## B.Sc. Examination MARCH - 2017

## Semester - VI

		Paper Code: 4608 Total Marks: 70			
1.(a)	સંમિતિ એટલે શું? સંમિતિ તત્વો અને સમિતિ ક્રિયાવિધિ ઉદાફરણ સાથે સ	ામજાવી.	90		
1.(b)	સંકિર્ણ અનુમાપનના પ્રકારો સમજાવો.		OR		
OR					
1.(a)	સંકિર્ણ અનુમાપન એટલે શું? સંકિર્ણ મીતીય અમુમાપનમાં માસ્કીંગ એ ઉદાહરણ સાથે સમજાવો.	ન ડીમાસ્કીંગ યોગ્ય	٩٥		
1.(b)	$\operatorname{PtCl}_{4^{-2}}$ આયન માં ફાજર રફેલ જુદા જુદા સંમિતિ તલની આકૃતિ દોરો અ	ને સમજાવો.	O&		
2.(a)	ઈલેકટ્રોન ઉણપતા એટલે શું? B₂H₅નું બંધારણ સમજાવો.		90		
2. <b>(b)</b>	બિનજલીય દ્રાવકોનું વર્ગીકરણ સમજાવો.		٥X		
	OR	• *			
2.(a)	બિનજલીય દ્રાવકો એટલે શું? પ્રવાહી <b>so₂</b> માં થતી પ્રક્રિયા સમીકરણ સાથે	ો વર્ણવો.	90		
2. <b>(b)</b>	હાઇડ્રાઈડ સંયોજનો એટલે શું? જુદા જુદા પ્રકારના હાઇડ્રાઈડનું વર્ગીકરણ ઉદાહ	રણ સાથે આપો.	٥٨		
3.(a)	ક્રોમેટોગ્રાફ્રી એટલે શું? અકાર્બનિક રસાયણમાં તેનો ઉપયોગ ચર્ચી.		90		
3. <b>(</b> b)	gias નિષ્કર્ષણની કાઉન્ટર કરેંટ પદ્ધતિ ટુકમાં સમજાવો.		٥x		
OR					
3.(a)	દ્રાવક નિષ્કર્ષણના સિદ્ધાંતને આધારે સીસા માંથી યાંદી મેળવવાની પાર્ક 1	પદ્ધતિ સમજાવો.	90		
3. <b>(b)</b>	ક્રોમેટોગ્રાફીમાં આયનોનું અલગન કેવી રીતે થાય છે તે સમજાવો.	•	OR		
4.(a)	પાણી શ્રેષ્ઠ દ્રાવક છે – સમજાવો.		90		
	્ર દ્રાવક નિષ્કર્ષણ પદ્ધતિની ઉપયોગીતા જણાવો.		٥x		
,	OR				
4.(a)	પાણીની કઠીનતા માપવા માટે EDTAનો ઉપયોગ સમજાવો.		90		
4.(b)	EDTAના પ્રમાણિત દ્રાવણ માટેની પદ્ધતિ સમજાવો.		OA		
5.(a)	સંમિતિ એટલે શું? C3v બિંદુ સમૂહ માટે અણુનું નામ અને ગુણાકાર ટેબલ	આપો.	૧૦		
5.(b)	C, અને S, ક્રિયાવિધિનો તફાવત સમજાવો.		٥٧		
OR					
5.(a)	હાઈડ્રાઈડ સંયોજનોની સમજુતી આપો. $\mathbf{B}_5\mathbf{H}_9$ નું બંધારણ સમજાવો.		90		
5. <b>(</b> b)	ક્રોમેટોગ્રાફીમાં યલિત (મોબાઈલ) અને સ્થિર કલા સમજાવો.		08		

## B.Sc. Examination MARCH - 2017

Semester - VI

_	,	Paper Code: 460 Total Marks: 70			
1.(a)	What is symmetry? Explain difference symmetry symmetry operations with suitable example.	element and	10		
1. <b>(</b> b)	Explain classification of complexometric titrations.		04		
OR					
1.(a)	What is complexometric titrations? Explain the titrat of metal ions by masking and demasking agents.	ion of mixture	10		
1.(b)	Draw and explain different symmetry planes present	in PtCl <sub>4</sub> -2 ion.	04		
2.(a)	What is electron deficiency? Explain the structure of I	В <sub>2</sub> Н <sub>6</sub> .	10		
2.(b)	Explain the classification of non-aqueous solvents.		04		
OR					
2. <b>(</b> a)	What are non-aqueous solvents? Describe the reaction liquid $SO_2$ .	on taking place	10		
2.(b)	What are hydride compounds? Give classification of of hydrides.	different types	04		
3. <b>(</b> a)	What is chromatography? Discuss its use in inorganic	chemistry.	10		
3. <b>(b)</b>	Explain in short, the counter current method in solve OR	nt extraction.	04		
3.(a)	Explain the Park process to obtain silver from lead, solvent extractions.	on the basis of	10		
3. <b>(</b> b)	Explain how sepration of ions occur in chromatograp	hy.	04		
4.(a)	'Water is the best solvent', - Explain.		10		
4.(b)	State the application of solvent extraction method.		04		
•	OR	•			
4.(a)	Explain the use of EDTA for the determination of hard	dness of water.	10		
4.(b)	Explain method for the standard solution of EDTA.		04		
5.(a)	What is symmetry? Give name of molecule for $C_{3v}$ p multiplication table for it.	oint group and	10		
5.(b)	Explain the Differences between 'Cn' and 'Sn' operation	n.	04		
•	OR				
5.(a)	Explain hydride compounds. Explain B5H9 structure.		10		
5.(b)	Explain mobile and stationary phases in chromatogra	aphy.	04		