

प्राक्शास्त्री (द्वितीय सत्रार्द्ध)
पाठ्यक्रम, विषय : रसायन विज्ञान

एकक 4 रासायनिक आबंधन तथा आण्विक संरचना

- 4.1 रासायनिक आबंधन की कॉसेल-लूइस अवधारणा
- 4.2 आयनिक या वैद्युत् संयोजी आबंध
- 4.3 आबंध प्राचल
- 4.4 संयोजकता कोश इलेक्ट्रान युग्म प्रतिकर्षण सिद्धांत
- 4.5 संयोजकता आबंध सिद्धांत
- 4.6 संकरण
- 4.7 आण्विक कक्षक सिद्धांत
- 4.8 समनाभिकीय द्विपरमाणुक अणुओं में आबंधन
- 4.9 हाइड्रोजन आबंधन

एकक 5 द्रव्य की अवस्थाएँ

- 5.1 अंतरा-आण्विक बल
- 5.2 ऊष्मीय ऊर्जा
- 5.3 अंतरा-आण्विक बल बनाम ऊष्मीय अन्योन्य क्रिया
- 5.4 गैसीय अवस्था
- 5.5 गैस के नियम
- 5.6 आदर्श गैस समीकरण
- 5.7 गतिज ऊर्जा एवं अणुक गति
- 5.8 गैसों का अणुगतिक सिद्धांत
- 5.9 आदर्श व्यवहार से विचलन
- 5.10 गैसों का द्रवीकरण
- 5.11 द्रव अवस्था

एकक 6 ऊष्मागतिकी

- 6.1 ऊष्मागतिकी के तकनीकी शब्द
- 6.2 अनुप्रयोग
- 6.3 ΔU एवं ΔH का मापन: कैलोरीमिति
- 6.4 अभिक्रिया के लिए एन्थैल्पी परिवर्तन, $\Delta_r H$ अभिक्रिया एन्थैल्पी
- 6.5 विभिन्न प्रकार की अभिक्रियाओं के लिए एन्थैल्पी
- 6.6 स्वतःप्रवर्तिता
- 6.7 गिब्स ऊर्जा-परिवर्तन एवं साम्यावस्था

एकक 7 साम्यावस्था

- 7.1 भौतिक प्रक्रमों में साम्यावस्था
- 7.2 रासायनिक प्रक्रमों में साम्यावस्था-गतिक साम्य
- 7.3 रासायनिक साम्यवस्था का नियम तथा साम्यावस्था स्थिरांक
- 7.4 समांग साम्यावस्था
- 7.5 विषमांग साम्यावस्था
- 7.6 साम्यावस्था स्थिरांक के अनुप्रयोग
- 7.7 साम्यावस्था स्थिरांक K_c , अभिक्रिया भागफल Q तथा गिब्स ऊर्जा G में संबंध
- 7.8 साम्य को प्रभावित करने वाले कारक
- 7.9 विलयन में आयनिक साम्यावस्था
- 7.10 अम्ल, क्षारक एवं लवण
- 7.11 अम्लों एवं क्षारकों का आयनन
- 7.12 बफ़र-विलयन
- 7.13 अल्पविलेय लवणों की विलेयता साम्यावस्था

पाठ्यपुस्तक : NCERT द्वारा प्रकाशित कक्षा-XI हेतु रसायन विज्ञान विषय की पुस्तक (एकक-4 से एकक-7)