

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 11 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 30 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 जायेगा । 10.15 बजे से 10.30 बजे तक छात्र केवल प्रश्न-पत्र पढ़ेंगे और इस अवधि के दौरान वे उत्तर-पुस्तिका पर कोई उत्तर नहीं लिखेंगे ।
- Please check that this question paper contains 11 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 30 questions.
- Please write down the Serial Number of the question before attempting it.
- 15 minutes 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 only read the question paper 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 ]

[अधिकतम अंक : 70

[ Maximum Marks : 70

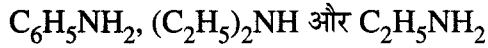
सामान्य निर्देश :

- (i) सभी प्रश्न अनिवार्य हैं ।
- (ii) प्रश्न-संख्या 1 से 8 तक अति लघु-उत्तरीय प्रश्न हैं । प्रत्येक प्रश्न के लिए 1 अंक है ।
- (iii) प्रश्न-संख्या 9 से 18 तक लघु-उत्तरीय प्रश्न हैं । प्रत्येक प्रश्न के लिए 2 अंक हैं ।
- (iv) प्रश्न-संख्या 19 से 27 तक भी लघु-उत्तरीय प्रश्न हैं । प्रत्येक प्रश्न के लिए 3 अंक हैं ।
- (v) प्रश्न-संख्या 28 से 30 दीर्घ-उत्तरीय प्रश्न हैं । प्रत्येक प्रश्न के लिए 5 अंक हैं ।
- (vi) आवश्यकतानुसार लॉग टेबलों का प्रयोग करें । कैल्कुलेटर्स के उपयोग की अनुमति नहीं है ।

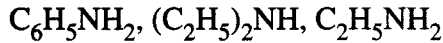
56/1/1

1

[P.T.O.]



Arrange the following compounds in increasing order of solubility in water :



8. स्टार्च के दो अंगों में से कौन सा जल में विलेय होता है ? 1

Which of the two components of starch is water soluble ?

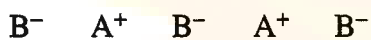
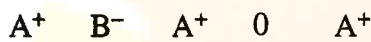
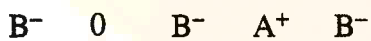
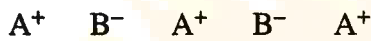
9.  $11.2 \text{ g cm}^{-3}$  घनत्व और  $4 \times 10^{-8} \text{ cm}$  किनारे की लंबाई का एक तत्व f.c.c. जालक बनाता है। इस तत्व का परमाणुक द्रव्यमान परिकलित कीजिये। 2

$(N_A = 6.022 \times 10^{23} \text{ मोल}^{-1})$

An element with density  $11.2 \text{ g cm}^{-3}$  forms a f.c.c. lattice with edge length of  $4 \times 10^{-8} \text{ cm}$ . Calculate the atomic mass of the element.

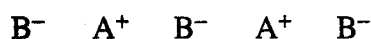
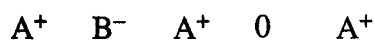
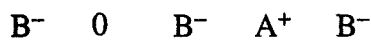
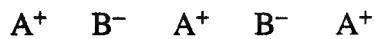
(Given :  $N_A = 6.022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ )

10. यहाँ दिखाई गई व्यवस्था (त्रुटिपूर्ण क्रिस्टल) का निरीक्षण कर आगे पूछे गये प्रश्नों के उत्तर लिखें : 2



- (i) इस क्रिस्टल द्वारा कौन सा मान आत्मक (तत्त्वयोगमितीय) दोष दिखाया जाता है ?  
 (ii) इस दोष के कारण क्रिस्टल के घनत्व पर किस प्रकार प्रभाव पड़ता है ?  
 (iii) किस प्रकार के आयनिक पदार्थ ऐसा दोष दिखाते हैं ?

Examine the given defective crystal



Answer the following questions :

- (i) What type of stoichiometric defect is shown by the crystal ?  
 (ii) How is the density of the crystal affected by this defect ?  
 (iii) What type of ionic substances show such defect ?

घाला जाय। इसका हिमांक में 0.48 K की कमी हो जाये। ( $K_f = 5.12 \text{ K kg mol}^{-1}$ ). 2

Calculate the mass of compound (molar mass =  $256 \text{ g mol}^{-1}$ ) to be dissolved in 75 g of benzene to lower its freezing point by 0.48 K ( $K_f = 5.12 \text{ K kg mol}^{-1}$ ).

12. एक आदर्श विलयन की परिभाषा और इसकी कोई एक विशेषता लिखें। 2

Define an ideal solution and write one of its characteristics.

