

QUIZ
PART-04

अध्याय – 2 | अम्ल, क्षारक एवं लवण

1. pH स्केल की परास होती है –

- A. 0 – 7 B. 1 – 12
C. 7 – 14 D. 0 – 14 (D)

व्याख्या: pH स्केल 0 से 14 तक होती है, जिससे किसी द्रव्य की अम्लीय, क्षारीय या उदासीन प्रकृति पता चलती है।

2. जिस द्रव्य का pH मान 7 होता है, वह होता है –

- A. अम्लीय B. क्षारीय
C. उदासीन D. तीव्र अम्ल (C)

व्याख्या: pH = 7 दर्शाता है कि द्रव्य उदासीन है, जैसे शुद्ध जल।

3. निम्नलिखित में से कौन-सा पदार्थ सर्वाधिक क्षारीय है?

- A. नींबू का रस
B. शुद्ध जल
C. ममल्क ऑफ मैग्नेशिया
D. सोडियम हाइड्रॉक्साइड (D)

व्याख्या: सोडियम हाइड्रॉक्साइड का pH 14 होता है, जो उसे एक शक्तिशाली क्षार बनाता है।

4. नींबू के रस का pH मान होता है –

- A. 10 B. 7
C. 2.2 D. 5.5 (C)

व्याख्या: नींबू का रस अम्लीय होता है और उसका pH लगभग 2.2 होता है।

5. pH स्केल पर pH > 7 दर्शाता है कि विलयन की प्रकृति है –

- A. अम्लीय B. उदासीन
C. क्षारीय D. गैसीय (C)

व्याख्या: pH > 7 का अर्थ है कि वह विलयन क्षारीय है।

6. मुँह का pH जब 5.5 से कम हो जाता है, तब क्या होता है?

- A. पाचन रुक जाता है B. मुँह सूख जाता है
C. दाँतों का क्षय होता है D. स्वाद बढ़ जाता है (C)

व्याख्या: 5.5 से कम pH पर मुँह में अम्ल बनने लगते हैं जिससे दाँतों की इनेमल नष्ट होती है।

7. अम्लीय वर्षा का pH मान सामान्यतः होता है –

- A. 6.0 B. 7.0
C. 5.6 से कम D. 9.5 (C)

व्याख्या: जब वर्षा जल का pH 5.6 से कम होता है तो उसे अम्लीय वर्षा कहते हैं।

8. शुद्ध जल का pH मान क्या होता है?

- A. 2 B. 7
C. 10 D. 12 (B)

व्याख्या: शुद्ध जल एक उदासीन द्रव्य है जिसका pH 7 होता है।

9. मुँह में अम्लता को कम करने के लिए किसका उपयोग करना चाहिए?

- A. एसिड B. फ्लोराइड
C. क्षारीय दूधपेस्ट D. नींबू पानी (C)

व्याख्या: क्षारीय दूधपेस्ट मुँह की अतिरिक्त अम्लता को उदासीन करने में मदद करता है।

10. निम्नलिखित में से कौन-सा यौगिक अपच की स्थिति में उपयोग होता है?

- A. HCl B. NaCl
C. Mg(OH)₂ D. KOH (C)

व्याख्या: ममल्क ऑफ मैग्नेशिया (Mg(OH)₂) एक क्षार है जिसका उपयोग अम्लता से राहत पाने के लिए किया जाता है।

Video COURSES | QUIZ | PDF | TEST SERIES
Download Mission Gyan App