

रासायनिक अभिक्रियाएं एवं समीकरण-

CLASS 10th Chapter 1 by AK4STUDY

1. श्वसन किस प्रकार की रासायनिक अभिक्रिया है ?

- (A) उपचयन
- (B) संयोजन
- (C) ऊष्माक्षेपी
- (D) ऊष्माशोषी

Answer ⇒ (A)

2. निम्न में कौन अभिक्रिया का लक्षण नहीं है ?

- (A) रंग परिवर्तन
- (B) गैसों का निकलना
- (C) अवक्षेप का बनना
- (D) अभिकारकों का तापक्रम स्थिर रहना

Answer ⇒ (D)

3. रासायनिक समीकरण में अभिकारकों के कुल भार उत्पाद के कुल भार के बराबर रहता है-

- (A) संतुलित रासायनिक समीकरण में
- (B) कंकाली रासायनिक समीकरण में
- (C) (A) और (B) दोनों उत्तर सही हैं
- (D) सभी उत्तर गलत हैं

Answer ⇒ (A)

4. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 2\text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{Fe}$ ऊपर दी गई अभिक्रिया किस प्रकार की है ?

- (A) संयोजन अभिक्रिया
- (B) द्विविस्थापन अभिक्रिया
- (C) वियोजन अभिक्रिया
- (D) विस्थापन अभिक्रिया

Answer ⇒ (D)

5. निम्न में कौन ऑक्सीकरण नहीं है ?

- (A) दहने
- (B) श्वसन

(C) भोजन का पचना

(D) अवक्षेपण

Answer⇒ (D)

6. प्राकृतिक गैस का दहन किस प्रकार का रासायनिक अभिक्रिया है ?

(A) संयोजन अभिक्रिया

(B) अपघटन अभिक्रिया

(C) ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया

(D) विघटन अभिक्रिया

Answer⇒ (C)

7. रासायनिक अभिक्रिया के दौरान किसी पदार्थ में ऑक्सीजन का हास कहलाता है -

(A) उपचयन

(B) अपचयन

(C) संक्षारण

(D) इनमें से कोई नहीं

Answer⇒ (B)

8. रासायनिक समीकरण को उपयोगी बनाने के लिये निम्न में कौन उपयुक्त नहीं है ?

- (A) भौतिक अवस्था का निरूपण
- (B) ऊष्मा को दर्शाना
- (C) अवक्षेप को दर्शाना
- (D) सूत्रों को मातृभाषा में लिखना

Answer ⇒ (D)

9. निम्न में कौन-सी सूचना रासायनिक समीकरण से प्राप्त नहीं होती ?

- (A) प्रतिक्रिया के रंग
- (B) प्रतिफलों के मोलों का अनुपात
- (C) अभिकारकों के सूत्र
- (D) अभिकारकों में उपस्थित परमाणु

Answer ⇒ (A)

10. ऐसा समीकरण जिसमें तीर के चिह्न के दोनों ओर तत्वों के परमाणुओं की संख्या समान नहीं हो क्या कहलाता है ?

- (A) संतुलित समीकरण
- (B) असंतुलित समीकरण
- (C) पूर्ण समीकरण
- (D) अपूर्ण समीकरण

Answer \Rightarrow (B)

11. निम्न में कौन-सा समीकरण संतुलित है ?

- (A) $H_2 + Cl_2 \rightarrow HCl$
- (B) $H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl$
- (C) $2H_2 + 2Cl_2 \rightarrow 2HCl$
- (D) $2H_2 + 2Cl_2 \rightarrow HCl$

Answer \Rightarrow (B)

12. निम्न में कौन समीकरण असंतुलित है ?

- (A) $Fe + Cl_2 \rightarrow FeCl_3$
- (B) $2Fe + 3Cl_2 \rightarrow 2FeCl_3$
- (C) $2Pb(NO_3)_2 \rightarrow 2PbO + 2NO_2 + O_2$
- (D) $H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$

Answer \Rightarrow (A)

13. सोडियम हाइड्राक्साइड और हाइड्रोक्लोरिक अम्ल की अभिक्रिया से सोडियम क्लोराइड और जल बनते हैं। यह कौन-सी अभिक्रिया है ?

