



CHEMISTRY

BOOKS - NDA PATHFINDER CHEMISTRY (HINDI)

रासायनिक बन्ध

अभ्यास प्रश्नावली

1. रासायनिक बंध का बनना होता है

A. ऊर्जा में वृद्धि के द्वारा

B. ऊर्जा में कमी के द्वारा

C. न तो ऊर्जा में वृद्धि होती है, और न कमी होती है

D. प्रतिकर्षण बल के बाद आकर्षण बल होता है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

2. किसी तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास

$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^2$ है। इसके संयोजी इलेक्ट्रॉनों

की संख्या होगी-

A. 2

B. 3

C. 4

D. 5

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

3. $KMnO_4$ में मैंगनीज की संयोजकता क्या होगी ?

A. 2

B. 4

C. 6

D. 7

Answer: D

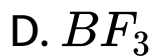
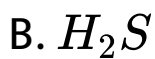


वीडियो उत्तर देखें

4. निम्नलिखित में से किस एक अणु के लिए अष्टक नियम

वैध नहीं है ।

A. CO_2



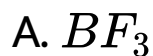
Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

5. निम्न में से कौन-सा अणु, अष्टक नियम का अपवाद नहीं है

?





Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

6. विद्युत संयोजी यौगिक समावयवता प्रदर्शित नहीं करते ,
क्योंकि

A. उनके हिमांक उच्च होते हैं

B. उनमें आयन उपस्थित होते हैं

C. आयन के मध्य प्रबल विद्युत आकर्षण बल होते हैं

D. विद्युत संयोजी बंध अदिशात्मक होते हैं

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

7. तत्वों का वह युग्म जो सबसे प्रबल आयनिक यौगिक बनाता है

A. Na और Ca

B. K और O_2

C. O_2 और N_2

D. O_2 और F_2

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

8. तत्व X प्रबल विद्युत धनात्मक है तथा Y प्रबल विद्युत ऋणात्मक तत्व है। दोनों ही एकसंयोजी तत्व हैं। अतः उनके द्वारा बनने वाला यौगिक होगा

A. $X^+ Y^-$

B. $X^- Y^+$

C. $X - Y$

D. $X \rightarrow Y$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

9. निम्न में से किसका क्वथनांक व गलनांक सबसे उच्च होता है ?

A. CCl_4

B. AlCl_3

C. CaCl_2

D. NaCl

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

10. दो तत्व X तथा Y के बाह्यतम कोश में क्रमशः दो तथा छः इलेक्ट्रॉन हैं। यदि ये संयोग करें तो इसके द्वारा बनने वाले यौगिक का सूत्र होगा

A. XY

B. X_2Y

C. X_2Y_2

D. XY_3

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

11. गलित सोडियम क्लोराइड विद्युत का चालक होता है ,
क्योंकि इसमें

A. मुक्त इलेक्ट्रॉन होते हैं

B. मुक्त आयन होते हैं

C. मुक्त अणु होते हैं

D. सोडियम तथा क्लोरीन परमाणु होते हैं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

12. विद्युत संयोजक बंध होता है

A. NaCl में

B. Br_2 में

C. PF_5 में

D. XeF_4 में

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

13. इलेक्ट्रॉन का स्थानांतरण प्रक्रम है

A. ऊष्माशोषी क्रिया

B. ऊष्माक्षेपी क्रिया

C. कभी ऊष्माशोषी तथा कभी ऊष्माक्षेपी

D. न तो ऊष्माशोषी और न ही ऊष्माक्षेपी क्रिया

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

14. निम्न में से कौन इलेक्ट्रॉन ग्राही का कार्य करता है ?

A. He

B. C

C. F

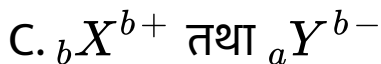
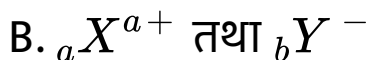
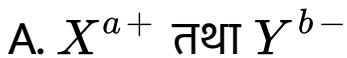
D. Al

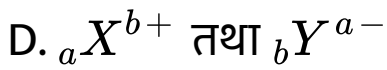
Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

15. जब X_a , Y_b सूत्र वाला एक आयनिक यौगिक आयनिक होता है ?





Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

16. निम्न में से कौन-सा यौगिक आयनिक होता है ?

A. KI

B. CH_4

C. डायमण्ड

D. H_2

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

17. आयनिक क्रिस्टल जल में घुलनशील होते हैं , क्योंकि

A. जल एक उभयधर्मी विलायक है

B. जल एक उच्च क्वथनांक वाला द्रव है

C. विलयन की धनात्मक ऊष्मा द्वारा होते वाला प्रक्रम है

D. सॉल्वेशन के कारण , जल क्रिस्टल में अन्तर

आयनिक आकर्षण बल को कम कर देता है

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

18. वैद्युत संयोजकता के लिए अनुकूल परिस्थितियाँ हैं

A. आयनों पर कम आवेश, बड़ा धनायन तथा छोटा

ऋणायन

B. आयनों पर अधिक आवेश, छोटा धनायन तथा बड़ा

ऋणायन

C. आयनों पर अधिक आवेश, बड़ा धनायन तथा छोटा

ऋणायन

D. आयनों पर कम आवेश , छोटा धनायन तथा बड़ा

ऋणायन

Answer: C



उत्तर देखें

19. जब धातु, अधातु से संयोग करती है , तब धातु में होता है

A. इलेक्ट्रॉन त्याग

B. इलेक्ट्रॉन ग्रहण

C. विद्युतीय उदासीन

D. इसमें से कोई नहीं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

20. निम्न में से कौन-सा सहसंयोजक अणु है ?

A. Al_2Cl_6

B. Al_2O_3

C. AlF_3

D. ये सभी

Answer: D



उत्तर देखें

21. एक तत्व Y का निम्न अवस्था में इलेक्ट्रॉनिक वितरण 2 , 8 , 7 है । जब यह Y परमाणुओं के बीच उत्तेजित होता, तो उसमें उपस्थित बंध होंगे

A. आयनिक

B. सहसंयोजी

C. धात्विक

D. वण्डरवल्स बंध

Answer: B



उत्तर देखें

22. द्विबंध में दो परमाणु संबन्धित होते हैं , उनके बीच साझेदारी होती है

A. एक इलेक्ट्रॉन की

B. दो इलेक्ट्रॉनों की

C. चार इलेक्ट्रॉनों की

D. सभी इलेक्ट्रॉनों की

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

23. सहसंयोजकता में

A. इलेक्ट्रॉनों का स्थानांतरण होता है

B. दोनों परमाणुओं द्वारा इलेक्ट्रॉनों की साझेदारी होती है

C. केवल एक परमाणु द्वारा इलेक्ट्रॉन की साझेदारी होती है

D. उपयुक्त में से कोई नहीं

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

24. अभी यह ज्ञात हुआ है की कार्बन सबऑक्साइड वीनस ग्रह के वायुमण्डल का एक अवयव है । निम्न में से कौन-सा सूत्र की C_3O_2 लुईस संरचना को सही प्रस्तुत करता है ?

A. :O:C:C::O:

B. :O:C::C:O:

C. :O:C::C::C::O:

D. :O::C:C:C::O:

Answer: C



उत्तर देखें

25. सामान्यतः सहसंयोजक यौगिक जल में होते हैं

A. घुलनशील

B. अघुलनशील

C. आयनिक

D. जल विच्छेदित

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

26. सनसंयोजी यौगिकों में दो परमाणुओं के मध्य अधिकतम

सनसंयोजी बंधों की संख्या होती है

A. चार

B. दो

C. तीन

D. एक

Answer: C



उत्तर देखें

27. सनसंयोजी बंध ऐसे दो तत्वों के मध्य बनता है

A. विद्युत ऋणात्मकताएँ समान होती है

B. जिनकी आयनिक ऊर्जा कम होती है

C. जिनके क्वथनांक कम होते हैं

D. जो बहुत कम आवेश वाला आयन बनाते हैं

Answer: D



उत्तर देखें

28. आयनिक तथा सनसंयोजक बंध दोनों उपस्थित हैं

A. CH_4 में

B. NaCl में

C. SO_2 में

D. KOH में

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

29. निम्न में से कौन-सा अनु ध्रुवीय है ?

