[18/A-12] SEAT

ARDAR PATEL UNIVERSITY

No. of printed pages: 02

Vallabh Vidyanagar

B.Sc. Examination SEMESTER-V

SUB: PHYSICAL CHEMISTRY COURSE: US05CC#E06

Date: 22-11-2019

Total marks: 70

·	
Q-1 WRITE THE ANSWERS (ONLY) IN THE ANSWER SHEET.	10
1 In Pattinson's process, the relative proportion of silver can be raised to_	,
(a) 1.6% (b) 2.6% (c) 3.0% (d) 3.2%	
The decomposition of calcium carbonate in to $CO_2$ and $CaO$ isph (a) 0 (b) 1 (c) 2 (d) 3	ase system.
3 The number of degree of freedom for a system containing mixture of $H_2$	. O₃ and
H₂O gases is/are	7 02 and
(a) 1 (b) 2 (c) 3 (d) 4	
4 Metals like Pd, Pt, Ni are used as in adsorption.	
(a)Adsorbate (b) adsorbent (c) both (d) none of these	•
5 Which of the following is less than zero during adsorption	
(a) $\Delta G$ (b) $\Delta S$ (c) $\Delta H$ (d) All of above	
6 The comparison of retention behavior of sample with that of carrier gas	is called
	,
(a) Efficiency (b) Retardation factor (c) Retention time (d) Temperature programming	
7 Increases in the number of theoretical plates and hence efficiency can in	ncrease with
(a) Decrease of column length (c) Decrease of column Diameter (d) Both (b) & (c)	
(c) Decrease of column Diameter (d) Both (b) & (c)	
The diffusion current constant in Ilkovic equation is represented by	<del>-</del>
(a) $m^{2/3}t^{1/6}$ (b) $nD^{1/2}$ (c) $607nD^{1/2}$ (d) $607nC$ 9 DME is	
(a) Polarizable electrode (b) Non polarizable electrode (c) Reference electrode (d) None of these	
10 In polarography, quantitative determination can be done by measuring	
(a) Half wave potential (b) Limiting diffusion current	
(a) Half wave potential (b) Limiting diffusion current (c) Applied voltage (d) Residual current	
Q-2 ATTEMT THE FOLLOWING (ANY TEN)	20
1 Why it is not possible to have quadruple point in a phase diagram for a c	ne
component system.	
2 A substance Z has its triple point at 18 °C and 0.5 atm, its normal meltin	na point is
20 °C and its normal boiling point is 300 °C. Sketch the schematic phase	e diagram
for Z.	· ·
3 Differentiate enantiotropy from monotropy.	
4 Give limitations of Freundlich adsorption isotherm.	
5 Differentiate between adsorption and absorption.	
Give limitations of Langmuir's theory.	
<ul> <li>What is meant by conditioning of column in gas chromatography?</li> <li>Enlist the important requirements of solid inert support in GC</li> </ul>	
and a series and a series of source public fit odi	
and any and an additional and and blidge It Oc.	
How and why dissolved oxygen can be removed from cell solution in polar How and why migration current can be eliminated in polarography?	arography?
12 If mass of 20 drops of mercury is 0.132 gm and the drop time is 4.94 se	o than
calculate flow rate of mercury from capillary.	C. UICH

Q- (A (B	Discuss the phase diagram of a simple eutectic system.	05 05
Q- (A (B	Derive phase rule thermodynamically. Define the terms involve in phase rule.	05 05
Q- (A (B	Starting with assumption, derive Langmuir adsorption isotherm.	05 05
Q- (A (B	) Discuss various factors affecting the magnitude of adsorption of gases by solids.	05 05
Q-	Discuss the temperature programming in GC and factors affecting chromatographic separation efficiency.  OR	10
Q-	<b>5</b> Enlist the general requirements of gas chromatography detectors. Describe any three detectors in detail.	10
Q- ( <i>f</i>	) Show that the ions can be identified from the measurements or nair wave	05
(1	potential polarographically.  Metal ion M <sup>+2</sup> is being reduced at DME. In the limiting current region, the value of 'm' is 1.46mg/sec and 't' is 4.29 sec. standard calibration curve for M <sup>+2</sup> was prepared and its slope was 4.92 μA/mM. Calculate the diffusion coefficient of M <sup>+2</sup> .  OR	05
	Explain kinetic current and catalytic current in polarography.  The solution gave a lead wave with diffusion current of 6.7 μA when 'm' was 2.5mg/sec and 't' was 3.40 sec. the height of mercury column was then changed where the drop time became 4 sec. what was the diffusion current of lead wave under this new condition?	05 05

