

ATP Education

Unit Test Paper 2026–27

Science (X) Chapter – 1, 2, 3

Timing : 1 Hour

Set – 2

Maximum Marks : 20

All questions are compulsory;

One Mark Questions (MCQ)

Q1. निम्नलिखित में से कौन-सी संयोजन अभिक्रिया है?

- (a) कैल्शियम ऑक्साइड + जल $\rightarrow$ कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड
- (b) सिल्वर नाइट्रेट + सोडियम क्लोराइड $\rightarrow$ सिल्वर क्लोराइड + सोडियम नाइट्रेट
- (c) जिंक + कॉपर सल्फेट $\rightarrow$ जिंक सल्फेट + कॉपर
- (d) कैल्शियम कार्बोनेट $\rightarrow$ कैल्शियम ऑक्साइड + कार्बन डाइऑक्साइड

Q2. क्षारीय विलयन में कौन-सा सूचक गुलाबी रंग का हो जाता है?

- (a) मिथाइल ऑरेंज
- (b) लिटमस
- (c) फिनॉल्फथेलीन
- (d) हल्दी

Q3. निम्नलिखित में से किस धातु को मिट्टी के तेल में रखा जाता है?

- (a) ताँबा
- (b) सोडियम
- (c) लोहा
- (d) चाँदी

Q4. अम्ल की धातु कार्बोनेट से अभिक्रिया कराने पर कौन-सी गैस निकलती है?

- (a) हाइड्रोजन
- (b) ऑक्सीजन
- (c) कार्बन डाइऑक्साइड
- (d) क्लोरीन

Q5. निम्नलिखित में से कौन-सी मिश्रधातु है?

- (a) ताँबा
- (b) लोहा
- (c) पीतल
- (d) एल्युमिनियम

Two Marks Questions

Q6. अपघटन अभिक्रिया क्या है? एक उपयुक्त रासायनिक समीकरण द्वारा समझाइए।

Q7. दैनिक जीवन में pH के कोई दो उपयोग लिखिए।

Three Marks Questions

Q8. धातुओं के भौतिक गुणों का वर्णन कीजिए। कोई तीन गुण उदाहरण सहित लिखिए।

Four Marks Questions

Q9. धातुओं की जल के साथ अभिक्रिया का वर्णन कीजिए। सोडियम तथा कैल्शियम की जल के साथ अभिक्रियाओं के रासायनिक समीकरण लिखिए।

Q10. उदासीनीकरण अभिक्रिया को एक रासायनिक समीकरण सहित समझाइए। इसके कोई तीन व्यावहारिक अनुप्रयोग भी लिखिए।