



CHEMISTRY

BOOKS - ARIHANT CHEMISTRY (HINDI)

रेडॉक्स अभिक्रिया

साधित उदहारण

1. $K_2Cr_2O_7$ में क्रोमियम की ऑक्सीकरण संख्या क्या है



वीडियो उत्तर देखें

2. PO_4^{2-} में P की ऑक्सीकरण संख्या क्या है



वीडियो उत्तर देखें

3. रसायनिक समीकरण $Cr_2O_7^{2-} + Fe^{2+} \rightarrow Fe^{3+} + Cr^{3+}$ को

(अम्लीय माध्यम में) संतुलित करना

 वीडियो उत्तर देखें

4. रसायनिक समीकरण $Fe^{2+} + MnO_4^- \rightarrow Fe^{3+} + Mn^{2+}$

को (अम्लीय माध्यम में) संतुलित करना।

 वीडियो उत्तर देखें

प्रश्नावली

1. $Ba(H_2PO_2)_2$ में फॉस्फोरस की ऑक्सीजन संख्या हे

A. +3

B. +2

C. +1

D. -1

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

2. निम्न में किस युग्म में रेखांकित तत्वों की ऑक्सीकरण संख्या में सर्वाधिक अन्तर होता है?

A. NO_2 N_2O_4

B. P_2O_5 P_4O_{10}

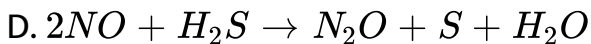
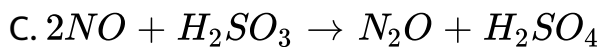
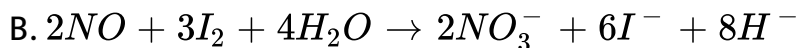
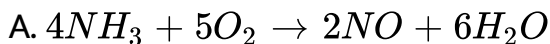
C. N_2O NO

D. SO_2 SO_3

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

3. निम्न में से किसमें नाइट्रिक ऑक्साइड अपचायक की तरह कार्य करता है?



Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

4. भूरे वलय के संकर यौगिक का सूत्र $[Fe(H_2O)_5NO]SO_4$ है | Fe की ऑक्सीकरण अवस्था है :

A. 1

B. 2

C. 3

D. 0

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

5. निम्न में से कौन-सा अपचायक अभिकर्मक नहीं है?

A. SO_2

B. H_2O_2

C. CO_2

D. NO_2

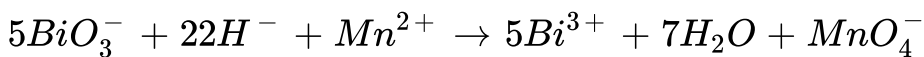
Answer: C



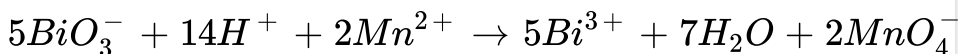
वीडियो उत्तर देखें

6. निम्न में से कौन-सी समीकरण सन्तुलित है?

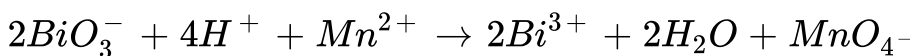
A.



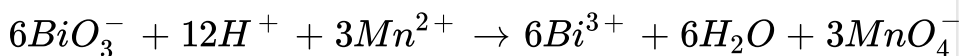
B.



C.



D.

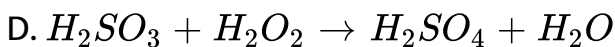
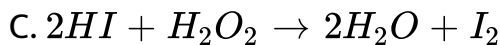
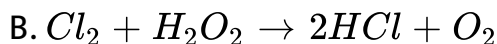
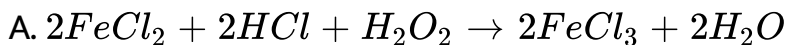


Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

7. निम्न में से किस अभिक्रिया में H_2O_2 एक अपचायक अभिकर्मक का कार्य कर रहा है?



Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

8. S_8 , S_2F_2 H_2S में S की ऑक्सीकरण संख्याये क्रमशः है

A. 0, +1 तथा +2

B. +2, +1 - 2

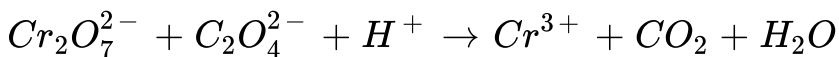
C. 0, +1 तथा -2

D. -2, +1 - 2

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

9. निम्नलिखित रिडॉक्स अभिक्रिया



के लिए संतुलित समीकरण में अभिकारकों के सही गुणांक है -

- A. MnO_4^- $C_2O_4^{2-}$ H^+
a 2 5 16
- B. MnO_4^- $C_2O_4^{2-}$ H^+
b 16 5 2
- C. MnO_4^- $C_2O_4^{2-}$ H^+
c 5 16 2
- D. MnO_4^- $C_2O_4^{2-}$ H^+
d 2 16 5

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

10. $C_2H_6(g) + nO_2 \rightarrow CO_2(g) + H_2O(l)$ समीकरण में CO_2 H_2O के गुणांकों का अनुपात होगा।

A. 1 : 1

B. 2 : 3

C. 3 : 2

D. 1 : 3

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

11. $K_2Cr_2O_7$ Cr की ऑक्सीकरण अवस्था है

A. - 7

B. + 6

C. + 2

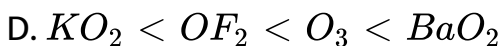
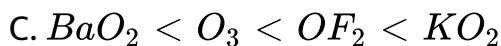
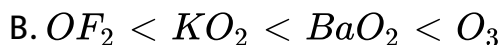
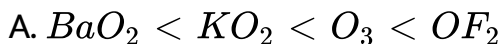
D. - 2

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

12. निम्न में से कौन-सा विकल्प ऑक्सीजन के ऑक्सीकरण अंक को बढ़ते हुए क्रम में प्रदर्शित करता है?

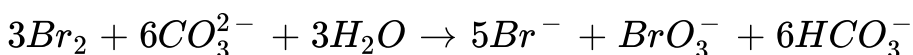


Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

13. निम्न क्रिया में



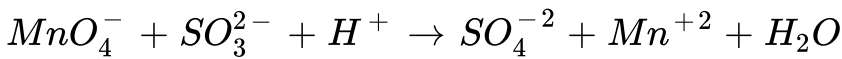
- A. ब्रोमीन ऑक्सीकृत होती है तथा कार्बोनेट अपचयित होता है
- B. ब्रोमीन अपचयित होती है तथा जल अपचयित होता है
- C. ब्रोमीन न तो अपचयित होती है न ऑक्सीकृत
- D. ब्रोमीन अपचयित तथा ऑक्सीकृत दोनों होती है

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

14. अभिक्रिया में



- A. MnO_4^- H^+ दोनों अपचयित होते है
- B. MnO_4^- अपचयित तथा H^+ ऑक्सीकृत होता है
- C. MnO_4^- अपचयित तथा SO_3^{2-} ऑक्सीकृत होता है

D. MnO_4^- ऑक्सीकृत तथा SO_3^{2-} अपचयित होता है

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

15. $KMnO_4$ के तुल्यांकी भार का मान प्रबल अम्लीय माध्यम, उदासीन माध्यम तथा प्रबल शारीय माध्यम में क्रमशः होता है

A. $M/5, M/2, M$

B. $M/5, M/3, M/2$

C. $M/5, M/3, M$

D. $M/3, M, M/5$

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

16. अम्लीय माध्यम में $K_2Cr_2O_7$ का तुल्यांकी भार है (अणुभार =M)

A. M/3

B. M/4

C. M/6

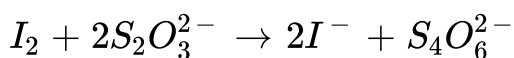
D. M/2

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

17. निम्न अभिक्रिया में आयोडीन का तुल्यांकी भार बराबर होगा



A. M

B. M/3

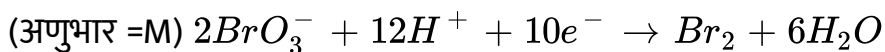
C. M/2

D. M/4

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

18. निम्न रासायनिक समीकरण में $KBrO_3$ का तुल्यांकी भार क्या होगा?



