

OE-114

October-2018

B.Sc., Sem.-VI

310 : Chemistry

(Analytical Chemistry)

Time : 2;30 Hours]

[Max. Marks : 70

1. (A) ચોકસાઈ અને પુન:નિર્મિતતા સમજાવો. ચોકસાઈ અને પુન:નિર્મિતતા દર્શાવવાની કોઈપણ બે રીતો આપો અને અકાર્બનિક વિશ્લેષણમાં 8-હાઈડ્રોક્સી ક્વિનોલીનનું મહત્ત્વ જણાવો. 14
- અથવા
- (1) ક્ષતિ એટલે શું ? ક્ષતિઓના પ્રકાર વિશે દષ્ટાંત આપી ચર્ચા કરો. 7
- (2) DMG નું પૂરું નામ આપો અને અકાર્બનિક વિશ્લેષણમાં DMG નું મહત્ત્વ જણાવો. 7
- (B) નીચેનામાંથી કોઈપણ ચાર ના ટૂંકમાં ઉત્તર આપો : 4
- (1) વ્યાખ્યા આપો : વેરીઅન્સ
- (2) ટેલેન્ટા જર્નલ કોણ પ્રકાશિત કરે છે ?
- (3) Q કસોટીમાં $Q_{cal} = \frac{a}{w}$. આ સમીકરણમાં પદ 'a' નો શો અર્થ છે ?
- (4) કપફેરોનનું બંધારણીય સૂત્ર આપો.
- (5) નીચેના પરિણામોમાંથી બહુલક શોધો :
9.5, 9.8, 9.6, 9.5, 9.3, 9.5
- (6) કપફેરોન પ્રક્રિયકને તમે કેવી રીતે સંઘરશો ?
2. (A) આયન વિનિયમ રેઝીનોની વૃત્તીયતાને અસરકર્તા પરિબલો સમજાવો અને દ્રાવક નિષ્કર્ષણમાં "દ્રાવકની પસંદગી" પર ટૂંકનોંધ લખો. 14
- અથવા
- (1) ઉચ્ચ નિષ્પાદન પ્રવાહી કોમેટોગ્રાફી (HPLC) સમજાવો અને વાન-ડીમટર સમીકરણની ચર્ચા કરો. 7
- (2) વિતરણ અવયવ અને વિતરણ ગુણોત્તર સમજાવો. દ્રાવક નિષ્કર્ષણ માટે સૂત્ર તારવો. 7
- $$\%E = \frac{100 D}{D + 1}$$
- (B) નીચેનામાંથી કોઈપણ ચાર ના ટૂંકમાં ઉત્તર આપો : 4
- (1) પદ વ્યાખ્યાયિત કરો : ધારણ કદ $[V_R]$
- (2) ફ્લેમ આયોનાઈઝેશન ડિટેક્ટર (FID) ની ઓછામાં ઓછી પરીક્ષણ મર્યાદા જણાવો.
- (3) દ્રાવક નિષ્કર્ષણ એટલે શું ?
- (4) વ્યાખ્યા આપો : કોમેટોગ્રાફી
- (5) R_f મૂલ્ય શું છે ?
- (6) દ્રાવક નિષ્કર્ષણમાં D અને K_D વચ્ચેનો સંબંધ દર્શાવતું સમીકરણ આપો.

3. (A) ઓવર-પોટેન્શિયલ અને અર્ધતરંગ પોટેન્શિયલ ($E_{1/2}$) સમજાવો અને આયન-વૃત્તિક ઈલેક્ટ્રોડના કાયદા અને ગેરકાયદા જણાવો. 14

અથવા

- (1) પોલેરોગ્રાફીમાં નીચેના વીજપ્રવાહ સમજાવો : 7
- સીમિત વીજપ્રવાહ
 - પ્રસરણ વીજપ્રવાહ
 - ઉદ્દીપકીય વીજપ્રવાહ
 - ગતિજ વીજપ્રવાહ

- (2) ક્વિન-હાઈડ્રોન ઈલેક્ટ્રોડ સમજાવો અને તેના કાયદા અને ગેરકાયદા જણાવો. 7

- (B) નીચેનામાંથી કોઈપણ ત્રણના ટૂંકમાં ઉત્તર આપો : 3

- પોલેરોગ્રાફીમાં વપરાતા ઈલેક્ટ્રોડના નામ આપો.
- ચાર પ્રકારના પોટેન્શિયોમેટ્રિક અનુમાપનો જણાવો.
- ઈલ્કોવીક સમીકરણ આપો.
- જુદા-જુદા આયન-વૃત્તિક ઈલેક્ટ્રોડના નામ આપો.
- પોટેન્શિયોમેટ્રિક અનુમાપનમાં અંતિમબિંદુ નક્કી કરવાની પદ્ધતિઓ જણાવો.

