doubtnut
India's Number 1 Education App

CHEMISTRY

NCERT - বিজ্ঞান

পরমাণু,অনু ও রাসায়নিক বিক্রিয়া

Example

1. চিএসহকারে হাইড্রোজেন পরমাণুর গঠন লেখো।

Watch Video Solution

2. হিলিয়াম পরমাণুর গঠন একটি ছবি এঁকে দেখাও।

Watch Video Solution

3. চিএসহকারে লিথিয়াম পরমাণুর গঠন দেখাও।

Watch Video Solution

4. কোনো মৌলের একটি পরমাণু কত রকমের কণা দ্বারা গঠিত? কণাগুলির কোনটিতে কীরূপ আধান থাকে?

Watch Video Solution

5. কক্ষপথ বলতে কী বোঝ?

Watch Video Solution

6. $2N$ ও N_2 বলতে কী বোঝ?

Watch Video Solution

7. 2H,H,H_2বলতে কী বোঝ?

Watch Video Solution

8. কোনো মৌলের পরমাণু ক্রমাঙ্ক 6, ভরসংখ্যা 12। মৌলটিতে অবস্থিত ইলেকট্রন, প্রোটন ও নিউট্রনের সংখ্যা নির্ণয় করো।

Watch Video Solution

9. চিত্রসহ গঠন লেখো :কার্বন পরমাণু

Watch Video Solution

10. চিত্রসহ গঠন লেখো : সোডিয়াম পরমাণু

Watch Video Solution

11. চিত্রসহ গঠন লেখো :ক্লোরিন পরমাণু।

Watch Video Solution

12. হিলিয়াম পরমাণুতে কয়টি ইলেকট্রন, প্রোটন ও নিউট্রন থাকে?

Watch Video Solution

13. Mg পরমাণুর ইলেকট্রন গঠন চিত্র অঙ্কন করো।

Watch Video Solution

14. অক্সিজেন মৌলের পরমাণু চিত্র অঙ্কন করো।

Watch Video Solution

15. ক্লোরাইড আয়নের গঠন দেখাও।

Watch Video Solution

16. Cl^- আয়নের ইলেকট্রন কাঠামো দেখাও।

Watch Video Solution

17. Mg^{2+} ও F^- আয়নের গঠন চিত্রসহ দেখাও।

Watch Video Solution

18. 35 ভরসংখ্যা এবং 17 পারমাণবিক সংখ্যাযুক্ত পরমাণুর ইলেকট্রন সংখ্যা, প্রোটন সংখ্যা ও নিউট্রন

সংখ্যা বের করো। মৌলটির নাম কী ও এর যোজ্যতা কত?

Watch Video Solution

19. পরমাণু ক্রমাঙ্ক 15, ভরসংখ্যা 31 হলে পরমাণুতে উপস্থিত প্রোটন, ইলেকট্রন ও নিউট্রন সংখ্যা উল্লেখ করো।

Watch Video Solution

20. একটি মৌলের পরমাণু ক্রমাঙ্ক 19 এবং পরমাণুতে উপস্থিত নিউট্রন সংখ্যা 20 হলে মৌলটির পরমাণুর

ভরসংখ্যা নির্ণয় করো। পরমাণুটিতে কয়টি ইলেকট্রন আছে?

Watch Video Solution

21. আয়ন কাকে বলে? আয়ন কয়প্রকার ও কী কী?

Watch Video Solution

22. আয়ন কখন সৃষ্টি হয়?

Watch Video Solution

23. ক্যাটায়ণ ও অ্যানায়ন বলতে কী বোঝ?

Watch Video Solution

24. ক্যাটায়ণ ও অ্যানায়ন কীভাবে উৎপন্ন হয়?

Watch Video Solution

25. H^+ ও H এর মধ্যে পার্থক্য কী?

Watch Video Solution

26. X^{2+} আয়নটির ইলেকট্রন, প্রোটন ও নিউট্রন সংখ্যা নির্ণয় করো। [প্রদও : পরমাণু ক্রমাঙ্ক= a, ভরসংখ্যা= b]

Watch Video Solution

27. ক্যাটায়ন ও অ্যানায়নের পার্থক্য লেখো?

Watch Video Solution

28. ইলেকট্রন গ্রহণ ও বর্জনের মাধ্যমে কীভাবে সোডিয়াম ক্লোরাইড অনু গঠিত হয় ব্যাখ্যা করো।

Watch Video Solution

29. কয়েকটি গুরুত্বপূর্ণ মৌলের ইলেকট্রন গ্রহণ অথবা বর্জনের ফলে তৈরি হওয়া ক্যাটায়ন বা অ্যানায়নের নাম ও চিহ্ন লেখো।

Watch Video Solution

30. কোনো পরমাণুর ভরসংখ্যা 23 এবং পারমাণবিক সংখ্যা 11 হলে ওই পরমাণুতে আধানযুক্ত কণার সংখ্যা কত?

Watch Video Solution

31. একটি মৌলের পরমাণু ক্রমাঙ্ক 8 ও ভরসংখ্যা 16 হলে ওই পরমাণুটিতে কতগুলি নিউট্রন ও ইলেকট্রন থাকে?

Watch Video Solution

32. Na_2ZnO_2যৌগে উপস্থিত অ্যানায়নটির নাম লেখো। এর যোজ্যতা কত?

Watch Video Solution

33. NaFএবং $NaOH$- এই যৌগদুটির মধ্যে উপস্থিত আয়ন, মূলকের নাম ও সংকেত এবং যোজ্যতা লেখো?

Watch Video Solution

34. নাইট্রেট ও সালফেট মূলকের সংকেত, আধান বা চার্জ এবং যোজ্যতা লেখো।

Watch Video Solution

35. $Zn_3(PO_4)_2$যৌগে মূলকের নাম, সংকেত, আধান ও যোজ্যতা উল্লেখ করো?

