

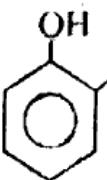
XII HY-202202

विषय : रसायन-शास्त्र

समय : 3 घण्टे।

पूर्णांक : 70

- निर्देश :** (i) सभी प्रश्न अनिवार्य हैं।
(ii) प्रश्न क्रमांक 1 से 5 तक आंतरिक उत्तरनीय प्रश्न हैं। प्रत्येक प्रश्न पर 1 अंक आवंटित है। प्रश्न का उत्तर / शब्द अध्यया / वाक्य में दीजिए।
(iii) प्रश्न क्रमांक 6 से 10 तक के प्रत्येक प्रश्न पर 2 अंक आवंटित हैं। (शब्द मीमा 30 शब्द)
(iv) प्रश्न क्रमांक 11 से 22 तक के प्रत्येक प्रश्न पर 3 अंक आवंटित हैं। (शब्द मीमा 50 शब्द)
(v) प्रश्न क्रमांक 23 पर 4 अंक आवंटित हैं। (शब्द मीमा 20 शब्द)
(vi) प्रश्न क्रमांक 24 से 26 तक के प्रत्येक प्रश्न पर 5 अंक आवंटित हैं। (शब्द मीमा 100 शब्द)
(vii) जहाँ आवश्यक हो, वहाँ स्वच्छ व नामांकित चित्र बनाएं।

- प्रश्न-1** अपने क्रिस्टलीय रूपों की तुलना में चूर्णित पदार्थ अधिक प्रभावी प्रधिशोषक क्यों होते हैं? ।।।
- प्रश्न-2** एथेनॉल से ब्यूट-1-आइन कैसे प्राप्त करेंगे? केवल समीकरण दीजिए। ।।।
- प्रश्न-3** यूरोट्रोपीन की संरचना लिखिए। ।।।
- प्रश्न-4**  IUPAC नाम लिखिए।
- प्रश्न-5** तनू ने अपने घर के आसपास मलेरिया फैलाने वाले पनप रहे मच्छरों को मरने के लिए USA एवं यूरोपीय देशों में प्रतिबंधित एक शक्तिशाली कीटनाशी एवं माइटीनाशी का प्रयोग किया। उस कीटनाशी एवं माइटीनाशी का नाम बताइए।
- प्रश्न-6** हेनरी का नियम क्या है?
- प्रश्न-7** उस विलयन की मोलरता की गणना कीजिए, जिसमें 5 ग्राम NaOH, 450 ml जल में घुला हुआ है।

[2]

- प्रश्न-8** देहली ऊर्जा व सक्रियण ऊर्जा को परिभाषित कीजिए। [2]
- प्रश्न-9** H_2S , H_2Te की अपेक्षा कम अम्लीय हैं, क्यों? [2]
- प्रश्न-10** समीकरण पूरा कीजिए :
 (i) $NH_4Cl + NaNO_2 \longrightarrow \text{---} + \text{---}$ [1+1=2]
 (ii) $P_4 + 3NaOH + 3H_2O \longrightarrow \text{---} + \text{---}$
- प्रश्न-11** धनात्मक विचलन और ऋणात्मक विचलन वाले विलयन में कोई तीन अंतर लिखिए। [1+1+1=3]
- प्रश्न-12** शून्य कोटि की अभिक्रिया के लिए दर स्थिरांक व्यंजक ज्ञात कीजिए। [3]
- प्रश्न-13** समांगी एवं विषमांगी उत्प्रेरण को उदाहरण सहित समझाइए। [1½+1½=3]
- प्रश्न-14** संक्षिप्त टिप्पणियाँ लिखिए :
 (i) भर्जन
 (ii) निस्तापन [1½+1½=3]
- प्रश्न-15** फॉस्फोरस के किन्हों तीन ऑक्सो-अम्लों के नाम तथा संरचना लिखिए। [3]
- प्रश्न-16** जीनॉन के निम्न फ्लुओराइड कैसे बनाए जाते हैं ? [1+1+1=3]
- XeF_2 , XeF_4 , XeF_6
- प्रश्न-17** संक्षिप्त टिप्पणियाँ लिखिए :
 (i) बंध समावयवता [1½+1½=3]
 (ii) आयनन समावयवता
- प्रश्न-18** कीलेटी लिगाण्ड किसे कहते हैं ? उदाहरण सहित समझाइए। [3]
- प्रश्न-19** एल्किल हैलाइड में न्यूक्लियोफिलिक प्रतिस्थापन (SN^1 अभिक्रिया द्वारा) को समझाइए। [3]
- प्रश्न-20** निम्नलिखित अभिक्रिया को पूर्ण कीजिए : [1+1+1=3]
- (i) $CH_3CH_2Br + KCN \xrightarrow[\text{Ethanol}]{\text{जलीय}} \dots\dots$
- $C_6H_5ONa + C_2H_5Cl \longrightarrow \text{NaCl}$
- (iii) $CH_2CH_2OH + SOCl_2 \longrightarrow \dots$

