



CHEMISTRY

BOOKS - ERRORLESS CHEMISTRY (HINDI)

p - ब्लॉक के तत्व (नाइट्रोजन, ऑक्सजीन, हैलोजन एवं उत्कृष्ट गैसों)

MULTIPLE CHOICE QUESTIONS (नाइट्रोजन परिवार)

1. H_3PO_2 के प्रबल अपचायक गुण का कारण है

- A. एक -OH समूह एवं दो $P-H$ आबंधों की उपस्थिति
- B. फॉस्फोरस की उच्च इलेक्ट्रॉन ग्राही ऐन्थैल्पी से
- C. फॉस्फोरस की उच्च ऑक्सीकरण अवस्था

D. दो $-OH$ समूहों एवं एक $P - H$ आबंध की उपस्थिति

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

2. निम्न व्यवस्थाओं में से किसका क्रम इसके सामने दिये गये गुणधर्म के पूर्णतः अनुरूप नहीं है?

A. $CO_2 < SiO_2 < SnO_2 < PbO_2$: बढ़ता हुआ उपचयनी बल

B. $HF < HCl < HBr < HI$: बढ़ता हुआ अम्लीय बल

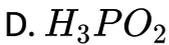
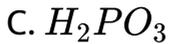
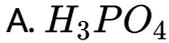
C. $NH_3 < PH_3 < AsH_3 < SbH_3$: बढ़ता हुआ क्षारीय बल

D. $B < C < O < N$: बढ़ती हुई प्रथम आयनन एन्थैल्पी

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

3. मेटाफॉस्फोरिक अम्ल का सूत्र है



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

4. कठोर जल को $[(\text{density}) - 1.5g/cm^3]$ अम्लीय रेजिन (RH_2) से गुजरने पर प्राप्त विलयन की $pH = 3.52$ प्राप्त की गई ($25^\circ C$) कठोर जल के प्रतिदर्श में यह मानते हुए की केवल Ca^{+2} आयन उपस्थित है यदि इस कठोर

जल के प्रतिदर्श की कटोरता की कोटि 2x प्राप्त की है की (मान) ज्ञात करो

$$[100_{10^3} = 0.48]$$

- A. कैल्शियम ऑक्साइड
- B. निर्जलीय कैल्शियम क्लोराइड
- C. फॉस्फोरस पेण्टॉक्साइड
- D. सान्द्र सल्फ्यूरिक अम्ल

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

5. निम्न में से प्रत्येक सफेद और लाल फॉस्फोरस के लिये सत्य है बजाय की वे

- A. दोनों CS_2 में घुलनशील हैं
- B. हवा में गर्म करने पर ऑक्सीकृत हो सकते हैं

C. दोनो में एक ही प्रकार के परमाणु होते हैं

D. दोनों को एक दूसरे में परिवर्तित कर सकते हैं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

6. निम्न में से कौनसा टेट्राबेसिक अम्ल है

A. ऑर्थोफॉस्फोरस अम्ल

B. ऑर्थोफॉस्फोरिक अम्ल

C. मैटाफॉस्फोरिक अम्ल

D. पायरोफॉस्फोरिक अम्ल

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

7. फॉस्फीन को प्रयोगशाला में निम्न अभिक्रिया द्वारा बनाया जाता है

A. P तथा H_2SO_4

B. P तथा NaOH

C. P तथा H_2S

D. P तथा HNO_3

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

8. निम्न में से कौनसा यौगिक ज्ञात नहीं है

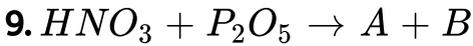
A. NCl_5



Answer: A

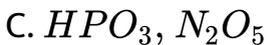
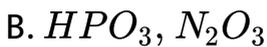


वीडियो उत्तर देखें



A फॉस्फोरस का एक ऑक्सी अम्ल तथा B नाइट्रोजन का एक ऑक्साइड है | A

तथा B क्रमशः हैं



D. H_3PO_3 , N_2O_5

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

10. निम्न में से किस उर्वरक का उपयोग लगातार करने पर मिट्टी की अम्लीयता बढ़ जाती है |

A. पोटेशियम नाइट्रेट

B. यूरिया

C. लाइम का सुपरफास्फेट

D. अमोनियम सल्फेट

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

11. P_4 की X के साथ अभिक्रिया से P_4O_6 वरणात्मक रूप से प्राप्त होता है | X है

A. शुष्क O_2

B. O_2 और N_2 का मिश्रण

C. आद्र O_2

D. जलीय NaOH की उपस्थिति में O_2

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

12. जब गर्म NH_3 को CuO के ऊपर प्रवाहित करते हैं तब उत्पन्न गैस है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

13. न जलने वाला हाइड्राइड है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

14. NH_4Cl तथा KNO_2 के मिश्रण को गर्म करने से प्राप्त होता है

A. NH_4NO_3

B. N_2

C. N_2O

D. NO

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

15. निम्न में से नाइट्रोजन का कौनसा ऑक्साइड HNO_3 का एनहाइड्राइड है

A. NO

B. N_2O_3

C. N_2O_4

D. N_2O_5

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

16. प्रबल रूप से क्षारीय ऑक्साइड निर्मित करने वाला p- ब्लॉक का तत्व है

A. N

B. P

C. As

D. Bi

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

17. सफेद फॉस्फोरस में $P - P - P$ बंध कोण होता है

A. 120°

B. $109^\circ 28'$

C. 90°

D. 60°

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

18. अमोनियम डाइक्रोमेट को गर्म करने से प्राप्त होता है

- A. क्रोमियम ऑक्साइड तथा अमोनिया
- B. क्रोमिक अम्ल तथा नाइट्रोजन
- C. क्रोमियम ऑक्साइड तथा नाइट्रोजन
- D. क्रोमिक अम्ल तथा अमोनिया

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

19. गलत कथन का चयन कीजिए

- A. नाइट्रोजन स्वयं के साथ $p\pi-p\pi$ बंध बनाने की क्षमता रखता है

B. विस्मिथ, तत्वीय अवस्था में धात्विक बंध बनाता है

C. समान समूह के अन्य तत्वों की तुलना में नाइट्रोजन में श्रृंखलन प्रवृत्ति उच्च होती है

D. समान समूह के अन्य तत्वों की तुलना में नाइट्रोजन की प्रथम आयनन एन्थैल्पी का मान उच्च होता है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

20. निम्न में से कौन 'हँसाने वाली गैस' है

A. NO

B. N_2O

C. NO_2

D. N_2O_3

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

21. NO_2 एक मिश्रित ऑक्साइड है, यह कथन तब सिद्ध होता है जब NaOH के साथ यह निम्न को बनाता है

- A. नाइट्राइट लवण
- B. नाइट्रेट लवण
- C. नाइट्रेट तथा नाइट्राइट का मिश्रण
- D. अमोनिया

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

22. निम्न में से प्रबलतम अपचायक है



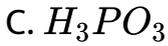
Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

23. निम्न में से कौनसा अम्ल बहुलक के रूप में रहता है





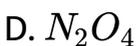
D. इनमें से कोई नहीं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

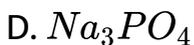
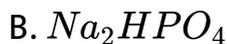
24. सान्द्र नाइट्रिक अम्ल का काफी समय बाद पीले-भूरे रंग में परिवर्तित होना किसके बनने से होता है



Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

25. यदि फॉस्फोरिक अम्ल को NaOH की पर्याप्त मात्रा के साथ मिलाया जाता है तो इससे बनता है



Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

26. एक तत्व ठोस ऑक्साइड बनाता है जो कि पानी में घुलने पर अम्लीय विलयन बनाता है, तत्व है-

- A. निऑन
- B. सोडियम
- C. फॉस्फोरस
- D. सल्फर

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

27. अमोनिया के उत्प्रेरकीय ऑक्सीकरण से एक ऑक्साइड प्राप्त होता है जो कि नाइट्रिक अम्ल से बनाने में उपयोग होता है यह ऑक्साइड है

- A. N_2O_5

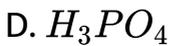
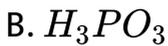
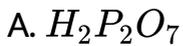


Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

28. नाइट्रिक अम्ल फॉस्फोरस को किसमें ऑक्सीकृत करता है



Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

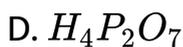
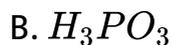
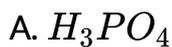
29. निम्न में से कौनसा कथन HNO_3 के लिये सत्य है

- A. जलीय विलयन में यह अत्यधिक स्थायी है
- B. यह ऑक्सीकारक तथा अपचायक दोनों की तरह कार्य नहीं कर सकता है
- C. यह ऑक्सीकारक की तरह कार्य नहीं कर सकता
- D. यह अपचायक की तरह कार्य नहीं कर सकता

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

30. निम्न में से P_2O_3 द्वारा कौनसा अम्ल बनता है



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

31. नाइट्रोजन ट्राइहालाइडों में कौनसा सबसे कम क्षारीय है



C. NBr_3

D. NI_3

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

32. निर्जलीय फॉस्फोरस ट्राइक्लोराइड जल में देता है

A. HPO_3

B. H_3PO_4

C. H_3PO_2

D. H_3PO_3

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

33. सूची I (अणु) को सूची II (क्वथनांक) के साथ मिलाइए तथा सही उत्तर चुनिये

I	II
(A) NH_3	(i) 290 K
(B) PH_3	(ii) 211 K
(C) AsH_3	(iii) 186 K
(D) SbH_3	(iv) 264 K
(E) BiH_3	(v) 240 K

A. A- iii , B - ii , C - v , D- iv , E - i

B. A - v , B- iii , c - ii , D- iv , E - i

C. A - i , B - iv , C - v , D - ii , E - iii

D. A - i , B - ii , c- iii , D- iv , E - v

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

34. निम्न में नाइट्रोजन का कौनसा ऑक्साइड रंगीन गैस है



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

35. निम्नलिखित में कौनसा ऑक्साइड अपचायक के रूप में कार्य नहीं करता



C. N_2O

D. N_2O_5

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

36. NH_4NO_2 में नाइट्रोजन की ऑक्सीकरण संख्या होगी

A. +3

B. +5

C. -3 तथा +3

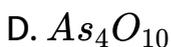
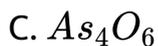
D. +3 तथा +5

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

37. निम्नलिखित ऑक्साइडों में सबसे कम अम्लीय कौनसा होगा

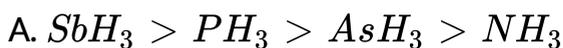


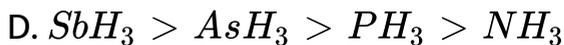
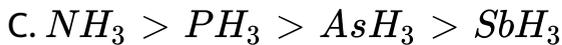
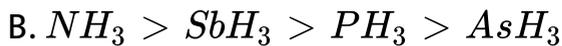
Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

38. पंचम वर्ग के तत्वों के हाइड्राइड के क्षारीय गुण निम्न क्रम में घटते जाते हैं



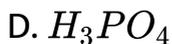
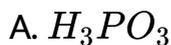


Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

39. P_4O_6 जल के साथ क्रिया करके देता है



Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

40. निम्न में से कौन जलअपघटित नहीं होता



Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

41. निम्न में से किसका विद्युत अपघटन ताप सबसे अधिक है



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

42. निम्नलिखित में से किसको जल में रखा जाता है

A. सफेद फॉस्फोरस

B. सोडियम

C. पोटेशियम

D. कैल्शियम

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

43. $BiCl_3$ के HCl में बने विलयन में जल मिलाने पर बनने वाला यौगिक है

A. Bi_2O_3

B. $Bi(OH)_3$

C. $BiOCl$

D. $BiOCl_2$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

44. VA समूह का कौनसा तत्व अपररूपता प्रदर्शित नहीं करता है

A. N

B. Bi

C. P

D. As

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

45. निम्न में से कौन संकुल नहीं बनाता है

A. N

B. P

C. As

D. Bi

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

46. निम्न में से कौन सर्वाधिक विस्फोटक है

A. NCl_3

B. PCl_3 तथा HCl बनते हैं तथा मिश्रण गर्म हो जाता है

C. $AsCl_3$

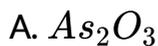
D. सभी

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

47. निम्न में से प्रबलतम अम्लीय है

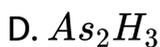
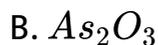


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

48. अस्तित्वविहीन यौगिक है

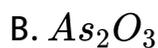


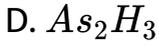
Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

49. निम्न को गर्म करके शुद्ध N_2 प्राप्त की जा सकती है



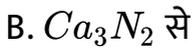


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

50. शुद्ध नाइट्रोजन बनायी जा सकती है



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

51. ऑक्साइडों के अम्लीय व्यवहार सही क्रम है



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

52. सायनाइड आयन CN^- तथा N_2 समइलेक्ट्रॉनिक होते हैं किन्तु CN^-

की तुलना में N_2 रासायनिक रूप से अक्रिय होती है

A. निम्न बंध ऊर्जा के कारण

B. बंध ध्रुवीयता की अनुपस्थिति के कारण

C. असममित इलेक्ट्रॉन वितरण के कारण

D. बन्धी कक्षक में अधिक संख्या में इलेक्ट्रॉनों की उपस्थिति के कारण

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

53. हँसाने वाली गैस किसे गर्म करके बनायी जाती हैं

A. NH_4Cl

B. $(NH_4)_2SO_4$

C. $NH_4Cl + NaNO_3$

D. NH_4NO_3

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

54. निम्न में से कौनसा कथन असत्य है

- A. आवर्त तालिका के वर्ग 15 में हाइड्राइडों का स्थायित्व NH_3 से लेकर BH_3 तक बढ़ता है
- B. नाइट्रोजन $d\pi-p\pi$ बन्ध नहीं बना सकता
- C. एकल $N-N$ बन्ध एकल $P-P$ बन्ध से कमजोर होता है
- D. N_2O_4 की दो अनुनाद संरचनाएं हैं

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

55. निम्न में से नाइट्रोजन का कौनसा ऑक्साइड नाइट्रस अम्ल का एनहाइड्राइड है

A. NO

B. N_2O_3

C. N_2O_4

D. N_2O_5

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

56. निम्न में से किसे गर्म करने पर नाइट्रोजन गैस निकलती है

A. $(NH_4)_2Cr_2O_7$

B. $Ba(N_3)_2$

C. NH_4NO_3

D. (a) तथा (b)

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

57. नाइट्रोजन डाईऑक्साइड किसको गर्म करने पर मुक्त होती है

A. $Pb(NO_3)_2$

B. KNO_3

C. $NaNO_2$

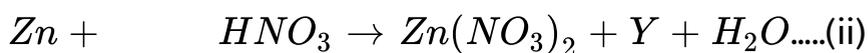
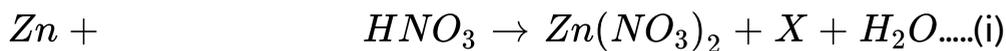
D. $NaNO_3$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

58. HNO_3 के साथ Zn की निम्नलिखित दो अभिक्रियाएँ दी गयी हैं- (समीकरण सन्तुलित नहीं है)



(i) तथा (ii) अभिक्रिया में x तथा y यौगिक क्रमशः हैं-

- A. NO_2 तथा NO
- B. NO_2 तथा NO_2
- C. NO तथा nO_2
- D. NO_2 तथा NH_4NO_3

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

59. बिजली चमकने से कौनसी गैस निर्मित होती है

- A. नाइट्रस ऑक्साइड
- B. नाइट्रोजन डाईऑक्साइड
- C. डाईनाइट्रोजन पेण्टॉक्साइड
- D. नाइट्रिक ऑक्साइड

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

60. निम्न में से किसकी संरचना में तीन इलेक्ट्रॉन बन्ध उपस्थित होते हैं

- A. नाइट्रस ऑक्साइड
- B. नाइट्रिक ऑक्साइड

C. डाईनाइट्रोजन ट्राईऑक्साइड

D. नाइट्रोजन पेण्टॉक्साइड

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

61. नाइट्रोजन का कौनसा ऑक्साइड रंगहीन तथा उदासीन होता है

A. N_2O

B. N_2O_3

C. N_2O_4

D. N_2O_5

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

62. P_4 में $P - P$ बंध बनाने वाले कक्षकों के लक्षण का प्रतिशत है

A. 25

B. 33

C. 50

D. 75

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

63. $AgNO_3$ को तीव्रता से गर्म करने पर उत्पन्न होने वाला उत्पाद है

A. NO तथा NO_2

B. NO_2 तथा O_2

C. NO_2 तथा N_2O

D. NO तथा O_2

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

64. नाइट्रोजन डाईऑक्साइड

A. जल में घुलकर नाइट्रिक अम्ल बनाता है

B. जल में नहीं घुलता है |

C. जल में घुलकर नाइट्रस अम्ल बनाता है तथा ऑक्सीजन देता है

D. जल में घुलकर नाइट्रस तथा नाइट्रिक अम्ल का मिश्रण बनाता है

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

65. सान्द्र नाइट्रिक अम्ल गर्ने की शर्करा को किसमें ऑक्सीकृत करता है

A. CO_2 तथा H_2O में

B. CO तथा H_2O में

C. CO , CO_2 तथा H_2O में

D. ऑक्जेलिक अम्ल तथा जल में 66 .

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

66. Pt की जाली की उपस्थिति में $800^{\circ}C$ पर अमोनिया तथा वायु का मिश्रण बनाता है

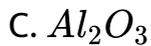


Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

67. निम्न में से कौनसा सर्वाधिक क्षारीय ऑक्साइड है



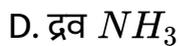


Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

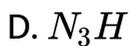
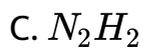
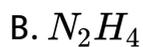
68. रेफ्रिजरेटर में प्रशीतन के लिये प्रयुक्त होने वाला रसायन है



Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

69. नाइट्रोजन का कौनसा हाइड्राइड अम्लीय है



Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

70. PCl_3 तथा $PhMgBr$ की अभिक्रिया देगी

- A. ब्रामोबेंजीन
- B. क्लोरोबेंजीन
- C. ट्राइफिनाइल फॉस्फीन
- D. डाइक्लोरो बेंजीन

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

71. फॉस्फाइड आयन किसके समान इलेक्ट्रॉनिक संरचना रखते हैं

- A. नाइट्राइड आयन
- B. फ्लोराइड आयन

C. सोडियम आयन

D. क्लोराइड आयन

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

72. सफेद फॉस्फोरस का निम्न में से कौनसा गुण लाल फॉस्फोरस से जुड़ा है

A. यह वायु में फॉस्फोरेसेन्स दर्शाता है

B. यह गर्म जलीय NaOH के साथ क्रिया करके फॉस्फीन बनाता है

C. यह कार्बन डाईसल्फाइड में विलेय होता है

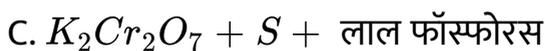
D. यह वायु में गर्म करने पर जलता है

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

73. माचिस की तीलियों के अग्र भाग पर प्रयुक्त होने वाला मिश्रण है



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

74. अश्रु - गैस का रासायनिक सूत्र है



B. CO_2

C. Cl_2 की ठण्डे तथा तनु NaOH के साथ

D. CCl_3NO_2

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

75. फॉस्फीन को किसकी क्रिया द्वारा प्राप्त नहीं किया जा सकता

A. सफेद फॉस्फोरस को NaOH के साथ गर्म करके

B. लाल फॉस्फोरस को NaOH के साथ गर्म करके

C. Ca_3P_2 की जल के साथ क्रिया से

D. फॉस्फोरस ट्राईऑक्साइड को जल के साथ उबालने से

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

76. $PH_4I + NaOH$ क्रिया करके बनाते हैं

A. PH_3

B. NH_3

C. P_4O_6

D. P_4O_{10}

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

77. डिटरजेंट पाउडर में फॉस्फेट की भूमिका है

A. डिटरजेंट जल मिश्रण का pH स्तर नियंत्रित करना

B. कठोरता उत्पन्न करने वाले आयनों Ca^{2+} Mg^{2+} को जल से हटाना

C. कपड़े को सफेदी प्रदान करना

D. ठोस डिटरजेंट निर्मित करना क्योंकि फॉस्फेट विहीन डिटरजेंट द्रव प्रकृति के होते हैं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

78. एल्युमीनियम फॉस्फाइड की तनु सल्फ्यूरिक अम्ल के साथ क्रिया करने पर

- A. SO_2 मुक्त होती है
- B. PH_3 निकलती है
- C. H_2S निकलती है
- D. H_2 निकलती है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

79. P_2O_5 को जल के साथ गर्म करने पर मिलता है

- A. हाइपोफॉस्फोरस अम्ल
- B. ऑर्थोफॉस्फोरस अम्ल
- C. हाइपोफॉस्फोरिक अम्ल
- D. ऑर्थोफॉस्फोरिक अम्ल

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

80. हाइपोफॉस्फोरस अम्ल हैं

- A. त्रिक्षारीय अम्ल
- B. द्विक्षारीय अम्ल
- C. एकक्षारीय अम्ल
- D. अम्लीय नहीं होता

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

81. PCl_3 जल के साथ क्रिया करके बनाता है

A. PH_3

B. H_3PO_3, HCl

C. $POCl_3$

D. H_3PO_4

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

82. निम्न में से कौन से माध्यमिक यौगिकों के निर्माण द्वारा अमोनिया से नाइट्रिक अम्ल प्राप्त किया जा सकता है

