

अम्ल, भस्म एवं लवण

Acid base and salt

Set-4

Chapter -2

D

SCIENCE

Top 5

Short Questions

Total Short Questions in Set= 5

1. धोने का सोडा एवं बेकिंग सोडा के दो-दो उपयोग बताइए।

उत्तर-

➤ धोने का सोडा ($\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$)

- इसका उपयोग काँच, साबुन और कागज उद्योगों में होता है।
- जल की स्थायी कठोरता को दूर करने में भी इसका उपयोग होता है।

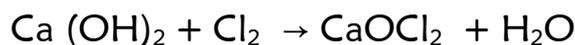
➤ बेकिंग सोडा (NaHCO_3) -

- इसका प्रयोग सोडा-अम्ल अग्निशामक में किया जाता है।
- पेट की अम्लीयता को दूर करने में बेकिंग सोडा का उपयोग किया जाता है।

2. विरंजक चूर्ण किस प्रकार तैयार किया जाता है?

उत्तर-

विरंजक चूर्ण का निर्माण शुष्क बुझे हुए चूने पर क्लोरीन की अभिक्रिया से होता है।



बड़ी मात्रा में इसके निर्माण के लिए एक विशेष टावर में हॉपर (Hopper) से शुष्क बुझा हुआ चूना डाला जाता है। नीचे से क्लोरीन गैस तथा गर्म वायु प्रवाहित करते हैं। क्लोरीन ऊपर तक पहुँचते-पहुँचते पूरी तरह से अवशोषित हो जाती है और बुझा हुआ चूना विरंजक चूर्ण में बदल जाता है।

3. प्लास्टर ऑफ पेरिस को आर्द्र-रोधी बर्तन में क्यों रखा जाना चाहिए? इसकी व्याख्या कीजिए।

उत्तर-

प्लास्टर ऑफ पेरिस $\text{CaSO}_4 + \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$ है। नमी की उपस्थिति के कारण यह जिप्सम बन जाता है। इसलिए इसे आर्द्र-रोधी बर्तन में रखा जाना चाहिए।

4. धोवन सोडा का रासायनिक सूत्र लिखिए। जब इसके क्रिस्टलों को वायु में खुला छोड़ देते हैं, तो क्या होता है?

उत्तर-

धोने का सोडा अर्थात् धोवन सोडा (Washing Soda) का सूत्र $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ है।

जब इसके क्रिस्टलों को हवा में उद्घासित किया जाता है तब उत्फुल्लन प्रक्रिया से पानी के नौ अणु बाहर निकल जाते हैं।



5. दैनिक जीवन में pH के पाँच महत्वों का उल्लेख करें।

उत्तर-

- i. कृषि कार्य में मृदा का pH ज्ञात करने में।
- ii. दवाई उत्पादन में।
- iii. जलीय जीवन के संरक्षण में।
- iv. विलयन की अम्लीयता अथवा क्षारीयता ज्ञात करने में।