

CHEMISTRY

BOOKS - RAJASTHAN BOARD PREVIOUS YEAR

मॉडल प्रश्न 2022

खण्ड अ वस्तुनिष्ठ प्रश्न

1. जिंक ऑक्साइड को गर्म करने पर वह पीला हो जाता है। इस प्रक्रम में उत्पन्न क्रिस्टलीय दोष है -

- A. धातु आधिक्य दोष
- B. अशुद्धता दोष
- C. धातु न्यूनता दोष
- D. शॉटकी दोष

Answer: A



- 2. ऑक्साइड अयस्कों का समूह है
 - A. बॉक्साइट, सिडेराइट
 - B. बॉक्साइट, क्युप्राइट

C. हेमेटाइट, सिडेराइट

D. हेमेटाइट, कॉपर पाइराइट

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

3. $\left[Ni(CO)_4 ight]$ में Ni की ऑक्सीकरण अवस्था है -

A. 0

B. + 1

C. + 2

D.+4

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

4. $CH_2 = CH - Cl$ में हैलोजन से जुड़े कार्बन की संकरण अवस्था है

A. sp

 $\mathsf{B.}\, sp^2$

 $\mathsf{C}.\,sp^3$

D. dsp^2

Answer: B

क्यूप्रस लवण के स्थान पर कॉपर धातु लेने पर उपरोक्त अभिक्रिया का नाम होगा -

A. सेण्डमेयर अभिक्रिया

B. गाटरमान अभिक्रिया

C. फ्रीडेल क्राफ्ट्स अभिक्रिया

D. उल्मान अभिक्रिया

Answer: B

6. फीनॉल को सान्द्र HNO_3 तथा सान्द्र H_2SO_4 के मिश्रण में मिलाने पर प्राप्त मुख्य उत्पाद का नाम होगा -

- A. 2-नाइट्रोफीनॉल
- B. 4-नाइट्रोफीनॉल
- C. 2,4- डाई नाइट्रोफीनॉल
- D. 2,4,6- ट्राई नाइट्रोफीनॉल

Answer:



वीडियो उत्तर देखें

7. ऐल्डोऐक्सोस मोनो सेंकैराइड़ है -

- A. रेम्नोस
- B. फ्रक्टोज
- C. ग्लूकोज
- D. सुक्रोज

Answer: C



वीडियो उत्तर देखें

8. जल में विलेय विटामिन है -

- A. विटामिन ए
- B. विटामिन बी
- C. विटामिन सी
- D. विटामिन डी

Answer:



9. ग्लाइसीन तथा ऐलानीन के संयोग से बने यौगिक में पेप्टाइड आबन्धों की संख्या होगी

A. 1

- B. 2
- C. 3
- D. 4

Answer: A



खण्ड अ रिक्त स्थानों की पूर्ति कीजिए

- 1. हेमेटाइट के प्रगलन हेतु भट्टी का उपयोग करते है।
 - **ो** वीडियो उत्तर देखें

- 2. कॉपर ग्लान्स का रासायनिक सूत्र है।
 - 🕞 वीडियो उत्तर देखें

- 3. लैन्थेनॉयड की सामान्य ऑक्सीकरण अवस्था है।
 - वीडियो उत्तर देखें

4. $\left[Co(en)_3\right]^{3+}$ संकुल में Co की उपसहसंयोजन संख्या

है।

वीडियो उत्तर देखें

खण्ड अ अतिलघुत्तरात्मक प्रश्न

1. फ्रेंकेल तथा शॉटकी दोनों प्रकार के दोष दर्शाने वाले ठोस का रासायनिक सूत्र लिखिए।



2. हेनरी नियम लिखिए।



3. बेन्जीन विलयन में एथेनॉइक अम्ल के द्वितयन के लिए उत्तरदायी आबन्ध का नाम लिखिए।



