

पाठ 1. रासायनिक अभिक्रियाएँ और समीकरण

- रासायनिक परिवर्तन को भी **रासायनिक अभिक्रिया** कहा जाता है ।
- रासायनिक अभिक्रिया के दो भाग होते हैं , (1) अभिकारक (2) उत्पाद
- वे पदार्थ जिनमें रासायनिक अभिक्रिया के द्वारा रासायनिक परिवर्तन होता है **अभिकारक** कहलाते हैं ।
- अभिक्रिया के दौरान नए बनने वाले पदार्थ **उत्पाद** कहलाते हैं ।
- **शब्द-समीकरण** में अभिकारकों के उत्पाद में परिवर्तन को उनके मध्य एक तीर का निशान लगाकर दर्शाया जाता है ।
- तीर का सिरा उत्पाद की ओर इंगित करता है और अभिक्रिया होने की दिशा को दर्शाता है ।
- अभिकारकों के बीच योग (+) का चिन्ह लगाकर उन्हें बाईं ओर (LHS) लिखा जाता है । इसी प्रकार उत्पादों के बीच भी योग (+) चिन्ह लगाकर उन्हें दाईं ओर (RHS) लिखा जाता है ।
- शब्दों की जगह रासायनिक सूत्र का उपयोग करके रासायनिक समीकरणों को अधिक संक्षिप्त और उपयोगी बनाया जा सकता है ।
- एक रासायनिक समीकरण एक रासायनिक अभिक्रिया का प्रतिनिधित्व करता है ।
- प्रत्येक तत्व के परमाणुओं की संख्या तीर के दोनों ओर सामान होती है ।
- **असंतुलित रासायनिक समीकरण** को **कंकाली समीकरण** कहते हैं ।
- द्रव्यमान संरक्षण के नियम को संतुष्ट करने के लिए रासायनिक समीकरण को संतुलित किया जाता है ।
- **द्रव्यमान संरक्षण के नियम** : किसी भी रासायनिक अभिक्रिया में द्रव्यमान का ना तो सृजन होता है ना ही विनाश होता है ।
- किसी भी रासायनिक अभिक्रिया के उत्पाद तत्वों का कुल द्रव्यमान अभिकारक तत्वों के कुल द्रव्यमान के बराबर होता है ।
- रासायनिक अभिक्रिया के बाद और रासायनिक अभिक्रिया के पहले प्रत्येक तत्व के परमाणुओं की संख्या समान रहती है ।
- **कंकाली समीकरण** को **Hit and trial method or inspecting method** के उपयोग से संतुलित किया जा सकता है ।
- **संयोजन अभिक्रिया, वियोजन अभिक्रिया, विस्थापन अभिक्रिया, द्वि-विस्थापन अभिक्रिया, उपचयन और अपचयन** ये सभी रासायनिक अभिक्रिया के प्रकार हैं ।
- **संक्षारण और विकृत-गंधिता** उपचयन अभिक्रिया के प्रभाव के कारण होते हैं ।
- एक सम्पूर्ण रासायनिक अभिक्रिया अभिकारक, उत्पाद और उनके भौतिक दशाओं को **संकेतों** में दर्शाता है ।
- **संयोजन अभिक्रिया** में दो या दो से अधिक पदार्थ मिलकर एक एकल नया उत्पाद बनाते हैं ।
- जिस अभिक्रिया में ऊर्जा का अवशोषण होता है वह **ऊष्माशोषी अभिक्रिया** कहलाती है ।
- **अवक्षेपण अभिक्रियाएँ** अघुलनशील लवणों का उत्पादन करती हैं ।
- **द्वि-विस्थापन अभिक्रिया** में दो भिन्न अणुओं या अणुओं के समूहों में बीच आयनों (ions) का अदान-प्रदान होता है ।
- अभिक्रिया में पदार्थों से **ऑक्सीजन या हाइड्रोजन का योग अथवा हास** भी होता है ।
- ऑक्सीजन का योग अथवा हाइड्रोजन का हास **आक्सीकरण या उपचयन** कहलाता है ।
- ऑक्सीजन का हास अथवा हाइड्रोजन का योग **अपचयन** कहलाता है ।
- जब कोई तत्व किसी यौगिक से किसी दूसरे तत्व को विस्थापित करता है तो **विस्थापन अभिक्रिया** होती है ।
- **विस्थापन अभिक्रिया** में एक अधिक अभिक्रियाशील तत्व कम अभिक्रियाशील पदार्थ को विस्थापित कर देता है । जैसे आयरन जिंक और कॉपर को विस्थापित कर देता है क्योंकि आयरन जिंक और कॉपर से अधिक अभिक्रियाशील है ।
- **द्वि-विस्थापन अभिक्रिया** में आयनों का आदान-प्रदान होता है ।
- हमारे **भोजन में ऑक्सीजन के वृद्धि** से भोजन का उपचयन तेजी से होता है जिससे वह **विकृत-गंधित** हो जाता है ।
- **विकृत-गंधित** पदार्थों का गंध और स्वाद बदल जाता है ।

