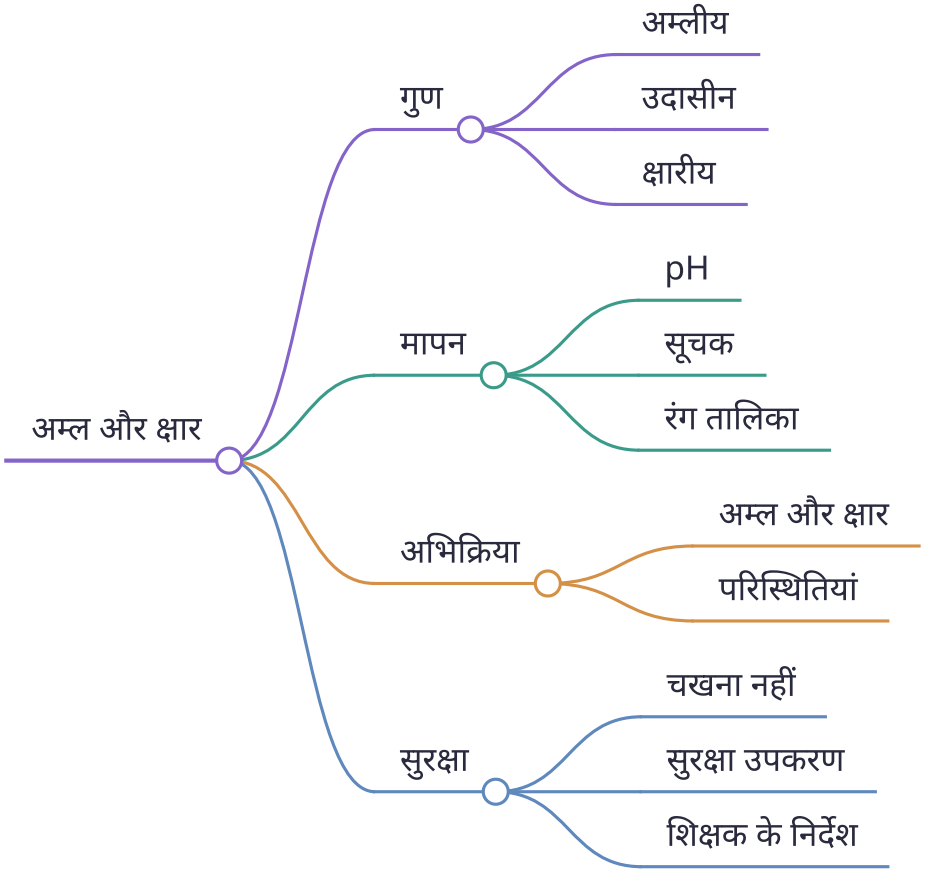
अम्ल और क्षार

pH को परिस्थितियों के साथ समझें।



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

विषय को समझें

जलीय विलयन का pH अम्लीयता की जानकारी देता है। सामान्य कमरे के तापमान पर प्रचलित जलीय विलयनों में 7 से कम अम्लीय और अधिक क्षारीय होता है। पैमाना लघुगणकीय है। सूचक का रंग उसी सूचक की तालिका से मिलाएं।

मानचित्र की संरचना

गुण, मापन और सुरक्षित प्रयोग अलग रखें।

> **इस बात पर ध्यान दें**
> अज्ञात पदार्थ चखें नहीं। प्रबल अम्ल और सांद्र विलयन एक ही बात नहीं हैं।

खुद करके देखें

दो ज्ञात विलयनों के सूचक रंगों की तुलना करें और अवलोकन को निष्कर्ष से अलग लिखें।

सोचने के लिए दो प्रश्न

रंग किससे मिलाएं?

अलग सूचकों के रंग बदलने की सीमा अलग होती है।

प्रबल और सांद्र का अर्थ समान है?

प्रबलता और सांद्रता अलग गुण बताते हैं।

स्रोत

openstax.org

https://openstax.org/books/chemistry-2e/pages/14-1-bronsted-lowry-acids-and-bases

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