प्रश्न-21 निम्न अभिक्रियाओं को रासायनिक समीकरण सहित समझाइए :

- (i) आयोडोफार्म अभिक्रिया
- (ii) एस्टरीकरण

[1+1+1=3]

प्रश्न-22 क्या होता है, जब—

- (i) ईथर को फॉस्फोरस पेन्टाक्लोरोग्लैड के साथ गर्म किया जाता है।
- (ii) ईथर को सांद्र H_2SO_4 के साथ $140^{\circ}C$ ताप पर गर्म करते हैं।
- (iii) फिनोल की क्लोरोफॉर्म के साथ NaOH की उपस्थिति में क्रिया कराई जाती है।

प्रश्न-23 (i) शॉट्को दोष को उदाहरण सहित समझाइए।

[2+1+1=4]

- (ii) डोपिंग क्या है? <http://www.cgboardonline.com>

अध्यवा

- (i) फ्रेंकेल दोष को उदाहरण सहित समझाइए।
- (ii) F-केन्द्र क्या है?

[3+2=5]

प्रश्न-24 (i) एकल इलेक्ट्रॉड विभव के लिए नर्स्ट समीकरण व्युत्पन्न कीजिए।

- (ii) सेल $Cu(s) \mid Cu^{+2}(aq) \parallel Ag^+(aq) \mid Ag(s)$ के विभव की गणना कीजिए।
दिया गया है $E^\circ_{cell} = 0.56$ V, $[Cu^{+2}(aq)] = 0.1$ M, $[Ag^+(aq)] = 0.1$ M

अध्यवा

- (i) संक्षारण की रासायनिक क्रियाविधि को स्पष्ट कीजिए।
- (ii) कॉपर सल्फेट विलयन का सांद्रण 0.01 M तथा $ZnSO_4$ विलयन का सांद्रण 0.1 M हो, तो 298 K पर डेनियल सेल के EMF की गणना कीजिए।

[2+1+2=5]

प्रश्न-25 निम्नांकित को समझाइए :

- (i) लैन्थेनाइड संकुचन
- (ii) d-ब्लॉक तत्वों में परिवर्तनशील संयोजकता
- (iii) d-ब्लॉक तत्वों की रंगीन आयन बनाने की क्षमता

अध्यवा

विषय बताइए :

- (i) एकिटनाइड की +3 ऑक्सीकरण अवस्था स्थाई होती है।
- (ii) Mn की अधिकतम ऑक्सीकरण अवस्था +7 होती है।
- (iii) Zn^{+2} के यौगिक सफेद होते हैं।

प्रश्न-26 निम्नांकित को समझाइए :

- (i) क्लेजन संघनन
- (ii) रोजनमुँड अपचयन
- (iii) एसीटोन के कोई दो उपयोग

अथवा

निम्नांकित को समझाइए :

- (i) बेन्जोइन संघनन
- (ii) केनिजारो अभिक्रिया
- (iii) फॉर्मलिडहाइड के कोई दो उपयोग

.....