- (A) संयोजन
- (B) उदासीनीकरण
- (C) विघटन
- (D) अवक्षेपण

Answer⇒ (B)

14. विकृतगंधिता के लिए उत्तरदायी अभिक्रिया कौन-सी है ?

- (A) तेल/वसा का ऑक्सीकरण
- (B) खाद्य पदार्थों का विघटन
- (C) तेल वसा का क्षरण
- (D) खाद्य पदार्थ का संयोजन

Answer⇒ (A)

15. निम्न में कौन सूर्य के प्रकाश में अपघटित हो जाता है ?

- (A) NaBr
- (B) KClO₃
- (C) KBr
- (D) AgBr

Answer⇒ (D)

16. $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$ यह रासायनिक समीकरण किस प्रकार का है ?

- (A) कंकाली रासायनिक समीकरण
- (B) संतुलित रासायनिक समीकरण
- (C) ऊष्माशोषी रासायनिक अभिक्रिया
- (D) ऊष्माक्षेपी रासायनिक अभिक्रिया

Answer⇒ (B)

17. शाक-सब्जियों का विघटित होकर कम्पोस्ट बनना किस प्रकार की अभिक्रिया है ?

- (A) अवक्षेपण
- (B) ऊष्माक्षेपी
- (C) ऊष्माशोषी
- (D) संयोजन

Answer⇒ (B)

18. निम्न में कौन ऑक्सीकारक नहीं हो सकता ?

- (A) हाइड्रोजन
- (B) ऑक्सीजन
- (C) SO_2
- (D) क्लोरीन

Answer⇒ (A)

19. जिन अभिक्रियाओं में ऊर्जा अवशोषित होती है उन्हें कहा जाता है-

- (A) ऊष्मांशोषी अभिक्रिया
- (B) वियोजन अभिक्रिया
- (C) ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया
- (D) इनमें से कोई नहीं

Answer⇒ (A)

20. रासायनिक समीकरण $\text{Fe} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{H}_2$ को संतुलित करने पर जल में अणुओं की संख्या होगी-

- (A) 1
- (B) 2
- (C) 4
- (D) 3

Answer \Rightarrow (C)

21. किसी रासायनिक अभिक्रिया में परमाणुओं के आपसी आबंध में किन परिवर्तनों के आधार पर नए पदार्थों का निर्माण होता है ?

- (A) आबंध के टूटने
- (B) आबंध के जुड़ने
- (C) 'A' और 'B' दोनों
- (D) इनमें से कोई नहीं

Answer \Rightarrow (C)

22. $\text{Fe}(s) + \text{CuSO}_4(aq.) \rightarrow \text{FeSO}_4(aq.) + \text{Cu}(s)$ यह अभिक्रिया उदाहरण है-

- (A) संयोजन अभिक्रिया का

- (B) विस्थापन अभिक्रिया
- (C) द्विअपघटन अभिक्रिया
- (D) ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया

Answer \Rightarrow (B)

23. Na_2SO_4 (aq.) + BaCl_2 (aq.) BaSO_4 (s) + 2NaCl (ag.) इस अभिक्रिया में BaSO_4 का श्वेत अवक्षेप बनता है अतः इस अभिक्रिया को कहते हैं-

- (A) अवक्षेपण अभिक्रिया
- (B) वियोजन अभिक्रिया
- (C) अपघटन अभिक्रिया
- (D) संयोजन अभिक्रिया

Answer \Rightarrow (A)

24. $\text{CuO} + \text{H}_2$ ताप, $\text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ इस अभिक्रिया में किसका अपचयन होता है ?

- (A) H_2 का
- (B) Cu का
- (C) CuO का

(D) H₂O का

Answer⇒ (B)

25. $2\text{Cu} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{ताप}}$ 2CuO इस अभिक्रिया में Cu का होता है-

(A) उपचयन

(B) अपचयन

(C) 'A' और 'B' दोनों

(D) इनमें से कोई नहीं

Answer⇒ (A)

26. वे अभिक्रियाएँ जिनमें अभिकारकों के बीच आयनों का आदान-प्रदान होता है उन्हें कहते हैं-

(A) वियोजन अभिक्रिया

(B) संयोजन अभिक्रिया

(C) द्विविस्थापन अभिक्रिया

(D) इसमें से कोई नहीं

Answer⇒ (C)

27. निम्न में कौन अभिक्रिया के लक्षण हैं ?

