SET – 2

Series : BVM/1

कोड नं.
Code No. **56/1/2**

रोल नं.
Roll No.

परीक्षार्थी कोड को उत्तर-पुस्तिका के मुख-पृष्ठ पर अवश्य लिखें ।
Candidates must write the Code on the title page of the answer-book.

- कृपया जाँच कर लें कि इस प्रश्न-पत्र में मुद्रित पृष्ठ **15** हैं ।
- प्रश्न-पत्र में दाहिने हाथ की ओर दिए गए कोड नम्बर को छात्र उत्तर-पुस्तिका के मुख-पृष्ठ पर लिखें ।
- कृपया जाँच कर लें कि इस प्रश्न-पत्र में **27** प्रश्न हैं ।
- **कृपया प्रश्न का उत्तर लिखना शुरू करने से पहले, प्रश्न का क्रमांक अवश्य लिखें ।**
- इस प्रश्न-पत्र को पढ़ने के लिए 15 मिनट का समय दिया गया है । प्रश्न-पत्र का वितरण पूर्वाह्न में 10.15 बजे किया जाएगा । 10.15 बजे से 10.30 बजे तक छात्र केवल प्रश्न-पत्र को पढ़ेंगे और इस अवधि के दौरान वे उत्तर-पुस्तिका पर कोई उत्तर नहीं लिखेंगे ।
- Please check that this question paper contains **15** printed pages.
- Code number given on the right hand side of the question paper should be written on the title page of the answer-book by the candidate.
- Please check that this question paper contains **27** questions.
- **Please write down the Serial Number of the question before attempting it.**
- 15 minute time has been allotted to read this question paper. The question paper will be distributed at 10.15 a.m. From 10.15 a.m. to 10.30 a.m., the students will read the question paper only and will not write any answer on the answer-book during this period.

रसायन विज्ञान (सैद्धान्तिक)

CHEMISTRY (Theory)

निर्धारित समय : 3 घण्टे — *अधिकतम अंक : 70*

*Time allowed : **3** hours* — *Maximum Marks : **70***

सामान्य निर्देश :

(i) *सभी प्रश्न अनिवार्य हैं ।*

(ii) *भाग अ : प्रश्न-संख्या **1** से **5** तक अति लघु-उत्तरीय प्रश्न हैं और प्रत्येक प्रश्न के लिए **1** अंक है ।*

(iii) *भाग ब : प्रश्न-संख्या **6** से **12** तक लघु-उत्तरीय प्रश्न हैं और प्रत्येक प्रश्न के लिए **2** अंक हैं ।*

(iv) *भाग स : प्रश्न-संख्या **13** से **24** तक भी लघु-उत्तरीय प्रश्न हैं और प्रत्येक प्रश्न के लिए **3** अंक हैं ।*

(v) *भाग द : प्रश्न-संख्या **25** से **27** तक दीर्घ-उत्तरीय प्रश्न हैं और प्रत्येक प्रश्न **5** अंकों का है ।*

(vi) *प्रश्न-पत्र में समग्र विकल्प नहीं दिया गया है । फिर भी एक अंक वाले दो प्रश्नों में, 2 अंकों वाले दो प्रश्नों में, तीन अंकों वाले चार प्रश्नों में तथा पाँच अंकों वाले तीन प्रश्नों में विकल्प दिया गया है । ऐसे सभी प्रश्नों में से आपको एक ही विकल्प का उत्तर देना है ।*

(vii) *यदि आवश्यक हो, तो आप लघुगणकीय सारणियाँ माँग सकते हैं । कैलकुलेटर के प्रयोग की अनुमति नहीं है ।*

Previous Pathshala

General Instructions :

(i) ***All*** *questions are compulsory.*

(ii) *Section A : Q. no.* ***1*** *to* ***5*** *are very short-answer questions and carry* ***1*** *mark each.*

(iii) *Section B : Q. no.* ***6*** *to* ***12*** *are short-answer questions and carry* ***2*** *marks each.*

(iv) *Section C : Q. no.* ***13*** *to* ***24*** *are also short-answer questions and carry* ***3*** *marks each.*

