

कोविड-19 के दृष्टिगत माध्यमिक शिक्षा परिषद उ0प्र0 द्वारा संचालित पाठ्यक्रम को लगभग 30 प्रतिशत तक कम करने के पश्चात शेष पाठ्यक्रम का सत्र 2022-23 हेतु अध्यायवार मासिक शैक्षिक पंचांग।

**विषय रसायन विज्ञान
कक्षा-12**

क्र०सं०	माह	पाठ्यक्रम
1	अप्रैल	एकक (1) ठोस अवस्था
2	मई	एकक (2) विलयन
3	जून	ग्रीष्मावकाश
4	जुलाई	एकक (10) हैलोऐल्केन तथा हैलाएरीन एकक (3) वैद्युत रसायन प्रायोगिक कार्य- पाठ्यक्रम में निर्धारित गुणात्मक विश्लेषण संबंधी प्रयोग
5	अगस्त	एकक (4) रासायनिक बलगतिकी एकक (11) एल्कोहल, फीनाल एवं ईथर प्रायोगिक कार्य- पाठ्यक्रम में निर्धारित आयतनमितीय विश्लेषण संबंधी प्रयोग
6	सितम्बर	एकक (5) पृष्ठ रसायन एकक (12) ऐल्डिहाइड, कीटोन एवं कार्बोक्सिलिक अम्ल प्रायोगिक कार्य- पाठ्यक्रम में निर्धारित विषय वस्तु आधारित प्रयोग अर्द्धवार्षिक प्रयोगात्मक परीक्षा का आयोजन।
7	अक्टूबर	एकक (7) p ब्लॉक के तत्व अर्द्धवार्षिक लिखित परीक्षा का आयोजन।
8	नवम्बर	एकक (8) d एवं f ब्लॉक के तत्व एकक (13) एमीन प्रायोगिक कार्य- पाठ्यक्रम में निर्धारित अकार्बनिक यौगिकों के विरचन संबंधी प्रयोग
9	दिसम्बर	एकक (9) उपसहसंयोजन यौगिक एकक (14) जैव अणु
10	जनवरी	पढ़ाये गये अध्यायों की पुनरावृत्ति प्री बोर्ड प्रायोगिक परीक्षा का आयोजन
11	फरवरी	प्री बोर्ड का आयोजन। बोर्ड की प्रयोगात्मक परीक्षा का आयोजन।
12	मार्च	बोर्ड परीक्षा का आयोजन

पाठ्यक्रम से लगभग 30% हटाया गया अंश –

- 1- एकक 1- विद्युतीय एवं चुम्बकीय गुण, धातुओं का बैंड सिद्धांत, चालक, अर्द्धचालक तथा कुचालक एवं n और p प्रकार के अर्द्धचालक)
- 2- एकक 2- असामान्य आण्विक द्रव्यमान वान्ट हॉफ गुणांक।
- 3- एकक 3-वैद्युत अपघटन का नियम (प्रारम्भिक विचार), शुष्क सेल, वैद्युत अपघटनीय सेल और गेल्वनी सेल, शीशा संचायक सेल, ईंधन सेल, संक्षारण।
- 4- एकक 4- संघट्ट सिद्धान्त की अवधारणा (प्रारम्भिक परिचय), संक्रियण ऊर्जा, आरहेनियस समीकरण।
- 5- एकक 5-उत्प्रेरक, समांगी एवं विषमांगी, सक्रियता और चयनात्मकता, एंजाइम, उत्प्रेरण पायस, पायसों के प्रकार।
- 6- एकक 6- तत्वों के निष्कर्षण के सिद्धान्त एवं प्रक्रम। (पूरा अध्याय हटाया गया)
- 7- एकक 7- नाइट्रोजन के आक्साइड (केवल संरचना), फास्फोरस अपरूप फास्फोरस के यौगिक- फास्फीन, हैलाइडों (PCl_3 , PCl_5) का विरचन और गुणधर्म और आक्सोअम्लो का केवल प्रारम्भिक परिचय, सल्फ्यूरिक अम्ल का औद्योगिक उत्पादन।
- 8- एकक 8- लैन्थेनायडों की रासायनिक अभिक्रियाशीलता, एक्टैनाइड- इलेक्ट्रानिक विन्यास, आक्सीकरण अवस्थाएँ और लैन्थेनायड से तुलना, पौटेशियम डाइक्रोमेट और पौटेशियम परमेगनेट का विरचन, गुणधर्म।
- 9- एकक 9- संरचना एवं त्रिविम समावयवता धातुओं के निष्कर्षण गुणात्मक विश्लेषण और जैविक निकाय में उपसहसंयोजन यौगिकों का महत्व।
- 10- एकक 10-डाइक्लोरोमिथेन, ट्राइक्लोरोमिथेन, टेट्राक्लोरोमिथेन, आयडोफॉर्म, फ्रीऑन और डी.डी.टी. के उपयोग और पर्यावरण पर प्रभाव।
- 11- एकक 11- मेथेनाल एवं एथेनाल के उपयोग
- 12- एकक 13- साइनाइड और आइसोसाइनाइड, डाइएजोनियम लवण- विरचन, रासायनिक अभिक्रियाएं तथा कार्बनिक रसायन में इसका संश्लेषणात्मक महत्व।
- 13- एकक 14- ओलिगोसैकेराइड (सुक्रोस, लैक्टोस, माल्टोस), पॉलीसैकेराइड (स्टार्च, सैल्यूलोज, ग्लाइकोजन) महत्व, एंजाइम, हार्मोन प्रारम्भिक विचार, विटामिन- वर्गीकरण और प्रकार्य
- 14- एकक 15- बहुलक (पूरा अध्याय हटाया गया)
- 15- एकक 16- दैनिक जीवन में रसायन। (पूरा अध्याय हटाया गया)

पाठ्यक्रम से हटाये गये प्रयोगों की सूची –

- 1- प्रायोगिक पाठ्यक्रम वाह्य परीक्षक
(i) सतह रसायन के सभी प्रयोग।
- 2- आन्तरिक मूल्यांकन का पाठ्यक्रम –
(क) रासायनिक बलगतिकी सम्बन्धी प्रयोग।
(ख) ऊष्मीय रसायन सम्बन्धी प्रयोग।
(ग) कार्बनिक यौगिकों का विरचन।
(घ) वैद्युत रसायन संबंधी प्रयोग।