A. M/4

B. M/6

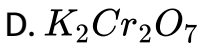
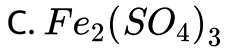
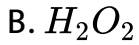
C. M/10

D. M/5

Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

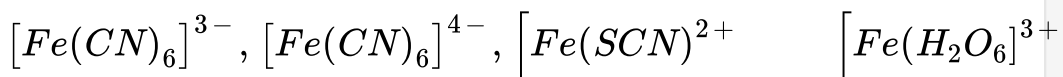
19. निम्न में से कौन-सा अपचायक एवं ऑक्सीकारक दोनों तरह से व्यवहार करता है?



Answer: B

 वीडियो उत्तर देखें

20. निम्न स्पीशीज में Fe का ऑक्सीकरण अंक क्रमशः होगा



A. +3, +2, +3 +3

B. +3, +3, +3, +3

C. +3, +2, +2 +2

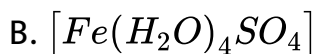
D. +2, +2, +2 +2

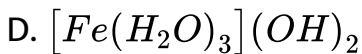
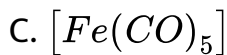
Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

21. निम्न में से किस योगिक में संक्रमण धातु शून्य ऑक्सीकरण अवस्था में है





Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

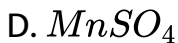
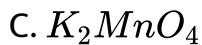
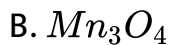
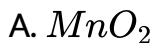
22. जब SO_2 को अम्लीय पोटेशियम पोटेशियम डाइक्रोमेट विलयन में से प्रवाहित करते हैं तो क्रोमियम सल्फेट बनता है। क्रोमियम की संयोजकता में होने वाला परिवर्तन है



Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

23. निम्न में से किस यौगिक में Mn की ऑक्सीकरण संख्या का मान सर्वाधिक होता है



Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

24. 1 मोल फार्मिक अमल कितने मोल $K_2Cr_2O_7$ को अपचयित करेगा।

A. $\frac{1}{3}$

B. 1 मोल

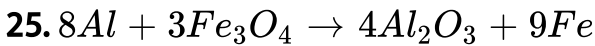
C. $\frac{2}{3}$

D. $\frac{5}{3}$

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें



इस अभिक्रिया में कुल कितने इलेक्ट्रॉन स्थानान्तरित हुए?

A. 12

B. 24

C. 20

D. 14

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

26. एक अपचायक वह पदार्थ है जो कर सकता है

A. इलेक्ट्रॉन ग्रहण

B. इलेक्ट्रॉनों का प्रदान

C. प्रोटॉन ग्रहण

D. इनमें से कोई नहीं

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

27. 0.1 मोल Fe^{2+} के ऑक्सीकरण हेतु 0.1 $KMnO_4$ के कितने मिली विलयन की आवश्यकता होगी?

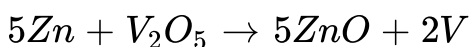
- A. 100 मिली
- B. 200 मिली
- C. 500 मिली
- D. 300 मिली

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

28. निम्न अभिक्रिया में अपचायक व ऑक्सीकारक का तुल्यांकी भार क्या है?