4. $FeO + SiO_2
ightarrow [A]$

उपरोक्त अभिक्रिया में यौगिक [A] का रासायनिक सूत्र लिखिए।



5. लैन्थेनॉयड आकुंचन का कारण समझाइए।



6. एथेनॉल को 413K ताप पर सान्द्र H_2SO_4 के साथ गर्म करने पर प्राप्त मुख्य उत्पाद का रासायनिक सूत्र लिखिए।



7. ऐनीलीन के डाइऐजोकरण का रासायनिक समीकरण लिखिए।



8. ट्राईमथिलऐमीन का कक्षक चित्र बनाइए।



खण्ड ब लघुत्तरात्मक प्रश्न

1. तत्व B के परमाणुओं से hcp जालक बनता है और तत्व A के परमाणु 1/3 चतुष्फलकीय रिक्तियों को भरते है। A और B तत्वों द्वारा बनने वाले यौगिक का सूत्र क्या है ?



2. अनुचुंबकत्व तथा लौह चुंबकत्व की तुलना कीजिए।



3. प्रतिलोम परासरण प्रक्रम का आरेखीय निरूपण चित्रित कीजिए।



4. निम्नलिखित के आधार पर आदर्श विलयन को समझाइए

(अ) एन्थैली परिवर्तन (ब) आयतन परिवर्तन

5.

$CH_3COOC_2H_5 + H_2O \stackrel{H^+}{\longrightarrow} CH_3COOH + C_2H_5OH$

उपरोक्त अभिक्रिया की अभिक्रिया कोटि का मान 1 जबिक आण्विकता का मान 2 होने का कारण समझाइए।

🕞 वीडियो उत्तर देखें

6. दर्शाइए कि प्रथम कोटि की अभिक्रिया में 99.9% अभिक्रिया पूर्ण होने में लगा समय अर्धायु $\left(t_{\frac{1}{2}}\right)$ का 10 गुना होता है।



7. संक्रमण तत्वों द्वारा प्रदर्शित निम्नलिखित गुणों को समझाइए (अ) परिवर्तनीय ऑक्सीकरण अवस्था (ब) उत्प्रेरकीय गुण



8. परमाणु क्रमांक 26 वाले एक तत्व M के द्विधनात्मक आयन के लिए "प्रचक्रण मात्र" चुम्बकीय आधूर्ण की गणना कीजिए।

जि वीडियो उत्तर देखें

9. π आबन्ध को दर्शाते हुए कार्बोनिल समूह का कक्षीय आरेख बनाइए।



10. $CH_3OH \xrightarrow{[O]} [A] \xrightarrow{CH_3MgI} [B] \xrightarrow{H_2O} [C]$

उपरोक्त अभिक्रिया अनुक्रम में [A], [B] व [C] के रासायनिक सूत्र

लिखिए।



11. $HCOOH, CH_3COOH, ClCH_2COOH$ को उनकी

अम्लता के बढ़ते क्रम में व्यवस्थित कीजिए।



12. आर्थो तथा पैरा स्थितियों पर उपस्थित नाइट्रो समूह फीनॉल की अम्लीय सामर्थ्य को बढ़ाते है। समझाइए।



खण्ड स दीर्घउत्तरीय प्रश्न

1. शून्य कोटि की अभिक्रिया के लिए समाकलित वेग समीकरण व्युत्पन्न कीजिए।



2. अभिक्रिया के वेग को परिभाषित कीजिए। अभिक्रिया के वेग की ताप पर निर्भरता को सिक्रयण ऊर्जा (E_a) के आधार पर समझाइए।



3. कार्बन-हैलोजन (C-X) आबन्ध की प्रकृति लिखिए।



4. बेन्जीन को $FeCl_3$ की उपस्थिति Cl_2 के साथ अभिकृत करने पर यौगिक [X] बनता है। यौगिक [X] को शुष्क ईथर की उपस्थिति में सोडियम के साथ मिलाने पर यौगिक [Y] बनता है। यौगिक [X] एवं [Y] के नाम लिखिये तथा निहित रासायनिक अभिक्रियाओं के समीकरण



लिखिए।

5. DDT का पूरा नाम लिखिए।



6. एथेनॉल को PCl_5 के साथ अभिकृत करने पर यौगिक [X] बनता है। यौगिक [X] को ऐल्कॉहली KOH के साथ गर्म करने पर यौगिक [Y] बनता है।

यौगिक [X] व [Y] के नाम लिखिए तथा निहित रासायनिक अभिक्रियाओं के समीकरण लिखिए।



7. ऐनिलीनियम धनायन की अनुनादी संरचनाएँ दीजिए।



8.