(v) *Section D : Q. no.* ***25*** *to* ***27*** *are long answer questions and carry* ***5*** *marks each.*

(vi) *There is no overall choice. However, an internal choice has been provided in* ***two*** *questions of* ***one*** *mark,* ***two*** *questions of* ***two*** *marks,* ***four*** *questions of* ***three*** *marks and all the* ***three*** *questions of* ***five*** *marks weightage. You have to attempt only one of the choices in* ***such*** *questions.*

(vii) *Use log tables if necessary. Use of calculators is* ***not*** *allowed.*

भाग : अ

SECTION : A

1. कोलॉइडी अवस्था में औषध अधिक प्रभावशाली क्यों होती हैं ? **1**

अथवा

इमल्शन (पायस) और जेल में क्या अन्तर है ?

Why are medicines more effective in colloidal state ?

OR

What is difference between an emulsion and a gel ?

2. निम्नलिखित को उनके गैस अवस्था में बढ़ते क्रम में व्यवस्थित कीजिए : **1**

$(C_2H_5)_3N$, $C_2H_5NH_2$, $(C_2H_5)_2NH$

Arrange the following in increasing order of base strength in gas phase :

$(C_2H_5)_3N$, $C_2H_5NH_2$, $(C_2H_5)_2NH$

3. फास्फोरस से डोपित सिलिकन की चालकता क्यों बढ़ जाती है ? **1**

Why conductivity of silicon increases on doping with phosphorus ?

Previous Pathshala

4. ग्लूकोस और फ्रक्टोज़ में मौलिक संरचनात्मक अंतर क्या है ? **1**

अथवा

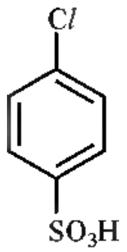
लैक्टोस के जल अपघटन के पश्चात् प्राप्त उत्पादों को लिखिए ।

What is the basic structural difference between glucose and fructose ?

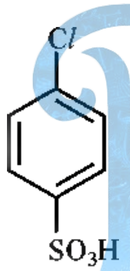
OR

Write the products obtained after hydrolysis of lactose.

5. दिए गए यौगिक का आई.यू.पी.ए.सी. नाम लिखिए : **1**



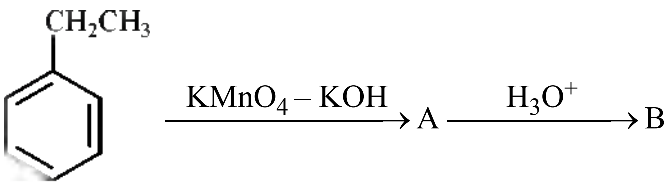
Write IUPAC name of the given compound :

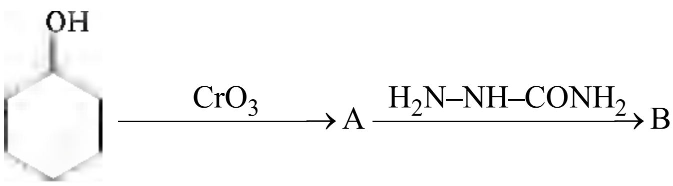


भाग : ब

SECTION : B

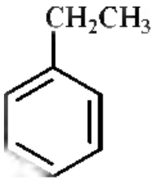
6. निम्नलिखित प्रत्येक अभिक्रियाओं में यौगिकों A और B की संरचनाएँ लिखिए : **2**

(i) 

(ii) 

Previous Pathshala

Write structures of compounds A and B in each of the following reactions :

(i)  $\xrightarrow{KMnO_4 - KOH} A \xrightarrow{H_3O^+} B$

(ii) $\xrightarrow{CrO_3} A \xrightarrow{H_2N\text{–}NH\text{–}CONH_2} B$

7. अभिक्रिया **2**

$$2H_2O_2 \xrightarrow[\text{क्षारीय माध्यम}]{I^-} 2H_2O + O_2$$

के लिए प्रस्तावित क्रियाविधि नीचे दी गई अनुसार है :

(1) $H_2O_2 + I^- \rightarrow H_2O + IO^-$ (मन्द)

(2) $H_2O_2 + IO^- \rightarrow H_2O + I^- + O_2$ (तीव्र)

(i) अभिक्रिया के लिए वेग नियम लिखिए ।

(ii) अभिक्रिया की कुल कोटि लिखिए ।

(iii) पद (1) और (2) में से कौन सा पद वेग निर्धारक पद है ?

