

कुल छपे पृष्ठ – 1  
कुल प्रश्न – 10

बोर्ड परीक्षा परिणाम उन्नयन कार्यक्रम

## मिशन सरोकार – 2.0 सत्र 2025–2026

यूनिट टेस्ट – II



कक्षा – 12

विषय – रसायन विज्ञान

पूर्णांक – 16

सभी प्रश्न हल करने अनिवार्य हैं :-

प्र.1 सही विकल्प का चयन करें-

1 अंक

(i) लोहे पर लगने वाली जंग का रासायनिक सूत्र है-

(अ)  $\text{FeO}$  (ब)  $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$  (स)  $\text{FeCl}_3$  (द)  $\text{Fe}_2(\text{OH})_3$ 

(ii) विन्यास प्रतीपन किस अभिक्रिया में होता है-

(अ)  $\text{SN}^1$  (ब)  $\text{SN}^2$  (स)  $\text{E}^1$  (द) उपरोक्त सभी

प्र.2 रिक्त स्थान को भरे -

2 अंक

(i) प्रतिरोध का व्युत्क्रम..... होगा।

(ii) मर्करी सेल का सेल विभव..... होता है।

(iii) प्रोटीन.....का बहुलक होता है।

(iv) दूध में उपस्थित डाईसैकेराइड ..... है।

प्र.3. कलोरोफार्म का IUPAC नाम लिखिए।

(1)

प्र.4. इलेक्ट्रॉनिक व आयनिक चालकता में अन्तर लिखो

(1½)

प्र.5.  $\text{S}_\text{N}1$  व  $\text{S}_\text{N}2$  में अन्तर स्पष्ट कीजिए।

(1½)

प्र.6. स्वार्ट्स अभिक्रिया को समझाइयें।

(1½)

प्र.7. प्रतिलोमन को उदाहरण सहित समझाइये।

(1½)

प्र.8. RNA &amp; DHA में अन्तर कीजिए।

(1½)

प्र.9. ज्विटर आयन संरचना व ग्लूकोज की हॉवर्थ संरचना लिखो।

(¾+¾)

प्र.10. मानक हाइड्रोजन इलेक्ट्रोड का नामांकित चित्र व मोलर चालकता को परिभाषित कीजिए। (2+1)