A. CO_2

B. $CHCl_3$

C. CCl_4

D. CH_4

Answer: B



उत्तर देखें

30. निम्न में से कौन-सा तथ्य सत्य है ?

A. जल सामान्य परिस्थितियों में अध्रुवीय अणु है

B. जल सामान्य परिस्थितियों में ध्रुवीय अणु है

C. जल सामान्य परिस्थितियों में H^+ तथा OH^- के

रूप में रहता है

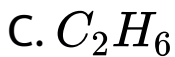
D. उपरोक्त सभी

Answer: B



उत्तर देखें

31. निम्न में से ध्रुवीय यौगिक है

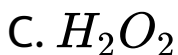


Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

32. निम्न में से किस्मे ध्रुवीय तथा अध्रुवीय दोनों प्रकार के बंध पाए जाते हैं ?



Answer: A



33. निम्न में से कौन-सा बंध अधुवीय होता है ?

A. $N - H$

B. $C - H$

C. $F - F$

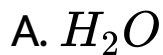
D. $O - H$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

34. निम्न में से किस अणु का द्विध्रुव आघूर्ण शून्य होगा ?



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

35. कार्बन टेट्राक्लोराइड का द्विध्रुव आघूर्ण शून्य होता है ,क्योंकि

- A. इसकी संरचना रेखीय होती है
- B. इसकी नियमित चतुष्फलकीय संरचना होती है
- C. कार्बन तथा क्लोरीन परमाणु का समान आकार होता है
- D. कार्बन तथा क्लोरीन परमाणु की इलेक्ट्रॉन बंधुता समान होती है

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

36. निम्न में से किस अणु का द्विध्रुव आघूर्ण शून्य होता है ?

A. NH_3

B. BF_3

C. NF_3

D. ClO_2

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

37. NH_3 तथा BH_3 के मध्य बनने वाले बंध की प्रकृति होती है

- A. सहसंयोजी
- B. उपसहसंयोजी
- C. आयनिक
- D. इसमें से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

38. अमोनिया से अमोनियम आयन के बनने के NH_3 तथा H के बीच बनने वाला बंध होता है

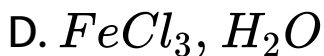
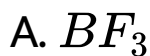
- A. सहसंयोजी बन्ध
- B. उपसहसंयोजी बन्ध
- C. विद्युत संयोजी बन्ध
- D. इसमें से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

39. निम्न में से किसमें विद्युत संयोजक , सनसंयोजक तथा उपसहसंयोजक तीनों प्रकार के बन्ध होते हैं ?



Answer: C



उत्तर देखें

40. $K_4[Fe(CN)_6]$ के अणु में उपस्थित बन्ध है

- A. सहसंयोजी तथा विघुत संयोजी बन्ध
- B. सहसंयोजी तथा उपसहसंयोजी बन्ध
- C. विघुत संयोजी ,सहसंयोजी तथा डेटिव बन्ध
- D. विघुत संयोजी तथा डेटिव बन्ध

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

41. $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ में किस प्रकार के बन्ध विद्यमान होते हैं ?

- A. विद्युत संयोजक और सहसंयोजी
- B. विद्युत संयोजक और समन्वयी उपसहसहसंयोजी
- C. विद्युत संयोजक ,सहसंयोजी समन्वयी उपसहसहसंयोजी
- D. सहसंयोजी और समन्वयी उपसहसहसंयोजी

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

42. निम्न में से किसमें विषम इलेक्ट्रॉन बन्ध होता है ?



Answer: C



उत्तर देखें

43. निम्न प्रकार के बन्ध होते हैं

A. विद्युत संयोजक , सहसंयोजक तथा उपसहसंयोजक

बन्ध

B. सहसंयोजक तथा उपसहसंयोजक बन्ध

C. विद्युत संयोजक बन्ध केवल

D. विद्युत संयोजक तथा सहसंयोजक बन्ध

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

44. निम्न में से किस यौगिक में आयनिक , सहसंयोजी तथा उपसहसंयोजी तीनों बन्ध पाए जाते हैं ?

A. जल

B. अमोनिया

C. सोडियम सायनाइड

D. पोटैशियम ब्रोमाइड

Answer: C



उत्तर देखें

45. निम्न में से कौन-सा यौगिक जल में घुलनशील होता है ?