- (A) अभिकारक के स्वरूप में परिवर्तन होना
- (B) ताप का उत्सर्जन
- (C) प्रकाश का उत्सर्जन
- (D) इनमें से सभी

Answer⇒ (D)

28. वैसे पदार्थ जिनकी उपस्थिति मात्र से किसी अभिक्रिया की दर बढ़ जाती है कहलाते हैं-

- (A) उत्प्रेरक
- (B) ऑक्सीकारक
- (C) अवकारक
- (D) इनमें से कोई नहीं

Answer⇒ (A)

29. वे अभिक्रियाएँ जो दोनों दिशाओं में अग्रसर होती हैं कही जाती हैं-

- (A) अनुक्रमणीय
- (B) उत्क्रमणीय

(C) विघटन

(D) इनमें से कोई नहीं

Answer \Rightarrow (B)

30. वैसी रासायनिक अभिक्रिया जो एक ही दिशा में अग्रसर होती है उसे कहा जाता है—

(A) अनुक्रमणीय

(B) उत्क्रमणीय

(C) संयोजन

(D) अपघटन

Answer \Rightarrow (A)

31. $2\text{HI}(\text{g})$ पराबैंगनी किरणें $\text{-----} \rightarrow \text{H}_2(\text{g}) + \text{I}_2(\text{g})$ यह अभिक्रिया क्या सूचित करता है ?

(A) प्रकाशकीय अपघटन को

(B) वियोजन को

(C) संयोजन को

(D) इनमें से कोई नहीं

Answer⇒ (A)

32. वैसी अभिक्रियाओं को जो प्रकाश के अवशोषण द्वारा घटित होती है, कहलाती है-

- (A) प्रकाश रासायनिक अभिक्रिया आभिक्रिया
- (B) ऊष्माशोषी अभिक्रिया
- (C) ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया
- (D) इनमें से कोई नहीं

Answer⇒ (A)

33. $2\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2$ यह किस प्रकार की अभिक्रिया है ?

- (A) अवकरण
- (B) ऑक्सीकरण (उपचयन)
- (C) विघटन
- (D) संयोजन

Answer⇒ (B)

34. रासायनिक अभिक्रिया $\text{CuO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ में H_2 का क्या होता है ?

- (A) अवकरण
- (B) ऑक्सीकरण
- (C) संयोजन
- (D) विघटन

Answer⇒ (B)

35. किसी पदार्थ की ऑक्सीजन से अभिक्रिया कर 'जलने' की क्रिया को क्या कहते हैं ?

- (A) दहन
- (B) जलन
- (C) अवकरण
- (D) अपघटन

Answer⇒ (A)

36. श्वसन किस प्रकार की अभिक्रिया है ?

- (A) ऊष्माक्षेपी
- (B) ऊष्माशोषी
- (C) 'A' और 'B' दोनों

(D) इनमें से कोई नहीं

Answer⇒ (A)

37. भोजन का पचना तथा पकाना किस प्रकार की अभिक्रिया है ?

(A) अपचयन अभिक्रिया में

(B) ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया है

(C) ऑक्सीकरण (उपचयन) अभिक्रिया है

(D) विघटन अभिक्रिया है

Answer⇒ (C)

38. चूना से दिवारों पर सफेदी कर चूना वायुमंडली CO₂ से अभिक्रिया कर एक ठोस चमकदार पदार्थ बनाता है जो दिवार चमकदार बनाता है वह है-

(A) कैल्सियम कार्बोनेट

(B) कैल्सियम बाइकार्बोनेट

(C) कैल्सियम ऑक्साइड

(D) इनमें से कोई नहीं

Answer⇒ (A)

39. जिस अभिक्रिया में अवक्षेप का निर्माण होता उस अभिक्रिया को क्या कहा जाता है ?

- (A) विस्थापन अभिक्रिया
- (B) अवक्षेपण अभिक्रिया
- (C) संयोजन अभिक्रिया
- (D) वियोजन अभिक्रिया

Answer ⇒ (B)

40. निम्न में कौन रेडॉक्स अभिक्रिया है ?

- (A) $H_2 + Cl_2 \rightarrow 2 HCl$
- (B) $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$
- (C) $NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$
- (D) $AgNO_3 + HCl \rightarrow AgCl \downarrow + HNO_3$

Answer ⇒ (A)

41. $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$ यह किस प्रकार की अभिक्रिया का उदाहरण है ?