पाठगत-प्रश्न:

पेज - 6

प्र० 1. वायु में जलाने से पहले मैग्नीशियम रिबन को साफ क्यों किया जाता है ?

उत्तर: वायु में जलाने से पहले मैग्नीशियम रिबन को साफ किया जाता है ताकि वह जलते समय पूरी तरह वायु के संपर्क में रहे ।

प्र० 2. निम्नलिखित रासायनिक अभिक्रियाओं के लिए संतुलित समीकरण लिखिए :

- (i) हाइड्रोजन + क्लोरीन \rightarrow हाइड्रोजन क्लोराइड
- (ii) बेरियम क्लोराइड + एल्युमीनियम सल्फेट \rightarrow बेरियम सल्फेट + एल्युमीनियम क्लोराइड
- (iii) सोडियम + जल \rightarrow सोडियम हाइड्रॉक्साइड + हाइड्रोजन

प्र० 3. निम्नलिखित अभिक्रियाओं के लिए उनकी अवस्था के संकेतों के साथ संतुलित रासायनिक समीकरण लिखिए :

- (i) जल में बेरियम क्लोराइड तथा सोडियम सल्फेट के विलयन अभिक्रिया करके सोडियम क्लोराइड का विलयन तथा अधुलनशील बेरियम सल्फेट का अवक्षेप बनाते हैं ।
- (ii) सोडियम हाइड्रॉक्साइड का विलयन (जल में) हाइड्रॉक्लोरिक अम्ल के विलयन (जल में) से अभिक्रिया करके सोडियम क्लोराइड का विलयन तथा जल बनाते हैं ।

पेज - 11

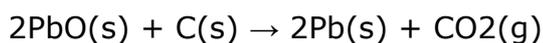
प्र० 1. किसी पदार्थ 'X' के विलयन का उपयोग सफेदी करने के लिए होता है ।

- (i) पदार्थ 'X' का नाम तथा इसका सूत्र लिखिए ।
- (ii) ऊपर (i) में लिखे पदार्थ की जल के साथ अभिक्रिया लिखिए ।

प्र० 2. क्रियाकलाप 1.7 में एक परखनली में एकत्रित गैस की मात्रा दूसरी से दोगुनी क्यों है ? उस गैस का नाम बताइए ।

अभ्यास प्रश्न :

प्रश्न 1: निचे दी गयी अभिक्रिया के सम्बन्ध में कौन सा कथन असत्य है ?