For a reaction

$$2H_2O_2 \xrightarrow[\text{alkaline medium}]{I^-} 2H_2O + O_2$$

the proposed mechanism is as given below :

(1) $H_2O_2 + I^- \rightarrow H_2O + IO^-$ (slow)

(2) $H_2O_2 + IO^- \rightarrow H_2O + I^- + O_2$ (fast)

(i) Write rate law for the reaction.

(ii) Write the overall order of reaction.

(iii) Out of steps (1) and (2), which one is rate determining step ?

8. आदर्श विलयन और अनादर्श विलयन के बीच दो अंतर लिखिए । **2**

Write two differences between an ideal solution and a non-ideal solution.

Previous Pathshala

9. जब MnO_2 को KOH तथा KNO_3 जैसे ऑक्सीकारक के साथ संगलित किया जाता है तो गाढ़े हरे रंग का यौगिक (A) प्राप्त होता है । अम्लीय विलयन में यौगिक (A) अनुसमानुपातित होकर बैंगनी रंग का यौगिक (B) देता है । यौगिक (B) का क्षारीय विलयन KI को यौगिक (C) में ऑक्सीकृत कर देता है जबकि यौगिक (B) का अम्लीयकृत विलयन KI को (D) में आक्सीकृत कर देता है । (A), (B), (C) और (D) की पहचान कीजिए । **2**

When MnO_2 is fused with KOH in the presence of KNO_3 as an oxidizing agent, it gives a dark green compound (A). Compound (A) disproportionates in acidic solution to give purple compound (B). An alkaline solution of compound (B) oxidises KI to compound (C) whereas an acidified solution of compound (B) oxidises KI to (D). Identify (A), (B), (C), and (D).

10. संकुल $[Cr(NH_3)_4Cl_2]^+$ का IUPAC नाम लिखिए । इस संकुल के ज्यामितीय समावयवों की संरचना आरेखित कीजिए । **2**

अथवा

IUPAC मानदण्डों का उपयोग करते हुए निम्नलिखित के सूत्र लिखिए :

(i) पेन्टाऐम्मीननाइट्रिटो-O-कोबाल्ट(III) क्लोराइड

(ii) पोटैशियम टेट्रासायनिडोनिकैलेटA(II)

Write IUPAC name of the complex $[Cr(NH_3)_4Cl_2]^+$. Draw structures of geometrical isomers for this complex.

OR

Using IUPAC norms write the formulae for the following :

(i) Pentaamminenitrito-O-cobalt(III) chloride

(ii) Potassium tetracyanidonickelate(II)

11. $[CoF_6]^{3-}$ और $[Co(C_2O_4)_3]^{3-}$ में से कौन सा संकुल है ? **2**

(i) प्रतिचुंबकीय

(ii) अधिक स्थायी

(iii) बाह्य कक्षक संकुल

(iv) निम्न प्रचक्रण संकुल

(Co का परमाणु क्रमांक = 27)

Out of $[CoF_6]^{3-}$ and $[Co(C_2O_4)_3]^{3-}$, which one complex is

(i) diamagnetic

(ii) more stable

(iii) outer orbital complex and

(iv) low spin complex ?

(Atomic no. of Co = 27)

Previous Pathshala

12. निम्नलिखित प्रक्रमों के लिए संतुलित रासायनिक समीकरण लिखिए : **2**

(i) XeF_2 जल अपघटित होता है ।

(ii) MnO_2 को सान्द्र HC*l* के साथ गरम किया जाता है ।

अथवा

निम्नलिखित प्रत्येक समुच्चय को इंगित गुणधर्म के अनुसार व्यवस्थित कीजिए :

(i) H_2O, H_2S, H_2Se, H_2Te – अम्लीय प्रकृति के बढ़ते क्रम में

(ii) HF, HC*l*, HBr, HI – आबन्ध एन्थैल्पी के घटते क्रम में

Write balanced chemical equations for the following processes :

(i) XeF_2 undergoes hydrolysis.

