



CHEMISTRY

BOOKS - CHHAYA CHEMISTRY (BENGALI)

রাসায়নিক বন্ধন ও আণবিক গঠন

Example

1. রাসায়নিক বন্ধন কাকে বলে?



Watch Video Solution

2. পরমাণুগুলি রাসায়নিক বিক্রিয়ায় অংশগ্রহণ করে কেন?



Watch Video Solution

3. যোজক ইলেকট্রন কাকে বলে?



Watch Video Solution

4. দ্বৈত সূত্র ও অষ্টক সূত্র বলতে কী বোঝ?



Watch Video Solution

5. পরমাণুসমূহ কী কী উপায়ে সুস্থিত ইলেকট্রনীয় বিন্যাস লাভ করতে পারে?



[Watch Video Solution](#)

6. ক্যালশিয়াম ও ক্লোরিনের লুইস প্রতীক লেখো।



[Watch Video Solution](#)

7. তড়িৎযোজ্যতা বা আয়নীয় যোজ্যতা এবং তড়িৎযোজী বন্ধন বা আয়নীয় বন্ধন বলতে কী বোঝ?



[Watch Video Solution](#)

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



[Watch Video Solution](#)

9. পর্যায়-সারণির কোন্ কোন্ গ্রুপের মৌলগুলি মিলিত হয়ে তড়িৎযোজী যৌগ গঠন করে এবং কেন?



[Watch Video Solution](#)

10. তড়িৎযোজী বা আয়নীয় যৌগ গঠিত হওয়ার শর্তগুলি উল্লেখ করো।



[Watch Video Solution](#)

11. ল্যাটিস শক্তি বা জালক শক্তি বলতে কী বোঝ?



Watch Video Solution

12. CaO -এর ল্যাটিস শক্তি NaF -এর চেয়ে বেশি-কারণ কী?



Watch Video Solution

13. সর্বগাঙ্ক বা কো-অর্ডিনেশন সংখ্যা বলতে কী বোঝ?



Watch Video Solution

14. আয়নীয় যৌগের গলনাক্ষ ও স্ফুটনাক্ষ বেশি হয় কেন?

 [Watch Video Solution](#)

15. আয়নীয় যৌগগুলি সমাবয়তা ধর্ম দেখায় না কেন?

 [Watch Video Solution](#)

16. দ্রাবকায়ন শক্তি বলতে কী বোঝ? $MgCl_2$ -এর দ্রাব্যতা MgF_2 অপেক্ষা বেশি- ব্যাখ্যা করো।

 [Watch Video Solution](#)

17. তড়িৎযোজী যৌগ গঠনে ক্যাটায়ন গঠনকারী মৌলের আয়নায়ন এনথ্যালপি ও অ্যানায়ন গঠনকারী মৌলের ইলেকট্রন-আসক্তি কীরূপ

হওয়া প্রয়োজন?



Watch Video Solution

18. পারমানবিক কক্ষক বলতে কী বোঝ ?



Watch Video Solution

19. সমযোজী বন্ধনগুলি দিক-নির্দেশী হয় কেন ?



Watch Video Solution

20. sigma এবং pi-বন্ধন বলতে কী বোঝ?



Watch Video Solution

21. sigma-বন্ধন অপেক্ষা pi-বন্ধন দুর্বল এবং অধিক সক্রিয় কেন?



Watch Video Solution

22. (s-s),(s-p) এবং (p-p) sigma-বন্ধনগুলিকে ক্ষমতা হ্রাসের ক্রমানুসারে সাজাও এবং কারণ বলো।



Watch Video Solution

23. দুটি পরমাণুর মধ্যে 3টি pi-বন্ধন গঠন সম্ভব নয় কেন ?



Watch Video Solution

24. একটি p_y এবং একটি p_z -কক্ষকের মধ্যে pi-বন্ধন গঠন সম্ভব নয় কেন?

 Watch Video Solution

25. অ্যাসিটিলিন অনুর pi-বন্ধনদুটির তলগুলি কত ডিগ্রি কোণে অবস্থান করে?

 Watch Video Solution

26. 0.1 মোল ভিনাইল সাইনাইডে সিগমা (sigma) ও পাই (pi) ইলেক্ট্রনের সংখ্যা নির্ণয় করো।

 Watch Video Solution

27. কার্বন পরমানুর চতুঃসমযোজ্যতার ব্যাখ্যা দাও।

 [Watch Video Solution](#)

28. একটি বিচ্ছিন্ন C-পরমানুতে কি সংকরায়ন সম্ভব? যুক্তি দাও।

 [Watch Video Solution](#)

29. মিথেন অণুর চারটি C-H বন্ধন সমতুল্য-- কারণ ব্যাখ্যা করো।

 [Watch Video Solution](#)

30. কেন্দ্রীয় পরমানুর সংকরায়ন উল্লেখ করো যখন অনুটির গঠন:
ত্রিকোণীয় সমতল।

 Watch Video Solution

31. কেন্দ্রীয় পরমানুর সংকরায়ন উল্লেখ করো যখন অনুটির গঠন:
সরলরৈখিক।

 Watch Video Solution

32. কেন্দ্রীয় পরমানুর সংকরায়ন উল্লেখ করো যখন অনুটির গঠন:
সুষম চতুস্তলক।

 Watch Video Solution

33. কেন্দ্রীয় পরমানুর সংকরায়ন উল্লেখ করো যখন অনুটির গঠন: অষ্টতলকীয়।

 [Watch Video Solution](#)

34. প্রদত্ত অনু/আয়নগুলির কেন্দ্রীয় পরমানুর সংকরায়ন নির্ণয়ের মাধ্যমে এদের গঠনাকৃতি সম্বন্ধে ধারণা দাও:
BF₃, SiF₄, NO₃⁻, CH₃⁺, SOCl₂, [PO₄]³⁻

 [Watch Video Solution](#)

35. প্রদত্ত অনুগুলিতে প্রতিটি C-পরমানুর সংকরায়ন উল্লেখ করো:
 $CH_2 = CH - CH = CH_2$



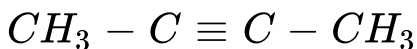
Watch Video Solution

36. প্রদত্ত অনুগুলিতে প্রতিটি C-পরমানুর সংকরায়ন উল্লেখ করো:



Watch Video Solution

37. প্রদত্ত অনুগুলিতে প্রতিটি C-পরমানুর সংকরায়ন উল্লেখ করো:



Watch Video Solution

38. প্রদত্ত অনুগুলিতে প্রতিটি C-পরমানুর সংকরায়ন উল্লেখ করো:



Watch Video Solution

39. প্রদত্ত অনুগুলিতে প্রতিটি C-পরমানুর সংকরায়ন উল্লেখ করো:

বেঞ্জিন।



Watch Video Solution

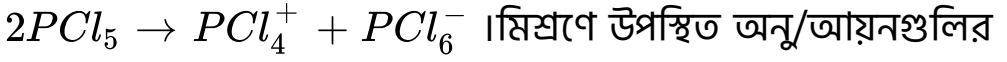
40. প্রদত্ত কোন আয়ন/অনুগুলি সম-আকৃতি (iso-structural)

এবং কেন? BF_3 , NH_4^+ , $[CO_3]^{2-}$, BF_4^- , NO_3^- , CH_3^+ , CCl_4



Watch Video Solution

41. একটি ধ্রুবীয় দ্রাবকে PCl_5 অনু প্রদত্তভাবে আয়নিত হয়:



জ্যামিতিক আকৃতি সম্বন্ধে ধারণা দাও।



Watch Video Solution

42. কার্বনেট আয়নে সব C-O বন্ধন দৈর্ঘ্যগুলি সমান হয় কেন?



Watch Video Solution

43. সালফাইট ও ফসফেট আয়নের ক্যানোনিক্যাল গঠনগুলি

লেখো।



Watch Video Solution

44. তড়িৎ ঋণাত্মকতার সংজ্ঞা দাও।



Watch Video Solution

45. কোনটি অধিক তড়িৎ ঋণাত্মক এবং কেন? SF_6 এবং SCl_2 যৌগে S পরমাণু।



Watch Video Solution

46. কোনটি অধিক তড়িৎ ঋণাত্মক এবং কেন? ইথিলিন ও অ্যাসিটিলিন যৌগে C পরমাণু।



Watch Video Solution

47. কোনটি অধিক তড়িৎ ঋণাত্মক এবং কেন? Fe^{3+} ও Fe^{2+} ।



Watch Video Solution

48. দ্বিমেরু ভ্রামক বা ডাইপোল মোমেন্ট কি? এর CGS ও SI একক লেখ।



Watch Video Solution

49. 1,2 ডাইক্লোরোইথিলিনের দুটি জ্যামিতিক সমাবয়বীয় গঠন লেখ যাদের মধ্যে একটি দ্বিমেরু ভ্রামকের মান আছে কিন্তু অপরটির নেই।



Watch Video Solution

50. প্রদত্ত অনুগুলির দ্বিমেরু ভ্রামকের মান শূন্য কেন ব্যাখ্যা করো:



Watch Video Solution

51. প্রদত্ত অনুগুলির দ্বিমেরু ভ্রামকের মান শূন্য কেন ব্যাখ্যা করো:



Watch Video Solution

52. প্রদত্ত অনুগুলির দ্বিমেরু ভ্রামকের মান শূন্য কেন ব্যাখ্যা করো:



Watch Video Solution

53. প্রদত্ত অনুগুলির দ্বিমেরু ভ্রামকের মান শূন্য কেন ব্যাখ্যা করো:



Watch Video Solution

54. প্রদত্ত অনুগুলির দ্বিমেরু ভ্রামক সম্বন্ধে ধারণা দাও- একটি AX_4

জাতীয় অণু যার আকৃতি সামতালিক বর্গাকার।



Watch Video Solution

55. প্রদত্ত অনুগুলির দ্বিমেরু ভ্রামক সম্বন্ধে ধারণা দাও- একটি AX_5

জাতীয় অণু যার আকৃতি ত্রিকোণীয় দ্বি-পিরামিডীয়।

 Watch Video Solution

56. NH_3 ও NF_3 এর মধ্যে কোনটির দ্বী-মেরু ভ্রামক বেশি ও কেন?

 Watch Video Solution

57. প্রদত্ত যৌগ-জোড়গুলিতে কোনটির দ্বিমেরু ভ্রামক বেশি এবং কেন? SO_2, CO_2

 Watch Video Solution

58. প্রদত্ত যৌগ-জোড়গুলিতে কোনটির দ্বিমেরু ভ্রামক বেশি এবং কেন? 1,3,5 - ট্রাইনাইট্রোবেনজিন 1,2,3- ট্রাইনাইট্রোবেনজিন।



Watch Video Solution

59. বন্ধনগুলিকে ক্রমবর্ধমান ধ্রুৱীয়তা অনুসারে সাজাও এবং কারণ উল্লেখ করো: B-Cl, Ba-Cl, Br-Cl, Cl-Cl, এবং I-Cl।



Watch Video Solution

60. হাইড্রোজেন বন্ধন কাকে বলে?



