



CHEMISTRY

BOOKS - YUGBODH AGRAWAL CHEMISTRY (HINDI)

उपसहसंयोजन यौगिक

उदाहरण

1. निम्नलिखित उपसहसंयोजन यौगिकों के सूत्र लिखिए -

(i) टेट्राऐमीन एक्वाक्लोरोडो कोबाल्ट (III) क्लोराइड

(ii) पोटैशियम टेट्राहाइड्रॉक्सो जिंकेट (II)

(iii) पोटैशियम ट्राइऑक्सेलेटो एलुमिनेट (III)

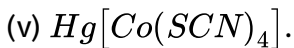
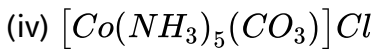
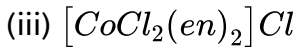
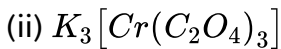
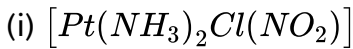
(iv) डाइक्लोरोडो बिस (एथेन-1,2- डाइऐमीन) कोबाल्ट (III) आयन

(v) टेट्राकार्बोनिल निकिल (0)



उत्तर देखें

2. निम्नलिखित उपसहसंयोजन यौगिकों के IUPAC नाम लिखिए -



 उत्तर देखें

3. जलीय विलयनों में किए गए निम्नलिखित प्रेक्षणों के आधार पर निम्नलिखित यौगिकों में धातुओं की द्वितीयक संयोजकता बताइए -



 उत्तर देखें

4. वे चतुष्फलकीय संकुल जिनमें दो भिन्न प्रकार के एकदन्तुर लिगेंड केंद्रीय धातु आयन से जुड़े होते हैं ज्यामितीय समावयवता क्यों नहीं दर्शाते ?

 उत्तर देखें

5. $[Fe(NH_3)_2(CN)_4]^-$ के ज्यामितीय समावयवीयो की संरचनाएं दर्शाइए ।

 उत्तर देखें

6. निम्नलिखित दो उपसहसंयोजन मॉडल से कौन - सा काइरल (ध्रुवण-घूर्णन) है ?

(i) समपक्ष- $[CrCl_2(ox)_2]^{3-}$ (ii) विपक्ष- $[CrCl_2(ox)_2]^{3-}$

 उत्तर देखें

7. $[MnBr_4]^{2-}$ के 'केवल - प्रचक्रण' चुम्बकीय आघूर्ण का मान $5 \cdot 9$ B.M. है तो संकुल आयन की ज्यामिति बताइए ।

 उत्तर देखें

तथ्यात्मक एवं बोधात्मक प्रश्न

1. केवल संक्रमण तत्व ही π - संकुल क्यों बनाते हैं ?

 उत्तर देखें

2. $[Co(NH_3)_4]^{2+}$ व $[Co(NH_3)_6]^{3+}$ के वियोजन स्थिरांक क्रमशः $1 \cdot 0 \times 10^{12}$ व $6 \cdot 2 \times 10^{36}$ हैं। इनमें से कौन - सा संकुल अधिक स्थायी होगा और क्यों ?

 उत्तर देखें

3. $[Co(NH_3)_5Br]SO_4$ और $[Co(NH_3)_5SO_4]Br$ में कैसे विभेद करोगे ?

 उत्तर देखें

4. $K_4[Fe(CN)_6]$ और $K_3[Fe(CN)_6]$ में कौन अधिक स्थायी होगा और क्यों ?

 उत्तर देखें

5. अमोनिया शीघ्रता से संकुल बनाती है जबकि अमोनियम आयन नहीं क्यों ?

