

पदार्थ धातु और अधातु Class 8 Science Chapter 4 Notes in Hindi

धातुओं के गुण—

- **आघातवर्धनीयता** – धातुओं का वह गुण जिसके कारण उन्हें पीटकर चादरों में बदला जा सकता है।
- **तन्यता** – धातुओं का वह गुण जिसके कारण उन्हें 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 प्रवाहित 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

आयरन (Fe) + ऑक्सीजन (O) → आयरन ऑक्साइड (FeO)

जल के साथ अभिक्रिया

आयरन (Fe) + जल(H₂O) → फेरिक ऑक्साइड (Fe₂O₃) + हाइड्रोजन गैस (H₂)

अम्लो के साथ अभिक्रिया

आयरन (Fe) + हाइड्रोक्लोरिक एसिड (HCl) → आयरन क्लोराइड FeCl₂ + हाइड्रोजन गैस (H₂)

क्षारों के साथ अभिक्रिया

सोडियम हाइड्रोक्साइड (NaOH) + जिंक (Zn) → जिंकेट सोडियम (Na₂ZnO₂) + हाइड्रोजन गैस (H₂)

विस्थापन अभिक्रियाएं

कॉपर सल्फेट (CuSO₄) + जिंक (Zn) → जिंक सल्फेट (ZnSO₄) + कॉपर (Cu)

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 प्रयोग जल का शुद्धिकरण करने में किया जाता है। जैसे पानी में क्लोरीन डालने से।
- अधातु एंटीबायोटिक के रूप में भी इस्तेमाल की जाती हैं।

- लोहे का उपयोग बहुत सारी मशीनें बनाने में किया जाता है। जो एक धातु है।
- कॉपर का प्रयोग बिजली के तार बनाने में किया जाता है। जो एक धातु है।

हमारे आस पास बहुत सारी चीजें हैं जो या तो धातु की बनी है या फिर अधातु की। आप इसमें अपने हिसाब से बिंदुओं को ऐड कर सकते हो।

evidyarthi