Watch Video Solution

61. হাইড্রোজেন বন্ধন কয় প্রকার হয় ও কি কি উদাহরণ দাও?



Watch Video Solution

62. হাইড্রোজেন বন্ধন গঠিত হওয়ার শর্ত গুলি উল্লেখ করো।



Watch Video Solution

63. মিথানল, জল ও ডাই মিথাইল ইথার কে স্ফুটনাঙ্ক বৃদ্ধির ক্রমানুসারে সাজাও এবং কারণ উল্লেখ করো।



Watch Video Solution

64. অর্থোনাইট্রোফেনল স্টিম উদ্বায়ী কিন্তু প্যারা নাইট্রোফেনল নয় কেন?



Watch Video Solution

65. N ও Cl এর তড়িৎ ঋণাত্মকতা একই হওয়া সত্ত্বেও N হাইড্রোজেন বন্ধন গঠন করতে পারে, কিন্তু Cl পারে না কেন?



Watch Video Solution

66. সাধারণ উষ্ণতায় o হাইড্রক্সিবেনজালডিহাইড একটি তরল কিন্তু p হাইড্রক্সিবেনজালডিহাইড একটি কঠিন - কারণ কি?



Watch Video Solution

67. গ্লিসারল ইথানল অপেক্ষা অনেক বেশি সান্দ্র - কারণ ব্যাখ্যা
করো

 Watch Video Solution

68. নিচের যৌগগুলির ক্ষেত্রে অন্তর্আণবিক H বন্ধন গঠিত হয় কিনা
লেখ: CH₃COOH

 Watch Video Solution

69. নিচের যৌগগুলির ক্ষেত্রে অন্তর্আণবিক H বন্ধন গঠিত হয় কিনা
লেখ: $CH_3COCH = C(OH)CH_3$

 Watch Video Solution

70. নিচের যৌগগুলির ক্ষেত্রে অন্তর্আণবিক H বন্ধন গঠিত হয় কিনা

লেখ: $HOCH_2CH_2OH$



Watch Video Solution

71. নিচের যৌগগুলির ক্ষেত্রে অন্তর্আণবিক H বন্ধন গঠিত হয় কিনা

লেখ: $PhCOC(OH)_2COPh$



Watch Video Solution

72. সুক্রোজ জৈব যৌগ হওয়া সত্ত্বেও ধ্রুবীয় দ্রাবক জলে দ্রব্য - ব্যাখ্যা

করো।

 Watch Video Solution

73. প্রতিটি ক্ষেত্রে উল্লিখিত কক্ষক গুলির সমন্বয়ে গঠিত বন্ডিং ও অ্যান্টিবন্ডিং আণবিক কক্ষকগুলির গঠন দেখাও: 2 টি 1s কক্ষক

 Watch Video Solution

74. প্রতিটি ক্ষেত্রে উল্লিখিত কক্ষক গুলির সমন্বয়ে গঠিত বন্ডিং ও অ্যান্টিবন্ডিং আণবিক কক্ষকগুলির গঠন দেখাও: 2 টি $2p_x$ কক্ষক এবং 2 টি $2p_z$ কক্ষক।

 Watch Video Solution

75. প্রদত্ত অনু ও আয়নগুলিকে তাদের ক্রমবর্ধমান স্থায়িত্ব অনুযায়ী

সাজাও এবং কারণ বল - Li_2 , Li_2^+ , Li_2^-



Watch Video Solution

76. Ne_2 অনুর অস্তিত্ব নেই কেন? O এবং O_2 এর মধ্যে কোনটির

আয়নায়ন এনথালপি বেশি এবং কেন?



Watch Video Solution

77. B_2 পরাচুম্বকীয় কিন্তু C_2 নয় - কারণ ব্যাখ্যা করো।



Watch Video Solution

78. একটি মৌলের পরমাণুতে সর্বমোট দুটি ইলেকট্রন আছে।
মৌলটির অনু এক পরমাণুক না দ্বিপরমাণুক? কারণ দর্শাও।



Watch Video Solution

79. O_2^- এবং N_2^+ আয়ন দুটি স্থায়িত্ব তুলনা করো এবং এদের
চৌম্বক প্রকৃতির ওপর মন্তব্য করো।



Watch Video Solution

80. আণবিক কক্ষক তত্ত্বের ভিত্তিতে বল F_2 অনু ও O_2^2- –
আয়নের মধ্যে কি সাদৃশ্য লক্ষ্য করা যায়?



Watch Video Solution

81. A অনুর ইলেকট্রন বিন্যাস $1s^2$ হলে A_2 অনু ও A_2^+ আয়নের অস্তিত্বের উপর মন্তব্য করো।



Watch Video Solution

82. KO_2 যোগে উপস্থিত অ্যানায়ন টির চৌম্বক ধর্ম কেমন হবে ব্যাখ্যা করো।



Watch Video Solution

83. প্রদত্ত আয়োনাইজেশন পদ্ধতিতে N_2 এবং O_2 এর বন্ড অর্ডারের কি পরিবর্তন ঘটবে? $N_2 \rightarrow N_2^+ + e$ $O_2 \rightarrow O_2^+ + e$



Watch Video Solution

84. সোডিয়াম ধাতুকে উত্তপ্ত করলে সোডিয়ামের দ্বিপরমাণুক অনু বিশিষ্ট বাষ্প নির্গত হয়। এই অনু গুলিতে কি ধরনের বন্ধন উপস্থিত ব্যাখ্যা করো।



Watch Video Solution

85. HF অনুর দ্বিমেরু ভ্রামক এর মান $1.91D$ ও HF বন্ধনীর দৈর্ঘ্য 0.92armstrong । HF বন্ধনী শতকরা আয়নীয়তার মাত্রা নির্ণয় করো।



Watch Video Solution

86. কোন বন্ধনে ইলেকট্রনের আধানের সমতুল্য একক ধনাত্মক ও ঋণাত্মক আধানযুক্ত মেরুদুটি 1armstrong দূরত্বে অবস্থান করলে ওই বন্ধনের দ্বিমেরু ভ্রামক এর মান ডিবাই ও কুলম্ব মিটার এককে নির্ণয় করো। দেখাও যে $1D = 0.3337 \times 10^{-29} \text{ Cm}$ ।



Watch Video Solution

87. একটি দ্বি পরমাণুক অনুর দ্বিমেরু ভ্রামক 1.2D এবং অনুর পরমাণু দুটির মধ্যে বন্ধন দৈর্ঘ্য 1.0 Armstrong। ওই অনুর প্রত্যেকটি পরমাণুতে ইলেকট্রনীয় চার্জের শতকরা মাত্রা নির্ণয় করো।



Watch Video Solution

88. ইথাইল অ্যালকোহল এবং ফরমিক অ্যাসিডের আণবিক ভর একই হওয়া সত্ত্বেও ফরমিক অ্যাসিডের স্ফুটনাঙ্ক ইথাইল অ্যালকোহল এর স্ফুটনাঙ্ক এর চেয়ে বেশি।



Watch Video Solution

89. ট্রাইমিথাইলঅ্যামিনের স্ফুটনাঙ্ক সম আণবিক ভরবিশিষ্ট n প্রোপাইলঅ্যামিনের স্ফুটনাংকের চেয়ে অনেক কম। ব্যাখ্যা কর



Watch Video Solution

90. অর্থো নাইট্রোফেনলের স্ফুটনাঙ্ক প্যারা-আইসোমার অপেক্ষা কম।



Watch Video Solution



Watch Video Solution

91. কম আণবিক ভর বিশিষ্ট অ্যালকোহল গুলি জলে দ্রব্য কিন্তু বেশি আণবিক ভরবিশিষ্ট অ্যালকোহলগুলি জলে অদ্রব্য।



Watch Video Solution

92. ইথাইল অ্যালকোহল জলে সব অনুপাতে দ্রব্য, কিন্তু ডাইমিথাইল ইথার জলে প্রায় অদ্রব্য।



Watch Video Solution

93. o নাইট্রোফেনল m ও p নাইট্রোফেনলের চেয়ে জলে কম দ্রব্য।



Watch Video Solution

94. সোডিয়াম ক্লোরাইডের চেয়ে অ্যামোনিয়াম ক্লোরাইড জলে অধিক দ্রব্য। ব্যাখ্যা কর



Watch Video Solution

95. বোরিক অ্যাসিডে তিনটি -OH গ্রুপ থাকা সত্ত্বেও এর জলে দ্রব্যতা কম।



Watch Video Solution

96. সম আণবিক ভরবিশিষ্ট দুটি অ্যাসিড H_2SO_4 এবং H_3PO_4 এর মধ্যে H_3PO_4 এর স্ফুটনাঙ্ক ও সান্দ্রতা বেশি। ব্যাখ্যা কর