[v=50.94, Zn=65.38 तथा O=16]

A. 32,69, 18.2

B. 30,20

C. 34,10, 20.2

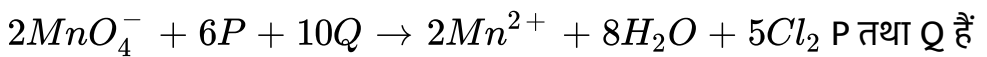
D. 40,10

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

29. सन्तुलित समीकरण में



A. Cl^- H^+

B. H^+ HCl

C. HCl तथा OCI^-

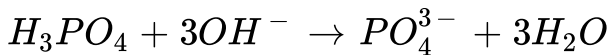
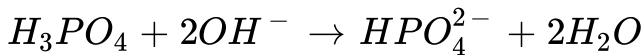
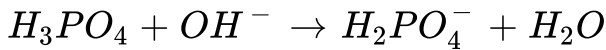
D. HCl तथा H^+

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

30. प्रत्येक अभिक्रिया में H_3PO_4 का तुल्यांकी भार क्रमशः होगा



A. 98,49,32,67

B. 49,98,32.67

C. 98,32.67,49

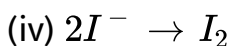
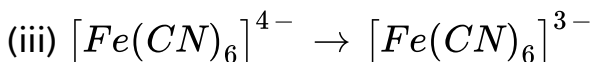
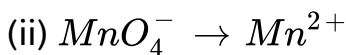
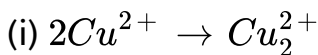
D. 32.67, 49,98

Answer: A

 वीडियो उत्तर देखें

31. ऑक्सीकरण तथा अपचयन सदैव साथ-साथ होता है। उद्धारण के लिए, उपरोक्त उद्धारण में Zn ऑक्सीकृत होता है जबकि Cu^{2+} अपचयित होता है। ऐसी सम्पूर्ण अभिक्रियाएं जिसमें स्वतः ही ऑक्सीकरण तथा अपचयन होता है रेडॉक्स अभिक्रियाएं कहलाती हैं इस प्रकार प्रत्येक रेडॉक्स अभिक्रिया दो अर्ध अभिक्रियाओं से बानी होती है एक अर्ध अभिक्रिया ऑक्सीकरण को तथा दूसरी अर्ध अभिक्रिया अपचयन को निरूपित करती है यदि एक ही तत्व का ऑक्सीकरण व अपचयन एक ही अभिक्रिया में होता है तो इस प्रकार ही अभिक्रिया असमानुपात कहलाती है

उपचयन पराक्रम के युगल का चयन कीजिये



A. (i),(ii)

B. (iii),(iv)

C. (i), (iv)

D. (ii),(iii)

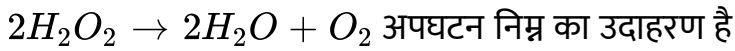
Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

32. ऑक्सीकरण तथा अपचयन सदैव साथ-साथ होता है। उद्धारण के लिए, उपरोक्त उद्धारण में Zn ऑक्सीकृत होता है जबकि Cu^{2+} अपचयित होता है। ऐसी सम्पूर्ण अभिक्रियाएं जिसमें स्वतः ही ऑक्सीकरण तथा अपचयन होता है रेडॉक्स अभिक्रियाएं कहलाती हैं इस प्रकार प्रत्येक रेडॉक्स अभिक्रिया दो अर्ध अभिक्रियाओं से बानी होती है एक अर्ध अभिक्रिया ऑक्सीकरण को तथा दूसरी अर्ध अभिक्रिया अपचयन को निरूपित करती है यदि एक ही तत्व का ऑक्सीकरण व अपचायन एक

ही अभिक्रिया में होता है तो इस प्रकार ही अभिक्रिया असमानुपात कहलाती है



- A. ऑक्सीकरण
- B. अपचयन
- C. a तथा b दोनों
- D. इनमें से कोई नहीं

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

33. ऑक्सीकरण तथा अपचयन सदैव साथ-साथ होता है। उदाहरण के लिए, उपरोक्त उदाहरण में Zn ऑक्सीकृत होता है जबकि Cu^{2+} अपचयित होता है। ऐसी सम्पूर्ण अभिक्रियाएं जिसमें स्वतः ही ऑक्सीकरण तथा अपचयन होता है रेडॉक्स अभिक्रियाएं कहलाती हैं इस प्रकार प्रत्येक रेडॉक्स अभिक्रिया दो अर्ध अभिक्रियाओं