- (a) सीसा अपचयित हो रहा है ।
(b) कार्बन डाइऑक्साइड उपचयित हो रहा है ।
(c) कार्बन अपचयित हो रहा है ।
(d) लेड ऑक्साइड अपचयित हो रहा है ।

उत्तर : (i) (a) एवं (b)

(ii) (a) एवं (c)

(iii) (a) (b) एवं (c)

(iv) सभी

समीक्षा:

- (a) सीसा अपचयित हो रहा है । →कथन सत्य है ।
(b) कार्बन डाइऑक्साइड उपचयित हो रहा है । →कथन असत्य है ।
(c) कार्बन अपचयित हो रहा है । →कथन सत्य है ।
(d) लेड ऑक्साइड अपचयित हो रहा है । →कथन असत्य है ।

उत्तर : (ii) (a) एवं (c) कथन सत्य है ।

प्रश्न2: $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 2\text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{Fe}$

ऊपर दी गई अभिक्रिया किस प्रकार की है ।

- (a) संयोजन अभिक्रिया
(b) द्वि-विस्थापन अभिक्रिया
(c) वियोजन अभिक्रिया
(d) विस्थापन अभिक्रिया

उत्तर : (d) विस्थापन अभिक्रिया

प्रश्न3: लौह चूर्ण पर तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल डालने से क्या होता है ? सही उत्तर पर निशान लगाये ।

- (a) हाइड्रोजन गैस और एवं आयरन क्लोराइड बनता है ।
(b) क्लोरीन गैस एवं आयरन हाइड्रो-क्साइड बनता है ।
(c) कोई अभिक्रिया नहीं होती ।
(d) आयरन लवण एवं जल बनता है ।

उत्तर: (a) हाइड्रोजन गैस और एवं आयरन क्लोराइड बनता है ।

प्रश्न4: संतुलित रासायनिक समीकरण क्या है ? रासायनिक समीकरण को संतुलित करना क्यों आवश्यक है ?

उत्तर: जब अभिकारक और उत्पाद दोनों तरफ के प्रत्येक तत्व के परमाणुओं की संख्या समान हो तो ऐसे समीकरण को संतुलित रासायनिक समीकरण कहते हैं | द्रव्यमान संरक्षण के नियम को संतुष्ट करने के लिए रासायनिक समीकरण को संतुलित किया जाता है |

प्रश्न5: निम्न कथनों को रासायनिक समीकरण के रूप में लिखकर संतुलित कीजिये |

- (a) नाइट्रोजन हाइड्रोजन गैस से अभिक्रिया कर अमोनिया बनाता है |
(b) हाइड्रोजन सल्फाइड गैस का वायु में दहन होने पर जल एवं सल्फर डाइऑक्साइड बनता है |
(c) एलुमिनियम सल्फेट के साथ अभिक्रिया कर बेरियम क्लोराइड, एलुमिनियम क्लोराइड एवं बेरियम सल्फेट का अवक्षेप देता है |
(d) पोटैशियम धातु जल के साथ अभिक्रिया करके पोटैशियम हाइड्रो-ऑक्साइड एवं हाइड्रोजन गैस देता है |

उत्तर :- (a) $3H_2 + N_2 \rightarrow 2NH_3$

(b) $2H_2S + 3O_2 \rightarrow 2H_2O + 3BaSO_2$

(c) $3BaCl_2 + Al_2(SO_4)_3 \rightarrow 2AlCl_3 + 3BaSO_2$

(d) $2K + 2H_2O \rightarrow 2KOH + H_2$

प्रश्न6: निम्न रासायनिक समीकरण को संतुलित कीजिये:

- (a) $HNO_3 + Ca(OH)_2 \rightarrow Ca(NO_3)_2 + H_2O$
(b) $NaOH + H_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 + H_2O$
(c) $NaCl + AgNO_3 \rightarrow AgCl + NaNO_3$
(d) $BaCl_2 + H_2SO_4 \rightarrow BaSO_4 + HCl$