A. नाइट्रिक ऑक्साइड्स तथा नाइट्रोजन डाईऑक्साइड्स

B. नाइट्रोजन तथा नाइट्रिक ऑक्साइड्स

C. नाइट्रिक ऑक्साइड तथा डाईनाइट्रोजन पेण्टॉक्साइड

D. नाइट्रोजन तथा नाइट्रस ऑक्साइड

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

83. गर्म सान्द्र H_2SO_4 की क्रिया से फॉस्फोरस परिवर्तित होता है

A. फॉस्फोरस अम्ल में

B. ऑर्थोफॉस्फोरिक अम्ल में

C. मेटाफॉस्फोरिक अम्ल में

D. पायरोफॉस्फोरिक अम्ल में

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

84. सायनामाइड विधि निम्नलिखित में से किसके निर्माण में उपयोग की जाती है

A. N_2

B. HNO_3

C. NH_3

D. PH_3

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

85. पायरोफॉस्फोरिक अम्ल में हाइड्रॉक्सिल समूह की संख्या होती है

A. 3

B. 4

C. 5

D. 7

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

86. H_3PO_4 , H_3PO_3 तथा H_3PO_2 की अम्लीय सान्द्रता में बहुत कम अन्तर होता है, क्योंकि

- A. इन अम्लों में फॉस्फोरस अलग - अलग ऑक्सीकरण अवस्था में उपस्थित होता है
- B. इन अम्लों में हाइड्रोजन फॉस्फोरस से पूर्णतः बन्धित नहीं होता है
- C. फॉस्फोरस उच्च वैद्युत ऋणात्मक तत्व नहीं है
- D. फॉस्फोरस ऑक्साइड्स कम क्षारीय होते हैं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

87. $BiCl_3$ के जल अपघटन पर किसका श्वेत अवक्षेप प्राप्त होता है

- A. बिस्मथियो अम्ल
- B. बिस्मथ ऑक्सीक्लोराइड
- C. बिस्मथ पेण्टाक्लोराइड

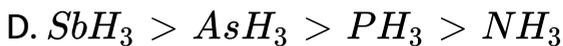
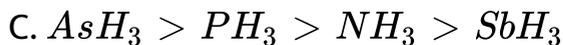
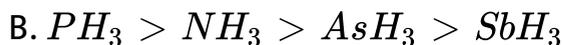
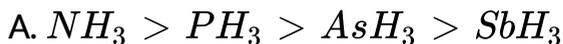
D. बिस्मथ हाइड्रॉक्साइड

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

88. तापीय स्थायित्व घटने का सही क्रम है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

89. कैल्शियम सायनामाइड दाब के अन्तर्गत भाप से क्रिया करके अमोनिया और देता है

- A. कैल्शियम कार्बोनेट
- B. कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड
- C. कैल्शियम ऑक्साइड
- D. कैल्शियम बाइकार्बोनेट

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

90. निम्न में से किसमें नाइट्रोजन का उच्च प्रतिशत होता है

- A. यूरिया

B. अमोनियम सल्फेट

C. अमोनियम नाइट्रेट

D. कैल्शियम नाइट्रेट

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

91. निम्न में से किसकी प्रोटॉन बंधुता सर्वाधिक है

A. स्टिबिन (SbH_3)

B. आर्सेन (AsH_3)

C. फॉस्फीन (PH_3)

D. अमोनिया (NH_3)

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

92. NO के लिये कौनसा कथन असत्य है

- A. यह नाइट्रस अम्ल का एनहाइड्राइड है
- B. इसका द्विध्रुव आघूर्ण 0.22 D है
- C. यह द्विलक बनाता है
- D. यह अनुचुम्बकीय है

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

93. TNT का विस्फोट इसे मिलाकर किया जाता है



B. NH_4NO_3 को गर्म करने पर



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

94. सोडियम हाइड्रॉक्साइड विलयन फॉस्फोरस के साथ क्रिया करके फॉस्फीन देता है, इस अभिक्रिया के लिए आवश्यक है

A. सफेद फॉस्फोरस और तनु NaOH

B. सफेद फॉस्फोरस और सान्द्र NaOH

C. AsH_3

D. SbH_3

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

95. निम्नलिखित में से किसकी विलेयता जल में सर्वाधिक है

A. NH_3

B. PH_3

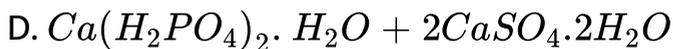
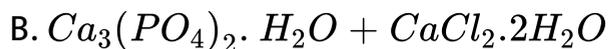
C. AsH_3

D. SbH_3

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

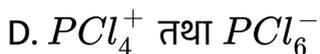
96. सुपर फॉस्फेट मिश्रण है



Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

97. ठोस PCl_5 किस रूप में उपस्थित होता है



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

98. अभिक्रिया $P_2O_5 + 3CaO \rightarrow Ca_3(PO_4)_2$, में P_2O_5 कार्य करता है

A. अम्लीय गालक का

B. क्षारीय गालक का

C. क्षारीय अशुद्धि का

D. अम्लीय अशुद्धि का

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

99. सफेद फॉस्फोरस के P_4 अणु में परमाणु अंतरिक्ष में विन्यासित रहते हैं

A. चतुष्फलक के कोनों पर

B. घन के कोनों पर

C. चार समूह वाले वलय के कोनों पर

D. समबाहु त्रिकोण के केन्द्र तथा कोनों पर

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

100. फॉस्फोरस के सर्वाधिक सामान्य खनिज हैं

- A. हाइड्रॉक्सी एपेटाइट तथा केनाइट
- B. कोलिमेनाइट तथा फ्लोरएपेटाइट
- C. बोरेक्स तथा फ्लोरएपेटाइट
- D. हाइड्रॉक्सी एपेटाइट तथा फ्लोरएपेटाइट

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

101. फॉस्फोरस की तीन महत्वपूर्ण ऑक्सीकरण अवस्थाएँ हैं

- A. -3 , $+3$ तथा $+5$

B. -3 , $+3$ तथा -5

C. -3 , $+4$ तथा -4

D. -3 , $+3$ तथा $+4$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

102. नाइट्रोजन युक्त उर्वरकों में यूरिया का अमोनियम सल्फेट की तुलना में अधिक उपयोग किया जाता है, क्योंकि

A. यह जल में अधिक विलेय होता है

B. यह अमोनियम सल्फेट से सस्ता होता है

C. यह अधिक स्थायी होता है

D. यह मृदा में अम्लीयता उत्पन्न नहीं करता है

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

103. रेफ्रीजरेशन में द्रव अमोनिया का उपयोग करते हैं, क्योंकि

- A. इसका द्विध्रुव आघूर्ण उच्च होता है
- B. इसकी वाष्पीकरण ऊष्मा उच्च होती है
- C. यह क्षारीय होती है
- D. यह एक स्थायी यौगिक है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

104. सान्द्र नाइट्रिक अम्ल (HNO_3) की टिन धातु पर क्रिया उत्पन्न करती है

- A. स्टेनिक नाइट्रेट
- B. स्टेनस नाइट्रेट
- C. स्टेनस नाइट्राइट
- D. मेटा स्टेनिक अम्ल

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

105. प्रयोगशाला में नाइट्रिक ऑक्साइड का संश्लेषण कैसे कर सकते हैं

- A. जिंक की ठण्डे तथा तनु HNO_3 के साथ क्रिया कराकर
- B. जिंक की सांद्र HNO_3 के साथ क्रिया कराकर

C. कॉपर की ठण्डे तथा तनु HNO_3 के साथ क्रिया कराकर

D. NH_4NO_3 को गर्म करके

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

106. पोटेशियम क्रोमेट के विलयन की जब तनु नाइट्रिक अम्ल की अधिकता में क्रिया करते हैं, तो क्या होगा

A. Cr^{3+} तथा $Cr_2O_7^{2-}$ बनते हैं

B. $Cr_2O_7^{2-}$ तथा H_2O बनते हैं

C. CrO_4^{2-} में Cr ऑक्सीकरण अवस्था + 3 में अपचयित हो जाती है

D. CrO_4^{2-} में Cr की ऑक्सीकरण अवस्था ऑक्सीकृत हो जाती है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

107. फॉस्फोरस के ऑक्सी अम्लों के लिये निम्न में से कौनसा कथन उपयुक्त नहीं है?

- A. ट्रिपल सुपरफॉस्फेट के व्यापारिक निर्माण में ऑर्थोफॉस्फोरिक अम्ल का उपयोग किया जाता है
- B. हाइपोफॉस्फोरस अम्ल एक द्विप्रोटिक अम्ल है
- C. सभी ऑक्सोअम्लों में चतुष्फलकीय चार उपसहसंयोजित फॉस्फोरस होता है
- D. सभी ऑक्सोअम्लों में कम से कम एक $P = O$ यूनिट और एक $P - OH$ ग्रुप होता है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

108. निम्न यौगिकों में से उदासीन उर्वरक है

- A. यूरिया
- B. अमोनियम नाइट्रेट
- C. अमोनियम सल्फेट
- D. कैल्शियम अमोनियम नाइट्रेट

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

109. PH_3 के गुणों के सम्बन्ध में कौनसा कथन सही है

- A. PH_3 अधिक स्थायी नहीं होती है

B. PH_3 लिटमस के प्रति उदासीन है

C. PH_3 की मछली जैसी गंध होती है

D. PH_3 जल में अविलेय है

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

110. N_2 धातु के साथ जुड़कर बनाती है

A. नाइट्राइड

B. नाइट्रेट

C. नाइट्राइट

D. नाइट्रोसिल क्लोराइड

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

111. फॉस्फोरस पेन्टाऑक्साइड और फॉस्फोरस ट्राई ऑक्साइड की संरचनाओं में $P - O - P$ सेतुओं की संख्या क्रमशः है

A. 6,6

B. 5,5

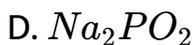
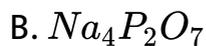
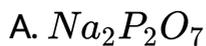
C. 5,6

D. 6,5

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

112. सोडियम पायरोफॉस्फेट है



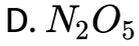
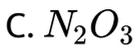
Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

113. निम्न में से कौन ठोस प्रकृति का होता है





Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

114. निम्न में से कौनसा पदार्थ निश्चेतक के रूप में उपयोग किया जाता है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

115. निम्न में से किसकी उपस्थिति के कारण, सोडियम धातु का द्रव अमोनिया में विलयन, प्रबल अपचायक होता है :

- A. सोडियम हाइड्राइड
- B. सोडियम एमाइड
- C. सोडियम परमाणु
- D. विलायकित इलेक्ट्रॉन

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

116. जब फॉस्फीन गैस को क्लोरीन गैस के साथ मिश्रित करते हैं, तो क्या होता है

A. मिश्रण ठण्डा हो जाता है

B. PCl_3 तथा HCl बनते हैं तथा मिश्रण गर्म हो जाता है

C. PCl_5 तथा HCl बनते हैं तथा मिश्रण ठण्डा हो जाता है

D. PCl_5 . PCl_3 बनने के साथ ही विलयन गर्म हो जाता है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

117. P_4O_{10} का शुष्क NH_3 गैस के साथ उपयोग नहीं करते हैं, क्योंकि

A. P_4O_{10} क्षारीय तथा NH_3 अम्लीय है

B. P_4O_{10} अम्लीय तथा NH_3 क्षारीय है

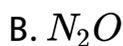
C. P_4O_{10} निर्जलीकारक नहीं है

D. P_4O_{10} नम NH_3 के साथ क्रिया करता है

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

118. अमोनिया जब सोडियम हाइपोक्लोराइट के साथ क्रिया करती है, तो प्राप्त होने वाला नाइट्रोजन युक्त उत्पाद है



Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

119. P_2O_5 का उपयोग विस्तृत रूप से किस रूप में करते हैं

- A. अपचायक
- B. ऑक्सीकारक
- C. निर्जलीकारक
- D. परिरक्षक

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

120. N_2 गैस की निष्क्रियता का कारण है

- A. रिक्त d- कक्षक की अनुपस्थिति
- B. उच्च विघटन ऊर्जा

C. उच्च ऋणविद्युतता

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

121. निम्न में से कौन अधिकतम संयोजकता दर्शाता है

A. फॉस्फोरस

B. टिन

C. एण्टीमनी

D. बिस्मथ

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

122. NH_3 बनाने के हैबर प्रक्रम में कौनसा उत्प्रेरक उपयोग करते हैं

A. Pt

B. $Fe + Mo$

C. CuO

D. Al_2O_3

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

123. कॉपर क्लोराइड विलयन की अधिकता में अमोनियम हाइड्रॉक्साइड मिलाने पर

- A. एक गहरे नीले रंग का विलयन प्राप्त होता है
- B. कोई परिवर्तन नहीं होता है
- C. कॉपर हाइड्रॉक्साइड का नीला अवक्षेप प्राप्त होता है
- D. कॉपर ऑक्साइड का काला अवक्षेप प्राप्त होता है

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

124. $(NH_4)_2SO_4$ तथा KCNO को गर्म करने पर प्राप्त उत्पाद है

- A. हाइड्रॉसायनिक अम्ल
- B. अमोनिया
- C. अमोनियम सायनाइड
- D. यूरिया

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

125. चक्रीय मेटाफॉस्फोरिक अम्ल में $P-O-P$ बंधो की संख्या होती है

A. शून्य

B. दो

C. तीन

D. चार

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

126. जब HNO_3 को हथेली पर रखा जाता है तब जल से धोने पर पीला रंग आ जाता है, यह निम्न की उपस्थिति के कारण है

A. NO_2

B. N_2O

C. NO

D. N_2O_5

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

127. निम्न में से कौनसा नाइट्रोजन युक्त उर्वरक है

A. बोन मील

B. थॉमस मील

C. नाइट्रो फॉस्फेट

D. अमोनियम सल्फेट

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

128. निम्न में से कौनसा यौगिक अमोनिया में अल्प विलेय होता है

A. AgI

B. $AgBr$

C. $AgCl$

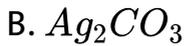
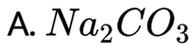
D. $CuCl_2$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

129. कार्बोनेट जो कि गर्म किये जाने पर अवशेष नहीं छोड़ता है

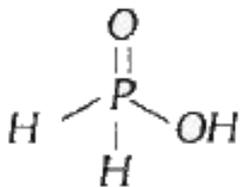


Answer: D

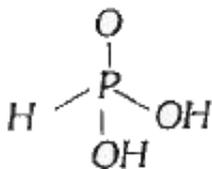


वीडियो उत्तर देखें

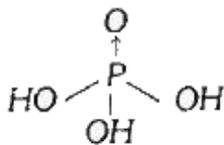
130. हाइपोफॉस्फोरस अम्ल का संरचना सूत्र है



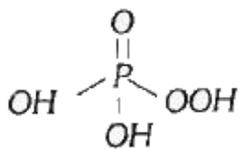
A.



B.



C.



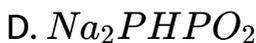
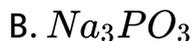
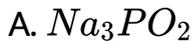
D.

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

131. लवण का सही सूत्र, हाइपोफॉस्फोरस अम्ल का NaOH के साथ उदासीनीकरण के द्वारा निर्मित होता है



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

132. अम्लराज है

A. 1 : 3 सान्द्र HNO_3 और सान्द्र HCl

B. 1 : 2 सान्द्र HNO_3 और सान्द्र HCl

C. 3: 1 सान्द्र HNO_3 और सान्द्र HCl

D. 2: 1 सान्द्र HNO_3 और सान्द्र HCl

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

133. निम्न में गुणों का कौनसा समूह PCl_5 में संबंधित है

A. sp^3 , चतुष्कलकीय, इलेक्ट्रॉनों के 4 संयोजी कोश युग्म

B. sp^3d , त्रिकोणीय द्विपिरामिडीय, इलेक्ट्रॉनों के 5 संयोजी कोश युग्म

C. sp^3d^2 , अष्टफलकीय, इलेक्ट्रॉनों के 6 संयोजी कोश युग्म

D. sp^3d , वर्ग समतलीय, इलेक्ट्रॉनों के 4 संयोजी कोश युग्म

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

134. अकार्बनिक ग्रेफाइट है



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

135. सांद्र HNO_3 को किसके पात्र में संग्रह कर सकते हैं



B. Sn

C. Cu

D. Zn

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

136. निम्न में से किस यौगिक का अस्तित्व नहीं है

A. $SbCl_3$

B. $BiCl_5$

C. $SbCl_5$

D. $AsCl_5$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

137. निम्न में से कौन सर्वाधिक क्षारीय है

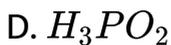
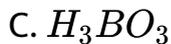
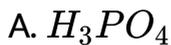


Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

138. वह अम्ल जो लवण की दो श्रेणी बनाता है



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

139. जब यूरिया को HNO_2 के साथ गर्म किया जाता है, तो कौनसी गैस प्राप्त होती है



B. H_2 गैस

C. O_2

D. NH_3

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

140. निम्न में से किसमें सबसे कम सहसंयोजक $P-H$ बंध है

A. PH_3

B. P_2H_6

C. P_2H_5

D. PH_6^+

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

141. माचिस के साइड (पार्श्व) में किस पदार्थ का लेप लगाया जाता है

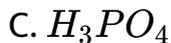
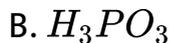
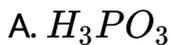
- A. पोटेशियम क्लोरेट, लाल लैड
- B. पोटेशियम क्लोरेट , एण्टीमनी सल्फाइड
- C. एण्टीमनी सल्फाइड , लाल फॉस्फोरस
- D. एण्टीमनी सल्फाइड , लाल लैड

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

142. निम्न में से कौनसा यौगिक त्रिक्षारीय अम्ल है

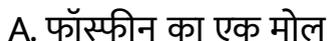


Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

143. कैल्शियम फॉस्फाइड का एक मोल जल की अधिकता के साथ क्रिया करने पर देता है



B. फॉस्फोरिक अम्ल के दो मोल

C. फॉस्फीन के दो मोल

D. फॉस्फोरस पेण्टॉक्साइड का एक मोल

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

144. ECl_3 प्रकार के यौगिकों में जहाँ E = B, P, As या Bi है इनमें अलग-अलग E के लिये Cl-E-C कोण किस में क्रम होंगे

A. $B > P = As = Bi$

B. $B > P > As > Bi$

C. $B < P = As = Bi$

D. $B < P < As < Bi$

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

145. द्विलकीकृत नाइट्रोजन के ऑक्साइडों में से कौनसा ऑक्साइड ठण्डा होने पर एक रंगहीन ठोस/द्रव में बदल जाता है

A. N_2O

B. NO

C. N_2O_3

D. NO_2

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

146. ऑर्थोफॉस्फोरिक अम्ल किसके कारण मोलायसिस स्थिति प्रदर्शित करता है

- A. हाइड्रोजन बन्ध
- B. फॉस्फोरस समूह
- C. अधिकतम ऑक्सीजन समूह
- D. त्रि-क्षारकता

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

147. निम्न में से कौनसा ऑक्साइड अम्लीय जलीय विलयन बनाता

- A. N_2O_3
- B. NO_2

C. N_2O_5

D. NO

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

148. नाइट्रोजन परिवार में N से Sb तक जाने पर MH_3 हाइड्राइडों में

$H - M - H$

90° के पास होता

जाता है | यह दर्शाता है कि क्रमशः

A. हाइड्राइडों की क्षारीय शक्ति बढ़ती है

B. $M - H$ आबंधन के लिये लगभग शुद्ध sp^2 - कक्षकों का उपयोग होता है

C. $M - H$ बंध की आबंधन ऊर्जाओं में वृद्धि होती है

D. इलेक्ट्रॉनों के आबंध युग्म केन्द्रीय परमाणु के पास आ जाते हैं

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

149. एक तत्व XCl_3 , X_2O_5 और Ca_3X_2 सूत्र वाले यौगिक बनाता है, लेकिन XCl_5 नहीं बनाता है | निम्नलिखित में से कौन-सा तत्व X हो सकता है ?

