

* ધોરણ: 11 વિષય:રસાયણ વિજ્ઞાન (052) *

ક્રમ	પ્રકરણનું નામ	અભ્યાસક્રમમાં રાખેલ મુદ્દાઓ	અભ્યાસક્રમમાંથી ચાલુ વર્ષ માટે બાદ કરેલા મુદ્દાઓ
1	રસાયણવિજ્ઞાનની કેટલીક પાયાની સંકલ્પનાઓ	1.7 પરમાણ્વીય અને આણ્વીયદળ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 1.8 મોલ સંકલ્પના અને મોલરદળ 1.9 બંધારણીય ટકાવારી (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 1.10 તત્વયોગમિતિ અને તત્વયોગમિતિય ગણતરીઓ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)	રસાયણવિજ્ઞાનનો વિકાસ 1.1 રસાયણવિજ્ઞાનની અગત્યતા 1.2 દ્રવ્યનો સ્વભાવ 1.3 દ્રવ્યના ગુણધર્મો અને તેનું માપન (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 1.4 માપનમાં અનિશ્ચિતતા(તમામ પેટા મુદ્દા સાથે) 1.5 રાસાયણિક સંયોગીકરણના નિયમો (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 1.6 ડાલ્ટનનો પરમાણ્વીય સિદ્ધાંત
2	પરમાણુનું બંધારણ	2.3 પરમાણુના બોહરના નમૂના તરફ દોરી જતો વિકાસ(2.3.1,2.3.2ના દાખલાઓ) 2.4 હાઇડ્રોજન પરમાણુ માટેનો બોહરનો નમૂનો (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 2.5 પરમાણુના ક્વોન્ટમ યાંત્રિકીય નમૂના તરફ (2.5.1,2.5.2 ના દાખલાઓ) 2.6 પરમાણુનો ક્વોન્ટમ યાંત્રિકીય નમૂનો (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)	2.1 અવપરમાણ્વીય કણોની શોધ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 2.2 પરમાણ્વીય નમૂના(તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 2.3.3 ક્વોન્ટિકૃત ઇલેક્ટ્રોનિય ઊર્જા સ્તરના પુરાવા
3	તત્વોનું વર્ગીકરણ અને ગુણધર્મોમાં આવર્તિતા	3.5 તત્વોની ઇલેક્ટ્રોનીય રચના અને આવર્તકોષ્ટક 3.6 ઇલેક્ટ્રોનીય રચના અને તત્વોના પ્રકાર (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 3.7 તત્વોના ગુણધર્મોમાં આવર્તી વલણ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)	3.1 તત્વોના વર્ગીકરણની આવશ્યકતા 3.2 આવર્તી વર્ગીકરણની ઉત્પત્તિ 3.3 આધુનિક આવર્ત નિયમ અને આવર્તકોષ્ટકનું વર્તમાન સ્વરૂપ 3.4 100 થી વધુ પરમાણ્વીય-ક્રમાંકવાળા તત્વોનું નામકરણ
4	રાસાયણિક બંધન અને આણ્વીય રચના	4.1 રાસાયણિક બંધન અંગેનો લુઈસ-કોસેલ અભિગમ (4.1.1,4.1.2,4.1.3,4.1.5) 4.2 આયનીય અથવા વિદ્યુત સંયોજક બંધ 4.3 બંધ પ્રાયલો (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 4.4 VSEPR સિદ્ધાંત 4.5.1, 4.5.4, 4.5.5	4.1.4 નિયમનિષ્ઠ ભાર 4.5 સંયોજકતા બંધનવાદ (4.5.2,4.5.3) 4.9 હાઇડ્રોજન બંધ (પેટા મુદ્દાઓ સાથે)

