

ATP Education

Unit Test Paper 2026–27

Science (X) Chapter – 1, 2, 3

Timing : 1 Hour

Set – 1

Maximum Marks : 20

One Mark Questions (MCQ)

Q1. Which of the following is an oxidation reaction?

- | | |
|--------------------------|-----------------------|
| (a) Addition of oxygen | (b) Removal of oxygen |
| (c) Addition of hydrogen | (d) None of these |

निम्नलिखित में से कौन-सी अभिक्रिया ऑक्सीकरण अभिक्रिया है?

- | | |
|----------------------|-------------------------|
| (a) ऑक्सीजन का योग | (b) ऑक्सीजन का निष्कासन |
| (c) हाइड्रोजन का योग | (d) इनमें से कोई नहीं |

Q2. Which acid is present in lemon?

- | | | | |
|-----------------------|-----------------|--------------------|-----------------|
| (a) Hydrochloric acid | (b) Citric acid | (c) Sulphuric acid | (d) Nitric acid |
|-----------------------|-----------------|--------------------|-----------------|

नींबू में कौन-सा अम्ल पाया जाता है?

- | | | | |
|-------------------------|-------------------|---------------------|-------------------|
| (a) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल | (b) साइट्रिक अम्ल | (c) सल्फ्यूरिक अम्ल | (d) नाइट्रिक अम्ल |
|-------------------------|-------------------|---------------------|-------------------|

Q3. Which metal is liquid at room temperature?

कमरे के ताप पर कौन-सी धातु द्रव अवस्था में होती है?

- | | | | |
|------------|-------------|----------|---------------|
| (a) Sodium | (b) Mercury | (c) Iron | (d) Aluminium |
|------------|-------------|----------|---------------|

कमरे के ताप पर कौन-सी धातु द्रव अवस्था में होती है?

- | | | | |
|------------|----------|----------|---------------|
| (a) सोडियम | (b) पारा | (c) लोहा | (d) एलुमिनियम |
|------------|----------|----------|---------------|

Q4. The pH value of a neutral solution is—

- (a) 0 (b) 5 (c) 7 (d) 14

उदासीन विलयन का pH मान होता है—

- (a) 0 (b) 5 (c) 7 (d) 14

Q5. Which gas is evolved when zinc reacts with dilute hydrochloric acid?

जिंक की तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल से अभिक्रिया करने पर कौन-सी गैस निकलती है?

- (a) Oxygen (b) Carbon dioxide (c) Hydrogen (d) Chlorine

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

Two Marks Questions

Q6. Differentiate between oxidation and reduction reactions with one example.

ऑक्सीकरण तथा अपचयन अभिक्रिया में एक-एक उदाहरण सहित अंतर लिखिए।

Q7. Write any two differences between acids and bases.

अम्ल तथा क्षार में कोई दो अंतर लिखिए।

Three Marks Questions

Q8. Explain why sodium and potassium are stored in kerosene oil. Also write the chemical equation of sodium with water.

सोडियम तथा पोटैशियम को मिट्टी के तेल में क्यों रखा जाता है? सोडियम की जल के साथ अभिक्रिया का रासायनिक समीकरण भी लिखिए।

Four Marks Questions

Q9. Explain corrosion. Write any four methods to prevent rusting of iron.

संक्षारण क्या है? लोहे में जंग लगने से बचाने के कोई चार उपाय लिखिए।

Q10. Differentiate between displacement reaction and double displacement reaction with suitable chemical equations.

विस्थापन अभिक्रिया तथा द्विविस्थापन अभिक्रिया में उपयुक्त रासायनिक समीकरण सहित अंतर स्पष्ट कीजिए।