 Watch Video Solution

97. সালফিউরিক অ্যাসিডের এস্টারিভবনে উৎপন্ন ডাইমিথাইল সালফেটের স্ফুটনাংক(188°C) এর চেয়ে সালফিউরিক অ্যাসিডের স্ফুটনাঙ্ক (340°C) অনেক বেশি। ব্যাখ্যা কর

 Watch Video Solution

98. অর্থহাইড্রক্সিবেনজয়িক অ্যাসিডের আম্লিক ধর্ম প্যারাহাইড্রক্সিবেনজয়িক অ্যাসিডের থেকে বেশি। ব্যাখ্যা কর

 Watch Video Solution

99. তরল HF এর মধ্যে KF যোগ করলে KHF_2 গঠিত হয় কিন্তু HCl এর মধ্যে KCl যোগ করলে $KHCl_2$ গঠিত হয় না।



Watch Video Solution

100. 2,6 ডাইহাইড্রোক্সিবেনজয়িক অ্যাসিড বেনজয়িক অ্যাসিডের থেকে অনেক বেশি আম্লিক। ব্যাখ্যা কর



Watch Video Solution

101. বরফ গলালে আয়তন কমে বা জলের চেয়ে বরফের ঘনত্ব কম। ব্যাখ্যা কর



Watch Video Solution

102. 4°C তাপমাত্রায় জলের ঘনত্ব সর্বোচ্চ এবং তাপমাত্রা আরও বৃদ্ধি করলে ঘনত্ব কমে। ব্যাখ্যা কর



Watch Video Solution

103. ক্ল ডিট্রিয়ল কেলাস কে উত্তপ্ত করলে এর 4 অনু কেলাস জল সহজেই অপসারিত হয়, কিন্তু কেলাস জলের শেষ অনুটি অপসারণের জন্য বেশি তাপ শক্তির প্রয়োজন হয়। ব্যাখ্যা কর



Watch Video Solution

Exercise

1. আয়নীয় কেলাস গঠন এর সময় নির্গত শক্তিকে কি বলে?

 [Watch Video Solution](#)

2. NaCl ও MgO- এর মধ্যে কোনটির ল্যাটিস শক্তি বেশি?

 [Watch Video Solution](#)

3. MgO এবং CaO- এর মধ্যে কোনটি বেশি শক্ত এবং কেন?

 [Watch Video Solution](#)

4. AgCl এবং AgI এর মধ্যে কোনটি ল্যাটিস শক্তি বেশি?



Watch Video Solution

5. NaCl এ Na⁺ ও Cl⁻ এর কো-অর্ডিনেশন সংখ্যা কত?



Watch Video Solution

6. Na⁺, Fe³⁺ Mg²⁺ - এর মধ্যে কোন আয়নের যৌগ গঠনের ক্ষেত্রে অষ্টক সূত্রের ব্যতিক্রম ঘটে?



Watch Video Solution

7. H-H এবং Cl- Cl বন্ধন দুটির মধ্যে কোনটির বন্ধন শক্তি বেশি এবং কেন?





Watch Video Solution

8. sp, sp^2 ও sp^3 কক্ষক গুলিকে আকার হ্রাসের ক্রমে সাজাও।



Watch Video Solution

9. AB_2 অনু দ্বি মেরু সম্পন্ন হলে এর আকৃতি কিরূপ হবে?



Watch Video Solution

10. N-H...N, O-H...O এবং F-H...F এই হাইড্রোজেন এর বন্ধন গুলিকে ক্ষমতা হ্রাসের ক্রমানুসারে সাজাও।



Watch Video Solution

11. প্রদত্ত পরমানবিক কক্ষকে মিলনের যে আণবিক কক্ষক উৎপন্ন হয় সেগুলি লেখ: $2s - 2s$



Watch Video Solution

12. প্রদত্ত পরমানবিক কক্ষকে মিলনের যে আণবিক কক্ষক উৎপন্ন হয় সেগুলি লেখ: $2p_x + 2p_x$



Watch Video Solution

13. প্রদত্ত পরমানবিক কক্ষকে মিলনের যে আণবিক কক্ষক উৎপন্ন হয় সেগুলি লেখ: $1s + 1s$



Watch Video Solution

14. প্রদত্ত পরমানবিক কক্ষকে মিলনের যে আণবিক কক্ষক উৎপন্ন হয় সেগুলি লেখ: $2p_y - 2p_y$



Watch Video Solution

15. প্রদত্ত পরমানবিক কক্ষকে মিলনের যে আণবিক কক্ষক উৎপন্ন হয় সেগুলি লেখ: $2p_z + 2p_z$ [z অক্ষ হল অন্তঃনিউক্লিয় অক্ষ]।



Watch Video Solution

16. নিচের সমন্বয়গুলি কোন π - আণবিক কক্ষক গঠন করে?

$$2p_x - 2p_x$$



Watch Video Solution

17. প্রদত্ত পরমানবিক কক্ষকে মিলনের যে আণবিক কক্ষক উৎপন্ন হয় সেগুলি লেখ: $2p_z + 2p_z$ [z অক্ষ হল অন্তঃনিউক্লীয় অক্ষ]।



Watch Video Solution

18. নিচের সমন্বয়গুলি কোন π - আণবিক কক্ষক গঠন করে?

$$2s + 2p_z$$



Watch Video Solution

19. বন্ডিং আণবিক কক্ষকে ইলেকট্রন যুক্ত হলে বন্ধন ক্রোমের
কিরূপ পরিবর্তন ঘটে

 [Watch Video Solution](#)

20. তড়িৎযোজী বন্ধনকে প্রকৃত বন্ধন বলা যায় না- ব্যাখ্যা করো।

 [Watch Video Solution](#)

21. সোডিয়াম ক্লোরাইড উচ্চ গলনাঙ্ক বিশিষ্ট কঠিন পদার্থ কিন্তু কার্বন টেট্রাক্লোরাইড তরল পদার্থ - কেন

 [Watch Video Solution](#)

22. NaCl জলে দ্রব্য কিন্তু বেঞ্জিন বা হেক্সেন অদ্রব্য কেন?

 [Watch Video Solution](#)

23. BaSO_4 আয়নীয় যৌগ হওয়া সত্ত্বেও জলে অদ্রব্য কেন?

 Watch Video Solution

24. হাইড্রোজেন ক্লোরাইড এর জলীয় দ্রবণ তীব্র আম্লিক কিন্তু বেঞ্জিন হাইড্রোজেন ক্লোরাইড দ্রবণ অম্লধর্মী নয় - কেন?

 Watch Video Solution

25. MgO এর ল্যাটিস শক্তি NaF অপেক্ষা বেশি। কারণ দর্শাও।

 Watch Video Solution

26. নাইট্রোজেন শুধু NCl_3 উৎপন্ন করে কিন্তু ফসফরাস PCl_3 এবং PCl_5 দুটিই উৎপন্ন করতে পারে কেন ?



Watch Video Solution

27. HCl উদ্ বায়ী, কিন্তু NaCl অন-উদ্ বায়ী কেন?



Watch Video Solution

28. MgCl_2 অনুটি সরলরৈখিক কিন্তু SnCl_2 অনুটি কৌণিক।
কারণ ব্যাখ্যা করো।



Watch Video Solution

29. কোন অনুর দ্বিমের ভ্রামক শূন্য এই তথ্য থেকে অনুটির সম্পর্কে কি জানা যায়? দুটি ভিন্ন উদাহরণসহ আলোচনা করো।



Watch Video Solution

30. জলের স্ফুটনাঙ্ক (100°C) HF স্ফুটনাঙ্কের (19.5°C) থেকে অনেক বেশি যদিও উভয় আণবিক ভর একই -ব্যাখ্যা করো।



Watch Video Solution

31. N_2 এর বন্ধন বিভাজন শক্তি N_2^+ অপেক্ষা বেশি কিন্তু O_2 -এর বন্ধন বিভাজন শক্তি O_2^+ অপেক্ষা কম কেন?



Watch Video Solution

32. 1.35D,1.9D,1.78D দ্বিমেরু ভ্রামকবিশিষ্ট 3টি ক্লোরোটলুইন আছে।
এদের সঠিক ওরিয়েন্টেশন আরোগ করো।



Watch Video Solution

33. সাম্যাবস্থায় অ্যাসিটাইল অ্যাসিটোন
($CH_3COCH_2COCH_3$) প্রধানত (~80%) ইনল রূপেই অবস্থান
করে - কারণ দর্শাও।



Watch Video Solution

34. যৌগের দ্রাব্যতা সম্পর্কে প্রয়োজনীয় সূত্রটি বিবৃত করো। ইথানল
জলে দ্রবীভূত হয় কিন্তু ইথেন হয় না - কারণ ব্যাখ্যা করো।



Watch Video Solution

35. বন্ধন দৈর্ঘ্য বৃদ্ধির ক্রমানুসারে সাজাও - C_2, C_2^- এবং C_2^{2-} ।



Watch Video Solution

36. ব্যাখ্যা করো - H_2^+ এবং H_2^- আয়নের বন্ড অর্ডারের মানে একই হলেও H_2^+ আয়ন H_2^- আয়ন অপেক্ষা অধিক স্থিতিশীল।



Watch Video Solution

37. দুটি ভিন্ন মৌল দ্বারা গঠিত যৌগের অনু সর্বদা ধ্রুবীয় হয় বক্তব্যটি সত্য কিনা উপযুক্ত উদাহরণ সহ আলোচনা করো



Watch Video Solution

38. CaF_2 এর গলনাঙ্ক 1392°C , কিন্তু CaI_2 এর গলনাঙ্ক 575°C ।
কারণ উল্লেখ করো।



Watch Video Solution

39. সোডিয়াম আয়ন এবং ক্লোরাইড আয়নের মধ্যে আয়নীয় বন্ধন
পটাশিয়াম আয়ন এবং ক্লোরাইড আয়নের মধ্যে আয়নীয় বন্ধন
অপেক্ষা অধিক দৃঢ়। কারণ দর্শাও



Watch Video Solution

40. সিলিকন টেট্রাক্লোরাইড (SiCl_4) জলীয় দ্রবণে আদ্রবিলেপিত হয় কিন্তু কার্বন টেট্রাক্লোরাইড (CCl_4) হয় না। ব্যাখ্যা করো।

 Watch Video Solution

41. Na ও H এই দুটি মৌলের তড়িৎ ধনাত্মক। কিন্তু Na এর সঙ্গে Cl_2 এর বিক্রিয়ার তড়িৎযোজী যৌগ উৎপন্ন হলেও H_2 - এর সঙ্গে Cl_2 -এ বিক্রিয়ায় সমযোজী যৌগ উৎপন্ন হয়, কেন?

