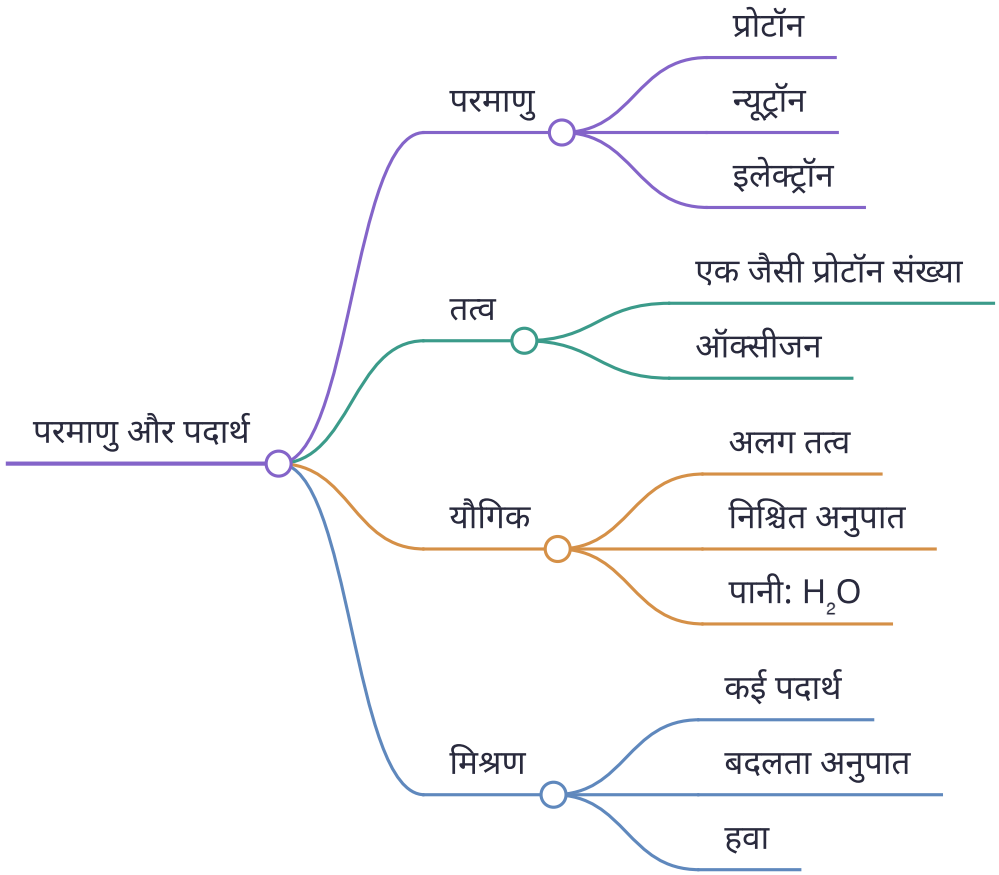
# परमाणु और पदार्थ

तत्व, यौगिक और मिश्रण में अंतर करें।




एक समय में एक शाखा पढ़ें। विवरण छिपाकर उसे अपने शब्दों में समझाएँ।

# विषय को समझें

परमाणु के नाभिक में प्रोटॉन और सामान्यतः न्यूट्रॉन होते हैं; इलेक्ट्रॉन उसके आसपास होते हैं। प्रोटॉन की संख्या तत्व तय करती है। यौगिक में अलग तत्वों के परमाणु रासायनिक रूप से जुड़े होते हैं। मिश्रण में कई पदार्थ होते हैं और उनके अनुपात बदल सकते हैं।

## मानचित्र की संरचना

पहले परमाणु के भाग, फिर पदार्थों का वर्गीकरण देखें।

> **इस बात पर ध्यान दें**
> हर अणु यौगिक नहीं है: ऑक्सीजन का अणु एक ही तत्व से बना है।

# खुद करके देखें

ऑक्सीजन, पानी और हवा को वर्गीकृत करके संरचना के आधार पर कारण बताएं।

## सोचने के लिए दो प्रश्न

**तत्व को क्या तय करता है?**

परमाणु क्रमांक नाभिक के प्रोटॉन की संख्या है।

**हवा मिश्रण क्यों है?**

हवा एक यौगिक नहीं, अलग गैसों का मिश्रण है।

## स्रोत

openstax.org
https://openstax.org/books/chemistry-2e/pages/1-2-phases-and-classification-of-matter

Studera.ai द्वारा तैयार उदाहरण और अभ्यास। studera.ai/hi/sansadhan/mind-map-udaharan पर मानचित्रों का उपयोग करें।