से बानी होती है एक अर्ध अभिक्रिया ऑक्सीकरण को तथा दूसरी अर्ध अभिक्रिया अपचयन को निरूपित करती है यदि एक ही तत्व का ऑक्सीकरण व् अपचायन एक ही अभिक्रिया में होता है तो इस प्रकार ही अभिक्रिया असमानुपात कहलाती है प्रश्न संख्या 32 में दी गयी अभिक्रिया यास्तव में उदाहरण है

- A. ऑक्सीकरण अर्द्ध अभिक्रिया
- B. अपचयन अर्द्ध अभिक्रिया
- C. असमानुपातन अभिक्रिया
- D. इनमें से कोई नहीं

Answer: C

 उत्तर देखें

34. इलेक्ट्रॉनों की संख्या जो किसी तत्व के परमाणु द्वारा अपनी उदासीन अवस्था में मुक्त तत्वों से अपनी नयी अवस्था में जाने पर मुक्त अथवा ग्रहण की जाती है उस

यौगिक में तत्व की ऑक्सीकरण संख्या कहलाती है। ऑक्सीकरण संख्या शून्य, धनात्मक, ऋणात्मक अथवा एक भिन्नांक के रूप में हो सकती है। यदि परिवर्तन को प्रभावित करने के लिए, इलेक्ट्रॉन मुक्त किए जाते हैं, अर्थात् ऑक्सीकरण होता है, तो ऑक्सीकरण संख्या धनात्मक होती है तथा यदि इलेक्ट्रॉन ग्रहण किए जाते हैं (जैसे अपचयन में) तो ऑक्सीकरण संख्या ऋणात्मक होती है।

O_3 में ऑक्सीजन का ऑक्सीकरण अंक कितना होता है?

A. 0

B. 1

C. 2

D. 3

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

35. इलेक्ट्रॉनों की संख्या जो किसी तत्व के परमाणु द्वारा अपनी उदासीन अवस्था में मुक्त तत्वों से अपनी नयी अवस्था में जाने पर मुक्त अथवा ग्रहण की जाती है उस यौगिक में तत्व की ऑक्सीकरण संख्या कहलाती है। ऑक्सीकरण संख्या शून्य, धनात्मक, ऋणात्मक अथवा एक भिन्नांक के रूप में हो सकती है। यदि परिवर्तन को प्रभावित करने के लिए, इलेक्ट्रॉन मुक्त किए जाते हैं, अर्थात् ऑक्सीकरण होता है, तो ऑक्सीकरण संख्या धनात्मक होती है तथा यदि इलेक्ट्रॉन ग्रहण किए जाते हैं (जैसे अपचयन में) तो ऑक्सीकरण संख्या ऋणात्मक होती है।

संयोजकता व ऑक्सीकरण अंक के लिए कौन-सी युक्ति सही नहीं मानी जा सकती?

A. संयोजकता तत्व की निश्चित संख्या है जबकि ऑक्सीकरण अंक विभिन्न

यौगिकों में भिन्नता दर्शाता है।

B. संयोजकता शुद्ध अंक है जबकि ऑक्सीकरण संख्या धनात्मक

अथवा ऋणात्मक होती है

C. ऑक्सीकरण अंक व संयोजकता का निश्चित मान होता है।

D. किसी तत्व या मूलक के लिए संयोजकता व ऑक्सीकरण संक निरूपि।

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

36. इलेक्ट्रॉनों की संख्या जो किसी तत्व के परमाणु द्वारा अपनी उदासीन अवस्था में मुक्त तत्वों से अपनी नयी अवस्था में जाने पर मुक्त अथवा ग्रहण की जाती है उस यौगिक में तत्व की ऑक्सीकरण संख्या कहलाती है। ऑक्सीकरण संख्या शून्य, धनात्मक, ऋणात्मक अथवा एक भिन्नांक के रूप में हो सकती है। यदि परिवर्तन को प्रभावित करने के लिए, इलेक्ट्रॉन मुक्त किए जाते हैं, अर्थात् ऑक्सीकरण होता है, तो ऑक्सीकरण संख्या धनात्मक होती है तथा यदि इलेक्ट्रॉन ग्रहण किए जाते हैं (जैसे अपचयन में) तो ऑक्सीकरण संख्या ऋणात्मक होती है।

किस तत्व की ऑक्सीकरण संख्या उसके यौगिकों में धनात्मक कभी नहीं होती?