- (A) वियोजन अभिक्रिया
- (B) उपचयन-अपचयन अभिक्रिया

(C) विस्थापन अभिक्रिया

(D) संयोजन अभिक्रिया

Answer \Rightarrow (D)

42 चूना पत्थर को ऊष्मा देने पर CaO और CO₂ प्राप्त होता है। इस अभिक्रिया को कहते हैं-

(A) द्विअपघटन अभिक्रिया

(B) संयोजन अभिक्रिया

(C) वियोजन अभिक्रिया

(D) ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया

Answer \Rightarrow (C)

43. $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$ उपरोक्त अभिक्रिया किस प्रकार की है ?

(A) विस्थापन

(B) संयोजन

(C) अपघटन

(D) द्विविस्थापन

Answer \Rightarrow (C)

44 उपचयन-अपचयन अभिक्रिया को क्या कहते हैं-

- (A) रेडॉक्स अभिक्रिया
- (B) ऊष्माशोषी अभिक्रिया
- (C) ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया
- (D) अवक्षेपण अभिक्रिया

Answer⇒ (A)

45. रासायनिक समीकरण अभिक्रिया का-

- (A) संक्षिप्त रूप है
- (B) सांकेतिक निरूपण है
- (C) पूर्ण रूप है
- (D) इनमें से कोई नहीं

Answer⇒ (A)

46. संक्षारण किस प्रकार का अभिक्रिया है ?

- (A) अपचयन अभिक्रिया
- (B) अवक्षेपण अभिक्रिया

(C) संयोजन अभिक्रिया

(D) उपचयन अभिक्रिया

Answer⇒ (D)

47. निम्न में उष्माक्षेपी अभिक्रिया कौन है ?

(A) $C + O_2 \rightarrow CO_2 + \text{ऊष्मा}$

(B) $NaCl + AgNO_3 \rightarrow AgCl \downarrow + NaNO_2$

(C) $H_2 + I_2 + \text{ऊष्मा} \rightarrow 2HI$

(D) $CaCO_3 + \text{ऊष्मा} \rightarrow CaO + CO_2$

Answer⇒ (A)

48. नीचे दी गई अभिक्रिया के संबंध में कौन-सा कथन असत्य है ?



(i) सीसा अपचयित हो रहा है।

(ii) कार्बन डाइऑक्साइड उपचयित हो रहा है।

(iii) कार्बन उपचयित हो रहा है।

(iv) लेड ऑक्साइड उपचयित हो रहा है।

(A) (i) एवं (ii)

(B) (i) एवं (iii)

(C) (i), (ii) एवं (iii)

(D) सभी

Answer⇒ (B)

49. निम्न में कौन सी अभिक्रियाओं के युग्म हमेशा साथ-साथ होते हैं ?

(A) संयोजन और विघटन

(B) ऑक्सीकरण और अवकरण

(C) अवक्षेपन और विस्थापन

(D) उदासीनीकरण और विस्थापन

Answer⇒ (B)

50. निम्न में कौन-सी अभिक्रिया उत्क्रमणीय है ?

(A) $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$

(B) $AgNO_3 + HCl \rightarrow AgCl + HNO_3$

(C) $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$

(D) $C + O_2 \rightarrow CO_2$

Answer⇒ (A)

51. लौह चूर्ण पर तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल डालने से क्या होता है? सही उत्तर पर निशान लगाइए।

- (A) हाइड्रोजन गैस एवं आयरन क्लोराइड बनता है
- (B) क्लोरीन गैस एवं आयरन हाइड्रॉक्साइड बनता
- (C) कोई अभिक्रिया नहीं होता है.
- (D) आयरन लवण एवं जल बनता है

Answer⇒ (A)

52. लेड नाइट्रेट चूर्ण को एक परखनली में लेकर गर्म करने पर भूरे रंग का धुआँ उत्सर्जित होता है, यह धुआँ-

- (A) ऑक्सीजन गैस का है
- (B) नाइट्रोजन डाइऑक्साइड का है
- (C) नाइट्रोजन गैस का है
- (D) लेड ऑक्साइड का है

Answer⇒ (B)

53. परखनली में बेरियम हाइड्रॉक्साइड और अमोनियम क्लोराइड को 2 : 1 के अनुपात में मिलाया जाता है। परखनली को छूने पर ठंडा महसूस होता है तो बता दें कि यह किस प्रकार की अभिक्रिया है ?