तथा $CH_3 - \overset{CH_3}{\overset{|}{C}} - NH_2$ को उनके क्षारीय सामर्थ्य के बढ़ते $\overset{CH_3}{\overset{|}{C}}$

क्रम में व्यवस्थित कीजिए।



9. ब्यूटेन-1- ऑल की जल में विलेयता ब्यूटेन-1-ऐमीन की तुलना में अधिक होने कारण लिखिए।



10. हिन्सबर्ग अभिकर्मक का रासायनिक नाम तथा संरचना सूत्र लिखिए।



11. एथेनामाइन द्वारा प्रदर्शित कार्बिल ऐमीन अभिक्रिया का सन्तुलित रासायनिक समीकरण लिखिए।



12. CH_3NH_2 की क्षारीय सामर्थ्य $C_6H_5NH_2$ की तुलना में अधिक होने का कारण लिखिए।



खण्ड द निबन्धात्मक प्रश्न

1. होमोलेप्टिक तथा हेट्रोलेप्टिक संकुल को परिभाषित कीजिए।



2. $\left[Ti(H_2O)_6\right]^{3+}$ का विलयन रंगीन होता है। कारण दीजिए।



3. अष्टफलकीय क्रिस्टल क्षेत्र में मुक्त धातु आयन के समभ्रंश d-कक्षकों के क्रिस्टल क्षेत्र विपाटन को चित्रित कीजिए।



4. $\left[Co(NH_3)_5(SO_4)\right]Br$ तथा $\left[Co(NH_3)_5Br\right]SO_4$ द्वारा प्रदर्शित समावयवता लिखिए एवं इसे परिभाषित कीजिए।



5. $\left[Co(NH_3)_6\right]^{3+}$ प्रतिचुम्बकीय जबिक $\left[COF_6\right]^{3-}$ अनुचुम्बकीय होता है। कारण दीजिए।



6. चतुष्फलकीय क्रिस्टल क्षेत्र में मुक्त धातु आयन के समभ्रंश d-कक्षकों के क्रिस्टल क्षेत्र विपाटन को चित्रित कीजिए।



7. बेनीला ऐम से प्राप्त ऐल्डिहाइड का नाम व रासायनिक सूत्र लिखिए।

🕞 वीडियो उत्तर देखें

- 8. निम्नलिखित रूपान्तरणों की रासायनिक समीकरण लिखिए -
- (अ) बेन्जीन से बेन्जैल्डिहाइड
- (ब) ऐसीटेल्डिहाइड से ऐसीटेल्डॉक्सिम
 - वीडियो उत्तर देखें

- 9. ऐल्डिहाइड के ∝ हाइड्रोजन परमाणु की अम्लता का कारण दीजिए।
 - **ो** वीडियो उत्तर देखें

10. दालचीनी से प्राप्त ऐल्डिहाइड का नाम व रासायनिक सूत्र दीजिए।



- 11. निम्नलिखित रूपान्तरणों की रासायनिक समीकरण लिखिए -
- (अ) बेन्जोयल क्लोराइड से बेन्जैल्डिहाइड
- (ब) ऐसीटोन से ऐसीटोन हाइड्रेजोन



12. कार्बोक्सिलिक अम्ल का क्वथनांक समतुल्य आण्विक द्रव्यमान वाले ऐल्डिहाइड की तुलना में अधिक होने का कारण दीजिए।

