1. **कौन-सी धातु सामान्य तापमान पर द्रव अवस्था में पाई जाती है?**
   A. लोहा B. जिंक
   C. पारा D. एल्युमिनियम (C)

व्याख्या : पारा (Mercury) एकमात्र धातु है जो कमरे के तापमान पर द्रव अवस्था में होती है।

2. **वह कौन-सी विशेषता है जिससे धातु को तारों में खींचा जा सकता है?**
   A. तन्यता (Malleability)
   B. नमनशीलता (Ductility)
   C. चालकता (Conductivity)
   D. ध्वनित्वता (Sonority) (B)

व्याख्या : धातु को पतले तारों में खींचने की क्षमता को नमनशीलता (Ductility) कहा जाता है।

3. **किस धातु को अग्नि से बचाने हेतु मिट्टी के तेल में रखा जाता है?**
   A. तांबा B. एल्युमिनियम
   C. सोडियम D. जिंक (C)

व्याख्या : सोडियम अत्यधिक प्रतिक्रियाशील धातु है और हवा के संपर्क में आते ही आग पकड़ सकता है, इसलिए इसे मिट्टी के तेल में रखा जाता है।

4. **जब धातु ऑक्सीजन से अभिक्रिया करती है तो क्या बनता है?**
   A. धातु हाइड्रॉक्साइड B. धातु सल्फेट
   C. धातु ऑक्साइड D. लवण (C)

व्याख्या : धातुएँ ऑक्सीजन से अभिक्रिया कर धातु ऑक्साइड बनाती हैं।

5. **निम्न में से कौन-सा धातु ऑक्साइड द्वि-स्वभाविक (Amphoteric) होता है?**
   A. सोडियम ऑक्साइड B. कॉपर ऑक्साइड
   C. एल्युमिनियम ऑक्साइड D. मैग्नीशियम ऑक्साइड
   (C)

व्याख्या : एल्युमिनियम ऑक्साइड अम्ल और क्षार दोनों से अभिक्रिया करता है, इसलिए यह द्वि-स्वभाविक ऑक्साइड है।

6. **कौन-सी धातु ठंडे पानी के साथ उग्रता से अभिक्रिया करती है?**
   A. जिंक B. लोहा
   C. पोटैशियम D. तांबा (C)

व्याख्या : पोटैशियम ठंडे पानी से तीव्रता से अभिक्रिया करता है और हाइड्रोजन के साथ गर्मी उत्पन्न करता है।

7. **जब कोई धातु तनु अम्ल से अभिक्रिया करती है तो कौन-सी गैस निकलती है?**
   A. ऑक्सीजन B. नाइट्रोजन
   C. हाइड्रोजन D. कार्बन डाइऑक्साइड
   (C)

व्याख्या : धातु + तनु अम्ल → लवण + हाइड्रोजन गैस

8. **निम्न में से कौन विस्थापन अभिक्रिया (Displacement Reaction) है?**
   A. $Na + CuSO_4 \rightarrow$ कोई अभिक्रिया नहीं
   B. $Cu + FeSO_4 \rightarrow CuSO_4 + Fe$
   C. $Zn + FeSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Fe$
   D. $Ag + HCl \rightarrow AgCl + H_2$ (C)

व्याख्या : जिंक, लोहा से अधिक प्रतिक्रियाशील है, इसलिए वह उसे आयरन सल्फेट से विस्थापित कर देता है।

9. **तांबे जैसी धातु को परिशुद्ध (refine) करने के लिए कौन-सी विधि प्रयोग की जाती है?**
   A. भंजक क्रिया (Roasting)
   B. कैल्सीनेशन (Calcination)
   C. विद्युत अपचयन (Electrolytic refining)
   D. कार्बन द्वारा अपचयन (C)

व्याख्या : तांबा जैसे धातुओं को परिशुद्ध करने के लिए विद्युत अपचयन विधि का उपयोग किया जाता है।

10. **गैल्वेनाइज़ेशन में जंग लगने से बचाने के लिए किसकी परत चढ़ाई जाती है?**
    A. एल्युमिनियम की B. टिन की
    C. जिंक की D. सीसे (lead) की (C)

व्याख्या : गैल्वेनाइज़ेशन में लोहे पर जिंक की परत चढ़ाई जाती है, जो जंग लगने से सुरक्षा प्रदान करती है, भले ही परत टूट जाए।

DESH KA APNA SCHOOL