		<p>4.6 સંકરણ (પેટા મુદ્દાઓ સાથે)</p> <p>4.7 આણ્વીય કક્ષકવાદ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)</p> <p>4.8 કેટલાક સમકેન્દ્રીય દ્વિપરામાણ્વીય અણુઓમાં બંધન</p>	
5	દ્રવ્યની અવસ્થાઓ	<p>5.1 આંતરઆણ્વીય બળો (5.1.1, 5.1.2, 5.1.3)</p> <p>5.2 ઉષ્મીય ઉર્જા</p> <p>5.5 અને 5.6 ઉપર આધારિત દાખલાઓ</p> <p>5.9 વાસ્તવીક વાયુઓની વર્તણુક</p>	<p>5.3 આંતરઆણ્વીય બળો અને પારસ્પારીક ક્રિયાઓ</p> <p>5.4 વાયુમય અવસ્થા</p> <p>5.7 ગતિ ઉર્જા અને આણ્વીય ઝડપ</p> <p>5.8 વાયુઓનો ગતિઉર્જા આણ્વીયવાદ</p> <p>5.10 વાયુઓનું પ્રવાહીકરણ</p> <p>5.11 પ્રવાહી અવસ્થા (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)</p>
6	ઉષ્મા ગતિ શાસ્ત્ર	<p>6.1 ઉષ્માગતિય પર્યાયો (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)</p> <p>6.2 અનુપ્રયોગો (6.2.2માં માત્ર મુદ્દો a અને b)</p> <p>6.4 પ્રક્રિયાનો એન્થાલ્પી ફેરફાર (મુદ્દાઓ- a,b,c,d,e)</p> <p>6.5 જુદા જુદા પ્રકારની પ્રક્રિયાઓ માટે એન્થાલ્પી(મુદ્દાઓ- a,b,c,d)</p> <p>6.6 મુદ્દો(b)-એન્ટ્રોપી અને સ્વયંસ્ફુરણા મુદ્દો(c)-ગીબ્સ ઊર્જા અને સ્વયંસ્ફુરણા</p> <p>6.7 ગીબ્સ ઊર્જા ફેરફાર અને સંતુલન</p>	<p>6.2.1 કાર્ય</p> <p>6.2.2માં મુદ્દાઓ- (c) ઉષ્માધારિતા, (d) Cp અને Cv વચ્ચેનો સંબંધ</p> <p>6.3 ΔH અને ΔU નું માપન</p> <p>6.5 માં (મુદ્દાઓ- e,f)</p> <p>6.6 સ્વયંસ્ફુરણા અને મુદ્દો- (a) મુદ્દો(d)-ત્રીજો નિયમ</p>
7	સંતુલન	<p>7.3 રાસાયણિક સંતુલનનો નિયમ અને સંતુલન અચળાંક</p> <p>7.4 સમાંગ સંતુલન</p> <p>7.5 વિષમાંગ સંતુલન</p> <p>7.6 સંતુલન અચળાંકના અનુપ્રયોગો પરના દાખલા</p> <p>7.8 સંતુલન પર અસર કરતા પરીબળો મુદ્દાઓ (7.8.1, 7.8.2 અને 7.8.4)</p> <p>7.10.1, 7.10.2, 7.10.3</p> <p>7.11 માં મુદ્દાઓ (7.11.1, 7.11.2, 7.11.3, 7.11.4, 7.11.5, 7.11.9 ના દાખલાઓ)</p> <p>7.13 અલ્પદ્રાવ્ય ક્ષારના દ્રાવ્યતા સંતુલનના દાખલાઓ</p>	<p>સંતુલનની પ્રસ્તાવના</p> <p>7.1 ભૌતિક સંતુલન (પેટા મુદ્દાઓ સાથે)</p> <p>7.2 રાસાયણિક પ્રક્રિયામાં સંતુલન-ગતિશીલ સંતુલન</p> <p>7.7 સંતુલન અચળાંક, ભાગફળ અને ગીબ્સ ઊર્જા વચ્ચેનો સંબંધ</p> <p>7.8.3 નિષ્ક્રિય વાયુના ઉમેરાની અસર</p> <p>7.9 દ્રાવણમાં આયનીય સંતુલન</p> <p>7.10 એસીડ બેઈઝ અને ક્ષાર</p> <p>7.11 એસીડ અને બેઈઝના આયનીકરણમાં મુદ્દાઓ-(7.11.6, 7.11.7, 7.11.8)</p> <p>7.12 બફર દ્રાવણો(તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)</p>

