

कोविड-19 के दृष्टिगत माध्यमिक शिक्षा परिषद उ0प्र0 द्वारा संचालित पाठ्यक्रम को लगभग 30 प्रतिशत तक कम करने के पश्चात शेष पाठ्यक्रम का सत्र 2021-22 हेतु अध्यायवार मासिक शैक्षिक पंचांग।

सत्र 2021-22

कक्षा-11

विषय-रसायन विज्ञान

क्रम	माह	पाठ्यक्रम
1	मई	20 मई से ऑनलाइन शिक्षण कार्य प्रारम्भ । एकक (1) रसायन विज्ञान की कुछ मूल अवधारणाएँ
2	जून	एकक (8) अपचयोपचय(रेडाक्स) अभिक्रिया
3	जुलाई	एकक (2) परमाणु की संरचना एकक (9) हाइड्रोजन
4	अगस्त	एकक (3) तत्वों का वर्गीकरण और गुणधर्मों की आवर्तिता एकक (10) s-ब्लॉक के तत्व प्रायोगिक कार्य- पाठ्यक्रम में निर्धारित मूलभूत प्रयोगशाला तकनीक सम्बन्धी प्रयोग
5	सितम्बर	एकक (4) रासायनिक आबंधन एवं आण्विक संरचना एकक (11) p-ब्लॉक के तत्व प्रायोगिक कार्य- पाठ्यक्रम में निर्धारित रासायनिक पदार्थों के शोधन एवं लक्षण सम्बन्धी प्रयोग
6	अक्टूबर	एकक (5) द्रव्य की अवस्थाएँ एकक (12) कार्बनिक रसायन-कुछ आधारभूत सिद्धान्त तथा तकनीकें प्रायोगिक कार्य- पाठ्यक्रम में निर्धारित मात्रात्मक निर्धारण सम्बन्धी प्रयोग
7	नवम्बर	एकक (6) ऊष्मागतिकी अर्द्धवार्षिक प्रयोगात्मक परीक्षा का आयोजन। अर्द्धवार्षिक परीक्षा का आयोजन।
8	दिसम्बर	एकक (7) साम्यावस्था एकक (13) हाइड्रोकार्बन प्रायोगिक कार्य- पाठ्यक्रम में निर्धारित गुणात्मक विश्लेषण सम्बन्धी प्रयोग
9	जनवरी	पढ़ाये गये अध्यायों की पुनरावृत्ति कमजोर एवं प्रतिभाशाली छात्रों का उपचारात्मक शिक्षण प्रायोगिक परीक्षा का आयोजन।
10	फरवरी	गृह परीक्षा/वार्षिक परीक्षा का आयोजन उत्तर पुस्तिका का मूल्यांकन एवं परीक्षाफल तैयार करना।
11	मार्च	परीक्षाफल का वितरण।

पाठ्यक्रम से लगभग 30 प्रतिशत हटाया गया अंश –

- 1- एकक 1- द्रव्य की कणिक प्रकृति तक ऐतिहासिक पहुंच, रासायनिक संयोजन के नियम, डाल्टन का परमाणु सिद्धान्त, तत्व परमाणु और अणु की अवधारणा।
- 2- एकक 2- इलेक्ट्रान और प्रोट्रान और न्यूट्रान की खोज, परमाणु क्रमांक, समस्थानिक और समभारिक, थामसन का मॉडल और इसकी सीमाएँ, रदरफोर्ड का मॉडल और इसकी सीमाएँ।
- 3- एकक 3- वर्गीकरण की सार्थकता, आवर्त सारणी के विकास का संक्षिप्त इतिहास।
- 4- एकक 5- गैसों का द्रवण, क्रान्तिक ताप, गतिज ऊर्जा और आणविक वेग (प्रारम्भिक परिचय), द्रव अवस्था – वाष्प दाब, श्यानता और पृष्ठ तनाव (केवल गुणात्मक परिचय)।
- 5- एकक 6- ऊष्मा धारिता, विशिष्ट ऊष्मा, साम्य अवस्था हेतु मानदण्ड।
- 6- एकक 7- हेन्डरसन समीकरण, लवणों का जलीय अपघटन (प्रारम्भिक विचार)
- 7- एकक 8- रेडाक्स अभिक्रियाओं के अनुप्रयोग।
- 8- एकक 9- हाइड्रोजन का विरचन, गुणधर्म तथा उपयोग, हाइड्रोजन, पराक्साइड का विरचन अभिक्रियायें और संरचना तथा उपयोग।
- 9- एकक 10- कुछ महत्वपूर्ण यौगिकों का विरचन और गुणधर्म – सोडियम कार्बोनेट, सोडियम हाइड्रॉक्साइड और सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट, साधारण नमक, सोडियम एवं पोटेशियम का जैविक महत्व।

कैल्शियम आक्साइड, कैल्शियम कार्बोनेट एवं चूना व चूना पत्थर के औद्योगिक उपयोग, मैग्नेशियम तथा कैल्शियम का जैविक महत्व।

- 10- एकक 11- कुछ महत्वपूर्ण यौगिक – बोरिक्स, बोरिक अम्ल, बोरान हाइड्राइड, एल्मुनियम-अम्लों और क्षारों के साथ अभिक्रियायें उपयोग, कार्बन के कुछ महत्वपूर्ण यौगिकों के उपयोग – ऑक्साइड, सिलिकान के महत्वपूर्ण यौगिक और उनके कुछ उपयोग – सिलिकान टेट्राक्लोराइड, सिलिकॉन, सिलिकेट एवं जिओलाइट उनके उपयोग।
- 11- एकक 12- यौगिकों का सोधन, गुणात्मक और मात्रात्मक विश्लेषण की विधियाँ।
- 12- एकक 13- हैलोजनीकरण की मुक्तमूलक (क्रियाविधि सहित), दहन और ताप अपघटन।
- 13- एकक 14- पर्यावरणीय रसायन (पूरा अध्याय हटाया गया है)

प्रयोगात्मक कार्यों के पाठ्यक्रम से हटाया गया अंश –

- 1- pH परिवर्तन से सम्बन्धित प्रयोग।
- 2- रासायनिक साम्य से सम्बन्धित प्रयोग।

नोट :- पाठ्यक्रम में निर्धारित प्रयोगों को वीडियो के माध्यम से दिखाया जाय।