

अम्ल, भस्म एवं लवण

Set-2

Acid base and salt

Chapter -2

B**SCIENCE**

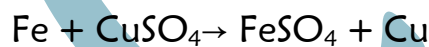
Top 5 Short Questions

Total Short Questions in Set= 5

1. लोहे की कील को कॉपर सल्फेट के विलयन में डुबाने पर विलयन का रंग बदल जाता है, क्यों?

उत्तर-

लोहे की कील को कॉपर सल्फेट के विलयन में डालने पर विलयन का रंग बदल जाता है, क्योंकि कॉपर सल्फेट के विलयन से कॉपर विस्थापित हो जाता है।



2. अम्ल का जलीय विलयन क्यों विद्युत का चालन करता है?

उत्तर-

अम्ल का जलीय विलयन में आयनीकरण के कारण (H^+) आयन उत्पन्न होते हैं। इस कारण विद्युत धारा प्रवाहित करने पर विद्युत का चालन होने लगता है।

3. खनिज और अयस्क क्या हैं? लोहे के दो अयस्कों के नाम उनके आणविक सूत्र के साथ लिखें।

उत्तर-

पृथ्वी की भूपर्पटी में प्राकृतिक रूप से पाये जाने वाले धातु या उनके यौगिकों को खनिज (mineral) कहते हैं।

अयस्क वह खनिज पदार्थ है जिसमें से कोई धातु को बहुत ही आसानी पूर्वक एवं कम खर्च में प्राप्त होती है। अयस्क कहलाती हुआ

लोहे के दो अयस्क इस प्रकार हैं- (i) हेमेटाइट (Fe_2O_3), (ii) मैग्नेटाइट (Fe_3O_4)

4. खनिज पदार्थ एवं अयस्कों के बीच दो अन्तरों को लिखें। 20 A

उत्तर-

खनिज एवं अयस्क के बीच अन्तर इस प्रकार है-

खनिज	अयस्क
खनिज मुक्तावस्था या संयुक्तावस्था में पाए जाते हैं। खनिजों में अशुद्धियाँ (गैंग) मौजूद रहती हैं।	वह खनिज जिससे आसानी से धातु प्राप्त की जा सकती है। अयस्क ऐसे खनिज हैं जिनमें अधिक प्रतिशत में धातु मौजूद रहते हैं।

5. अम्ल और भस्म में अंतर

अम्ल	भस्म
1. अम्ल स्वाद में खट्टा होता है	भस्म स्वाद में करबा होता है।
2. अम्ल जल में घुलकर हाइड्रोजन आयन (H^+) देते हैं	भस्म व्रत में घुलकर हाइड्रॉक्साइड आयन (OH^-) देते हैं
3. अम्ल नीले लिटमस पत्र को लाल करता है	क्षार लाल लिटमस पत्र को नीला करता है।