

**प्राकशास्त्री (तृतीय सत्रार्द्ध)**  
**पाठ्यक्रम, विषय : रसायन विज्ञान**

**एकक 8 अपचयोपचय अभिक्रियाएँ**

- 8.1 अपचयोपचय अभिक्रियाएँ
- 8.2 इलेक्ट्रॉन स्थानांतरण अभिक्रियाओं के रूप में अपचयोपचय अभिक्रियाएँ
- 8.3 ऑक्सीकरण-संख्या
- 8.4 अपचयोपचय अभिक्रियाएँ तथा इलेक्ट्रोड प्रक्रम

**एकक 9 हाइड्रोजन**

- 9.1 आवर्त सारणी में हाइड्रोजन का स्थान
- 9.2 डाइहाइड्रोजन
- 9.3 डाइहाइड्रोजन बनाने की विधियाँ ( $H_2$ )
- 9.4 डाइहाइड्रोजन के गुण
- 9.5 हाइड्राइड
- 9.6 जल
- 9.7 हाइड्रोजन परॉक्साइड ( $H_2O_2$ )
- 9.8 भारी जल,  $D_2O$
- 9.9 डाइहाइड्रोजन ईंधन के रूप में

**एकक 10 S-ब्लॉक तत्त्व**

- 10.1 वर्ग 1 के तत्त्व: क्षार धातुएँ
- 10.2 क्षार धातुओं के यौगिकों के सामान्य अभिलक्षण
- 10.3 लीथियम का असंगत व्यवहार
- 10.4 सोडियम के कुछ महत्वपूर्ण यौगिक
- 10.5 सोडियम एवं पोटेशियम की जैव उपयोगिता
- 10.6 वर्ग 2 के तत्त्व: क्षारीय मृदा धातुएँ
- 10.7 क्षारीय मृदा धातुओं के यौगिकों के सामान्य अभिलक्षण
- 10.8 बेरीलियम का असंगत व्यवहार
- 10.9 कैल्सियम के कुछ महत्वपूर्ण यौगिक
- 10.10 मैग्नीशियम व कैल्सियम की जैव महत्ता

**पाठ्यपुस्तक :** NCERT द्वारा प्रकाशित कक्षा-XI हेतु रसायन विज्ञान विषय की पुस्तक (एकक-8 से एकक-10)