 उत्तर देखें

6. निम्नलिखित संकुलो द्वारा कौन - सी समावयता दर्शायी जाती है ।

(i) $[Cr(en)_3]^{3+}$, (ii) $[Pt(NH_3)_4][PtCl_4]$

 उत्तर देखें

7. एक उपसहसंयोजी यौगिक का सूत्र $CoCl_3 \cdot 4NH_3$ है यह गर्म करने पर अमोनिया नहीं देता किन्तु $AgNO_3$ के साथ सफ़ेद अवक्षेप देता है यौगिक का IUPAC नाम लिखिए ।

 उत्तर देखें

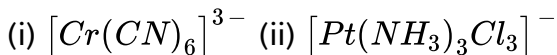
8. $Ag^+ + NH_3 \rightleftharpoons [Ag(NH_3)]^+$, $k_1 = 6 \cdot 8 \times 10^{-3}$

$[Ag(NH_3)]^+ + NH_3 \rightleftharpoons [Ag(NH_3)_2]^+$, $k_2 = 1 \cdot 6 \times 10^{-3} [Ag(NH_3)_2]^+$

के फार्मेशन स्थिरांक की गणना करो ।

 उत्तर देखें

9. नीचे दिये गए प्रत्येक में केंद्रीय धातु परमाणु की ऑक्सीकरण संख्या ज्ञात करो -



 उत्तर देखें

Ncert पाठ्य पुस्तक के पाठ्य निहित प्रश्न

1. निम्नलिखित उपसहसंयोजन यौगिकों के सूत्र लिखिए -

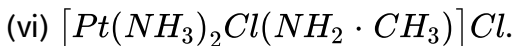
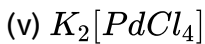
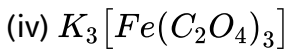
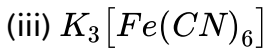
(i) टेट्राऐमीन डाइएक्वाकोबाल्ट (III) क्लोराइड (ii) पोटैशियम टेट्रासायनो निकिलेट (II)

(iii) ट्रेस (एथेन-1, 2-डाइऐमीन) क्रोमियम (III) क्लोराइड (iv) ऐमीन ब्रोमिडो क्लोरिडो नाइट्रिटो-N-प्लैटिनेट (II) आयन (v) डाइक्लोरोबीस (एथेन-1,2-डाइऐमीन) प्लैटिनम (III) नाइट्रेट

(vi) आयरन (III) हेक्सासयानोफेरेट (II) .

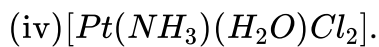
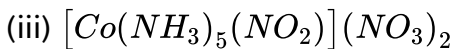
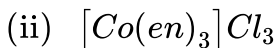
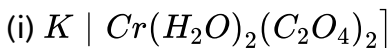
 उत्तर देखें

2. निम्नलिखित उपसहसंयोजन यौगिकों के IUPAC नाम लिखिए -



 उत्तर देखें

3. निम्नलिखित संकुलो द्वारा प्रदर्शित समावयवता का प्रकार बताइए तथा इन समावयवियों की सरंचनाएं बनाइए।



 उत्तर देखें

4. इसका प्रमाण दीजिए कि $[Co(NH_3)_5Cl]SO_4$ तथा $[Co(NH_3)_5SO_4]Cl$ आयनन समावयवी है।

 उत्तर देखें

5. संयोजकता बंध सिद्धांत के आधार पर समझाइए कि वर्ग समतलीय संरचना वाला $[Ni(CN)_4]^{2-}$ आयन प्रतिचुम्बकीय है तथा चतुष्फलकीय ज्यामिति वाला $[NiCl_4]^{2-}$ आयन अनुचुम्बकीय है

 उत्तर देखें

6. $[NiCl_4]^{2-}$ अनुचुम्बकीय है जबकि $[Ni(CO)_4]$ प्रतिचुम्बकीय है यद्यपि दोनों चतुष्फलकीय है क्यों ?