Watch Video Solution

36. Al_2O_3উপস্থিত অক্সিজেনের মোট নেগেটিভ আধান কত?

Watch Video Solution

37. $K_2Cr_2O_7$, $KMnO_4$, Na_2SO_3- এই তিনটি যৌগের মধ্যে উপস্থিত মূলকের নাম ও সংকেত এবং যোজ্যতা লেখো।

Watch Video Solution

38. $NaAlO_2$, Na_2ZnO_2, $NaHSO_4$- এই তিনটি যৌগের মধ্যে উপস্থিত মূলকের নাম ও সংকেত এবং যোজ্যতা লেখো।

Watch Video Solution

39. $CaCO_3$ সংকেতের তাৎপর্য ব্যাখ্যা করো।

Watch Video Solution

40. কার্বনেট, অ্যামোনিয়াম এবং বাইকার্বনেট – এই তিনটি মূলকের নাম ও সংকেত এবং যোজ্যতা লেখো।

Watch Video Solution

41. কয়েকটি ঋনাত্মক এবং ধনাত্মক-তড়িদ্ধর্মী মূলকের উদাহরণ দাও।

Watch Video Solution

42. ক্লোরিনের বিভিন্ন যৌগ থেকে বিভিন্ন ধাতুর যোজ্যতা নির্ণয় করো।

Watch Video Solution

43. একটি যৌগের সংকেত XY। Y- এর যোজ্যতা 3 হলে ,X-এর যোজ্যতার মান কত?

Watch Video Solution

44. একটি যৌগের অক্সাইডের সংকেত M_2O_3হলে, M এর ক্লোরাইডের সংকেত কী হবে?

Watch Video Solution

45. একটি ধাতুর অক্সাইডের সংকেত M_2O_3হলে ধাতুটির ফসফেটের সংকেত কী হবে?

Watch Video Solution

46. নাইট্রিক অক্সাইডের সংকেত নির্ণয় করো?

Watch Video Solution

47. কোনো মৌলের চিহ্ন ও তার যোজ্যতার সাহায্যে কীভাবে প্রদত্ত যৌগগুলির সংকেত নির্ণয় করবে? অ্যালুমিনিয়াম অক্সাইড, অ্যামোনিয়াম সালফেট, মিথেন, হাইড্রোজেন সালফাইড।

Watch Video Solution

48. কার্বন টেট্রাক্লোরাইড, ফসফরাস পেন্টাক্লোরাইড, অ্যামোনিয়া, সালফার টেট্রাফ্লুওরাইড – যৌগগুলিতে

উপস্থিত বিভিন্ন মৌলের নাম, ওই মৌলগুলির চিহ্ন ও যোজ্যতা এবং যৌগ গুলির সংকেত লেখো।

Watch Video Solution

49. জিংক অক্সাইড, ম্যাগনেশিয়াম অক্সাইড, জিংক সালফাইড ও ক্যালশিয়াম কার্বনেটের সংকেত লিখবে কীভাবে?

Watch Video Solution

50. কুরিয়াম মৌলটির চিহ্ন-

A. Ku

B. Cu

C. Cm

D. Km

Answer: C

Watch Video Solution

51. নিয়নের চিহ্ন হল-

A. Na

B. Ne

C. Ni

D. No

Answer: B

Watch Video Solution

52. টিনের চিহ্ন হল-

A. Tn

B. T

C. Sn

D. Mn

Answer: C

Watch Video Solution

53. অ্যালুমিনিয়ামের চিহ্ন হল-

A. Al

B. Sn

C. Hg

D. Pb

Answer: A

Watch Video Solution

54. কোনো মৌলের পারমানবিক সংখ্যা 6 হলে তার নিউক্লিয়াসে প্রোটন সংখ্যা হবে-

A. 6

B. 12

C. 18

D. 20

Answer: A

Watch Video Solution

55. _ $17^{35}Cl$এর পরমাণু ক্রমাঙ্ক ও নিউট্রন সংখ্যার যথাক্রমিক মান হল-

A. 17,18

B. 35,17

C. 18,17

D. 17,35

Answer: A

Watch Video Solution

56. কার্বনে উপস্থিত প্রোটন সংখ্যা-

A. 2

B. 5

C. 6

D.

Answer: C

Watch Video Solution

57. Al_2O_3 যৌগে Al পরমাণুর সংখ্যা-

A. 3

B. 4

C. 1

D. 2

Answer: D

Watch Video Solution

58. ঋনাত্মক আধানযুক্ত আয়নকে বলা হয়-

A. অ্যানায়ন

B. ক্যাটায়ন

C. প্রোটন

D. ইলেকট্রন

Answer: A

Watch Video Solution

59. কোনো ক্যাটায়নে প্রোটন সংখ্যা p ও ইলেকট্রন সংখ্যা e হলে এদের সম্পর্ক হল-

A. P=e

B. $p > e$

C. `plte

D. সবকটিই হতে পারে

Answer: A

Watch Video Solution

60. কোনো পরমাণু থেকে ইলেকট্রন বেরিয়ে গেলে উৎপন্ন হয়-

A. ক্যাটায়ন

B. অ্যানায়ন

C. মূলক

D.