•

[18/A-12] (00) SEAT No.\_\_\_\_

No. of printed pages: 02

## SARDAR PATEL UNIVERSITY Vallabh Vidyanagar B.Sc. Examination SEMESTER-V

SUB: PHYSICAL CHEMISTRY COURSE: US05CCHE06

Date: 22-11-2019 Day: Friday Total marks: 70

Time: 10.00 pm to 1.00 pm

Q-1	WRITE THE ANSWERS (ONLY) IN THE ANSWER SHEET.	10
1	પેટીનસન પ્રક્રિયામાં Ag નું સાપેક્ષ પ્રમાણ સુધી વધારી શકાય છે.	
	(a) 1.6% (b) 2.6% (c) 3.0% (d) 3.2%	
2	કેલ્સિયમ કાર્બોનેટ નું CO₂ અને CaO માં થતું વિઘટન ફેઇઝ ધરાવતી પ્રણાલી છે.	
	(a) 0 (b) 1 (c) 2 (d) 3	•
3	H₂, O₂ અને  H₂O વાયુ નું મિશ્રણ ધરાવતી પ્રણાલીના મુક્તિ અંશનું મૂલ્યછે	
	(a) 1 (b) 2 (c) 3 (d) 4	
4	અધીશોષણમા Pd, Pt, Ni જેવી ધાતુઓનો ઉપયોગ તરીકે થાય છે.	
	(a) અધિશોષીત (b) અધિશોષક (c) બંને a અને b (d) ઍક પણ નહીં	
5	અધીશોષણમા નીચેનામથી કયું શૂન્યથી ઓછું હોય છે.	
	(a) ΔG (b) ΔS (c) ΔH (d) બધાજ	
6	વાહક વાયુ સાથે નમુનાના અવરોધન વર્તણૂકની સરખામણીનેકહે છે.	
	(a) ક્ષમતા (b) વિલંબન અવયન  (c) અવરોધન સમય  (d) તાપમાન સંચાલન	
7	સૈદ્ધાંતિક પ્લેટની સંખ્યા વધારવાની સાથે ક્ષમતામાં વધારોકરી શકાય છે .	
	(a) કોલમની લંબાઈ ઘટાડીને    (b) કોલમની લંબાઈ વધારીને    (c) કોલમનો પરિઘ ઘટાડીને     (d) b અને c બંને	
8	ઇલકોવિક સમીકરણ માં પ્રસારણ પ્રવાહ આચાળાંકને મુજબ દર્શાવી શકાય છે.	
	(a)m <sup>2/3</sup> t <sup>1/6</sup> (b) nD <sup>1/2</sup> (c) 607nD <sup>1/2</sup> (d) 607nC	
9	ટપકતા પરનો ધ્રુવ એ છે.	
	(a) ધ્રુવીભૂત ઇલેક્ટ્રોડ (b) અધ્રુવીભૂત ઇલેક્ટ્રોડ (c) સંદર્ભ ધ્રુવ (d) આમાથી એકપણ નહી	
10	પોલારોગ્રાફીમાં જથ્થાત્મક વિશ્લેષણ નક્કી કરવા માટે નું માપન કરવું પડે છે.	
	(a) અર્ધતરંગ પોટેન્સ્યલ (b) સીમિત પ્રસરણ પ્રવાહ (c) લાગુ પડેલ વૉલ્ટેજ (d) અવશેષિ પ્રવાહ	
Q-2		20
1	એક અવયવી પ્રણાલીના ફેઇઝ આલેખમાં ચતુર્બિંદુ કેમ અસ્તિત્વ ધરાવી શકે નહી ?	
2	પદાર્થ Z નું ત્રિબિંદુ 18 ºC અને 0.5 atm છે તે પદાર્થનું ગલેનબિંદુ 20 ºC અને ઉત્કલંબિન્દુ 300 ºC છે તો Z મોટેનો	
	ફેઈઝનો આલેખ દોરો.	
3	ઇનાન્સિઓ ટ્રોપી અને મોનોટ્રોપી વચ્ચેનો ભેદ લખો.	
4	ફ્રેંડલિક સમતાપી અધીશોષણ ની મર્યાદાઓ લખો.	
5	અધિશોષણ અને અવશોષણ વચ્ચેનો તફાવત આપો.	
6	લેક્ગ્મૂર સમતાપી અધીશોષણ ની મર્યાદાઓ લખો.	
7	વાયુ ક્રોમેટોગ્રાફીમાં સ્તંભ ની ગોઠવણ નો અર્થ સમજાવો.	
8	ગેસ ક્રોમેટોગ્રાફીમાં નક્કર આંતરિક આધાર ( solid inert support )માટેની પ્રાથમિક જરૂરિયાતો જણાવો.	
9	ગેસ ક્રોમેટોગ્રાફીમાં સ્ટેશનરી પ્રવાહી ફેઈઝ માટેની પ્રાથમિક જરૂરિયાતો જણાવો.	