 Watch Video Solution

42. I_3^- এর গঠন আকৃতি ব্যাখ্যা করো।

 Watch Video Solution

43. হাইপারভ্যালেন্ট যৌগের উদাহরণ দাও।



Watch Video Solution

44. HCN অণুতে পরমাণুগুলির মোট যোজক ইলেকট্রনের সংখ্যা কত?



Watch Video Solution

45. IF_7 যৌগে I এর সংকরায়ন প্রকৃতি কিরূপ?



Watch Video Solution

46. ICl_4^- আয়নে । এর সংকরায়ন অবস্থা, নিঃসঙ্গ ইলেকট্রন জোড়ের সংখ্যায় এবং আয়নটির গঠনাকৃতি লেখ।



Watch Video Solution

47. sp^3 , sp^2 , sp কোন ক্ষেত্রে মৌলের তড়িৎ ঋণাত্মকতা মান সর্বনিম্ন?



Watch Video Solution

48. কোনটির ক্ষেত্রে ধনাত্মক ও ঋণাত্মক আধানের অভিকর্ষ কেন্দ্র সমকেন্দ্রিক - $NH_3, NF_3, CCl_4, CHCl_3$ ।



Watch Video Solution

49. N_2, H_2, O_2 অনুগুলির বন্ড অর্ডার বৃদ্ধির ক্রম লেখো।

 Watch Video Solution

50. I এর পরিবর্তনশীল যোজ্যতাগুলি হল 1,3, _____, 7।

 Watch Video Solution

51. ক্যাটায়নের চার্জ বৃদ্ধি পেলে আয়নীয় বিভব _____ পায়।

 Watch Video Solution

52. অষ্টতলকীয় আকৃতিযুক্ত যৌগের বন্ধনকোণ _____।

 Watch Video Solution

53. ClO_4^- আয়নের নিঃসঙ্গ ইলেকট্রন জোড়ের সংখ্যা হল _____।

 Watch Video Solution

54. SO_2 যৌগের জ্যামিতিক আকৃতি _____।

 Watch Video Solution

55. $1 D =$ _____ esucm

 Watch Video Solution

56. যে সকল অনুর বাস্তব অস্তিত্ব নেই তাদের বন্ড অর্ডার _____
হয়।

 Watch Video Solution

57. বন্ড অর্ডার যত কম হয় _____ এর মান তত বেশি হয়।

 Watch Video Solution

58. _____ আণবিক কক্ষকে ইলেকট্রন যুক্ত হলে বন্ধন-ক্রম বৃদ্ধি
পায়।

 Watch Video Solution

59. কার্বনেট এবং ক্লোরেট আয়নের লুইস বিন্দু গঠন লেখ।



Watch Video Solution

60. উদাহরণসহ ব্যাখ্যা করো: অসম্পূর্ণ ইলেকট্রন অষ্টক।



Watch Video Solution

61. নাইট্রেট আয়নের (NO_3^-) সমস্ত নাইট্রোজেন অক্সিজেন বন্ধনের

দৈর্ঘ্য একই - ব্যাখ্যা করো।



Watch Video Solution

62. ড্রাফ 1,2 ডাইক্লোরোইথিন অপেক্ষা সিস্ 1,2 ডাইক্লোরোইথিনের
ধ্রুবীয়তা বেশি কেন?



Watch Video Solution

63. CO_2 একটি অধ্রুবীয় যৌগ হলেও SO_2 ধ্রুবীয় - কেন?



Watch Video Solution

64. He_2 অনু অস্তিত্বহীন, কিন্তু He_2^+ আয়নের অস্তিত্ব আছে -
ব্যাখ্যা করো।



Watch Video Solution

65. CGS এবং SI পদ্ধতিতে প্রকাশিত দ্বিমেরু ভ্রামকের একক দুটির মধ্যে সম্পর্ক নির্ণয় করো।

 [Watch Video Solution](#)

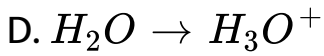
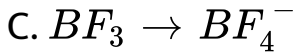
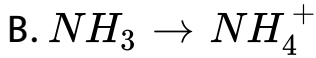
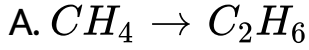
66. Sn Cl_2 একটি কঠিন আয়নীয় যৌগ হলেও Sn Cl_4 একটি সমযোজী তরল। কারণসহ ব্যাখ্যা করো।

 [Watch Video Solution](#)

67. NaCl , MgCl_2 এবং AlCl_3 যৌগগুলিকে গলনাক্ষের উর্ধ্বক্রমে সাজাও।

 [Watch Video Solution](#)

68. কোন্ পরিবর্তনে সংকরায়ণ এবং আকারের পরিবর্তন হয়-



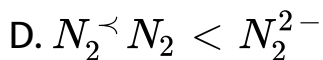
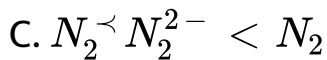
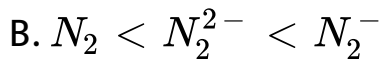
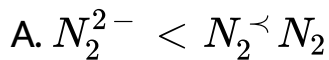
Answer: C



[View Text Solution](#)

69. নাইট্রোজেন ও তার বিভিন্ন আয়নের বন্ড অর্ডারের সঠিক ক্রম

হল-

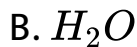


Answer: A



Watch Video Solution

70. নিম্নলিখিত যৌগগুলির মধ্যে কোনটি ধ্রুবীয় নয়-



D. BF_3

Answer: D

 Watch Video Solution

71. H_2^+ আয়নের বন্ড অর্ডার নির্ণয় করো।

 Watch Video Solution

72. C-O বন্ধন ক্ষমতায় হলেও CO_2 অণুর দ্বিমেরু ভ্রামক নেই কেন?

 Watch Video Solution

73. KHF_2 স্থায়ী যৌগ হলেও $KHBr_2$ -এর অস্তিত্ব নেই কেন?



Watch Video Solution

74. CO_3^{2-} মূলকে সব কার্বন- অক্সিজেন বন্ধন সমতুল্য- ব্যাখ্যা
করো।



Watch Video Solution

75. নিম্নলিখিতগুলির কোনটি প্যারাম্যাগনেটিক নয়-

A. N_2^+

B. Li_2

C. O₂

D. H₂⁺

Answer: B



View Text Solution

76. নিম্নলিখিতগুলির মধ্যে কোন বন্ধনটি সবচেয়ে কম আয়নীয়-

A. P-F

B. S-F

C. Cl-F

D. F-F

Answer: D

 [View Text Solution](#)

77. KHF_2 - এর মধ্যে কি কি প্রকারের বন্ধন আছে?

 [Watch Video Solution](#)

78. H_2 একটি সুস্থিত অণু কিন্তু He_2 নয় কেন?

 [Watch Video Solution](#)

79. ClO_4^- - এর ক্যানোনিক্যালগুলি লেখো।

 [Watch Video Solution](#)

 Watch Video Solution

80. কেন B-F বন্ধন ক্ষরীয় হলেও BF_3 - এর কোনো দ্বিমেরু ড্রামক নেই?

 Watch Video Solution

81. অ্যামোনিয়াম ব্রোমাইড অণুতে কি কি বিভিন্ন ধরনের বন্ধন আছে?

 Watch Video Solution

82. সালফেট আয়নের রেজোনেটিং গঠনগুলি আকো।

 Watch Video Solution

83. কার্বন- ডাইঅক্সাইড ও সালফার- ডাইঅক্সাইড উভয়েই ত্রি-পারমাণবিক। প্রথমটি অক্ষরীয় কিন্তু দ্বিতীয়টি ধ্রুবীয়। এই তথ্য থেকে তাদের গঠন সম্পর্কে মন্তব্য করো।

 Watch Video Solution

84. H_2O ও H_2S অণুর মধ্যে কোনটির বন্ধন- কোন বেশি? ব্যাখ্যা করো।

 Watch Video Solution

85. বিউটা-1,3- ডাইআইনে কতগুলি sigma ও pi-বন্ধন আছে?