Answer: A

Watch Video Solution

61. Na^{+} - এর মধ্যে ইলেকট্রন সংখ্যা-

A. 12

B. 10

C. 11

D. 9

Answer: B

Watch Video Solution

62. ক্যালশিয়াম পরমাণু দুটি ইলেকট্রন ছেড়ে দিলে হবে-

A. Ca^{2-}

B. Ca^{2+}

C. 2Ca

D. Ca^{+}

Answer: B

Watch Video Solution

63. অ্যামোনিয়াম আয়ন এর সংকেত হল-

A. NH_3

B. NH_4^+

C. NO_3^-

D. N_2O

Answer: B

Watch Video Solution

64. $AlCl_3$ যৌগে Al এর যোজ্যতা-

A. 1

B. 2

C. 3

D. 4

Answer: C

Watch Video Solution

65. Al_2O_3তে উপস্থিত অ্যানায়নটি হল-

A. O^-

B. O^{2-}

C. O_3^-

D. O^{2-}

Answer: B

Watch Video Solution

66. অ্যামোনিয়াম মূলকের আধান হল-

A. -1

B. -2

C. 1

D. 2

Answer: C

Watch Video Solution

67. $NaOH$ এ হাইড্রক্সিল মূলক (OH^-) এর যোজ্যতা কত? –

A. 1

B. 2

C. 3

D. 5

Answer: A

Watch Video Solution

68. অঅ্যালুমিনিয়াম ফসফেটের একটি অনুতে মোট পরমাণু সংখ্যা-

A. 6

B. 17

C. 4

D. 16

Answer: a

Watch Video Solution

69. ক্লোরিনের পরমাণু ক্রমাঙ্ক 17 , নিউট্রন সংখ্যা 18 হলে ভরসংখ্যা হবে-

A. 17

B. 18

C. 35

D.

Answer: c

Watch Video Solution

70. $Al_2(SO_4)_3$ অনুতে পরমাণু সংখ্যা-

A. 5

B. 17

C. 15

D. 0

Answer: B

Watch Video Solution

71. তামার ইক্ যোজ্যতা হল-

A. 1

B. 2

C. 3

D.

Answer: B

Watch Video Solution

72. ইথিলিনের সংকেত-

A. CH_4

B. CH_2

C. C_2H_4

D. C_2H_2

Answer: C

Watch Video Solution

73. পটাসিয়াম হাইড্রোক্সাইড এর সংকেত KOH । এই অনুতে কত ধরনের পরমাণু আছে তার সংখ্যা হল-

A. 1

B. 2

C. 3

D. 5

Answer: C

Watch Video Solution

74. হাইড্রোজেন পারক্সাইড (H_2O_2) যৌগের একটি অনুতে উপস্থিত পরমাণুর সংখ্যা হল-

A. 1

B. 3

C. 4

D. অসংখ্য

Answer: D

Watch Video Solution

75. জিংক আয়ন (Zn^2+) ও ফসফেট(PO_4^{3-})মূলক দিয়ে গঠিত যৌগের সংকেত হবে-

A. $ZnPO_4$

B. $Zn_2(PO_4)_3$

C. $Zn(PO_4)_2$

D. $Zn_3(PO_4)_2$

Answer: D

Watch Video Solution

76. পটাসিয়াম সালফেট K^+ ও SO_4^{2-} আয়ন আছে। তাহলে পটাসিয়াম সালফেটের কী সংকেত হবে-

A. KSO_4

B. $K(SO_4)_2$

C. K_2SO_4

D. $K_2(SO_4)_2$

Answer: C

Watch Video Solution

77. অ্যালুমিনিয়াম অক্সাইডের সংকেত-

A. Al_2O_3

B. AlO_3

C. Al_2O

D. AlO

Answer: A

Watch Video Solution

78. হাইড্রোজেন সালফাইডের সংকেত-

A. HS_2

B. H_2S

C. H_2S_2

D.

Answer: B

Watch Video Solution

79. পটাশিয়াম ক্লোরেটের সংকেত হল-

A. $KClO$

B. K_2ClO_2

C. $KClO_3$

D. KCl_2O_3

Answer: C

Watch Video Solution

80. কস্টিক পটাশের সংকেত হল-

A. $NaOH$

B. KOH

C. CaO

D. $Ca(OH)_2$

Answer: B

Watch Video Solution

81. কস্টিক সোডার সংকেত-

A. $Ca(OH)_2$

B. $NaOH$

C. KOH

D. CaO

Answer: B

Watch Video Solution

82. হাইড্রক্সোনিয়াম আয়নের সংকেত-

A. H^+

B. H_3O^+

C. H_2O^+

D. H_2O_2

Answer: B

Watch Video Solution

83. একটি ইলেকট্রনের ভর একটি প্রোটনের ভরের-

A. 20000 ভাগের 1 ভাগ

B. 2000 ভাগের 1ভাগ

C. 200 ভাগের 1 ভাগ

D. 5000 ভাগের 1 ভাগ

Answer: B

Watch Video Solution

84. টিনের ল্যাটিন নাম হল-

A. হাইড্রার্জিরাম

B. স্ট্যানাম

C. প্লাম্বাম

D. ক্যালিয়াম

Answer: B

Watch Video Solution

85. $CaSO_4$ যৌগে ক্যালশিয়ামের যোজ্যতা হল-

A. 1

B. 2

C. 3

D. 4

Answer: B

Watch Video Solution

86. অ্যামোনিয়াম সালফেটে অ্যানায়নটির যোজ্যতা-

A. 1

B. 2

C. 3

D. শূণ্য

Answer: B

Watch Video Solution

87. Fe_2O_3 যৌগে Fe এর যোজ্যতা-

A. 2

B. 3

C. 4

D. 5

Answer: B

Watch Video Solution

88. কিউপ্রাস ক্লোরাইডের সংকেত হল-

A. $CuCl_2$

B. $CuCl_2$

C. $CuCl_3$

D. Cu_2Cl

Answer: B

Watch Video Solution

89. CH_4 যৌগে C এর যোজ্যতা-

A. 0

B. 1

C. 2

D. 4

Answer: D

Watch Video Solution

Exercise

1. টিনের ল্যাটিন নাম ও চিহ্ন লেখো?

