

अध्याय - 2 | पदार्थों का अन्वेषण: अम्लीय, क्षारीय एवं उदासीन

QUIZ
PART-05

1. अम्ल और क्षार मिलाने पर कौन-सी अभिक्रिया होती है?

- A. वाष्पीकरण
- B. उदासीनीकरण
- C. गलन
- D. संघनन (B)

व्याख्या: अम्ल और क्षार मिलकर उदासीनीकरण अभिक्रिया करते हैं।

2. उदासीनीकरण अभिक्रिया में मुख्य उत्पाद क्या बनते हैं?

- A. लवण और जल
- B. धुआँ और धातु
- C. केवल जल
- D. केवल अम्ल (A)

व्याख्या: अम्ल और क्षार की अभिक्रिया से लवण और जल बनते हैं।

3. उदासीनीकरण अभिक्रिया में किसका निकलना भी बताया गया है?

- A. प्रकाश
- B. ऊष्मा
- C. धूल
- D. धातु (B)

व्याख्या: उदासीनीकरण में ऊष्मा निकलती है।

4. अम्ल + क्षार → क्या बनता है?

- A. लवण + जल + ऊष्मा
- B. अम्ल + जल
- C. क्षार + जल
- D. केवल गैस (A)

व्याख्या: उदासीनीकरण का सामान्य परिणाम लवण, जल और ऊष्मा है।

5. नींबू के रस में नीला लिटमस डालने पर विलयन कैसा हो जाता है?

- A. लाल
- B. हरा
- C. नीला
- D. काला (A)

व्याख्या: नींबू का रस अम्लीय है, इसलिए नीला लिटमस लाल हो जाता है।

6. नींबू के रस वाले लाल विलयन में चूने का पानी मिलाने पर रंग कैसा हो सकता है?

- A. नीला
- B. काला
- C. पीला
- D. भूरा (A)

व्याख्या: चूने का पानी क्षारीय है, इसलिए अम्ल का प्रभाव कम कर देता है।

7. चींटी के काटने से जलन किसके कारण होती है?

- A. चींटी के अम्ल के कारण
- B. चीनी के कारण
- C. पानी के कारण
- D. नमक के कारण (A)

व्याख्या: चींटी काटते समय अम्ल छोड़ती है, जिससे जलन होती है।

8. चींटी के काटने पर अम्ल के प्रभाव को कम करने के लिए क्या लगाया जा सकता है?

- A. नम बेकिंग सोडा
- B. सिरका
- C. नींबू रस
- D. इमली पानी (A)

व्याख्या: बेकिंग सोडा क्षार है, जो अम्ल के प्रभाव को कम करता है।

9. बहुत अम्लीय मिट्टी में क्या मिलाया जाता है?

- A. चूना
- B. सिरका
- C. इमली
- D. नींबू रस (A)

व्याख्या: चूना क्षारीय होता है और अम्लीय मिट्टी को उदासीन करने में सहायक है।

10. कारखानों के अपशिष्ट को झील में छोड़ने से पहले क्या किया जाना चाहिए?

- A. उदासीन किया जाना चाहिए
- B. और अधिक अम्लीय बनाया जाना चाहिए
- C. बिना जाँच छोड़ा जाना चाहिए
- D. उसमें नमक ही मिलाना चाहिए (A)

व्याख्या: अपशिष्ट को उदासीन करने से जल स्रोतों को नुकसान कम होता है।