(ii) MnO_2 is heated with conc. HC*l*.

OR

Arrange the following in order of property indicated for each set :

(i) H_2O, H_2S, H_2Se, H_2Te – increasing acidic character

(ii) HF, HC*l*, HBr, HI – decreasing bond enthalpy

भाग : स

SECTION : C

13. कोई तत्त्व फलक केन्द्रित घनीय (fcc) संरचना वाले जालक में क्रिस्टलीकृत होता है जिसके कोर की लम्बाई 300 pm है । तत्त्व का घनत्व 10.8 g cm^{-3} है । ज्ञात कीजिए कि 108 g तत्त्व में कितने परमाणु हैं । **3**

An element crystallizes in fcc lattice with a cell edge of 300 pm. The density of the element is 10.8 g cm^{-3}. Calculate the number of atoms in 108 g of the element.

14. जल में सुक्रोस (M = 342 g mol^{-1}) के 4% विलयन (प्रतिशत द्रव्यमान w/w) का हिमांक 271.15 K है । जल में ग्लूकोस (M = 180 g mol^{-1}) के 5% विलयन का हिमांक परिकलित कीजिए । **3**
(दिया है : शुद्ध जल का हिमांक = 273.15 K)

A 4% solution(w/w) of sucrose (M = 342 g mol^{-1}) in water has a freezing point of 271.15 K. Calculate the freezing point of 5% glucose (M = 180 g mol^{-1}) in water. (Given : Freezing point of pure water = 273.15 K)

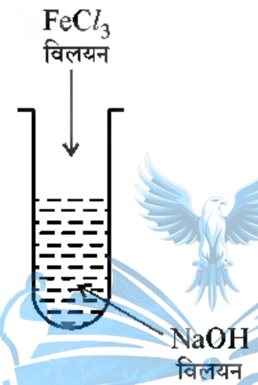
Previous Pathshala

15. प्लेटिनम की सतह पर NH_3 का विघटन शून्य कोटि की अभिक्रिया है । यदि इस अभिक्रिया का वेग स्थिरांक (k) 4×10^{-3} Ms^{-1} है, तो NH_3 की प्रारम्भिक सांद्रता 0.1 M से घटकर 0.064 M होने में कितना समय लगेगा ? **3**

The decomposition of NH_3 on platinum surface is zero order reaction. If rate constant (k) is 4×10^{-3} Ms^{-1}, how long will it take to reduce the initial concentration of NH_3 from 0.1 M to 0.064 M.

16. (i) गैस मास्क में सक्रियित चारकोल की क्या भूमिका है ? **3**

(ii)



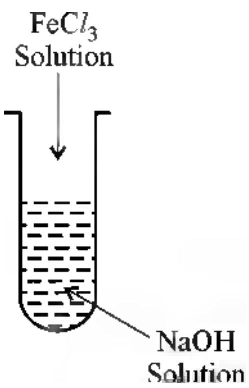
चित्र में दी गई विधि द्वारा एक कोलॉइडी सॉल बनाया गया । परखनली में बने जलयोजित फेरिक ऑक्साइड कोलॉइडी कणों के ऊपर क्या आवेश है ? यह सॉल कैसे निरूपित किया जाता है ?

(iii) ताप के साथ रसोवशोषण किस प्रकार परिवर्तित होता है ?

Previous Pathshala

(i) What is the role of activated charcoal in gas mask ?

(ii) A colloidal sol is prepared by the given method in figure. What is the charge on hydrated ferric oxide colloidal particles formed in the test tube ? How is the sol represented ?



(iii) How does chemisorption vary with temperature ?

Previous Pathshala

17. (i) निकैल की शुद्धीकरण में ‘CO’ की क्या भूमिका होती है ? **3**

(ii) कॉपर के निष्कर्षण में सिलिका की क्या भूमिका होती है ?

(iii) वैद्युत अपघटन विधि से सामान्यतः किस प्रकार की धातुओं का निष्कर्षण किया जाता है ?