13. अभिक्रिया के क्रम (order) और इसकी आणवता (molecularity) में कोई दो अन्तर लिखिये। 2

Write two differences between 'order of reaction' and 'molecularity of reaction'.

14. धातुओं के शोधन की निम्न विधियों के आधारभूत नियम लिखिये : 2

- (i) ज़ोन (खण्ड) परिशोधन विधि
- (ii) क्रोमैटोग्राफी विधि

Outline the principles behind the refining of metals by the following methods :

- (i) Zone refining method
- (ii) Chromatographic method

15. इन रासायनिक समीकरणों को पूरा करें : 2

- (i)  $\text{Ca}_3\text{P}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- (ii)  $\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{सांद्र}) \rightarrow$

अथवा

निम्न यौगिक समूहों को उनके साथ लिखे गुण अनुसार व्यवस्थित कीजिये :

- (i) HF, HCl, HBr और HI – बढ़ती हुई आबन्ध वियोजन एन्थैल्पी अनुसार
- (ii)  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{H}_2\text{Se}$  और  $\text{H}_2\text{Te}$  – बढ़ती हुई आम्ल विशेषता अनुसार

Complete the following chemical equations :

- (i)  $\text{Ca}_3\text{P}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
- (ii)  $\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{conc.}) \rightarrow$

OR

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

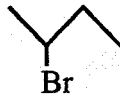
- (i) HF, HCl, HBr, HI – increasing bond dissociation enthalpy.
- (ii)  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{H}_2\text{Se}$ ,  $\text{H}_2\text{Te}$  – increasing acidic character.

16. संकर  $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]^+$  का IUPAC नाम लिखें। यह किस प्रकार की समावयवता (isomerism) दिखाता है ? 2

Write the IUPAC name of the complex  $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]^+$ . What type of isomerism does it exhibit ?



(a)



(b)

(ii) निम्न स्थितियों में S<sub>N</sub>1 और S<sub>N</sub>2 में से कौन सी अभिक्रिया होगी ?

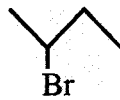
(a) विन्यास का उलटना (inversion)

(b) रेसिमीकरण (Racemisation)

(i) Which alkyl halide from the following pair is chiral and undergoes faster S<sub>N</sub>2 reaction ?



(a)



(b)

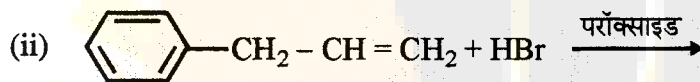
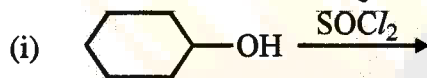
(ii) Out of S<sub>N</sub>1 and S<sub>N</sub>2, which reaction occurs with

(a) Inversion of configuration

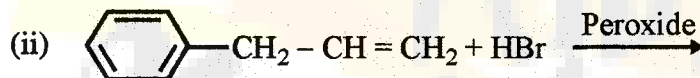
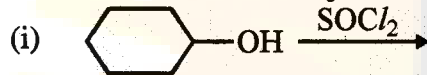
(b) Racemisation

18. निम्न में से प्रत्येक अभिक्रिया में प्रमुख मोनोहेलो उत्पाद की संरचना दिखाइये :

2



Draw the structure of major monohalo product in each of the following reactions :



19. (a) फ्रीअंडलिश अधिशोषण समतापी के लिये ठोस पदार्थों पर गैसों के अधिशोषण के लिये समीकरण लिखें ।

(b) लियोफिलिक सॉल की एक विशेषता लिखें ।

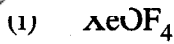
(c) प्रकीर्णित प्रावस्था के कणों के आधार पर संयोजित (associated) कोलायड और बहुआणव कोलायड का एक-एक उदाहरण दीजिये ।

3

(a) In reference to Freundlich adsorption isotherm write the expression for adsorption of gases on solids in the form of an equation.

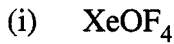
(b) Write an important characteristic of lyophilic sols.

(c) Based on type of particles of dispersed phase, give one example each of associated colloid and multimolecular colloid.



(b) श्वेत फ़ास्फ़ोरस और लाल फ़ास्फ़ोरस के संरचनात्मक भेद को प्रस्तुत कीजिये ।

(a) Draw the structures of the following molecules :



(b) Write the structural difference between white phosphorus and red phosphorus.