 Watch Video Solution

86. ClO_4^- - আয়নের রেজোনেটিং গঠনগুলি লেখো।

 Watch Video Solution

87. XeF_5^- এর আকৃতি হল-

- A. বর্গ পিরামিড
- B. ত্রিকোনিক পিরামিড
- C. সমতলীয়
- D. পঞ্চভুজীয় পিরামিড

Answer: C



Watch Video Solution

88. B_2 এবং C_2 অণুর ভুমিস্তর চৌম্বক ধর্ম হল-

A. B_2 উপচুম্বকীয় ও C_2 অচুম্বকীয়

B. B_2 অচুম্বকীয় ও C_2 উপচুম্বকীয়

C. দুটিই অচুম্বকীয়

D. দুটিই উপচুম্বকীয়

Answer: A



View Text Solution

89. নীচের কোন অণুগুলির আকৃতি CO_2 - এর মতো-

A. HgCl_2

B. SnCl_2

C. C_2H_2

D. NO_2

Answer: A::C



[View Text Solution](#)

90. ক্যালসিয়াম কার্বাইড- এর অণুতে দুটি কার্বন পরমাণুর মধ্যে σ এবং π - বন্ধনের সংখ্যা হল-

- A. 1 টি sigma, 1 টি pi- বন্ধন
- B. 1 টি sigma, 2 টি pi- বন্ধন
- C. 2 টি sigma, 1 টি pi- বন্ধন
- D. 1 টি sigma, 1(1/2) টি pi- বন্ধন

Answer: B



Watch Video Solution

91. $H_2O, SnCl_2, PCl_3$ এবং XeF_2 যৌগের কেন্দ্রীয় পরমাণুর উপর নিঃসঙ্গ ইলেকট্রন জোড় এর সংখ্যা হল যথাক্রমে-

A. 2,1,1,3

B. 2,2,1,3

C. 3,1,1,2

D. 2,1,2,3

Answer: A



Watch Video Solution

92. নীচের যৌগটিতে কণ সংকরিত কার্বন সংখ্যা-

(##CHY_RNS_CHE_XI_U04_WBJEE_2015_002_##).jpg

A. 2

B. 3

C. 4

D. 5

Answer: C



View Text Solution

93. নীচের অণুগুলিতে H-C-H কোণের সঠিক অধক্রম হল-
(##CHY_RNS_CHE_XI_U04_WBJEE_2014_001_Q03##).jpg

A. IgtIIgtIII

B. IIgtIgtIII

C. IIIgtIIgtI

D. IgtIIIgtII

Answer: B



View Text Solution

94. তীর দ্বারা চিহ্নিত বন্ধনীগুলির দৈর্ঘ্যের সঠিক অধক্রমটি হল-
(##CHY_RNS_CHE_XI_U04_WBJEE_2014_002_Q03##).jpg

A. IgtIIgtIII

B. IIgtIgtIII

C. IIIgtIIgtI

D. IgtIIIgtII

Answer: C



View Text Solution

95. নীচের গঠনগুলির মধ্যে যেটি অপরগুলির সংস্পন্দনশীল গঠন নয় সেটি হল-

(##CHY_RNS_CHE_XI_U04_WBJEE_2014_003_Q04##).jpg

A. I

B. II

C. III

D. IV

Answer: D



View Text Solution

96. নীচের কোন্ যৌগটির স্থায়ী দ্বি-মেরু ভ্রামক আছে-
(##CHY_RNS_CHE_XI_U04_WBJEE_2014_004_Q04##).jpg

A. I

B. II

C. III

D. IV

Answer: A



[View Text Solution](#)

97. NF_3 ও NH_3 - এর বন্ধন-। কোন যথাক্রমে 102.3° ও 107.2°

এই পার্থক্যের কারণ হল-

A. F- এর আকার H - এর তুলনায় বেশি

B. N- এর আকার F - এর তুলনায় বেশি

C. দুটি অণুতে N- এর মেরুতা ভিন্ন

D. H- এর আকার N- এর তুলনায় কম

Answer: C



Watch Video Solution

98. একটি অসম দ্বি-পারমাণবিক যৌগে (AB) A- এর অপরাধর্মিতা B- এর তুলনায় বেশি। এরকম যৌগে বন্ধন আণবিক অর্বিট্যালিটি B- এর তুলনায় A- এর ধর্ম বেশি গ্রহণ করে। বিবৃতিটি-

A. মিথ্যা

B. সত্য

C. মূল্যায়ন-অযোগ্য কারণ তথ্য পর্যাাপ্ত নয়

D. সত্য কেবলমাত্র কিছু কিছু ক্ষেত্রে

Answer: B



[View Text Solution](#)

99. XeF_6 - এর পরীক্ষালব্ধ গঠন বিকৃত অষ্টতলক। যৌগটির

VSEPR তত্ত্ব থেকে প্রাপ্ত গঠন হল-

A. অষ্টতলকীয়

B. ত্রিকৌণিক দ্বি-পিরামিডিয়

C. পঞ্চকৌণিক দ্বি-পিরামিডিয়

D. চতুষ্কোণীয় দ্বি- পিরামিডিয়

Answer: C



Watch Video Solution

100. SOCl_2 যৌগে Cl-S-Cl ও Cl-S-O বন্ধন- কোন যথাক্রমে-

A. 130° এবং 115°

B. 106° এবং 96°

C. 107° এবং 108°

D. 96° এবং 106°

Answer: D



Watch Video Solution

 [View Text Solution](#)

101. O_2 এবং H_2O_2 - এর O-O বন্ধনের দৈর্ঘ্য যথাক্রমে 1.21 ও 1.48 dot A। ওজন অনুপাতে O-O বন্ধনের গড় দৈর্ঘ্য-

A. 1.28 dot A

B. 1.18 dot A

C. 1.44dot A

D. 1.52dot A

Answer: A



[View Text Solution](#)

102. ডাইবোরেন যৌগে সেতু বন্ধনীর জন্য ব্যবহৃত ইলেকট্রন সংখ্যা -

A. 6

B. 2

C. 8

D. 4

Answer: D



Watch Video Solution

103. CO অণুর ভিত্তিমূলক অবস্থার ইলেকট্রনিক বহিরাকৃতি হল-

A. $1\sigma^2 2\sigma^2 1\pi^4 3\sigma^2$

B. $1\sigma^{22}\sigma^{23}\sigma^{21\pi^{22}\pi^2}$

C. $1\sigma^{22}\sigma^{21\pi^{23}\sigma^{22}\pi^2}$

D. $1\sigma^{21\pi^{42}\sigma^{23}\sigma^2}$

Answer: A



[View Text Solution](#)

104. $\text{NO}_2, \text{NO}_2^+$ এবং NO_2^- কে O-N-O বন্ধনী কোণের পরিমাপের উর্ধ্বক্রমে সাজালে পাওয়া যায়-

A. $\text{NO}_2^+ \text{lt} \text{NO}_2 \text{lt} \text{NO}_2^-$

B. $\text{NO}_2 \text{lt} \text{NO}_2^+ \text{lt} \text{NO}_2^-$

C. $\text{NO}_2^+ \text{lt} \text{NO}_2^- \text{lt} \text{NO}_2$

D. $\text{NO}_2 + \text{NO}_2^-$

Answer: A



[View Text Solution](#)

105. B_2 - এর উপচুম্বকীয় ধর্ম কারণ এতে বর্তমান-

A. π_b MO-তে 2 টি অযুগম ইলেকট্রন

B. $\pi^* \cdot \text{MO}$ -তে 2 টি অযুগম ইলেকট্রন

C. $\sigma^* \cdot \text{MO}$ -তে 2 টি অযুগম ইলেকট্রন

D. $\sigma^b \text{MO}$ -তে 2 টি অযুগম ইলেকট্রন

Answer: A



106. বাস্তবিক পক্ষে CO- এর কোনোরূপ মেরুতা নেই, কারণ-

A. C থেকে O- র দিকে sigma- ইলেকট্রনের স্থানান্তরন প্রায়

সম্পূর্ণরূপে প্রশমিত হয় O থেকে C - এর দিকে pi- ইলেকট্রনের

স্থানান্তরন দ্বারা

B. O থেকে C - র দিকে pi- ইলেকট্রনের স্থানান্তরন প্রায়

সম্পূর্ণরূপে প্রশমিত হয় C থেকে O - র দিকে pi- ইলেকট্রনের

স্থানান্তরন দ্বারা

C. বন্ধনীর দ্বি- মেরু ভ্রামক কম হয়

D. C এবং O- র মধ্যে তিনটি বন্ড থাকে

Answer: A

 [View Text Solution](#)

107. $POCl_3$ - অণুর ক্ষেত্রে কেন্দ্রীয় পরমাণুর সংকরায়ণ অবস্থা এবং তাতে উপস্থিত নিঃসঙ্গ ইলেকট্রন জোড় এর সংখ্যা হল-

A. $sp, 0$

B. $sp^2, 0$

C. $sp^3, 0$

D. $dsp^2, 1$

Answer: C

 [Watch Video Solution](#)

108. H_3PO_3 অণুতে আম্লিক প্রোটনের সংখ্যা হল-

A. 0

B. 1

C. 2

D. 3

Answer: C



Watch Video Solution

109. নিম্নে প্রদত্ত ইলেকট্রন-ডট গঠনে বাম দিক থেকে ডানদিকে
নাইট্রোজেন পরমাণুর কার্যকরী আধান গণনা করো-

(#CHY_RNS_CHE_XI_U04_WBJEE_2011_001##).jpg

A. $(-1),(-1),+1$

B. $(-1),+1,(-1)$

C. $(+1),(-1),(-1)$

D. $(+1),(-1),+1$

Answer: B



View Text Solution

110. নিম্নলিখিতগুলির মধ্যে কোনটি পরাচুম্বকীয় -

A. N_2

B. NO

C. CO

D. O_3

Answer: B



[View Text Solution](#)

111. নীচের যৌগগুলির মধ্যে সর্বাধিক উদবাযী হল-

A. (##CHY_RNS_CHE_XI_U04_WBJEE_2011_003_Q01##).jpg

B. (##CHY_RNS_CHE_XI_U04_WBJEE_2011_003_Q02##).jpg

C. (##CHY_RNS_CHE_XI_U04_WBJEE_2011_003_Q03##).jpg

D. (##CHY_RNS_CHE_XI_U04_WBJEE_2011_003_Q04##).jpg

Answer: C



View Text Solution

112. একটি অনুর কেন্দ্রীয় পরমাণুর সংকরায়ণ sp^3d^2 - হলে যা তৈরি হবে-

- A. সমতলীয় বর্গাকৃতি
- B. চতুষ্টলকীয় আকৃতি
- C. ত্রিকৌণিক- দ্বিপিরামিডাকৃতি
- D. অষ্টতলকীয় আকৃতি

Answer: D



Watch Video Solution

113. নীচের কোনটি পরাচুম্বকীয় নয়-

A. O₂

B. B₂

C. NO

D. CO

Answer: D



[View Text Solution](#)