10	પોલેરોગ્રાફીમાં કોષીય દ્રાવણમાથી ઑક્સીજન દૂર કરવાનું કારણ તથા રીત સમજાવો.	
11	પોલેરોગ્રાફ્રીમાં સ્થળાંતરીય પ્રવાહ (migration current) દૂર કરવાનું કારણ તથા રીત સમજાવો.	
12	જો 20 બુંદ પારા નું વજન 0.132 gm અને બિંદુ સમય 4.94 sec હોય તો કેપિલરી માથી પારાનો પ્રવાહદર ગણો.	
Q-3		
(A)	સાદી યુટેકટીક બિદુ પ્રણાલી માટે ફેઈઝનો આલેખ દોરો અને તેની ચર્ચા કરો.	05
(B)	સલ્ફર પ્રણાલી માટેનો ફેઈઝનો આલેખ દોરો અને તેની ચર્ચા કરો.	05
` '	OR	
Q-3		
(A)	ફેઈઝનો નિયમ તારવો અને એમાં આવતા પદોની વ્યાખ્યા આપો .	05
(B)	તીક્ષણ ગલનબિંદુ ધરાવતી પ્રણાલી માટે ફેઈઝનો આલેખ દોરો અને તેની ચર્ચા કરો.	05
Q-4		
(A)	લેન્ગમુર નું અધિશોષણ સમતાપી સમીકરણ તેની અભિધારણાઓ થી શરુ કરી તારવો.	05
(B)	ભૌતિક અધિશોષણ અને રાસાયણિક અધિશોષણ વચ્ચેનો તફાવત લખો.	05
` '	OR	
Q-4		
(A)	વાયુના ઘન પર થતાં અધીશોષણ ના પરિમાણ ઉપર અસર કરતાં જુદા જુદા પરિબળો સમજાવો	05
(B)	અધિશોષણ સૂચક વિશે નોંધ લખો.	05
Q-5	વાયુ ક્રોમેટોગ્રાફીમાં તાપમાન સંચાલન સમજાવો તથા  ક્રોમેટોગ્રાફી અલગીકરણ પધ્ધતિમાં અસર કરતાં વિવિધ પરિબળો સમજાવો.	10
,	OR	
Q-5	દર્શકની સામાન્યતઃ જરૂરિયાત જણાવો તથા કોઈ પણ ત્રણ  દર્શકો  ની વિસ્તાર પૂર્વક ચર્ચા કરો.	10
Q-6		
(A)	પોલારોગ્રાફ્રીમાં અર્ધ તરંગ પોટેન્શિયલ એ નમૂના આયનના દ્રાવણ ની સાન્દ્રતાથી સ્વતંત્ર છે તેમ સાબિત કરો.	05
(B)	M⁺² ધાતુ આયનનું રીડકસન DME ની સપાટી ઉપર થાય છે કે જ્યાં 'm' નું મૂલ્ય 1.46mg/sec અને 't' નું મૂલ્ય 4.29 sec	05
	છે. જો M+² માટે પ્રમાણભૂત કેલિબ્રેસન વળાંક (standard calibration curve) બનાવતા તેના ઢાળનું મૂલ્ય	
	4.92 μΑ/mM હોય તો પ્રસરણ સહઅચાળાંક(diffusion coefficient)નું મૂલ્ય શોધો.	
	OR	
Q-6		
(A)	ગતિકી પ્રવાહ અને ઉદ્દીપકીય પ્રવાહ સમજાવો.	05
(B)	એક દ્રાવણ કે જે m નું મુલ્ય 2.5 mg/sec અને t નું મુલ્ય 3.40 સેકન્ડ છે તે લેડ પ્રસરણ પ્રવાહ 6.7 µA ધરાવે છે. આ દરમ્યાન મરકયુરી સ્થંભ ની ઊંચાઈ બદલાય છે. આ નવી પરિસ્થિતિમાં બિંદુ સમય 4.0 સેકન્ડ થાય છે. આ નવી પરિસ્થિતિમાં લેડ તરંગના પ્રસરણ પ્રવાહ નું મુલ્ય કેટલું થાય?	05