 उत्तर देखें

7. $[Fe(H_2O)_6]^{3+}$ प्रबल अनुचुम्बकीय है जबकि $[Fe(CN)_6]^{3-}$ दुर्बल अनुचुम्बकीय । समझाइए ।

 उत्तर देखें

8. समझाइए कि $[Co(NH_3)_6]^{3-}$ एक आंतरिक कक्षक संकुल है जबकि $[Ni(NH_3)_6]^{2+}$ एक बाह्य कक्षक संकुल है

 उत्तर देखें

9. वर्ग समतली $[Pt(CN)_4]^{2-}$ आयन में अयुग्मित इलेक्ट्रॉनों की संख्या बताइए ।

 उत्तर देखें

10. क्रिस्टल क्षेत्र सिद्धांत को प्रयुक्त करते हुए समझाइए कि कैसे हकसाइकवा मैगनीज (II) आयन में पांच अयुग्मित इलेक्ट्रॉन है जबकि हेक्सासायनो आयन में केवल एक ही अयुग्मित इलेक्ट्रॉन है ?

 उत्तर देखें

11. $[Cu(NH_3)_4]^{2+}$ संकुल आयन के β_4 का मान $2 \cdot \times 10^{13}$ है इस संकुल के समग्र वियोजन स्थिरांक (Overall stability constant) के मान की गणना कीजिए।

 उत्तर देखें

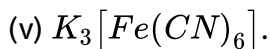
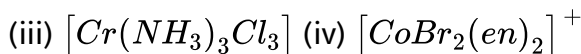
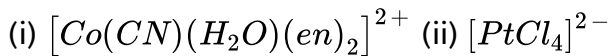
Ncert पाठ्य पुस्तक के प्रश्न उत्तर सहित

1. $FeSO_4$ विलयन तथा $(NH_4)_2SO_4$ विलयन का 1:1 मोलर अनुपात में मिश्रण Fe^{2+} आयन का परिक्षण देता है परन्तु $CuSO_4$ व जलीय अमोनिया 1:4 का मोलर अनुपात में मिश्रण Cu^{2+} आयनो का परिक्षण नहीं देता समझाइए क्यों ?

 उत्तर देखें

2. प्रत्येक के दो उदाहरण देते हुए निम्नलिखित को समझाइए -समन्वय मंडल उपसहसंयोजन संख्या, लीगैण्ड, होमोलेटिक तथा हेट्रोलेटिक।

3. निम्नलिखित उपसहसंयोजन संख्या में धातुओं के ऑक्सीकरण संख्या का उल्लेख कीजिए -



4. IUPAC नियमों के आधार पर निम्नलिखित के लिए सूत्र लिखिए

(i) टेट्रोहाइड्रोऑक्सो जिंकेट (II)

(ii) हेक्साऐमीन कोबाल्ट (III) सल्फेट

(iii) पोटैशियम टेट्राक्लोरोडिऑप्लैटेडेट (II)

(iv) पोटैशियम ट्राई (ऑक्सेलेटो) क्रोमेट (III)

(v) डाइऐमीन डाइक्लोरोडिऑप्लैटिनम (II)

(vi) हेक्साऐमीन प्लैटिनम (IV)

(vii) पोटैशियम टेट्रासायनोनिकिलेट (II)

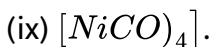
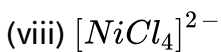
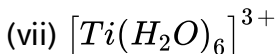
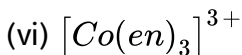
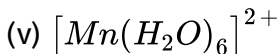
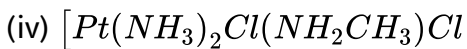
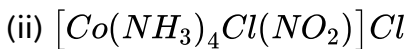
(viii) टेट्राब्रोमिडोक्यूप्रेट (II)

(ix) पेन्टाऐमीननाइट्रिटो-O-कोबाल्ट (III)

(x) पेन्टाऐमीननाइट्रिटो-N-कोबाल्ट (III).