Watch Video Solution

2. নিকেলের চিহ্ন কী?

Watch Video Solution

3. হাইড্রার্জিরাম এর সংকেত লেখো?

Watch Video Solution

4. কোন পরমাণুর ভরসংখ্যা ও পরমাণু ক্রমাঙ্ক একই?

Watch Video Solution

5. 3 অনু জলে কয়টি পরমাণু থাকে?

Watch Video Solution

6. হিলিয়াম পরমাণুর প্রোটন সংখ্যা =2, নিউট্রন সংখ্যা =2 হলে এর ইলেকট্রন সংখ্যা ও ভরসংখ্যা কত?

Watch Video Solution

7. কোনো পরমাণুর প্রোটন সংখ্যাকে কী বলে?

Watch Video Solution

8. $(+)$ ও $(-)$চিহ্ন দিয়ে পরমাণুর কোন কোন কণাকে সূচিত করা হয়?

Watch Video Solution

9. পরমাণুর অন্তর্গত নিস্তড়িৎ কণার নাম কী?

Watch Video Solution

10. ইলেকট্রন কীরূপ কণা?

Watch Video Solution

11. কোনো মৌলের পরমাণুতে প্রোটন সংখ্যা m ও নিউট্রন সংখ্যা n হলে মৌলটির পরমাণুর ভরসংখ্যা কত?

Watch Video Solution

12. একটি ইলেকট্রনের তুলনায় একটি প্রোটন কতগুণ বেশি ভারী?

Watch Video Solution

13. ক্লোরিন পরমাণুর প্রোটন, ইলেকট্রন ও নিউট্রন সংখ্যা কত?

Watch Video Solution

14. Naএবং Na^+ এ প্রোটন সংখ্যার কী পার্থক্য রয়েছে?

Watch Video Solution

15. কোন ধরনের আয়নে সংশ্লিষ্ট পরমাণুর চেয়ে বেশি সংখ্যক ইলেকট্রন উপস্থিত থাকে?

Watch Video Solution

16. একটি এক পরমাণুক অ্যানায়নের সংকেত লেখো যার চার্জ (-1)।

Watch Video Solution

17. Ca পরমাণু দুটি 2 ইলেকট্রন ত্যাগ করলে , উৎপন্ন আয়নের সংকেত কী হবে?

Watch Video Solution

18. অ্যালুমিনিয়াম পরমাণু তিনটি ইলেকট্রন ছাড়লে উৎপন্ন আয়নটির চিহ্ন কী হবে?

Watch Video Solution

19. Cl^- আয়নে ইলেকট্রন সংখ্যা লেখো।

Watch Video Solution

20. Na পরমাণু একটি ইলেকট্রন ছেড়ে দিলে কী হবে?

Watch Video Solution

21. Na^{+} আয়নে ইলেকট্রন সংখ্যা কত?

Watch Video Solution

22. অক্সিজেন মৌলের পরমাণু ইলেকট্রন গ্রহণ করলে কী আয়ন উৎপন্ন করবে?

Watch Video Solution

23. একটি ধনাত্মক তড়িদ্ধর্মী মূলকের সংকেত লেখো?

Watch Video Solution

24. অ্যামোনিয়াম আয়নের সংকেত লেখো?

Watch Video Solution

25. একটি ঋনাত্মক তড়িদ্ধর্মী মূলকের সংকেত লেখো?

Watch Video Solution

26. কোনো মৌলের যোজ্যতা সবচেয়ে কম কত হতে পারে?

Watch Video Solution

27. SO_2 ও SO_4^{2-} এর মধ্যে কোনটি মূলক ও কোনটি যৌগ?

Watch Video Solution

28. $K_2Cr_2O_7$যৌগে উপস্থিত ক্যাটায়ন ও অ্যানায়ন কোনগুলি?

Watch Video Solution

29. কার্বনেট মূলকের সংকেত লেখো?

Watch Video Solution

30. পটাশিয়াম পারম্যাঙ্গানেট ও সোডিয়াম জিংকেট এর সংকেত লেখো?

Watch Video Solution

31. হাইড্রক্সোনিয়াম আয়নের সংকেত লেখো?

Watch Video Solution

32. কার্বনেট মূলকের আধান বা চার্জ কত?

Watch Video Solution

33. Na_2S যৌগে অ্যানায়নের যোজ্যতা কত?

Watch Video Solution

34. নাইট্রেট মূলকের যোজ্যতা কত?

Watch Video Solution

35. অ্যালুমিনিয়াম হাইড্রক্সাইডের সংকেত লেখো?

Watch Video Solution

36. অ্যালুমিনিয়াম কার্বনেটের সংকেত লেখো?

Watch Video Solution

37. অ্যামোনিয়াম ডাইক্রোমেট যৌগটির সংকেত লেখো?

Watch Video Solution

38. অ্যালুমিনিয়াম বাইসালফেটের সংকেত কী?

Watch Video Solution

39. নাইট্রেট ও হাইড্রক্সাইড মূলকের সংকেত লেখো?

Watch Video Solution

40. অ্যালুমিনিয়াম ফসফেট যৌগের সংকেত লেখো?

Watch Video Solution

41. CO_2 যৌগে কার্বনের যোজ্যতা কত?

Watch Video Solution

42. একটি মৌলের চিহ্ন লেখো যার পরিবর্তনশীল যোজ্যতা আছে।

Watch Video Solution

43. K_2SO_4 যৌগে K- পরমাণু ও SO_4 মূলকের যোজ্যতা লেখো?

Watch Video Solution

44. জিংক আয়নের চার্জ (+2) ও ক্লোরাইড আয়নের চার্জ (-1) হলে জিংক ক্লোরাইডের সংকেত কী হবে লেখো?

