

अध्याय - 2 | अम्ल, क्षारक एवं लवण

1. साधारण नमक का रासायनिक नाम क्या है?

- A. सोडियम हाइड्रॉक्साइड
B. सोडियम क्लोराइड
C. कैल्शियम क्लोराइड
D. मैग्नीशियम क्लोराइड (B)

व्याख्या: साधारण नमक का रासायनिक नाम सोडियम क्लोराइड (NaCl) है।

2. क्लोर क्षार प्रक्रिया में उत्पन्न नहीं होने वाला पदार्थ कौन सा है?

- A. क्लोरीन B. हाइड्रोजन
C. सोडियम हाइड्रॉक्साइड D. अमोनिया (D)

व्याख्या: क्लोर क्षार प्रक्रिया से सोडियम हाइड्रॉक्साइड, क्लोरीन और हाइड्रोजन प्राप्त होते हैं, अमोनिया नहीं।

3. ब्लीचिंग पाउडर किस अभिक्रिया से बनता है?

- A. $\text{NaOH} + \text{Cl}_2$ B. $\text{Ca(OH)}_2 + \text{Cl}_2$
C. $\text{NaCl} + \text{NH}_3$ D. $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (B)

व्याख्या: ब्लीचिंग पाउडर (CaOCl_2) सूखे बुझाए चूने [Ca(OH)_2] पर क्लोरीन की क्रिया से बनता है।

4. बेकिंग सोडा का रासायनिक सूत्र क्या है?

- A. Na_2CO_3 B. NaCl
C. NaHCO_3 D. CaOCl_2 (C)

व्याख्या: बेकिंग सोडा का रासायनिक नाम सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट और सूत्र NaHCO_3 है।

5. जल की कठोरता को हटाने में कौन सा लवण सहायक होता है?

- A. NaHCO_3 B. $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
C. NaOH D. CaSO_4 (B)

व्याख्या: वॉशिंग सोडा ($\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$) जल की कठोरता को कम करने में उपयोग होता है।

6. प्लास्टर ऑफ पेरिस किस तापमान पर जिप्सम को गर्म करने से बनता है?

- A. 100°C B. 273K
C. 373K D. 200K (C)

व्याख्या: जिप्सम को 373K पर गर्म करने से प्लास्टर ऑफ पेरिस ($\text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$) बनता है।

7. क्रिस्टलीकरण के जल की उपस्थिति में कॉपर सल्फेट के क्रिस्टल का रंग क्या होता है?

- A. सफेद B. हरा
C. नीला D. लाल (C)

व्याख्या: हाइड्रेटेड कॉपर सल्फेट के क्रिस्टल नीले रंग के होते हैं क्योंकि इनमें क्रिस्टलीकरण का जल होता है।

8. प्लास्टर ऑफ पेरिस का उपयोग किसमें नहीं किया जाता?

- A. टूटी हड्डियों को जोड़ने में B. सजावटी वस्तुएँ बनाने में
C. कीटनाशक बनाने में
D. सतह को चिकना बनाने में (C)

व्याख्या: प्लास्टर ऑफ पेरिस का उपयोग कीटनाशक बनाने में नहीं होता।

9. निम्न में से किस लवण का उपयोग ऐन्टासिड के रूप में किया जाता है?

- A. NaOH B. NaHCO_3
C. CaSO_4 D. Na_2CO_3 (B)

व्याख्या: बेकिंग सोडा (NaHCO_3) को ऐन्टासिड के रूप में प्रयोग किया जाता है।

10. निम्न में से कौन सा लवण क्षारकीय लवण कहलाता है?

- A. NaCl B. NaHCO_3
C. Na_2CO_3 D. CaSO_4 (C)

व्याख्या: वॉशिंग सोडा ($\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$) एक क्षारकीय लवण होता है।