

One Marks questions:

- Q1. Why Sodium Hydrogen Carbonate is a main component of antacid?
सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट एंटासिड का मुख्य घटक होता है, क्यों ?
- Q2. Name the sodium compound which is used for softening hard water.
उस सोडियम यौगिक का नाम बताइए जिसका उपयोग कठोर जल को मृदु बनाने में किया जाता है ।
- Q3. What is same in all acids?
सभी अम्लों में क्या समान होता है ?
- Q4. Write an example of reaction which product is used as fire extinguishers.
एक अभिक्रिया का उदाहरण दीजिये जिसके उत्पाद का उपयोग अग्नि-शामक के रूप में किया जाता है ।

Two Marks Question:

- Q5. Why should curd and sour substances not be kept in brass and copper vessels?
ताम्बे या पीतल के वर्तन में दही या खट्टे पदार्थ क्यों नहीं रखना चाहिए ?
- Q6. Why does distilled water not conduct electricity, whereas rain water does?
आसूत जल विद्युत का चालन क्यों नहीं करता है, जबकि वर्षा जल करता है ।
स्पष्ट कीजिये ।

Three Marks question;

- Q7. Which gas is usually liberated when an acid reacts with a metal? Illustrate with an example. How will you test for the presence of this gas?
अम्ल जब धातु के साथ अभिक्रिया करता है तो कौन-सी गैस निकलती है ? उदाहरण देकर समझाइए । आप सी गैस की जाँच कैसे करेंगे ।
- Q8. What is Chlor-alkali process? Give two uses of each products of this reaction.
क्लोरो-क्षार अभिक्रिया क्या है ? इस अभिक्रिया के विभिन्न उत्पादों के दो-दो उपयोग लिखिए ।
- Q9. Write three applications of pH in our daily life.
हमारे दैनिक जीवन में pH के तीन उपयोग के बारे में लिखिए ।
- Q10. Give the answers of following questions;
निम्न प्रश्नों का उत्तर दीजिये ।
- (i) two important uses of washing soda.
धावन सोडा के दो महत्वपूर्ण उपयोग लिखिए ।
 - (ii) An example with equation of Neutralisation reaction.
एक उदासीनीकरण अभिक्रिया का समीकरण का उदाहरण दीजिये ।
 - (iii) Why do acids not show acidic behaviour in the absence of water?
जल की अनुपस्थिति में अम्ल अम्लीय व्यवहार क्यों नहीं करता है ?