

कक्षा :- 11वीं
विषय :- रसायन विज्ञान

पूर्णांक :- 70
समय :- 3:00 घंटे

क्र.	इकाई एवं विषय वस्तु	इकाई पर आवंटित अंक	वस्तुनिष्ठ प्रश्न	अंकवार प्रश्नों की संख्या					कुल प्रश्न
				1 अंक	2 अंक	3 अंक	4 अंक	5 अंक	
1	रसायन विज्ञान की मूल अवधारणाएं	05	03	01	—	—	—	01	
2	परमाणु संरचना	05	02	—	01	—	—	01	
3	तत्वों का वर्गीकरण एवं गुणों में आवर्तिता	05	03	01	—	—	—	01	
4	रासायनिक आबंधन तथा आणविक संरचना	04	02	01	—	—	—	01	
5	द्रव्य की अवस्थाएं	05	—	01	01	—	—	02	
6	ऊष्मा गति की	06	02	—	—	01	—	01	
7	साम्यावस्था	06	01	01	01	—	—	02	
8	अपचयोपचय अभिक्रियाएं	06	01	—	—	—	01	01	
9	हाईड्रोजन	03	03	—	—	—	—	—	
10	s-ब्लॉक तत्व	05	03	01	—	—	—	01	
11	p-ब्लॉक तत्व	06	01	—	—	—	01	01	
12	कार्बनिक रसायन: कुछ आधारभूत सिद्धांत तथा तकनीकें	08	04	02	—	—	—	02	
13	हाईड्रोकार्बन	06	03	—	01	—	—	01	
	कुल योग	70	28	16	12	04	10	15+4=19	

प्रश्न पत्र निर्माण हेतु विशेष निर्देश –

1. प्रश्न क्रमांक 1 से 4 तक 28 वस्तुनिष्ठ प्रश्न होंगे। सही विकल्प 07 अंक, रिक्त स्थान 07 अंक, सही जोड़ी 07 अंक, एक वाक्य में उत्तर 07 अंक, संबंधी प्रश्न होंगे। प्रत्येक प्रश्न पर 01 अंक निर्धारित है। वस्तुनिष्ठ प्रश्नों को छोड़कर सभी प्रश्नों में आंतरिक विकल्प का प्रावधान होगा। यह विकल्प समान ईकाई/उप ईकाई से तथा समान कठिनाई स्तर वाले होंगे। इन प्रश्नों की उत्तर सीमा निम्नानुसार होगी –
 अतिलघुउत्तरीय प्रश्न 02 अंक लगभग 30 शब्द
 लघुउत्तरीय प्रश्न 03 अंक लगभग 75 शब्द
 विश्लेषणात्मक 04 अंक लगभग 120 शब्द
2. 40 प्रतिशत वस्तुनिष्ठ प्रश्न, 40 प्रतिशत पाठ्यवस्तु पर आधारित प्रश्न, 20 प्रतिशत विश्लेषणात्मक प्रश्न होंगे।
3. सत्र 2021-22 हेतु कम किये गये पाठ्यक्रम से प्रश्न पत्र में प्रश्न न दिये जाये।

कक्षा -11 वीं
विषय:-रसायन विज्ञान
कम किए गए पाठ्यक्रम की विषयवस्तु

क्र.	पुस्तक/विषय वस्तु का नाम	इकाई /खण्ड	अध्याय	कम किये गये अध्याय/ विषय वस्तु का नाम
1	रसायन विज्ञान की मूल अवधारणाएँ	एकक-1	1	1.2 द्रव्य की प्रकृति 1.6 डाल्टन का परमाणु सिद्धांत, 1.7 परमाणु द्रव्य मान
2	परमाणु की संरचना	एकक-2	2	2.1 अवपरमाण्विक कण 2.2 परमाणु माडल 2.3 बोर के परमाणु माडल के विकास की पृष्ठ भूमि
3	तत्वों का वर्गीकरण एवं गुणधर्मों में आवर्तिता	एकक-3	3	3.1 तत्वों का वर्गीकरण क्यों आवश्यक है 3.2 आवर्त सारिणी की उत्पत्ति
4	रासायनिक आबंधन तथा आण्विक संरचना	एकक-4	4	4.1.4 फार्मल आवेश 4.8 समनाभिकीय द्विपरमाणुक में आबंधन 4.9 हाइड्रोजन आबंधन
5	द्रव्य की अवस्थाएं	एकक-5	5	5.1 अंतरा-आण्विक बल 5.7 गतिज उर्जा एवं अणुक गति 5.9 आदर्श गैस से विचलन
6	उष्मागतिकी	एकक-6	6	6.6 स्वतः प्रवर्तिता 6.7 गिब्स उर्जा - परिवर्तन एवं साम्यावस्था
7	साम्यावस्था में से	एकक-7	7	7.11 अम्लों क्षारकों का आयनन 7.12 बफर विलयन
8	अपचयोपचय अभिक्रियाएँ	एकक-8	8	8.3.1 अपचयोपचय अभिक्रियाओं के प्रारूप 8.4 अपचयोपचय अभिक्रियाएँ तथा इलेक्ट्रोड प्रक्रम
9	हाइड्रोजन	एकक-9	9	9.3 डाइहाइड्रोजन बनाने की विधि 9.4 डाइहाइड्रोजन के गुण 9.7 हाइड्रोजन परऑक्साइड
10	s - ब्लाक तत्व	एकक-10	10	10.4 सोडियम के कुछ महत्वपूर्ण यौगिक 10.5 सोडियम एवं पोटेशियम की जैव उपयोगिता, 10.9 कैल्शियम के कुछ महत्वपूर्ण यौगिक 10.10 मैग्नीशियम एवं कैल्शियम की जैव उपयोगिता
11	p - ब्लाक तत्व	एकक-11	11	11.3 बोरोन के कुछ महत्वपूर्ण यौगिक 11.4 बोरोन व एल्युमिनियम तथा इनके यौगिकों के उपयोग 11. 8 कार्बन व सिलिकॉन कुछ महत्वपूर्ण यौगिक एवं उनके उपयोग
12	कार्बनिक रसायन के कुछ आधारभूत सिद्धांत तथा तकनीकें	एकक-12	12	12.8 कार्बनिक यौगिकों के शोधन की विधियाँ , 12.9 कार्बनिक यौगिकों का गुणात्मक विश्लेषण 12.10 मात्रात्मक विश्लेषण
13	हाइड्रोकार्बन	एकक-13	13	13.2.3 मुक्त मूलक हेलोजनीकरण, दहन, पायरोलिसिस
14	पर्यावरणीय रसायन	एकक-14	14	पूर्ण एकक