(i) Write the role of ‘CO’ in the purification of nickel.

(ii) What is the role of silica in the extraction of copper ?

(iii) What type of metals are generally extracted by electrolytic method ?

18. निम्नलिखित के लिए कारण दीजिए : **3**

(i) संक्रमण धातुएँ मिश्रातुओं को बनाती हैं ।

(ii) Mn_2O_3 क्षारकीय है जबकि Mn_2O_7 अम्लीय है ।

(iii) Eu^{2+} एक प्रबल अपचायक है ।

Give reasons for the following :

(i) Transition metals form alloys.

(ii) Mn_2O_3 is basic whereas Mn_2O_7 is acidic.

(iii) Eu^{2+} is a strong reducing agent.

19. निम्नलिखित बहुलकों को प्राप्त करने के लिए प्रयुक्त एकलकों की संरचनाएँ लिखिए : **3**

(i) नाइलॉन-6,6

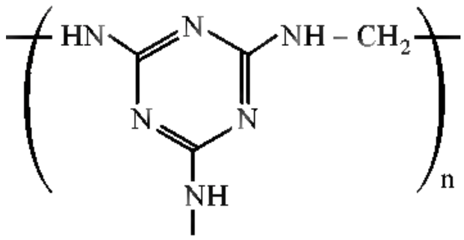
(ii) ग्लिपटल

(iii) ब्यूना-S

अथवा

(i) क्या $-\!\!\left[CH_2-\underset{\displaystyle CH_3}{\overset{|}{C}}H \right]\!\!-_n$ एक समबहुलक है या सहबहुलक है ? कारण दीजिए ।

(ii) निम्नलिखित बहुलक के एकलक लिखिए :



(iii) रबर के वल्कनीकरण में सल्फर की क्या भूमिका है ?

Previous Pathshala

Write the structures of monomers used for getting the following polymers :

(i) Nylon-6,6

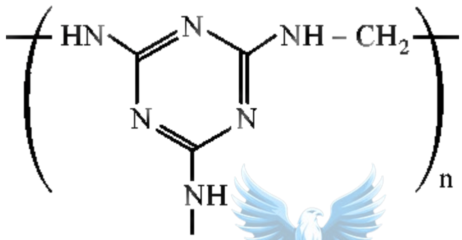
(ii) Glyptal

(iii) Buna-S

OR

(i) Is $\left[CH_2 - \underset{\displaystyle |}{\overset{\displaystyle CH_3}{CH}} \right]_n$ a homopolymer or copolymer ? Give reason.

(ii) Write the monomers of the following polymer :



(iii) What is the role of Sulphur in vulcanization of rubber ?

20. (i) बाइथायोनॉल को साबुन में क्यों मिलाया जाता है ? **3**

(ii) सोडियम हाइड्रोजन कार्बोनेट की अपेक्षा क्यों मैग्नीशियम हाइड्रॉक्साइड एक अच्छा प्रति-अम्ल है ।

(iii) साबुन क्यों जैव-निम्नीकरणीय है जबकि अपमार्जक जैव-निम्नीकरणीय नहीं हैं ?

अथवा

प्रत्येक का एक उचित उदाहरण देते हुए निम्नलिखित पदों को परिभाषित करें :

(i) प्रतिजैविक

(ii) कृत्रिम मधुरक

(iii) पीड़ाहारी

(i) Why bithional is added in soap ?

(ii) Why magnesium hydroxide is a better antacid than sodium bicarbonate ?

(iii) Why soaps are biodegradable whereas detergents are non-biodegradable ?

