अध्याय–7 | प्रकृति में ऊष्मा का स्थानांतरण

QUIZ-01

1. **ऊष्मा के स्थानांतरण के कितने मुख्य प्रकार बताए गए हैं?**
   A. दो
   B. तीन
   C. चार
   D. पाँच (B)

व्याख्या : पाठ में ऊष्मा के स्थानांतरण के तीन प्रकार बताए गए हैं— चालन, संवहन और विकिरण।

2. **किसी वस्तु के गरम भाग से ठंडे भाग में ऊष्मा के स्थानांतरण को क्या कहते हैं?**
   A. संवहन
   B. विकिरण
   C. चालन
   D. वाष्पन (C)

व्याख्या : चालन में ऊष्मा गरम भाग से ठंडे भाग की ओर जाती है, लेकिन कण अपनी जगह से नहीं हटते।

3. **ठोस पदार्थों में ऊष्मा का स्थानांतरण मुख्यतः किस प्रक्रिया से होता है?**
   A. चालन B. संवहन
   C. विकिरण D. वर्षण (A)

व्याख्या : पाठ के अनुसार ठोस पदार्थों में ऊष्मा का स्थानांतरण मुख्य रूप से चालन द्वारा होता है।

4. **धातु के बर्तन खाना पकाने में क्यों उपयोग किए जाते हैं?**
   A. वे ऊष्मा के कुचालक होते हैं
   B. वे ऊष्मा के सुचालक होते हैं
   C. वे हल्के रंग के होते हैं
   D. वे जल को रोकते हैं (B)

व्याख्या : धातुएँ ऊष्मा की सुचालक होती हैं, इसलिए वे ऊष्मा को भोजन तक आसानी से पहुँचाती हैं।

5. **खाना पकाने के पात्र अधिकतर धातु के क्यों बनाए जाते हैं?**
   A. क्योंकि धातुएँ ऊष्मा की सुचालक होती हैं
   B. क्योंकि धातुएँ हमेशा हल्की होती हैं
   C. क्योंकि धातुएँ जल में घुल जाती हैं
   D. क्योंकि धातुएँ द्युतिहीन होती हैं (A)

व्याख्या : धातुएँ ऊष्मा की सुचालक होती हैं, इसलिए वे ऊष्मा को अच्छी तरह स्थानांतरित करती हैं और खाना पकाने के पात्रों में उपयोगी हैं।

6. **विद्युतकर्मी रबर के दस्ताने और जूते क्यों पहनते हैं?**
   A. क्योंकि रबर विद्युत का सुचालक है
   B. क्योंकि रबर विद्युत का कुचालक है
   C. क्योंकि रबर धातु है
   D. क्योंकि रबर आग पकड़ता है (B)

व्याख्या : रबर विद्युत का कुचालक होता है, इसलिए यह विद्युत आघात से बचाने में सहायता करता है।

7. **लोहे पर जंग लगने के लिए कौन-सी स्थिति आवश्यक है?**
   A. केवल सूखी वायु
   B. केवल जल
   C. जल और वायु दोनों
   D. केवल तेल (C)

व्याख्या : पाठ के प्रयोग से स्पष्ट है कि लोहे पर जंग लगने के लिए जल और वायु दोनों की उपस्थिति आवश्यक है।

8. **जल, वायु या अन्य पदार्थों के कारण धातुओं की सतह का धीरे-धीरे ह्रास क्या कहलाता है?**
   A. गलन
   B. संक्षारण
   C. तन्यता
   D. ध्वानिकता (B)

व्याख्या : धातुओं की सतह का धीरे-धीरे खराब होना संक्षारण कहलाता है। लोहे में जंग लगना इसका उदाहरण है।

9. **मैग्नीशियम रिबन जलने पर कौन-सा पदार्थ बनाता है?**
   A. मैग्नीशियम ऑक्साइड
   B. सल्फर डाइऑक्साइड
   C. कार्बन डाइऑक्साइड
   D. सोडियम क्लोराइड (A)

व्याख्या : मैग्नीशियम रिबन आँखों को चौंधियाने वाली सफेद ज्वाला के साथ जलता है और मैग्नीशियम ऑक्साइड बनाता है।

10. **सामान्यतः अधातुओं के ऑक्साइड किस प्रकृति के होते हैं?**
    A. क्षारीय B. अम्लीय
    C. उदासीन D. धात्विक (B)

व्याख्या : पाठ में बताया गया है कि अधातुएँ ऑक्सीजन से अभिक्रिया करके ऐसे ऑक्साइड बनाती हैं जिनकी प्रकृति सामान्यतः अम्लीय होती है।

मिशन ज्ञान
जब चाहें, जहाँ चाहें, जैसे चाहें!
100% FREE!
Video Courses | Quiz | PDF | Test Series
Download Mission Gyan App