



SET – 3

Series : BVM/1

कोड नं. 56/1/3  
Code No.

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

Time allowed : 3 hours

सामान्य निर्देश :

अधिकतम अंक : 70

Maximum Marks : 70

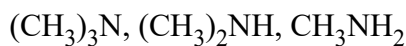
- (i) सभी प्रश्न अनिवार्य हैं ।
- (ii) भाग अ : प्रश्न-संख्या 1 से 5 तक अति लघु-उत्तरीय प्रश्न हैं और प्रत्येक प्रश्न के लिए 1 अंक है ।
- (iii) भाग ब : प्रश्न-संख्या 6 से 12 तक लघु-उत्तरीय प्रश्न हैं और प्रत्येक प्रश्न के लिए 2 अंक हैं ।
- (iv) भाग स : प्रश्न-संख्या 13 से 24 तक भी लघु-उत्तरीय प्रश्न हैं 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 ।

**General Instructions :**

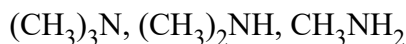
- (i) *All questions are compulsory.*
- (ii) *Section A : Q. no. 1 to 5 are very short-answer questions and carry 1 mark each.*
- (iii) *Section B : Q. no. 6 to 12 are short-answer questions and carry 2 marks each.*
- (iv) *Section C : Q. no. 13 to 24 are also short-answer questions and carry 3 marks 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. निम्नलिखित को उनके जल में विलेयता के घटते क्रम में व्यवस्थित कीजिए : 1



Arrange the following in decreasing order of solubility in water :



2. ZnS किस प्रकार का स्टाइकियोमीट्री दोष दर्शाता है और क्यों ? 1

What type of stoichiometric defect is shown by ZnS and why ?

3.  $\text{S}_{\text{N}}1$  और  $\text{S}_{\text{N}}2$  अभिक्रियाओं के बीच एक त्रिविम रासायनिक अंतर लिखिए । 1

Write one stereochemical difference between  $\text{S}_{\text{N}}1$  and  $\text{S}_{\text{N}}2$  reactions.

4. 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 ?



5. ग्लूकोस और फ्रक्टोज 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.

**भाग : ब**

**SECTION : B**

6. 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).

7. हेनरी के नियम को परिभाषित कीजिए तथा इसके दो अनुप्रयोग लिखिए । 2

State Henry's law and write its two applications.

8. संकुल  $[Pt(en)_2Cl_2]$  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) हेक्साऐम्मीनकोबाल्ट (III) सल्फेट  
(ii) पोटैशियम ट्राइऑक्सैलेटोक्रोमेट(III)

Write IUPAC name of the complex  $[Pt(en)_2Cl_2]$ . Draw structures of geometrical isomers for this complex.

**OR**

Using IUPAC norms write the formulae for the following :

- (i) Hexaamminecobalt(III) sulphate  
(ii) Potassium trioxalatochromate(III)



9. निम्नलिखित प्रक्रमों के लिए संतुलित रासायनिक समीकरण लिखिए :

2

- (i)  $\text{XeF}_2$  जल अपघटित होता है।
- (ii)  $\text{MnO}_2$  को सान्द्र  $\text{HCl}$  के साथ गरम किया जाता है।

अथवा

निम्नलिखित प्रत्येक समुच्चय को इंगित गुणधर्म के अनुसार व्यवस्थित कीजिए :

- (i)  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{H}_2\text{Se}$ ,  $\text{H}_2\text{Te}$  – अम्लीय प्रकृति के बढ़ते क्रम में
- (ii)  $\text{HF}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{HBr}$ ,  $\text{HI}$  – आबन्ध एन्थैल्पी के घटते क्रम में

Write balanced chemical equations for the following processes :

- (i)  $\text{XeF}_2$  undergoes hydrolysis.
- (ii)  $\text{MnO}_2$  is heated with conc.  $\text{HCl}$ .