OR

Define the following terms with a suitable example in each :

(i) Antibiotics

(ii) Artificial sweeteners

(iii) Analgesics

Previous Pathshala

21. जब बेन्ज़ीन डाइएज़ोनियम क्लोराइड निम्नलिखित अभिकारकों के साथ अभिक्रिया करता है तो प्राप्त मुख्य उत्पादों की संरचनाएँ लिखिए : **3**

(i) CuCN

(ii) CH_3CH_2OH

(iii) KI

Write the structures of main products when benzene diazonium chloride reacts with the following reagents :

(i) CuCN

(ii) CH_3CH_2OH

(iii) KI

22. (i) $(CH_3)_3C–Br$ और $(CH_3)_3C–I$ में से कौन S_N1 के प्रति अधिक अभिक्रियाशील है और क्यों ? **3**

(ii) p-नाइट्रोक्लोरोबेन्जीन को जलीय NaOH के साथ 443 K पर गरम करने के बाद अम्लीकृत करने पर बनने वाले उत्पाद को लिखिए ।

(iii) ब्यूटेन-2-ऑल के दक्षिण और वाम ध्रुवण घूर्णक समावयवियों को प्रभाजी आसवन द्वारा अलग करना क्यों कठिन होता है ?

(i) Out of $(CH_3)_3C–Br$ and $(CH_3)_3C–I$, which one is more reactive towards S_N1 and why ?

(ii) Write the product formed when p-nitrochlorobenzene is heated with aqueous NaOH at 443 K followed by acidification.

(iii) Why *dextro* and *laevo* – rotatory isomers of Butan-2-ol are difficult to separate by fractional distillation ?

23. निम्नलिखित के बीच अन्तर कीजिए : **3**

(i) ऐमिलोस और ऐमिलोपेक्टिन

(ii) पेप्टाइड बंध और ग्लाइकोसाइडी बंध

(iii) रेशेदार प्रोटीन और गोलिकाकार प्रोटीन

अथवा

D-ग्लूकोस की खुली संरचना में निम्नलिखित की उपस्थिति दर्शाने के लिए रासायनिक अभिक्रियाएँ लिखिए :

(i) ऋजु श्रृंखला

(ii) पाँच एल्कोहल समूह

(iii) कार्बोनिल समूह के रूप में एल्डिहाइड

Previous Pathshala

Differentiate between the following :

(i) Amylose and Amylopectin

(ii) Peptide linkage and Glycosidic linkage

(iii) Fibrous proteins and Globular proteins

OR

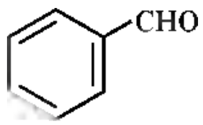
Write chemical reactions to show that open structure of D-glucose contains the following :

(i) Straight chain

(ii) Five alcohol groups

(iii) Aldehyde as carbonyl group

24. निम्नलिखित अभिक्रियाओं को पूर्ण कीजिए : **3**

(i)  $\xrightarrow{NaCN/HCl}$

(ii) $(C_6H_5CH_2)_2Cd + 2CH_3COCl \longrightarrow$

(iii) $CH_3-\underset{|}{\overset{CH_3}{CH}}-COOH \xrightarrow[\text{(ii) } H_2O]{\text{(i) } Br_2 \text{ / लाल फॉस्फोरस}}$

अथवा

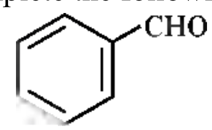
निम्नलिखित अभिक्रियाओं के लिए रासायनिक समीकरण लिखिए :

(i) प्रोपेनोन की तनु $Ba(OH)_2$ के साथ अभिक्रिया की जाती है ।

(ii) एसीटोफीनॉन की Zn(Hg)/सान्द्र HC*l* के साथ अभिक्रिया की जाती है ।

(iii) बेन्जॉयल क्लोराइड का $Pd/BaSO_4$ की उपस्थिति में हाइड्रोजनीकरण किया जाता है ।

Complete the following reactions :

(i)  $\xrightarrow{NaCN/HCl}$

(ii) $(C_6H_5CH_2)_2Cd + 2CH_3COCl \longrightarrow$

(iii) $CH_3-\underset{|}{\overset{CH_3}{CH}}-COOH \xrightarrow[\text{(ii) } H_2O]{\text{(i) } Br_2 \text{ / Red } P_4}$

OR

Write chemical equations for the following reactions :

(i) Propanone is treated with dilute $Ba(OH)_2$.

(ii) Acetophenone is treated with Zn(Hg)/Conc. HC*l*

(iii) Benzoyl chloride is hydrogenated in presence of $Pd/BaSO_4$.