A. B

B. Al

C. N

D. P

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

150. बोन ब्लैक एक पॉलीमोर्फिक रूप है

- A. फॉस्फोरस का
- B. सल्फर का
- C. कार्बन का
- D. नाइट्रोजन का

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

151. नाइट्रोजन का निम्न ऑक्साइडों में से कौनसा सर्वाधिक उष्मीय स्थायी है

- A. N_2O_5
- B. N_2O

C. NO

D. N_2O_3

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

152. द्रव अमोनिया की बोतलें ठंडी करके ही खोली जाती हैं | इसका कारण है

A. यह एक मंद विस्फोटक है

B. यह एक संक्षारक द्रव है

C. यह एक आँसूकारक है

D. यह उच्च वाष्पदाब उत्पन्न करता है

Answer: A:D



वीडियो उत्तर देखें

153. निम्नलिखित में से कौनसा तत्व 1 वायुमण्डलीय दाब और $25^{\circ}C$ पर ठोस रूप में अस्तित्व में होता है

A. Br

B. Cl

C. Hg

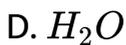
D. P

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

154. $HNO_3 + P_4O_{10} \rightarrow 4HPO_3 + x$ अभिक्रिया में, उत्पाद x है



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

155. हाइपो फॉस्फोरस अम्ल में फॉस्फोरस परमाणु से जुड़े हुए हाइड्रोजन परमाणुओं की संख्या है

A. शून्य

B. दो

C. एक

D. तीन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

156. $-30^{\circ}C$ पर दो गैसों की सममोलर मात्राओं की क्रिया कराने पर किसका नीला द्रव प्राप्त होता है

A. N_2O

B. N_2O_3

C. N_2O_4

D. N_2O_5

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

157. फॉस्फोरस का कौनसा अपररूप सबसे अधिक ऊष्मागतिकीय स्थायी है

- A. लाल
- B. सफेद
- C. काला
- D. पीला

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

158. $(NH_4)_2Cr_2O_7$, गर्म करने पर एक गैस उत्पन्न करता है निम्न के द्वारा भी समान गैस उत्पन्न होगी

A. NH_4NO_2 को गर्म करने पर

B. NH_4NO_3 को गर्म करने पर

C. $NaNO_2$ के साथ H_2O_2 की क्रिया कराने पर

D. H_2O के साथ Mg_3N_2 की क्रिया कराने पर

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

159. +1 से +5 सभी ऑक्सीकरण अवस्थाओं में कौनसा तत्व ऑक्साइड बनाता है

A. N

B. P

C. As

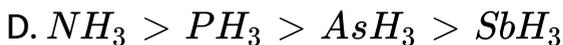
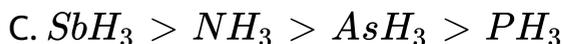
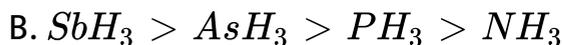
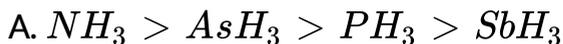
D. Sb

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

160. निम्नलिखित हाइड्राइडों के क्वथनांको का क्रम है



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

161. निम्न में से कौनसा हैलाइड सबसे अधिक अम्लीय है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

162. विद्युत ऊष्मीय विधि में, सिलिका द्वारा कैल्शियम फॉस्फेट से कौनसा यौगिक विस्थापित होता है

A. कैल्शियम

B. फॉस्फीन

C. फॉस्फोरस

D. फॉस्फोरस पेण्टा ऑक्साइड

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

163. P_4O_{10} में $P-O$ बंधों की संख्या है

A. 17

B. 16

C. 15

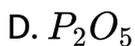
D. 6

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

164. सबसे अधिक अम्लीय ऑक्साइड है



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

165. निम्न में से कौनसा एक मिश्रित एनहाइड्राइड है

A. NO

B. NO_2

C. N_2O_5

D. N_2O

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

166. जब पौधों और जन्तुओं का क्षय होता है तब कार्बनिक नाइट्रोजन, अकार्बनिक नाइट्रोजन में परिवर्तित होती हैं | यह अकार्बनिक नाइट्रोजन किस रूप में होती है

- A. अमोनिया के रूप में
- B. नाइट्रोजन के तत्वों के रूप में
- C. नाइट्रेट के रूप में
- D. नाइट्राइड के रूप में

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

167. यौगिक, जो गैस प्रावस्था आण्विक प्रकृति में है, लेकिन ठोस अवस्था में आयनिक है

- A. PCl_5
- B. CCl_4
- C. PCl_3

D. $POCl_3$

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

168. सफेद फॉस्फोरस है

- A. एक परमाणुक गैस
- B. P_4 एक चतुष्फलकीय ठोस
- C. P_8 एक क्राउन
- D. एक रैखिक द्विपरमाणुक अणु

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

169. आवर्त सारणी के समूह
– 15 $NH_4(106^\circ)$ $SbH_3(101^\circ)$ तक बंध कोणों के मान
घटते जाते हैं, इसका कारण है

- A. bp - bp प्रतिकर्षण का बढ़ना
- B. sp^3 में p- कक्षक लक्षण का बढ़ना
- C. lp - bp प्रतिकर्षण का घटना
- D. विद्युत ऋणात्मकता का घटना

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

170. पायरोफॉस्फोरस अम्ल की क्षारीयता बताइए

A. 2

B. 4

C. 1

D. 5

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

171. निम्न फ्लुओराइडों में से किसका अस्तित्व नहीं है

A. NF_5

B. PF_5

C. AsF_5

D. SbF_5

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

172. गरम करके विशुद्ध N प्राप्त किया जा सकता है

A. NH_3 को CuO के साथ

B. NH_4NO_3 को

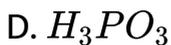
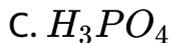
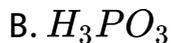
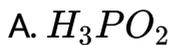
C. $(NH_4)_2Cr_2O_7$ को

D. $Ba(N_3)_2$ को

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

173. निम्न में से किस अणु में PH बन्धों की संख्या अधिकतम है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

174. NCl_3 जल द्वारा जल-अपघटित होने पर देता है



C. NH_4OH और $HOCl$

D. NH_2Cl और $HOCl$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

175. एक कार्बनिक यौगिक में, फॉस्फोरस निरूपित होता है

A. $Mh_2P_2O_7$

B. $Mg_3(PO_4)_2$

C. H_3PO_4

D. P_2O_5

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

176. अमोनिया, क्लोरीन की अधिकता में क्रिया करके देती है

A. NCl_3 तथा HCl

B. N_4 तथा NH_4Cl

C. NCl_3 तथा NH_4Cl

D. N_2 तथा HCl

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

177. $(NPCI_2)_4$ की संरचना का प्रकार है

A. रेखीय

B. षट्कोणीय

C. चक्रिय

D. बहुरूपी

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

178. इनमें से किसमें $P - O - P$ बंध उपस्थित है

A. हाइपोफॉस्फोरस अम्ल

B. फॉस्फोरस अम्ल

C. पायरोफॉस्फॉरिक अम्ल

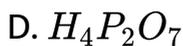
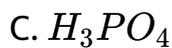
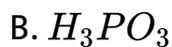
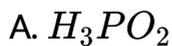
D. ऑर्थोफॉस्फॉरिक अम्ल

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

179. P_4O_{10} किसके निर्जलीकरण से प्राप्त होता है



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

180. द्रव नाइट्रोजन के लिये कौनसा कथन सही है

- A. यह अक्रियशील होता है
- B. इसका उपयोग क्रायोसर्जरी में किया जाता है
- C. कार्बनिक यौगिकों को अपघटित नहीं करता है
- D. यह स्थायी होता है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

181. P_4O_{10} में कितने सेतुबंधक ऑक्सीजन परमाणु उपस्थित हैं

- A. 6
- B. 4

C. 2

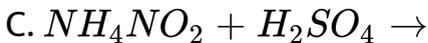
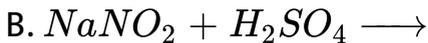
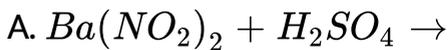
D. 5

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

182. नाइट्रस अम्ल (HNO_2), का लवण मुक्त जलीय विलयन निम्न में से किस अभिक्रिया द्वारा प्राप्त किया जा सकता है

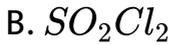


Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

183. $SOCl_2$ की सफेद फॉस्फोरस की अभिक्रिया से बना उत्पाद है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

184. समूह 15 के निम्न तत्वों में से कौन सा सर्वाधिक स्थायी पाँच-संयोजी यौगिक बनाता है

A. फॉस्फोरस

B. एन्टीमनी

C. बिस्मथ

D. अर्सेनिक

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

185. सल्फ्यूराइल क्लोराइड (SO_2Cl_2) सफेद फॉस्फोरस (P_4) से क्रिया कर देती है

A. PCl_5 , SO_2

B. $OPCl_3$, $SOCl_2$

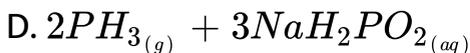
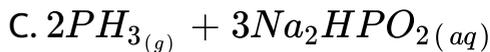
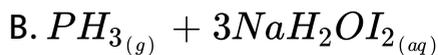
C. PCl_5 , SO_2 , S_2 , Cl_2

D. $OPCl_3$, SO_2 , S_2Cl_2

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

186. निम्न अभिक्रिया में कौन सा उत्पाद प्राप्त होगा अभिक्रिया:



Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

187. दिए गए ताप और दाब पर निम्न में से कौन सी गैस का अधिक अधिशोषण होगा

- A. डाई हाइड्रोजन
- B. डाई ऑक्सीजन
- C. अमोनिया
- D. डाई नाइट्रोजन

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

188. CO_2 , के अक्रिय वातावरण में सांद्र NaOH विलयन के साथ गर्म करने पर सफेद फॉस्फोरस एक गैस देता है | गैस के संबंध में निम्न में से कौन सा कथन

सही नहीं है

- A. यह अधिकतम विषैली है और सड़े हुए मछली के समान गंध आती है
- B. यह NH_3 से कम क्षारीय है
- C. इसका जल में विलयन प्रकाश की उपस्थिति में विघटित हो जाता है
- D. यह NH_3 से अधिक क्षारीय है

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

189. नाइट्रोजन के संदर्भ में कौन सा सत्य है

- A. कम विद्युत ऋणात्मकता
- B. निम्न आयनिक एन्थैल्पी
- C. d- कक्षक की उपलब्धता

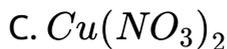
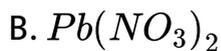
D. अपने आप $p\pi-p\pi$ बंध बनाने की क्षमता

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

190. निम्न में से किसके साथ गर्म करने पर नाइट्रोजन डाईऑक्साइड निर्मित नहीं होता है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

191. हाइड्राजिन (N_2H_4) के एक मोल अभिक्रिया में इलेक्ट्रॉन के 10 मोलों को खोकर एक नया यौगिक X बनाते हैं माना कि हाइड्राजिन में सभी नाइट्रोजन परमाणु नये यौगिक में प्राप्त होते हैं | तब X में नाइट्रोजन की ऑक्सीकरण अवस्था है

(नोट : अभिक्रिया में हाइड्रोजन की ऑक्सीकरण अवस्था में कोई परिवर्तन नहीं है)

A. - 1

B. - 3

C. 3

D. 5

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

192. वह युग्म जिनमें फास्फोरस परमाणुओं की फार्मल ऑक्सीकरण अवस्था +3 है

- A. पायरोफास्फोरस तथा हाइपोफास्फोरिक अम्ल
- B. आर्थोफास्फोरस तथा हाइपोफास्फोरिक अम्ल
- C. पायरोफास्फोरस तथा पायराफोस्फोरिक अम्ल
- D. आर्थोफास्फोरस तथा पायरोफोस्फोरस अम्ल

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

193. तनु तथा सान्द्र नाइट्रिक अम्ल के साथ जिंक की अभिक्रिया द्वारा क्रमशः उत्पन्न होते हैं

A. NO_2 तथा NO

B. NO तथा N_2O

C. NO_2 तथा N_2O

D. N_2O तथा NO_2

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

194. निम्न में से कौन सा यौगिक ऊर्ध्वपातन दर्शाता है

A. NH_4Cl

B. $CaCO_3$

C. $BaSO_4$

D. $CaHPO_3$

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

195. नाइट्रोजन की CaC_2 के साथ अभिक्रिया के प्राप्त उत्पाद है

A. $CaCN_2$

B. $CaCN$

C. $CaCN_3$

D. Ca_2CN

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

196. निम्नलिखित में से कौनसा कथन दिये गये अम्लों के लिये सही है

- A. फॉस्फिनिक अम्ल द्विप्रोटी अम्ल है जबकि फॉस्फोनिक अम्ल एकप्रोटी अम्ल है
- B. फॉस्फिनिक अम्ल एकप्रोटी अम्ल है जबकि फॉस्फोनिक अम्ल द्विप्रोटी है
- C. दोनों त्रिप्रोटी अम्ल हैं
- D. दोनों द्विप्रोटी अम्ल हैं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

197. निम्न में से किसे हटाकर वायु से नाइट्रोजन को प्राप्त किया जा सकता है

- A. ऑक्सीजन

B. हाइड्रोजन

C. कार्बन डाईऑक्साइड

D. (a) तथा (c) दोनों

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

198. जब ऑर्थोफॉस्फोरिक अम्ल को $600^\circ C$, पर गर्म किया जाता है तब निर्मित उत्पाद है

A. फॉस्फीन, PH_3

B. फॉस्फोरस पेण्टॉक्साइड, P_2O_5

C. फॉस्फोरस अम्ल, H_3PO_3

D. मैटाफॉस्फोरिक अम्ल, HPO_3

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

199. N_3^- के लिए सत्य कथन है

- A. इसकी अरेखीय संरचना होती है
- B. यह 'छदम' हैलोजन कहलाता है
- C. इस ऋणआयन में नाइट्रोजन की फॉर्मल ऑक्सीकरण अवस्था -1 होती है
- D. यह NO_2 के साथ समइलेक्ट्रॉनिक है

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

200. ONO कोण अधिकतम है

A. NO_3^- में

B. NO_2^- में

C. NO_2 में

D. NO_2^+ में

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

201. किस अभिक्रिया में अमोनिया उत्पादित नहीं होती है

A. NH_4Cl के साथ KOH

B. AlN के साथ जल

C. NH_4Cl के साथ $NaNO_2$

D. NH_4Cl के साथ $Ca(OH)_2$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

202. सफेद फॉस्फोरस वायु में आग पकड़ लेता है और घना सफेद धुआँ उत्पन्न होता है | यह निम्नांकित में से किसके बनने से होता है

A. P_4O_{10} क्षारीय तथा NH_3 अम्लीय है

B. PH_3

C. H_3PO_3

D. H_3PO_2

Answer: A



उत्तर देखें

203. $POCl_3$, H_2PO_3 एवं $H_4P_2O_6$ में P परमाणु की ऑक्सीकरण अवस्था क्रमशः है

A. + 5, + 4, + 4

B. + 5, + 5, + 4

C. + 4, + 4, + 5

D. + 3, + 4, + 5

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

204. वह यौगिक जो तापीय विघटन द्वारा नाइट्रोजन गैस नहीं उत्पन्न करता, है

A. NH_4NO_2 को गर्म करने पर

B. $(NH_4)_2SO_4$

C. $Ba(N_3)_2$

D. $(NH_4)_2Cr_2O_7$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

205. प्राकृतिक तथा मानव गतिविधियों द्वारा वायु में निर्गत कौन-सा नाइट्रोजन

ऑक्साइड एक सामान्य प्रदूषक नहीं है?

A. N_2O_5

B. NO_2

C. N_2O

D. *NO*

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

MULTIPLE CHOICE QUESTIONS (ऑक्सीजन परिवार)

1. निम्नलिखित में से कौनसा तत्व मुक्त रूप में पाया जाता है

- A. आयोडीन
- B. सल्फर
- C. फॉस्फोरस
- D. मैग्नीशियम

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

2. $H_2S_2O_7$ का औद्योगिक नाम है

- A. पायरोसल्फ्युरिक अम्ल
- B. मार्शल अम्ल
- C. ओलियम
- D. उपरोक्त सभी

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

3. उच्चतम श्रृंखलन क्षमता प्रदर्शित करता है

A. ऑक्सीजन

B. सल्फर

C. सिलेनियम

D. टेल्यूरियम

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

4. इलेक्ट्रॉन बंधुता का मान धनात्मक होता है, जब

A. O से बनता है O^-

B. O^- से बनता है O^{2-}

C. O से बनता है O^+

D. O^- से बनता है O^{3-}

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

5. सल्फर के सम्बन्ध में निम्न में से कौनसा कथन असत्य है

A. S_2 अणु अनुचुम्बकीय है

B. $200^\circ C$ पर वाष्प में अधिकतर S_8 वलय पाये जाते हैं

C. $600^\circ C$ पर गैस में अधिकतर S_2 अणु पाये जाते हैं

D. सल्फर की उपचयन अवस्था +4 से निम्नतर कभी भी इसके यौगिक में नहीं होती है

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

6. कौन बहुरूपता प्रदर्शित करता है

A. O

B. S

C. Se

D. सभी

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

7. निम्न में से किसके लिए बन्ध कोण न्यूनतम है

A. H_2O के ऊपर

B. H_2S

C. H_2Se

D. H_2Te

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

8. ऑक्सीजन की खोज किसने की थी

A. प्रीस्टले

B. बॉयल

C. शीले

D. कैवेन्डिश

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

9. यौगिक, जो धीरे-धीरे गर्म करने पर ऑक्सीजन देता है

- A. क्यूप्रिक ऑक्साइड
- B. मरक्यूरिक ऑक्साइड
- C. जिंक ऑक्साइड
- D. एल्युमीनियम ऑक्साइड

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

10. प्रभाजी आसवन के द्वारा वायु से ऑक्सीजन प्राप्त करना सम्भव है, क्योंकि

- A. ऑक्सीजन आवर्त सारणी में नाइट्रोजन से अलग समूह में है

- B. ऑक्सीजन, नाइट्रोजन की अपेक्षा अधिक क्रियाशील
- C. ऑक्सीजन का क्वथनांक नाइट्रोजन से अधिक है
- D. ऑक्सीजन का घनत्व नाइट्रोजन से कम है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

11. ऑक्सीजन वायु की अपेक्षा भारी है इसलिए इसे एकत्रित किया जाता है

- A. H_2O के ऊपर
- B. एथेनॉल के ऊपर
- C. मरकरी के ऊपर
- D. कैरोसीन के ऊपर

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

12. तत्वों की निम्न सूची में से उपधातु को पहचानिये

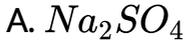
- A. कार्बन
- B. नियोन
- C. सोडियम
- D. टेल्यूरियम

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

13. जब ऑक्सीजन को Na_2SO_2 के विलयन में प्रवाहित किया जाता है तो प्राप्त होता है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

14. निम्न में से किसके साथ ऑक्सीजन क्रिया नहीं करती है

A. P

B. Na

C. S

D. Cl

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

15. ऑक्सीजन से ओजोन प्राप्त होती है

A. उच्च तापक्रम पर ऑक्सीकरण से

B. उत्प्रेरक के उपयोग द्वारा ऑक्सीकरण से

C. शांत विद्युत विसर्जन से

D. उच्च दाब पर परिवर्तन से

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

16. ओजोन के सम्बन्ध में असत्य कथन है

- A. प्रकाश रासायनिक अभिक्रिया के द्वारा ऊपरी वायुमण्डल में ओजोन बनता है जिसमें डाईऑक्सीजन सम्मिलित होती है
- B. ऑक्सीजन की अपेक्षा ओजोन अधिक क्रियाशील है
- C. ओजोन प्रतिचुम्बकीय है जबकि डाईऑक्सीजन अनुचुम्बकीय है
- D. ओजोन गामा किरणों के अवशोषण को रोककर पृथ्वी की रक्षा करती है

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

17. ओजोन KI विलयन के साथ उत्पन्न करती है

A. Cl_2 अपचयन के कारण लेकिन SO_2 ऑक्सीकरण के कारण विरंजित करती है

B. I_2

C. HI

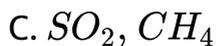
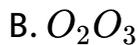
D. IO_3

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

18. सिनेमॉन के तेल और क्षारीय पायरोगैलोल द्वारा क्रमशः कौनसी गैसें अवशोषित होती हैं



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

19. अम्लीय $KMnO_4$ विलयन में H_2S प्रवाहित करने से प्राप्त होता है।



D. सल्फर

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

20. जब कॉपर की छीलन को सान्द्र सल्फ्यूरिक अम्ल के साथ गर्म किया जाता है तो यह देता है

A. SO_2 मुक्त होती है

B. SO_3

C. H_2S

D. O_2

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

21. एक काला सल्फाइड जब ओजोन के साथ क्रिया करता है, तो सफेद हो जाता है | सफेद यौगिक है

- A. जिंक सल्फेट
- B. लेड सल्फेट
- C. बेरियम सल्फेट
- D. कैल्सियम सल्फेट

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

22. कौनसा यौगिक ऑक्सीकारक और अपचायक दोनों की तरह कार्य करता है

- A. SO_2
- B. MnO_2

C. Al_2O_3

D. CrO_3

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

23. जल में सल्फर डाईऑक्साइड का विलयन H_2S के साथ क्रिया करके सल्फर को अवक्षेपित करता है | यहाँ सल्फर डाईऑक्साइड किसके समान कार्य करती है

A. एक ऑक्सीकारक की तरह

B. एक अपचायक की तरह

C. एक अम्ल की तरह

D. एक उत्प्रेरक की तरह

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

24. जब अम्लीय $K_2Cr_2O_7$ विलयन में SO_2 प्रवाहित की जाती है तो

- A. विलयन नीले रंग में परिवर्तित हो जाता है
- B. विलयन रंगहीन हो जाता है
- C. SO_2 अपचयित हो जाती है
- D. हरा $Cr_2(SO_4)_3$ बनता है

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

25. जब क्यूप्रिक क्लोराइड विलयन में SO_2 प्रवाहित की जाती है तो

- A. एक सफेद अवक्षेप प्राप्त होता है
- B. विलयन रंगहीन होता है
- C. विलयन रंगहीन हो जाता है और $CuCl$ का सफेद अवक्षेप प्राप्त होता है
- D. कोई परिवर्तन दिखाई नहीं देता है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

26. SO_2 का विरंजक कार्य (गुण) किसके कारण होता है

- A. अपचयन
- B. ऑक्सीकरण

C. जल अपपवन इसकी अम्लीय प्रकृति

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

27. निम्न में से कौन अम्लीय है

A. SO_3

B. N_2O

C. BeO

D. HgO

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

28. सम्पर्क विधि के द्वारा H_2SO_4 के उत्पादन में अन्तिम अम्ल प्राप्त होता है

A. सांद्र H_2SO_4

B. तनु H_2SO_4 का जल अपघटन होता है

C. H_2SO_4

D. $H_2S_2O_7$

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

29. H_2SO_4 के सम्बन्ध में कौनसा विकल्प गलत है

A. यह अपचायक है

B. यह निर्जलीकारक है

C. यह सल्फोनेटिंग कारक है

D. यह अत्यधिक श्यान है

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

30. जब सान्द्र H_2SO_4 शर्करा के सम्पर्क में आता है तो यह निम्न में से किस कारण से काला हो जाता है

A. जल अपघटन

B. जलयोजन

C. रंगहीन होने के कारण

D. निर्जलीकरण

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

31. अंटाकर्टिका में ओजोन परत अपक्षय निम्न यौगिक बनने के कारण होता है -

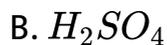
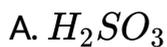
- A. एक्रोलीन
- B. परऑक्सी एसीटिल नाइट्रेट
- C. SO_2 और SO_3
- D. क्लोरीन नाइट्रेट

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

32. निम्न में से कौन 'विट्रिऑल के तेल' के नाम से जाना जाता है



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

33. सल्फर का कौन सा ऑक्सो अम्ल अपनी संरचना में $S-S$ बंध रखता है

A. डाईसल्फ्यूरस अम्ल

B. डाईसल्फ्यूरिक अम्ल

C. परडाईसल्फ्यूरिक अम्ल

D. हाइड्रोसल्फ्यूरस अम्ल

Answer: A::D



वीडियो उत्तर देखें

34. ओलियम है

A. केस्टर ऑयल

B. ऑयल ऑफ विट्रियॉल

C. धूम्र H_2SO_4

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

35. निम्न में से किसमें S-S बंध नहीं है



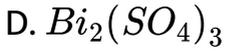
Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

36. निम्न में से कौन - सा सल्फेट जल में अविलेय होता है ?





Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

37. जब सल्फर को Na_2SO_3 विलयन के साथ उबाला जाता है तो कौनसा यौगिक बनता है

A. सोडियम सल्फाइड

B. सोडियम सल्फेट

C. सोडियम परसल्फेट

D. सोडियम थायोसल्फेट

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

38. निम्न में से कौन सा कथन गलत है

- A. $ONCl$ तथा ONO^- समइलेक्ट्रॉनिक हैं
- B. O_3 अणु टेढ़ा है
- C. ओजोन ठोस अवस्था में बैंगनी - काला होता है
- D. ओजोन प्रतिचुम्बकीय गैस है

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

39. निम्न में से असत्य कथन है

- A. C_{60} कार्बन का एक अपररूप है
- B. O_3 ऑक्सीजन का एक अपररूप है
- C. S_8 सल्फर का केवल एक अपररूप है
- D. वायु में लाल फॉस्फोरस सफेद फॉस्फोरस से अधिक स्थायी होता है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

40. हाइपो का उपयोग फोटोग्राफी में होता है, इसके

- A. अपचायक व्यवहार के कारण
- B. ऑक्सीकारक व्यवहार के कारण

C. संकुल बनाने के व्यवहार के कारण

D. प्रकाश के साथ क्रिया के कारण

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

41. हाइड्रोजन सल्फाइड तथा सल्फर डाई ऑक्साइड के जलीय विलयन को जब मिश्रित करते हैं, तो प्राप्त होता है

A. सल्फर तथा जल

B. सल्फर ट्राईऑक्साइड तथा जल

C. हाइड्रोजन परऑक्साइड तथा सल्फर

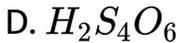
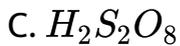
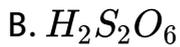
D. हाइड्रोजन तथा सल्फ्यूरस अम्ल

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

42. अम्ल जिसमें $O - O$ बन्ध उपस्थित है, हैं

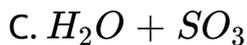
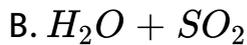
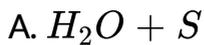


Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

43. H_2S की O_2 के साथ अभिक्रिया से प्राप्त होता है

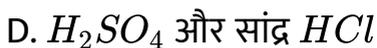
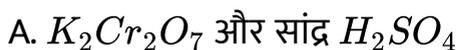


Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

44. निम्न में से कौनसा मिश्रण क्रोमिक अम्ल का है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

45. ऑक्सीजन परिवार का कौनसा तत्व मनुष्य जाति के लिए सबसे तीव्र जहरीला है

A. O

B. S

C. Se

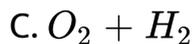
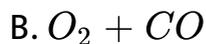
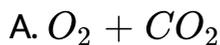
D. कोई नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

46. निम्न में से कौनसी गैस संश्लेषित श्वसन के लिए प्रयोग की जाती है



D. उपरोक्त सभी

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

47. H_2O , H_2S , H_2Se तथा H_2Te में किसका क्वथनांक उच्चतम है

A. हाइड्रोजन बंध के कारण H_2O का

B. उच्च अणु भार के कारण H_2Te का

C. हाइड्रोजन बंध के कारण H_2S का

D. न्यूनतम आण्विक द्रव्यमान के कारण

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

48. सल्फ्यूरिक अम्ल PCl_5 के साथ अभिक्रिया करने पर देता है

A. थायोनिल क्लोराइड

B. सल्फर मोनोक्लोराइड

C. सल्फ्यूरिल क्लोराइड

D. सल्फर टेट्राक्लोराइड

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

49. कार्बोजन है

- A. कार्बन का शुद्ध रूप
- B. $COCl_2$
- C. CO तथा CO_2 का मिश्रण
- D. O_2 तथा CO_2 का मिश्रण

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

50. निम्नलिखित में से कौन विघटित होकर आसानी से H देता है

- A. H_2O के ऊपर

B. H_2S

C. H_2Te

D. H_2Se

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

51. सुपरफॉस्फेट किसका मिश्रण है

A. कैल्शियम फॉस्फेट तथा तनु H_2SO_4 का

B. सोडियम फॉस्फेट तथा तनु H_2SO_4 का

C. पोटेशियम फॉस्फेट तथा तनु H_2SO_4 का

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

52. KO_2 , AlO_2^- तथा NO_2^+ में से किस्मे आयुग्मित इलेक्ट्रॉन उपस्थित है ?

A. NO_3^+ तथा BaO_2 में

B. KO_2 तथा BaO_2 में

C. केवल KO_2 में

D. केवल BaO_2 में

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

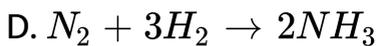
53. बतलाइये कि निम्नांकित में से किस गुण में ऑक्सीजन अपने समूह (VI - A) के अन्य सदस्यों से भिन्नता दर्शाती है

- A. आयनन ऊर्जा का उच्च मान
- B. ऑक्सीकरण अवस्थाएँ (2,4,6)
- C. बहुरूपता
- D. हाइड्राइडों का निर्माण

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

54. सल्फ्यूरिक अम्ल के निर्माण की किस अभिक्रिया में V_2O_5 का उपयोग किया जाता है



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

55. सल्फर (गन्धक) का आण्विक सूत्र है

A. S

B. S_2

C. S_4

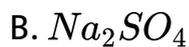
D. S_8

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

56. निम्न में से किसको मर्केटन कहते हैं

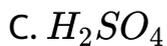


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

57. निम्न में से कौन पिकलिंग कारक के रूप में कार्य करता है



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

58. ऑक्सीजन परिवार के सभी तत्व हैं

A. अधातु

B. उपधातु

C. रेडियोएक्टिव

D. बहुरूपी

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

59. नाइट्रिक अम्ल में H_2S गैस प्रवाहित करने पर प्राप्त उत्पाद है

A. रोहम्बिक सल्फर

B. प्रिज्मेटिक सल्फर

C. अक्रिस्टलीय सल्फर

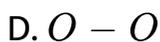
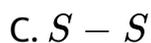
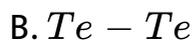
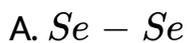
D. इनमें से कोई नहीं

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

60. निम्न में से किस बंध की ऊर्जा अधिकतम है



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

61. निम्न में से कौनसा सबऑक्साइड है



B. Pb_2O

C. C_3O_2

D. ZnO

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

62. सल्फ्यूरिक अम्ल बनाने की सम्पर्क विधि में टिण्डल बॉक्स का उपयोग किसलिये करते हैं

A. धूल के कणों को छानने के लिए

B. अशुद्धियाँ हटाने के लिए

C. SO_2 को SO_3 में परिवर्तित करने के लिए

D. धूल के कणों की उपस्थिति का परीक्षण करने के लिए

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

63. परमोनो सल्फ्यूरिक अम्ल को कहते हैं

A. मार्शल अम्ल

B. कैरो अम्ल

C. सल्फ्यूरिक अम्ल

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

64. $KO_2 + CO_2 \rightarrow ?$ (गैस)

A. H_2

B. N_2

C. O_2

D. CO

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

65. किसके साथ अभिक्रिया में H_2SO_4 निर्जलीकारक का कार्य करता है

A. $H_2C_2O_4$

B. $Ba(OH)_2$

C. KOH

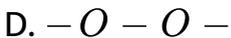
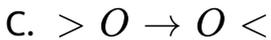
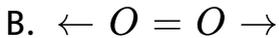
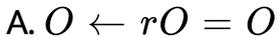
D. Zn

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

66. परऑक्सीडाइसल्फ्यूरिक अम्ल में निम्न बंध पाये जाते है



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

67. नमी की उपस्थिति में SO_2 कार्य कर सकती है

- A. ऑक्सीकारक का
- B. इलेक्ट्रॉन त्यागने का
- C. इलेक्ट्रॉन ग्रहण करने का
- D. अपचायक का कार्य नहीं करती है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

68. वह गैस जिसे जल के ऊपर प्राप्त नहीं किया जा सकता

- A. N_2

B. O_2 और Xe दोनों ही गैसों हैं

C. SO_2

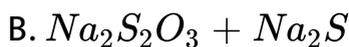
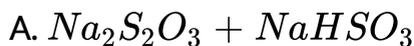
D. PH_3

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

69. सल्फर, NaOH विलयन के साथ उबालने पर देता है

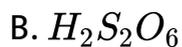


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

70. डाईथायोनिक अम्ल का अणुसूत्र है



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

71. SO_3 के अवशोषण के लिए सबसे अधिक दक्ष कारक है

A. 80 % H_2SO_4

B. 98 % H_2SO_4

C. 50 % H_2SO_4

D. 20 % $H_2S_2O_7$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

72. सान्द्र H_2SO_4 को तनु करते हैं

A. H_2SO_4 में जल मिलाकर

B. जल में H_2SO_4 मिलाकर

C. H_2SO_4 में ग्लेशियल एसीटिक अम्ल मिलाकर

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

73. स्मॉग आवश्यक रूप से किसके कारण होता है

A. O_2 और N_2

B. O_2 और O_3

C. O_3 और O_3

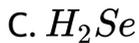
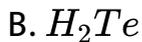
D. O_3 और N_2

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

74. निम्न में से कोई एक अन-अपचायक है



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

75. ओजोन की निम्न में से किसके साथ क्रिया करने पर ऑक्सीजन उत्पन्न नहीं होती है

A. H_2O_2

B. SO_2

C. Hg

D. KI

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

76. निम्न में से किसमें सल्फर +3 ऑक्सीकरण अवस्था में उपस्थित है

A. सल्फ्यूरस अम्ल

B. पायरो सल्फ्यूरिक अम्ल

C. डाई थायोनस अम्ल

D. थायोसल्फ्यूरिक अम्ल

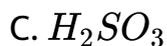
Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

77. $SO_2 + H_2S \rightarrow$ उत्पाद, अन्तिम उत्पाद है



B. H_2SO_4 की अपेक्षा HI अधिक वाष्पशील है



Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

78. H_2S नहीं है एक

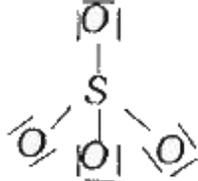
- A. अपचायक
- B. अम्लीय
- C. ऑक्सीकारक
- D. इनमें से कोई नहीं

Answer: C

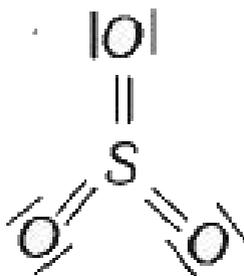


वीडियो उत्तर देखें

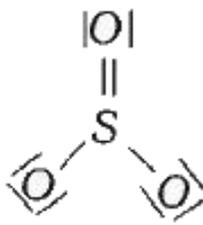
79. SO_3 के लिए निम्न में से कौन सबसे अधिक स्वीकार्य और इसलिए निम्नतम् ऊर्जा की संरचना है



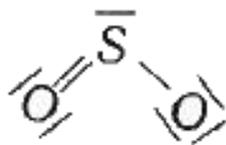
A.



B.



C.



D.

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

80. इनमें से कौनसा कथन ओजोन के लिये सही नहीं है

A. ओजोन अणु का आकार कोणीय होता है

B. ओजोन दो संरचनाओं का अनुनादी संकर है

C. ऑक्सीजन - ऑक्सीजन बंध लम्बाई आण्विक ऑक्सीजन के समान होती है

D. वायु के शुद्धिकरण के लिये ओजोन रोगाणुनाशी की तरह उपयोग में ली जाती है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

81. SO_2 गैस के लिए कौन-सा कथन असत्य है?

- A. आकृति कोणीय होती है
- B. अम्लीय $KMnO_4$, को रंगहीन करता है
- C. दो $S - O$ बंध लम्बाई समान है
- D. यह निर्जलीकारक होता है

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

82. सल्फर के α तथा β -रूप एक ताप पर सामान्य अवस्था में आ जाते हैं, यह ताप जाना जाता है

- A. क्रान्तिक ताप
- B. संक्रमण ताप
- C. बॉयल ताप

D. प्रतिलोमन ताप

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

83. सल्फाइडस के भर्जन पर गैस X उपोत्पाद मिलता है | यह रंगहीन, श्वासरोधी व जलती हुई सल्फर की गंध वाली गैस और अम्ल वर्षा के कारण श्वसन अंग को गहरी क्षति पहुंचाती है | इसका जलीय विलयन अम्लीय होता है, अपचायक जैसा कार्य करता है और इसका अम्ल कभी भी अलग नहीं किया गया है | गैस X है



Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

84. 'सल्फेन' है

A. SO_3 तथा H_2SO_5 का मिश्रण

B. 100 % सांद्र सल्फ्यूरिक अम्ल

C. जिप्सम तथा सांद्र सल्फ्यूरिक अम्ल का मिश्रण

D. 100 % (100 % H_2SO_4 100 % SO_3)

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

85. निम्न में से कौन सा एक 16 समूह का तत्व-2 ऑक्सीकरण अवस्था प्रदर्शित करता है

A. S

B. Se

C. O

D. Po

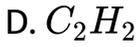
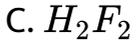
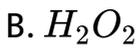
Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

86. O_2F_2 का आकार किसके समान है

A. C_2F_2



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

87. निम्न में से कौनसा एक उपधातु है

A. आर्सेनिक

B. टील्यूरियम

C. पोलोनियम

D. सिलेनियम

Answer: A::B



वीडियो उत्तर देखें

88. निम्नलिखित में से कौन जल अपघटन के अन्तर्गत नहीं जायेगा

- A. अमोनियम सल्फेट
- B. सोडियम सल्फेट
- C. कैल्शियम सल्फेट
- D. सभी लवण जल अपघटित होंगे

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

89. $O - O$ बन्ध रखने वाला अम्ल है



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

90. सल्फर ट्राईऑक्साइड (S_3O_6) में $S - S$ बन्धों की संख्या है

A. 3

B. 2

C. 1

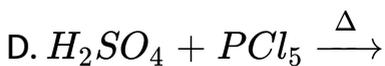
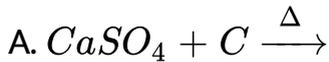
D. 0

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

91. निम्न अभिक्रियाओं में से किससे सल्फर ट्राईऑक्साइड प्राप्त किया जा सकता है

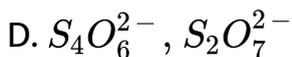
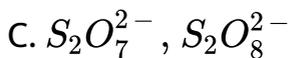
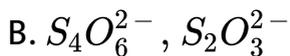
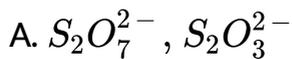


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

92. निम्न में से कौन से आयन युग्म में दोनों प्रजातियों में $S-S$ आबंध है



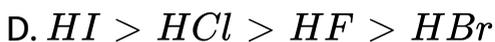
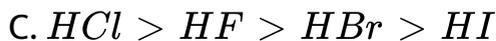
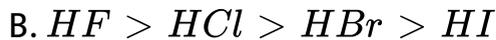
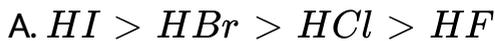
Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

MULTIPLE CHOICE QUESTIONS (हैलोजन परिवार)

1. हाइड्रोजन हैलाइडों ($H - X$) के ऊष्मीय स्थायित्व का सही क्रम है



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

2. फॉस्जीन साधारण नाम है

A. कार्बोनिल क्लोराइड

B. फॉस्फीन

C. फॉस्फोरस ऑक्सी-क्लोराइड

D. फॉस्फोरस ट्राईक्लोराइड

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

3. आयोडीन की जल में घुलनशीलता किसकी उपस्थिति में बढ़ती है

A. एल्कोहल की

B. क्लोरोफॉर्म की

C. सोडियम हाइड्रॉक्साइड की

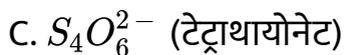
D. पोटेशियम आयोडाइड की

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

4. जब थायोसल्फेट आयन का ऑक्सीकरण आयोडीन से होता है तब निम्न में से कौनसा आयन बनता है



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

5. पोटेशियम ब्रोमाइड के जलीय विलयन को किसके साथ मिलाने से ब्रोमीन उत्पन्न होती है

A. Cl_2

B. I_2

C. तनु H_2SO_4

D. SO_2

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

6. क्लोरीन की खोज किसने की

A. डेवी

B. प्रीस्टले

C. रदरफोर्ड

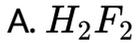
D. शीले

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

7. विद्युत का कुचालक है

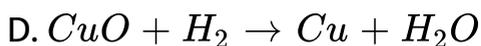
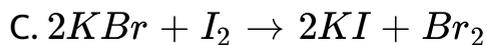
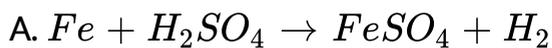


Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

8. निम्न में से कौनसी अभिक्रिया नहीं पायी जाती



Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

9. औद्योगिक स्तर पर ब्रोमीन निम्न से प्राप्त होती है

A. केलिचे

B. कार्नेलाइट

C. सामान्य लवण

D. क्रायोलाइट

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

10. कौनसा हैलोजन अम्ल द्रव है

A. HF

B. HCl

C. HBr

D. HI

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

11. निम्न में से कौनसा हैलोजन अम्ल सबसे दुर्बल है

A. $HClO$

B. HBr

C. $HClO_3$

D. HCl

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

12. जब Cl_2 गैस को गर्म एवं सान्द्र KOH विलयन में प्रवाहित करते हैं, तब निम्न यौगिक बनता है

A. KCl

B. $KClO_3$

C. $KClO_2$

D. $KClO_4$

Answer: A:B



वीडियो उत्तर देखें

13. डीकन विधि का उपयोग किसके निर्माण में किया जाता है

A. ब्लीचिंग पावडर

B. सल्फ्यूरिक अम्ल

C. नाइट्रिक अम्ल

D. क्लोरीन

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

14. निम्न में से कौनसा सबसे दुर्बल अम्ल है

A. HF

B. HCl

C. HBr

D. HI

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

15. सबसे अधिक वाष्पशील यौगिक है

A. HF

B. HCl

C. HBr

D. HI

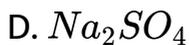
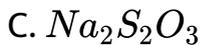
Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

16. आयोडीन विलयन का रंग गायब (रंगहीन) हो जाता है जब उसे निम्न के जलीय विलयन के साथ हिलाते हैं

A. H_2SO_4

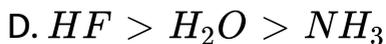


Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

17. किस प्रकरण में अम्लीय प्रबलता का क्रम सही नहीं है



Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

18. अन्त : हैलोजन यौगिकों के स्थायित्व का क्रम है



Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

19. समुद्री घास का उपयोग निम्न के औद्योगिक निर्माण में होता है

A. F (फ्लुओरीन)

B. I (आयोडीन)

C. Br (ब्रोमीन)

D. Cl (क्लोरीन)

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

20. निम्न में से सर्वाधिक क्रियाशील हैलोजन कौनसी है

A. Cl_2

B. Br_2

C. I_2

D. F_2

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

21. कौनसा कथन असत्य है

A. फ्लोरीन की विद्युत ऋणात्मकता सबसे अधिक है

B. फ्लोरीन की इलेक्ट्रॉन बंधुता सबसे अधिक है

C. फ्लोरीन का गलनांक सबसे कम है

D. फ्लोरीन का क्वथनांक सबसे अधिक है

Answer: B::D



वीडियो उत्तर देखें

22. यदि KI के जलीय विलयन में I_2 घोलते हैं, तो गहरी पीली प्रजाति I_3^- बनती है। I_3^- आयनों की संरचना है

- A. वर्ग पिरामिडीय
- B. त्रिकोणीय द्विपिरामिडीय
- C. अष्टफलकीय
- D. पंचकोणीय द्विपिरामिडीय

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

23. क्लोरीन किसको विस्थापित कर सकती है

A. NaBr विलयन से Br

B. NaF विलयन से F

C. NaCl विलयन से Cl

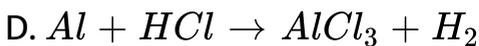
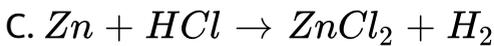
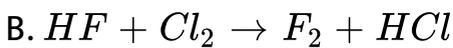
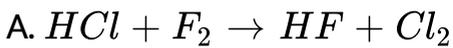
D. CaF विलयन से F

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

24. कौनसी अभिक्रिया वैध नहीं है



Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

25. KI विलयन में I_2 तीव्रता से घुलकर बनाती है |

A. I^-

B. KI_2

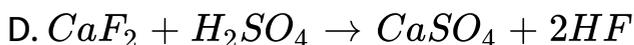
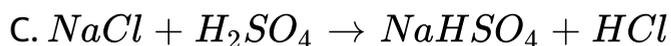
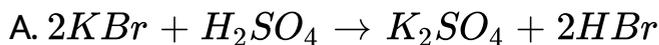
C. KI_2^-

D. KI_3

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

26. इनमें से कौनसी अभिक्रिया का हैलोजन अम्ल के उत्पादन के लिए प्रयोग नहीं हो सकता



Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

27. अंधेरे में हाइड्रोजन के साथ कौन क्रिया करती है



B. F_2

C. I_2

D. Cl_2

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

28. फ्लोरीन की अधिक क्रियाशीलता का कारण है

A. $F - F$ बन्ध की कम ऊर्जा

B. F_2 साधारण ताप पर गैस है

C. उसकी इलेक्ट्रॉनिक बंधुता सबसे अधिक है

D. $F - F$ बन्ध की अधिक ऊर्जा

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

29. निम्न में से कौन KI से अभिक्रिया करके आयोडीन मुक्त नहीं करेगा

A. $CuSO_4$

B. $K_2Cr_2O_7$ और HCl

C. HNO_3

D. HCl

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

30. निम्न में से किस अम्ल का जलीय विलयन काँच की शीशी में नहीं रखा जा सकता

A. HF

B. HCl

C. HBr

D. HI

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

31. निम्न में से किसे शुद्ध रूप में पृथक करते हैं

A. $HClO_4$

B. $HClO_3$

C. $HClO_2$

D. $HClO$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

32. हैलोजन के सम्बन्ध में कौनसा कथन सही है

A. ये सभी द्वि-परमाण्विक हैं और एकसंयोजी आयन बनाती हैं

B. ये सभी विभिन्न ऑक्सीकरण अवस्थाओं को प्रदर्शित करने के योग्य हैं

C. ये सभी द्वि-परमाण्विक हैं और द्विसंयोजी आयन बनाती हैं

D. ये धातु के साथ उनके यौगिक के विलयन से एक-दूसरे को परस्पर

स्थानान्तरित कर सकती हैं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

33. निम्न में से किसका क्वथनांक न्यूनतम है

A. HF

B. HCl

C. HBr

D. HI

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

34. Br_2 की अपेक्षा फ्लोरीन अच्छी ऑक्सीकारक क्यों है

- A. फ्लोरीन का आकार छोटा होने के कारण
- B. फ्लोरीन में अधिक इलेक्ट्रॉन प्रतिकर्षण के कारण
- C. फ्लोरीन की अधिक विद्युत ऋणात्मकता के कारण
- D. फ्लोरीन की अधात्विक प्रकृति के कारण

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

35. जलीय विलयन में क्लोरीन की अपेक्षा फ्लोरीन प्रबल ऑक्सीकारक है | निम्न में से किसे छोड़कर सभी कारकों के लिए उपरोक्त कथन सही है

- A. वियोजन की ऊष्मा

B. इलेक्ट्रॉन बंधुता

C. जलयोजन की ऊष्मा

D. आयनन विभव

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

36. निम्न में से कौन - सा तत्व सर्वाधिक क्षारीय गुण रखता है ?