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

46. मेथेनॉल तथा एथेनॉल पानी में मिश्रणीय है , क्योकि इसमें होता है

- A. सहसंयोजक गुण
- B. हाइड्रोजन बन्ध गुण
- C. ऑक्सीजन बन्ध गुण
- D. इसमें से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

47. हाइड्रोजन फ्लुओराइड द्रव होता है, जबकि अन्य हाइड्रोजन हैलाइड द्रव नहीं है , क्योंकि

A. HF अणु में हाइड्रोजन बन्ध होता है

B. F_2 बहुत अधिक क्रियाशील होता है

C. सभी हाइड्रोजनो हैलाइड में HF सबसे प्रबल अम्ल है

D. सभी हैलोजन में फ्लुओरीन परमाणु सबसे छोटा होता

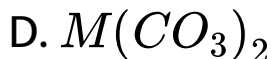
है

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

48. एक धात्विक क्लोराइड का सूत्र MCl_2 है , उसके बाइकार्बोनेट का सूत्र होगा

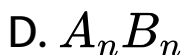
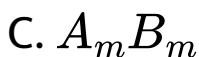
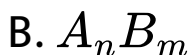
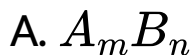


Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

49. जल में घोलने से एक आयनिक यौगिक A^{n+} और B^{m-} आयन उत्पन्न करता है। इस यौगिक का सूत्र क्या है ?



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

50. एक तत्व A की संयोजकता 3 और 5 है । इसे 2 संयोजकता वाले एक अन्य तत्व B के साथ संयोजित किया जाता है । इस प्रकार बने यौगिकों के सूत्र क्या है ?

A. A_5B_3 एवं A_2B_5

B. A_3B_2 एवं A_5B_2

C. A_2B_3 एवं A_2B_5

D. A_2B_3 एवं A_3B_5

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

51. विश्लेषण से ज्ञात होता है की X (परमाणु संहति=10) और Y (परमाणु संहति =20) के एक द्विअंगी यौगिक में 50 % X है । इस यौगिक का सूत्र क्या है ?

A. XY

B. X_2Y

C. XY_2

D. X_2Y_3

Answer: B



उत्तर देखें

52. एक यौगिक X तथा Y तत्वों से मिलकर बना है। X का तुल्यांक भार इसके परमाणु भार का एक -चौथाई है तथा Y का तुल्यांक भार इसके परमाणु भार का आधा है। यौगिक का सूत्र है

A. XY

B. XY_2

C. X_2Y

D. X_4Y_2

Answer: B



उत्तर देखें

53. गैलियम व ऑक्सीजन दो तत्व मिलकर Ga_2O_3 यौगिक बनाते हैं। निम्नलिखित में से गैलियम की संयोजकता क्या है ?

A. 1

B. 2

C. 3

D. 4

Answer: C



54. निम्नलिखित कथनों पर विचार कीजिए

I. कार्बन की अधिकतम सहसंयोजकता 4 है , जबकि
सिलिकॉन की अधिकतम सहसंयोजकता 6 है ।

II. किस एक तत्व की अधिकतम सहसंयोजकता 6 तक
सीमित है ।

उपरोक्त कथनों में से कौन-सा /से सही है/हैं ?

A. केवल I ।

B. केवल II ।

C. दोनों I और II ।

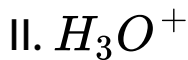
D. न ही । और न ही ॥

Answer: A



उत्तर देखें

55. निम्न में से समइलेक्ट्रॉनिक संरचनाएँ रखने वाली स्पीशीज है



A. I और II

B. III और IV

C. I और III

D. II,III और IV

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

56. जब सोडियम और क्लोरीन क्रिया करते हैं , तो सोडियम क्लोराइड बनता है । इस संदर्भ में निम्न कथनों पर विचार कीजिए

I. ऊर्जा उत्पन्न होती है तथा सहसंयोजक बन्ध बनता है ।

II. ऊर्जा उत्पन्न नहीं होती है तथा सहसंयोजक बन्ध बनता है

।

III. ऊर्जा अवशोषित होती है तथा आयनिक बन्ध बनता है ।

IV. ऊर्जा अवशोषित होती है तथा सहसंयोजक बन्ध बनता है

।

उपरोक्त कथनों में से कौन-से कथन सही है ?

