विषय-सूची

 गत वर्षों के प्रश्न-पत्र हल सहित 		वैद्युत धारिता	120
		विद्युत धारा	12: 12:
भौतिक विज्ञान		वस्तुनिष्ठ प्रश्न	
यूनिट-1 मापन एवं गति	3-22	यूनिट- 8 विद्युत चुम्बकत्व एवं	
मात्रक एवं विमीय विश्लेषण	3	·· • • • • • • • • • • • • • • • • • •	141–159
द्विविमीय गति	5	विद्युत चुम्बकत्व	14
गति के नियम एवं घर्षण	8	प्रत्यावर्ती धारा	144
वस्तुनिष्ठ प्रश्न	11	वस्तुनिष्ठ प्रश्न	14'
यूनिट-2 यांत्रिकी एवं पदार्थ के सामान्य गुण	23-42		17
कार्य, ऊर्जा एवं शक्ति	23	रसायन विज्ञान	2.1
पिण्ड का घूर्णन एवं जड़त्व आघूर्ण 	24	● सामान्य जानकारी ————————————————————————————————————	3–1
गुरुत्वाकर्षण	25	— तत्वों से सम्बन्धित प्रमुख जानकारियाँ	
प्रत्यास्थता पृष्ठ तनाव	27 28	वैद्युत रासायनिक श्रेणी	(
वृन्य समाय वस्तुनिष्ठ प्रश्न	30	— S.I. मात्रकों के उपसर्ग	,
-		— प्रमुख स्थिरांक	,
यूनिट-3 ऊष्मा अणुगति सिद्धान्त एवं गैस नियम	43–61 43	— प्रमुख यौगिक एवं उनके सूत्र	8
अर्थुगात सिद्धारत एवं गस निवन विशिष्ट ऊष्मा		 कुछ प्रमुख रसायनवेत्ता और उनकी खोजें 	1
	45	 भारत तथा विश्व के प्रमुख वैज्ञानिक 	1
ऊष्मा का यांत्रिक तुल्यांक	46	 सामान्य पदार्थों के रासायनिक नाम 	1
समतापी एवं रुद्धोष्म प्रक्रम	46	 कुछ यौगिकों के उपयोग 	1
ऊष्मीय संचरण की क्रियाएं	46	भौतिक रसायन	
वस्तुनिष्ठ प्रश्न	49	1. परमाणु संरचना	3-8
यूनिट-4 तरंग गति एवं ध्वनि	62–79	2. रासायनिक बन्ध	9–1
सरल आवर्त गति	62	3. ठोस अवस्था	15–18
तरंग गति	63	4. विलयन	19–24
प्रगामी तथा अप्रगामी तरंगों की तुलना	65	5. नाभिकीय रसायन	25-29
डॉप्लर का प्रभाव	66	6. रासायनिक साम्य	30–34
वस्तुनिष्ठ प्रश्न	67	7. आयनिक साम्य	35–40
यूनिट-5 प्रकाश	80-98	0.0	
वस्तुनिष्ठ प्रश्न	85	**	41–40
यूनिट-6 आधुनिक भौतिकी	99–115	9. रासायनिक बल गतिकी	47–5
इलैक्ट्रॉन भौतिकी	99	10. वैद्युत रसायन	52–5
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 आवर्त्तता	70–73
यूनिट-7 चुम्बकीय क्षेत्र, स्थिर विद्युत एवं विद्युत		14. तत्वों का तुलनात्मक अध्ययन	74–80
धारा	116-140	15. संक्रमण धातुएँ	81–84
चुम्बकत्व	116	16. उपसह-संयोजक यौगिक	85–8
विद्युत	118	17. रासायनिक विश्लेषण	89_9

कार्बनि	क रसायन		3.2.	रेखा युग्म	97
18.	कार्बनिक यौगिकों का नामकरण, समावयवता	ſ	3.3.	वृत्त	104
	तथा संरचना	95-100	3.4.	परवलय	114
19.	हाइड्रोकार्बन	101-105	3.5.	दीर्घवृत्त	120
20.	हैलोयौगिक, एल्कोहॉल तथा फिनोल	106-111	3.6.	अतिपरवलय	125
21.	ईथर, कार्बोनिल यौगिक, कार्बोक्सिलिक		4. त्रिविमी	य निर्देशांक ज्यामिति	130–145
	अम्ल, साइनाइड तथा ऐमीन	112-121	5. सदिश		146–156
22.	बहुलक	122-124			
23.	जैव अणु	125-128	6. अवकल		157–180
	-			फलन, सीमा, सततता और अवकलनीय	
	गणित		6.2.	अवकलन	164
1. बीज		3–52	6.3.	उच्चिष्ठ एवं निम्निष्ठ तथा बढ़ा हुआ औ	
	1. सम्मिश्र संख्याएँ	3	6.4	ह्रासमान फलन रोले प्रमेय तथा माध्यमान प्रमेय	172
	2. समान्तर, गुणोत्तर तथा हरात्मक श्रेणियाँ	9			176
	3. समीकरण सिद्धान्त	17	7. समाक त		181–198
	4. क्रमचय एवं संचय	23	7.1.		181
	5. द्विपद प्रमेय	28	7.2.	निश्चित समाकलन	190
	6. चर घातांकी श्रेणी	33	7.3.	सरल वक्रों का क्षेत्रफल	195
	7. लघुगणकीय श्रेणियाँ	36	8. अवकल	समीकरण	199–213
	8. सारणिक	39	8.1.	•	199
1.	9. मैट्रिक्स	44	8.2.	अवकल समीकरण की कोटि और घात	202
2. त्रिव	होणमिति	53-86	8.3.	चर पृथक्करण विधि द्वारा अवकल	
2.	1. त्रिकोणमितीय फलन तथा उनके ग्राफ	53		समीकरणों का हल	204
2.	2. त्रिकोणमितीय अनुपात और सर्वसमिकायें	54	8.4.	अवकल समीकरण का समघात रूप	208
2.	 त्रिकोणमितीय समीकरणों का व्यापक हव 	न 65	8.5.	प्रथम कोटि का रैखिक अवकल समीकर	ण 210
2.	4. त्रिभुज की भुजाओं और कोणों में सम्बन	ध 69	9. सांख्यि	ស្ន	214–224
2.	5. व्युत्क्रम त्रिकोणमितीय फलन	74	9.1.	•	214–224
2.	6. ऊँचाई और दूरी	80	9.2.	सहसम्बन्ध एवं समाश्रयण	222
3. निवे	शांक ज्यामिति	87–129	10. आंकि	क विधियाँ	225–233
3.	 द्विविमीय निर्देशांक ज्यामिति : समकोणीय 		11. रैखिव	⁵ प्रोग्रामन	234-240
	कार्तीय निर्देशांक तथा सरल रेखाएं	87	● सूचना	प्रौद्योगिकी	1–28
	•				