Watch Video Solution

45. কোনটির দ্বারা বেশি যোজ্যতা বোঝানো হয় – আস্ না ইক্।

Watch Video Solution

46. $FeCl_2$ যৌগটির নাম কী?

Watch Video Solution

47. কিউপ্রিক ক্লোরাইডের সংকেত লেখো?

Watch Video Solution

48. কিউপ্রিক ক্লোরাইড যৌগে কপারের যোজ্যতা কত?

Watch Video Solution

49. $CaCl_2$(ক্যালশিয়াম ক্লোরাইড) যৌগে Cl (ক্লোরিন) এর যোজ্যতা কত?

Watch Video Solution

50. $FeCl_2, FeCl_3$যৌগে Fe এর যোজ্যতা কত?

Watch Video Solution

51. $CaCl_2$ যৌগে ক্যালশিয়ামের যোজ্যতা কত?

Watch Video Solution

52. অ্যালুমিনিয়ামের যোজ্যতা 3 ও ক্লোরিনের যোজ্যতা 1 । অ্যালুমিনিয়াম ও ক্লোরিন দ্বারা গঠিত যৌগের সংকেত লেখো।

Watch Video Solution

53. ক্যালশিয়াম ফসফেটের সংকেত লেখো?

Watch Video Solution

54. একটি ধাতু M এর ফসফেটের সংকেত $M_3(PO_4)_2$ । ধাতুটির অক্সাইড ও ক্লোরাইডের সংকেত লেখো।

Watch Video Solution

55. Al_2O_3 যৌগে Al এর যোজ্যতা কত?

Watch Video Solution

56. অ্যামোনিয়াম (NH_4^+) ও কার্বনেট (CO_3^{2-}) মূলকের যোজ্যতা যথাক্রমে 1 ও 2 হলে , অ্যামোনিয়াম কার্বনেটের সংকেত লেখো?

Watch Video Solution

57. CH_4কোন যৌগের সংকেত?

Watch Video Solution

58. H_2Sএ S এর যোজ্যতা কত?

Watch Video Solution

59. A মৌলের যোজ্যতা x এবং B মৌলের যোজ্যতা y। A এবং B দ্বারা গঠিত যৌগের সংকেত লেখো।

Watch Video Solution

60. A ও B এর যোজ্যতা যথাক্রমে 2 ও 4 হলে A ও B এর দ্বারা গঠিত যৌগের সংকেত কী হবে?

Watch Video Solution

61. অ্যামোনিয়াম (NH_4^+) এবং সালফেট (SO_4^{2-}) দ্বারা গঠিত যৌগের সংকেত লেখো এবং যৌগটির একটি ব্যবহার লেখো।

Watch Video Solution

62. ক্যালশিয়াম বাইকার্বনেটে উপস্থিত অ্যানায়নের সংকেত ও যোজ্যতা লেখো।

Watch Video Solution

63. কার্বন টেট্রাক্লোরাইড যৌগের সংকেত লেখো।

Watch Video Solution

64. অ্যালুমিনিয়াম অক্সাইডের সংকেত কী?

Watch Video Solution

65. খাদ্যলবনে উপস্থিত ক্যাটায়ন ও অ্যানায়নের নাম লেখো।

Watch Video Solution

66. অ্যামোনিয়ার সংকেত হল _____।

Watch Video Solution

67. P_2O_5 যৌগে ফসফরাসের যোজ্যতা _____।

Watch Video Solution

68. $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$ - এই বিক্রিয়ায় কোনগুলি বিক্রিয়ক ও কোনগুলি বিক্রিয়াজাত পদার্থ ?

Watch Video Solution

69. নীচে কতগুলি যৌগের সাধারণ নাম দেওয়া আছে। এদের সংকেতগুলি লেখো। কাপড় কাচার সোডা, কলিচুন, পাথুরে চুন, মিউরিয়েটিক অ্যাসিড, চুনাপাথর, তুঁতে।

Watch Video Solution

70. $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$ - এই সমীকরণের তাৎপর্যগুলি লেখো।

Watch Video Solution

71. সমতাবিধান করো : $P_4 + I_2 \rightarrow PI_3$

Watch Video Solution

72. সমতাবিধান করো : $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$

Watch Video Solution

73. $CO + Cl_2 \rightarrow COCl_2$ -এই বিক্রিয়াটিকে প্রত্যক্ষ সংযোগ বলা যাবে কি ?

Watch Video Solution

74. $N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$, সমীকরণটির সমতাবিধান করো এবং এটি কী ধরনের বিক্রিয়া (বিয়োজন /প্রত্যক্ষ সংযোগ / বিনিময় / প্রতিস্থাপন) উল্লেখ করো ।

Watch Video Solution

75. $CH_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$, সমীকরণটির সমতাবিধান করো । চুনাপাথর উত্তপ্ত করেও কার্বন ডাইঅক্সাইড পাওয়া যায় ($CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$) । এ দুটির মধ্যে কোনটিকে বিয়োজন বিক্রিয়া বলা যেতে পারে ?

Watch Video Solution

76. কী ঘটে সমীকরণসহ লেখো : মারকিউরিক অক্সাইডকে উত্তপ্ত করা হল ।

Watch Video Solution

77. কিউপ্রিক ক্লোরাইড দ্রবণে দস্তা (জিংক) যোগ করলে কী তৈরি হয় ? সমীকরণটি লেখো । এটি কী ধরনের বিক্রিয়া ?

Watch Video Solution

78. $Zn + CuCl_2 \rightarrow ZnCl_2 + Cu$, এটি কী ধরনের বিক্রিয়া ? বিক্রিয়ক ও বিক্রিয়াজাত পদার্থগুলি কী কী ?