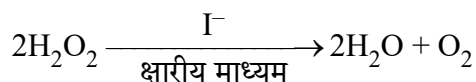
OR

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

- (i)  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{H}_2\text{Se}$ ,  $\text{H}_2\text{Te}$  – increasing acidic character
- (ii)  $\text{HF}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{HBr}$ ,  $\text{HI}$  – decreasing bond enthalpy

10. अभिक्रिया

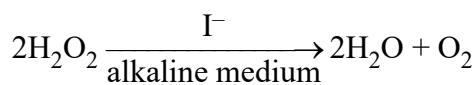
2



के लिए प्रस्तावित क्रियाविधि नीचे दी गई अनुसार है :

- (1)  $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{I}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{IO}^-$  (मन्द)
  - (2)  $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{IO}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{I}^- + \text{O}_2$  (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



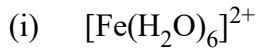
the proposed mechanism is as given below :

- (1)  $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{I}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{IO}^-$  (slow)
  - (2)  $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{IO}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{I}^- + \text{O}_2$  (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 ?



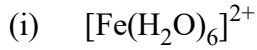
11. निम्नलिखित संकुलों की संकरण अवस्था और चुंबकीय गुण लिखिए :

2



(Fe का परमाणु क्रमांक = 26)

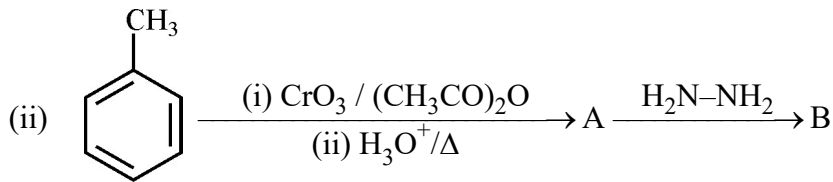
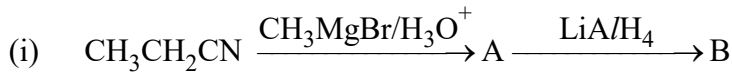
Write the hybridization and magnetic character of following complexes :



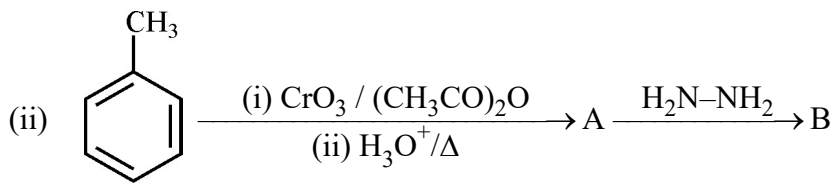
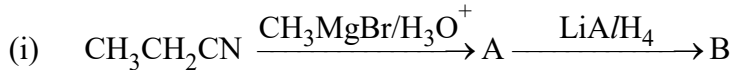
(Atomic no. of Fe = 26)

12. निम्नलिखित प्रत्येक अभिक्रियाओं में मुख्य यौगिकों A और B की संरचनाएँ लिखिए :

2



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

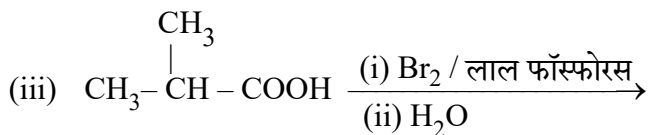
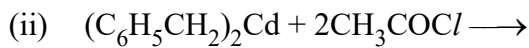
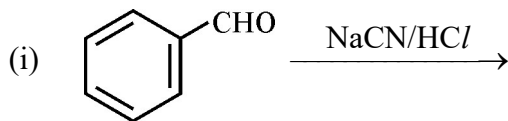


भाग : स

SECTION : C

13. निम्नलिखित अभिक्रियाओं को पूर्ण कीजिए :

3



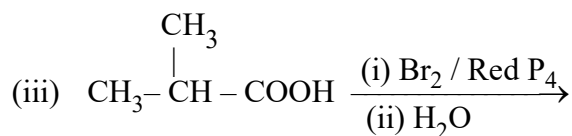
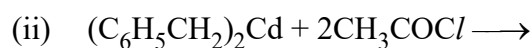
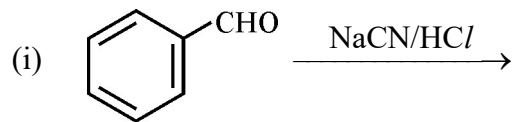
अथवा



निम्नलिखित अभिक्रियाओं के लिए रासायनिक समीकरण लिखिए :