Previous Pathshala

भाग : द

SECTION : D

25. (a) निम्नलिखित के कारण दीजिए : **5**

(i) वाष्प अवस्था में सल्फर अनुचुम्बकीय व्यवहार दर्शाता है ।

(ii) P-P आबन्ध की अपेक्षा N-N आबन्ध दुर्बल होता है ।

(iii) ऑक्सीजन की अपेक्षा ओज़ोन ऊष्मागतिकतः कम स्थायी है ।

(b) उत्सर्जित गैस का नाम लिखिए जब Cu को मिलाया जाता है :

(i) तनु HNO_3 में और

(ii) सान्द्र HNO_3 में

अथवा

(a) (i) H_3PO_3 की अनुसमानुपातन अभिक्रिया लिखिए ।

(ii) XeF_4 की संरचना आरेखित कीजिए ।

(b) निम्नलिखित के कारण दीजिए :

(i) यद्यपि फ्लुओरीन की इलेक्ट्रॉन लब्धि एन्थैल्पी कम ऋणात्मक है फिर भी F_2 एक प्रबल ऑक्सीकारक है ।

(ii) वर्ग 15 में N_2O_3 से Bi_2O_3 तक अम्लीय लक्षण घटता है ।

(c) सल्फर डाइऑक्साइड गैस के परीक्षण के लिए एक रासायनिक अभिक्रिया लिखिए । सम्बद्ध रासायनिक समीकरण लिखिए ।

(a) Give reasons for the following :

(i) Sulphur in vapour state shows paramagnetic behaviour.

(ii) N-N bond is weaker than P-P bond.

(iii) Ozone is thermodynamically less stable than oxygen.

(b) Write the name of gas released when Cu is added to

(i) dilute HNO_3 and

(ii) conc. HNO_3

OR

(a) (i) Write the disproportionation reaction of H_3PO_3.

(ii) Draw the structure of XeF_4.

Previous Pathshala

(b) Account for the following :

(i) Although Fluorine has less negative electron gain enthalpy yet F_2 is strong oxidizing agent.

(ii) Acidic character decreases from N_2O_3 to Bi_2O_3 in group 15.

(c) Write a chemical reaction to test sulphur dioxide gas. Write chemical equation involved.

26. दी गई रेडॉक्स अभिक्रिया के लिए $E^\circ_{\text{सेल}}$ 2.71 V है **5**

$$Mg_{(s)} + Cu^{2+}_{(0.01\ M)} \longrightarrow Mg^{2+}_{(0.001\ M)} + Cu_{(s)}$$

अभिक्रिया के लिए $E_{\text{सेल}}$ परिकलित कीजिए। विद्युत धारा के प्रवाह की दिशा लिखिए जब लगाया गया विपरीत बाह्य विभव है

(i) 2.71 V से कम और

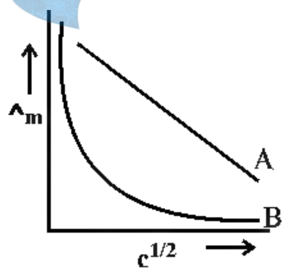
(ii) 2.71 V से अधिक

अथवा

(a) $FeSO_4$ और $ZnSO_4$ विद्युत-अपघट्य से भरे श्रेणीक्रम में संयोजित दो विद्युत-अपघटनी सेलों X और Y में 2 एम्पीयर की स्थायी विद्युत-धारा तब तक प्रवाहित की गई जब तक Fe के 2.8 g सेल X के कैथोड पर निक्षेपित हुए। विद्युत धारा कितने समय तक प्रवाहित की गई ? सेल Y के कैथोड पर निक्षेपित Zn की मात्रा परिकलित कीजिए।

(मोलर द्रव्यमान : Fe = 56 g mol^{-1} Zn = 65.3 g mol^{-1}), 1F = 96500 C mol^{-1})

(b) मोलर चालकता ($\wedge_m$) और सान्द्रता के वर्गमूल ($c^{1/2}$) के बीच आलेख में दो विद्युत-अपघट्यों A और B के लिए निम्नलिखित वक्र प्राप्त हुए :



निम्नलिखित के उत्तर दीजिए :

(i) विद्युत-अपघट्यों A और B की प्रकृति की प्रागुक्ति कीजिए।

(ii) विद्युत-अपघट्यों A और B की सान्द्रता जब शून्य की ओर पहुँचने लगती है तो $\wedge_m$ के बहिर्वेशन पर क्या होता है ?