4. (A) H_3PO_4 નું $NaOH$ સાથેનું અનુમાપન અને આયોડોમેટ્રી, આયોડોમેટ્રી અનુમાપનો સમજાવો. સંકીર્ણમીતિય અનુમાપનમાં માર્સ્કોંગ કર્તાની ચર્ચા કરો. 14

અથવા

- (1) આલ્કલીના વિકલનીય અનુમાપન દ્વારા તમે કેવી રીતે જાણશો કે આલ્કલીનો આપેલ નમૂનો 7
- $NaOH + Na_2CO_3$ ધરાવે છે.
 - ફક્ત Na_2CO_3 ધરાવે છે.
 - $NaHCO_3 + Na_2CO_3$ ધરાવે છે.

- (2) "ઘાતુઓ રીડક્શનકર્તા તરીકે" સમજાવો અને અનુમાપન તરીકે EDTAના ઉપયોગની ચર્ચા કરો. 7

- (B) નીચેનામાંથી કોઈપણ ત્રણના ઉત્તર આપો : 3

- ફિનોલ્ફથેલીન સૂચકનો pH વિસ્તાર જણાવો.
- રેડોક્ષ સૂચકો શું છે ?
- EDTA અનુમાપનના ચાર પ્રકાર જણાવો.
- હેન્ડરસન હેસેલબાસ સમીકરણ આપો.
- નન્સ્ટ સમીકરણ આપો.

OE-114

October-2018

B.Sc., Sem.-VI

310 : Chemistry

(Analytical Chemistry)

Time : 2:30 Hours]

[Max. Marks : 70

1. [A] Explain Accuracy and Precision. Give only two methods to indicate Accuracy and Precision and mention the importance of 8-Hydroxy quinoline in inorganic analysis. 14
- OR**
- (I) What is error ? Discuss the types of errors with suitable illustration. 7
- (II) Give full name of DMG and Mention the importance of DMG in inorganic analysis. 7
- [B] Give short answer of any **four** of following : 4
- (1) Define : Variance
- (2) Who published Talanta Journal ?
- (3) In Q-Test, the equation $Q_{(cal)} = \frac{a}{w}$, What is the meaning of term 'a' ?
- (4) Give Structural formula of Cupferron.
- (5) Find Mode from following results : 9.5, 9.8, 9.6, 9.5, 9.3, 9.5
- (6) How will you store Cupferron reagent ?
2. [A] Explain factors that affect the selectivity of ion-exchange resins and write short note : "Choice of solvent in solvent extraction." 14
- OR**
- (I) Explain High Performance Liquid Chromatography (HPLC) and discuss Van-Deemter equation. 7
- (II) Explain Distribution co-efficient and Distribution ratio. 7
- Derive equation for solvent extraction $\%E = \frac{100 D}{D + 1}$
- [B] Give short answer of any **four** in following : 4
- (1) Define : Retention Volume [V_R]
- (2) Mention the minimum range of Flame Ionization Detector (FID).
- (3) What is solvent extraction ?
- (4) Define : Chromatography.
- (5) What is R_f value ?
- (6) Give the relation equation of D and K_D in solvent extraction.

3. [A] Explain Over potential and Half wave potential ($E_{1/2}$) and mention the advantages and disadvantages of ion-selective electrode. 14

OR

- (I) Explain following current in polarography : 7
- [1] Limiting current
 - [2] Diffusion current
 - [3] Catalytic current
 - [4] Kinetic current
- (II) Explain : Quin-hydrone electrode and mention its advantages and disadvantages. 7

- [B] Give short answer of any **three** in following : 3
- (1) Give the name of electrodes use in Polarography.
 - (2) Mention the four types of Potentiometric titration.
 - (3) State the Ilkovic equation.
 - (4) Give name of various types of ion-selective electrode.
 - (5) Give name of method to determine end point in Potentiometric titration.

4. [A] Explain titration of H_3PO_4 against NaOH and Iodimetry, Iodometry titrations. 14
Discuss Masking agents in complexometric titration.

OR

- [I] By differential titration of alkalis how will you know whether given 7
Sample of alkali contains :
- (a) $NaOH + Na_2CO_3$
 - (b) only Na_2CO_3
 - (c) $NaHCO_3 + Na_2CO_3$

- [II] Explain "Metal as Reductors" and discuss the use of EDTA as titrant. 7

- [B] Give short answer of any **three** in following : 3
- (1) Mention pH range of phenolphthalein indicator.
 - (2) What is Redox indicators ?
 - (3) Mention the four types of EDTA titrations.
 - (4) State the Henderson-Hasselbalch equation.
 - (5) State the Nernst equation.