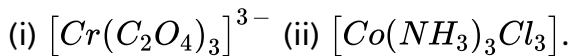
 उत्तर देखें

5. IUPAC नियमों के आधार पर निम्नलिखित के सुव्यवस्थित नाम लिखिए -



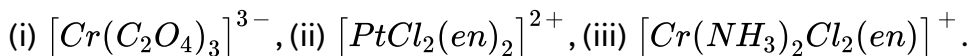
 उत्तर देखें

6. निम्नलिखित उपसहसंयोजन संख्या में ज्यामितीय समावयव संभव है ?



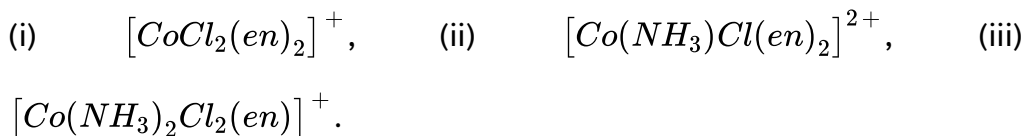
 उत्तर देखें

7. निम्न प्रकाशित समावयवों के संरचनाएं बनाइए -



 उत्तर देखें

8. निम्नलिखित के सभी समावयवों (ज्यामितीय और ध्रुवण) की संरचनाएं बनाइए



 उत्तर देखें

9. $[Pt(NH_3)(Br)(Cl)(Py)]$ के सभी ज्यामितीय समावयवी लिखिए। इनमें से कितने ध्रुवण समावयवता दर्शायेंगे ?

 उत्तर देखें

10. जलीय कॉपर सल्फेट (नीले रंग का), निम्नलिखित प्रेक्षण दर्शाता है -

(i) जलीय पोटैशियम फ्लूओराइड के साथ हरा रंग

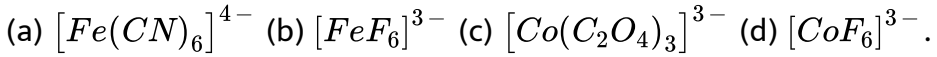
(ii) जलीय पोटैशियम क्लोराइड के साथ चमकीला हरा रंग उपर्युक्त प्रायोगिक परिणामों को समझाइए।

 उत्तर देखें

11. कॉपर सल्फेट के जलीय KCN विलयन में जलीय को आधिक्य में मिलाने पर बनने वाली उपसहसंयोजन संख्या क्या होगी ? इस विलयन में जब H_2S गैस प्रवाहित की जाती है तो कॉपर सल्फाइड का अवक्षेप क्यों नहीं प्राप्त होता ?

 उत्तर देखें

12. संयोजकता आबंध सिद्धांत के आधार पर निम्नलिखित उपसहसंयोजक संख्या में आबंध की प्रकृति की विवेचना कीजिए -



 उत्तर देखें


13. क्रिस्टल क्षेत्र विपाटन ऊर्जा क्या है उपसहसंयोजन संख्या में d-कक्षको के वास्तविक विन्यास को Δ_0 के मान के आधार पर कैसे निर्धारित किया जाता है ?

 उत्तर देखें

14. $[Ni(H_2O)_6]^{2+}$ का विलयन हरा है परन्तु $[Ni(CN)_4]^{2-}$ का विलयन रंगहीन है समझाइए ।

 उत्तर देखें

15. $[Fe(CN)_6]^{4-}$ तथा $[Fe(H_2O)_6]^{2+}$ के तनु विलयनों के रंग भिन्न होते हैं क्यों ?

 उत्तर देखें

 उत्तर देखें

16. निम्न संकुलो में केंद्रीय धातु आयन की ऑक्सीकरण अवस्था, d-कक्षको का अधिग्रहण एवं उपसहसंयोजन संख्या बताइए

(i) $K_3[Co(C_2O_4)_3]$, (ii) Cis - $[Cr(en)_2Cl_2]Cl$, (iii) $[Mn(H_2O)_6]SO_4$.