A. B

B. O

C. Cl

D. F

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

37. वक्तव्य I : CrO_5 में Cr की ऑक्सीकरण संख्या 6 होती है।

वक्तव्य II : प्रत्येक O परमाणु का ऑक्सीकरण अंक 1.2 होता है।

A. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II भी सत्य है। वक्तव्य II वक्तव्य I का सही

स्पष्टीकरण है।

B. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II भी सत्य है। वक्तव्य II वक्तव्य I का सह

स्पष्टीकरण नहीं है।

C. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II असत्य है।

D. वक्तव्य I असत्य है। वक्तव्य II सत्य है।

Answer: C

 वीडियो उत्तर देखें

38. वक्तव्य I : अम्लीय माध्यम में 1 मोल $Fe_2C_2O_4$ के ऑक्सीकरण के लिए 0.6 मोल MnO_4^- की आवश्यकता होती है।

वक्तव्य II: MnO_4^- , Fe^{2+} $C_2O_4^{2-}$ दोनों को ही ऑक्सीकृत करता है

A. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II भी सत्य है। वक्तव्य II वक्तव्य I का सही स्पष्टीकरण है।

B. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II भी सत्य है। वक्तव्य II वक्तव्य I का सह स्पष्टीकरण नहीं है।

C. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II असत्य है।

D. वक्तव्य I असत्य है। वक्तव्य II सत्य है।

Answer: B

 उत्तर देखें

39. वक्तव्य I : H_2O_2 में ऑक्सीजन का ऑक्सीकरण अंक (संख्या)-1 होती है।

वक्तव्य II : H_2O_2 एक परोक्साइड बन्ध (O-O) विद्यमान है।

- A. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II भी सत्य है। वक्तव्य II वक्तव्य I का सही स्पष्टीकरण है।
- B. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II भी सत्य है। वक्तव्य II वक्तव्य I का सह स्पष्टीकरण नहीं है।
- C. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II असत्य है।
- D. वक्तव्य I असत्य है। वक्तव्य II सत्य है।

Answer: A

 उत्तर देखें

40. वक्तव्य I : मोहर लवण $vs KMnO_4$ के अनुमापन को रेडॉक्सा अनुमापन के अन्तर्गत चौड़त करते है।

वक्तव्य II : इस अनुमापन में मोहर लवण का ऑक्सीकरण तथा MnO_4^- का अपच्यन होता है

A. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II भी सत्य है। वक्तव्य II वक्तव्य I का सही स्पष्टीकरण है।

B. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II भी सत्य है। वक्तव्य II वक्तव्य I का सह स्पष्टीकरण नहीं है।

C. वक्तव्य I सत्य है। वक्तव्य II असत्य है।

D. वक्तव्य I असत्य है। वक्तव्य II सत्य है।

Answer: A

प्रश्नावली विगत वर्षों के प्रश्न

1. $Na_2O(s)$ को जल में घोलने पर होने वाले परिवर्तन को कौन-सा उत्तम रूप से वर्णित करता है?

- A. ऑक्साइड आयन एक इलेक्ट्रॉन युग्म में भागीदारी स्वीकार करता है
- B. ऑक्साइड आयन एक इलेक्ट्रॉन युग्म दान देता है
- C. ऑक्सीजन की ऑक्सीकरण संख्या बढ़ जाती है
- D. सोडियम की ऑक्सीकरण संख्या घट जाती है

Answer: B



वीडियो उत्तर देखें

2. H_2SO_4 की उपस्थिति में, ऑक्सेलिक अम्ल के $KMnO_4$ के साथ अनुमापन द्वारा विलयन में ऑक्सेलिक अम्ल की मात्रा ज्ञात की जा सकती है परन्तु जब यह अनुमापन HCl की उपस्थिति में किया जाता है, तो असन्तोषजनक परिणाम आते हैं, क्योंकि HCl