उत्तर :- संतुलित रासायनिक समीकरण :-

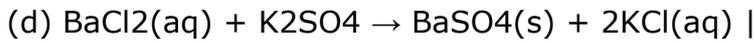
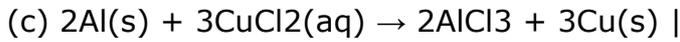
- (a) $2HNO_3 (aq) + Ca(OH)_2 (aq) \rightarrow Ca(NO_3)_2 (aq) + 2H_2O (l)$
(b) $2NaOH (aq) + H_2SO_4 (aq) \rightarrow Na_2SO_4 (aq) + 2H_2O (l)$
(c) $NaCl (aq) + AgNO_3 (aq) \rightarrow AgCl (s) + NaNO_3 (aq)$
(d) $BaCl_2 (aq) + H_2SO_4 (aq) \rightarrow BaSO_4 (s) + 2HCl (aq)$

प्रश्न7: निम्न अभिक्रियाओं के लिए संतुलित रासायनिक समीकरण लिखिए |

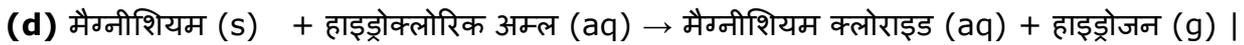
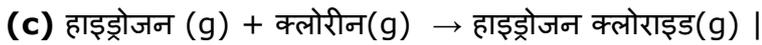
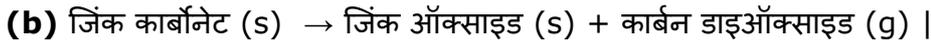
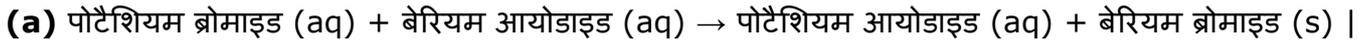
- (a) कैल्सियम हाइड्रो-ऑक्साइड + कार्बन डाइऑक्साइड \rightarrow कैल्सियम कार्बोनेट + जल
(b) जिंक + सिल्वर नाइट्रेट \rightarrow जिंक नाइट्रेट + सिल्वर
(c) एलुमिनियम + कॉपर क्लोराइड \rightarrow एलुमिनियम क्लोराइड + कॉपर
(d) बेरियम क्लोराइड + पोटैशियम सल्फेट \rightarrow बेरियम सल्फेट + पोटैशियम क्लोराइड

उत्तर : (a) $Ca(OH)_2 (aq) + CO_2 (g) \rightarrow CaCO_3 (s) + H_2O (l)$ |

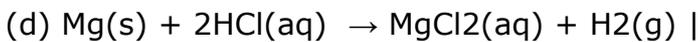
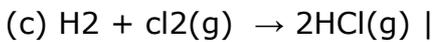
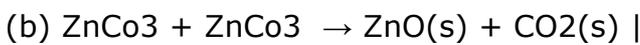
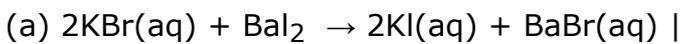
(b) $Zn (s) + 2AgNO_3 (aq) \rightarrow Zn(NO_3)_2 + 2Ag (s)$ |



प्रश्न8: निम्न अभिक्रियाओं के लिए संतुलित रासायनिक समीकरण लिखिए एवं प्रत्येक अभिक्रिया का प्रकार बताईये |

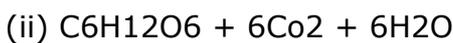
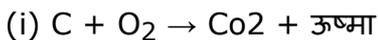


उत्तर :

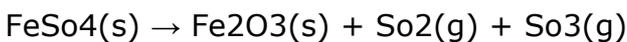


प्रश्न9: ऊष्माक्षेपी एवं ऊष्माशोषी अभिक्रिया का क्या अर्थ है ? उदाहरण दीजिये |

उत्तर : वे अभिक्रिया जिसमें उत्पादों के बनाने पर ऊष्मा मुक्त होती है , उष्माक्षेपी अभिक्रियाएँ कहलाती हैं |