114. নীচের কোন অনু বা আয়ন উপস্থিত N-পরমানুর সংকরায়ন অবস্থা sp-

A. NO_2^+

B. NO_2^-

C. NO_3^-

D. NO_2

Answer: A



View Text Solution

115. নিম্নলিখিত কোন ক্ষারীয় মৃত্তিকা ধাতুর সালফেট লবণটির হাইড্রেশন এনথ্যালপি, যৌগটির জালক শক্তির তুলনায় বেশি-

A. BaSO_4

B. SrSO_4

C. CaSO_4

D. BeSO_4

Answer: D



[View Text Solution](#)

116. নিম্নলিখিত যৌগগুলির মধ্যে যাদের $\mu \neq 0$ তারা হল-
(##CHY_RNS_CHE_XI_U04_JEE-MAIN_004_Q1##)

A. III ও IV

B. কেবলমাত্র I

C. I ও II

D. কেবলমাত্র III

Answer: A



View Text Solution

117. CsI_3 যৌগটির ক্ষেত্রে সঠিক তথ্যটি হল-

- A. এটি Cs^+, I^- আয়ন এবং জালক I_2 অনু দ্বারা গঠিত
- B. এটি সমযোজী প্রকৃতির
- C. এটি Cs^+ ও I_3^- আয়ন দ্বারা গঠিত
- D. এটি $\text{Cs}^{(3+)}$ ও I^- আয়ন দ্বারা গঠিত

Answer: A



View Text Solution

118. কোন অনুটি তিরশ্চৌম্বকীয় ধর্ম প্রদর্শন করবে-

A. S₂

B. C₂

C. N₂

D. O₂

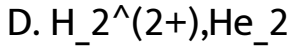
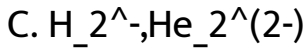
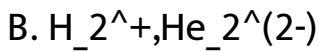
Answer: B::C



[View Text Solution](#)

119. নিম্নলিখিত অনু/আয়নের যে জোড়টি স্থায়ী নয় সেটি হল-

A. H₂⁻, He₂⁽²⁺⁾

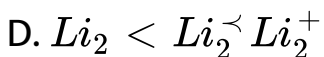
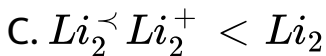
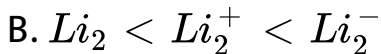
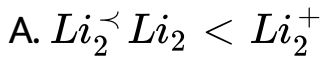


Answer: D



View Text Solution

120. Li_2, Li_2^-, Li_2^+ আয়নগুলির স্থায়িত্বের উর্ধ্বক্রম -



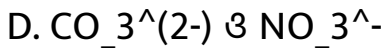
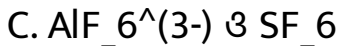
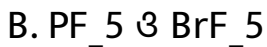
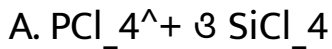
Answer: C



View Text Solution

121. কোন জোড়টির ক্ষেত্রে অনু/আয়ন দুটি সমগঠনাকৃতিসম্পন্ন নয়

-



Answer: B



View Text Solution

122. নীচের কোন অনুটির ক্ষেত্রে বন্ধন-কোশ সর্বনিম্ন-

A. AsCl_3

B. SbCl_3

C. PCl_3

D. NCl_3

Answer: B



[View Text Solution](#)

123. p- এবং m- নাইট্রোফেনলের তুলনায় জলে o-নাইট্রোফেনলের
দ্রাব্যতা কম, কারণ-

- A. o-নাইট্রোফেনলের অন্তঃআনবিক H-বন্ধন বর্তমান
- B. o-নাইট্রোফেনলের আন্তঃআনবিক H-বন্ধন বর্তমান
- C. o-নাইট্রোফেনলের গলনাঙ্ক m- ও p-আইসোমারের চেয়ে কম
- D. o-নাইট্রোফেনল m- ও p-আইসোমারের চেয়ে বেশি স্থি-
উদবায়ী

Answer: A



[View Text Solution](#)

124. আয়রনের +2 ও +3 জারণ অবস্থা বর্তমান। কোনটি ভুল-

- A. ফেরাস যৌগ, ফেরিক যৌগ অপেক্ষা বেশি আয়নীয়
- B. ফেরাস যৌগ, ফেরিক যৌগ অপেক্ষা কম উদবায়ী

C. ফেরাস যৌগ, ফেরিক যৌগ অপেক্ষা সহজে আর্দ্রবিলেপিত হয়

D. ফেরাস অক্সাইড, ফেরিক অক্সাইড অপেক্ষা অধিক ক্ষারীয়

প্রকৃতির

Answer: C



[View Text Solution](#)

125. কোন যৌগটি সর্বাধিক সমযোজী চরিত্র প্রদর্শন করে-

A. SnCl_2

B. AlCl_3

C. MgCl_2

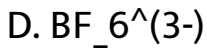
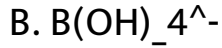
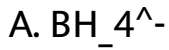
D. FeCl_2

Answer: B



View Text Solution

126. বোরন নীচের কোনটি অ্যানায়নটি গঠন করতে পারে না-



Answer: D



View Text Solution

127. NO_3^- , NO_2^+ ও NH_4^+ -এ N-পরমানু সংকরায়নের
প্রকৃতি যথাক্রমে-

A. sp^2, sp, sp^3

B. sp, sp^3, sp^2

C. sp^2, sp^3, sp^2

D. sp, sp^2, sp^3

Answer: A



[View Text Solution](#)

128. নীচের কোন বিবৃতিটি ভুল-

A. নাইট্রোজেন dpi-ppi বন্ধন গঠন করতে পারে না

B. N-N একবন্ধন P-P একবন্ধন অপেক্ষা দুর্বল

C. N₂O₂ -এর রেজোনেটিং গঠনের সংখ্যা 2

D. পর্যায়-সারণির 15নং শ্রেণিতে NH₃ থেকে BiH₃ পর্যন্ত

হাইড্রাইডের স্থায়িত্ব বৃদ্ধি পায়

Answer: D



[View Text Solution](#)

129. IF₇ -এর গঠনাকৃতি হল-

A. ত্রিগনীয় দ্বি-পিরামিডীয়

B. অষ্টতলকীয়

C. পঞ্চগনীয় দ্বি-পিরামিডীয়

D. বর্গ-পিরামিডীয়

Answer: C



Watch Video Solution

130. নীচের ভুল বিবৃতিটি চিহ্নিত করো-

A. বন্ধনীয় ক্রম হল $O_2 \rightarrow O_2 \rightarrow O_2^{(2-)}$

B. হাইড্রোজেন বন্ধনের শক্তিক্রম হল $HF > H_2O > NH_3 > HCl$

C. $O^{(-)}-C=O^{+}$ এবং $O=C=O$ গঠনের মধ্যে $O^{(-)}-C=O^{+}$

প্রথমটির গঠন তুলনায় সুস্থিত

D. বন্ধন কোণের ক্রম হল $CH_4 > NH_3 > H_2O > H_2S$

Answer: C



View Text Solution

131. বামস্তম্ভের সাথে ডানস্তম্ভ মিলিয়ে সঠিক উত্তরটি নির্বাচন করো-

বামস্তম্ভ{(p) XeF_6 , (q) XeO_3 , (r) $XeOF_4$, (s) XeF_4 }

ডানস্তম্ভ{(i)বিকৃত অষ্টতলকীয়, (ii)বর্গ সমতলীয়, (iii)পিরামিডীয়,

(iv)বর্গ পিরামিডীয়

A. (p)-(iv), (q)-(i), (r)-(ii), (s)-(iii)

B. (p)-(i), (q)-(iii), (r)-(iv), (s)-(ii)

C. (p)-(i), (q)-(ii), (r)-(iv), (s)-(iii)

D. (p)-(iv), (q)-(iii), (r)-(i), (s)-(ii)

Answer: B



Watch Video Solution

132. $\text{CH}_3\text{C}=\text{C}^\wedge$ কার্ব-অ্যানায়নটিতে ইলেক্ট্রন-জোড় (আধান সৃষ্টিকারী) কোন কক্ষকে বর্তমান-

A. sp

B. 2p

C. sp^3

D. sp^2

Answer: A



View Text Solution

133. নীচের কোন ক্রমটি সঠিক-

A. নিঃসঙ্গ-জোড়-বন্ধন-জোড় gt বন্ধন-জোড়-বন্ধন-জোড় gt

নিঃসঙ্গ-জোড়-নিঃসঙ্গ-জোড়

B. নিঃসঙ্গ-জোড়-বন্ধন-জোড় gt নিঃসঙ্গ-জোড়-বন্ধন-জোড় gt

বন্ধন-জোড়-বন্ধন-জোড়

C. নিঃসঙ্গ-জোড়-নিঃসঙ্গ-জোড় gt বন্ধন-জোড়-বন্ধন-জোড় gt

নিঃসঙ্গ-জোড়-বন্ধন-জোড়

D. বন্ধন-জোড়-বন্ধন-জোড় gt নিঃসঙ্গ-জোড়-বন্ধন-জোড় gt

নিঃসঙ্গ-জোড়-নিঃসঙ্গ-জোড়

Answer: B

134. CH_4 , NH_3 ও H_2O অণুর ক্ষেত্রে নীচের কোন তথ্যটি সঠিক নয়-

A. CH_4 অণুর H-C-H বন্ধন-কোণ NH_3 অণুর H-N-H বন্ধন-কোণ অপেক্ষা বেশি

B. CH_4 অণুতে H-C-H, NH_3 অণুতে H-N-H বন্ধন-কোণ এবং H_2O অণুতে H-O-H বন্ধন-কোণের মান 90° -এর বেশি

C. H_2O অণুর H-O-H বন্ধন-কোণের মান CH_4 অণুর H-C-H বন্ধন-কোণ অপেক্ষা বেশি

D. H_2O অণুর H-O-H বন্ধন-কোণ NH_3 অণুর H-N-H বন্ধন-কোণ অপেক্ষা কম

Answer: C



View Text Solution

135. কোন্ যৌগটিতে অন্তঃআণবিক হাইড্রোজেন বন্ধন দেখা যায়-

A. গাঢ় অ্যাসিটিক অ্যাসিড

B. H₂O₂

C. HCN

D. সেলুলোজ

Answer: D



View Text Solution

136. NO_2^+ , NO_3^- , NH_4^+ আয়নে N-পরমাণুর সংকরায়ন অবস্থা হল যথাক্রমে-

A. sp^2 , sp , এবং sp^3

B. sp , sp^3 ও sp^2

C. sp^2 , sp^3 ও sp

D. sp , sp^2 ও sp^3

Answer: D



[View Text Solution](#)

