

तत्व

धातु

अधातु

उपधातु



धातु

- वे तत्व जो इलेक्ट्रान देने की प्रकृति रखते हैं
- जैसे सोडियम, मैग्नेशियम, कैल्शियम ,
आयरन इत्यादि .
- धातु ऊष्मा तथा विद्युत के सुचालक हैं



अधातु

- वे तत्व जो इलेक्ट्रान लेने की प्रकृति रखते हैं .
- जैसे :- क्लोरीन , ऑक्सीजन , कार्बन इत्यादि .



उपधातु

- वे तत्व जो इलेक्ट्रान लेने या देने की प्रकृति रखते है . जैसे सिलिकोन



धातु के भौतिक गुण

- धातु ठोस और चमकीली होती है
- ये ऊष्मा और विद्युत के सुचालक होते हैं.
- धातुएं तन्य होती हैं .
- धातुएं ध्वानिक होती हैं .

विशेष :- धातुएं ठोस होती हैं लेकिन सोडियम निशियम, पोटेशियम मुलायम होती हैं जिसे चाकू से काटा जा सकता है. धातुएं कमरे के तापमान पर ठोस होती हैं लेकिन पारा (मर्करी) द्रव्य अवस्था में पाया जाता है. सामान्यता धातुएं विद्युत और ऊष्मा के सुचालक होते हैं लेकिन सीसा (Pb) और मर्करी (Hg) कुचालक होते हैं

अधातुए के भौतिक गुण

- अधातुए चमकीली नही होती है, आयोडीन अधातु होते हुए भी चमकीला होता है.
- ये अधिकतर कठोर नही होते है लेकिन कार्बन का एक अपरूप हिरा जो कठोर प्राकृतिक पदार्थ है .
- अधातुए ठोस या गैस अवस्था में पाई जाती है केवल ब्रोमिन को छोड़कर जो तरल रूप में होती है.

अधातुए तन्य नही होती है .

- अधातुए विद्युत एवं ऊष्मा के कुचालक होते है , ग्रेफाईट सुचालक होता है .
- अधातुए ध्वानिक नही होते है .



मिश्रधातु

- मिश्रधातु दो या दो से अधिक धातु या धातु और अधातु के समांगी मिश्रण होते हैं .
- इस्पात (Steel)= लोहा + निकैल और क्रोमियम
- पीतल = कॉपर + जिंक

- कांसा :- कॉपर + टिन
- सोल्डर :- लैड + टिन



Thanks You

By Mrs. Gayatri Kumari

Asst. Prof.

B.B.M.B.Ed.College, Sardaha, Chas, Bokaro

Date:- 11/02/2023