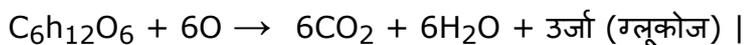


वे अभिक्रियायें जिसमें उत्पादों के बनाने पर ऊर्जा अवशोषित होती है , ऊष्माशोषी कहलाती हैं |



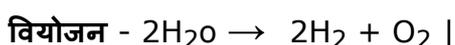
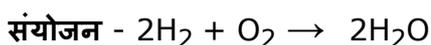
प्रश्न10: श्वसन को ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया क्यों कहते हैं ? वर्णन कीजिये |

उत्तर : पाचन क्रिया के समय भोजन हमारे शरीर में उपस्थित ऑक्सीजन के साथ मिलकर ऊर्जा मुक्त करता ही | हमारे शरीर की कोशिकाओं को ऊर्जा मिलाती है | अतः श्वसन एक उष्माक्षेपी अभिक्रिया है |



प्रश्न11: वियोजन अभिक्रिया को संयोजन अभिक्रिया के विपरीत क्यों कहा जाता है ? इन अभिक्रियाओं के लिए समीकरण लिखिए |

उत्तर : जिस प्रकार संयोजन अभिक्रिया में दो या दो अधिक अभिकारक परस्पर क्रिया करके उत्पाद बनाते हैं , ठीक उसी के विपरीत वियोजन अभिक्रिया में कोई यौगिक दो या ड़ॉन से यौगिकों में विघटित हो जाता है |



महत्वपूर्ण-प्रश्नोत्तर

प्रश्न: CaO (s) का सामान्य नाम लिखिए ।

उत्तर: चूना पत्थर ।

प्रश्न: सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट, एंटासीड का एक मुख्य संघटक क्यों होता है ?

उत्तर: क्योंकि सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट एक क्षारीय पदार्थ है यह एसिड को उदासीन कर देता है ।

प्रश्न: रसायनिक अभिक्रिया में अभिकारक और उत्पादों को किन किन भौतिक अवस्थाओं में दर्शाया जाता है ?

उत्तर: ठोस (s), द्रव्य (l), गैस(g) और जलीय विलयन(aq) के रूप में ।

प्रश्न: क्या होता है जब मैग्नीशियम रिबन को वायु की उपस्थिति में जलाया जाता है ?

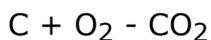
उत्तर: यह सफ़ेद रंग का मैग्नीशियम ऑक्साइड बनता है ।

प्रश्न: श्वसन को उष्माक्षेपी अभिक्रिया क्यों कहते हैं ? कारण दीजिए ।

उत्तर: श्वसन क्रिया जो हमारी कोशिकाओं में निरंतर होती रहती है यह एक प्रकार की उष्माक्षेपी अभिक्रिया है । भोजन से प्राप्त कार्बोहाइड्रेट टूटने के बाद ग्लूकोज में बदल जाता है जो श्वसन अभिक्रिया में ऑक्सीजन के साथ मिलकर हमें उर्जा प्रदान करते हैं । चूँकि ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया में भी उर्जा निकलती है इसलिए श्वसन को भी ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया कहते हैं।

प्रश्न: उस अभिक्रिया का नाम बताये जिसमें दो या दो से अधिक अभिकारक मिलकर एकल उत्पाद बनाते हैं । इस अभिक्रिया का एक संतुलित समीकरण लिखिए ।

उत्तर: संयोजन अभिक्रिया ।



प्रश्न: वसायुक्त अथवा तैलीय खाद्य सामग्री को लम्बे समय तक रखने के लिए पैकिंग थैली में कौन सी गैस से युक्त किया जाता है । क्यों ?

उत्तर: थैली से ऑक्सीजन को हटाकर नाइट्रोजन युक्त किया जाता है इससे उपचयन की सम्भावना खत्म हो जाती है और थैली में रखे पदार्थ विकृतगंधित नहीं होते हैं।

प्रश्न: वसायुक्त अथवा तैलीय खाद्य सामग्रीयों के उपचयन से उनमें कौन से गुण आ जाते हैं ?