Watch Video Solution

79. একটি পাত্রে কিছু পরিমাণ জলের মধ্যে খাবার লবণ মিশিয়ে খাবার লবণের খুব পাতলা একটি দ্রবণ তৈরি করো। ওই দ্রবণের মধ্যে কয়েক ফোঁটা সিলভার নাইট্রেট দ্রবণ মেশাও। কী করলে ও কী দেখলে তা লেখো।

Watch Video Solution

80. $C + O_2 \rightarrow CO_2$–এটি কী ধরনের বিক্রিয়া?

Watch Video Solution

81. নীচের বিক্রিয়াটির প্রকৃতি লেখো :

$$Zn + CuSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Cu$$

Watch Video Solution

82. $CaCl_2 + Na_2SO_4 \rightarrow CaSO_4 + 2NaCl$,

এটি কোন্ ধরনের বিক্রিয়া -

Watch Video Solution

83. কলিচুনের সংকেত হল -

A. KOH

B. $NaOH$

C. CaO

D. 2, 3, 2

Answer: C

Watch Video Solution

84. __ + $KClO_3 \rightarrow$ __ KCl + __ O_2 , এই বিক্রিয়ার সমতাবিধানে সঠিক সংখ্যাগুলি যথাক্রমে হল -

A. 3, 2, 2

B. 2, 2, 3

C. 2, 3, 1

D.

Answer: B

Watch Video Solution

85. $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$, এই বিক্রিয়াটি -

A. প্রত্যক্ষ সংযোগ

B. বিয়োজন

C. বিনিময় ধরনের বিক্রিয়া

D.

Answer: A

Watch Video Solution

86. $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$, এই বিক্রিয়াটি হল -

A. প্রত্যক্ষ সংযোগ

B. বিয়োজন

C. প্রতিস্থাপন

D. বিয়োজন

Answer: A

Watch Video Solution

87. $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$, রাসায়নিক বিক্রিয়াটি হল -

A. প্রত্যক্ষ সংযোগ

B. বিনিময়

C. প্রতিস্থাপন

D. প্রত্যক্ষ সংযোগ বিক্রিয়া

Answer: D

Watch Video Solution

88. $Fe + CuSO_4 \rightarrow FeSO_4 + Cu$, রাসায়নিক বিক্রিয়া হল -

A. বিয়োজন বিক্রিয়া

B. বিনিময় বিক্রিয়া

C. প্রতিস্থাপন বিক্রিয়া

D. প্রত্যক্ষ সংযোগ বিক্রিয়া

Answer: C

Watch Video Solution

89. $Pb + CuCl_2 \rightarrow PbCl_2 + Cu$, বিক্রিয়াটি হল -

A. বিনিময় বিক্রিয়া

B. বিয়োজন বিক্রিয়া

C. প্রতিস্থাপন বিক্রিয়া

D.

Answer: C

Watch Video Solution

90. $Zn + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + H_2$, বিক্রিয়াটি হল -

A. বিনিময় প্রকৃতি

B. প্রত্যক্ষ সংযোগ প্রকৃতির

C. প্রতিস্থাপন প্রকৃতির

D. বিনিময় বিক্রিয়া

Answer: C

Watch Video Solution

91. $Mg + H_2SO_4 \rightarrow MgSO_4 + H_2$, বিক্রিয়াটি হল -

A. প্রত্যক্ষ সংযোগ বিক্রিয়া

B. বিয়োজন বিক্রিয়া

C. প্রতিস্থাপন বিক্রিয়া

D. $AgNO_2$

Answer: C

Watch Video Solution

92. $NaCl + AgNO_3 \rightarrow AgCl + NaNO_3$, বিক্রিয়াটি -

A. বিয়োজন বিক্রিয়া

B. প্রত্যক্ষ সংযোগ বিক্রিয়া

C. বিনিময় বিক্রিয়া

D. প্রত্যক্ষ সংযোগ

Answer: C

Watch Video Solution

93. $FeSO_4 + BaCl_2 \rightarrow FeCl_2 + BaSO_4$, বিক্রিয়াটি হল -

A. প্রতিস্থাপন

B. বিনিময়

C. বিয়োজন

D. প্রত্যক্ষ সংযোগ

Answer: B

Watch Video Solution

94. $CaCl_2 + Na_2SO_4 \rightarrow CaSO_4 + 2NaCl$,

এটি কোন্ ধরনের বিক্রিয়া -

A. বিয়োজন

B. প্রতিস্থাপন

C. বিনিময়

D. বিনিময়

Answer: C

Watch Video Solution

95. $2Pb(NO_3)_2 \rightarrow 2PbO + 4NO_2 + O_2$, এটি কী জাতীয় বিক্রিয়া ?

A. প্রতিস্থাপন

B. বিনিময়

C. বিয়োজন

D. বিয়োজন

Answer: C

Watch Video Solution

96. $Fe + S \rightarrow FeS$, এই বিক্রিয়াটি কী ধরনের বিক্রিয়া ?