 उत्तर देखें

17. निम्न संकुलो के IUPAC नाम लिखित तथा ऑक्सीकरण अवस्था, इलेक्ट्रॉनिक विन्यास और उपसहसंयोजन संख्या दर्शाइए। संकुल का त्रिविम रसायन तथा चुम्बकीय आघूर्ण भी बताइए -

(i) $K[Cr(H_2O)_2(C_2O_4)]3H_2O$

(ii) $Cr[CrCl_3(Py)_3]$

(iii) $[Co(NH_3)_5Cl]Cl_2$

(iv) $Cs[FeCl_4]$

(v) $K_4[Mn(CN)_6]$.

 उत्तर देखें

18. संकुल $Co(NH_3)_6Cl_2$ से विलयन में कितने आयन उत्पन्न होंगे

(i) 6 (ii) 4

(iii) 3 (iv) 2.

 उत्तर देखें

19. निम्नलिखित आयनो में से किसके चुंबकीय आघूर्ण का मान सर्वाधिक होगा ?

(i) $[Cr(H_2O)_6]^{3+}$

(ii) $[Fe(H_2O)_6]^{2+}$

(iii) $[Zn(H_2O)_6]^{2+}$.

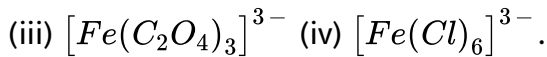
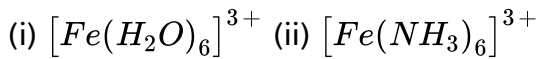
 उत्तर देखें

20. $K[Co(CO)_4]$ में कोबाल्ट की ऑक्सीकरण संख्या है

(i) +1 (ii) +3 (iii) -1 (iv) -3.

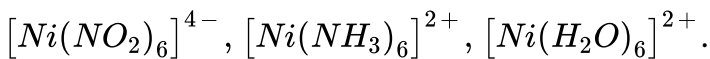
 उत्तर देखें

21. निम्न में सर्वाधिक स्थायी संकुल है -



 उत्तर देखें

22. निम्नलिखित के लिए दृश्य प्रकाश में अवशोषण की तरंगदैर्घ्य का सही क्रम क्या होगा ?



 उत्तर देखें

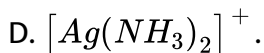
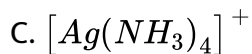
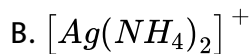
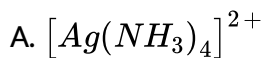
अभियासार्थ प्रश्न अति लघु उत्तरीय प्रश्न

1. $[FeF_6]^{3-}$ में किस प्रकार का संकरण होता है ?

 वीडियो उत्तर देखें

बहुविकल्पीय प्रश्न

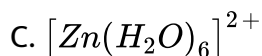
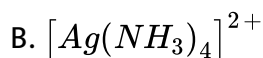
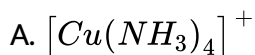
1. निम्नलिखित के बनने के कारण AgCl जलीय अमोनिया में विलेय है -

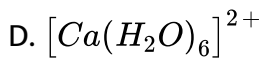


Answer: D

 उत्तर देखें

2. निम्नलिखित में से कौन - सा रंगीन है, $Cu = 29$, $Zn = 30$, $Ag = 47$, $Ca = 20$
परमाणु संख्याएँ हैं -

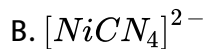
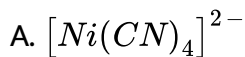




Answer: B

 उत्तर देखें

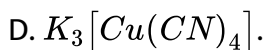
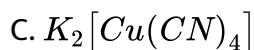
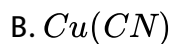
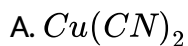
3. निम्नलिखित में से कौन - सा समतलीय है (Ni की परमाणु संख्या = 28) -



Answer: A

 उत्तर देखें

4. $CuSO_4$ विलयन KCN से क्रिया करके देता है -

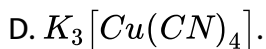
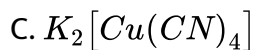
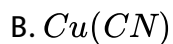


