

माध्यमिक शिक्षा मण्डल, मध्यप्रदेश, भोपाल
हायर सेकेण्डरी परीक्षा सत्र 2023-24
अंक योजना

कक्षा :- 12वीं

विषय :- रसायन शास्त्र

पूर्णांक :- 70

समय :- 3:00 घंटे

क्र.	इकाई	अध्याय	आवंटित अंक
1	Unit-1 विलयन	विलयनों के प्रकार, विलयनों की सांद्रता को व्यक्त करना, विलयता, द्रवीय विलयनों का वाष्प दाब, आदर्श एवं अनादर्श विलयन, अणुसंख्य गुणधर्म और आणिक द्रव्यमान की गणना, असामान्य मोलर द्रव्यमान	07
2	Unit-2 वैद्युतरसायन	वैद्युत रासायनिक सेल, गैलवैनी सेल, नेर्न-स्ट समीकरण, वैद्युतअपघटनी विलयनों का चालकत्व, वैद्युतअपघटनी सेल एवं वैद्युतअपघटन, बैटरियाँ, ईधन सेल, संक्षारण	09
3	Unit-3 रासायनिक वलगतिकी	रासायनिक अभिक्रिया वेग, अभिक्रिया वेग को प्रभावित करने वाले कारक, समाकलित वेग समीकरण, अभिक्रिया वेग की ताप पर निर्भरता, रासायनिक अभिक्रिया का संघट्ट सिद्धांत	07
4	Unit-4 d- एवं f- ब्लॉक के तत्व	आवर्त सारणी में स्थिति, d- ब्लॉक तत्वों के इलेक्ट्रॉनिक विन्यास, संक्रमण तत्वों (d-ब्लॉक) के सामान्य गुण, संक्रमण तत्वों के कुछ महत्वपूर्ण यौगिक, लैन्थेनॉयड, एविटनॉयड, d- एवं f- ब्लॉक तत्वों के कुछ अनुप्रयोग	07
5	Unit-5 उपसहसंयोजन यौगिक	उपसहसंयोजन यौगिकों का वर्नन का सिद्धांत, उपसहसंयोजन यौगिकों से संबंधित कुछ प्रमुख पारिभाषिक शब्द व उनकी परिभाषाएँ, उपसहसंयोजन यौगिकों का नामकरण, उपसहसंयोजन यौगिकों में समावयवता, उपसहसंयोजन यौगिकों में आवंधन, धातु कार्बोनिलों में आवंधन, उपसहसंयोजन यौगिकों का महत्व तथा अनुप्रयोग	07
6	Unit-6 हैलोऐल्कैन तथा हैलोऐरीन	वर्गीकरण, नामपद्धति, C-X आवंध की प्रकृति, ऐलिकल हैलाइडों के विरचन की विधियाँ, हैलोऐरीनों का विरचन, भौतिक गुण, रासायनिक अभिक्रियाएँ, पॉलिहैलोजन यौगिक	06
7	Unit-7 ऐल्कोहॉल, फीनॉल एवं ईथर	वर्गीकरण, नामपद्धति, प्रकार्यात्मक समूहों की संरचनाएँ, ऐल्कोहॉल तथा फीनॉलों का विरचन, औद्योगिक महत्व के कुछ ऐल्कोहॉल, ईथर	06
8	Unit-8 ऐल्डिहाइड, कीटोन एवं कार्बोकिसलिक अम्ल	कार्बोनिल यौगिकों का नामकरण एवं संरचना, ऐल्डिहाइडों एवं कीटोनों का विरचन, भौतिक गुणधर्म, रासायनिक अभिक्रियाएँ, ऐल्डिहाइडों एवं कीटोनों के उपयोग, कार्बोकिसलिक समूह की नामपद्धति व संरचना, कार्बोकिसलिक अम्ल बनाने की विधियाँ, भौतिक गुण, रासायनिक अभिक्रियाएँ, कार्बोकिसलिक अम्लों के उपयोग	08

9	Unit-9 ऐमीन	ऐमीनों की संरचना, वर्गीकरण, नामपद्धति, ऐमीनों का विरचन, भौतिक गुणधर्म, रासायनिक अभिक्रियाएँ, डाइएज़ोनियम लवणों के विरचन की विधि, भौतिक गुण, रासायनिक अभिक्रियाएँ, ऐरोमैटिक यौगिकों के संश्लेषण में डाइएज़ोलवणों का महत्व	06
10	Unit-10 जैव-अणु	कार्बोहाइड्रेट, प्रोटीन, एन्जाइम, विटामिन, न्यूक्लीक अम्ल, हार्मोन	07
		कुल योग	70

(उपरोक्त पाठ्यक्रम के अनुसार म.प्र. राज्य शिक्षा केन्द्र द्वारा सत्र 2023–24 में प्रकाशित पाठ्यपुस्तक ही अधिकृत है।)

नोट –

- प्रश्न क्रमांक 1 से 5 तक 28 वस्तुनिष्ठ प्रश्न होंगे। प्रत्येक प्रश्न पर 01 अंक निर्धारित है।
 प्रश्न क्रमांक 1 – सही विकल्प 06,
 प्रश्न क्रमांक 2 – रिक्त स्थान 06,
 प्रश्न क्रमांक 3 – सत्य असत्य 06,
 प्रश्न क्रमांक 4 – सही जोड़ी 05
 प्रश्न क्रमांक 5 – एक वाक्य में उत्तर 05
- प्रश्न क्रमांक – 6 से 12 तक कुल 07 प्रश्न होंगे। प्रत्येक प्रश्न पर 02 अंक निर्धारित है।
- प्रश्न क्रमांक – 13 से 16 तक कुल 04 प्रश्न होंगे। प्रत्येक प्रश्न पर 03 अंक निर्धारित है।
- प्रश्न क्रमांक – 17 से 20 तक कुल 04 प्रश्न होंगे। प्रत्येक प्रश्न पर 04 अंक निर्धारित है।