

कक्षा :- 12वीं

विषय :- रसायन विज्ञान

पूर्णांक :- 70

समय :- 3:00 घंटे

क्र.	इकाई एवं विषय वस्तु	इकाई पर आर्वटित अंक	वस्तुनिष्ठ प्रश्न	अंकवार प्रश्नों की संख्या					कुल प्रश्न
				1 अंक	2 अंक	3 अंक	4 अंक	5 अंक	
1	ठोस अवस्था	04	04	—	—	—	—	—	—
2	विलयन	05	—	01	01	—	—	—	02
3	वैद्युत रसायन	05	—	—	—	—	01	—	01
4	रासायनिक बल गतिकी	05	02	—	01	—	—	—	01
5	पृष्ठ रसायन	04	02	01	—	—	—	—	01
6	तत्वों के निष्कर्षण के सिद्धांत एवं प्रक्रम	03	03	—	—	—	—	—	—
7	p-ब्लॉक के तत्व-I, II	08	04	02	—	—	—	—	02
8	d एवं f-ब्लॉक के तत्व	05	—	—	—	—	01	—	01
9	उप सह संयोजक यौगिक	03	01	01	—	—	—	—	01
10	हेलोएल्केन हेलो एरीन	04	—	—	—	01	—	—	01
11	एल्कोहल, फीनोल एवं ईथर	04	01	—	01	—	—	—	01
12	एल्डिहाइड, कीटोन एवं कार्बोक्सिलिक अम्ल	04	01	—	01	—	—	—	01
13	एमीन	04	02	01	—	—	—	—	01
14	जैव अणु	04	02	01	—	—	—	—	01
15	बहुलक	03	03	—	—	—	—	—	—
16	दैनिक जीवन में रसायन	05	03	01	—	—	—	—	01
	कुल योग	70	28	16	12	04	10		15+4=19

प्रश्न पत्र निर्माण हेतु विशेष निर्देश -

- 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
- 40 प्रतिशत वस्तुनिष्ठ प्रश्न, 40 प्रतिशत पाठ्यवस्तु पर आधारित प्रश्न, 20 प्रतिशत विश्लेषणात्मक प्रश्न होंगे।
- सत्र 2021-22 हेतु कम किये गये पाठ्यक्रम से प्रश्न पत्र में प्रश्न न दिये जाये।

कक्षा:- 12वीं
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	ठोस अवस्था	एकक-1	1	1.10 विदधुतीय गुण 1.11 चुंबकीय गुण
2	विलयन	एकक-2	2	2.7 असामान्य मौलर द्रव्यमान
3	वैदधुत रसायन	एकक-3	3	3.6 बैटरियां 3.7 ईधन सेल 3.8 संक्षारण
4	रासायनिक बलगतिकी	एकक-4	4	4.6 रासायनिक अभिक्रिया का संघट्ट सिद्धांत
5	पृष्ठ रसायन	एकक-5	5	5.2 उत्प्रेरण 5.5 इमल्शन(पायस)
6	तत्त्वों के निष्कर्षण के सिद्धांत एवं प्रक्रम	एकक-6	6	6.4 धातुकर्मिकी के ऊष्मा गतिकी सिद्धांत 6.5 धातुकर्म का वैदधुतरसायन सिद्धांत 6.6 आक्सीकरण 6.7 शोधन 6.8 एल्युमिनियम, कापर, जिंक, तथा लोहे के उपयोग
7	p-ब्लाक के तत्व	एकक-7	7	7.4 नाइट्रोजन के ऑक्साइड 7.6 फास्फोरस के अपररूप 7.7 फास्फीन 7.8 फास्फोरस के हेलाइड 7.9 फास्फोरस के ऑक्सीअम्ल 7.17 सल्फ्यूरिक अम्ल
8	d-एवं f-ब्लाक के तत्व	एकक-8	8	8.4 संक्रमण तत्वों के कुछ महत्वपूर्ण यौगिक
9	उपसहसंयोजक यौगिक	एकक-9	9	9.4 उपसहसंयोजन यौगिकों में समवायता 9.8 उपसहसंयोजन यौगिकों का महत्व तथा अनुप्रयोग
10	हैलोएल्केन हैलोएरीन	एकक-10	10	10.8 पॉलिहैलोजन यौगिक
11	एल्कोहल, फीनोल, एवं ईथर	एकक-11	11	11.5 औद्योगिक महत्व के कुछ एल्कोहल
12	एलिडहाइड कीटोन एवं कार्बोक्सिलिक अम्ल	एकक-12	12	एकक में से कुछ कम नहीं किया
13	एमीन	एकक-13	13	13.10 एरोमेटिक यौगिकों के संश्लेषण में डाइऐजोलवर्णों का महत्व
14	जैव अणु	एकक-14	14	14.1.3 डाइसेकैराइड(सुक्रोज,लेक्टोज,माल्टोज) 14.1.4 पॉलीसेकैराइड(स्टार्च,सेल्युलोज,ग्लाइकोजन) 14.1.5 कार्बोहाइड्रेट का महत्व 14.3 एंजाइम 14.4 विटामिन -वर्गीकरण और क्रियाविधि 14.6 हार्मोन्स
15	बहुलक	एकक-15	15	15.3 बहुलकों का आण्विक द्रव्यमान 15.5व्यापारिक महत्व के कुछ बहुलक
16	दैनिक जीवन में रसायन	एकक-16	16	16.4 भोजन में रसायन 16.5शोधन अभिकर्मक