

## वर्धमान महावीर खुला विश्वविद्यालय, कोटा

## अकार्बनिक रसायन

इकाई सं.	इकाई	पृष्ठ सं.
1.	आयनिक ठोस : भाग-I	6-30
2.	आयनिक ठोस : भाग-II	31-55
3.	सहसंयोजक बंध-I : संयोजकता बंध सिद्धान्त	56-81
4.	सहसंयोजक बंध-I : इलेक्ट्रॉन न्यून यौगिकों व धातुओं में बंध	82-102
5.	सहसंयोजक बंध-III : अणु कक्षक सिद्धान्त	103-134
6.	द्विध्रुव आघूर्ण	135-155
7.	s-ब्लॉक तत्व -I	156-173
8.	s-ब्लॉक तत्व -II	174-184
9.	p-ब्लॉक तत्वों के गुणों की आवर्तता -I	185-195
10.	p-ब्लॉक तत्वों के गुणों की आवर्तता -II	196-208
11.	p-ब्लॉक तत्वों के यौगिक	209-223
12.	फ्लुरीनों, कार्बाइडो और फ्लुओरोकार्बनों का	224-236
13.	सिलिकेट, टेट्रासल्फर टेट्रानाइट्राइड	237-251
14.	अन्तर हैलोजन यौगिक एवं पॉली हैलाइड	252-265
15.	उत्कृष्ट गैसों	266-285