A. I

B. Br

C. Cl

D. F

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

37. निम्न हाइड्रोजन हैलाइडों द्वारा ईथर लिंकेज को सहजता से तोड़ने का सही क्रम है



Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

38. निम्न में से कौनसी ग्रीनहाउस गैस नहीं है

A. CO_2

B. CH_4

C. O_3

D. N_2

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

39. फ्लोरीन जल के साथ क्रिया करके देती है |

A. HF और O_2

B. HF और OF_2

C. HF और O_3

D. HF , O_2 और O_3

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

40. काँच की इचींग किससे कर सकते हैं

A. HIO_4

B. SiF_4

C. HF

D. HNO_3

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

41. क्लोरीन गैस लाल तप्त कैल्शियम ऑक्साइड के साथ क्रिया कर देती है

- A. ब्लीचिंग पाउडर तथा डाईक्लोरीन मोनोऑक्साइड
- B. ब्लीचिंग पाउडर तथा जल
- C. कैल्शियम क्लोराइड तथा क्लोरीन डाईऑक्साइड
- D. कैल्शियम क्लोराइड तथा ऑक्सीजन

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

42. क्लोरीन गैस को सुखाया जाता है

- A. CaO पर

B. NaOH पर

C. KOH पर

D. सान्द्र H_2SO_4 पर

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

43. निम्न में से किसके द्वारा क्लोरीन का उत्पादन किया जा सकता है

A. NaCl के वैद्युत-अपघटन द्वारा

B. ब्राइन के वैद्युत-अपघटन द्वारा

C. विरंजक चूर्ण के वैद्युत-अपघटन द्वारा

D. सभी के द्वारा

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

44. जब ठंडे NaOH के साथ Cl_2 की क्रिया होती है तो निम्न में से क्या बनता है

A. $NaClO$

B. $NaClO_2$

C. $NaClO_3$

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

45. क्लोरीन का उपयोग नहीं किया जा सकता है

- A. विरंजक के रूप में
- B. कीटाणु रहित करने में
- C. पूर्तिरोधी को बनाने में
- D. सिल्वर और कॉपर के निष्कर्षण के लिए

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

46. निम्न में से किसकी उपस्थिति में क्लोरीन विरंजक के समान कार्य करती है

- A. शुष्क वायु
- B. नमी

C. सूर्य का प्रकाश

D. शुद्ध ऑक्सीजन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

47. एक गैस CaO के साथ क्रिया करती है लेकिन NaHCO_3 के साथ क्रिया नहीं करती है, वह गैस है

A. CO_2

B. Cl_2

C. N_2

D. O_2

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

48. आयोडीकृत नमक को बनाने के लिये निम्नलिखित में से किन दो लवणों का प्रयोग किया जाता है

(i) KIO_3 (ii) KI (iii) I_2 (iv) HI

A. (i) और (ii)

B. (i) और (iii)

C. (ii) और (iv)

D. (iii) और (iv)

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

49. समुद्री जल से ब्रोमीन के उत्पादन में मातृ द्रव जिसमें ब्रोमाइड उपस्थित है | निम्न में से किसके साथ क्रिया करता है

A. CO_2

B. Cl_2

C. I_2

D. SO_2

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

50. Br^- निम्न में से किसके उपयोग द्वारा Br_2 में परिवर्तित होता है

A. Cl_2

B. सांद्र HCl

C. HBr

D. H_2S

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

51. एक लवण जो सान्द्र H_2SO_4 के साथ गर्म करने पर बैंगनी वाष्प देता है, वह है

A. आयोडाइड

B. नाइट्रेट

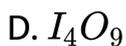
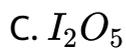
C. सल्फेट

D. ब्रोमाइड

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

52. निम्न में से कौनसा हैलोजन ऑक्साइड आयनिक है



Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

53. टिंक्चर आयोडीन है

- A. I_2 का जलीय विलयन
- B. जलीय KI में I_2 का विलयन
- C. I_2 का एल्कोहॉलिक विलयन
- D. KI का जलीय विलयन

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

54. KI पर सान्द्र H_2SO_4 की क्रिया द्वारा HI को नहीं बनाया जा सकता है क्योंकि

- A. H_2SO_4 की अपेक्षा HI प्रबल है

B. H_2SO_4 की अपेक्षा HI अधिक वाष्पशील है

C. H_2SO_4 एक ऑक्सीकारक है

D. H_2SO_4 संकुल बनाता है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

55. H_2SO_4 का अपचयन HBr एवं HI कर सकते हैं, $KMnO_4$ का अपचयन HCl कर सकता है, तो HF अपचयित कर सकता है

A. H_2SO_4 को

B. $KMnO_4$ को

C. $K_2Cr_2O_7$ को

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

56. निम्न में से कौनसा क्रम उसके विपरीत दिये गये के अनुसार नहीं है

A. $F_2 > Cl_2 > Br_2 > I_2$: विद्युतऋणात्मकता

B. $F_2 > Cl_2 > Br_2 > I_2$: बंध वियोजन ऊर्जा

C. $F_2 > Cl_2 > Br_2 > I_2$: ऑक्सीकरण क्षमता

D. $HI > HBr > HCl > HF$: जल में अम्लीय गुण

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

57. $HClO_4$ का एनहाइड्राइड कौनसा है

A. Cl_2O

B. ClO_2

C. Cl_2O_6

D. Cl_2O_7

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

58. निम्नलिखित में से किस रसायन में क्लोरीन होती है

A. फिशर लवण

B. एप्सम लवण

C. फ्रेमी लवण

D. लवण की स्प्रिट

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

59. वह तत्व, जो रासायनिक अभिक्रिया में कभी भी अपचायक की तरह व्यवहार नहीं करता है

A. *O*

B. *Li*

C. *F*

D. *C*

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

60. सान्द्र HNO_3 , I_2 के साथ क्रिया करके देता है

A. HI

B. HOI

C. $HOIO_2$

D. $HOIO_3$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

61. कौन-से हैलाइड का गलनांक उच्चतम है

A. $NaCl$

B. $NaBr$

C. NaF

D. NaI

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

62. विरंजक चूर्ण का विरंजन प्रभाव निम्नलिखित में से किसके मुक्त होने से होता है

A. क्लोरीन

B. आप्टिक ऑक्सीजन

C. नवजात ऑक्सीजन

D. कैल्शियम कार्बोनेट

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

63. हाइपोक्लोरस अम्ल के असमानुपातन क्रिया से कौन-कौन से उत्पाद बनते हैं

A. $HClO_3$ तथा Cl_2O

B. $HClO_2$ तथा $HClO_4$

C. HCl तथा Cl_2O

D. HCl तथा $HClO_3$

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

64. निम्न में से किसको विद्युत-अपघटन विधि द्वारा तैयार किया जाता है

A. Ca

B. Sn

C. S

D. Fe

Answer: A::B::D



वीडियो उत्तर देखें

65. बेलस्टीन परीक्षण किसके लिए किया जाता है

A. N_2

B. Cl

C. Na

D. CO_2

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

66. छद्म हैलोजन, पॉलीहैलाइड और अंतरहैलोजन का क्रम है

A. BrI_2^- , OCN^- , IF_5

B. IF_5 , BrI_2^- , OCN^-

C. OCN^- , IF_5 , BrI_2^-

D. OCN^- , BrI_2^- , IF_5

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

67. क्लोरीन डाई ऑक्साइड को किस पर प्रवाहित करके प्राप्त किया

- A. शुष्क क्लोरीन गैस को गर्म HgO पर
- B. शुष्क क्लोरीन तथा ऑक्सीजन गैस को गर्म Pt उत्प्रेरक पर
- C. शुष्क हाइड्रोजन क्लोराइड तथा ऑक्सीजन को सिल्वर ऑक्साइड के ऊपर
- D. शुष्क हाइड्रोजन क्लोराइड को फॉस्फोरस पेण्टा ऑक्साइड पर

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

68. 3: 1 अनुपात वाले सांद्र HCl तथा HNO_3 के मिश्रण में होता है



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

69. UV (पराबैंगनी) प्रकाश द्वारा Cl_2 अणु को उत्तेजित करने पर प्राप्त होता है



D. सभी

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

70. निम्न में से कौनसा कथन सत्य नहीं है

A. HF, HCl की तुलना में प्रबल अम्ल है

B. सभी हैलाइड आयनों में आयोडाइड शक्तिशाली अपचायक है

C. फ्लोरीन एक ऐसा हैलोजन है जो परिवर्तित ऑक्सीकरण अवस्था नहीं दर्शाता है

D. HOCl, HOBr की तुलना में प्रबल अम्ल है

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

71. अम्लीय शक्ति का सही क्रम है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

72. नीचे दिये कथनों में से कौन-सा गलत है

A. Cl_2O_7 परक्लोरीक अम्ल का एनहाइड्राइड है

B. O_3 अणु मुड़ा हुआ है |

C. ONF समइलेक्ट्रॉनी है O_2N^- के साथ

D. OF_2 फ्लोरीन का ऑक्साइड है

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

73. NaOCl का उपयोग विरंजक तथा कीटाणु नाशक के रूप में करते हैं, इसको किस क्रिया के द्वारा प्राप्त करते हैं

A. NaCl की H_2O के साथ

B. NH_4Cl की NaOH के साथ

C. Cl_2 की ठण्डे तथा तनु NaOH के साथ

D. Cl_2 की गर्म तथा सान्द्र NaOH के साथ

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

74. जल में अघुलनशील धातु हैलाइड है

A. AgI

B. KBr

C. $CaCl_2$

D. AgF

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

75. निम्न में से असत्य कथन को पहचानिए

A. ओजोन SO_2 से क्रिया करके SO_3 देता है

B. सिलिकॉन $Na_2OH_{(aq)}$ के साथ वायु की उपस्थिति में क्रिया करके N

Na_2SiO_3 और H_2O देता है

C. Cl, NH की अधिकता से क्रिया करके N. THCl देता है

D. Br_2 , गर्म और प्रबल $NaOH$ विलयन से क्रिया करके

$NaBr$, $NaBrO_4$ और H_4O देता है

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

76. हमारे दाँतों का सफेद इनेमल है

A. $Ca_3(PO_4)_2$

B. CaF_2

C. CaCl_2

D. CaBr_2

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

77. हाइड्रोजन के साथ सबसे कम क्रियाशील हैलोजन है

A. Cl

B. I

C. Br

D. F

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

78. निम्नलिखित में से कौन-से यौगिक जल में सरलता से घुल जाते हैं?

- A. जल
- B. पोटेशियम आयोडाइड
- C. कार्बन टेट्राक्लोराइड
- D. एल्कोहल

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

79. गर्म करने पर क्लोरीक अम्ल का विघटन होता है

- A. $HClO_4$, Cl_2 , O_2 तथा H_2O

B. $HClO_2$, Cl_2 , O_2 तथा H_2O

C. $HClO$, Cl_2O तथा H_2O_2

D. HCl , $HClO$, Cl_2O तथा H_2O

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

80. लीथियम हैलाइड की जालक ऊर्जा का निम्न क्रम है

A. $LiF > LiCl > LiBr > LiI$

B. $LiCl > LiF > LiBr > LiI$

C. $LiBr > LiCl > LiF > LiI$

D. $LiI > LiBr > LiCl > LiF$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

81. वह तत्व जो जल में से ऑक्सीजन मुक्त करता है

A. P

B. Na

C. F

D. I

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

82. एक लीटर के फ्लास्क भूरे रंग की ब्रोमीन वाष्प से भरा हुआ है। भूरे रंग की वाष्प की तीव्रता में थोड़ी भी कमी निम्नलिखित में डालने से नहीं होती है

- A. संगमरमर के टुकड़े
- B. कार्बन डाईसल्फाइड
- C. कार्बन टेट्राक्लोराइड
- D. जन्तु चारकोल पावडर

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

83. निम्न में से कौनसा कथन सही है

- A. केवल क्लोरीन तथा ब्रोमीन ऑक्सी-अम्ल बनाते हैं

B. समस्त हैलोजन ऑक्सी-अम्ल बनाते हैं

C. फ्लोरीन के अतिरिक्त समस्त हैलोजन ऑक्सी-अम्ल बनाते हैं |

D. केवल आयोडीन ऑक्सी-अम्ल बनाता है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

84. जब आयोडीन NaF, NaBr तथा NaCl से क्रिया करता है, तो

A. यह F_2 , Cl_2 तथा Br_2 का मिश्रण देता है

B. यह क्लोरीन देता है

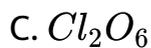
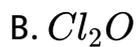
C. यह ब्रोमीन देता है

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

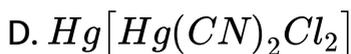
85. ClO_2 , O_3 से क्रिया करके देता है



Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

86. $HgCl_2$ और $Hg(CN)_2$ की क्रिया से कौनसा उत्पाद प्राप्त होता है

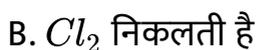


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

87. I_2 को KCl , KF तथा KBr विलयन में प्रवाहित करने पर -



C. Cl_2 , Br_2 और F_2 निकलती है

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

88. निम्न में से किस हैलोजन को ऊर्ध्वपातन विधि द्वारा शोधित करते हैं

A. F_2

B. Cl_2

C. Br_2

D. I_2

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

89. निम्न में से कौनसा हैलोजन अपने यौगिकों में धनात्मक ऑक्सीकरण अवस्था नहीं दर्शाता है

A. Cl

B. Br

C. I

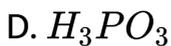
D. F

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

90. निम्नलिखित अम्लों में से एक प्रबलतम है

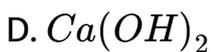


Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

91. क्लोरीन किसके साथ क्रिया करके विरजक चूर्ण बनाता है



Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

92. निम्न में से कौनसा कथन सत्य नहीं है ?

- A. $Ni(CO)_4$ प्रतिचुम्बकीय है
- B. BI_3 , BF_3 , की तुलना में प्रबलतर लुईस अम्ल है
- C. ग्रेफाइट विद्युत का सुचालक है, जबकि हीरा नहीं
- D. Cl_4 जल अपघटित होता है, जबकि BCl अक्रिय है

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

93. विरंजक चूर्ण लम्बे समय तक रखा रहने पर अपनी शक्ति खो देता है, क्योंकि

A. यह कैल्शियम हाइपोक्लोरेट में परिवर्तित हो जाता है

B. यह कैल्शियम क्लोराइड तथा कैल्शियम हाइड्रॉक्साइड में परिवर्तित हो जाता है

C. यह आर्द्रता अवशोषित करता है

D. यह कैल्शियम क्लोराइड तथा कैल्शियम क्लोरेट में परिवर्तित हो जाता है

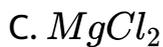
Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

94. निम्न में से कौनसा यौगिक अमोनिया के साथ उपसहसंयोजक बन्ध बनाता है

A. CCl_4



Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

95. विरंजक चूर्ण की विरंजन क्रिया निम्न के बनने के कारण होती है



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

96. निम्नलिखित ऑक्साइडों में से एक अनुमानित अनुचुम्बकीय व्यवहार प्रदर्शित करता है



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

97. कौन MnO_2 से ऑक्सीकृत नहीं होता है

A. F

B. Cl

C. I_2

D. I

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

98. ब्रोमीन जल SO_2 के साथ अभिक्रिया कर बनाता है

A. H_2O एवं HBr

B. H_2SO_4 एवं HBr

C. HBr एवं S

D. S एवं H_2O

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

99. फ्लोरीन ठण्डे और तनु सोडियम हाइड्रॉक्साइड के साथ क्रिया करके देती है

A. NaF और OF_2

B. $NaF + O_3$

C. O_2 और O_3

D. $NaF + O_2$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

100. निम्न में से किसकी विलेयता न्यूनतम है



Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

101. NaBr से HBr को बनाने में सान्द्र H_2SO_4 का उपयोग क्यों नहीं किया जा सकता है

- A. क्योंकि यह HBr को अपचयित कर देता है
- B. क्योंकि यह HBr को विषम अनुपातित कर देता है
- C. क्योंकि यह HBr के व्युत्क्रमानुपाती है
- D. क्योंकि यह NaBr के साथ मंद गति से क्रिया करता है

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

102. कौनसा हैलाइड न्यूनतम स्थायी है और जिसका अस्तित्व संदेहात्मक है

- A. Cl_4
- B. GeI_4
- C. SnI_4
- D. PbI_4

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

103. क्लोरीन विस्थापित नहीं कर सकती

A. NaF से फ्लोरीन को

B. NaI से आयोडीन को

C. NaBr से ब्रोमीन को

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

104. जब फ्लोराइड को सांद्र H_2SO_4 तथा MnO_2 के साथ गर्म करते हैं, तो कौनसी गैस निकलती है

A. F_2

B. SF

C. HF

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

105. I_2 उत्प्रेरक की उपस्थिति में Cl_2 , CS_2 के साथ अभिक्रिया करके बनाती है

A. $CHCl_3$

B. CCl_4

C. C_2H_5Cl

D. C_2H_6

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

106. दिये गये यौगिकों $LiCl$, $RbCl$, $BeCl_2$ तथा $MgCl_2$ में से किसके द्वारा निम्नतम तथा अधिकतम आयनिक गुण दर्शाया जाता है निम्नतम

A. $LiCl$, $MgCl_2$

B. $RbCl$, $BeCl_2$

C. $RbCl$, $MgCl_2$

D. $MgCl_2$, $BeCl_2$

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

107. जब फ्लोरीन गर्म तथा सांद्र सोडियम हाइड्रॉक्साइड से क्रिया करती है तो बनता है

A. O_2

B. O_3

C. NaO

D. HF

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

108. Cl_2 से विरंजक चूर्ण कैसे प्राप्त करेंगे ?

- A. उच्च ताप, उच्च दाब
- B. निम्न ताप, उच्च दाब
- C. उच्च ताप, निम्न दाब
- D. निम्न ताप, निम्न दाब

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

109. जब Br_2 की क्रिया NaF , $NaCl$ तथा NaI के जलीय विलयनों के साथ पृथक रूप से कराई जाती है, तब निम्न में से सही है

- A. F_2 , Cl_2 तथा I_2 मुक्त होते हैं
- B. केवल F_2 तथा Cl_2 मुक्त होते हैं
- C. केवल I_2 मुक्त होता है
- D. केवल Cl_2 मुक्त होता है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

110. $NaCl + K_2Cr_2O_7 +$ सांद्र H_2SO_4 को गर्म करने पर कौनसी गैस निकलती है

- A. O_2
- B. Cl_2
- C. $CrOCl_2$

D. CrO_2Cl_2

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

111. किसका हाइड्रोजन हैलाइड KHX_2 लवण बनाता है (जहाँ X हैलोजन परमाणु है)

A. HF

B. HCl

C. HI

D. HBr

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

112. $2X_2 + S \rightarrow SX_4$ प्रकार की अभिक्रिया सल्फर द्वारा दिखायी जाती है जब X हो

- A. फ्लोरीन अथवा क्लोरीन
- B. केवल क्लोरीन
- C. केवल क्लोरीन और ब्रोमीन
- D. F, Cl, Br सभी

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

113. फ्लोरीन गैस के शुद्धिकरण में HF के धुँ को किसके द्वारा हटाया जाता है

A. ठोस NaF

B. H_2 गैस

C. ठोस KHF_2

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

114. क्षार धातुओं के हैलाइड जल में विलेय हैं परन्तु LiF अविलेय है, क्योंकि

A. यह उभयधर्मी है

B. $\text{Li}-\text{F}$ बंध अत्यधिक आयनिक होता है

C. इसकी जालक ऊर्जा उच्च होती है

D. Li^+ आयन सबसे कम जलयोजित होता है

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

115. हैलोजनों में से कौन-सी एक नाइट्रिक अम्ल द्वारा ऑक्सीकृत होती है?