Answer: D

 उत्तर देखें

5. $[Cu(NH_3)_4]^{2+}$ संकुल की ज्यामितीय होती है -

A. वर्ग समतलीय



Answer: A

 उत्तर देखें

6. $[Co(NH_3)_6]Cl_3$ का IUPAC नाम है -

- A. हेक्साऐमीन कोबाल्ट III क्लोराइड
- B. हेक्साऐमीन कोबाल्ट II क्लोराइड
- C. ट्राइऐमीन कोबाल्ट III ट्राइक्लोराइड
- D. उपर्युक्त में से कोई नहीं ।

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

7. निम्न में से कौन जलीय विलयन में सिल्वर नाइट्रेट के साथ सफ़ेद अवक्षेप देगा -

- A. $[Co(NH_3)Cl](NO_2)_2$
- B. $[Pt(NH_3)_2Cl_2]$
- C. $[Pt(en)Cl_2]$



Answer: D

 उत्तर देखें

8. निम्न में से कौन सा कार्बधात्विक यौगिक नहीं है

A. एथिल मैगनीशियम ब्रोमाइड

B. टेट्राएथिल लेड

C. सोडियम एथॉक्साइड

D. टेट्रामेथिल एल्युमीनियम ।

Answer: C

 उत्तर देखें

9. $K_3[Cr(C_2O_4)_3]$ में Cr की कोऑर्डिनेशन संख्या और ऑक्सीकरण अवस्था क्रमानुसार होंगे -

A. 4 और +2

B. 6 और +3

C. 3 और +3

D. 3 और 0

Answer: B

 उत्तर देखें

10. संकर $[Cu(H_2O)_4]^{++}$ में Cu की उपसहसंयोजन संख्या है -

A. 4

B. 3

C. 2

D. 1

Answer: A

 उत्तर देखें

11. निम्नलिखित में प्रबलतम संलग्नी है -

A. CN^-

B. Br

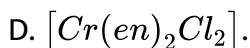
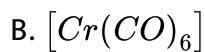
C. OH^-

D. F .

Answer: A

 उत्तर देखें

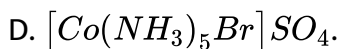
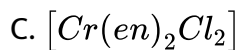
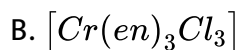
12. निम्नलिखित में से कौन - सा संकुल में धातु की ऑक्सीकरण अवस्था शून्य है -



Answer: B

 उत्तर देखें

13. निम्नलिखित में से कौन - सा संकुल आयनन समावयवता प्रदर्शित करता है -



Answer: D

 उत्तर देखें

14. संकुल यौगिक $[Cr(H_2O)_6]Cl_3$ तथा Cl_2H_2O निम्नांकित समावयवता का एक उदाहरण है -

- A. बन्धन समावयवता
- B. आयनन समावयवता
- C. सहसंयोजन समावयवता
- D. हाइड्रेट समावयवता

Answer: D

 उत्तर देखें

15. एक ऋणात्मक का विलयन $AgNO_3$ विलयन के साथ सफ़ेद अवक्षेप देता है यह अवक्षेप निम्नांकित के निर्माण के कारण मंद अमोनिया में घुल जाता है -

- A. $AgNO_3$



Answer: C

 उत्तर देखें

16. निम्नलिखित में से कौन-सा लिगेण्ड कीलेट बनाता है -

A. ऐसीटेट

B. ऑक्जलेट

C. सायनाइड

D. अमोनिया

Answer: B

 उत्तर देखें

17. $[Ni(CO)_4]$ में निकिल की ऑक्सीकरण संख्या है -

A. शून्य

B. एक

C. दो

D. चार

Answer: A

 उत्तर देखें

18. संकुल $[Fe(CN)_6]^{4-}$, $[Fe(CN)_6]^{3-}$ तथा $[FeCl_4]^-$ में Fe की उपसहसंयोजन संख्या क्रमशः होगी -