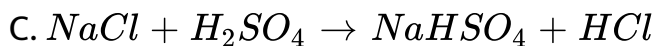
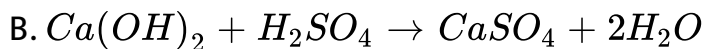
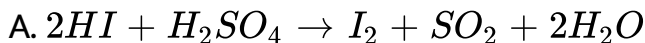
- A. ऑक्सेलिक अम्ल द्वारा क्लोरीन में ऑक्सीकृत हो जाता है
- B. ऑक्सेलिक अम्ल के साथ-साथ H^+ की पूर्ति करता है
- C. परमैंगनेट को Mn^{2+} में अपचयित कर देता है
- D. ऑक्सेलिक अम्ल को कार्बन डाइऑक्साइड तथा जल में ऑक्सीकृत कर देता है

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

3. निम्न में से कौन-सी रासायनिक अभिक्रिया H_2SO_4 के उपचायक व्यवहार को प्रदर्शित करती है?

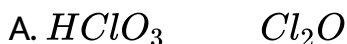


Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

4. हाइपोक्लोरस अम्ल के असमानुपातन अभिक्रिया से किन उत्पादों की अपेक्षा की जाती है?





Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

5. $[Cr(NH_3)_4]Cl_2]^+$ संकुल में क्रोमियम की ऑक्सीकरण अवस्था होती है

A. 0

B. +1

C. +2

D. +3

Answer: D



वीडियो उत्तर देखें

6. KI तथा अम्लीय पोटैशियम डाइक्रोमेट विलयन की अभिक्रिया द्वारा बने अंतिम उत्पाद में क्रोमियम की ऑक्सीकरण अवस्था होती है :

A. +3

B. +2

C. +6

D. +4

Answer: A



वीडियो उत्तर देखें

7. गुणधर्मों (i) अपचायक (ii) उपचायक (iii) संकुल बनाने वाला, में उन गुणधर्मों का समुच्चय, जो CN^- आयन, धातु स्पीशीज के प्रति दिखलाता है, वह है

A. (i), (ii)

B. (i), (ii), (iii)

C. (iii), (i)

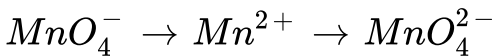
D. (ii), (iii)

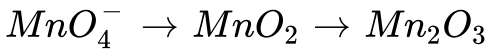
Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

8. विभिन्न माध्यमों में एक प्रबल ऑक्सीकारक पदार्थ है जो निम्न परिवर्तन लाता है।





विभिन्न माध्यमों में ऑक्सीकरण संख्या में क्रमशः परिवर्तन है

A. 1,3,4,5

B. 5,4,3,2

C. 5,1,3,4

D. 2,6,4,3

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

9. $CaOCl_2$ (ब्लीचिंग पाउडर) में Cl की ऑक्सीकरण संख्या है

A. शून्य, चूंकि इसमें Cl_2 होता है

B. -1 चूंकि इसमें Cl^- होता है

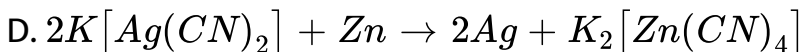
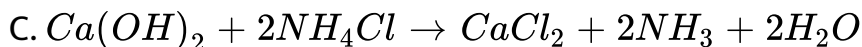
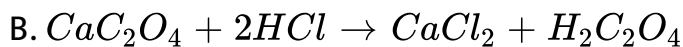
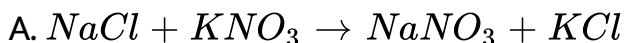
C. +1, चूंकि इसमें ClO^- होता है

D. +1 तथा -1 चूंकि इसमें ClO^- Cl^- होते हैं

Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

10. निम्न में कौन-सी एक रेडॉक्स अभिक्रिया है?



Answer: D

 वीडियो उत्तर देखें