8	રેડોક્ષ પ્રક્રિયાઓ	<p>8.2 ઈલેક્ટ્રોન વિનિયમ પ્રક્રિયાઓના સ્વરૂપમાં રેડોક્ષ પ્રક્રિયાઓ</p> <p>8.3 ઓક્સિડેશન આંક</p> <p>8.3.1 રેડોક્ષ પ્રક્રિયાના પ્રકાર</p> <p>8.3.2 રેડોક્ષ પ્રક્રિયાઓનું સમતોલન</p>	<p>8.1 રેડોક્ષ પ્રક્રિયાઓનો ચિરસંમત ખ્યાલ</p> <p>8.2.1 સ્પર્ધાત્મક ઈલેક્ટ્રોન વિનિયમ પ્રક્રિયાઓ</p> <p>8.3.3 રેડોક્ષ પ્રક્રિયાઓના અનુમાપનો</p> <p>8.3.4 ઓક્સિડેશન આંકની સંકલ્પનાની મર્યાદાઓ</p> <p>8.4 રેડોક્ષ પ્રક્રિયાઓ અને વિદ્યુતધ્રુવ પ્રક</p>
9	હાઈડ્રોજન	<p>9.3 ડાયહાઈડ્રોજનની બનાવટ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)</p> <p>9.5 હાઈડ્રાઇડ સંયોજનો(તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)</p> <p>9.7 હાઈડ્રોજન પેરોક્સાઈડ(9.7.1, 9.7.4)</p>	<p>9.1 આવર્તકોષ્ટકમાં સ્થાન</p> <p>9.2 ડાયહાઈડ્રોજન (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)</p> <p>9.4 ડાયહાઈડ્રોજનના ગુણધર્મો (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)</p> <p>9.6 પાણી(પેટા મુદ્દાઓ સાથે)</p> <p>9.7 હાઈડ્રોજન પેરોક્સાઈડ (9.7.2, 9.7.3, 9.7.5,9.7.6)</p> <p>9.8 ભારે પાણી ,9.9 ઈંધણ તરીકે H₂</p>
10	s-વિભાગના તત્ત્વો	<p>10.1 સમૂહ 1ના તત્ત્વો(10.1.1, 10.1.2, 10.1.3, 10.1.4, 10.1.6)</p> <p>10.3 લિથિયમના અનિયમિત ગુણધર્મો (10.3.1, 10.3.2)</p> <p>10.6 સમૂહ 2ના તત્ત્વો (10.6.1, 10.6.2, 10.6.3, 10.6.4, 10.6.6)</p> <p>10.8 બેરિલિયમની અનિયમિત વર્તણૂક (10.8.1)</p>	<p>10.1.5 ભૌતિક ગુણધર્મો</p> <p>10.1.7 ઉપયોગો</p> <p>10.2 આલ્કલી ધાતુઓના સંયોજનોની સામાન્ય લાક્ષણિકતાઓ(તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)</p> <p>10.4 સોડીયમના કેટલાક સંયોજનો</p> <p>10.5 સોડીયમ અને પોટેશીયમની જૈવિક અગત્ય</p> <p>10.6.5 ભૌતિક ગુણધર્મો , 10.6.7 ઉપયોગો</p> <p>10.7 આલ્કલાઇન અર્થ ધાતુઓના સંયોજનોની સામાન્ય લાક્ષણિકતાઓ</p> <p>10.9 કેલ્શિયમનાં કેટલાક સંયોજનો</p> <p>10.10 Mg અને Ca નું જૈવિક અગત્ય</p>
11	p- વિભાગના તત્ત્વો	<p>11.1 સમૂહ 13 ના તત્ત્વો (11.1.1, 11.1.2, 11.1.3, 11.1.4, અને 11.1.6)</p> <p>11.3.3 ડાયબોરેન</p> <p>11.5 સમૂહ 14 ના તત્ત્વો (11.5.1, 11.5.2, 11.5.3,11.5.4, 11.5.6)</p> <p>11.7 કાર્બનના અપરરૂપો(11.7.1, 11.7.2)</p>	<p>પ્રાપ્તિ સ્થાન(સમૂહ 13નાતત્ત્વો)</p> <p>11.1.5 ભૌતિક ગુણધર્મો</p> <p>11.2 બોરોનના અગત્યના વલણો</p> <p>11.3 બોરોનના સંયોજનો(11.3.1, 11.3.2)</p> <p>11.4 બોરોન અને એલ્યુમિનિયમ તથા તેમના સંયોજનોના ઉપયોગો</p> <p>11.5 પ્રાપ્તિ સ્થાન (સમૂહ 14નાતત્ત્વો) 11.5.5. ભૌતિક ગુણધર્મો</p> <p>11.6 કાર્બનના અગત્યના વલણો અને અનિયમિત વર્તનો</p> <p>11.7 માં 11.7.3, 11.7.4</p> <p>11.8 કાર્બન અને સિલિકોનના કેટલાક અગત્યના સંયોજનો(તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)</p>

