## विषय-सूची

<ul> <li>गत वर्षों के प्रश्न-पत्र हल सहित</li> </ul>		वैद्युत धारिता	120
		विद्युत् धारा	121
भौतिक विज्ञान		वस्तुनिष्ठ प्रश्न	124
यूनिट-1 मापन एवं गति	3–22	•	141–159
मात्रक एवं विमीय विश्लेषण	3		
द्विविमीय गति	5	विद्युत् चुम्बकत्व	141
गति के नियम एवं घर्षण	8	प्रत्यावर्ती धारा	144
वस्तुनिष्ठ प्रश्न	11	वस्तुनिष्ठ प्रश्न	147
यूनिट-2 यांत्रिकी एवं पदार्थ के सामान्य गुण	23–42	रसायन विज्ञान	
कार्य, ऊर्जा एवं शक्ति	23	•	
पिण्ड का घूर्णन एवं जड़त्व आघूर्ण	24	• सामान्य जानकारी	3–16
गुरुत्वाकर्षण	25	<ul> <li>तत्वों से सम्बन्धित प्रमुख जानकारियाँ</li> </ul>	3
प्रत्यास्थता	27 28	— वैद्युत रासायनिक श्रेणी	6
पृष्ठ तनाव वस्तुनिष्ठ प्रश्न	30	<ul> <li>— S.I. मात्रकों के उपसर्ग</li> </ul>	7
-		— प्रमुख स्थिरांक	7
यूनिट-3 ऊष्मा	43–61	— प्रमुख यौगिक एवं उनके सूत्र	8
अणुगति सिद्धान्त एवं गैस नियम	43	<ul> <li>— कुछ प्रमुख रसायनवेत्ता और उनकी खोजें</li> </ul>	11
विशिष्ट ऊष्मा	45	<ul> <li>भारत तथा विश्व के प्रमुख वैज्ञानिक</li> </ul>	14
ऊष्मा का यांत्रिक तुल्यांक	46	<ul> <li>सामान्य पदार्थों के रासायनिक नाम</li> </ul>	16
समतापी एवं रुद्धोष्म प्रक्रम	46	<ul> <li>कुछ यौगिकों के उपयोग</li> </ul>	16
ऊष्मीय संचरण की क्रियाएं	46	भौतिक रसायन	
वस्तुनिष्ठ प्रश्न	49	1. परमाणु संरचना	3–8
यूनिट-4 तरंग गति एवं ध्वनि	<b>62–79</b>	2. रासायनिक बन्ध	9–14
सरल आवर्त गति	62	3. ठोस अवस्था	15–18
तरंग गति	63	<ol> <li>विलयन</li> </ol>	
प्रगामी तथा अप्रगामी तरंगों की तुलना	65	2 2	19–24
डॉप्लर का प्रभाव	66		25–29
वस्तुनिष्ठ प्रश्न	67	6. रासायनिक साम्य	30–34
यूनिट-5 प्रकाश	80-98	7. आयनिक साम्य	35–40
वस्तुनिष्ठ प्रश्न	85	8. ऊष्मा रसायन तथा ऊष्मागतिकी	41–46
यूनिट-6 आधुनिक भौतिकी	99-115	9. रासायनिक बल गतिकी	47–51
इलेक्ट्रॉन भौतिकी	99	10. वैद्युत रसायन	52–57
परमाणु भौतिकी	100	11. पृष्ठ रसायन	58–62
नाभिकीय भौतिकी	101	अकार्बनिक रसायन	
अर्धचालक	103	12. धातुकर्म के सिद्धान्त	65–69
वस्तुनिष्ठ प्रश्न	105	13. रासायनिक आवर्तता	70-73
यूनिट-7 चुम्बकीय क्षेत्र, स्थिर विद्युत् एवं विद्युत्		14. तत्वों का तुलनात्मक अध्ययन	74–80
धारा	116-140	15. संक्रमण धातुएँ	81–84
चुम्बकत्व	116	16. उपसह-संयोजक यौगिक	85–88
विद्युत्	118	17. रासायनिक विश्लेषण	89_92

कार्बनिक	रसायन		3.2.	रेखा युग्म	97
18. 7	कार्बनिक यौगिकों का नामकरण, समावयवता		3.3.	वृत्त	104
	नथा संरचना	95-100	3.4.	परवलय	114
19. ₹	हाइड्रोकार्बन	101-105	3.5.	दीर्घवृत्त	120
20. 🖁	हेलोयौगिक, एल्कोहॉल तथा फिनोल	106-111	3.6.	अतिपरवलय	125
21.	ईथर, कार्बोनिल यौगिक, कार्बोक्सिलिक		4. त्रिविमी	य निर्देशांक ज्यामिति	130–145
3	अम्ल, साइनाइड तथा ऐमीन	112-121	<b>5.</b> सदिश	बीजगणित	146–156
22. ₹	बहुलक	122-124			
23.	जैव अणु	125-128	6. अवकल		157–180
	गणित		6.1.	फलन, सीमा, सततता और अवकलनीय	
<ol> <li>बीजग</li> </ol>		2 52	6.2.	अवकलन	164
1. વાળા 1.1		3–52 3	6.3.	उच्चिष्ठ एवं निम्निष्ठ तथा बढ़ा हुआ औ	
1.2	,	9		हासमान फलन	172
1.3	•	17	6.4.	रोले प्रमेय तथा माध्यमान प्रमेय	176
	. क्रमचय एवं संचय	23	<b>7.</b> समाक त	नन	181–198
1.5		28	7.1.	अनिश्चित समाकलन	181
	. चर घातांकी श्रेणी	33	7.2.	निश्चित समाकलन	190
1.7		36	7.3.	सरल वक्रों का क्षेत्रफल	195
1.8	~ _	39	8. अवकल	समीकरण	199–213
	. भौट्रिक्स	44	8.1.		199
1.9. <b>2.</b> त्रिको			8.2.	अवकल समीकरण की कोटि और घात	202
		53–86	8.3.	चर पृथक्करण विधि द्वारा अवकल	
2.1		53		समीकरणों का हल	204
2.2	9		8.4.	अवकल समीकरण का समघात रूप	208
2.3			8.5.	प्रथम कोटि का रैखिक अवकल समीकर	रण 210
2.4	9 9		9. सांख्यि	की	214–224
2.5	. व्युत्क्रम त्रिकोणमितीय फलन	74	9.1.	•	214
2.6	. 61	80	9.2.	सहसम्बन्ध एवं समाश्रयण	222
3. निर्देश	ांक ज्यामिति	87–129			
3.1		Г	10. आंकि		225–233
	कार्तीय निर्देशांक तथा सरल रेखाएं	87	<b>11.</b> रैखिव	<b>ह प्रोग्राम</b> न	234–240