

# 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 :  $\text{CaO}$  ,  $\text{MgO}$  ,  $\text{Na}_2\text{O}$  ,  $\text{FeO}$  ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  ,  $\text{PbO}$  ,  $\text{PbO}_2$  ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$  आदि

## 2. संयुक्त या मिश्रित ऑक्साइड :

यह संयोजकता के नियमों का पालन नहीं करते जैसे :  $\text{Fe}_3\text{O}_4$  ,  $\text{Pb}_3\text{O}_4$  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 :  $\text{CO}_2$  ,  $\text{SO}_2$  ,  $\text{N}_2\text{O}_5$  ,  $\text{Mn}_2\text{O}_7$  ,  $\text{CrO}_3$  आदि



### 2. क्षारीय ऑक्साइड (Alkaline oxide):

यह जल से क्रिया करके क्षार बनाते हैं

जैसे :  $\text{CaO}$  ,  $\text{MgO}$  ,  $\text{Na}_2\text{O}$  आदि



### 3. उदासीन ऑक्साइड (Neutral oxide):

यह जल से कोई क्रिया नहीं करते

उदाहरण :  $\text{CO}$  ,  $\text{NO}$  ,  $\text{N}_2\text{O}$

### 4. उभयधर्मी ऑक्साइड :

यह अम्ल व क्षार दोनों से क्रिया कर लेते हैं

जैसे :  $\text{Al}_2\text{O}_3$