A. फ्लोरीन

B. आयोडीन

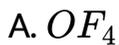
C. क्लोरीन

D. ब्रोमीन

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

116. सैद्धांतिक रूप से कौनसा अणु सम्भव नहीं है



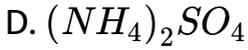
Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

117. पोटेशियम आयोडाइड किसके साथ क्रिया करके आयोडीन निकालता है



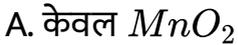


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

118. निम्न में से कौन क्लोरीन के बनने में प्रयुक्त किया जाता है



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

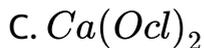
119. Cl^- , Br^- , I^- के डाईहैलोजन में ऑक्सीकृत होने का सही क्रम है



Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

120. निम्नलिखित में से कौनसा विरंजक क्रिया के लिए विरंजक चूर्ण में एक सक्रिय घटक के रूप में उपस्थित होता है?

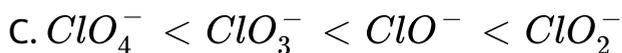
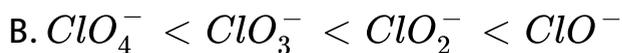
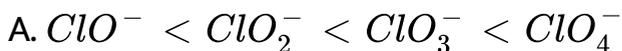


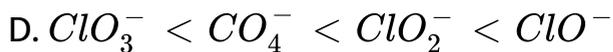
Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

121. क्लोरीन के ऑक्सी अम्लों के संयुग्मी क्षारों की जल योजन ऊर्जा का उचित बढ़ता क्रम है





Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

122. इनमें से कौन लुईस अम्ल है



Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

123. सबसे कम वाष्पशील हाइड्रोजन हैलाइड होगा

A. HF

B. HCl

C. HI

D. HBr

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

124. निम्न में से कौन-सा क्रम C-X बंध की सामर्थ्य के लिए सही है ?

A. $CH_3F > CH_3Cl > CH_3Br > CH_3I$

B. $CH_3F < CH_3Cl < CH_3Br < CH_3I$



Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

125. हाइड्रोजन हैलाइडों के क्वथनांक में परिवर्तन का क्रम निम्न है
 $HF > HI > HBr > HCl$ हाइड्रोजन फ्लोराइड के उच्चतम क्वथनांक की व्याख्या क्या है

- A. फ्लोरीन की वैद्युत ऋणात्मकता समूह के दूसरे तत्वों से बहुत अधिक होती है
- B. HF अणुओं में हाइड्रोजन बन्ध अधिक होता है
- C. HF अणु की आबन्ध ऊर्जा दूसरे हाइड्रोजन हैलाइडों से अधिक है

D. फ्लोरीन में नाभिकीय परिरक्षण प्रभाव बहुत कम होता है जो कि HF अणु

को ध्रुवित करता है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

126. कौन सा हैलोजन ऑक्सी अम्ल बनाता है जिसमें हैलोजन परमाणु त्रिधनात्मक ऑक्सीकरण अवस्था में होता है

A. फ्लोरीन

B. क्लोरीन

C. ब्रोमीन

D. आयोडिन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

127. ऐथेन का क्लोरीनीकरण किसकी उपस्थिति में होता है ?

- A. निर्जलीय $AlBr_3$
- B. मरक्युरीक क्लोराइड
- C. अवरक्त प्रकाश
- D. जिंक क्लोराइड

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

128. निम्नलिखित में से कौन सर्वाधिक अभिक्रियाशील है

A. Cl_2

B. Br_2

C. I_2

D. ICl

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

129. निम्न में से किस मैग्नीशियम हैलाइड का आयनिक गुण उच्च है

A. क्लोराइड

B. ब्रोमाइड

C. आयोडाइड

D. फ्लोराइड

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

130. वह गुण जो फ्लोरीन के सम्बंध में सत्य नहीं है, है

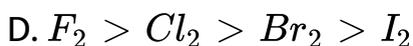
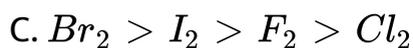
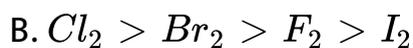
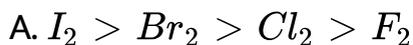
- A. इसकी अधिकांश अभिक्रियाएँ ऊष्माक्षेपी हैं
- B. यह केवल एक ऑक्सो अम्ल बनाता है
- C. इसकी विद्युत ऋणात्मकता उच्च है
- D. $F - F$ बंध वियोजन एन्थैल्पी उच्च है

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

131. निम्नलिखित में से कौन सा क्रम हैलोजन अणुओं की आबंध वियोजन एन्थैल्पी के लिये सही है



Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

132. SO_2 अस्थायी विरंजन कारक की तरह कार्य करती है लेकिन Cl_2 स्थायी विरंजन कारक की तरह कार्य करती है क्यों

- A. Cl_2 अपचयन के कारण लेकिन SO_2 ऑक्सीकरण के कारण विरंजित करती है
- B. Cl_2 ऑक्सीकरण के कारण लेकिन SO_2 अपचयन के कारण विरंजन करती है
- C. इन दोनों के कारण
- D. इनमें से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

133. जब क्लोरीन जल को सूर्य के प्रकाश में रखते हैं तो रंग में होने वाला परिवर्तन होता है

- A. रंगहीन से भूरा

B. भूरे से रंगहीन

C. हल्के नीले से रंगहीन

D. हरे-पीले से रंगहीन

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

134. एक धातु M अपने +2 और +4 ऑक्सीकरण अवस्था में क्लोराइड बनाती है
इन क्लोराइडों के लिए निम्न में से कौनसा कथन सत्य है

A. MCl_2 , MCl_4 से अधिक वाष्पशील है

B. MCl_2 , MCl_4 की अपेक्षा निर्जलीय एथेनॉल में अधिक विलेय है

C. MCl_2 , MCl_4 की अपेक्षा अधिक आयनिक है

D. MCl_2 , MCl_4 की अपेक्षा अधिक आसानी से जल अपघटित हो जाता है

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

135. निम्न में से कौनसा कथन सत्य है

A. H_3PO_3 , H_2SO_3 की अपेक्षा प्रबल अम्ल है

B. जलीय माध्यम में HF, HCl की अपेक्षा प्रबल अम्ल है

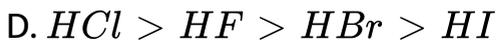
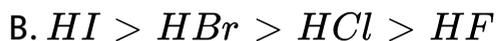
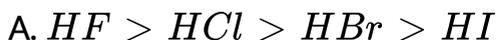
C. $HClO_4$, $HClO_3$ की अपेक्षा दुर्बल अम्ल है

D. HNO_3 , HNO_2 की अपेक्षा प्रबल अम्ल है

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

136. निम्नलिखित में से कौनसी व्यवस्था यौगिकों की बन्ध शक्ति के अनुसार सही है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

137. निम्न में से किसकी बन्ध एन्थैल्पी उच्चतम है

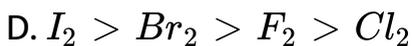
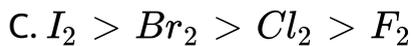
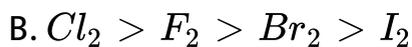


Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

138. बंध ऊर्जा का सही क्रम है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

139. क्लोरीन के दो समस्थानिक होते हैं $Cl-37$ एवं $Cl-35$ परन्तु इसका परमाणु द्रव्यमान 35.5 होता है। यह दर्शाता है कि $Cl-37$ व $Cl-35$ का अनुपात लगभग _____ है।

A. 3.5 : 1

B. 3 : 1

C. 2.5 : 1

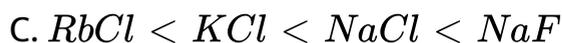
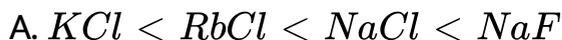
D. 4 : 1

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

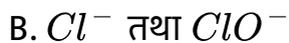
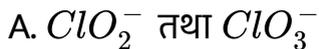
140. NaCl, NaF , KCl एवं RbCl के जालक ऊर्जाओं के मान का सही क्रम निम्न प्रकार है



Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

141. जब क्लोरीन गैस ठंडे एवं तनु जलीय NaOH के साथ अभिक्रिया करती है तो प्राप्त होने वाले उत्पाद होंगे

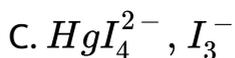
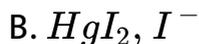
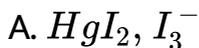


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

142. $HgCl_2$ एवं I_2 दोनों को I^- आयन युक्त जल में घोलने पर बनने वाली स्पीशीज युग्म है :



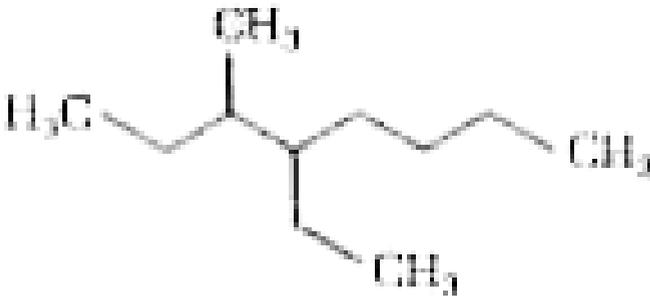
D. Hg_2I_2, I^-

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

143. नीचे दिए गए यौगिक का नाम है



A. BrO_3^-

B. BrO_4^-

C. Br_2

D. $HBrO$

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

144. हैलोजनों के लिए निम्नलिखित में से कौन-सा कथन सत्य नहीं है

- A. सभी एकल क्षारीय ऑक्सी अम्ल बनाते हैं
- B. सभी ऑक्सीकारक अभिकर्मक हैं
- C. फ्लोरीन के अलावा सभी धनात्मक ऑक्सीकरण अवस्थाएँ दर्शाते हैं
- D. क्लोरीन की सर्वाधिक इलेक्ट्रॉन ग्रहण एन्थैल्पी है |

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

1. केवल एक P ब्लॉक तत्व का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास अपवादस्वरूप है | इस तत्व का एक अणु अपने में कितने परमाणु रखता है

A. एक

B. दो

C. तीन

D. चार

Answer: A



[वीडियो उत्तर देखें](#)

2. आर्गन का उपयोग आर्कवेल्डिंग में होता है इसका कारण है इसका

A. धातु के साथ कम क्रियाशीलता

B. धातु का गलनांक कम करने की योग्यता

C. ज्वलनशीलता

D. उच्च कैलोरी मान

Answer: A

 उत्तर देखें

3. नोबल गैस के अणुओं में कम्पन ऊर्जा नहीं होती क्योंकि नोबल गैस

A. एक परमाणुक होती हैं

B. रसायनिक रूप से अक्रिय होती हैं

C. इनमें पूर्ण भरे हुए कोश होते हैं

D. ये प्रतिचुम्बकीय होती हैं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

4. XeO_3 की ज्यामितीय आकृति है

- A. समतल त्रिकोणीय
- B. त्रिकोणीय पिरामिडीय
- C. वर्ग समतलीय
- D. चतुष्फलकीय

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

5. XeF_4 और XeF_6 को माना जाता है

- A. ऑक्सीकारक
- B. अपचायक
- C. अक्रियशील
- D. प्रबल क्षार

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

6. ऑर्गन की खोज किसने की

- A. रेले
- B. रदरफोर्ड

C. जैन्सन

D. रेमसे

Answer: A::D



वीडियो उत्तर देखें

7. आवर्त सारणी से रेडियम की स्थिति के ज्ञान से निम्नलिखित में से कौन सा कथन आप सही नहीं समझते हैं

A. $RaSO_4$ पानी में अविलेय है

B. $RaSO_4$, HNO_3 में अविलेय है

C. $RaSO_4$ एक सफेद ठोस है

D. $RaSO_4$ एक रंगहीन द्रव है

Answer: C



उत्तर देखें

8. नोबल गैस जो सर्वाधिक संख्या में यौगिक बनाती है, वह है

A. Ar

B. He

C. Xe

D. Ne

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

9. निम्न में से कौनसी गैस प्रकृति में दूसरों की तुलना में सर्वाधिक पायी जाती है

A. हीलियम

B. नियॉन

C. ऑर्गन

D. क्रिप्टॉन

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

10. निम्न में से कौन एकपरमाण्विक है

A. नाइट्रोजन

B. फ्लोरीन

C. नियॉन

D. ऑक्सीजन

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

11. विज्ञापनों में प्रयुक्त रंगीन विसर्जन नलियों में कौन-सी गैस प्रयुक्त होती है ?

- A. ऑर्गन
- B. नियॉन
- C. हीलियम
- D. जीनॉन

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

12. सबसे कम रासायनिक सक्रियता होती है

A. नाइट्रोजन की

B. ऑर्गन की

C. मेथेन की

D. अमोनिया की

Answer: B



[वीडियो उत्तर देखें](#)

13. मोनाजाइट किसका स्रोत है

A. He

B. Kr

C. Ar

D. Ne

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

14. कौनसा जेनॉन फ्लोराइड असम्भव है

A. XeF_6

B. XeF_4

C. XeF_3

D. XeF_2

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

15. जीनॉन के निम्नलिखित यौगिकों में से किसका निर्माण नहीं किया जा सकता है ?



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

16. XeF_4 का आंशिक जल अपघटन देता है

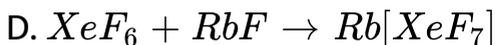
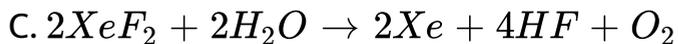
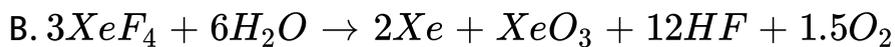
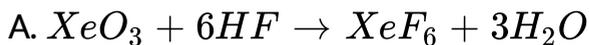


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

17. जीनॉन यौगिकों की निम्न अभिक्रियाओं में से कौन-सी सम्भव नहीं है?



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

18. निम्न में से कौनसी उत्कृष्ट गैस सबसे कम ध्रुवीय होती है

A. Xe

B. Ar

C. Ne

D. He

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

19. कौन-सी उत्कृष्ट गैस वायुमण्डल में नहीं पायी जाती है ?

A. Rn

B. Kr

C. Ne

D. Ar

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

20. गोताखोर गहरे समुद्र में हीलियम व ऑक्सीजन के मिश्रण का प्रयोग करते हैं, क्यों ?

A. उच्च दाब पर यह रक्त में नाइट्रोजन से कम विलेय है

B. यह नाइट्रोजन से हल्की है

C. यह ऑक्सीजन के साथ शीघ्रता से मिश्रित हो जाती है

D. यह नाइट्रोजन से कम जहरीली है

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

21. उत्कृष्ट गैस के परमाणुओं के मध्य क्रियाशील बल कहलाता है

A. वाण्डर वॉल्स बल

B. आयन द्विध्रुव बल

C. लन्दन प्रकीर्णन बल

D. चुम्बकीय बल

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

22. XeF_6 जल अपघटन पर देता है

A. XeO_3

B. XeO

C. XeO_2

D. Xe

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

23. He , Ne , Ar , Kr , Xe , के लिए जल में विलेयता का सही क्रम है

A. $He > Ne > Ar > Kr > Xe$

B. $Ne > Ar > Kr > He > Xe$

C. $Xe > Kr > Ar > Ne > He$

D. $Ar > Ne > He > Kr > Xe$

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

24. XeF_2 , XeF_4 , XeF_6 में Xe पर एकाकी इलेक्ट्रॉन युग्मों की संख्या क्रमशः है

A. 2, 3, 1

B. 1, 2, 3

C. 4, 1, 2

D. 3, 2, 1

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

25. उत्कृष्ट गैसों का समूह प्रदर्शित करता है

A. उच्च रासायनिक क्रियाशीलता

B. निम्न रासायनिक क्रियाशीलता

C. निम्नतम विद्युत-ऋणात्मकता

D. अधिक अनुचुम्बकीय गुण

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

26. उत्कृष्ट गैसों में धीरे-धीरे इलेक्ट्रॉनिक कोष बढ़ाने के क्या घटता है ?

- A. आयनन ऊर्जा
- B. परमाणु त्रिज्या
- C. क्वथनांक
- D. घनत्व

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

27. दुर्लभ गैसों की कम रासायनिक क्रियाशीलता का कारण है

- A. अधातु होना
- B. उच्च आयनन ऊर्जा का होना
- C. गैसीय प्रकृति का होना
- D. प्रकृति में कम मात्रा में पाया जाना

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

28. वायु में Ar का प्रतिशत होता है

- A. 1 %
- B. 2 %

C. 3 %

D. 4 %

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

29. निम्नलिखित में से कौनसा घटक तत्वों की सीधी अभिक्रिया से नहीं बनता है

A. XeF_2

B. XeF_4

C. XeO_3

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

30. निम्न में से किसमें sp^3 -संकरण पाया जाता है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

31. परजीनेट आयन है





Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

32. निम्नलिखित अणुओं में



उनके 'Xe' पर एकाकी युग्मों की समान संख्या किनमें है

A. केवल (i) और (ii)

B. केवल (i) और (iii)

C. केवल (ii) और (iii)

D. (i), (ii) और (iii)

Answer: D



[वीडियो उत्तर देखें](#)

33. निम्नलिखित में से किसने नोबेल गैस का सर्वप्रथम स्थायी यौगिक बनाया था ?

A. रदरफोर्ड

B. रैले

C. रेमसे

D. नील बर्टलेट

Answer: D



[वीडियो उत्तर देखें](#)

34. हीलियम के सन्दर्भ में निम्न में से कौनसा कथन गलत है

- A. इसका उपयोग प्रबल अतिचालक चुम्बक को उत्पन्न करने में एवं उसे बनाये रखने में होता है
- B. इसका उपयोग कम तापमान पर प्रयोग करने के लिए क्रायोजेनिक कारक की तरह होता है
- C. इसका उपयोग हाइड्रोजन के स्थान पर गुब्बारों को भरने में होता है क्योंकि यह हल्की एवं अज्वलनशील है
- D. इसका उपयोग नाभिकीय रिएक्टर में गैस को ठण्डा करने में होता है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

35. निम्नलिखित में से कौनसी अक्रिय गैस आसानी से द्रवित होती है

A. Kr

B. He

C. Ne

D. Ar

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

36. $XeOF_2$ में जेनॉन (Xe) की ऑक्सीकरण अवस्था है

A. शून्य

B. 2

C. 4

D. 3

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

37. किस अक्रिय गैस का क्वथनांक अधिकतम है

A. Xe

B. Ar

C. Kr

D. He

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

38. निम्न में से कौन सबसे अधिक ध्रुवित है

A. Kr

B. He

C. Ar

D. Xe

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

39. अक्रिय गैसों को विसर्जन नलिका में विभिन्न रंग देने के लिए उपयोग किया जाता है | लाल-नारंगी रंग की चमक इसके कारण होती है

A. Ar

B. Ne

C. Xe

D. Kr

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

40. सबसे हल्की गैस है

A. N_2

B. O_2

C. H_2

D. He

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

41. कौनसी अक्रिय गैस द्रवीकरण पर अपसामान्य व्यवहार प्रदर्शित करती है

A. Xe

B. He

C. Ar

D. Kr

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

42. $O_2^+ [PtF_6]^-$ का बनना जेनॉन फ्लोराइड के बनने का आधार है इसका कारण

- A. O_2 और Xe के तुलनात्मक आकार होते हैं
- B. O_2 और Xe दोनों ही गैसों हैं
- C. O_2 और Xe दोनों की आयनन ऊर्जाएँ तुलनात्मक हैं
- D. O_2 और Xe की विद्युत ऋणात्मकताएँ तुलनात्मक हैं

Answer: A::C



वीडियो उत्तर देखें

43. कौनसी उत्कृष्ट गैस सबसे अधिक क्रियाशील है

- A. He

B. Ne

C. Ar

D. Xe

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

44. He, Ne, Ar, Kr तथा Xe में से कौन-सी गैस सर्वाधिक सरलता से द्रवीकृत हो जाती है तथा क्यों?

A. Ar

B. Ne

C. Xe

D. Kr

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

45. हाइड्रोजन के स्थान पर गुब्बारों में हीलियम का उपयोग होता है

- A. रेडियोसक्रिय
- B. हाइड्रोजन से अधिक प्रचुर
- C. अज्वलनशील
- D. हाइड्रोजन से हल्की

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

46. जब कम दाब पर नियोन से विद्युत विसर्जन को गुजारा जाता है | तो रंग दिखाई देगा

- A. लाल
- B. हरा
- C. पीला
- D. नारंगी

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

47. XeO_2F_2 अणु का आकार निम्न है

- A. त्रिसमनताक्ष द्विपिरैमिडी

B. वर्ग समतलीय

C. चतुष्फलकीय

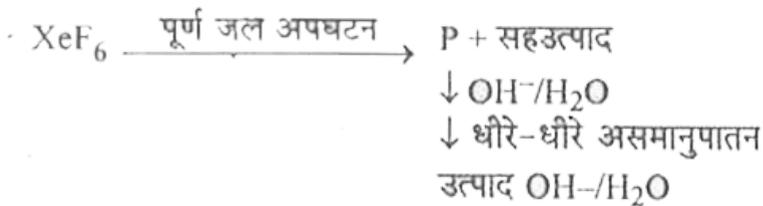
D. सी - साँ

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

48. परिवेशी अवस्था पर नीचे दर्शायी गयी अभिक्रिया प्रणाली के आखिरी चरण में उत्पाद के रूप में निर्मुक्त गैसों की सम्पूर्ण संख्या-



A. 0

B. 1

C. 2

D. 3

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

49. समूह में नीचे जाने पर उत्कृष्ट गैस के परमाणु आकार में वृद्धि के साथ आयनन विभव मान घटता है | जिनोंन तत्वों की सीधे अभिक्रिया द्वारा बाइनरी फ्लोराइड्स बनाती है | नीचे दिये गए कथन (नों) में से सही को पहचानिये

- A. केवल भारी उत्कृष्ट गैस इस प्रकार के यौगिक बनाती है
- B. ऐसा होता है क्योंकि उत्कृष्ट गैसों की आयनन ऊर्जा अधिकतम होती है
- C. ऐसा होता है क्योंकि यौगिक विद्युत ऋणात्मक लिगेण्ड के साथ बनते है
- D. इलेक्ट्रॉन का अष्टक स्थायी व्यवस्था देता है

Answer: A::C

 वीडियो उत्तर देखें

50. जिनाॅन के निम्न यौगिकों में से किस एक में जिनाॅन पर इलेक्ट्रॉन एकाकी युग्मों की अधिकतम संख्या उपस्थित है



Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

51. Xe में एकल युग्म/युग्मों की संख्या XeF_2 तथा XeF_4 में क्रमशः इस प्रकार है

A. 2 तथा 3

B. 4 तथा 1

C. 3 तथा 2

D. 4 तथा 2

Answer: C

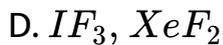
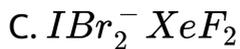


वीडियो उत्तर देखें

52. निम्न में से किन यौगिकों के युग्म समइलेक्ट्रॉनिक एवं समसंरचनात्मक है

A. $BeCl_2$, XeF_2

B. TeI_2 , XeF_2



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

CRITICAL THINKING QUESTIONS

1. निम्न में से कौन सर्वाधिक सरलता से जल अपघटित हो जाता है



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

2. सान्द्र हाइड्रोक्लोरिक अम्ल जब वायु में रखा जाता है कभी-कभी सफेद धुँ के बादल बनाता है। इसके लिए व्याख्या है कि

- A. सांद्र हाइड्रोक्लोरिक अम्ल में से प्रबल HCl गैस की गंध आती रहती है
- B. वायु में उपस्थित ऑक्सीजन उत्पन्न HCl गैस से क्रिया करके क्लोरीन गैस का बादल बनाती है
- C. नमी के प्रति HCl गैस की प्रबल बंधुता विलयन में द्रव की बूंदों का निर्माण करती है जिससे कि बादल जैसा धुआं दिखाई देता है
- D. जल के प्रति हाइड्रोक्लोरिक अम्ल की उच्च बंधुता जल को अपनी तरफ खींचती है जिससे कि जल की बूंदों का निर्माण होता है जो कि बादल है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

3. सूची I तथा सूची II को नीचे दिए गए कोड का उपयोग करते हुए सही उत्तर

मिलाओ

I

II

- | | |
|-----|--------------|
| (A) | (1) C_3O_2 |
| (B) | (2) PbO_2 |
| (C) | (3) KO_2 |
| (D) | (4) H_2O_2 |

- A.