137. নিম্নলিখিত কোন্ আয়ন-জোড়টি সমসংখ্যক ইলেকট্রন-সমন্বিত এবং গঠনাকৃতিবিশিষ্ট-

A. ClO_3^- , SO_3^{2-}

B. CO_3^{2-} , NO_3^-

C. Cl_3^- , CO_3^{2-}

D. SO_3^{2-} , CO_3^{2-}

Answer: B



[View Text Solution](#)

138. নীচের কোনটি সঠিক নয়-

A. I_3^- - কৌণিক জ্যামিতিক গঠনাকৃতিবিশিষ্ট

B. PH_5 এবং BiCl_5 -এর অস্তিত্ব নেই

C. SO_2 -তে $p_\pi-d_\pi$ বন্ধন বর্তমান

D. SeF₄ এবং CH₄ একই গঠনাকৃতিবিশিষ্ট

Answer: D



[View Text Solution](#)

139. O₂, O₂⁻, O₂⁺ এবং O₂⁽²⁻⁾ -এর স্থায়িত্ব হ্রাসের
ক্রমটি-

A. O₂⁺ > O₂ > O₂⁻ > O₂⁽²⁻⁾

B. O₂⁽²⁻⁾ > O₂⁻ > O₂ > O₂⁺

C. O₂ > O₂⁺ > O₂⁽²⁻⁾ > O₂⁻

D. O₂⁻ > O₂⁽²⁻⁾ > O₂⁺ > O₂

Answer: A



View Text Solution

140. হাইড্রোজেনের হ্যালাইডগুলির স্ফুটনাঙ্কের ক্রম হল: $HF > HI > HBr > HCl$ । HF-এর স্ফুটনাঙ্ক অধিক হওয়ার কারণটি হল:

- A. অন্যান্য হ্যালোজেনগুলির তুলনায় ফ্লোরিন সর্বাধিক তড়িৎ-ধনাত্মক
- B. HF অণুগুলির মধ্যে H-বন্ধন অধিক শক্তিশালী
- C. HF অণুর বন্ধন-বিয়োজন শক্তি অন্যান্য হাইড্রোজেন হ্যালাইডের তুলনায় বেশি

D. ফ্লোরিনের ক্ষেত্রে আবরণী প্রভাব যথেষ্ট হ্রাস পায় বলে HF

অণু ধ্রুবায়িত হয়।

Answer: B



[View Text Solution](#)

141. জোড়গুলির মধ্যে কোন্ জোড়টি সমগঠনাকৃতি বিশিষ্ট নয়-

A. SiCl_4 , PCl_4^+

B. ডায়মন্ড, সিলিকন কার্বাইড

C. NH_3 , PH_3

D. XeF_4 , XeO_4

Answer: D



View Text Solution

142. যৌগ গুলির মধ্যে যেটির দ্বিমেরু ভ্রামক সর্বোচ্চ সেটি-

A. CO₂

B. CH₄

C. NH₃

D. NF₃

Answer: C



View Text Solution

143. নীচের কোনটির গঠন ত্রিকোণীয় সমতলীয়-

A. N_3

B. NO_3^-

C. NO_2^-

D. CO_2

Answer: D



[View Text Solution](#)

144. কোনটির সঙ্গে XeF_2 সমগঠনাকৃতিসম্পন্ন-

A. SbCl_3

B. BaCl_2

C. TeF_2

D. ICl_2^-

Answer: D



View Text Solution

145. নিম্নলিখিত কোন্ যৌগটি ধ্রুবীয়-

A. SiF_4

B. XeF_4

C. BF_3

D. SF_4

Answer: D



Watch Video Solution

146. কোন্ নমুনাটি পরাচুম্বকীয় ধর্ম প্রদর্শন করে-

A. CN^-

B. NO^+

C. CO

D. O_2^-

Answer: D



View Text Solution

147. নীচের কোন্ যৌগটিতে π -বন্ধন অবর্তমান-

A. NO₂

B. CO₂

C. H₂O

D. SO₂

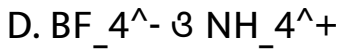
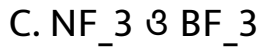
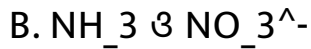
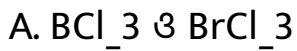
Answer: C



[View Text Solution](#)

148. নীচের কোন্ নমুনা জোড়টি সমগঠনাকৃতিযুক্ত (অর্থাৎ একই

আকৃতি ও একই সংকরায়ণ সম্পন্ন)

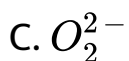
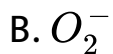


Answer: D



[View Text Solution](#)

149. অণু/আয়নের মধ্যে যেটির বন্ধন-ক্রম 1.5 সেটি-



D. O_2

Answer: B



Watch Video Solution

150. নীচের কোন্ যৌগটির কেন্দ্রীয় পরমাণুতে তিনটি বন্ধন-জোড় ও একটি নিঃসঙ্গ জোড় বর্তমান-

A. H_2O

B. BF_3

C. NH_2^-

D. PCl_3

Answer: D



Watch Video Solution

151. নীচের কোন্ নমুনা জোড়ের বন্ধন-ক্রম সমান-

A. O_2^{2-} , B_2

B. O_2^+ , NO^+

C. NO , CO

D. N_2 , O_2

Answer: A



View Text Solution

152. O_2 থেকে O_2^- - আয়ন উৎপন্ন হওয়ার সময় নিম্নলিখিত কোন্ অর্বিট্যালটিতে ইলেকট্রন যোগ হয়-

- A. π^* -অর্বিট্যালে
- B. π -অর্বিট্যালে
- C. σ^* -অর্বিট্যালে
- D. σ -অর্বিট্যালে

Answer: A



[View Text Solution](#)

153. নীচের কোন্ বস্তু-অর্ডারের সঠিক উর্ধ্বক্রম-

A. $\text{NO} \text{lt} \text{O}_2^{(-)} \text{lt} \text{C}_2 \text{lt} \text{He}_2^{+}$

B. $\text{O}_2^{(-)} \text{lt} \text{NO} \text{lt} \text{C}_2 \text{lt} \text{He}_2^{+}$

C. $\text{C}_2 \text{lt} \text{He}_2^{(+)} \text{lt} \text{O}_2^{(-)} \text{lt} \text{NO}$

D. $\text{He}_2^{(+)} \text{lt} \text{O}_2^{(-)} \text{lt} \text{NO} \text{lt} \text{C}_2$

Answer: D



[View Text Solution](#)

154. নিম্নলিখিত কোনটির বন্ধন-দৈর্ঘ্যের মান সর্বনিম্ন-

A. O_2^{+}

B. O_2^{-}

C. $\text{O}_2^{(2-)}$

D. O₂

Answer: A



[View Text Solution](#)

155. নীচের কোন্ নমুনা জোড়টি একই সংকরায়ণযুক্ত-

A. NO₂⁽⁻⁾ ও NO₃⁽⁻⁾

B. NH₄⁽⁺⁾ ও NO₃⁽⁻⁾

C. SCN⁽⁻⁾ ও NH₂⁽⁻⁾

D. NO₂⁽⁻⁾ ও NH₂⁽⁻⁾

Answer: A



 View Text Solution

156. C-H , C-O , C-C ও C=C -এর বন্ধন-দৈর্ঘ্যের সঠিক উর্ধ্বক্রমটি হল-

A. C-H It C=C It C-O It C-C

B. C-C It C=C It C-O It C-H

C. C-O It C-H It C-C It C=C

D. C-H It C-O It C-C It C=C

Answer: A



View Text Solution

157. I_3^+ ও I_3^- আয়নে কেন্দ্রীয় আয়ডিন পরমাণুর সংকরায়ণ অবস্থা

যথাক্রমে-

A. sp^3, sp^3d

B. sp^3d, sp^3

C. sp^3d, sp^3d

D. sp^2, sp^3d

Answer: A



[Watch Video Solution](#)

158. N_2 ও $N_2^+(+)$ তৈরী হওয়ার সময় ইলেকট্রনটি নীচের কোন্

অর্বিট্যাল থেকে অপসারিত হয়-

A. σ

B. π

C. σ^*

D. π^*

Answer: A



[View Text Solution](#)

159. $[Ag(CN)_2]^-$ আয়নে π -বন্ধনের সংখ্যা হল-

A. 2

B. 3

C. 4

D. 6

Answer: C



Watch Video Solution

160. নিম্নলিখিত কোনটির সঙ্গে O_2^{+} -এর বন্ড অর্ডারের মান সমান-

A. N_2^{+}

B. CN^{-}

C. CO

D. NO^{+}

Answer: A



View Text Solution

161. নীচের কোন্ অণুটির সকল বন্ধনগুলি একপ্রকার নয়-

A. AlF_3

B. NF_3

C. ClF_3

D. BF_3

Answer: C



View Text Solution

162. O_2 , H_2O ও O_3 -এ O-O বন্ধন-দৈর্ঘ্য বৃদ্ধির সঠিক ক্রমটি হলো

A. $O_2 < H_2O < O_3$

B. $O_3 < H_2O < O_2$

C. $H_2O < O_2 < O_3$

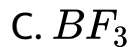
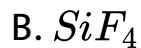
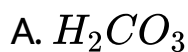
D. $O_2 < O_3 < H_2O$

Answer: D



[View Text Solution](#)

163. প্রদত্তগুলির মধ্যে কোন্ ধ্রুবীয় অণুটির কেন্দ্রীয় পরমাণু sp^2 সংকরায়িত-



Answer: A



Watch Video Solution

164. XeF_2 , XeF_4 ও XeF_6 অণুতে Xe -পরমাণুর নিঃসঙ্গ ইলেকট্রন জোড় সংখ্যা যথাক্রমে-

A. 3,2,1

B. 2,4,6

C. 1,2,3

D. 6,4,2

Answer: A



Watch Video Solution

165. প্রদত্তগুলির মধ্যে সর্বোচ্চ দ্বি-মেরু ভ্রামকযুক্ত অণুটি হল-

A. CH_2Cl_2

B. CH_3Cl

C. CHCl_3

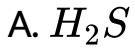
D. CCl_4

Answer: B



View Text Solution

166. তড়িৎযোজী ও সমযোজী উভয়প্রকার বন্ধনযুক্ত যৌগটি হল-



Answer: C



View Text Solution

167. নীচের কোন্ অ্যালুমিনিয়াম হ্যালাইডটির জলে দ্রাব্যতা সর্বোচ্চ-

A. AlF_3

B. AlCl_3

C. AlBr_3

D. AlI_3

Answer: A



[View Text Solution](#)

168. নাইট্রোজেনের কোন্ অক্সাইডটি আয়নীয় প্রকৃতির-

A. NO

B. N_20_5

C. N_20_4

D. N_20_3

Answer: B



View Text Solution

169. নীচের কোনটি সর্বাধিক জলযোজিত আয়ন গঠন করে-

A. $\text{Fe}^{(3+)}$

B. $\text{Fe}^{(2+)}$

C. $\text{Cs}^{(+)}$

D. $\text{Al}^{(3+)}$

Answer: D



View Text Solution

170. BH_4^- -এর ক্ষেত্রে H-B-H বন্ধন-কোণের মানটি হল-

A. 180°

B. 120°

C. 109°

D. 90°

Answer: C



View Text Solution

171. চারটি মৌল P, Q, R ও S-এর তড়িৎ-ঋণাত্মকতার মান যথাক্রমে 0.7, 1.1, 1.6 ও 1.7 হলে সর্বোচ্চ আয়নীয় প্রকৃতির বন্ধনটি হল-

- A. P-S
- B. Q-S
- C. Q-R
- D. R-S

Answer: A



[Watch Video Solution](#)

172. কোন্ অণু/আয়নটিতে ONO বন্ধন-কোণের মান সর্বোচ্চ-

A. NO_3^-

B. NO_2^-

C. NO_2

D. NO_2^+

Answer: D



[View Text Solution](#)

173. অষ্টতলকীয় MX_6 -এ 180° কোণের X-M-X বন্ধনের সংখ্যা হল-

A. 3

B. 2

C. 6

D. 4

Answer: A



Watch Video Solution

174. σ -বন্ধনযুক্ত MX_3 অণুটি T -আকৃতিবিশিষ্ট, অণুটিতে

নিঃসঙ্গ ইলেকট্রন-জোড় সংখ্যা হল-

A. 0

B. 2

C. 1

D. 3

Answer: B



Watch Video Solution

175. কোন্ আয়নটির স্থায়িত্ব সর্বনিম্ন-

A. Li^-

B. Be^-

C. B^-

D. C^-

Answer: B



View Text Solution

176. কোনটি সবচেয়ে সহজে ধ্রুবায়িত হয়-

A. Cl^{-}

B. Br^{-}

C. S^{2-}

D. O^{2-}

Answer: C



View Text Solution

177. কোনটির বন্ধন-শক্তির মান সর্বোচ্চ-

A. C-C

B. N-N

C. O-O

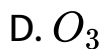
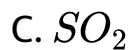
D. F-F

Answer: A



View Text Solution

178. নীচের কোনটির রেজোনেন্স গঠনাকৃতি সম্ভব নয়-



Answer: C



Watch Video Solution

179. CO , CO₃⁽²⁻⁾ ও CO₂ -তে C-O বন্ধন-দৈর্ঘ্যের সঠিক কারণটি হল-

A. CO₂ lt CO₃⁽²⁻⁾ lt CO

B. CO lt CO₃⁽²⁻⁾ lt CO₂

C. CO₃⁽²⁻⁾ lt CO₂ lt CO

D. CO lt CO₂ lt CO₃⁽²⁻⁾

Answer: C



View Text Solution

180. কোনটির বন্ধন-কোণের মান সর্বোচ্চ-

A. H₂Se

B. H₂S

C. H₂O

D. SO₂

Answer: D



[View Text Solution](#)

181. নিম্নলিখিত যৌগগুলির মধ্যে কোনটি sp^3d -সংকরায়িত

A. ICl

B. PCl_3

C. SF_6

D. IF_3

Answer: D



Watch Video Solution

182. কোনটির ক্ষেত্রে বন্ধন-দৈর্ঘ্যের মান সর্বাধিক-

A. $NO^+(+)$

B. $O_2^{(-)}$

C. $O^+(+)$

D. N_2^{+}

Answer: B



[View Text Solution](#)

183. নীচের কোনটিতে N-O বন্ধন-দৈর্ঘ্যের মান সব থেকে কম-

A. NO

B. NO^{+}

C. NO_2^{+}

D. NO^{-}

Answer: B



184. প্রদত্ত আয়নগুলির ক্ষবায়ন ক্ষমতার সঠিক ক্রমটি হল-

A. $\text{Be}^{(2+)}$ It $\text{K}^{(+)}$ It $\text{Ca}^{(2+)}$ It $\text{Mg}^{(2+)}$

B. $\text{K}^{(+)}$ It $\text{Ca}^{(2+)}$ It $\text{Mg}^{(2+)}$ It $\text{Be}^{(2+)}$

C. $\text{Ca}^{(2+)}$ It $\text{Mg}^{(2+)}$ It $\text{Be}^{(2+)}$ It $\text{K}^{(+)}$

D. $\text{Mg}^{(2+)}$ It $\text{Be}^{(2+)}$ It $\text{K}^{(+)}$ It $\text{Ca}^{(2+)}$

Answer: B



185. আণবিক কক্ষক তত্ত্বের ভিত্তিতে O_2^{2-} আয়নে অ্যান্টিবন্ডিং

ইলেকট্রন জোড় সংখ্যা হল-

A. 2

B. 3

C. 4

D. 5

Answer: C



[Watch Video Solution](#)

186. নীচের কোন্ ক্ষেত্রে দুটি নিস্পন্দ তল উপস্থিত-

A. $\text{Pi}_{(2p_x)}^{\text{star}}$

B. $\text{sigma}_{(2p_z)}^{\text{star}}$

C. $\text{Pi}_{(2p_x)}$

D. $\text{Pi}_{(2p_y)}$

Answer: A

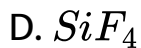


[View Text Solution](#)

187. একাধিক সঠিক উত্তর নির্বাচন করো: সালফেট আয়নের সঙ্গে সম-গঠনাকৃতিসম্পন্ন অণুগুলি হল-

A. XeF_4

B. SF_4

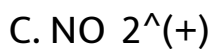


Answer: C::D



Watch Video Solution

188. একাধিক সঠিক উত্তর নির্বাচন করো: নিম্নলিখিত কোন্ অণু/আয়নগুলির গঠন সরলরৈখিক-

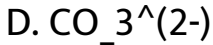
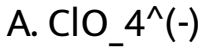


Answer: B::C::D



View Text Solution

189. একাধিক সঠিক উত্তর নির্বাচন করো: প্রদত্ত কোন্ অণু/আয়নগুলি হাইপারভ্যালেন্ট-



Answer: A::C



View Text Solution

190. একাধিক সঠিক উত্তর নির্বাচন করো: কোন্ অণু/আয়নগুলির স্থায়িত্ব নেই-

A. $F_3^{(-)}$

B. $I_3^{(-)}$

C. PH_5

D. PF_5

Answer: A::C



View Text Solution

191. একাধিক সঠিক উত্তর নির্বাচন করো: কোন্ জোড়গুলি তড়িৎযোজী যৌগ উৎপন্ন করবে-

A. H ও Ca

B. C ও Cl

C. Na ও O

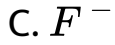
D. Ca ও C

Answer: A::C::D



Watch Video Solution

192. একাধিক সঠিক উত্তর নির্বাচন করো: নীচের কোনগুলি BF_3 -এর সঙ্গে অসমযোজী বন্ধন গঠন করে-



Answer: B::C



Watch Video Solution

193. একাধিক সঠিক উত্তর নির্বাচন করো: কোন্ সংকরায়ণগুলির ফলে সৃষ্ট অর্বিট্যালগুলি অসমতলীয় হয়-

A. sp

B. sp^2

C. sp^3

D. sp^3d

Answer: C::D



View Text Solution

194. একাধিক সঠিক উত্তর নির্বাচন করো: প্রদত্তগুলির মধ্যে কোনগুলির বন্ড অর্ডারের মান সমান-

A. $CN^{(-)}$

B. $O_2^{(-)}$

C. $NO^{(+)}$

D. $CN^{(+)}$

Answer: A::C



View Text Solution

195. একাধিক সঠিক উত্তর নির্বাচন করো: কোনগুলির ক্ষেত্রে বন্ড অর্ডারের মান ভগ্নাংশ হয়-

A. $O_2^{(+)}$

B. $O_2^{(-)}$

C. $N_2^{(-)}$

D. $N_2^{(2-)}$

Answer: A::B::C



View Text Solution

196. একাধিক সঠিক উত্তর নির্বাচন করো: কোন্ কক্ষকগুলির অভিলেপন π -বন্ধন গঠিত হয়-

A. s-s

B. p_x - p_x

C. p_y - p_y

D. p_z - p_z

Answer: B::C



View Text Solution