A. केवल I

B. I और II

C. II और III

D. केवल IV

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

57. आयनिक बन्ध के निर्माण हेतु आवश्यक परिस्थितियों के संदर्भ में निम्न कथनों पर विचार कीजिए ।

I. एक तत्व विद्युत ऋणात्मक तथा एक तत्व विद्युत धनात्मक होना चाहिए ।

II. एक तत्व की अंतिम कक्षा में 5 , 6 या 7 इलेक्ट्रॉन होने चाहिए तथा दूसरे तत्व की अंतिम कक्षा में 1 ,2 या 3 इलेक्ट्रॉन होने चाहिए ।

उपरोक्त कथनों में से कौन-से कथन सही है ?

A. केवल I

B. केवल II

C. I और II दोनों

D. कोई नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

58. कथन I यद्यपि तथा ज्ञात है , किन्तु नाइट्रोजन के पेन्टाहाइलाइड ज्ञात नहीं है ।

कथन II फॉस्फोरस की विद्युत -ऋणात्मकता नाइट्रोजन से कम होती है ।

A. कथन I और कथन II दोनों सत्य है तथा कथन II ,

कथन I का सही स्पष्टीकरण है

B. कथन I और कथन II दोनों सत्य है परन्तु कथन II ,

कथन I का सही स्पष्टीकरण नहीं है

C. कथन I सत्य है , परन्तु कथन II असत्य है

D. कथन I असत्य है , परन्तु कथन II सत्य है

Answer: B



उत्तर देखें

59. कथन I यद्यपि कार्बोहाइड्रेट सहसंयोजक यौगिक होते हैं ,
तब भी वे जल में विलयशील होते हैं ।

कथन II जो यौगिक जल के साथ हाइड्रोजन बन्ध बनाते हैं वे
सामान्यतः जल में विलयशील होते हैं ।

A. कथन I और कथन II दोनों सत्य हैं तथा कथन II ,

कथन I का सही स्पष्टीकरण है

B. कथन I और कथन II दोनों सत्य हैं परन्तु कथन II ,

कथन I का सही स्पष्टीकरण नहीं है

C. कथन I सत्य है , परन्तु कथन II असत्य है

D. कथन । असत्य है , परन्तु कथन ॥ सत्य है

Answer: A



उत्तर देखें

60. कथन । शुद्ध सहसंयोजी यौगिक विद्युत के चालक होते हैं , किन्तु आयनिक यौगिक नहीं ।

कथन ॥ शुद्ध सहसंयोजी यौगिकों के क्वथनांक तथा गलनांक शुद्ध आयनिक यौगिकों से कम होते हैं ।

A. कथन I और कथन II दोनों सत्य है तथा कथन II ,

कथन I का सही स्पष्टीकरण है

B. कथन I और कथन II दोनों सत्य है परन्तु कथन II ,

कथन I का सही स्पष्टीकरण नहीं है

C. कथन I सत्य है , परन्तु कथन II असत्य है

D. कथन I असत्य है , परन्तु कथन II सत्य है

Answer: D



उत्तर देखें

61. कथन I । फ़्लुओरीन अपने सभी यौगिकों में समान ऑक्सीकरण अवस्था प्रदर्शित करता है ।