- (A) ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया
- (B) ऊष्माशोषी अभिक्रिया
- (C) संयोजन अभिक्रिया
- (D) अपघटन अभिक्रिया

Answer ⇒ (B)

54. मैग्नीशियम के रिबन को रेगमाल से रगड़कर दहन प्रक्रिया की जाती है क्योंकि-

- (A) मैग्नीशियम रिबन की सतह रूखड़ी है
- (B) मैग्नीशियम रिबन की सतह पर से मैग्नीशियम ऑक्साइड की पतली परत को हटाया जाता है
- (C) मैग्नीशियम रिबन को काफी चमकीला बनाया जाता है
- (D) सभी उत्तर सत्य हैं

Answer ⇒ (B)

55. नमक के घोल में सिल्वर नाइट्रेट का घोल डालने पर दही जैसा पदार्थ उत्पन्न होता है। यह कौन सी अभिक्रिया है ?

- (A) विस्थापन

(B) संयोजन

(C) अवक्षेपण

(D) उदासीनीकरण

Answer⇒ (C)

56. कॉपर चूर्ण को वायु में गर्म करने पर उसके सतह पर कॉपर ऑक्साइड की एक परत जम जाती है। इस परत का रंग कैसा है ?

(A) श्वेत

(B) काली

(C) भूरा

(D) पीला

Answer⇒ (B)

57. दानेदार जस्ता पर तनु सल्फ्यूरिक अम्ल डालने पर कौन-सा गैस उत्सर्जित होता है ?

(A) सल्फर डाइऑक्साइड

(B) हाइड्रोजन गैस

(C) ऑक्सीजन गैस

(D) कोई गैस नहीं

Answer⇒ (B)

52. अम्लीय जल का विद्युत विच्छेदन के फलस्वरूप हाइड्रोजन और ऑक्सीजन गैस इलेक्ट्रोडों पर उलटे परखनली में जमा होता है, इनके आयतनों में क्या संबंध होगा ?

(A) हाइड्रोजन गैस का आयतन ऑक्सीजन गैस के आयतन का दुगुना है

(B) हाइड्रोजन गैस का आयतन हाइड्रोजन गैस के आयतन के बराबर है

(C) ऑक्सीजन गैस का आयतन हाइड्रोजन गैस के आयतन का दुगुना है

(D) ऑक्सीजन गैस का आयतन हाइड्रोजन गैस के आयतन का एक चौथाई है

Answer⇒ (A)

59. निम्न में कौन सही नहीं है ?

(A) ऑक्सीकरण और अवकरण साथ-साथ होते हैं

(B) ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया में ताप का शोषण होता है

(C) दहन और श्वसन ऑक्सीकरण के उदाहरण हैं

(D) चिप्स की थैलियों में नाइट्रोजन गैस भरा होता है

Answer⇒ (B)

60. जिंक तथा लेड, कॉपर की अपेक्षा-

(A) कम क्रियाशील

(B) अधिक क्रियाशील है

(C) समान क्रियाशील है

(D) सभी उत्तर संभव हैं

Answer⇒ (B)

61 वसायुक्त अथवा तैलीय खाद्य सामग्री जब लम्बे समय तक रखा जाता है तो ये पदार्थ विकृतिगंधी हो जाते हैं। यह परिवर्तन किस अभिक्रिया के कारण होती है ?

(A) उपचयन अभिक्रिया

(B) अपचयन अभिक्रिया

(C) अवक्षेपण अभिक्रिया

(D) विस्थापन अभिक्रिया

Answer⇒ (A)

62. मैग्नीशियम रिबन का वायु में दहन एक-

- (A) भौतिक परिवर्तन है
- (B) कोई परिवर्तन नहीं है
- (C) कोई अभिक्रिया नहीं है
- (D) रासायनिक परिवर्तन है

Answer⇒ (D)

63. मैग्नीशियम रिबन के दहन होने पर किसी प्रकृति का लौ उत्सर्जित होता है ?

- (A) लाल और चमकदार
- (B) हरा चमकदार
- (C) श्वेत चमकदार
- (D) नाला चमकदार

Answer⇒ (C)

64. निम्न में कौन अवकारक है ?

- (A) H₂

- (B) CO
- (C) O₂
- (D) H₂O

Answer⇒ (A)

65. भौतिक परिवर्तन में आदि वस्तु की प्राप्ति फलित वस्तु से क्रिया के उलटने पर-

- (A) आदि वस्तु मिलती है
- (B) कोई आवश्यक नहीं है
- (C) आदि वस्तु की प्राप्ति निश्चित रूप से होती है
- (D) क्रिया का उलटना असंभव है

Answer⇒ (A)

66. लेड नाइट्रेट तथा पोटेशियम आयोडाइड के विलयन को मिलाने पर अवक्षेप बनता है। इस अवक्षेप का रंग कैसा है ?

- (A) श्वेत
- (B) भूरा
- (C) नीला
- (D) पीला

Answer⇒ (A)

67. मैग्नीशियम रिबन को वायु में दहन कर मैग्नीशियम ऑक्साइड प्राप्त किया जाता है तो इस ऑक्साइड का रंग कैसा है ?

- (A) लाल
- (B) काला
- (C) उजला
- (D) भूरा

Answer⇒ (C)

68. श्वेत सिल्वर क्लोराइड सूर्य के प्रकाश में धूसर रंग का हो जाता है, ऐसा क्यों होता है ?

- (A) सिल्वर क्लोराइड का Ag और Cl में वियोजन के कारण
- (B) सिल्वर क्लोराइड का Ag के बनने पर
- (C) सिल्वर क्लोराइड का Cl के उत्पन्न होने
- (D) इनमें से सभी उत्तर सही हैं

Answer⇒ (A)

69. सूर्य प्रकाश की उपस्थिति में पौधे CO_2 और जल से अपना भोजन (ग्लूकोज) तैयार करते हैं। यह कौन-सी अभिक्रिया है ?

- (A) विस्थापन
- (B) विघटन
- (C) अवक्षेपण
- (D) प्रकाश रासायनिक

Answer \Rightarrow (D)

70. अंगूर का किण्वन करना एक-

- (A) रासायनिक परिवर्तन है।
- (B) भौतिक परिवर्तन है।
- (C) रासायनिक और भौतिक परिवर्तन दोनों है
- (D) सभी उत्तर गलत हैं

Answer \Rightarrow (A)

71. अगर गर्म CuO पर हाइड्रोजन गैस प्रवाहित किया जाए तो परत किस रंग का हो जाएगा ?

- (A) लाल रंग का

(B) काले रंग का

(C) भूरे रंग का

(D) पीले रंग का

Answer⇒ (C)

72. कॉपर सल्फेट (CuSO_4) के विलयन में लोहे की कील डालने पर कॉपर विस्थापित होता है और लोहे की कील पर जमा होता है। इस अभिक्रिया को क्या कहते हैं ?

(A) संयोजन अभिक्रिया

(B) द्विविस्थापन अभिक्रिया

(C) अपघटन अभिक्रिया

(D) विस्थापन अभिक्रिया

Answer⇒ (D)

73. रासायनिक अभिक्रिया के दौरान किसी पदार्थ में ऑक्सीजन का योग कहलाता है ?

(A) अपचयन

(B) उपचयन

(C) संक्षारण

(D) इनमें से कोई नहीं

Answer⇒ (B)

74. द्रव्यमान के संरक्षण के सिद्धांत के अनुसार-

(A) द्रव्यमान का नाश नहीं होता है

(B) द्रव्यमान का निर्माण नहीं होता है

(C) उत्पाद तत्वों में कुल द्रव्यमान अभिकारक तत्वों के कुल द्रव्यमान के तुल्य होता है

(D) इनमें से सभी

Answer⇒ (D)

75. जब लेड नाइट्रेट को गर्म किया जाता है तो NO₂ गैस धुआँ प्राप्त होता है। धुएँ का रंग कैसा है ?

(A) भूरे रंग का

(B) लाल रंग का

(C) पीले रंग का

(D) इनमें से कोई नहीं

Answer⇒ (A)

76. लोहे की नई वस्तु चमकीली होती है लेकिन कुछ समय तक वायु में छोड़ देने पर उस पर लालिमा युक्त भूरे रंग की परत चढ़ जाती है। इस प्रक्रिया को क्या कहा जाता है ?

- (A) जंग लगना
- (B) संक्षारण
- (C) ऑक्सीकरण
- (D) इनमें से कोई नहीं

Answer ⇒ (A)

77. जब कोई धातु अपने आस-पास अम्ल, आर्द्रता आदि के संपर्क में आती है तो संक्षारित हो जाती है। तत्वों के ऊपर हरा परत और चाँदी के ऊपर काली परत का चढ़ना किसका उदाहरण है ?

- (A) ऑक्सीकरण का
- (B) अवक्षेपण का
- (C) संक्षारण का
- (D) अपघटन का

Answer ⇒ (C)

78. बाजार में बिकने वाले चिप्स की थैली में से ऑक्सीजन निकालकर उसमें कौन गैस भरी जाती है ?

- (A) नाइट्रोजन
- (B) हाइड्रोजन
- (C) अमोनिया
- (D) इनमें से कोई नहीं

Answer⇒ (A)

79. नाइट्रोजन कम सक्रिय है अतः इसका उपयोग वसायुक्त पदार्थों के-

- (A) संरक्षण में किया जाता है
- (B) संरक्षण में नहीं किया जाता है
- (C) स्वादिष्ट बनाने में किया जाता है
- (D) इनमें से कोई नहीं

Answer⇒ (A)

80. जब कोई पदार्थ विघटित होकर या अन्य पदार्थों से क्रिया कर भिन्न गण वाले पदार्थों का निर्माण करता है तो उसे कहते हैं-

- (A) रासायनिक परिवर्तन
- (B) रासायनिक अभिक्रिया
- (C) भौतिक परिवर्तन
- (D) इनमें से कोई नहीं

Answer \Rightarrow (B)

81. अम्लीय पोटैशियम डायक्रोमेट के घोल में सल्फर डायक्साइड प्रवाहित करने पर घोल का रंग नारंगी से बदलकर कैसा हो जाता है ?

- (A) उजला
- (B) पीला
- (C) हरा
- (D) गुलाबी

Answer \Rightarrow (C)

82. जल से होकर विद्युत धारा प्रवाहित होने पर जल का अपघटन होता है। हाइड्रोजन और ऑक्सीजन मुक्त होता है, तो हाइड्रोजन और ऑक्सीजन के आयतनों का अनुपात है ?

- (A) 1 : 2
- (B) 1 : 3

(C) 2 : 1

(D) 1 : 1

Answer⇒ (C)

83. वैसे पदार्थ जो अन्य पदार्थों को अवकृत करने की क्षमता रखते हैं।

(A) ऑक्सीकारक

(B) अपघटक

(C) अवकारक

(D) कोई नहीं

Answer⇒ (C)

84. वह निम्नतम तापक्रम जिस पर कोई पदार्थ जलना प्रारंभ करता है तो इसे उस पदार्थ का क्या कहा जाता है ?

(A) दहन ताप

(B) ज्वलन ताप

(C) 'A' एवं 'B' दोनों

(D) इनमें से कोई नहीं

Answer⇒ (B)

85. ज्वाला एक क्षेत्र है जहाँ गैसीय पदार्थ जलकर उत्पन्न करते हैं-

- (A) गैस
- (B) ताप
- (C) प्रकाश
- (D) 'B' और 'C' दोनों

Answer⇒ (D)

86. CNG के कौन-कौन अवयव हैं ?

- (A) मिथेन
- (B) इथेन
- (C) प्रोपेन
- (D) सभी

Answer⇒ (D)

87. LPG के मुख्य घटक कौन-कौन हैं ?

- (A) प्रोपेन (57%)
- (B) ब्यूटेन (41%)

(C) 'A' और 'B' दोनों

(D) इनमें से कोई नहीं

Answer⇒ (C)

88. LPG से गैस रिसाव का पता किससे लगता है ?

(A) अमोनिया

(B) एथिल-मरकैप्टन

(C) मिथेन

(D) इनमें से कोई नहीं

Answer⇒ (B)

89. निम्नलिखित में कौन ऑक्सीकारक है ?

(A) H_2

(B) CO

(C) H_2S

(D) Cr

Answer⇒ (C)

90. संगमरमर का रासायनिक सूत्र है :

(A) Ca(OH)_2

(B) CaO

(C) CaCO_3

(D) Ca

Answer \Rightarrow (C)

AK4STUDY