21. निम्न के कारण लिखिये :

3

(i)  $\text{PCl}_3$  की अपेक्षा  $\text{PCl}_5$  अधिक सहसंयोजकी (covalent) है ।

(ii)  $\text{HCl}$  से अभिक्रिया होने पर लोहे से  $\text{FeCl}_2$  बनता है,  $\text{FeCl}_3$  नहीं ।

(iii) ओज़ोन अणु में दो O-O बाँड लम्बाइयाँ समान ही होती हैं ।

Account for the following :

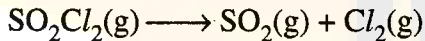
(i)  $\text{PCl}_5$  is more covalent than  $\text{PCl}_3$ .

(ii) Iron on reaction with  $\text{HCl}$  forms  $\text{FeCl}_2$  and not  $\text{FeCl}_3$ .

(iii) The two O-O bond lengths in the ozone molecule are equal.

22. स्थिर आयतन अवस्था में  $\text{SO}_2\text{Cl}_2$  के प्रथम क्रम के तापीय विघटन

3



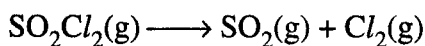
में निम्न आँकड़े प्राप्त हुए :

प्रयोग	समय/ $\text{s}^{-1}$	सकल दाब/वायुमण्डल
1	0	0.4
2	100	0.7

वेग स्थिरांक परिकल्पित कीजिये ।

$$(\log 4 = 0.6021, \log 2 = 0.3010)$$

The following data were obtained during the first order thermal decomposition of  $\text{SO}_2\text{Cl}_2$  at a constant volume :



Experiment	Time/ $\text{s}^{-1}$	Total pressure/atm
1	0	0.4
2	100	0.7

Calculate the rate constant.

$$(\text{Given} : \log 4 = 0.6021, \log 2 = 0.3010)$$

- (ii) पूतराधा क्या होते हैं ? एक उदाहरण दीजिये ।
- (iii) ऐस्पारटेम (aspartame) का उपयोग क्यों केवल ठण्डे खानों और सॉफ्ट पेयों तक सीमित है ? 3
- (i) Give two examples of macromolecules that are chosen as drug targets.
- (ii) What are antiseptics ? Give an example.
- (iii) Why is use of aspartame limited to cold foods and soft drinks ?

24. (i) किस विटामिन की कमी से रात का अंधापन (night-blindness) हो जाता है ?
- (ii) उस क्षार का नाम बताइये जो केवल RNA के न्युक्लियोटाइड में मिलता है ।
- (iii) HI से अभिक्रिया द्वारा ग्लूकोज n-हेक्सेन देता है । यह क्रिया ग्लूकोज़ की संरचना के सम्बन्ध में क्या बताती है ? 3
- (i) Deficiency of which vitamin causes night-blindness ?
- (ii) Name the base that is found in nucleotide of RNA only.
- (iii) Glucose on reaction with HI gives n-hexane. What does it suggest about the structure of glucose ?

25. प्लास्टिक के थैलों पर रोक लग जाने के उपरान्त, एक स्कूल के छात्रों ने यह निर्णय किया कि वह लोगों को वातावरण और यमुना नदी पर प्लास्टिक के थैलों के दुष्प्रभाव से सूचित करेंगे । इस सूचना को अधिक प्रभावी बनाने के लिये उन्होंने दूसरे स्कूलों के साथ मिलकर मेले किये और उन्होंने सब्जियाँ बेचने वालों, अन्य दुकानदारों और डिपार्टमेन्टल स्टोर्स में कागज़ के थैले बाँटे । सभी छात्रों ने प्रण किया कि यमुना नदी को सुरक्षित रखने के लिये वह प्लास्टिक के थैलों का प्रयोग रोक देंगे । 3

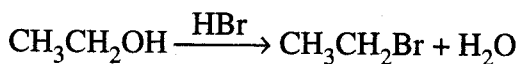
उपरोक्त पैराग्राफ को पढ़कर निम्न प्रश्नों के उत्तर दें :

- (i) छात्रों द्वारा क्या मूल्य बताए गये ?
- (ii) जैवनिम्नीय बहुलक (पॉलीमर) क्या होते हैं ? इनका एक उदाहरण दें ।
- (iii) क्या पॉलीथीन संघनन (condensation) है अथवा संकलन (addition) पॉलीमर ?

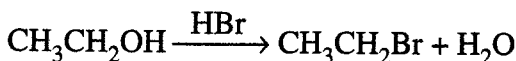
After the ban on plastic bags, students of one school decided to make the people aware of the harmful effects of plastic bags on environment and Yamuna River. To make the awareness more impactful, they organized rally by joining hands with other schools and distributed paper bags to vegetable vendors, shopkeepers and departmental stores. All students pledged not to use polythene bags in future to save Yamuna River.

After reading the above passage, answer the following questions :

- (i) What values are shown by the students ?
- (ii) What are biodegradable polymers ? Give one example.
- (iii) Is polythene a condensation or an addition polymer ?



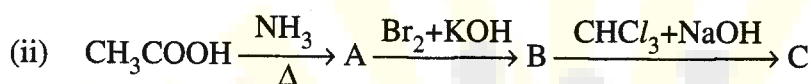
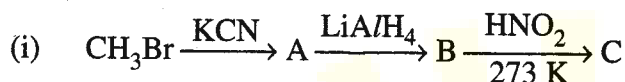
- (b) रीमर-टीमन अभिक्रिया के लिये समीकरण लिखें ।  
 (a) Write the mechanism of the following reaction :



- (b) Write the equation involved in Reimer-Tiemann reaction.

27. निम्न अभिक्रियाओं के A, B और C की संरचनाएँ बताइये :

3

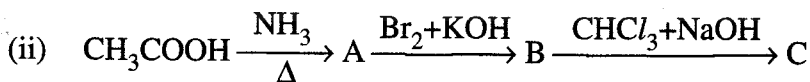
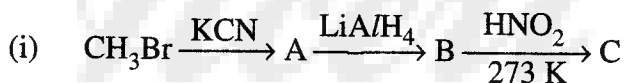


अथवा

निम्न परिवर्तन कैसे किये जाएँगे ?

- (i) नाइट्रोबैन्ज़ीन का ऐनिलीन में,  
 (ii) एथेनोइक अम्ल का मैथेनएमीन में,  
 (iii) ऐनिलीन का N-फ़िनाइलईथेनएमाइड में ।  
 (सम्बद्ध रासायनिक समीकरण लिखें ।)

Give the structures of A, B and C in the following reactions :



OR

How will you convert the following :

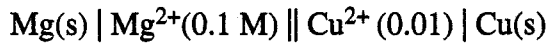
- (i) Nitrobenzene into aniline  
 (ii) Ethanoic acid into methanamine  
 (iii) Aniline into N-phenylethanamide

(Write the chemical equations involved.)

- (i) सामत मोलर संचालकता (Limiting molar conductivity)
- (ii) ईंधन सेल (Fuel cell)
- (b) एक संचालक सेल में 0.1 मोल  $L^{-1}$  का  $KCl$  का विलयन भरा है। इसका प्रतिरोध  $100 \Omega$  है। यदि इसी सेल में  $0.02$  मोल  $L^{-1}$  सान्द्रण का  $KCl$  भरा होने पर प्रतिरोध  $520 \Omega$  होता है तो  $0.02$  मोल  $L^{-1}$  के  $KCl$  के विलयन की संचालकता और मोलर संचालकता परिकलित कीजिये।  $0.1$  मोल  $L^{-1}$   $KCl$  विलयन की संचालकता  $1.29 \times 10^{-2} \Omega^{-1} cm^{-1}$  होती है।

अथवा

- (a) फ़ैराडे का वैद्युत अपघटन (electrolysis) का पहला नियम लिखें। एक मोल  $Cu^{2+}$  आयनों को  $Cu$  में अपघटित करने के लिये कितने फ़ैराडे मात्रकों की आवश्यकता होगी ?
- (b) 298 K पर निम्न सेल का emf परिकलित कीजिये :

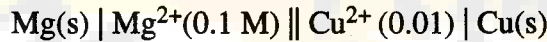


[दिया है  $E_{cell}^{\circ} = +2.71 V$ ,  $1 F = 96500 C mol^{-1}$ ]

- (a) Define the following terms :
- (i) Limiting molar conductivity
- (ii) Fuel cell
- (b) Resistance of a conductivity cell filled with  $0.1 mol L^{-1} KCl$  solution is  $100 \Omega$ . If the resistance of the same cell when filled with  $0.02 mol L^{-1} KCl$  solution is  $520 \Omega$ , calculate the conductivity and molar conductivity of  $0.02 mol L^{-1} KCl$  solution. The conductivity of  $0.1 mol L^{-1} KCl$  solution is  $1.29 \times 10^{-2} \Omega^{-1} cm^{-1}$ .

OR

- (a) State Faraday's first law of electrolysis. How much charge in terms of Faraday is required for the reduction of 1 mol of  $Cu^{2+}$  to  $Cu$ .
- (b) Calculate emf of the following cell at 298 K :



[Given  $E_{cell}^{\circ} = +2.71 V$ ,  $1 F = 96500 C mol^{-1}$ ]

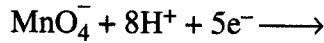
29. (a) आप कैसे बनाते हैं 2, 3
- (i)  $MnO_2$  से  $K_2MnO_4$  ?
- (ii)  $Na_2CrO_4$  से  $Na_2Cr_2O_7$  ?
- (b) कारण लिखें :
- (i)  $Fe^{2+}$  की तुलना में  $Mn^{2+} + 3$  अवस्था को ऑक्सीकृत होने में अधिक स्थायी है।
- (ii) 3d वर्ग के संक्रमण धातुओं में  $Zn$  के लिये ऐटमीकरण की ऐन्थैल्पी सबसे कम होती है।
- (iii) ऐक्टीनायड तत्व बड़े परास में ऑक्सी अवस्थाएँ प्रस्तुत करते हैं।

अथवा



- (ii) 3d वर्ग का कौन सा संक्रमण धातु  $E^\circ(M^{2+}/M)$  का धनात्मक मान रखता है और क्यों ?  
 (iii)  $Cr^{3+}$  और  $Mn^{3+}$  में से कौन अधिक प्रबल ऑक्सीकारक है और क्यों ?  
 (iv) लैंथेनाइड वर्ग के उस तत्व का नाम लिखें जो +2 ऑक्सीडेशन अवस्था दिखाने के लिये प्रसिद्ध है ।  
 (v) इस समीकरण को पूरा कीजिये :

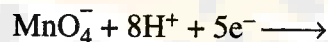
5



- (a) How do you prepare :  
 (i)  $K_2MnO_4$  from  $MnO_2$  ?  
 (ii)  $Na_2Cr_2O_7$  from  $Na_2CrO_4$  ?  
 (b) Account for the following :  
 (i)  $Mn^{2+}$  is more stable than  $Fe^{2+}$  towards oxidation to +3 state.  
 (ii) The enthalpy of atomization is lowest for Zn in 3d series of the transition elements.  
 (iii) Actinoid elements show wide range of oxidation states.

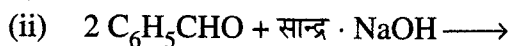
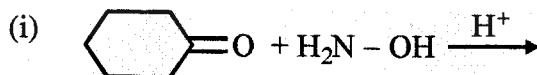
OR

- (i) Name the element of 3d transition series which shows maximum number of oxidation states. Why does it show so ?  
 (ii) Which transition metal of 3d series has positive  $E^\circ(M^{2+}/M)$  value and why ?  
 (iii) Out of  $Cr^{3+}$  and  $Mn^{3+}$ , which is a stronger oxidizing agent and why ?  
 (iv) Name a member of the lanthanoid series which is well known to exhibit +2 oxidation state.  
 (v) Complete the following equation :



30. (a) इन अभिक्रियाओं के क्रियाफल लिखें :

3, 2



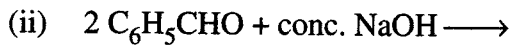
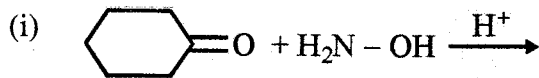
- (b) यौगिकों के निम्न युग्मों में अन्तर करने के लिये सरल रासायनिक परीक्षण लिखें :

- (i) बेन्जेल्डीहाइड और बेन्ज़ोइक अम्ल  
 (ii) प्रोपेनैल और प्रोपेनोन

अथवा

- (i) HCN के साथ अभिक्रिया में  $\text{CH}_3\text{COCH}_3$  से  $\text{CH}_3\text{CHO}$  अधिक क्रियाशील है ।  
 (ii) फ्रिऑल की तुलना में कार्बाक्सिलिक अम्ल अधिक प्रबल अम्ल होता है ।
- (b) निम्न नामधारी अभिक्रियाओं के लिये रासायनिक समीकरण लिखें :
- (i) वॉल्फ-किश्नर अपचयन  
 (ii) ऐल्डोल संघनन  
 (iii) कैनिजारो अभिक्रिया
- (a) Write the products of the following reactions :

2, 3



- (b) Give simple chemical tests to distinguish between the following pairs of compounds :
- (i) Benzaldehyde and Benzoic acid  
 (ii) Propanal and Propanone

OR

- (a) Account for the following :
- (i)  $\text{CH}_3\text{CHO}$  is more reactive than  $\text{CH}_3\text{COCH}_3$  towards reaction with HCN.  
 (ii) Carboxylic acid is a stronger acid than phenol.
- (b) Write the chemical equations to illustrate the following name reactions :
- (i) Wolff-Kishner reduction  
 (ii) Aldol condensation  
 (iii) Cannizzaro reaction