- (i) प्रोपेनोन की तनु  $\text{Ba}(\text{OH})_2$  के साथ अभिक्रिया की जाती है ।
- (ii) एसीटोफीनॉन की  $\text{Zn}(\text{Hg})/\text{सान्द्र HCl}$  के साथ अभिक्रिया की जाती है ।
- (iii) बेन्जॉयल क्लोराइड का  $\text{Pd}/\text{BaSO}_4$  की उपस्थिति में हाइड्रोजनीकरण किया जाता है ।

Complete the following reactions :



**OR**

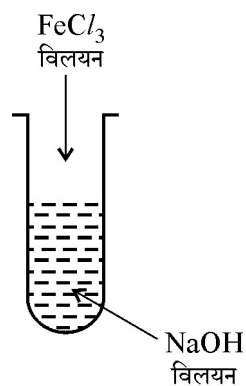
Write chemical equations for the following reactions :

- (i) Propanone is treated with dilute  $\text{Ba}(\text{OH})_2$ .
- (ii) Acetophenone is treated with  $\text{Zn}(\text{Hg})/\text{Conc. HCl}$
- (iii) Benzoyl chloride is hydrogenated in presence of  $\text{Pd}/\text{BaSO}_4$ .

14. (i) गैस मास्क में सक्रियित चारकोल की क्या भूमिका है ?

3

(ii)

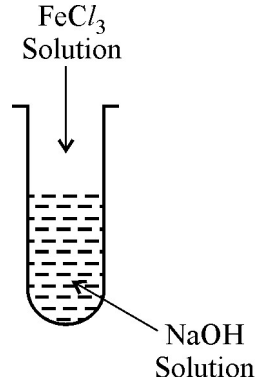


चित्र में दी गई विधि द्वारा एक कोलॉइडी सॉल बनाया गया । परखनली में बने जलयोजित फेरिक ऑक्साइड कोलॉइडी कणों के ऊपर क्या आवेश है ? यह सॉल कैसे निरूपित किया जाता है ?

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



- (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 ?

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

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

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

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

17. आप निम्नलिखित परिवर्तन कैसे करेंगे ? 3

- (i) अशुद्ध निकेल से शुद्ध निकेल  
(ii) जिंक ब्लैंड से जिंक धातु  
(iii)  $[\text{Ag}(\text{CN})_2]^-$  से Ag

How will you convert the following :

- (i) Impure Nickel to pure Nickel  
(ii) Zinc blende to Zinc metal  
(iii)  $[\text{Ag}(\text{CN})_2]^-$  to Ag



18. निम्नलिखित के लिए कारण दीजिए :

3

- (i) संक्रमण धातुएँ सामान्यतः रंगीन यौगिक बनाती हैं ।
- (ii)  $Mn^{3+}|Mn^{2+}$  के लिए  $E^\circ$  का मान  $Cr^{3+}|Cr^{2+}$  युग्म से अधिक धनात्मक होता है ।
- (iii) ऐक्टिनॉयड तत्वों का रसायन उतना नियमित नहीं है जितना कि लैन्थेनॉयड तत्वों का रसायन ।

Give reasons for the following :

- (i) The transition metals generally form coloured compounds.
- (ii)  $E^\circ$  value for  $(Mn^{3+}|Mn^{2+})$  is highly positive than that for  $(Cr^{3+}|Cr^{2+})$  couple.
- (iii) The chemistry of actinoids elements is not so smooth as that of the lanthanoids.

19. (i) नींद की गोलियों में किस प्रकार की औषध उपयोग होती है ?

3

- (ii) टूथपेस्ट में किस प्रकार का अपमार्जक प्रयुक्त होता है ?
- (iii) ऐलिटेम का उपयोग कृत्रिम मधुरक के रूप में अनुशंसित क्यों नहीं किया जाता है ?

अथवा

उचित उदाहरण सहित निम्नलिखित पदों को परिभाषित कीजिए :

- (i) विस्तृत-स्पेक्ट्रम प्रतिजीवाणु
  - (ii) विसंक्रामी (डिसइन्फेक्टेंट)
  - (iii) धनायनी अपमार्जक
- (i) What type of drug is used in sleeping pills ?
  - (ii) What type of detergents are used in toothpastes ?
  - (iii) Why the use of alitame as artificial sweetener is not recommended ?