उत्तर: वे विकृतगंधित हो जाते हैं ।

प्रश्न: वसायुक्त अथवा तैलीय खाद्य सामग्रीयों के उपचयन की गति धीमी करने के लिए दो महत्वपूर्ण उपाय लिखिए ।

उत्तर:

1. वायुरोधी बर्तन में रखने से उपचयन की गति हो जाती है ।
2. थैली से ऑक्सीजन को हटाकर नाइट्रोजन युक्त करने से उपचयन की संभावना खत्म हो जाती है ।

प्रश्न: उस अभिक्रिया का नाम लिखिए जिनमें अभिकारकों के बीच आयनों का अदान-प्रदान होता है ।

उत्तर: द्वि-विस्थापन अभिक्रिया |

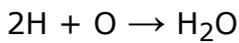
प्रश्न: रासायनिक अभिक्रिया किसे कहते हैं ?

उत्तर: ऐसी प्रक्रियाएँ जिनमें नए गुणों वाले पदार्थों का निर्माण होता है, रासायनिक अभिक्रिया कहलाती है |

जैसे- दूध से दही का बनना, लोहे पर जंग लगना आदि |

प्रश्न: रासायनिक समीकरण किसे कहते हैं ?

उत्तर: जब किसी रासायनिक अभिक्रिया को संकेतों अथवा सूत्रों के माध्यम से व्यक्त किया जाता है तो इसे रासायनिक समीकरण कहते हैं |



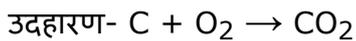
महत्वपूर्ण-प्रश्नोत्तर:

प्रश्न: रासायनिक समीकरण के कितने भाग होते हैं ?

उत्तर: रासायनिक समीकरण के दो भाग होते हैं |

(1) अभिकारक – रासायनिक अभिक्रिया में भाग लेने वाले पदार्थ |

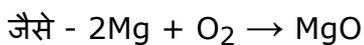
(2) उत्पाद – अभिक्रिया से उत्पन्न पदार्थ उत्पाद कहलाते हैं |



(अभिकारक) (उत्पाद)

प्रश्न: असंतुलित रासायनिक समीकरण किसे कहते हैं ?

उत्तर: तीर के बाईं ओर तथा दाईं ओर के तत्वों के परमाणुओं की संख्या समान नहीं हो ऐसे समीकरण को असंतुलित रासायनिक समीकरण कहते हैं |



(अभिकारक) (उत्पाद)

तत्व	अभिकारक	उत्पाद
मैग्नीशियम	2	1
ऑक्सीजन	2	1

प्रश्न: यौगिक किसे कहते हैं ?

उत्तर: दो या दो से अधिक परमाणुओं के मेल से बने पदार्थ को यौगिक कहते हैं, एवं ये हमेशा निश्चित अनुपात में होते हैं | जैसे -

H_2O , H_2SO_4 , $CuSO_4$, and AlO_3 इत्यादि |

प्रश्न: ऊष्मा के आधार पर रासायनिक अभिक्रिया कितने प्रकार की होती है ?

उत्तर: ऊष्मा के आधार पर रासायनिक अभिक्रिया दो प्रकार की होती है |

- (1) ऊष्माशोषी अभिक्रिया
- (2) ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया

प्रश्न: ऊष्माशोषी अभिक्रिया की परिभाषा उदहारण सहित दीजिये |

उत्तर: जिस अभिक्रिया से ऊष्मा का अवशोषण होता है उसे ऊष्माशोषी अभिक्रिया कहते हैं |

जैसे - $N + O_2 \rightarrow NO_2$

इस अभिक्रिया में ऊष्मा का अवशोषण होता है |

प्रश्न: ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया की परिभाषा उदहारण सहित दीजिये |

उत्तर: जिस अभिक्रिया में ऊष्मा निकलती है उसे ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया कहते हैं | जैसे -

$C + O_2 \rightarrow CO_2$

प्रश्न: संयोजन अभिक्रिया से आप क्या समझते हैं ?

