

ऑक्साइड की परिभाषा क्या है उदाहरण व प्रकार सहित समझाइए

Definition of oxide in hindi types examples ऑक्साइड :

किसी तत्व की ऑक्सीजन से क्रिया करने पर द्वि अंगीय योगिक बनते हैं इन्हें ऑक्साइड कहते हैं यह दो प्रकार के होते हैं

1. सामान्य ऑक्साइड :

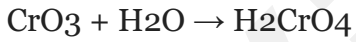
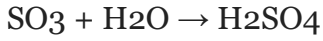
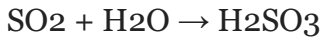
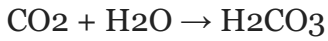
यह संयोजकता के नियमों का पालन करते हैं जैसे : CaO , MgO , Na₂O , FeO , Fe₂O₃ , PbO , PbO₂ , Al₂O₃ आदि

2. संयुक्त या मिश्रित ऑक्साइड :

यह संयोजकता के नियमों का पालन नहीं करते जैसे : Fe₃O₄ , Pb₃O₄ आदि सामान्य ऑक्साइड चार प्रकार के होते हैं :

1. अम्लीय ऑक्साइड (Acidic oxide) :

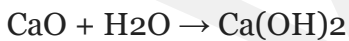
वह ऑक्साइड जो जल से क्रिया करके अम्ल बनाते हैं उन्हें अम्लीय ऑक्साइड कहते हैं प्रायः अधातु के ऑक्साइड अम्लीय प्रकृति के होते हैं उदाहरण : CO₂ , SO₂ , N₂O₅ , Mn₂O₇ , CrO₃ आदि



2. क्षारीय ऑक्साइड (Alkaline oxide):

यह जल से क्रिया करके क्षार बनाते हैं

जैसे : CaO , MgO , Na₂O आदि



3. उदासीन ऑक्साइड (Neutral oxide):

यह जल से कोई क्रिया नहीं करते

उदाहरण : CO , NO , N₂O

4. उभयधर्मी ऑक्साइड :

यह अम्ल व क्षार दोनों से क्रिया कर लेते हैं

जैसे : Al₂O₃

