

## रासायनिक अभिक्रियाओं से संबंधित महत्वपूर्ण प्रश्न

\*  $\text{FeCl}_3$  का  $\text{FeCl}_2$  में परिवर्तन कहलाता है ?

→ अपचयन

\* एक पदार्थ दो छोटे सरल अणुओं में टूटता है तो अभिक्रिया होगी ?

→ अपघटनीय

\* दोनों दिशाओं में होने वाली अभिक्रियाएँ हैं ?

→ अपचायक

\* अभिक्रिया के वेग को बढ़ाने वाले होते हैं ।

→ उत्प्रेरक

\* एन्जाइम होते हैं ?

→ जैव उत्प्रेरक

\*  $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$  इस अभिक्रिया में मैग्नीशियम धातु हो रहा है ?

→ ऑक्सीकृत

\* उत्क्रमणीय अभिक्रियाओं के लिए किस चिन्ह का प्रयोग किया जाता है ?

→  $\rightleftharpoons$

\* वह अभिक्रिया जो बनने वाले उत्पाद से ही उत्प्रेरित हो जाती है , कहलाती है ?

→ स्वतः उत्प्रेरित

\* वनस्पति तेल को वनस्पति घी में परिवर्तित करने वाले उत्प्रेरक के नाम बताइये ।

→ निकल ( Ni )

\*  $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$  यह किस प्रकार की अभिक्रिया का उदाहरण है ?

→ विस्थापन अभिक्रिया

\* उत्क्रमणीय अभिक्रिया किसे कहते हैं ?

→ ऐसी अभिक्रिया जो दोनों दिशाओं में होती है

\* उत्प्रेरक वर्धक व उत्प्रेरक विष का क्या कार्य है ?

→ उत्प्रेरक वर्धक , उत्प्रेरक की क्रियाशीलता बढ़ाते हैं जबकि उत्प्रेरक विष से उत्प्रेरक की क्रियाशीलता कम हो जाती है ।

\* अम्ल व क्षार की परस्पर अभिक्रिया कौनसी अभिक्रिया कहलाती है ?

→ उदासीनीकरण अभिक्रिया

\* वेग के आधार पर अभिक्रिया कितने प्रकार की होती है ?

→ वेग के आधार पर अभिक्रिया दो प्रकार की होती है - ( i ) तीव्र अभिक्रिया ( ii ) मंद अभिक्रिया ।

\* किसी अभिक्रिया में उत्प्रेरक का क्या कार्य होता है ?

→ अभिक्रिया के वेग में वृद्धि या कमी करना

\* रेडॉक्स अभिक्रिया किसे कहते हैं ?

→ वह अभिक्रिया जिसमें एक पदार्थ ऑक्सीकृत तथा दूसरा पदार्थ अपचयित होता है तथा ये अभिक्रियाएँ साथ - साथ चलती हैं , इन्हें रेडॉक्स या उपापचयी अभिक्रिया कहते हैं ।

\* कोयले का दहन कौन सी अभिक्रिया है ?

→ संयुग्मन या संयोजन अभिक्रिया

\* जब पोटेशियम धातु की जल से क्रिया करवाते हैं तो इसका

→ ऑक्सीकरण होता है ।

\*  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 2\text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{Fe}$

ऊपर दी गई अभिक्रिया किस प्रकार की है ?

→ विस्थापन अभिक्रिया

\* लौह - चूर्ण पर तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल डालने से क्या होता है ।

→ हाइड्रोजन गैस एवं आयरन क्लोराइड बनता है ।

\* अभिक्रिया  $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$  में किस पदार्थ का ऑक्सीकरण हो रहा है ?

→ Zn

\*  $\text{NH}_4\text{Cl}$  के विलयन की pH होगी -

→ 7 से कम

\* चिप्स की थैली में कौनसी गैस भरी जाती है ताकि उनका ऑक्सीकरण न हो सके ?

→ नाइट्रोजन गैस

\* पोटेशियम क्लोरेट को गर्म करने पर कौनसी गैस निकलती है ?

→ ऑक्सीजन गैस

\*  $\text{Pb(s)} + \text{CuCl}_2(\text{aq}) \rightarrow \text{PbCl}_2(\text{aq}) + \text{Cu(s)}$

किस प्रकार की अभिक्रिया है ?

→ विस्थापन एवं रेडॉक्स अभिक्रिया

\* मैग्नीशियम रिबन को वायु में जलाने पर क्या बनता है ?

→ श्वेत मैग्नीशियम ऑक्साइड

\* मैग्नीशियम रिबन को वायु में जलाने पर मैग्नीशियम ऑक्सीकृत होता है या अपचयित ?

→ ऑक्सीकृत

\* कैल्सियम ऑक्साइड को जल में घोलने पर ऊष्मा में क्या परिवर्तन होता है ?

→ उत्सर्जित

\* कॉपर से अधिक सक्रिय तीन धातुओं के नाम लिखिए ।

→ आयरन ( Fe ), जिंक ( Zn ) तथा मैग्नीशियम ( Mg )

\* अभिक्रिया  $\text{H}_2\text{S} + \text{Br}_2 \rightarrow 2\text{HBr} + \text{S}$  में किस पदार्थ का अपचयन हो रहा है ?

→  $\text{Br}_2$  ( ब्रोमीन )

\* संगमरमर ( Marble ) का रासायनिक सूत्र क्या है ?

→  $\text{CaCO}_3$  ( कैल्सियम कार्बोनेट )

\* Zn , Pb तथा Cu की क्रियाशीलता का क्रम लिखिए ।

→  $\text{Zn} > \text{Pb} > \text{Cu}$

\* उत्क्रमणीय अभिक्रियाओं में कौनसी दो अभिक्रियाएँ साथ - साथ चलती हैं ?

→ अग्र अभिक्रिया तथा प्रतीप अभिक्रिया

\* सक्रियता श्रेणी किसे कहते हैं ?

→ तत्वों को उनकी क्रियाशीलता के क्रम में रखने पर प्राप्त श्रेणी को सक्रियता श्रेणी कहते हैं ।

\* दूध से दही बनना तथा तैयार सब्जी का कुछ घण्टों बाद खराब होना किस प्रकार के परिवर्तन हैं ?

→ रासायनिक परिवर्तन

Disclaimer - यह पीडीएफ विभिन्न स्रोतों से तथ्य एकत्रित करके बनायीं गयी है , यदि इसमें कोई त्रुटि पायी जाती है तो नॉलेज हब संचालक की जिम्मेदारी नहीं होगी ।

अन्य पीडीएफ डाउनलोड करने के लिए यहाँ क्लिक करें या गूगल पर सर्च करें - [knowledgekahub](https://www.knowledgekahub.com)



Join Telegram



@knowledgekahub



Click Here To Join

भगवान के भरोसे मत बैठो , क्या पता वो हमारे भरोसे बैठा हो ।