A. 2,3,3

B. 6,6,4

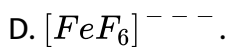
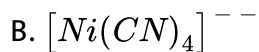
C. 6,3,3

D. 6,4,6.

Answer: B

 उत्तर देखें

19. dsp^2 संकरण का उदाहरण है -



Answer: B

 उत्तर देखें

20. $[Cr(NH_3)_6]Cl_3$ में Cr की ऑक्सीकरण संख्या है

A. 8

B. 6

C. 4

D. 3

Answer: D

 उत्तर देखें

21. निम्न में से किस संकुल का एंटी कैंसर एजेंट के रूप में उपयोग किया जाता है -

A. trans - $[Co(NH_3)_3Cl_3]$

B. cis- $[Pt(NH_3)Cl_2]$

C. cis - $K_2[PtCl_2Br_2]$

D. Na_2CO_3

Answer: B

 उत्तर देखें

22. $[CoF_6]^{3-}$ संकुल आयन में अयुग्मित इलेक्ट्रॉनों की संख्या होगी (Co का परमाणु क्रमांक = 27)

A. शून्य

B. 2

C. 3

D. 4

Answer: D

 उत्तर देखें

23. IUPAC नामकरण के अनुसार सोडियम नाइट्रोप्रुसाइड का नाम है

A. सोडियम पेन्टा सायनो नाइट्रोसिल फेरट (III)

B. सोडियम नाइट्रो फेरी सायनाइड

C. सोडियम नाइट्रो फेरोसायनाइड,

D. सोडियम पेन्टा सायनो नाइट्रोसिल फेरट (II) |

Answer: A

 उत्तर देखें

24. $[NiCl_4]^{2-}$ में अयुग्मित इलेक्ट्रॉनों की संख्या -

A. 4 · 5

B. 2

C. 3

D. 4

Answer: B

 उत्तर देखें

25. $[Fe(CO)_5]$ संकुल में Fe की ऑक्सीकरण अवस्था है -

A. -1

B. +2

C. +4

D. शून्य

Answer: D

 उत्तर देखें

26. $[Ni(CO)_4]$ में संकरण होगा -

A. sp^3

B. sp^2

C. dsp^2

D. sp .

Answer: A

 उत्तर देखें

27. $[CoF_6]^{3-}$ संकुल आयन में अयुग्मित इलेक्ट्रॉनों की संख्या होगी (Co का परमाणु क्रमांक = 27)

A. 4

B. 3

C. 2

D. 0

Answer: A

 उत्तर देखें

28. $Ni(CO)_4$ का IUPAC नाम है -

A. टेट्राकार्बोनिल निकिलेट (0)

B. टेट्राकार्बोनिल निकिलेट (II)

C. टेट्राकार्बोनिल निकिल (0)

D. टेट्राकार्बोनिल निकिल (II)

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

रिक्त स्थानों की पूर्ति कीजिए

1. समन्वयन संकुल निर्माण में केंद्रीय धातु आयन की भाँति व्यवहार करता है ।



उत्तर देखें

2. संकुल $[Pt(NH_3)_4Br_2]Cl_2$ में प्लैटिनम की ऑक्सीकरण संख्या है



वीडियो उत्तर देखें

3. निकिल टेट्राकार्बोनिल में d-कक्षको में उपस्थित इलेक्ट्रॉनों की संख्या है

 उत्तर देखें

4. जब लिगेण्ड NCS^- परमाणु में N के द्वारा सहसंयोजी बंध बनाता है तो कहलाता
..... है।