OR

Define the following terms with a suitable example in each :

- (i) Broad-spectrum antibiotics
- (ii) Disinfectants
- (iii) Cationic detergents





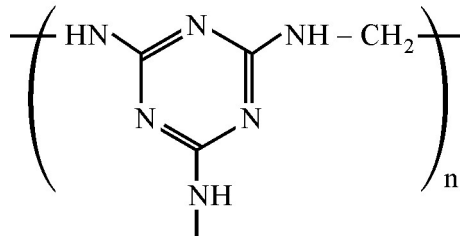
20. निम्नलिखित बहुलकों को प्राप्त करने के लिए प्रयुक्त एकलकों की संरचनाएँ लिखिए :

3

- (i) नाइलॉन-6,6
- (ii) ग्लिपटल
- (iii) ब्यूना-S

अथवा

- (i) क्या  $\left[ \text{CH}_2 - \overset{\text{CH}_3}{\text{CH}} \right]_n$  एक समबहुलक है या सहबहुलक है ? कारण दीजिए ।
- (ii) निम्नलिखित बहुलक के एकलक लिखिए :



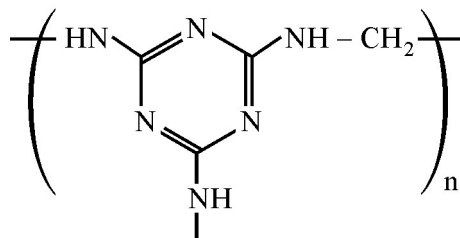
- (iii) रबर के वल्कनीकरण में सल्फर की क्या भूमिका है ?

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

- (i) Nylon-6,6
- (ii) Glyptal
- (iii) Buna-S

OR

- (i) Is  $\left[ \text{CH}_2 - \overset{\text{CH}_3}{\text{CH}} \right]_n$  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 ?





24. निम्नलिखित को एक उदाहरण सहित परिभाषित कीजिए :

3

- (i) ओलिगोसैकैराइड
- (ii) प्रोटीन का विकृतीकरण
- (iii) विटामिन

**अथवा**

अभिक्रियाएँ लिखिए जब D-ग्लूकोस की अभिक्रिया निम्नलिखित अभिकर्मकों से करते हैं :

- (i) ब्रोमीन जल
- (ii)  $H_2N-OH$
- (iii)  $(CH_3CO)_2O$

Define the following with a suitable example in each :

- (i) Oligosaccharides
- (ii) Denaturation of protein
- (iii) Vitamins

**OR**

Write the reactions involved when D-glucose is treated with the following reagents :

- (i)  $Br_2$  water
- (ii)  $H_2N-OH$
- (iii)  $(CH_3CO)_2O$

**भाग : द**

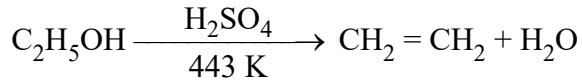
**SECTION : D**

25. (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) बेन्ज़ीन की अपेक्षा फीनॉल इलेक्ट्रॉनरागी प्रतिस्थापन अधिक आसानी से क्यों देता है ?

**अथवा**

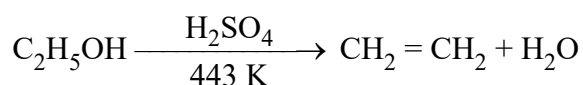


- (a) निम्नलिखित के कारण दीजिए :
- p-नाइट्रोफ़ीनॉल की अपेक्षा o-नाइट्रोफ़ीनॉल अधिक भाप-वाष्पशील होता है ।
  - t-ब्यूटिलक्लोराइड, सोडियम मेथॉक्साइड के साथ गर्म करने पर t-ब्यूटिलमेथिल ईथर के बजाय 2-मेथिलप्रोपीन बनाता है ।
- (b) निम्नलिखित से सम्बद्ध अभिक्रियाएँ लिखिए :
- राइमर-टीमन अभिक्रिया
  - फ़ीनॉल का फ्रीडेल क्राफ्ट ऐल्किलीकरण
- (c) एथेनॉल और फ़ीनॉल में विभेद करने के लिए सरल रासायनिक परीक्षण दीजिए ।

(a) How do you convert the following :

- Phenol to Anisole
- Ethanol to Propan-2-ol

(b) Write mechanism of the following reaction :



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

**OR**

(a) Account for the following :

- o-nitrophenol is more steam volatile than p-nitrophenol.
- t-butyl chloride on heating with sodium methoxide gives 2-methylpropene instead of t-butylmethylether.

(b) Write the reaction involved in the following :

- Reimer-Tiemann reaction
- Friedal-Crafts Alkylation of Phenol

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



26. (a) निम्नलिखित के कारण दीजिए :
- वाष्प अवस्था में सल्फर अनुचुम्बकीय व्यवहार दर्शाता है ।
  - P-P आबन्ध की अपेक्षा N-N आबन्ध दुर्बल होता है ।
  - ऑक्सीजन की अपेक्षा ओज़ोन ऊष्मागतिकतः कम स्थायी है ।
- (b) उत्सर्जित गैस का नाम लिखिए जब Cu को मिलाया जाता है :
- तनु  $\text{HNO}_3$  में और
  - सान्द्र  $\text{HNO}_3$  में

अथवा

- (a) (i)  $\text{H}_3\text{PO}_3$  की अनुसमानुपातन अभिक्रिया लिखिए ।
- (ii)  $\text{XeF}_4$  की संरचना आरेखित कीजिए ।
- (b) निम्नलिखित के कारण दीजिए :
- यद्यपि फ्लुओरीन की इलेक्ट्रॉन लब्धि एन्थैल्पी कम ऋणात्मक है फिर भी  $\text{F}_2$  एक प्रबल ऑक्सीकारक है ।
  - वर्ग 15 में  $\text{N}_2\text{O}_3$  से  $\text{Bi}_2\text{O}_3$  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 :
- Sulphur in vapour state shows paramagnetic behaviour.
  - N-N bond is weaker than P-P bond.
  - Ozone is thermodynamically less stable than oxygen.
- (b) Write the name of gas released when Cu is added to
- dilute  $\text{HNO}_3$  and
  - conc.  $\text{HNO}_3$

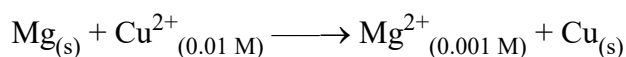
OR



- (a) (i) Write the disproportionation reaction of  $H_3PO_3$ .  
(ii) Draw the structure of  $XeF_4$ .
- (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.

27. दी गई रेडॉक्स अभिक्रिया के लिए  $E^\circ_{सेल}$  2.71 V है

5



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

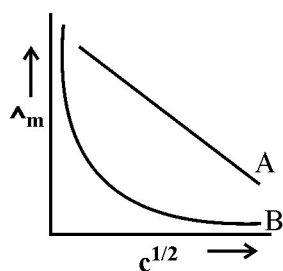
- (i) 2.71 V से कम और  
(ii) 2.71 V से अधिक

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<sup>-1</sup> Zn = 65.3 g mol<sup>-1</sup>), 1F = 96500 C mol<sup>-1</sup>)

- (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 :

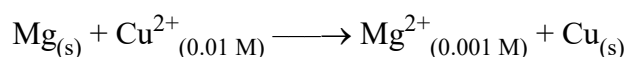


निम्नलिखित के उत्तर दीजिए :

- (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 ?



$E^\circ_{\text{cell}}$  for the given redox reaction is 2.71 V



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

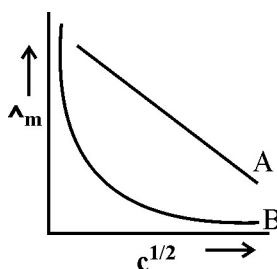
- (i) less than 2.71 V and
- (ii) greater than 2.71 V

**OR**

- (a) A steady current of 2 amperes was passed through two electrolytic cells X and Y connected in series containing electrolytes  $\text{FeSO}_4$  and  $\text{ZnSO}_4$  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<sup>-1</sup> Zn = 65.3 g mol<sup>-1</sup>, 1F = 96500 C mol<sup>-1</sup>)

- (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 ?

\_\_\_\_\_