Previous Pathshala

E°_{cell} for the given redox reaction is 2.71 V

$$Mg_{(s)} + Cu^{2+}_{(0.01\ M)} \longrightarrow Mg^{2+}_{(0.001\ M)} + Cu_{(s)}$$

Calculate E_{cell} for the reaction. Write the direction of flow of current when an external opposite potential applied is

(i) less than 2.71 V and

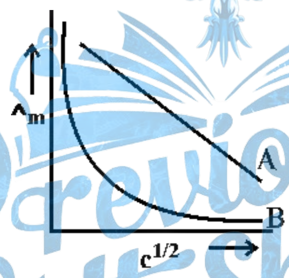
(ii) greater than 2.71 V

OR

(a) A steady current of 2 amperes was passed through two electrolytic cells X and Y connected in series containing electrolytes $FeSO_4$ and $ZnSO_4$ until 2.8 g of Fe deposited at the cathode of cell X. How long did the current flow ? Calculate the mass of Zn deposited at the cathode of cell Y.

(Molar mass : Fe = 56 g mol^{-1} Zn = 65.3 g mol^{-1}, 1F = 96500 C mol^{-1})

(b) In the plot of molar conductivity ($\wedge_m$) vs square root of concentration ($c^{1/2}$), following curves are obtained for two electrolytes A and B :



Answer the following :

(i) Predict the nature of electrolytes A and B.

(ii) What happens on extrapolation of $\wedge_m$ to concentration approaching zero for electrolytes A and B ?

27. (a) आप निम्नलिखित रूपान्तरण कैसे करेंगे ? **5**

(i) फीनॉल को ऐनिसोल में

(ii) एथेनॉल को प्रोपेन-2-ऑल में

(b) निम्नलिखित अभिक्रिया की क्रियाविधि लिखिए :

$$C_2H_5OH \xrightarrow[443\ K]{H_2SO_4} CH_2 = CH_2 + H_2O$$

(c) बेन्ज़ीन की अपेक्षा फ़ीनॉल इलेक्ट्रॉनरागी प्रतिस्थापन अधिक आसानी से क्यों देता है ?

अथवा

Previous Pathshala

(a) निम्नलिखित के कारण दीजिए :

(i) p-नाइट्रोफ़ीनॉल की अपेक्षा o-नाइट्रोफ़ीनॉल अधिक भाप–वाष्पशील होता है ।

(ii) t-ब्यूटिलक्लोराइड, सोडियम मेथॉक्साइड के साथ गर्म करने पर t-ब्यूटिलमेथिल ईथर के बजाय 2–मेथिलप्रोपीन बनाता है ।

(b) निम्नलिखित से सम्बद्ध अभिक्रियाएँ लिखिए :

(i) राइमर-टीमन अभिक्रिया

(ii) फ़ीनॉल का फ्रीडेल क्राफ्ट ऐल्किलीकरण

(c) एथेनॉल और फ़ीनॉल में विभेद करने के लिए सरल रासायनिक परीक्षण दीजिए ।

(a) How do you convert the following :

(i) Phenol to Anisole

(ii) Ethanol to Propan-2-ol

(b) Write mechanism of the following reaction :

$$C_2H_5OH \xrightarrow[443\ K]{H_2SO_4} CH_2 = CH_2 + H_2O$$

(c) Why phenol undergoes electrophilic substitution more easily than benzene ?

OR

(a) Account for the following :

(i) o-nitrophenol is more steam volatile than p-nitrophenol.

(ii) t-butyl chloride on heating with sodium methoxide gives 2-methylpropene instead of t-butylmethylether.

(b) Write the reaction involved in the following :

(i) Reimer-Tiemann reaction

(ii) Friedal-Crafts Alkylation of Phenol

(c) Give simple chemical test to distinguish between Ethanol and Phenol.

Previous Pathshala

Previous Pathshala