ₃ PO ₄ এর ভূমিকা কি ?	
	(c)	What do you mean by primary and secondary standard substances in titrimetric analyses? With two examples for each.	1+1+2
		অনুমাপন পদ্ধতিতে ব্যবহৃত মুখ্য গৌণ প্রমাণ পদার্থ বলতে কি বোঝো ? দুটি করে উদাহরণ দাও।	
	(d)	What do you mean by the term "solubility product"?	2
		দ্রাব্যতা গুণফল বলতে কি বোঝো ৪	

Unit-II

an into

11.(a) Discuss the mechanism of action of soap or detergent regarding cleaning dirt.					
	সাবান ও ডিটারজেন্ট কিভাবে ময়লা পরিষ্কার করে ?				
(b)	b) Write notes on: (any <i>two</i>)				
	টীকা লেখোঃ (যে-কোনো <i>দুটি</i>)				
	(i)	Green house effect			
		গ্রীনহাউস প্রভাব			
	(ii)	Acid rain			
		অস্নোবৃষ্টি			
	(iii)	Ozone hole			
		ওজোনছিদ্র			
	(iv)	Photochemical smog.			
		আলোকরাসয়ানিক ধোয়াসা।			
(c)	What	is hydrosphere?	1		
	হাইড্রো	স্ফেয়ার কি ?			
(d)) What are the natural sources of water?				
	জলের :	প্রাকৃতিক উৎস কি ?			
12.(a)	Write	the effect of air pollutant, NOx and SO ₂ on environment.	4		
	পরিবে৫	গর উপর বায়ুদূষক NO_X ও SO_2 প্রভাব লেখো।			
(b)	Write	a method for waste water treatment.	4		
	বর্জ্য জল	া প্রক্রিয়াকরণের একটি পদ্ধতি আলোচনা করো।			
(c)	Mentic	on the sources of soil Pollution.	2		
	মাটি দূষ	ণের উৎসসমূহ উল্লেখ করো।			

N.B.: Students have to complete submission of their Answer Scripts through E-mail / Whatsapp to their own respective colleges on the same day / date of examination within 1 hour after end of exam. University / College authorities will not be held responsible for wrong submission (at in proper address). Students are strongly advised not to submit multiple copies of the same answer script.

_×__