

Class 10 – Science
Quiz Abhyaas (10 July 2021 – 16 July 2021)

$\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$ किस प्रकार का अभिक्रिया है?

1. विस्थापन
2. अपघटन
3. संयोजन
4. द्विविस्थापन

श्वसन किस प्रकार की अभिक्रिया है?

1. संयोजन
2. ऊष्माक्षेपी
3. ऊष्माशोषी
4. इनमें से कोई नहीं

निम्नलिखित में से कौन एक रेडॉक्स अभिक्रिया है?

1. $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$
2. $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
3. $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
4. $\text{AgNO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{AgCl} + \text{HNO}_3$

निम्नलिखित में से कौन सी अभिक्रिया असंतुलित है?

1. $2\text{Fe} + 3\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{FeCl}_3$
2. $2\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow 2\text{PbO} + 4\text{NO}_2 + \text{O}_2$
3. $\text{FeCl}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_3$
4. $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$

अभिक्रिया जो एक ही दिशा में अग्रसर होती है उसे _____ अभिक्रिया कहते हैं।

1. उत्क्रमणीय
2. अनुत्क्रमणीय
3. संयोजन
4. इनमें से कोई नहीं

रासायनिक समीकरण जिसमें अभिकारक एवं प्रतिफलों में उपस्थित प्रत्येक तत्वों के परमाणुओं की संख्या समान होती है क्या कहलाते हैं?

1. कंकाली समीकरण
2. असंतुलित
3. संतुलित
4. द्रव्यमान संरक्षण के प्रतिकूल

किसी कम क्रियाशील धातु का अधिक क्रियाशील धातु द्वारा होता है:

1. संयोजन
2. विस्थापन
3. वियोजन
4. इनमें से कोई नहीं

दो यौगिक अपने आयनों का विनिमय करके दो नए यौगिकों का निर्माण करते हैं, यह अभिक्रिया है:

1. वियोजन अभिक्रिया
2. संयोजन अभिक्रिया
3. उभय-विस्थापन अभिक्रिया
4. बैधुत-अपघटन अभिक्रिया