कथन II । फ़्लुओरीन के संयोजकता कोश में d -कक्षक नहीं होते ।

A. कथन I और कथन II दोनों सत्य हैं तथा कथन II ,

कथन I का सही स्पष्टीकरण है

B. कथन I और कथन II दोनों सत्य हैं परन्तु कथन II ,

कथन I का सही स्पष्टीकरण नहीं है

C. कथन I सत्य है , परन्तु कथन II असत्य है

D. कथन I असत्य है , परन्तु कथन II सत्य है

Answer: A



उत्तर देखें

62. कथन I HCl एक सहसंयोजक यौगिक है यह जलीय विलयन में आयन देता है ।

कथन II जल द्विध्रुवीय यौगिक है यह HCl के अणु के ध्रुवण को कम करता है ।

A. कथन I और कथन II दोनों सत्य है तथा कथन II ,

कथन I का सही स्पष्टीकरण है

B. कथन I और कथन II दोनों सत्य हैं परन्तु कथन II ,

कथन I का सही स्पष्टीकरण नहीं है

C. कथन I सत्य है , परन्तु कथन II असत्य है

D. कथन I असत्य है , परन्तु कथन II सत्य है

Answer: A



उत्तर देखें

63. कथन I सोडियम क्लोराइड और मैग्नीशियम क्लोराइड के गलनांक उच्च होते हैं ।

कथन II सोडियम क्लोराइड और मैग्नीशियम क्लोराइड वैधुत संयोजी यौगिक है ।

A. कथन I और कथन II दोनों सत्य है तथा कथन II ,

कथन I का सही स्पष्टीकरण है

B. कथन I और कथन II दोनों सत्य है परन्तु कथन II ,

कथन I का सही स्पष्टीकरण नहीं है

C. कथन I सत्य है , परन्तु कथन II असत्य है

D. कथन I असत्य है , परन्तु कथन II सत्य है

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

विगत वर्षों के प्रश्न

1. कथन जल एक उच्च क्वथनांक द्रव है ।

कारण जल के उच्च क्वथनांक का कारण जल में हाइड्रोजन का बंधन है ।

A. कथन और कारण दोनों सत्य हैं तथा कारण , कथन का सही स्पष्टीकरण है

B. कथन और कारण दोनों सत्य हैं परन्तु कारण , कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं है

C. कथन सत्य है , परन्तु कारण असत्य है

D. कथन असत्य है , परन्तु कारण सत्य है

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

2. कथन जल (H_2O) , हाइड्रोजन सल्फाइड (H_2S) की अपेक्षा अधिक ध्रुवीय है ।

कारण ऑक्सीजन , सल्फर की अपेक्षा अधिक विद्युत ऋणात्मक है ।

A. कथन और कारण दोनों सत्य हैं तथा कारण , कथन का सही स्पष्टीकरण है

B. कथन और कारण दोनों सत्य हैं परन्तु कारण , कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं है

C. कथन सत्य है , परन्तु कारण असत्य है

D. कथन असत्य है , परन्तु कारण सत्य है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

3. तीन तत्व Na , S और O संघटित होकर Na_2SO_3

यौगिक बनाते हैं। इस यौगिक में S की संयोजकता क्या है ?

A. 2 +

B. 4+

C. 6+

D. 8+

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

4. जल के अणुओं के मध्य कौन-सा आबंध विघमान होता है ?

A. विद्युत संयोजक आबंध

B. सहसंयोजी आबंध

C. हाइड्रोजन आबंध

D. वण्डरवाल्स आबंध

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

5. O^{2-} आयन में संयोजकता इलेक्ट्रॉनों की संख्या कितनी है ?

A. 4

B. 6

C. 8

D. 10

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

6. तत्वों का/के कौन-सा संयोजन आयनिक यौगिक बनाएगा/ बनाएँगे?

1. $Ca(Z = 20)$ तथा $Ti(Z = 22)$

2. $Si(Z=14)$ तथा $Br(Z=35)$

3. $Mg(Z=12)$ तथा $Cl(Z=17)$

नीचे दिए गए कूट का प्रयोग कर सही कथन चुनिए

A. केवल 2

B. केवल 3

C. 2 और 3

D. ये सभी

Answer: B



उत्तर देखें

7. जल के वाष्पन की अत्यधिक उच्च ऊष्मा मुख्यतः किसका परिणाम है ?

- A. वण्डर वाल्स बल
- B. सहसंयोजी आबंध
- C. अंतरा-आयनि आकर्षण
- D. हाइड्रोजन आबंध

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

8. निम्न में से कौन-सा काँच के पात्र में रखे जाने पर पात्र की दीवारे को गीला नहीं करता है ?

A. जल

B. एल्कोहॉल

C. मर्करी

D. फीनाँल

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

9. निम्न में कौन-सा कथन सही है ?

A. सहसंयोजक आबंध दिशात्मक होते हैं ।

B. आयनिक आबंध दिशात्मक होते हैं

C. सहसंयोजक और आयनिक दोनों आबंध दिशात्मक होते हैं ।

D. सहसंयोजक और आयनिक दोनों आबंध अदिशात्मक

होते है

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें