

UP Board Class 8 Science Notes Chapter 4 खनिज एवं धातु

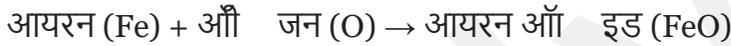
धातुओं के गुण—

- **आघातवर्धनीयता** – धातुओं का वह गुण जिसके कारण उन पीटकर चादरों में बदला जा सकता है।
- **तन्यता** – धातुओं का वह गुण जिसके कारण उन तारों में बदला जा सकता है।
- **ध्वानिक** – धातुओं का वह गुण जिससे वह आवाज उत्पन्न करते हैं।
- **सुचालक**- धातुओं का वह गुण जिसके कारण उसमें से विद्युत धारा वाहित होती है।
- धातुएं कठोर होती हैं।
- धातुएं चमकीली होती हैं।
- धातुएं विद्युत तथा ऊष्मा की सुचालक होती हैं।

वह सारी चीजें जिसमें यह गुण पाए जाते हैं। धातुएं कहलाती हैं। उदाहरण:- तांबा, लोहा, सोना, चांदी इत्यादि

धातु और अधातु के रासायनिक गुण

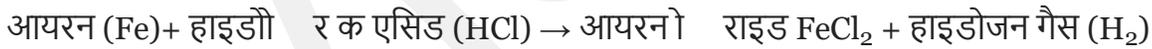
ऑक्सीजन के साथ अभिक्रिया



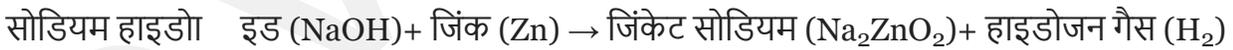
जल के साथ अभिक्रिया



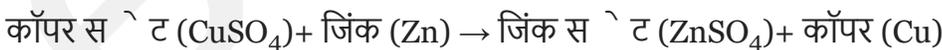
अम्लों के साथ अभिक्रिया



क्षारों के साथ अभिक्रिया



विस्थापन अभिक्रियाएं



धातु और अधातु के उपयोग

- ऑक्सीजन की मदद से हम सांस लेते हैं। जो एक अधातु है।
- नाइट्रोजन की मदद से पेड़ अपना भोजन बनाते हैं। जो एक अधातु है।
- अधातु का योग जल का शुद्धीकरण करने में किया जाता है। जैसे पानी में क्लोरिन डालने से।
- अधातु एंटीबायोटिक के रूप में भी इस्तेमाल की जाती हैं।

- लोहे का उपयोग ब त सारी मशीन बनाने म किया जाता है। जो एक धातु है।
- कॉपर का योग बिजली के तार बनाने म किया जाता है। जो एक धातु है।

हमारे आस पास ब त सारी चीज ह जो या तो धातु की बनी है या फिर अधातु की। आप इसम अपने हिसाब से बिंदुओं को ऐड कर सकते हो।

evidyarthi