 वीडियो उत्तर देखें

5. समन्वयन सिद्धांत का प्रतिपादन सर्वप्रथम के द्वारा किया गया था।

 उत्तर देखें

6. केंद्रीय परमाणु से जुड़े सभी दाता परमाणुओं की संख्या को कहते हैं।

 वीडियो उत्तर देखें

7. EDTA एक लिगेण्ड है ।

 वीडियो उत्तर देखें

8. ऐम्बिडेंट (Ambident) लिगेण्ड समावयवता उत्पन्न करते हैं ।

 उत्तर देखें

9. संकुल $[Cr(NH_3)_6]^{+++}$ में अयुग्मित इलेक्ट्रॉन हैं और यह है ।

 उत्तर देखें

10. Ma_3b प्रकार के वर्ग समतलीय संकुल समावयवी रूप में रहते हैं

 उत्तर देखें

11. बहुदन्तुर लिगेण्ड संकुल बनाते है ।

 उत्तर देखें

12. हीमोग्लोबिन आयरन का यौगिक है ।

 उत्तर देखें

सत्य असत्य कथन पहचानिए

1. संकुल $[Ag(CN)_2]^-$ में सिल्वर विकर्णी संक्रमण अवस्था में है अतः यह एक रेखीय संकुल है

 उत्तर देखें

2. संकुल $[Cu(NH_3)_4]^{++}$ की वर्ग समतलीय संरचना होती है और यह स्थायी चुम्बकीय आघूर्ण रखता है

 उत्तर देखें

3. Ma_2b_2 प्रकार के वर्ग समतलीय संकुल ज्यामितीय समावयवता प्रदर्शित करते हैं।

 उत्तर देखें

4. आयरन पेन्टाकार्बोनिल में आयरन की ऑक्सीकरण अवस्था शून्य है

 उत्तर देखें

5. लिगेण्ड NO_2^+ को नाइट्रोसोनियम कहते हैं।

 उत्तर देखें

6. फेनिल लीथियम एक कार्बधात्विक यौगिक है।

 उत्तर देखें

7. वर्नर सिद्धांत के अनुसार अस्थिर होने वाली संयोजकताएँ प्राथमिक संयोजकताएँ कहलाती है

 उत्तर देखें

8. संकुल $CoCl_3 \cdot 4NH_3$ जलीय विलयन में $AgNO_3$ के साथ दो Cl^- आयनों के सांगत $AgCl$ का सफ़ेद अपक्षेप उत्पन्न करता है।

 उत्तर देखें

9. सोडियम लेड मिश्रधातु तथा एथिल क्लोराइड में मध्य अभिक्रिया से TEL प्राप्त होता है।

 उत्तर देखें

10. लिगेण्ड $\ddot{N}H_2 - \overset{+}{N}H_3$ कीलेट संकुल उत्पन्न करता है।

 उत्तर देखें

1. लिगेण्ड क्या है ?

 वीडियो उत्तर देखें

2. जटिल यौगिक उपसहसंयोजन कहलाता है क्यों ?

 उत्तर देखें

3. $K_4[Fe(CN)_6]$ का IUPAC नामकरण लिखिए |

 वीडियो उत्तर देखें

4. अपस्फोटरोधी के रूप प्रयुक्त कार्बधात्विक यौगिक का नाम लिखिए ।

 उत्तर देखें

5. $NH_2 - NH_2$ किस प्रकार का लिगेण्ड है ?

 उत्तर देखें

6. $K_4[Fe(CN)_6]$ के केंद्रीय परमाणु आयरन में किस प्रकार का संकरण होता है ?

 उत्तर देखें

7. $Zn(NH_3)_4$ की किस प्रकार की आकृति होती है ?

 उत्तर देखें

8. प्रभावकारी परमाणु संख्या (Effective Atomic Number) क्या है ?

 वीडियो उत्तर देखें

9. उपसहसंयोजी यौगिकों में बंधन का सिद्धांत सर्वप्रथम किसने दिया था ?



वीडियो उत्तर देखें

10. $[Co(NH_3)_5Br]SO_4$ तथा $[Co(NH_3)_5SO_4]Br$ में किस प्रकार की समावयवी है ?



वीडियो उत्तर देखें