A. প্রতিস্থাপন

B. প্রত্যক্ষ সংযোগ

C. বিনিময়

D. O_3H^+

Answer: B

Watch Video Solution

97. লঘু HCl দ্রবণে H^+ আয়ন জলের অণুর সঙ্গে জুড়ে তৈরি করে যে আয়ন তা হল -

A. $H_2O_2^+$

B. H_3O^+

C. OH^-

D. প্রতিস্থাপন বিক্রিয়া

Answer: B

Watch Video Solution

98. $Zn + CuSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Cu$বিক্রিয়াটি -

A. প্রত্যক্ষ সংযোগ

B. বিয়োজন

C. বিনিময়

D. কোনোটিই নয়

Answer: D

Watch Video Solution

99. কাপড় কাচার সোডা ও মিউরিয়েটিক অ্যাসিডের বিক্রিয়ায় উৎপন্ন হয় -

A. ক্লোরিন

B. অক্সিজেন

C. কার্বন ডাইঅক্সাইড

D. বিয়োজন

Answer: C

Watch Video Solution

100. $HgCl_2 + Cu \rightarrow CuCl_2 + Hg$ এই বিক্রিয়াটি হল -

A. প্রত্যক্ষ সংযোগ

B. বিনিময়

C. প্রতিস্থাপন

D. কার্বনিক অ্যাসিড

Answer: C

Watch Video Solution

101. দস্তার সঙ্গে লঘু হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিড বিক্রিয়ায় উৎপন্ন হয় -

A. অক্সিজেন

B. নাইট্রোজেন

C. ক্লোরিন

D.

Answer: D

Watch Video Solution

102. $Fe_2O_3 + xC = yFe + zCO$ বিক্রিয়াটিকে সমতাবিধান করলে x, y ও z -এর মান হয় -

A. 3, 2, 3

B. 2, 3, 3

C. 3, 3, 3

D. $P = CH_3OH, Q = O_2$

Answer: A

Watch Video Solution

103. $CH_4 + 2O_2 = P + Q$, বিক্রিয়াটির বিক্রিয়াজাত পদার্থ P এবং Q হল -

A. $P = CO_2, Q = 2H_2O$

B. $P = CO, Q = H_2O$

C. $P = 2CO, Q = 2H_2O$

D. C এবং O_2

Answer: A

Watch Video Solution

104. $2C + O_2 = 2CO$ বিক্রিয়াটিতে বিক্রিয়াজাত পদার্থ হল -

A. C

B. O_2

C. CO

D. MgO

Answer: C

Watch Video Solution

105. ম্যাগনেসিয়াম (Mg) ও অক্সিজেনের বিক্রিয়ায় উৎপন্ন বিক্রিয়াজাত পদার্থটি হল -

A. $Mg(OH)_2$

B. Mg_2O

C. $MgCO_3$

D. ক্যালসিয়াম

Answer: B

Watch Video Solution

106. তুঁতের জলীয় দ্রবণ কী বর্ণের হয় ?

A. লাল

B. নীল

C. কালো

D. কোনো আস্তরন পড়ে না

Answer: B

Watch Video Solution

107. কপার সালফেট দ্রবণে লোহার ছুরি ডোবালে, ছুরির গায়ে কী রঙের আস্তরণ পড়ে ?

A. সাদা

B. কালো

C. লালচে-বাদামি

D. লাল

Answer: C

Watch Video Solution

108. খাবার লবণের খুব পাতলা জলীয় দ্রবণে কয়েক ফোঁটা সিলভার নাইট্রেট দ্রবণ মেশালে কী রঙের অধঃক্ষেপ উৎপন্ন হয় ?

A. সাদা

B. কালো

C. নীল

D. বিয়োজন

Answer: A

Watch Video Solution

109. $2H_2O_2 \rightarrow 2H_2O + O_2$ বিক্রিয়াটি কী ধরনের বিক্রিয়া ?

A. প্রত্যক্ষ সংযোগ

B. বিনিময়

C. প্রতিস্থাপন

D.

Answer: D

Watch Video Solution

110. কোনো রাসায়নিক বিক্রিয়ায় অংশগ্রহণকারী উপাদানগুলিকে কী বলে ?

Watch Video Solution

111. $CaO + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$ বিক্রিয়ায় বিক্রিয়ক ও বিক্রিয়াজাত পদার্থ শনাক্ত করো।

Watch Video Solution

112. $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$, এই বিক্রিয়াটিতে বিক্রিয়কের নাম কী ?

Watch Video Solution

113. ক্যালসিয়াম কার্বনেটকে তাপ দিলে কী উৎপন্ন হয় ?

Watch Video Solution

114. $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$ বিক্রিয়াটির সমতাবিধান করলে কী পাওয়া যাবে ?

Watch Video Solution

115. নাইট্রোজেন ও হাইড্রোজেন বিক্রিয়া করে কী উৎপন্ন করে ?

Watch Video Solution

116. সমতাবিধান করো :

$$C + HNO_3 \rightarrow CO_2 + NO_2 + H_2O$$

Watch Video Solution

117. সমতাবিধান করো :

$$Pb(NO_3)_2 \rightarrow PbO + NO_2 + O_2$$

Watch Video Solution

118. $P_4 + \ldots . I_2 = 4PI_3$ সমীকরণটি সমতাবিধান করার জন্য কত অনু I_2 প্রয়োজন ?

Watch Video Solution

119. $NH_3 + HC < oNH_4Cl$ - এটি কী ধরনের বিক্রিয়া ?

Watch Video Solution

120. $2Hg + O_2 \rightarrow 2HgO$ বিক্রিয়াটি কী ধরনের ?

Watch Video Solution

121. $C + O_2 \rightarrow CO_2$–এটি কী ধরনের বিক্রিয়া?

Watch Video Solution

122. কোন্ ধরনের বিক্রিয়া উল্লেখ করো । $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$ (বিয়োজন / প্রত্যক্ষ সংযোগ / বিনিময় / প্রতিস্থাপন)

Watch Video Solution

123. কোন্ ধরনের বিক্রিয়া উল্লেখ করো । $Zn + CuCl_2 \rightarrow ZnCl_2 + Cu$ (বিয়োজন / প্রতিস্থাপন বিক্রিয়া)

Watch Video Solution

124. $KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$ বিক্রিয়াটি কোন্ ধরনের বিক্রিয়া ?

Watch Video Solution

125. সমীকরণসহ বিয়োজন বিক্রিয়ার উদাহরণ দাও ।

Watch Video Solution

126. নীচের বিক্রিয়াটি সম্পূর্ণ করো এবং কী ধরনের বিক্রিয়া তা উল্লেখ করো । $NaCl + AgNO_3 \rightarrow$ __+__

Watch Video Solution

127. কপার সালফেটের সংকেত লেখো ।

Watch Video Solution

128. ফেরাস সালফেট দ্রবণে বেরিয়াম ক্লোরাইড যোগ করলে কী ঘটে ?

Watch Video Solution

129. কিউপ্রিক ক্লোরাইড দ্রবণে জিংক যোগ করলে কী ঘটে ?

Watch Video Solution

130. $NaCl + AgNO_3 \rightarrow AgCl + NaNO_3$ - বিক্রিয়াটিতে কোন্ কোন্ আয়নের বিনিময় ঘটে ?

Watch Video Solution

131. $NaCl + AgNO_3 \rightarrow AgCl + NaNO_3$, এই বিক্রিয়াটিতে $AgCl$ -এর বর্ণ কী ?

Watch Video Solution

132. একটি বিনিময় বিক্রিয়ার উদাহরণ দাও ।

Watch Video Solution

133. বিক্রিয়ার সমীকরণ দেখে বিক্রিয়াটি কেমন ধরনের তা লেখো। $2Ag_2O \rightarrow 4Ag + O_2$

Watch Video Solution

134.

$Na_2CO_3 + Pb(NO_3)_2 \rightarrow PbCO_3 + 2NaNO_3$

, এটি কোন্ ধরনের বিক্রিয়া ?

Watch Video Solution

135. নিম্নলিখিত সমীকরণটির সমতাবিধান করো:

$$Fe_2O_3 + Al = Al_2O_3 + Fe$$

Watch Video Solution

136. $2AgBr \rightarrow \ldots\ldots + \ldots\ldots$

উৎপন্ন বিক্রিয়াজাত পদার্থগুলি লেখো।

Watch Video Solution

137. H_2O_2 -এর বিয়োজনে বিক্রিয়াজাত পদার্থ রূপে কী পাওয়া যায় ?

Watch Video Solution

138. শূন্যস্থান পূরণ করো : দস্তার সঙ্গে মিউরিয়েটিক অ্যাসিডের বিক্রিয়ায় __ গ্যাস উৎপন্ন হয় ।

Watch Video Solution

139. শূন্যস্থান পূরণ করো : পাথুরে চুনে জল দিলে একটি __ রঙের পদার্থ উৎপন্ন হয়, একে __ বলা হয়।

Watch Video Solution

140. শূন্যস্থান পূরণ করো : চুনাপাথরকে উত্তপ্ত করলে __ এবং __ উৎপন্ন হয়।

Watch Video Solution

141. শূন্যস্থান পূরণ করো :

$$CaCO_3 \rightarrow _ + CO_2$$

Watch Video Solution

142. শূন্যস্থান পূরণ করো : মারকিউরিক অক্সাইডকে উত্তপ্ত করলে __ এবং __ উৎপন্ন হয়।

Watch Video Solution

143. শূন্যস্থান পূরণ করো : নাইট্রোজেনের সঙ্গে হাইড্রোজেন যুক্ত হয়ে __ উৎপন্ন হয়।

Watch Video Solution

144. শূন্যস্থান পূরণ করো :

$2Pb(NO_3)2 \rightarrow 2PbO + ___NO_2 + O_2$

Watch Video Solution

145. শূন্যস্থান পূরণ করো :

$CH_4 +_O$ _ 2 $\rightarrow CO_2 +$ ___H_2O

Watch Video Solution

146. শূন্যস্থান পূরণ করো : $2KClO_3 \rightarrow$ __+ $3O_2$

Watch Video Solution

147. শূন্যস্থান পূরণ করো :

$2KClO_3 \rightarrow 2KCl + 3O_2$, এটি একটি __ বিক্রিয়ার

উদাহরণ।

Watch Video Solution

148. শূন্যস্থান পূরণ করো : $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$, এটি __ বিক্রিয়া।

Watch Video Solution

149. শূন্যস্থান পূরণ করো : হাইড্রোজেন পারঅক্সাইড বিয়োজিত হয়ে __ ও __ উৎপন্ন করে।

Watch Video Solution

150. শূন্যস্থান পূরণ করো : সিলভার ক্লোরাইডের সংকেত হল __ ।

Watch Video Solution

151. শূন্যস্থান পূরণ করো : সিলভার নাইট্রেট ও সোডিয়াম ক্লোরাইডের বিক্রিয়ায় উৎপন্ন সাদা অধঃক্ষেপটি হল __ -এর ।

Watch Video Solution

152. শূন্যস্থান পূরণ করো :

$$3Fe + 4H_2O \rightarrow _ \ + 4H_2$$

Watch Video Solution

153. সত্য অথবা মিথ্যা নির্ণয় করো : পাথুরে চুন জলের সংস্পর্শে এলে জল ঠান্ডা হয়ে যায় ।

Watch Video Solution

154. সত্য অথবা মিথ্যা নির্ণয় করো : $CaO + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$ - বিক্রিয়ায় তাপ উৎপন্ন হয়।

Watch Video Solution

155. সত্য অথবা মিথ্যা নির্ণয় করো : $2HgO \rightarrow Hg + O_2$, এটি সমতাযুক্ত সমীকরণ।

Watch Video Solution

156. সত্য অথবা মিথ্যা নির্ণয় করো : বিয়োজন বিক্রিয়ায় বিক্রিয়ক হল যৌগিক পদার্থ।

Watch Video Solution