उत्तर: वे अभिक्रियाएँ जिनमें दो या दो से अधिक पदार्थ मिलकर एक नया पदार्थ बनाते हैं, उन्हें संयोजन अभिक्रिया कहते हैं |

उदहारण: $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$

इस अभिक्रिया में मैग्नीशियम एवं ऑक्सीजन मिलकर अभिक्रिया करते हैं और एक नया पदार्थ मैग्नीशियम ऑक्साइड बनाते हैं |

प्रश्न: उपचयन और अपचयन में अन्तर स्पष्ट कीजिये |

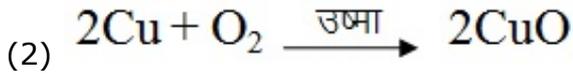
उत्तर: उपचयन और अपचयन एक दुसरे की पूरक अभिक्रियाएँ हैं, जैसे उपचयन में ऑक्सीजन की वृद्धि होती है तो अपचयन में ऑक्सीजन का हास होता है |

प्रश्न: एक भूरे रंग का चमकदार तत्व X को वायु की उपस्थिति में गर्म करने पर वह काले रंग का हो जाता है |

- (1) इस तत्व X एवं उस काले रंग के यौगिक का नाम बताईये |
- (2) इस अभिक्रिया का समग्र समीकरण लिखिए |

उत्तर:

- (1) तत्व X कॉपर है और काला रंग का यौगिक कॉपर ऑक्साइड है |



प्रश्न: संक्षारण क्या है ? धातु को संक्षारित होने से बचाने के लिए तीन विधियों का नाम लिखो ।

उत्तर: खुली वायु या नम वायु, जल के संपर्क में किसी धातु की सतह पर आती है तो इसकी सतह पर वायु धातु से अभिक्रिया कर एक पदार्थ बना लेता है जिससे धातु का श्रय होने लगता है इस परिघटना को संक्षारण कहते हैं ।

धातु को संक्षारित होने से बचाने के लिए तीन विधियाँ निम्न हैं ।

- (1) जस्तीकरण करके
- (2) पेंट करके
- (3) तेल या ग्रीस लगाकर

प्रश्न: रासायनिक समीकरण को क्यों संतुलित किया जाता है ?

उत्तर: द्रव्यमान संरक्षण के नियम को संतुष्ट करने के लिए रासायनिक समीकरण को संतुलित किया जाता है ।

प्रश्न : रासायनिक समीकरण को संतुलित क्यों किया जाता है ?

उत्तर : द्रव्यमान संरक्षण के नियम को संतुलित करने के लिए रासायनिक समीकरण को संतुलित किया जाता है ।

प्रश्न : वायु में जलने से पहले मैग्नीशियम रिबन को साफ क्यों किया जाता है ?

उत्तर : वायु में जलने से पहले मैग्नीशियम रिबन को साफ इसलिए किया जाता है ताकि उसके उपरी सतह से धूलकण हट जाये जिससे इसकी सतह प्रत्यक्ष रूप से वायु के संपर्क में आ सके ।

प्रश्न : उस अभिक्रिया का नाम बताये जिसमें किसी पदार्थ से ऑक्सीजन निष्कासित होती है ।

उत्तर: अवकरण अभिक्रिया ।

प्रश्न : तापीय वियोजन क्या है ? इसका एक उदाहरण दीजिये ।

उत्तर: ऐसी अभिक्रिया जिसमें गर्म करने पर कोई पदार्थ दो या दो से अधिक पदार्थों में विघटित हो जाता है उसे तापीय वियोजन कहते हैं ।

उदाहरण :

कैल्शियम कार्बोनेट गर्म करने पर कैल्शियम ऑक्साइड तथा कार्बन डाइऑक्साइड में विघटित हो जाता है ।