A	B	C	D
4	3	2	1
- B.

A	B	C	D
3	2	1	4
- C.

A	B	C	D
4	2	3	1
- D.

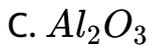
A	B	C	D
4	1	2	3

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

4. निम्न में से कौनसा ऑक्साइड उभयधर्मी है



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

5. $XeOF_4$ में एकाकी इलेक्ट्रॉन युग्मों की कुल संख्या है

 वीडियो उत्तर देखें

6. निम्न में से किस युग्म में विरंजक गुण होता है

A. O_3 और NO_2

B. O_3 और H_2S

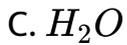
C. SO_2 और Cl_2

D. Cl_2 और NO_2

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

7. निम्न में से कौन उभयधर्मी पदार्थ नहीं है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

8. आवर्त सारणी का कौनसा समूह 'बफर समूह' कहलाता है

A. I

B. VII

C. VIII

D. शून्य

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

9. निम्नलिखित में कौनसा ऑक्साइड प्रतिचुम्बकीय है

A. NO

B. N_2O_4

C. NO_2

D. N_2O_5

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

10. नाइट्रोजन डाई आक्साइड एवं सल्फर डाईऑक्साइड के कुछ गुण सामान्य हैं। निम्न में से कौन सा गुण एक यौगिक दर्शाता है जबकि दूसरा नहीं है ?

- A. अपचायक है
- B. जल में विलेय है
- C. खाद्य परिरक्षक के रूप में उपयोग किया जाता है
- D. अम्ल वर्षा देता है

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

11. निम्न में से कौन ऑक्सीजन को शीघ्रता से अवशोषित करेगा

- A. पायरोगैलोल का क्षारीय विलयन
- B. सान्द्र H_2SO_4
- C. चूने का जल
- D. $CuSO_4$ का क्षारीय विलयन दूसरा नहीं है

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

12. किसके ऊर्भीय वियोजन द्वारा नाइट्रोजन मुक्त होती है

- A. NH_4NO_2
- B. NaN_3
- C. $(NH_4)_2Cr_2O_7$
- D. तीनों के द्वारा

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

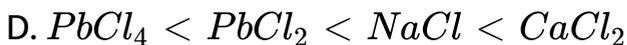
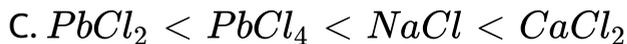
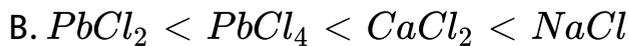
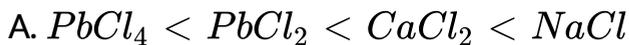
13. लाल फॉस्फोरस पीले फॉस्फोरस की तुलना में कम क्रियाशील होता है, क्योंकि

- A. इसका रंग लाल होता है
- B. यह अत्यधिक बहुलीकृत होता है
- C. यह अत्यधिक कठोर होता है
- D. यह C_2H_5OH में अविलेय होता है

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

14. निम्न में से आयनिक गुण का बढ़ता हुआ क्रम कौनसा है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

15. पोटेशियम क्लोरेट तथा सांद्र HCl का मिश्रण गर्म करने पर देता है

A. केवल Cl

B. केवल ClO_2



Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

16. जब H_2S के अम्लीय विलयन में SO_2 प्रवाहित की जाती है, तब

A. H_2SO_4 बनता है

B. H_2SO_3 बनता है

C. सल्फर अवक्षेपित होता है

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

17. निम्न अम्लों को उनकी शक्ति के घटते क्रम में व्यवस्थित कीजिए

(I) $ClOH$ (II) $BrOH$ (III) IOH

A. $I > II > III$

B. $II > I > III$

C. $III > II > I$

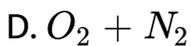
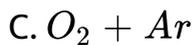
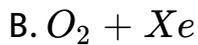
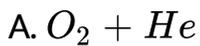
D. $I > III > II$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

18. निम्नलिखित में से कौनसा गैसीय मिश्रण समुद्र के अंदर गोताखोरों द्वारा उपयोग किया जाता है



Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

19. ऑक्साइड, जो अपचायक की तरह कार्य नहीं कर सकता है

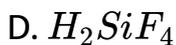
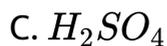


Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

20. जब SiF_4 जल के साथ क्रिया करता है तो निम्न में से कौनसा उत्पाद बनता है

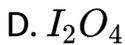
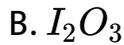
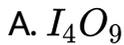


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

21. ओजोन, शुष्क आयोडीन के साथ देती है

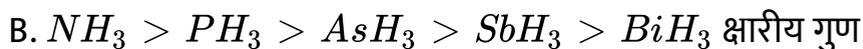


Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

22. इनमें से कौनसा क्रम दिये गये गुण के लिये सही नहीं है



C. $F > Cl > Br > I$ इलेक्ट्रॉन ग्रहण एन्थैल्पी

D. $C > Si > Ge > Sn$ $p\pi - p\pi$ बंध बनाने की क्षमता

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

23. सूची I (पदार्थों) को सूची II (प्रक्रमों) के साथ, जो उनके निर्माण के काम में लाये जाते हैं, सुमेलित कीजिए और सही विकल्प को चुनिए सूची I |

सूची I पदार्थ	सूची II प्रक्रम
A. सल्फ्यूरिक अम्ल	(i) हैबर का प्रक्रम
B. स्टील (इस्पात)	(ii) बेसेमर प्रक्रम
C. सोडियम हाइड्रॉक्साइड	(iii) लीब्लांक प्रक्रम
D. अमोनिया	(iv) कन्टैक्ट प्रक्रम

A. A (i), B (iv), C (ii) , D (iii)

B. A (i), B (ii), C (ii) , D (iv)

C. A(iv), B (iii),C (ii),D (i)

D. A (iv), B (ii), C (iii), D (i)

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

24. कालाजार रोग का उपचार है

A. कोलॉइडल एंटीमनी

B. मिल्क ऑफ मैग्नीशिया

C. आर्जिरोल्स

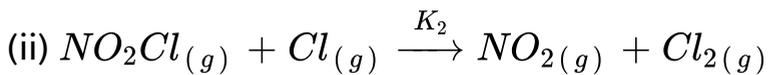
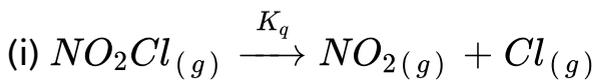
D. कोलॉइडल स्वर्ण

Answer: A

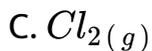
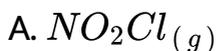


वीडियो उत्तर देखें

25. अभिक्रिया दो पदों में होती है



अभिक्रिया मध्यवर्ती को पहचानिये



Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

1. नाइट्रोजन (I) ऑक्साइड बनाया जाता है

- A. अमोनियम नाइट्रेट के ऊष्मीय विघटन द्वारा
- B. N_2O_4 के विषम अनुपातन द्वारा
- C. अमोनियम नाइट्राइट के ऊष्मीय विघटन से
- D. हाइड्रॉक्सिल एमीन तथा नाइट्रस अम्ल की परस्पर क्रिया से

Answer: A::D



वीडियो उत्तर देखें

2. सफेद फॉस्फोरस (P_4) में होते हैं

- A. छः $P - P$ एकल बंध

B. चार $P - P$ एकल बंध

C. चार अयुग्मित इलेक्ट्रॉन युग्म

D. 60° का PPP कोण

Answer: A::C::D



वीडियो उत्तर देखें

3. हाइपोक्लोराइट ऋणायन की अमोनिया के साथ क्रिया करने पर

A. NO

B. NH_4Cl

C. N_2H_4

D. HNO_2

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

4. नाइट्रोजन ऑक्साइड जो $N-N$ आबन्ध/आबन्धों को रखता है/रखते हैं



Answer: A::B::C

 वीडियो उत्तर देखें

5. SO_2 प्राप्त होती है, जब

- A. तनु सल्फ्यूरिक अम्ल ऑक्सीजन के साथ क्रिया करता है
- B. तनु H_2SO_4 का जल अपघटन होता है
- C. Na_2SO_3 के साथ सान्द्र H_2SO_4 क्रिया करता है
- D. इन सभी से

Answer: B::C



वीडियो उत्तर देखें

6. निम्न में से कौन जेनॉन द्वारा बनाया जाता है

A. XeF_3

B. XeF_4



Answer: B::D



वीडियो उत्तर देखें

7. एक रंगहीन लवण H के विलयन को NaOH की अधिकता के साथ उबालने पर, अज्वलनशील गैस उत्पन्न होती है | कुछ समय बाद गैस का उत्सर्जन रूक जाता है | उसी विलयन में Zn चूर्ण मिलाने पर गैस का उत्सर्जन पुनः शुरू हो जाता है, तो रंगहीन लवण (s) H है





Answer: A::B

 वीडियो उत्तर देखें

8. निम्न में से कौन सा/से कथन सही है/हैं

A. क्लोरीन डाईऑक्साइड (ClO_2) अधिक प्रबल ऑक्सीकारक होता है

परन्तु विरंजक प्रभाव Cl_2 की तुलना में कम है

B. क्षारीय विलयन में ClO_2 का विषमानुपातन हो जाता है

C. ClO_2 की प्रकृति प्रतिचुम्बकीय होती है

D. ClO_2 एक पीली गैस परन्तु गहरा लाल द्रव है

Answer: B::D

 वीडियो उत्तर देखें

9. O_3 के संदर्भ में सही वक्तव्य है/हैं

- A. $O - O$ आबंधो की लम्बाई बराबर है
- B. O_3 का तापीय वियोजन ऊष्माशोषी है
- C. O_3 प्रतिचुम्बकीय है
- D. O_3 की संरचना बंकीत होती है

Answer: A::C::D



वीडियो उत्तर देखें

10. अभिकर्मकों का जोड़ा जो अनुचुम्बकीय पदार्थ देता है (देते हैं)

- A. Na और अधिकता में NH_3

B. K और अधिकता में O_2

C. Cu और तनु HNO_3

D. O_2 और 2 - एथिलएन्थ्राक्यूनाॅल

Answer: A::B::C



वीडियो उत्तर देखें

11. HNO_3 की P_4O_{10} के साथ अभिक्रिया में उत्पादित नाइट्रोजन अन्तर्विष्ट यौगिक

A. P_4 तथा HNO_3 की अभिक्रिया से भी बनाया जा सकता है

B. प्रतिचुम्बकीय है

C. में एक $N - N$ बन्ध अन्तर्विष्ट है

D. Na से अभिक्रिया कर एक भूरी गैस उत्पादित करता है

Answer: B::D

 वीडियो उत्तर देखें

12. $HCIO_4$ और $HCIO$ के बारे में सही कथन है (है)

A. $HCIO_4$ और $HCIO$ दोनों में केंद्रीय परमाणु sp^3 संकरित है

B. Cl_2 की H_2O के साथ अभिक्रिया होने पर $HCIO_4$ बनता है

C. $HCIO_4$ का संयुग्मी क्षार H_2O से दुर्बल क्षार है

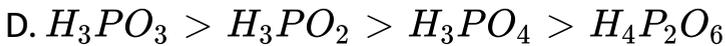
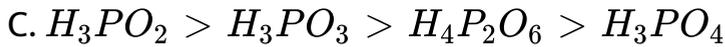
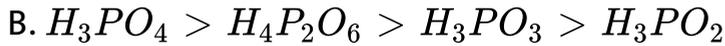
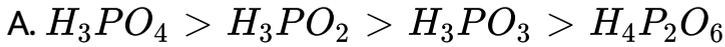
D. $HCIO_4$ अपने ऋणायन के अनुनाद स्थिरीकरण के कारण $HCIO$ से

अधिक अम्लीय है

Answer: A::C::D

 वीडियो उत्तर देखें

13. H_3PO_2 , H_3PO_4 , H_3PO_3 तथा $H_4P_2O_6$ की ऑक्सीकरण अवस्था का क्रम है

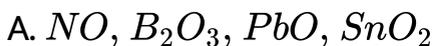


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

14. केवल उभयधर्मी ऑक्साइडों वाला (वाले) विकल्प है (है)



B. Cr_2O_3 , CrO , SnO , PbO

C. Cr_2O_3 , BeO , SnO , SnO_2

D. ZnO , Al_2O_3 , PbO , PbO_2

Answer: C::D



वीडियो उत्तर देखें

15. यौगिक जो $300^\circ C$ के नीचे ऊष्मा अपघटन होने पर गैस उत्पन्न करता (करते) हैं (है)

A. NH_4NO_3

B. $(NH_4)_2Cr_2O_7$

C. $Ba(N_3)_2$

D. $Mg_{3N-(2)}$

Answer: B::C

 वीडियो उत्तर देखें

16. वर्ग 15 के तत्वों के यौगिकों के आधार पर, सही प्रकथन है (है)

A. Bi_2O_5 , N_2O_5 से ज्यादा क्षारकीय है

B. NF_3 , BiF_3 से ज्यादा सहसंयोजक है

C. PH_3 , NH_3 से निम्न तापमान पर उबलता है

D. एकल $N - N$ बंध, एकल $P - P$ बंध से अधिक प्रबल है

Answer: A::B::C

 वीडियो उत्तर देखें

17. कथन 1 : हैलोजनों में फ्लोरीन तत्वों को उच्चतम ऑक्सीकरण अवस्था में ऑक्सीकृत करती है |

कथन 2 : फ्लोराइड आयन के छोटे आकार के कारण, फ्लोराइड आयन को फ्लोरीन में ऑक्सीकृत करना कठिन है इसलिए व्युत्क्रम अभिक्रिया अधिक आसानी से होती है |

A. कथन 1 सही है, कथन 2 सही है, कथन 1 के लिए, कथन 2 का

स्पष्टीकरण सही है

B. कथन 1 सही है, कथन 2 सही है, कथन 1 के लिए, कथन 2 का

स्पष्टीकरण सही नहीं है

C. कथन 1 सही है, कथन 2 गलत है

D. कथन 1 गलत है, कथन 2 सही है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

18. कथन 1 : वाण्डर वॉल्स स्थिरांक 'a' का मान नाइट्रोजन की अपेक्षा अमोनिया के लिए अधिक होता है |

कथन 2 : अमोनिया में हाइड्रोजन बंधन पाया जाता है |

A. कथन 1 सही है, कथन 2 सही है, कथन 1 के लिए, कथन 2 का स्पष्टीकरण सही है

B. कथन 1 सही है, कथन 2 सही है, कथन 1 के लिए, कथन 2 का स्पष्टीकरण सही नहीं है

C. कथन 1 सही है, कथन 2 गलत है

D. कथन 1 गलत है, कथन 2 सही है

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

19. कथन 1: अमोनियम नाइट्रेट गर्म करने पर N_2O देता है |

कथन 2 : NO की अशुद्धियाँ जो कि फेरस सल्फेट विलयन से गुजारने पर हट जाती है |

- A. कथन 1 सही है, कथन 2 सही है, कथन 1 के लिए, कथन 2 का स्पष्टीकरण सही है
- B. कथन 1 सही है, कथन 2 सही है, कथन 1 के लिए, कथन 2 का स्पष्टीकरण सही नहीं है
- C. कथन 1 सही है, कथन 2 गलत है
- D. कथन 1 गलत है, कथन 2 सही है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

20. कथन 1 : नाइट्रोजन और ऑक्सीजन वातावरण के मुख्य घटक हैं परन्तु यह

क्रिया करके नाइट्रोजन के ऑक्साइड नहीं बनाते

कथन 2 : नाइट्रोजन और ऑक्सीजन की बीच अभिक्रिया के लिए उच्च ताप की

आवश्यकता है

A. कथन 1 सही है, कथन 2 सही है, कथन 1 के लिए, कथन 2 का

स्पष्टीकरण सही है

B. कथन 1 सही है, कथन 2 सही है, कथन 1 के लिए, कथन 2 का

स्पष्टीकरण सही नहीं है

C. कथन 1 सही है, कथन 2 गलत है

D. कथन 1 गलत है, कथन 2 सही है

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

21. उत्कृष्ट गैसों सामान्य परिस्थितियों के अन्तर्गत बंद - कोश इलेक्ट्रॉनिक अभिविन्यास रखती हैं तथा एक परमाण्विक गैसों होती हैं | हल्की उत्कृष्ट गैसों के निम्न क्वथनांक बिन्दु का कारण परमाणुओं के मध्य दुर्बल डिसपर्सन बल तथा अन्य अन्तरपरमाण्विक अन्तर क्रियाओं का अनुपस्थित होना है |

जेनॉन की फ्लोरीन के साथ सीधी क्रिया से यौगिकों की एक श्रेणी बनती है | इन यौगिकों में जेनॉन की ऑक्सीकरण संख्या +2, +4 तथा +6 होती है | XeF_4 जल के साथ तीव्रता से क्रिया करके XeO_3 देता है | जेनॉन के यौगिक स्टीरियो रसायन की अधिकता दर्शाते हैं तथा इनकी ज्यामिती संयोजी कोश में उपस्थित इलेक्ट्रॉन सुग्मों की कुल संख्या द्वारा निर्धारित होती है |

ऑर्गन का उपयोग आर्क वेल्डिंग में किया जाता है, क्योंकि

- A. धातु के साथ कम क्रियाशीलता के कारण
- B. धातु के गलनांक को कम करने की प्रवृत्ति के कारण
- C. ज्वलनशील गुण के कारण
- D. उच्च कैलोरीफिक मान के कारण

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

22. उत्कृष्ट गैसों सामान्य परिस्थितियों के अन्तर्गत बंद - कोश इलेक्ट्रॉनिक अभिविन्यास रखती हैं तथा एक परमाण्विक गैसों होती हैं। हल्की उत्कृष्ट गैसों के निम्न क्वथनांक बिन्दु का कारण परमाणुओं के मध्य दुर्बल डिसपर्सन बल तथा अन्य अन्तरपरमाण्विक अन्तर क्रियाओं का अनुपस्थित होना है।

जेनॉन की फ्लोरीन के साथ सीधी क्रिया से यौगिकों की एक श्रेणी बनती है। इन यौगिकों में जेनॉन की ऑक्सीकरण संख्या +2, +4 तथा +6 होती है। XeF_4 जल के साथ तीव्रता से क्रिया करके XeO_3 देता है। जेनॉन के यौगिक स्टीरियो रसायन की अधिकता दर्शाते हैं तथा इनकी ज्यामिती संयोजी कोश में उपस्थित इलेक्ट्रॉन सुग्मों की कुल संख्या द्वारा निर्धारित होती है।

