

*** ધોરણ : 12 વિષય: રસાયણ વિજ્ઞાન (052)***

ક્રમ	પ્રકરણનું નામ	અભ્યાસક્રમમાં રાખેલ મુદ્દાઓ	અભ્યાસક્રમમાંથી ચાલુ વર્ષ માટે બાદ કરેલા મુદ્દાઓ
1	ઘન અવસ્થા	1.1: ઘન અવસ્થાની લાક્ષણિકતાઓ 1.2: સ્ફટિકમય અને અસ્ફટિકમય ઘન પદાર્થો 1.3: સ્ફટિકમય ઘન પદાર્થોનું વર્ગીકરણ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 1.4: સ્ફટિક લેટિસ અને એકમ કોષો (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 1.5: એકમ કોષમાં પરમાણુઓની સંખ્યા (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 1.6: સંવૃત સંકુલિત રચનાઓ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 1.7: સંકુલન ક્ષમતા (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 1.8: એકમ કોષ પરિમાણ સમાવિષ્ટ ગણતરીઓ 1.9: ઘન પદાર્થોમાં અપૂર્ણતા (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)	1.10: વિદ્યુતીય ગુણધર્મો (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 1.11: ચુંબકીય ગુણધર્મો
2	દ્રાવણો	2.1: દ્રાવણોના પ્રકાર 2.2: દ્રાવણની સાંદ્રતાની અભિવ્યક્તિ 2.4: પ્રવાહી દ્રાવણોના બાષ્પ દબાણ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 2.6: સંખ્યાત્મક ગુણધર્મો અને મોલર દળનું નિર્ધારણ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)	2.3: દ્રાવ્યતા (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 2.5: આદર્શ અને બિનઆદર્શ દ્રાવણો (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 2.7: અસામાન્ય મોલર દળ
3	વિદ્યુતરસાયણ વિજ્ઞાન	3.2: ગેલ્વેનિક કોષ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 3.3: નર્સ્ટ સમીકરણ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 3.5: વિદ્યુત વિભાજનીય કોષ અને વિદ્યુત વિભાજન (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)	3.1: વિદ્યુત રાસાયણિક કોષ 3.4: વિદ્યુત વિભાજ્ય દ્રાવણોની વાહકતા (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 3.6: બેટરી (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 3.7: બળતણકોષ 3.8: ક્ષારણ

4	રાસાયણિક ગતિકી	4.1: રાસાયણિક પ્રક્રિયાનો વેગ	
		4.2: પ્રક્રિયા વેગને અસર કરતા પરિબલો (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)	
		4.3: સંકલિત વેગ સમીકરણ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)	4.4: પ્રક્રિયાના વેગનો તાપમાન પર આધાર (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)
			4.5: રાસાયણિક પ્રક્રિયાનો સંઘાત સિદ્ધાંત
5	પૃષ્ઠરસાયણ વિજ્ઞાન	5.1: અધિશોષણ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)	5.2: ઉદ્દીપન (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)
		5.3: કલિલ વર્ગીકરણ (5.4.1, 5.4.2, 5.4.3, 5.4.4, 5.4.6)	5.4.3 માં મિસેલ રચનાની ક્રિયાવિધિ (પાના નંબર 138)
		5.4: કલિલનું વર્ગીકરણ (5.4.1, 5.4.2, 5.4.3, 5.4.4, 5.4.6માં મુદ્દા નં V, V, VI)	5.4.5: કલિલમય દ્રાવણનું શુદ્ધીકરણ
			5.4.6 માં સંખ્યાત્મક ગુણધર્મો, ટિંડોલ અસર, રંગ
			5.5: પાચસ
			5.6: આપણી ચોપાસ કલિલ
6	તત્વોના અલગીકરણના સામાન્ય સિદ્ધાંતો અને પ્રક્રમો	6.2: અયસ્કનું સંકેન્દ્રણ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)	6.1: ધાતુઓના પ્રાપ્તિ સ્થાન
		6.3: સંકેન્દ્રિત અયસ્કમાંથી અશુદ્ધ ધાતુનું નિષ્કર્ષણ	6.4: ધાતુ કર્મવિધિમાં ઉષ્માગતિય સિદ્ધાંતો (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)
			6.5: ધાતુ કર્મવિધિના વિદ્યુત રાસાયણિક સિદ્ધાંતો
		6.6: ઓક્સિડેશન-રિડક્શન	
		6.7: શુદ્ધીકરણ	6.8: અલ્યુમિનીયમ, કોપર, ઝિંક અને આયર્નના ઉપયોગો
7	p-વિભાગના તત્વો	7.1: સમૂહ-15ના તત્વો (7.1.2, 7.1.3, 7.1.4, 7.1.5, 7.1.7)	7.1.1: પ્રાપ્તિ સ્થાન, 7.1.6: ભૌતિક ગુણધર્મો
		7.2: ડાયનાઇટ્રોજન	7.3: એમોનિયા
			7.4: નાઇટ્રોજનના ઓક્સાઇડ
		7.5: નાઇટ્રિક એસિડ	7.6: ફોસ્ફરસના અપરરૂપો

			7.7: ફોસ્ફોરસ
			7.8: ફોસ્ફોરસ હેલાઇડ સંયોજનો (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)
		7.9: ફોસ્ફોરસના ઓક્સિએસિડ સંયોજનો	
		7.10: સમૂહ-16નાં તત્ત્વો (7.10.2, 7.10.3, 7.10.4, 7.10.5, 7.10.6, 7.10.8)	7.10.1: પ્રાપ્તિ સ્થાન
		7.11: ડાયઓક્સિજન	7.10.7: ભૌતિક ગુણધર્મો 7.12: સાદા ઓક્સાઇડ સંયોજનો
			7.13: ઓઝોન
			7.14: સલ્ફર-અપરરૂપો
			7.15: સલ્ફર ડાયોક્સાઇડ
		7.16: સલ્ફરના ઓક્સિએસિડ સંયોજનો	
		7.17: સલ્ફ્યુરિક એસિડના માત્ર ગુણધર્મો	7.17: H ₂ SO ₄ નું ઉત્પાદન
		7.18: સમૂહ-17નાં તત્ત્વો (7.18.2, 7.18.3, 7.18.4, 7.18.5, 7.18.6, 7.18.8)	7.18.1: પ્રાપ્તિ સ્થાન, 7.18.7: ભૌતિક ગુણધર્મો
		7.19: ક્લોરિન	7.20: હાઇડ્રોજન ક્લોરાઇડ
		7.21: હેલોજન તત્ત્વોના ઓક્સિએસિડ સંયોજનો	7.22: આંતર હેલોજન સંયોજનો
		7.23: સમૂહ-18નાં તત્ત્વો (7.23.2, 7.23.3, 7.23.4)	7.23.1: પ્રાપ્તિ સ્થાન
		7.23.5 માં માત્ર (a) ઝેનોન-ફ્લોરિન સંયોજનો, (b) ઝેનોન-ઓક્સિજન સંયોજનો	7.23.5 માં ભૌતિક ગુણધર્મો અને રાસાયણિક ગુણધર્મો
8	d- અને f-વિભાગના તત્ત્વો	8.1: આવર્ત કોષ્ટકમાં સ્થાન	
		8.2: d-વિભાગના તત્ત્વોની ઇલેક્ટ્રોનીય રચના	8.3.1: ભૌતિક ગુણધર્મો
		8.3: સંક્રાંતિ તત્ત્વો (d-વિભાગ)ના સામાન્ય ગુણધર્મો (8.3.2, 8.3.3, 8.3.9, 8.3.10, 8.3.11, 8.3.12, 8.3.13, 8.3.14)	8.3.4: ઓક્સિડેશન અવસ્થાઓ 8.3.5: M ²⁺ /M પ્રમાણિત વિદ્યુત ધ્રુવ પોટેન્શિયલમાં વલણો 8.3.6: પ્રમાણિત વિદ્યુત ધ્રુવ પોટેન્શિયલ M ³⁺ /M ²⁺ માં વલણો 8.3.7: ઊંચી ઓક્સિડેશન અવસ્થાઓની સ્થાયીતાના વલણો 8.3.8: રાસાયણિક પ્રતિક્રિયાત્મકતા અને E ⁰ ના મૂલ્યો

		8.4: માત્ર $KMnO_4$ ની બનાવટ અને તેના ગુણધર્મો	8.4: ધાતુઓના ઓક્સાઇડ અને તેના ગુણધર્મો, $K_2Cr_2O_7$ ની બનાવટ અને તેના ગુણધર્મો, આંતરસંક્રાંતિતત્વો 8.5: લેન્થેનોઇડ્સ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 8.6: એક્ટિનોઇડ્સ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 8.7: d- અને f-વિભાગના તત્વોના કેટલાક અનુપ્રયોગો
9	સવર્ગ સંયોજનો	9.1: સવર્ગ સંયોજનોનો વર્નરનો સિદ્ધાંત 9.2: સવર્ગ સંયોજનોને લગતા કેટલાક અગત્યના પર્યાયોની વ્યાખ્યાઓ 9.3: સવર્ગ સંયોજનોનું નામ કરણ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 9.4: સવર્ગ સંયોજનોમાં સમઘટકતા (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 9.5: સવર્ગ સંયોજનોમાં બંધન (9.5.1, 9.5.2, 9.5.3)	9.5.4: સ્ફટિકક્ષેત્ર સિદ્ધાંત 9.5.5: સવર્ગ સંયોજનોમાં રંગ 9.5.6: સ્ફટિકક્ષેત્ર સિદ્ધાંતની મર્યાદાઓ 9.6: ધાતુ કાર્બોનિલમાં બંધન 9.7: સવર્ગ સંયોજનોની ઉપયોગિતા અને અનુપ્રયોગો
10	હેલોઆલકેન અને હેલોએરિન સંયોજનો	10.1: વર્ગીકરણ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 10.2: નામકરણ 10.3: C-X બંધનો સ્વભાવ 10.4: હેલોઆલકેન સંયોજનોની બનાવટની પદ્ધતિઓ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 10.7: રાસાયણિક પ્રક્રિયાઓ (પેટા મુદ્દાઓ 10.7.1, 10.7.2માં મુદ્દો નંબર-1 અને 3)	10.5: હેલોએરિન સંયોજનોની બનાવટ 10.6: ભૌતિક ગુણધર્મો 10.7.2 નો મુદ્દા નંબર- 2-ઈલેક્ટ્રોન અનુરાગી વિસ્થાપન પ્રક્રિયાઓ 10.8: પોલિહેલોજન સંયોજનો (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)
11	આલ્કોહોલ, ફિનોલ અને ઇથર સંયોજનો	11.1: વર્ગીકરણ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)	

		11.2: નામકરણ	
		11.3: ક્રિયાશીલ સમૂહોના બંધારણો	
		11.4: આલ્કોહોલ અને ફિનોલ સંયોજનો(11.4.1,11.4.2,11.4.4)	11.4.3:ભૌતિક ગુણધર્મો
			11.5: ઔદ્યોગિક રીતે અગત્યના કેટલાંક સંયોજનો
		11.6: ઇથર સંયોજનો (11.6.1,11.6.3માં માત્ર મુદ્દો 1. C-O બંધનું તુટવું)	11.6.2: ભૌતિક ગુણધર્મો 11.6.3 માં (મુદ્દો 2-ઇલેક્ટ્રોનનુરાગી વિસ્થાપન)
12	આલ્ડિહાઇડ, કિટોન અને કાર્બોક્સિલિક એસિડ સંયોજનો	12.1: કાર્બોનિલ સંયોજનોનું નામ કરણ અને બંધારણ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)	
		12.2 આલ્ડિહાઇડ અને કિટોન સંયોજનોની બનાવટ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)	12.3: ભૌતિકગુણધર્મો
		12.4: રાસાયણિકપ્રક્રિયાઓ	12.5:આલ્ડિહાઇડ અને કિટોન સંયોજનોના ઉપયોગો
		12.6: કાર્બોક્સિલ સમૂહનું નામકરણ અને બંધારણ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)	
		12.7: કાર્બોક્સિલિક એસિડ સંયોજનોની બનાવટ માટેની પદ્ધતિઓ	
			12.8:ભૌતિક ગુણધર્મો
		12.9: રાસાયણિક પ્રક્રિયાઓ(12.9.1, 12.9.2)	12.9.3: પ્રક્રિયાઓ જેમાં-COOH સમૂહ ભાગ લે છે. 12.9.4: હાઇડ્રોકાર્બન ભાગમાં વિસ્થાપન પ્રક્રિયાઓ
			12.10: કાર્બોક્સિલિક એસિડ સંયોજનોના ઉપયોગો
13	એમાઇન સંયોજનો	13.1:એમાઇન સંયોજનોના બંધારણ	
		13.2:વર્ગીકરણ	
		13.3:નામકરણ	
		13.4:એમાઇન સંયોજનોની બનાવટ	13.5:ભૌતિક ગુણધર્મો
		13.6: રાસાયણિકપ્રક્રિયાઓ	II ડાયએઝોનિયમ ક્ષાર 13.7: ડાયએઝોનિયમક્ષારનીબનાવટમાટેનીપદ્ધતિ
			13.8:ભૌતિકગુણધર્મો
			13.9: રાસાયણિકપ્રક્રિયાઓ
			13.10: એરોમેટિક સંયોજનોના સંશ્ર્લેષણમાં ડાયએઝોનિયમ ક્ષારની અગત્યતા

14	જૈવિક અણુઓ	14.1: કાર્બોહાઇડ્રેટ સંયોજનો(14.1.1, 14.1.2, 14.1.2.1, 14.1.2.2)	14.1.3: ડાયસેકેરાઇડ સંયોજનો
			14.1.4: પોલિસેકેરાઇડ સંયોજનો
			14.1.5: કાર્બોહાઇડ્રેટ સંયોજનોનું મહત્વ
		14.2: પ્રોટીન સંયોજનો(14.2.1, 14.2.2, 14.2.3)	14.2.3 મુદ્દામાં પાના નંબર423 ઉપરનું પ્રોટીનનું પ્રાથમિક, દ્વિતીયક, તૃતીયક અને ચતુર્થક બંધારણ
			14.2.4: પ્રોટીનનું વિકૃતિકરણ
			14.3: ઉત્સેચકો (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)
			14.4: વિટામિન (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)
		14.5: ન્યુક્લિક એસિડ સંયોજનો (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)	14.6: અંતઃસ્ત્રાવો
		-	પ્રકરણ-૧૫ સમગ્ર એકમ રદ કરેલ છે
		-	પ્રકરણ-૧૬ સમગ્ર એકમ રદ કરેલ છે

* ધોરણ-12 રસાયણવિજ્ઞાન પ્રાયોગિક (053) *

પ્રાયોગિક નોંધપોથી પ્રમાણે અભ્યાસક્રમમાં સમાવિષ્ટ પ્રયોગો	પ્રાયોગિક નોંધપોથી પ્રમાણે અભ્યાસક્રમમાંથી રદ કરેલ પ્રયોગો
1) રેડોક્ષ અનુમાપન (પ્રાયોગિક નોંધપોથીના પ્રયોગ નંબર-1,2),	પ્રયોગ નં-3 થી 14
2) અકાર્બનિક ક્ષારનું ગુણાત્મક પૃથક્કરણ (પ્રાયોગિક નોંધપોથીના પ્રયોગ નંબર-15 થી 20)	પ્રયોગ નં-21 થી 23
3) કાર્બનિક પદાર્થમાં રહેલો ક્રિયાશીલ સમૂહ શોધવો (પ્રાયોગિક નોંધપોથીના પ્રયોગ નંબર-24 થી 29)	પ્રયોગ નં-30 થી 34
4) પ્રાયોગિક નોંધપોથીના પ્રયોગ નંબર -35,36,37	