12	કાર્બનિક રસાયણવિજ્ઞાન – કેટલાક પાયાના સિદ્ધાંતો અને પદ્ધતિઓ	12.5 કાર્બનિક સંયોજનોનું નામકરણ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 12.6 સમઘટકતા(તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 12.7કાર્બનિક પ્રક્રિયાની ક્રિયાવિધિમાં મૂળભૂત સંકલ્પનાઓ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)	12.1 સામાન્ય પ્રસ્તાવના 12.2કાર્બનનીયતુ:સંયોજકતા(તમામ પેટામુદ્દાઓ સાથે) 12.3 કાર્બનિક સંયોજનોનું બંધારણીય નિરૂપણ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 12.4 કાર્બનિક સંયોજનોનું વર્ગીકરણ 12.8 કાર્બનિક સંયોજનોના શુદ્ધીકરણની પદ્ધતિઓ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 12.9 કાર્બનિક સંયોજનોનું ગુણાત્મક પૃથક્કરણ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે) 12.10 જથ્થાત્મક પૃથક્કરણ (તમામ પેટા મુદ્દાઓ સાથે)
13	હાઇડ્રોકાર્બન	13.2.1 નામકરણ અને સમઘટકતા 13.2.2 બનાવટ 13.2.3 ગુણધર્મો(માત્ર રાસાયણિક) 13.2.4 સંરૂપણ 13.3.3 સમઘટકતા 13.3.4 બનાવટ 13.3.5 ગુણધર્મો(માત્ર રાસાયણિક) 13.4.3 બનાવટ 13.4.4 ગુણધર્મો(માત્ર રાસાયણિક) 13.5.4 બેન્ઝિનની બનાવટ 13.5.5 ગુણધર્મો(માત્ર રાસાયણિક) 13.5.6 એક વિસ્થાપિત બેન્ઝિનમાં ક્રિયાશીલ સ્થાન નિર્દેશક અસર	13.1 વર્ગીકરણ 13.2 આલ્કેન સંયોજનો(પેટા મુદ્દો 13.2.1) 13.2.3 માં ભૌતિક ગુણધર્મો 13.3 આલ્કીન સંયોજનો(13.3.1 અને 13.3.2) 13.3.5 માં ભૌતિક ગુણધર્મો 13.4 આલ્કાઈન સંયોજનો(13.4.1 અને 13.4.2) 13.4.4 માં ભૌતિક ગુણધર્મો 13.5 એરોમેટિક હાઇડ્રોકાર્બન(13.5.1,13.5.2,13.5.3) 13.6 કેન્સરજન્યતા અને વિષાણુતા
14		-	પ્રકરણ-૧૪ સમગ્ર બાદ કરેલ છે.

ધોરણ-11 રસાયણવિજ્ઞાન પ્રાયોગિક(053)

પ્રાયોગિક નોંધપોથી પ્રમાણે અભ્યાસક્રમમાં સમાવિષ્ટ પ્રયોગો	પ્રાયોગિક નોંધપોથી પ્રમાણે અભ્યાસક્રમમાંથી રદ કરેલ પ્રયોગો
1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 11, 14, 15, 16, 17, 18	8, 9, 10, 12, 13, 19, 20, 21, 22, 23, 24