XeO_3 की संरचना है

A. रेखीय

B. समतलीय

C. पिरामिडीय

D. T- आकृति

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

23. उत्कृष्ट गैसों सामान्य परिस्थितियों के अन्तर्गत बंद - कोश इलेक्ट्रॉनिक अभिविन्यास रखती हैं तथा एक परमाण्विक गैसों होती हैं | हल्की उत्कृष्ट गैसों के निम्न क्वथनांक बिन्दु का कारण परमाणुओं के मध्य दुर्बल डिसपर्सन बल तथा अन्य अन्तरपरमाण्विक अन्तर क्रियाओं का अनुपस्थित होना है |

जेनॉन की फ्लोरीन के साथ सीधी क्रिया से यौगिकों की एक श्रेणी बनती है | इन यौगिकों में जेनॉन की ऑक्सीकरण संख्या +2, +4 तथा +6 होती है | XeF_4 जल के साथ तीव्रता से क्रिया करके XeO_3 देता है | जेनॉन के यौगिक स्टीरियो रसायन की अधिकता दर्शाते हैं तथा इनकी ज्यामिती संयोजी कोश में उपस्थित

इलेक्ट्रॉन सुग्मों की कुल संख्या द्वारा निर्धारित होती है |

XeF_4 तथा XeF_6 हैं

- A. ऑक्सीकारक
- B. अपचायक
- C. अक्रियाशील
- D. प्रबल क्षारीय

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

24. भूपर्पटी में नाइट्रेट तथा फॉस्फेट के कुछ संग्रह उपस्थित होते हैं | नाइट्रेट जल में अधिक विलेय होते हैं | नाइट्रेटों को प्रयोगशाला में अपचयित करना कठिन होता है परन्तु जीवाणुओं के द्वारा ये आसानी से अपचयित हो जाते हैं | अमोनिया संक्रमण धातु आयन के साथ बड़ी संख्या में संकुल निर्मित करती है | NH_3 तथा

PH_3 की सिग्मा दान करने की क्षमता की आसानी से संकरण द्वारा व्यक्त कर सकते हैं | फॉस्फीन एक ज्वलनशील गैस है तथा सफेद फॉस्फोरस से निर्मित की जाती है |

निम्न में से कौनसा कथन सही है

- A. मनुष्यों में फॉस्फेट का कोई जैविकीय उपयोग नहीं है
- B. नाइट्रेट तथा फॉस्फेट दोनों में से भूपर्पटी में फॉस्फेट कम प्रचुर है
- C. नाइट्रेट तथा फॉस्फेट दोनों में से भूपर्पटी में नाइट्रेट कम प्रचुर है
- D. मिट्टी में नाइट्रेट का ऑक्सीकरण सम्भव है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

25. भूपर्पटी में नाइट्रेट तथा फॉस्फेट के कुछ संग्रह उपस्थित होते हैं | नाइट्रेट जल में अधिक विलेय होते हैं | नाइट्रेटों को प्रयोगशाला में अपचयित करना कठिन

होता है परन्तु जीवाणुओं के द्वारा ये आसानी से अपचयित हो जाते हैं | अमोनिया संक्रमण धातु आयन के साथ बड़ी संख्या में संकुल निर्मित करती है | NH_3 तथा PH_3 की सिग्मा दान करने की क्षमता की आसानी से संकरण द्वारा व्यक्त कर सकते हैं | फॉस्फीन एक ज्वलनशील गैस है तथा सफेद फॉस्फोरस से निर्मित की जाती है |

निम्न में से कौनसा कथन सही है

- A. NH_3 तथा PH_3 दोनों में से NH_3 एक अच्छा इलेक्ट्रॉन दाता है, क्योंकि इलेक्ट्रॉन का एकाकी युग्म गोलाकार 's'- कक्षक में रहता है और ये कम दिशात्मक होता है
- B. NH_3 और PH_3 दोनों में से PH_3 एक अच्छा इलेक्ट्रॉन दाता है, क्योंकि इलेक्ट्रॉन का एक युग्म sp^3 - कक्षक में रहता है, ये अधिक दिशात्मक होता है
- C. NH_3 और PH_3 दोनों में से NH_3 एक अच्छा इलेक्ट्रॉन दाता है क्योंकि इलेक्ट्रॉन का एकाकी युग्म sp^3 कक्षक में रहता है, तथा ये अधिक

दिशात्मक होता है

D. NH_3 और PH_3 दोनों में से PH_3 एक अच्छा इलेक्ट्रॉन दाता है,

क्योंकि इलेक्ट्रॉन का एकांकी युग्म गोलाकार 's' कक्षक में रहता है तथा ये

कम दिशात्मक होता है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

26. भूपर्पटी में नाइट्रेट तथा फॉस्फेट के कुछ संग्रह उपस्थित होते हैं | नाइट्रेट जल में अधिक विलेय होते हैं | नाइट्रेटों को प्रयोगशाला में अपचयित करना कठिन होता है परन्तु जीवाणुओं के द्वारा ये आसानी से अपचयित हो जाते हैं | अमोनिया संक्रमण धातु आयन के साथ बड़ी संख्या में संकुल निर्मित करती है | NH_3 तथा PH_3 की सिग्मा दान करने की क्षमता की आसानी से संकरण द्वारा व्यक्त कर सकते हैं | फॉस्फीन एक ज्वलनशील गैस है तथा सफेद फॉस्फोरस से निर्मित की

जाती है |

सफेद फॉस्फोरस, NaOH के साथ अभिक्रिया करके एक उत्पाद के रूप में PH_3

देता है, यह अभिक्रिया है

- A. द्विलकीकरण अभिक्रिया
- B. विषमानुपातन अभिक्रिया
- C. संघनन अभिक्रिया
- D. अवक्षेपण अभिक्रिया

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

27. MnO_2 की उपस्थिति में $KClO_3$ को गर्म करने पर एक गैस W बनती है |

W की आधिक्य मात्रा सफेद फास्फोरस के साथ अभिक्रिया करके X देती है |

शुद्ध HNO_3 के साथ X की अभिक्रिया Y और Z देती है

Y और Z क्रमशः हैं

A. N_2O_4 और HPO_3

B. N_2O_4 और H_3PO_3

C. N_2O_3 और H_3PO_4

D. HPO_3 और HPO_3

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

28. MnO_2 की उपस्थिति में $KClO_3$ को गर्म करने पर एक गैस W बनती है

| W की आधिक्य मात्रा सफेद फास्फोरस के साथ अभिक्रिया करके X देती है |

शुद्ध HNO_3 के साथ X की अभिक्रिया Y और Z देती है

W और X क्रमशः है

A. O_2 और P_4O_{10}

B. O_2 और P_4O_6

C. O_3 और P_4O_6

D. O_3 और P_4O_{10}

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

29. Cl_2 गैस तनु और सान्द्र NaOH के जलीय विलयन द्वारा क्रमशः ठण्डे और गर्म अवस्था में अभिक्रिया कर दो (भिन्न) क्लोरीन के ऑक्सोअम्ल के सोडियम लवण, P और Q देते हैं | Cl_2 गैस चारकोल की उपस्थिति में SO_2 गैस से अभिक्रिया कर उत्पाद R देता है | R सफेद फास्फोरस द्वारा अभिक्रिया कर यौगिक देता है | S की जल-अपघटन क्रिया फास्फोरस का एक ऑक्सोअम्ल T

देता है |

P और Q क्रमशः इनके सोडियम लवण हैं

- A. हाइपोक्लोरस और क्लोरिक अम्ल
- B. हाइपोक्लोरस और क्लोरस अम्ल
- C. क्लोरिक और परक्लोरिक अम्ल
- D. क्लोरिक और हाइपोक्लोरस अम्ल

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

30. Cl_2 गैस तनु और सान्द्र NaOH के जलीय विलयन द्वारा क्रमशः ठण्डे और गर्म अवस्था में अभिक्रिया कर दो (भिन्न) क्लोरीन के ऑक्सोअम्ल के सोडियम लवण, P और Q देते हैं | Cl_2 गैस चारकोल की उपस्थिति में SO_2 गैस से अभिक्रिया कर उत्पाद R देता है | R सफेद फास्फोरस द्वारा अभिक्रिया कर

यौगिक देता है | S की जल-अपघटन क्रिया फास्फोरस का एक ऑक्सोअम्ल T देता है |

R,S और T, क्रमशः है

A. SO_2Cl_2 , PCl_5 और H_3PO_4

B. SO_2Cl_2 , PCl_3 और H_3PO_2

C. $SOCl_2$, PCl_3 और H_3PO_2

D. $SOCl_2$, PCl_5 और H_3PO_4

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

31. निम्न में उन यौगिकों की संख्या जो PCl_5 से क्रिया करके $POCl_3$ बना सकते हैं, हैं O_2 , CO_2 , SO_2 , H_2O , H_2SO_4 , P_4O_{10}

 वीडियो उत्तर देखें

32. PbS , CuS , HgS , MnS , Ag_2S , NiS , CoS , Bi_2S_3 SnS_2

में से काले रंग के सल्फाइडों की सम्पूर्ण संख्या कितनी है

 वीडियो उत्तर देखें

33. नीचे दिए गए अणुओं में से कम से कम एक सेतुबंध ऑक्सो समूह वाले यौगिकों की कुल संख्या है।

N_2O_3 , N_2O_5 , P_4O_6 , P_4O_7 , $H_4P_2O_5$, $H_5P_3O_{10}$, $H_2S_2O_3$, $H_2S_2O_5$

 वीडियो उत्तर देखें

34. कॉलम I में सूचित सभी यौगिक जल के साथ प्रतिक्रिया करते हैं | उनकी अभिक्रियाओं के परिणाम को कॉलम II में सूचित उचित विकल्पों के साथ मिलायें

कॉलम I		कॉलम II	
(A)	$(CH_3)_2SiCl_2$	(p)	हाइड्रोजन हैलाइड संभवन
(B)	XeF_4	(q)	रेडॉक्स अभिक्रिया
(C)	Cl_2	(r)	कॉच के साथ प्रतिक्रिया
(D)	VCl_5	(s)	बहुलकीकरण (Polymerization)
		(t)	O_2 संभवन

 वीडियो उत्तर देखें

35. कॉलम I में लिखित असंतुलित अभिक्रिया में अप्रदर्शित अभिकर्मक/अवस्थाएँ कॉलम II में दी गई हैं | कॉलम I को कॉलम II से सुमेलित कीजिए |

कॉलम I		कॉलम II	
(A)	$PbO_2 + H_2SO_4 \rightarrow PbSO_4 + O_2 + \text{अन्य उत्पाद}$	(p)	NO
(B)	$Na_2S_2O_3 + H_2O \rightarrow NaHSO_4 + \text{अन्य उत्पाद}$	(q)	I_2
(C)	$N_2H_4 \rightarrow N_2 + \text{अन्य उत्पाद}$	(r)	गर्म
(D)	$XeF_2 \rightarrow Xe + \text{अन्य उत्पाद}$	(s)	Cl_2

 वीडियो उत्तर देखें

ASSERTION AND REASON

1. प्रकथन : N_2H_4 , $S_2O_3^{2-}$ को अपचयित नहीं कर सकता है |

कारण : $S_2O_3^{2-}$, $S_4O_6^{2-}$ में रुपान्तरित हो जाता है |

- A. प्रकथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रकथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रकथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रकथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रकथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रकथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

2. प्रक्कथन : सायनाइड मूलक एक छद्महैलोजन है |

कारण : सायनाइड मूलक हैलोजन के समान अभिक्रियायें दर्शाता है |

A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही

स्पष्टीकरण देता है

B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही

स्पष्टीकरण नहीं देता है

C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है

D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

3. प्रक्कथन : HNO_2 की अपेक्षा HNO_3 अधिक प्रबल अम्ल है |

कारण : HNO_3 में दो नाइट्रोजन-ऑक्सीजन बंध हैं जबकि HNO_2 में केवल एक नाइट्रोजन ऑक्सीजन बन्ध है |

- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

4. प्रक्कथन : जेनॉन फ्लोराइड्स निर्मित करती है।

कारण : फ्लोरीन की प्रबल ऋणविद्युतता के कारण।

A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही

स्पष्टीकरण देता है

B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही

स्पष्टीकरण नहीं देता है

C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है

D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

5. प्रक्कथन : क्लोरीन और सल्फर डाई ऑक्साइड दोनो विरंजन कारक हैं |

कारण : सल्फर डाई ऑक्साइड और क्लोरीन ऑक्सीकरण विधि द्वारा विरंजन की क्रिया प्रदर्शित करती है |

A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है

B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है

C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है

D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

6. प्रक्कथन : कमरे के ताप पर नाइट्रोजन अक्रियाशील होती है लेकिन उत्प्रेरक की उपस्थिति में अथवा तापमान में उन्नयन (गर्म करने पर) पर क्रियाशील हो जाती है।

कारण : नाइट्रोजन अणु में, इलेक्ट्रॉनों का अधिक विस्थानीकरण होता है।

A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है

B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है

C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है

D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

7. प्रक्कथन : ऑक्सीजन की सहसंयोजकता तीन है ।

कारण : ऑक्सीजन के द्वि-ऋणात्मक एनायन (O^{2-}) सामान्य होते हैं लेकिन सल्फर के द्वि-ऋणात्मक एनायन (S^{2-}) कम सामान्य होते हैं ।

- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन गलत है किन्तु कारण सही है ।

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

8. प्रक्कथन : कमरे के ताप पर, ऑक्सीजन द्वि-परमाण्विक गैस की तरह होती है, जबकि सल्फर ठोस की तरह होता है

कारण : $O = O$ की तुलना में श्रृंखलित $-O - O - O -$ परिवर्तन कम स्थायी होते हैं।

A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है

B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है

C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है

D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

9. प्रक्कथन : फ्लोरीन की अपेक्षाकृत कम क्रियाशीलता होती है |

कारण : $F-F$ बंध की कम बंध वियोजन ऊर्जा होती है |

A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही

स्पष्टीकरण देता है

B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही

स्पष्टीकरण नहीं देता है

C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है

D. प्रक्कथन गलत है किन्तु कारण सही है |

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

10. प्रक्कथन : हैलोजन स्वतंत्र अवस्था में नहीं पायी जाती हैं।

कारण : हैलोजन उच्च क्रियाशील होती हैं।

A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही

स्पष्टीकरण देता है

B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही

स्पष्टीकरण नहीं देता है

C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है

D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

11. प्रक्कथन : प्रशीतन के लिए द्रव अमोनिया उपयोग करते हैं।

कारण : द्रव अमोनिया शीघ्रता से वाष्पीकृत होती है।

A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही

स्पष्टीकरण देता है

B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही

स्पष्टीकरण नहीं देता है

C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है

D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

12. प्रक्कथन : अक्रिय गैसों एकपरमाण्विक हैं |

कारण : अक्रिय गैसों का स्थायी विन्यास होता है |

A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही

स्पष्टीकरण देता है

B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही

स्पष्टीकरण नहीं देता है

C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है

D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

13. प्रक्कथन : हैलोजन, दृश्य प्रकाश को अवशोषित करती हैं |

कारण : सभी हैलोजन रंगीन हैं |

A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही

स्पष्टीकरण देता है

B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही

स्पष्टीकरण नहीं देता है

C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है

D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

14. प्रक्कथन : यद्यपि PF_5 , PCl_5 और PBr_3 ज्ञात हैं, किन्तु नाइट्रोजन के पेण्टा हैलाइड ज्ञात नहीं हैं |

कारण : नाइट्रोजन की अपेक्षा फॉस्फोरस की ऋणविद्युतता कम होती है |

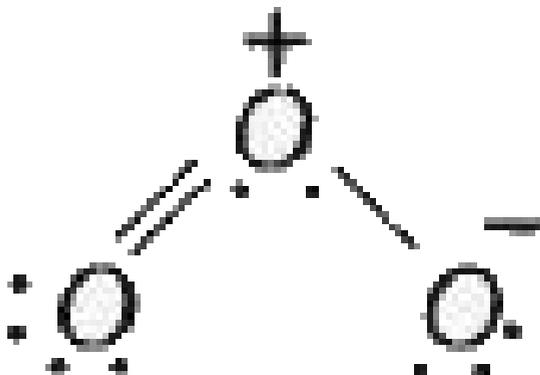
- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: B

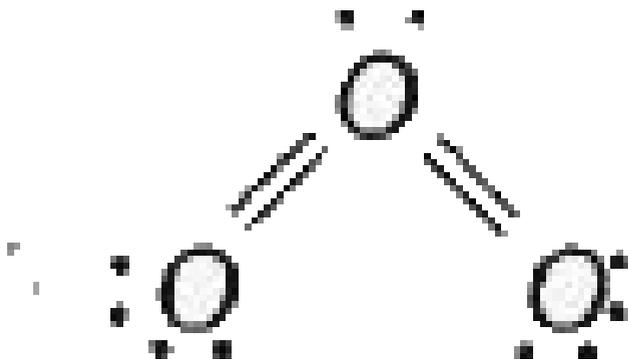


वीडियो उत्तर देखें

15. प्रक्कथन : O^3 की इलेक्ट्रॉनिक संरचना है,



कारण



: यह संरचना

मान्य नहीं है क्योंकि 'O' के चारों ओर अष्टक विस्तारित नहीं हो सकता है |

A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही

स्पष्टीकरण देता है

- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

16. प्रक्कथन : PCl_5 द्रव अवस्था और गैसीय अवस्था में सहसंयोजी होता है लेकिन ठोस अवस्था में आयनिक होता है |

कारण : ठोस अवस्था में PCl_5 , चतुष्फलकीय PCl_4^+ धनायन और अष्टफलकीय PCl_6^- ऋणआयन से बना होता है |

- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

17. प्रक्कथन : NX_3 नाइट्रोजन हैलाइडों में, NI_3 के लिए द्विध्रुव आघूर्ण सबसे अधिक है और NF_3 के लिए सबसे कम है |

कारण : नाइट्रोजन हैलाइडों (NX_3) की त्रिकोणीय पिरामिडीय संरचना होती है

|

- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

18. प्रक्कथन : सफेद फॉस्फोरस को जल में संग्रहित करते हैं |

कारण : सफेद फॉस्फोरस उच्च क्रियाशील होता है और वायु में स्वतःआग पकड़ता है |

- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

19. प्रक्कथन : S_8 अणु में $S - S - S$ बंध कोण 105° होता है |

कारण : S_8 की V- आकृति होती है |

- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

20. प्रक्कथन : 'कैरो अम्ल' में 'S' परमाणु +6 ऑक्सीकरण अवस्था में होता है |

कारण : कैरो अम्ल में एक परऑक्सो O_2^- समूह होता है |

- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

21. प्रक्कथन : अक्रिय गैसों के गलनांक/क्वथनांक अत्यधिक उच्च होते हैं |

कारण : अक्रिय गैसों में उनकी द्रव अवस्था में अन्तःकण बल सहसंयोजी बल होते हैं |

- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

22. प्रक्कथन : SO_2 में बंध कोण 119° होता है जबकि SO_3 में बंध कोण 120° होता है |

कारण : SO_2 और SO_3 दोनों में S परमाणु sp^2 - संकरित होता है |

- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

23. प्रक्कथन : क्लोरीन, की इलेक्ट्रोन बन्धुता फ्लोरीन से उच्च होती है ।

कारण : क्लोरीन, फ्लोरीन की तुलना में दुर्बल ऑक्सीकारक होता है ।

- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

24. प्रक्कथन : HF , NH_3 और H_2O अणु अन्तरआण्विक हाइड्रोजन बंध बनाते हैं |

कारण : HF , NH_3 और H_2O अणु समान रूप से बंधित हैं |

- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

25. प्रक्कथन : Sb_2S_3 , पीले अमोनियम सल्फाइड में विलेय नहीं है |

कारण : S^{2-} आयनों के अक्रिय युग्म प्रभाव के कारण Sb_2S_3 की विलेयता घट जाती है |

- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

26. प्रक्कथन : Fe_2O_3 उत्प्रेरक की उपस्थिति में SO_2 और H_2S की अभिक्रिया तत्वीय सल्फर देती है |

कारण : SO_2 अपचायक होता है |

- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

27. प्रक्कथन : $SeCl_4$ की संरचना चतुष्फलकीय नहीं होती है ।

कारण : $SeCl_4$ में Se पर दो एकाकी युग्म होते हैं ।

- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

28. प्रक्कथन : O^2 की तुलना में ओजोन प्रबल ऑक्सीकारक है ।

कारण : ओजोन प्रतिचुम्बकीय होती है लेकिन O_2 अनुचुम्बकीय होती है ।

- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

29. प्रक्कथन : F_2 अणु में $F-F$ बंध प्रबल होता है |

कारण : F- परमाणु आकार में छोटा होता है

- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन गलत है किन्तु कारण सही है |

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

30. प्रक्कथन : H_3PO_3 एक द्विक्षारीय अम्ल है |

कारण : P से दो H- परमाणु सीधे जुड़े रहते हैं |

- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

31. प्रक्कथन : आप्टिक नाइट्रोजन, आप्टिक ऑक्सीजन से कम क्रियाशील है |

कारण : N_2 की बंध लंबाई O_2 की बंध लंबाई से कम है

- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

32. प्रक्कथन : सल्फर (IV) ऑक्साइड अपचायक तथा ऑक्सीकारक की भाँति कार्य करता है

कारण : SO_2 में S की ऑक्सीकरण संख्या -2 (न्यूनतम) तथा +6 (अधिकतम) के मध्य +4 है

- A. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं और कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण देता है
- B. प्रक्कथन और कारण दोनों सही हैं किन्तु कारण प्रक्कथन का सही स्पष्टीकरण नहीं देता है
- C. प्रक्कथन सही है किन्तु कारण गलत है
- D. प्रक्कथन और कारण दोनों गलत हैं

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें