

रोल नं.  
Roll No. 

--	--	--	--	--	--	--

परीक्षार्थी प्रश्न-पत्र कोड को उत्तर-पुस्तिका के मुख-पृष्ठ पर अवश्य लिखें।

Candidates must write the Q.P. Code on the title page of the answer-book.

**नोट**

(I) कृपया जाँच कर लें कि इस प्रश्न-पत्र में मुद्रित (I) पृष्ठ 23 हैं।

\* \*

(II) कृपया जाँच कर लें कि इस प्रश्न-पत्र में (II) 33 प्रश्न हैं।

\* \*

(III) प्रश्न-पत्र में दाहिने हाथ की ओर दिए गए (III) Q.P. Code given on the right hand side of the question paper should be

प्रश्न-पत्र कोड को परीक्षार्थी उत्तर-पुस्तिका के मुख-पृष्ठ पर लिखें।

(IV) कृपया प्रश्न का उत्तर लिखना शुरू करने से (IV)

पहले, उत्तर-पुस्तिका में प्रश्न का क्रमांक अवश्य लिखें।

(V) इस प्रश्न-पत्र को पढ़ने के लिए 15 मिनट का (V) 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।

**NOTE**

Please check that this question paper contains 23 printed pages.

Please check that this question paper contains 33 questions.

Q.P. Code 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 write down the serial number of the question in the answer-book 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

अधिकतम अंक : 70

Maximum Marks : 70



## सामान्य निर्देशः

निम्नलिखित निर्देशों को ध्यानपूर्वक पढ़िए और उनका पालन कीजिए :

- (i) इस प्रश्न-पत्र में 33 प्रश्न हैं। सभी प्रश्न अनिवार्य हैं।
- (ii) यह प्रश्न-पत्र पाँच खण्डों में विभाजित है – खण्ड क, ख, ग, घ एवं ङ।
- (iii) **खण्ड क** – प्रश्न संख्या 1 से 16 तक बहुविकल्पीय प्रकार के प्रश्न हैं। प्रत्येक प्रश्न 1 अंक का है।
- (iv) **खण्ड ख** – प्रश्न संख्या 17 से 21 तक अति लघु-उत्तरीय प्रकार के प्रश्न हैं। प्रत्येक प्रश्न 2 अंकों का है।
- (v) **खण्ड ग** – प्रश्न संख्या 22 से 28 तक लघु-उत्तरीय प्रकार के प्रश्न हैं। प्रत्येक प्रश्न 3 अंकों का है।
- (vi) **खण्ड घ** – प्रश्न संख्या 29 तथा 30 केस-आधारित प्रश्न हैं। प्रत्येक प्रश्न 4 अंकों का है।
- (vii) **खण्ड ङ** – प्रश्न संख्या 31 से 33 दीर्घ-उत्तरीय प्रकार के प्रश्न हैं। प्रत्येक प्रश्न 5 अंकों का है।
- (viii) प्रश्न-पत्र में समग्र विकल्प नहीं दिया गया है। यद्यपि, खण्ड क के अतिरिक्त अन्य सभी खण्डों के कुछ प्रश्नों में आंतरिक विकल्प का चयन दिया गया है।
- (ix) ध्यान दें कि दृष्टिबाधित परीक्षार्थियों के लिए अलग प्रश्न-पत्र है।
- (x) कैल्कुलेटर का उपयोग वर्जित है।

### खण्ड क

प्रश्न संख्या 1 से 16 तक बहुविकल्पीय प्रकार के 1 अंक के प्रश्न हैं।

$16 \times 1 = 16$

1.  $\text{Sn}^{4+}/\text{Sn}^{2+}$  युग्म का मानक इलेक्ट्रोड विभव + 0.15 V और  $\text{Cr}^{3+}/\text{Cr}$  युग्म के लिए – 0.73 V है। इन दोनों युग्मों को जोड़कर एक वैद्युतरासायनिक सेल बनाया गया। रेडॉक्स अभिक्रिया स्वतः प्रवर्तित होती है। सेल विभव होगा :

  - (A) + 0.88 V
  - (B) + 0.58 V
  - (C) – 0.88 V
  - (D) – 0.58 V

2. निम्नलिखित में से सर्वाधिक स्थायी संकुल है :

  - (A)  $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2]$
  - (B)  $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}$
  - (C)  $[\text{Pt}(\text{en})_2\text{Cl}_2]^{2+}$
  - (D)  $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$



### **General Instructions :**

Read the following instructions carefully and follow them :

- (i) This question paper contains 33 questions. All questions are compulsory.
- (ii) This question paper is divided into five sections – **Section A, B, C, D and E**.
- (iii) **Section A** – questions number 1 to 16 are multiple choice type questions. Each question carries 1 mark.
- (iv) **Section B** – questions number 17 to 21 are very short answer type questions. Each question carries 2 marks.
- (v) **Section C** – questions number 22 to 28 are short answer type questions. Each question carries 3 marks.
- (vi) **Section D** – questions number 29 and 30 are case-based questions. Each question carries 4 marks.
- (vii) **Section E** – questions number 31 to 33 are long answer type questions. Each question carries 5 marks.
- (viii) There is no overall choice given in the question paper. However, an internal choice has been provided in few questions in all the sections except Section A.
- (ix) Kindly note that there is a separate question paper for Visually Impaired candidates.
- (x) Use of calculators is **not** allowed.

### **SECTION A**

Questions no. 1 to 16 are Multiple Choice type Questions, carrying 1 mark each.  $16 \times 1 = 16$

1. The standard electrode potential for  $\text{Sn}^{4+}/\text{Sn}^{2+}$  couple is + 0.15 V and for  $\text{Cr}^{3+}/\text{Cr}$  couple is – 0.73 V. These two couples are connected to make an electrochemical cell. The redox reaction is spontaneous. The cell potential will be :
  - (A) + 0.88 V
  - (B) + 0.58 V
  - (C) – 0.88 V
  - (D) – 0.58 V
2. The most stable complex among the following is :
  - (A)  $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2]$
  - (B)  $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}$
  - (C)  $[\text{Pt}(\text{en})_2\text{Cl}_2]^{2+}$
  - (D)  $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$



3. निकैल के प्रतिचुम्बकीय संकुल  $[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}$  की ज्यामिति है :

- (A) चतुष्फलकीय
- (B) अष्टफलकीय
- (C) वर्ग समतलीय
- (D) विकृत अष्टफलकीय

4.  $\text{Fe}^{2+}$ ,  $\text{Co}^{2+}$ ,  $\text{Cr}^{3+}$ ,  $\text{Ni}^{2+}$  में से उच्चतम चुम्बकीय आघूर्ण दर्शने वाला है :

- (A)  $\text{Fe}^{2+}$
- (B)  $\text{Co}^{2+}$
- (C)  $\text{Cr}^{3+}$
- (D)  $\text{Ni}^{2+}$

[परमाणु क्रमांक : Cr = 24, Fe = 26, Co = 27, Ni = 28]

5. यदि ऐमीनों को गैसीय प्रावस्था में उनके बढ़ते हुए क्षारकीय सामर्थ्य के अनुसार व्यवस्थित किया जाए, तो सही क्रम होगा :

- (A)  $\text{NH}_3 < \text{CH}_3\text{NH}_2 < (\text{CH}_3)_3\text{N} < (\text{CH}_3)_2\text{NH}$
- (B)  $\text{NH}_3 < (\text{CH}_3)_2\text{NH} < (\text{CH}_3)_3\text{N} < \text{CH}_3\text{NH}_2$
- (C)  $(\text{CH}_3)_3\text{N} < (\text{CH}_3)_2\text{NH} < \text{CH}_3\text{NH}_2 < \text{NH}_3$
- (D)  $\text{NH}_3 < \text{CH}_3\text{NH}_2 < (\text{CH}_3)_2\text{NH} < (\text{CH}_3)_3\text{N}$

6. निम्नलिखित में से कौन-सा ऐल्डॉल संघनन नहीं करता है ?

- (A)  $\text{CH}_3\text{CHO}$
- (B)  $\text{CH}_3\text{COCH}_3$
- (C)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$
- (D)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO}$



3. The geometry of diamagnetic nickel complex  $[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}$  is :

(A) Tetrahedral  
(B) Octahedral  
(C) Square planar  
(D) Distorted octahedral

4. Out of  $\text{Fe}^{2+}$ ,  $\text{Co}^{2+}$ ,  $\text{Cr}^{3+}$ ,  $\text{Ni}^{2+}$ , the one which shows highest magnetic moment is :

(A)  $\text{Fe}^{2+}$   
(B)  $\text{Co}^{2+}$   
(C)  $\text{Cr}^{3+}$   
(D)  $\text{Ni}^{2+}$

[Atomic number : Cr = 24, Fe = 26, Co = 27, Ni = 28]

5. If amines are arranged in increasing order of their basic strength in gaseous phase, then the correct order will be :

(A)  $\text{NH}_3 < \text{CH}_3\text{NH}_2 < (\text{CH}_3)_3\text{N} < (\text{CH}_3)_2\text{NH}$   
(B)  $\text{NH}_3 < (\text{CH}_3)_2\text{NH} < (\text{CH}_3)_3\text{N} < \text{CH}_3\text{NH}_2$   
(C)  $(\text{CH}_3)_3\text{N} < (\text{CH}_3)_2\text{NH} < \text{CH}_3\text{NH}_2 < \text{NH}_3$   
(D)  $\text{NH}_3 < \text{CH}_3\text{NH}_2 < (\text{CH}_3)_2\text{NH} < (\text{CH}_3)_3\text{N}$

6. Which of the following does *not* undergo Aldol condensation ?

(A)  $\text{CH}_3\text{CHO}$   
(B)  $\text{CH}_3\text{COCH}_3$   
(C)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$   
(D)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO}$



7.  $(CH_3)_3C - CH_2Br$  का सही आइ.यू.पी.ए.सी. नाम है :

(A) 2,2-डाइमेथिल-2 ब्रोमोप्रोपेन  
(B) 1-ब्रोमो-2,2,2-ट्राइमेथिलएथेन  
(C) 2-ब्रोमो-1,1,1-ट्राइमेथिलएथेन  
(D) 1-ब्रोमो-2,2-डाइमेथिलप्रोपेन

8. लिगन्ड की प्रबलता को विचार करके, निम्नलिखित में से किसके द्वारा उच्चतम उत्तेजन ऊर्जा प्रेक्षित की जाएगी ?

(A)  $[Co(H_2O)_6]^{3+}$   
(B)  $[Co(NH_3)_6]^{3+}$   
(C)  $[Co(CN)_6]^{3-}$   
(D)  $[CoCl_6]^{3-}$

9. किसी रासायनिक अभिक्रिया  $A \rightarrow B$  के लिए, यह प्रेक्षित किया गया कि जब A की सांद्रता को चार गुना किया गया, तो अभिक्रिया वेग दुगुना हो गया । अभिक्रिया की कोटि है :

(A) 2  
(B) 1  
(C) 1/2  
(D) शून्य

10. संकुल  $[Co(NH_3)_5(NO_2)]Cl_2$  का आइ.यू.पी.ए.सी. नाम है :

(A) पेन्टाएमीननाइट्राइटो-O-कोबाल्ट(III) क्लोराइड  
(B) पेन्टाएमीननाइट्राइटो-N-कोबाल्ट(III) क्लोराइड  
(C) पेन्टाएमीननाइट्रो-कोबाल्ट(III) क्लोराइड  
(D) पेन्टाएमीननाइट्राइटो-कोबाल्ट(II) क्लोराइड



7. The correct IUPAC name of  $(\text{CH}_3)_3\text{C}-\text{CH}_2\text{Br}$  is :

(A) 2,2-Dimethyl-2-bromopropane  
(B) 1-Bromo-2,2,2-trimethylethane  
(C) 2-Bromo-1,1,1-trimethylethane  
(D) 1-Bromo-2,2-dimethylpropane

8. Considering the strength of the ligand, the highest excitation energy will be observed in :

(A)  $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$   
(B)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$   
(C)  $[\text{Co}(\text{CN})_6]^{3-}$   
(D)  $[\text{CoCl}_6]^{3-}$

9. For a chemical reaction,  $\text{A} \rightarrow \text{B}$ , it was observed that the rate of reaction doubles when the concentration of A is increased four times. The order of the reaction is :

(A) 2  
(B) 1  
(C) 1/2  
(D) Zero

10. The IUPAC name of the complex  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5(\text{NO}_2)]\text{Cl}_2$  is :

(A) Pentaamminenitrito-O-cobalt(III) chloride  
(B) Pentaamminenitrito-N-cobalt(III) chloride  
(C) Pentaamminenitro-cobalt(III) chloride  
(D) Pentaamminenitrito-cobalt(II) chloride



11. डाइमेथिल ईथर के विरचन के लिए विलियम्सन संश्लेषण है एक :

- इलेक्ट्रॉनरागी प्रतिस्थापन
- $S_N1$  अभिक्रिया
- इलेक्ट्रॉनरागी योगज
- $S_N2$  अभिक्रिया

12. वह रासायनिक परीक्षण जो एथेनेमीन और ऐनिलीन के बीच विभेदन के लिए प्रयुक्त की जा सकती है, है :

- हैलोफॉर्म परीक्षण
- टॉलेन परीक्षण
- ऐजो रंजक परीक्षण
- हिन्सबर्ग परीक्षण

प्रश्न संख्या 13 से 16 के लिए, दो कथन दिए गए हैं — जिनमें एक को अभिकथन (A) तथा दूसरे को कारण (R) द्वारा अंकित किया गया है। इन प्रश्नों के सही उत्तर नीचे दिए गए कोडों (A), (B), (C) और (D) में से चुनकर दीजिए।

- अभिकथन (A) और कारण (R) दोनों सही हैं और कारण (R), अभिकथन (A) की सही व्याख्या करता है।
- अभिकथन (A) और कारण (R) दोनों सही हैं, परन्तु कारण (R), अभिकथन (A) की सही व्याख्या नहीं करता है।
- अभिकथन (A) सही है, परन्तु कारण (R) गलत है।
- अभिकथन (A) गलत है, परन्तु कारण (R) सही है।

13. अभिकथन (A) : माल्टोस एक अपचायी शर्करा है।

कारण (R) : माल्टोस, ग्लूकोस की दो इकाइयों से निर्मित होता है जिसमें एक ग्लूकोस इकाई का C-1 दूसरी ग्लूकोस इकाई के C-4 के साथ जुड़ा रहता है।

14. अभिकथन (A) : ऐनिलीन की अपेक्षा ऐसीटेनिलाइड  $\left( \text{C}_6\text{H}_5\text{NHCOC}_2\text{H}_5 \right)$  कम क्षारकीय होता है।

कारण (R) : ऐनिलीन के ऐसीटिलन के कारण नाइट्रोजन पर इलेक्ट्रॉन घनत्व कम हो जाता है।



11. Williamson's synthesis of preparing dimethyl ether is a/an :

- (A) electrophilic substitution
- (B)  $S_N1$  reaction
- (C) electrophilic addition
- (D)  $S_N2$  reaction

12. The chemical test which can be used to distinguish between ethanamine and aniline is :

- (A) Haloform test
- (B) Tollens' test
- (C) Azo dye test
- (D) Hinsberg test

*For Questions number 13 to 16, two statements are given — one labelled as Assertion (A) and the other labelled as Reason (R). Select the correct answer to these questions from the codes (A), (B), (C) and (D) as given below.*

- (A) Both Assertion (A) and Reason (R) are true and Reason (R) is the correct explanation of the Assertion (A).
- (B) Both Assertion (A) and Reason (R) are true, but Reason (R) is *not* the correct explanation of the Assertion (A).
- (C) Assertion (A) is true, but Reason (R) is false.
- (D) Assertion (A) is false, but Reason (R) is true.

13. Assertion (A) : Maltose is a reducing sugar.

Reason (R) : Maltose is composed of two glucose units in which C-1 of one glucose unit is linked to C-4 of another glucose unit.

14. Assertion (A) : Acetanilide  is less basic than aniline.

Reason (R) : Acetylation of aniline results in decrease of electron density on nitrogen.



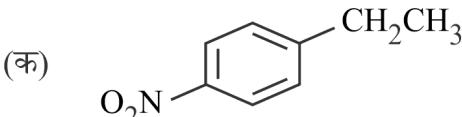
15. अभिकथन (A) : ताप में वृद्धि के साथ वेग स्थिरांक बढ़ जाता है।  
 कारण (R) : किसी पदार्थ के तापमान में वृद्धि द्वारा सक्रियण ऊर्जा से अधिक ऊर्जा प्राप्त संघट्ट करने वाले अणुओं की संख्या के मान में वृद्धि होती है।

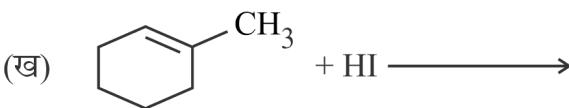
16. अभिकथन (A) :  $\text{Cu}^{2+}$  आयोडाइड ज्ञात नहीं है।  
 कारण (R) :  $\text{Cu}^{2+}, \text{I}^-$  को आयोडीन में ऑक्सीकृत करने की प्रबल प्रवृत्ति रखता है।

### खण्ड ख

17. निम्नलिखित में सम्मिलित अभिक्रिया लिखिए :  $1+1=2$   
 (क) राइमर-टीमन अभिक्रिया  
 (ख) कोल्बे अभिक्रिया

18. निम्नलिखित प्रत्येक अभिक्रिया के लिए मुख्य मोनोहैलो उत्पाद की संरचना बनाइए :  $1+1=2$

(क)   $\xrightarrow[\text{पराबैंगनी प्रकाश}]{\text{Br}_2, \text{ऊष्मा अथवा}}$

(ख)  + HI  $\longrightarrow$

19. किसी अम्ल का तापीय अपघटन प्रथम कोटि की अभिक्रिया है जिसका किसी निश्चित ताप पर वेग स्थिरांक  $2.3 \times 10^{-3} \text{ s}^{-1}$  है। इस अम्ल की प्रारंभिक मात्रा के तीन-चौथाई के अपघटन में लगने वाले समय का परिकलन कीजिए। ( $\log 4 = 0.6021, \log 2 = 0.301$ ) 2

20. (क) निम्नलिखित के लिए कारण दीजिए :  $1+1=2$

(i)  $\text{CH}_3\text{COCH}_3$  की अपेक्षा  $\text{HCN}$  के साथ अभिक्रिया के प्रति  $\text{CH}_3\text{CHO}$  अधिक अभिक्रियाशील है।

(ii) ऐल्डहाइडों और कीटोनों की तुलना में कार्बोक्सिलिक अम्ल उच्चतर क्वाथी द्रव हैं।

### अथवा



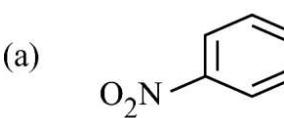
15. Assertion (A) : Rate constant increases with increase in temperature.  
Reason (R) : Increasing the temperature of the substance increases the fraction of molecules, which collide with energies greater than activation energy.

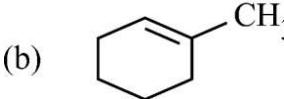
16. Assertion (A) :  $\text{Cu}^{2+}$  iodide is not known.  
Reason (R) :  $\text{Cu}^{2+}$  has strong tendency to oxidise  $\text{I}^-$  to iodine.

### SECTION B

17. Write the reaction involved in the following :  $1+1=2$   
(a) Reimer-Tiemann reaction  
(b) Kolbe's reaction

18. Draw the structures of major monohalo products in each of the following reactions :  $1+1=2$

(a)   $\xrightarrow[\text{UV light}]{\text{Br}_2, \text{heat or}}$

(b)  + HI  $\longrightarrow$

19. The thermal decomposition of an acid is a first order reaction with a rate constant of  $2.3 \times 10^{-3} \text{ s}^{-1}$  at a certain temperature. Calculate how long it will take for three-fourths of the initial quantity of acid to decompose.  
( $\log 4 = 0.6021$ ,  $\log 2 = 0.301$ ) 2

20. (a) Account for the following :  $1+1=2$

(i)  $\text{CH}_3\text{CHO}$  is more reactive than  $\text{CH}_3\text{COCH}_3$  towards reaction with HCN.  
(ii) Carboxylic acids are higher boiling liquids than aldehydes and ketones.

**OR**



(ख) निम्नलिखित युगलों के यौगिकों के मध्य विभेद करने के लिए रासायनिक परीक्षण दीजिए :  $1+1=2$

- (i) प्रोपेनैल और प्रोपेनोन
- (ii) बेन्जैलिडहाइड और बेन्जोइक अम्ल

21. निम्नलिखित के साथ ग्लूकोस की अभिक्रिया लिखिए :  $1+1=2$

- (क) HI
- (ख)  $\text{Br}_2$  जल

### खण्ड ग

22. (क) संकुल  $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2]$  के ज्यामितीय समावयव बनाइए।  
(ख)  $d^4$  आयन का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास बताइए जब  $\Delta_0 > P$  है।  
(ग)  $[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$  के विलयन का रंग हरा है जबकि  $[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}$  रंगहीन है। कारण दीजिए।  
[परमाणु क्रमांक  $\text{Ni} = 28$ ]  $1+1+1=3$

23.  $50 \text{ cm}^{-1}$  सेल स्थिरांक वाले सेल में  $0.05 \text{ M}$   $\text{NaOH}$  विलयन के कॉलम का वैद्युत प्रतिरोध  $4.5 \times 10^3 \text{ ohm}$  है। इसकी प्रतिरोधकता, चालकता तथा मोलर चालकता का परिकलन कीजिए।  $3$

24.  $100 \text{ g}$  जल में  $4 \text{ g}$   $\text{MgSO}_4$  (मोलर द्रव्यमान =  $120 \text{ g/mol}$ ) घोलकर बने विलयन के क्वथनांक का उन्नयन परिकलित कीजिए, यह मानते हुए कि  $\text{MgSO}_4$  का पूर्णतः आयनन हो गया है।  
(जल के लिए  $K_b = 0.52 \text{ K kg mol}^{-1}$ )  $3$



(b) Give chemical tests to distinguish between the following pair of compounds :  $1+1=2$

- (i) Propanal and Propanone
- (ii) Benzaldehyde and Benzoic acid

**21.** Write the reaction of glucose with :  $1+1=2$

- (a) HI
- (b)  $\text{Br}_2$  water

### SECTION C

**22.** (a) Draw the geometrical isomers of the complex  $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2]$ .

- (b) Give the electronic configuration of  $\text{d}^4$  ion when  $\Delta_0 > \text{P}$ .
- (c) Solution of  $[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$  is green in colour whereas  $[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}$  is colourless. Give reason. [Atomic number : Ni = 28]  $1+1+1=3$

**23.** The electrical resistance of a column of 0.05 M NaOH solution of cell constant 50  $\text{cm}^{-1}$  is  $4.5 \times 10^3$  ohm. Calculate its resistivity, conductivity and molar conductivity. 3

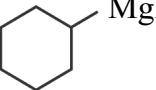
**24.** Calculate elevation of the boiling point of the solution when 4 g of  $\text{MgSO}_4$  (molar mass = 120 g/mol) was dissolved in 100 g of water, assuming  $\text{MgSO}_4$  undergoes complete ionisation. ( $K_b$  for water = 0.52  $\text{K kg mol}^{-1}$ ) 3



25. निम्नलिखित के लिए कारण दीजिए : 1+1+1=3

- (क) क्लोरोबेंजीन का द्विध्रुव आधूर्ण साइक्लोहेक्सिल क्लोराइड की तुलना में कम होता है।
- (ख) ऐल्किल हैलाइड जल में अमिश्रणीय होते हैं।
- (ग) n-ब्यूटिल ब्रोमाइड की तुलना में तृतीयक-ब्यूटिल ब्रोमाइड का क्वथनांक निम्नतर होता है।

26. क्या होता है जब : (कोई तीन) 3×1=3

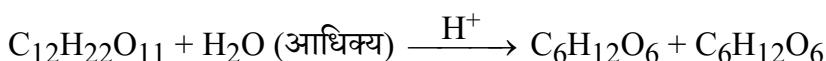
(क)   $\text{MgBr}$   
को  $\text{CH}_3\text{CHO}$  के साथ अभिक्रियित करने के पश्चात जल-अपघटन किया जाता है।

- (ख) फ़ीनॉल को सांद्र ( $\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4$ ) के साथ अभिक्रियित किया जाता है।
- (ग) निर्जलीय  $\text{AlCl}_3$  की उपस्थिति में ऐनिसोल को  $\text{CH}_3\text{COCl}$  के साथ अभिक्रियित किया जाता है।
- (घ) 573 K पर Cu के साथ प्रोपेन-2-ऑल को गरम किया जाता है।

27. निम्नलिखित के लिए विश्वसनीय व्याख्या दीजिए : 1+1+1=3

- (क) ऐरोमैटिक ऐमीनों के डाइऐजोनियम लवण स्थायी होते हैं।
- (ख) ऐनिलीन फ्रीडेल-क्राफ्ट्स अभिक्रिया प्रदर्शित नहीं करती।
- (ग) ऐनिलीन नाइट्रोकरण द्वारा यथेष्ट मात्रा में मेटा उत्पाद देती है।

28. निम्नलिखित रासायनिक अभिक्रिया द्वारा सुक्रोस का जल-अपघटन होता है :



उपर्युक्त अभिक्रिया के आधार पर, लिखिए : 1+1+1=3

- (क) वेग नियम समीकरण
- (ख) अभिक्रिया की आण्विकता तथा कोटि
- (ग) आप ऐसी अभिक्रियाओं को क्या कहते हैं ?



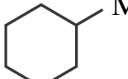
25. Account for the following :

1+1+1=3

- (a) The dipole moment of chlorobenzene is lower than that of cyclohexylchloride.
- (b) Alkyl halides are immiscible in water.
- (c) t-butyl bromide has lower boiling point than n-butyl bromide.

26. What happens when : (any *three*)

3×1=3

(a)   $\text{MgBr}$  is treated with  $\text{CH}_3\text{CHO}$  followed by hydrolysis.

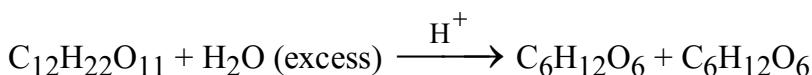
- (b) Phenol is treated with conc.  $(\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4)$ .
- (c) Anisole is treated with  $\text{CH}_3\text{COCl}$  in the presence of anhydrous  $\text{AlCl}_3$ .
- (d) Propan-2-ol is heated with Cu at 573 K.

27. Give plausible explanation for the following :

1+1+1=3

- (a) Diazonium salts of aromatic amines are stable.
- (b) Aniline does not undergo Friedel-Crafts reaction.
- (c) Aniline on nitration gives a substantial amount of meta product.

28. Hydrolysis of sucrose takes place by the chemical reaction :



Based on the above reaction, write :

1+1+1=3

- (a) Rate law equation
- (b) Molecularity and order of reaction
- (c) What do you call such reactions ?



## खण्ड घ

निम्नलिखित प्रश्न केस-आधारित प्रश्न हैं। केस को ध्यानपूर्वक पढ़िए और दिए गए प्रश्नों के उत्तर दीजिए।

29. कोशिका के नाभिक में उपस्थित वे कण जो आनुवंशिकता के लिए उत्तरदायी होते हैं, गुणसूत्र कहलाते हैं। ये प्रोटीन एवं एक अन्य प्रकार के जैवअणु न्यूक्लीक अम्लों से मिलकर बने होते हैं। ये मुख्यतः दो प्रकार के होते हैं, DNA और RNA। न्यूक्लीक अम्लों के जल-अपघटन से एक पेन्टोस शर्करा, फॉस्फोरिक अम्ल तथा नाइट्रोजन युक्त विषमचक्रीय यौगिक प्राप्त होते हैं। न्यूक्लीक अम्लों के कई प्रकार्य होते हैं, जैसे कोशिका उत्पत्ति, आनुवंशिक सूचना का संचय एवं संसाधन, प्रोटीन संश्लेषण तथा ऊर्जा कोशिकाओं का उत्पादन। यद्यपि उनके प्रकार्य भिन्न हो सकते हैं अपितु केवल कुछ मूलभूत आण्विक संरचना में अंतर के साथ RNA और DNA की संरचनाएँ काफी कुछ समान होती हैं।

उपर्युक्त सूचना के आधार पर, निम्नलिखित प्रश्नों के उत्तर दीजिए :

(क) DNA के दो कार्य लिखिए।

1

(ख) क्या उत्पाद निर्मित होंगे, जब ऐडेनीन युक्त DNA से प्राप्त न्यूक्लिओटाइड का जल-अपघटन किया जाता है ?

1

(ग) (i) न्यूक्लीक अम्ल क्या होते हैं ? न्यूक्लिओटाइड और न्यूक्लिओसाइड में क्या अंतर है ?

2

### अथवा

(ग) (ii) DNA और RNA के बीच एक समानता और एक अंतर दीजिए।

2

30. अनादर्श विलयनों में अणुसंख्य गुणधर्मों में राउल्ट नियम से विचलनों का कारण आण्विक स्तर पर अन्योन्यक्रियाओं की प्रकृति में स्थित है। विलेय – विलायक, विलेय – विलेय तथा विलायक – विलायक के बीच अन्योन्यक्रियाओं में अंतर के कारण ये गुणधर्म राउल्ट नियम से विचलन दर्शाते हैं। कुछ द्रव मिश्रित करने पर स्थिरक्वाथी बनाते हैं जो ऐसे द्विघटकीय मिश्रण हैं, जिनका द्रव व वाष्प प्रावस्था में संघटन समान होता है तथा यह एक स्थिर ताप पर उबलते हैं। ऐसे प्रकरणों में, घटकों को प्रभाजी आसवन द्वारा अलग नहीं किया जा सकता। स्थिरक्वाथी दो प्रकार के होते हैं, जिन्हें न्यूनतम क्वथनांकी स्थिरक्वाथी तथा अधिकतम क्वथनांकी स्थिरक्वाथी कहते हैं।



## SECTION D

The following questions are case-based questions. Read the case carefully and answer the questions that follow.

29. The particles in the nucleus of the cell, responsible for heredity, are called chromosomes which are made up of proteins and another type of biomolecules called nucleic acids. These are mainly of two types, DNA and RNA. Nucleic acids on hydrolysis yield a pentose sugar, phosphoric acid and nitrogen containing heterocyclic compound. Nucleic acids have a very diverse set of functions, such as cell creation, the storage and processing of genetic information, protein synthesis and the generation of energy cells. Although their functions may differ, the structure of DNA and RNA are very similar, with only a few fundamental differences in their molecular make-up.

Based on the above information, answer the following questions :

(a) Write two functions of DNA. 1

(b) What products will be formed when a nucleotide from DNA containing Adenine is hydrolyzed ? 1

(c) (i) What are nucleic acids ? What is the difference between nucleotide and nucleoside ? 2

**OR**

(c) (ii) Give one similarity and one difference between DNA and RNA. 2

30. The cause for deviation from Raoult's law in the colligative properties of non-ideal solutions lie in the nature of interactions at the molecular level. These properties show deviations from Raoult's law due to difference in interactions between solute – solvent, solute – solute and solvent – solvent. Some liquids on mixing, form azeotropes which are binary mixtures having the same composition in liquid and vapour phase and boil at a constant temperature. In such cases, it is not possible to separate the components by fractional distillation. There are two types of azeotropes called minimum boiling azeotrope and maximum boiling azeotrope.



उपर्युक्त अनुच्छेद के आधार पर, निम्नलिखित प्रश्नों के उत्तर दीजिए :

(क) एथेनॉल – जल मिश्रण के प्रभाजी आसवन द्वारा शुद्ध एथेनॉल विरचित नहीं किया जा सकता। 1  
टिप्पणी कीजिए।

(ख) क्लोरोफॉर्म और ऐसीटोन का मिश्रण आदर्श व्यवहार से विचलन क्यों दर्शाता है ? 1

(ग) (i) किसी निश्चित ताप पर शुद्ध बेन्जीन का वाष्प दाब  $1.25 \text{ atm}$  है। जब  $60 \text{ g}$  बेन्जीन ( $M = 78 \text{ g mol}^{-1}$ ) में किसी अवाष्पशील, विद्युत अनपघट्य विलेय के  $1.2 \text{ g}$  को मिलाया जाता है, तो विलयन का वाष्प दाब  $1.237 \text{ atm}$  हो जाता है। अवाष्पशील विलेय का मोलर द्रव्यमान परिकलित कीजिए। 2

### अथवा

(ग) (ii) बेन्जीन का क्वथनांक  $353.23 \text{ K}$  है।  $1.80 \text{ g}$  अवाष्पशील विलेय को  $90 \text{ g}$  बेन्जीन में घोलने पर विलयन का क्वथनांक बढ़कर  $354.11 \text{ K}$  हो जाता है। विलेय के मोलर द्रव्यमान का परिकलन कीजिए। बेन्जीन के लिए  $K_b$  का मान  $2.53 \text{ K kg mol}^{-1}$  है। 2

### खण्ड ड.

31. किन्हीं पाँच प्रश्नों के उत्तर दीजिए :

$5 \times 1 = 5$

(क)  $\text{Cu}^+$  जलीय विलयन में अस्थायी है। टिप्पणी कीजिए।

(ख)  $\text{Cr}^{2+}$  और  $\text{Fe}^{2+}$  में से कौन-सा प्रबलतर अपचायक है और क्यों ?

(ग) लैन्थेनॉयड आकुंचन की तुलना में एक तत्त्व से दूसरे तत्त्व के बीच ऐकिट्नॉयड आकुंचन अधिक होता है। क्यों ?

(घ) अम्लीय माध्यम में  $\text{KMnO}_4$  ऑक्सीकारक की भाँति कार्य करता है। इसके समर्थन में आयनिक समीकरण लिखिए।

(ङ) प्रथम संक्रमण श्रेणी में कौन-सी धातु बहुधा  $+1$  ऑक्सीकरण अवस्था दर्शाती है ?

(च) संक्रमण धातुएँ और उनके यौगिक अच्छे उत्प्रेरक होते हैं। औचित्य दीजिए।

(छ) स्कैन्डियम कोई रंगीन आयन नहीं बनाता, फिर भी इसे संक्रमण तत्त्व माना जाता है। क्यों ?



Based on the above passage, answer the following questions :

(a) Pure ethanol cannot be prepared by fractional distillation of ethanol – water mixture. Comment. 1

(b) Why does a mixture of chloroform and acetone show deviation from ideal behaviour ? 1

(c) (i) The vapour pressure of pure benzene at a certain temperature is 1.25 atm. When 1.2 g of non-volatile, non-electrolyte solute is added to 60 g of benzene ( $M = 78 \text{ g mol}^{-1}$ ), the vapour pressure of the solution becomes 1.237 atm. Calculate the molar mass of the non-volatile solute. 2

### OR

(c) (ii) The boiling point of benzene is 353.23 K. When 1.80 g of a non-volatile solute was dissolved in 90 g of benzene, the boiling point is raised to 354.11 K. Calculate the molar mass of the solute.  $K_b$  for benzene is  $2.53 \text{ K kg mol}^{-1}$ . 2

## SECTION E

31. Attempt any **five** of the following :

$5 \times 1 = 5$

(a)  $\text{Cu}^+$  is not stable in aqueous solution. Comment.

(b) Out of  $\text{Cr}^{2+}$  and  $\text{Fe}^{2+}$ , which one is a stronger reducing agent and why ?

(c) Actinoid contraction is greater from element to element than lanthanoid contraction. Why ?

(d)  $\text{KMnO}_4$  acts as an oxidising agent in acidic medium. Write the ionic equation to support this.

(e) Name the metal in the first transition series which exhibits +1 oxidation state most frequently.

(f) Transition metals and their compounds are good catalysts. Justify.

(g) Scandium forms no coloured ions, yet it is regarded as a transition element. Why ?



32. (क) (i) सीसा संचायक बैटरी किस प्रकार की बैटरी है ? ऐनोड तथा कैथोड अभिक्रियाएँ और समग्र अभिक्रिया लिखिए जब सीसा संचायक बैटरी से धारा ली जाती है। 3  
(ii)  $\text{AgNO}_3$  विलयन में से  $1.5 \text{ A}$  की धारा प्रवाहित करने पर कैथोड पर  $1.5 \text{ g}$  चाँदी निष्केपित करने में लगने वाले समय का परिकलन कीजिए।  
 $[\text{Ag का मोलर द्रव्यमान} = 108 \text{ g mol}^{-1}, 1 \text{ F} = 96500 \text{ C mol}^{-1}]$  2  
अथवा

(ख) (i) आयनों के स्वतंत्र अभिगमन का कोलराउश नियम लिखिए।  $298 \text{ K}$  पर  $\text{NH}_4\text{Cl}$ ,  $\text{NaOH}$  और  $\text{NaCl}$  विलयनों की अनंत तनुता पर मोलर चालकताएँ क्रमशः 110, 100 और  $105 \text{ S cm}^2 \text{ mol}^{-1}$  हैं।  $\text{NH}_4\text{OH}$  विलयन की मोलर चालकता परिकलित कीजिए। 3  
(ii)  $25^\circ\text{C}$  पर निम्नलिखित सेल के लिए  $\Delta G^\circ$  परिकलित कीजिए : 2

$$\text{Zn (s)} \mid \text{Zn}^{2+}(\text{aq}) \parallel \text{Cu}^{2+}(\text{aq}) \mid \text{Cu (s)}$$

दिया गया है :  $E^\circ_{\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}} = -0.76 \text{ V}$   
 $E^\circ_{\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}} = +0.34 \text{ V}$   
 $1 \text{ F} = 96500 \text{ C mol}^{-1}$

33. (क) (i) रासायनिक समीकरण की सहायता से व्याख्या कीजिए जब : 3  
(I) ऐसीटोन को सेमीकार्बाजाइड के साथ अभिक्रियित किया जाता है।  
(II) बेन्जैल्डहाइड के दो अणुओं को सांद्र  $\text{NaOH}$  के साथ अभिक्रियित किया जाता है।  
(III) ब्यूटेन-2-ओन को  $\text{Zn/Hg}$  और सांद्र  $\text{HCl}$  के साथ अभिक्रियित किया जाता है।

(ii) निम्नलिखित को उनके अम्लीय सामर्थ्य के बढ़ते हुए क्रम में व्यवस्थित कीजिए : 2  
(I)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ ,  $\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ ,  
 $\text{CH}_3\text{CHBrCH}_2\text{COOH}$ ,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHBrCOOH}$   
(II) बेन्जोइक अम्ल, 4-मेथॉक्सीबेन्जोइक अम्ल, 4-नाइट्रोबेन्जोइक अम्ल,  
3,4-डाइनाइट्रोबेन्जोइक अम्ल  
अथवा



32. (a) (i) What type of battery is the lead storage battery ? Write the anode and the cathode reactions and the overall reaction occurring in a lead storage battery when current is drawn from it. 3

(ii) Calculate the time to deposit 1.5 g of silver at cathode when a current of 1.5 A was passed through the solution of  $\text{AgNO}_3$ .  
[Molar mass of Ag = 108 g  $\text{mol}^{-1}$ , 1 F = 96500 C  $\text{mol}^{-1}$ ] 2

**OR**

(b) (i) State Kohlrausch's law of independent migration of ions. Molar conductivity at infinite dilution for  $\text{NH}_4\text{Cl}$ ,  $\text{NaOH}$  and  $\text{NaCl}$  solution at 298 K are 110, 100 and 105  $\text{S cm}^2 \text{ mol}^{-1}$  respectively. Calculate the molar conductivity of  $\text{NH}_4\text{OH}$  solution. 3

(ii) Calculate  $\Delta G^\circ$  of the following cell at 25°C : 2

$\text{Zn (s)} \mid \text{Zn}^{2+}(\text{aq}) \parallel \text{Cu}^{2+}(\text{aq}) \mid \text{Cu (s)}$

Given :  $E_{\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}}^\circ = -0.76 \text{ V}$

$E_{\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}}^\circ = +0.34 \text{ V}$

1 F = 96500 C  $\text{mol}^{-1}$

33. (a) (i) Explain with the help of chemical reaction when : 3

(I) Acetone is treated with semicarbazide.

(II) Two molecules of benzaldehyde are treated with conc.  $\text{NaOH}$ .

(III) Butan-2-one is treated with  $\text{Zn/Hg}$  and conc.  $\text{HCl}$ .

(ii) Arrange the following in the increasing order of their acidic strength : 2

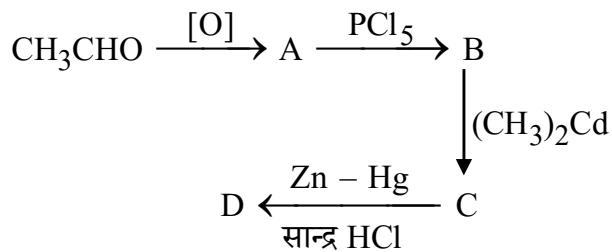
(I)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ ,  $\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ ,  
 $\text{CH}_3\text{CHBrCH}_2\text{COOH}$ ,  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHBrCOOH}$

(II) Benzoic acid, 4-Methoxybenzoic acid, 4-Nitrobenzoic acid,  
3,4-Dinitrobenzoic acid

**OR**



(ख) (i) निम्नलिखित अभिक्रिया अनुक्रम में A, B, C और D उत्पादों की पहचान कीजिए : 2



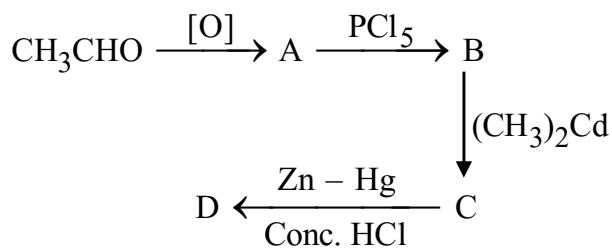
(ii) आप निम्नलिखित रूपांतरणों को किस प्रकार संपन्न करेंगे ?

$3 \times 1 = 3$

- (I) प्रोपेनोन से प्रोपीन
- (II) बेन्जोइक अम्ल से बेन्जैलिडहाइड
- (III) एथेनैल से ब्यूट-2-इनैल



(b) (i) Identify the products A, B, C and D in the following sequence of reactions : 2



(ii) How will you bring about the following conversions ? 3×1=3

- (I) Propanone to Propene
- (II) Benzoic acid to Benzaldehyde
- (III) Ethanal to But-2-enal

**Marking Scheme  
Strictly Confidential**

**(For Internal and Restricted use only)**

**Senior Secondary School Supplementary Examination, July-2024**

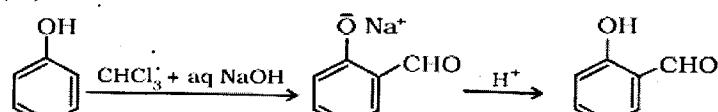
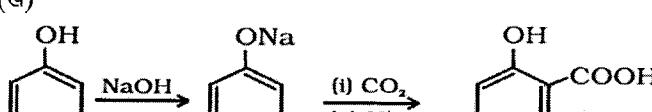
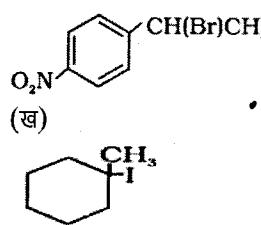
**SUBJECT NAME: CHEMISTRY SUBJECT CODE:043 PAPER CODE: 56/S/1**

**General Instructions:**

- 1** You are aware that evaluation is the most important process in the actual and correct assessment of the candidates. A small mistake in evaluation may lead to serious problems which may affect the future of the candidates, education system and teaching profession. To avoid mistakes, it is requested that before starting evaluation, you must read and understand the spot evaluation guidelines carefully.
- 2** **"Evaluation policy is a confidential policy as it is related to the confidentiality of the examinations conducted, Evaluation done and several other aspects. Its' leakage to public in any manner could lead to derailment of the examination system and affect the life and future of millions of candidates. Sharing this policy/document to anyone, publishing in any magazine and printing in News Paper/Website etc may invite action under various rules of the Board and IPC."**
- 3** Evaluation is to be done as per instructions provided in the Marking Scheme. It should not be done according to one's own interpretation or any other consideration. Marking Scheme should be strictly adhered to and religiously followed. **However, while evaluating, answers which are based on latest information or knowledge and/or are innovative, they may be assessed for their correctness otherwise and due marks be awarded to them.** In class-XII, while evaluating two competency-based questions, please try to understand given answer and even if reply is not from marking scheme but correct competency is enumerated by the candidate, due marks should be awarded.
- 4** The Marking scheme carries only suggested value points for the answers. These are in the nature of Guidelines only and do not constitute the complete answer. The students can have their own expression and if the expression is correct, the due marks should be awarded accordingly.
- 5** The Head-Examiner must go through the first five answer books evaluated by each evaluator on the first day, to ensure that evaluation has been carried out as per the instructions given in the Marking Scheme. If there is any variation, the same should be zero after deliberation and discussion. The remaining answer books meant for evaluation shall be given only after ensuring that there is no significant variation in the marking of individual evaluators.
- 6** Evaluators will mark( ✓ ) wherever answer is correct. For wrong answer CROSS 'X' be marked. Evaluators will not put right ( ✓ ) while evaluating which gives an impression that answer is correct and no marks are awarded. **This is most common mistake which evaluators are committing.**
- 7** If a question has parts, please award marks on the right-hand side for each part. Marks awarded for different parts of the question should then be totalled up and written in the left-hand margin and encircled. This may be followed strictly.
- 8** If a question does not have any parts, marks must be awarded in the left-hand margin and encircled. This may also be followed strictly.
- 9** If a student has attempted an extra question, answer of the question deserving more marks should be retained and the other answer scored out with a note "**Extra Question**".
- 10** No marks to be deducted for the cumulative effect of an error. It should be penalized only once.
- 11** A full scale of marks 70 has to be used. Please do not hesitate to award full marks if the answer deserves it.
- 12** Every examiner has to necessarily do evaluation work for full working hours i.e., 8 hours every day and evaluate 20 answer books per day in main subjects and 25 answer books per

	day in other subjects (Details are given in Spot Guidelines).
13	<p>Ensure that you do not make the following common types of errors committed by the Examiner in the past: - Giving more marks for an answer than assigned to it.</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Wrong totalling of marks awarded on an answer.</li> <li>• Wrong transfer of marks from the inside pages of the answer book to the title page.</li> </ul> <p>Wrong question wise totalling on the title page.</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Leaving answer or part thereof unassessed in an answer book.</li> <li>• Wrong totalling of marks of the two columns on the title page.</li> <li>• Wrong grand total.</li> <li>• Marks in words and figures not tallying/not same.</li> <li>• Wrong transfer of marks from the answer book to online award list.</li> <li>• Answers marked as correct, but marks not awarded. (Ensure that the right tick mark is correctly and clearly indicated. It should merely be a line. Same is with the X for incorrect answer.)</li> <li>• Half or a part of answer marked correct and the rest as wrong, but no marks awarded.</li> </ul>
14	While evaluating the answer books if the answer is found to be totally incorrect, it should be marked as cross (X) and awarded zero (0) Marks.
15	Any un assessed portion, non-carrying over of marks to the title page; or totalling error detected by the candidate shall damage the prestige of all the personnel engaged in the evaluation work as also of the Board. Hence, in order to uphold the prestige of all concerned, it is again reiterated that the instructions be followed meticulously and judiciously.
16	The Examiners should acquaint themselves with the guidelines given in the " <b>Guidelines for spot Evaluation</b> " before starting the actual evaluation.
17	Every Examiner shall also ensure that all the answers are evaluated, marks carried over to the title page, correctly totalled and written in figures and words.
18	The candidates are entitled to obtain photocopy of the Answer Book on request on payment of the prescribed processing fee. All Examiners/Additional Head Examiners/Head Examiners are once again reminded that they must ensure that evaluation is carried out strictly as per value points for each answer as given in the Marking Scheme.

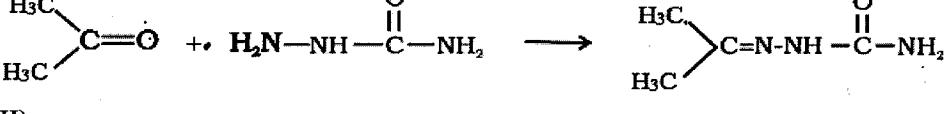
**अंकन योजना 2024**  
**रसायन विज्ञान (सैद्धांतिक)- 043**  
**QP CODE 56/S/1**

Q.No.	Value points	Mark
खंड क		
1. (A)		1
2. (C)		1
3. (C)		1
4. (A)		1
5. (D)		1
6. (D)		1
7. (D)		1
8. (C)		1
9. (C)		1
10. (B)		1
11. (D)		1
12. (C)		1
13. (B)		1
14. (A)		1
15. (A)		1
16. (A)		1
खंड ख		
17. (क) 		1
(ख) 		1
18. (घ) 		1
19. $k = \frac{2.303}{t} \log \frac{[R]_0}{[R]}$ $t = \frac{2.303}{k} \log \frac{[R]_0}{[R]_0/4}$ $t = \frac{2.303}{2.3 \times 10^{-3}} \log 4$ $t = \frac{2.303}{2.3 \times 10^{-3}} \log 0.6021$ $t = 602 \text{ s}$		½
		½
		½
		½
		½

20.	<p>(क) (i) <math>\text{CH}_3\text{CHO}</math> में कार्बोनिल कार्बन की अधिक इलेक्ट्रॉनरागी प्रकृति है और <math>\text{CH}_3\text{COCH}_3</math> की तुलना में कम त्रिविम बाधा है।</p> <p>(ii) कार्बोक्सिलिक अम्लों में अंतराआणविक हाइड्रोजन बंध के कारण / द्वितीय निर्माण के कारण।</p>	1 1
20.	<p>(ख) (i) दोनों यौगिकों में <math>\text{NaOH} + \text{I}_2</math> को अलग-अलग मिलाएँ और गर्म करें। प्रोपेनोन <math>\text{CHI}_3</math> का पीला अवक्षेप बनाएगा जबकि प्रोपेनल नहीं बनाएगा।</p> <p>(ii) दोनों यौगिकों में <math>\text{NaHCO}_3</math> को अलग-अलग मिलाएँ। बेंजोइक एसिड <math>\text{CO}_2</math> का तेज़ बुद्धुदाहट देगा जबकि बेंजाल्डिहाइड नहीं देगा।</p>	1 1
21.	<p>(क)</p> $\begin{array}{c} \text{CHO} \\   \\ (\text{CHOH})_4 \\   \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array} \xrightarrow{\text{Hl, } \Delta} \text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--CH}_2\text{--CH}_2\text{--CH}_2\text{--CH}_3$ <p>(ख)</p> $\begin{array}{c} \text{CHO} \\   \\ (\text{CHOH})_4 \\   \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array} \xrightarrow{\text{Br}_2 \text{ water}} \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ (\text{CHOH})_4 \\   \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$	1 1
22.	<p>(क)</p> <p style="text-align: center;">  Cis isomer         </p> <p style="text-align: center;">  trans isomer         </p> <p>(ख) <math>t_{2g}^4 e_g^0</math></p> <p>(ग) <math>[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}</math> में दो अयुग्मित इलेक्ट्रॉनों की उपस्थिति के कारण d-d संक्रमण होता है जबकि <math>[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}</math> में कोई अयुग्मित इलेक्ट्रॉन नहीं होता है।</p>	$\frac{1}{2}, \frac{1}{2}$ 1 1
23.	<p>प्रतिरोधकता:</p> $\rho = R \frac{A}{l}$ $\rho = \frac{4.5 \times 10^3}{50}$ $\rho = 0.09 \times 10^3 \Omega \text{ cm or } 90 \Omega \text{ cm}$ <p>चालकता</p> $k = 1/\rho$ $= 1/90$ $k = 0.011 \Omega^{-1} \text{ cm}^{-1} \text{ or } 0.011 \text{ S cm}^{-1}$	$\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$

	<p>मोलर चालकता:</p> $\Lambda_m = \frac{k}{c} \times 1000 \text{ Scm}^2 \text{ mol}^{-1}$ $= \frac{0.011}{0.05} \times 1000$ $= 220 \Omega^{-1} \text{ cm}^2 \text{ mol}^{-1} \text{ or } 220 \text{ Scm}^2 \text{ mol}^{-1}$	1/2
24.	$\Delta T_b = i K_b m$ $i = 2$ $\Delta T_b = 2 \times 0.52 \times \frac{4}{120} \times \frac{1000}{100}$ $= 0.34 \text{ K}$ $T_b = 373.15 + 0.34 / 373 + 0.34$ $= 373.49 \text{ K} / 373.34 \text{ K}$	1/2
25.	<p>(क) क्लोरोबेंजीन में -I और +R प्रभाव के कारण द्विधुव आधूर्ण साइक्लोहेक्सिल क्लोराइड की तुलना में कम होता है जिसमें द्विधुव आधूर्ण केवल -I प्रभाव के कारण होता है / क्लोरोबेंजीन में <math>sp^2</math> संकरित कार्बन अधिक विद्युत ऋणात्मक होता है और साइक्लोहेक्सिल क्लोराइड में <math>sp^3</math> संकरणित कार्बन की तुलना में C-Cl बंध की लंबाई कम होती है।</p> <p>(ख) जब ऐल्किल हैलाइड और जल के अणुओं के बीच नए आकर्षण स्थापित होते हैं तो कम ऊर्जा मुक्त होती है क्योंकि ये जल में मूल हाइड्रोजन बंध जितने मजबूत नहीं होते / ऐल्किल हैलाइड जल के साथ हाइड्रोजन बंध बनाने में असमर्थ होते हैं।</p> <p>(ग) शृंखलन के कारण <i>t</i>-ब्यूटिल ब्रोमाइड में <i>n</i>-ब्यूटिल ब्रोमाइड की तुलना में कमजोर वान्डरवाल्स बल होते हैं।</p>	1 x 3
26.	<p>(क)</p> <p>1-साइक्लोहेक्सिल एथेनॉल बनता है</p> <p>(ख)</p> <p>2,4,6 - ट्राइनिट्रोफॉनॉल / पिक्रिक अम्ल बनता है</p> <p>(ग)</p> <p>2-मैथाइक्सोएसीटोफॉनॉन / 4-मैथाइक्सोएसीटोफॉनॉन (अत्य) (मध्य) बनते हैं</p> <p>(घ)</p> $\text{CH}_3-\overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}}-\text{OH} \xrightarrow[\text{573K}]{\text{Cu}} \text{CH}_3\text{COCH}_3$ <p>/ एसीटोन /) प्रोपेनोन बनता है (कोई तीन)</p>	1 x 3

27.	(क) ऐरोमैटिक ऐमीन के डाइऐजोनियम लवणों के अनुनाद स्थिरीकरण के कारण। (ख) ऐनिलिन लुईस अम्ल निर्जल $\text{AlCl}_3$ के साथ लवण बनाता है। (ग) ऐनिलिनियम आयन के निर्माण के कारण जो निष्क्रिय करने वाला है।	1 1 1
28.	(क) $\text{Rate} = k [\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}]$ (ख) आण्विकता = 2 तथा कोटि = 1 (ग) छद्म प्रथम कोटि	1 $\frac{1}{2} + \frac{1}{2}$ 1
	<b>खंड घ</b>	
29.	(क) सूचना संग्रहित करना तथा लक्षणों को एक पीढ़ी से दूसरी पीढ़ी में स्थानांतरित करना (अथवा कोई अन्य उपयुक्त प्रक्रिया)। (ख) डीऑक्सीराइबोज शर्करा, एडेनिन तथा फास्फोरिक अम्ल। (ग) (i) न्यूक्लियोटाइड का बहुलक जो आनुवंशिकता के लिए उत्तरदायी है। न्यूक्लियोसाइड नाइट्रोजन युक्त क्षारक तथा शर्करा से बना होता है जबकि न्यूक्लियोटाइड नाइट्रोजन युक्त क्षारक, शर्करा तथा फास्फोरिक अम्ल से बना होता है। अथवा (ग) (ii) समानता- दोनों न्यूक्लिक अम्ल हैं तथा कोशिका के नाभिक में पाए जाते हैं। अंतर- डीएनए में द्विरज्जुक होता है जबकि आरएनए एकल रज्जुक होता है। <b>(अथवा कोई अन्य उपयुक्त समानता तथा अंतर)</b>	1 1 1+1 1+1
30.	(क) एथेनॉल -जल स्प्रिरकाथी मिश्रण बनाते हैं (ख) क्लोरोफॉर्म और एसीटोन के बीच हाइड्रोजन बंध बनाने के कारण।  (ग) (i) $\frac{P^0 - P}{P^0} = x_2 = \frac{w_2}{M_2} \times \frac{M_1}{w_1}$ $\frac{1.25 - 1.237}{1.25} = \frac{1.2}{M_2} \times \frac{78}{60}$ $M_2 = \frac{1.2}{\frac{1.2}{M_2} \times \frac{78}{60}} \times \frac{1.25}{0.013}$ $M_2 = 150 \text{ g mol}^{-1}$  (गलत या कोई इकाई न होने पर $\frac{1}{2}$ अंक काट लिए जाएं) अथवा  (ग) (i) $\Delta T_b = 354.11 \text{ K} - 353.23 \text{ K} = 0.88 \text{ K}$ $M_2 = \frac{2.53 \text{ K kg mol}^{-1} \times 1.8 \text{ g} \times 1000 \text{ g kg}^{-1}}{0.88 \text{ K} \times 90 \text{ g}}$ $M_2 = 57.5 \text{ g mol}^{-1} \approx 58 \text{ g mol}^{-1}$  (गलत या कोई इकाई न होने पर $\frac{1}{2}$ अंक काट लिए जाएं)	1 1 $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$
31.	(क) जलीय विलयन में $\text{Cu}^+$ , $\text{Cu}$ और $\text{Cu}^{2+}$ में असमानुपातित होता है। (ख) $\text{Cr}^{2+}$ , जलीय अवस्था में $t_{2g}^3$ अधिक स्थायी है। (ग) लैन्थेनॉयडों में $4f$ इलेक्ट्रॉनों की तुलना में ऐक्टिनॉयडों में $5f$ इलेक्ट्रॉनों के अपेक्षाकृत कम परिरक्षण प्रभाव के कारण। (घ) $\text{MnO}_4^- + 8\text{H}^+ + 5\text{e}^- \rightarrow \text{Mn}^{2+} + 4\text{H}_2\text{O}$ (ङ) कॉपर / $\text{Cu}$ (च) परिवर्तनशील ऑक्सीकरण अवस्था के कारण / अधिक पृष्ठ क्षेत्र / संकुल निर्माण। (छ) अपनी मूल अवस्था में $d$ कक्षक अपूर्ण रूप से भरित होने के कारण।	1 x 5

(कोई पांच)	
32.	<p>(क) (i) संचायक बैटरिया / सेल</p> <p>ऐनोड - <math>\text{Pb}(s) + \text{SO}_4^{2-}(\text{aq}) \rightarrow \text{PbSO}_4(s) + 2\text{e}^-</math> <span style="float: right;">1</span></p> <p>कैथोड - <math>\text{PbO}_2(s) + \text{SO}_4^{2-}(\text{aq}) + 4\text{H}^+(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightarrow \text{PbSO}_4(s) + 2\text{H}_2\text{O}(l)</math> <span style="float: right;">½</span></p> <p><b>समग्र सेल अभिक्रिया</b></p> <p><math>\text{Pb}(s) + \text{PbO}_2(s) + 2\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq}) \rightarrow 2\text{PbSO}_4(s) + 2\text{H}_2\text{O}(l)</math> <span style="float: right;">1</span></p> <p>(ii) <b>कैथोड अभिक्रिया</b> : <math>\text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}(s)</math></p> <p>108 ग्राम Ag की आवश्यकता <math>= 96500 \text{ C}</math></p> <p>1.5 ग्राम Ag की आवश्यकता <math>= \frac{96500}{108} \times \frac{1.5}{1}</math> <span style="float: right;">½</span></p> <p><math>= 1340.27 \text{ C}</math> <span style="float: right;">½</span></p> <p><math>t = \frac{Q}{I} = \frac{1340.27}{1.5}</math> <span style="float: right;">½</span></p> <p><math>= 893.51 \text{ s or } 14.85 \text{ min.}</math> <span style="float: right;">½</span></p>
	<b>अथवा</b>
	<p>(ख)</p> <p>(i) किसी वैद्युत अपघट्य की सीमांत मोलर चालकता को उसके ऋणायन और धनायन के अलग-अलग योगदान के योग के रूप में दर्शाई जा सकती है.</p> <p><math>\Lambda_{(\text{NH}_4\text{OH})} = \Lambda_{\text{NH}_4\text{Cl}}^\circ + \Lambda_{\text{NaOH}}^\circ - \Lambda_{\text{NaCl}}^\circ</math> <span style="float: right;">1</span></p> <p><math>= 110 + 100 - 105 \text{ S cm}^2 \text{ mol}^{-1}</math> <span style="float: right;">1</span></p> <p><math>= 105 \text{ S cm}^2 \text{ mol}^{-1}</math> / <span style="float: right;">½</span></p> <p>(संख्यात्मक भाग के लिए 2 अंक दिए जाएंगे)</p> <p>(ii) <math>E_{\text{cell}} = E^0 \text{ कैथोड} - E^0 \text{ ऐनोड}</math> <span style="float: right;">½</span></p> <p><math>= 0.34 - (-0.76 \text{ V})</math> <span style="float: right;">½</span></p> <p><math>= 1.10 \text{ V}</math> <span style="float: right;">½</span></p> <p><math>\Delta_r G^\circ = -nFE_{\text{cell}}</math> <span style="float: right;">½</span></p> <p><math>= -2 \times 96500 \times 1.10</math> <span style="float: right;">½</span></p> <p><math>= -212,300 \text{ J mol}^{-1} \text{ or } -212.3 \text{ kJ mol}^{-1}</math> <span style="float: right;">½</span></p>
33.	<p>(क) (i)</p> <p>(I)</p> <p></p> <p>(II)</p> <p><math>2 \text{C}_6\text{H}_5\text{CHO} + \text{Conc. NaOH} \xrightarrow{\Delta} \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{OH} + \text{C}_6\text{H}_5\text{COONa}</math> <span style="float: right;">1</span></p> <p>(III)</p> <p><math>\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3 \xrightarrow[\text{HCl}]{\text{Zn-Hg}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3</math> <span style="float: right;">1</span></p> <p>(ii)</p> <p>(I) <math>\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH} &lt; \text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH} &lt; \text{CH}_3\text{CH}(\text{Br})\text{CH}_2\text{COOH} &lt; \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{Br})\text{COOH}</math> <span style="float: right;">1</span></p>

	<p>(II) 4-मेथॉक्सी बेन्जोइक अम्ल &lt; बेन्जोइक अम्ल &lt; 4-नाइट्रोबेन्जोइक अम्ल &lt; 3,4-डाइनाइट्रोबेन्जोइक अम्ल</p>	1
	अथवा	
	<p>(ख)</p> <p>(i) A = <math>\text{CH}_3\text{COOH}</math> / एथेनॉइक अम्ल / ऐसीटिक अम्ल  B = <math>\text{CH}_3\text{COCl}</math> / एसिटिल क्लोरोराइड  C = <math>\text{CH}_3\text{COCH}_3</math> / प्रोपेनोन / एसीटोन  D = <math>\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3</math> / प्रोपेन</p>	$\frac{1}{2} \times 4$
	<p>(ii)</p> <p>(I)</p> $\text{CH}_3\text{COCH}_3 \xrightarrow{\text{LiAlH}_4} \text{H}_3\text{C}-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3 \xrightarrow[\text{Heat}]{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ (Conc)}} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2$	1
	<p>(II)</p> $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH} \xrightarrow{\text{SOCl}_2} \text{C}_6\text{H}_5\text{COCl} \xrightarrow[\text{Pd} - \text{BaSO}_4]{\text{H}_2} \text{C}_6\text{H}_5\text{CHO}$	1
	<p>(III)</p> $2 \text{CH}_3\text{CHO} \xrightleftharpoons{\text{dil. NaOH}} \text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CHO} \xrightarrow[\text{-H}_2\text{O}]{\Delta} \text{CH}_3\text{CH}=\text{CH-CHO}$	1
	(अथवा कोई अन्य उपयुक्त विधि)	

**Marking Scheme****Strictly Confidential****(For Internal and Restricted use only)****Senior Secondary School Supplementary Examination, July-2024****SUBJECT NAME: CHEMISTRY SUBJECT CODE:043 PAPER CODE: 56/S/1****General Instructions: -**

<b>1</b>	You are aware that evaluation is the most important process in the actual and correct assessment of the candidates. A small mistake in evaluation may lead to serious problems which may affect the future of the candidates, education system and teaching profession. To avoid mistakes, it is requested that before starting evaluation, you must read and understand the spot evaluation guidelines carefully.
<b>2</b>	<b>“Evaluation policy is a confidential policy as it is related to the confidentiality of the examinations conducted, Evaluation done and several other aspects. Its’ leakage to public in any manner could lead to derailment of the examination system and affect the life and future of millions of candidates. Sharing this policy/document to anyone, publishing in any magazine and printing in News Paper/Website etc may invite action under various rules of the Board and IPC.”</b>
<b>3</b>	Evaluation is to be done as per instructions provided in the Marking Scheme. It should not be done according to one’s own interpretation or any other consideration. Marking Scheme should be strictly adhered to and religiously followed. <b>However, while evaluating, answers which are based on latest information or knowledge and/or are innovative, they may be assessed for their correctness otherwise and due marks be awarded to them. In class-XII, while evaluating two competency-based questions, please try to understand given answer and even if reply is not from marking scheme but correct competency is enumerated by the candidate, due marks should be awarded.</b>
<b>4</b>	The Marking scheme carries only suggested value points for the answers. These are in the nature of Guidelines only and do not constitute the complete answer. The students can have their own expression and if the expression is correct, the due marks should be awarded accordingly.
<b>5</b>	The Head-Examiner must go through the first five answer books evaluated by each evaluator on the first day, to ensure that evaluation has been carried out as per the instructions given in the Marking Scheme. If there is any variation, the same should be zero after deliberation and discussion. The remaining answer books meant for evaluation shall be given only after ensuring that there is no significant variation in the marking of individual evaluators.
<b>6</b>	Evaluators will mark( ✓ ) wherever answer is correct. For wrong answer CROSS ‘X’ be marked. Evaluators will not put right ( ✓ ) while evaluating which gives an impression that answer is correct and no marks are awarded. <b>This is most common mistake which evaluators are committing.</b>
<b>7</b>	If a question has parts, please award marks on the right-hand side for each part. Marks awarded for different parts of the question should then be totalled up and written in the left-hand margin and encircled. This may be followed strictly.
<b>8</b>	If a question does not have any parts, marks must be awarded in the left-hand margin and encircled. This may also be followed strictly.
<b>9</b>	If a student has attempted an extra question, answer of the question deserving more marks should be retained and the other answer scored out with a note “ <b>Extra Question</b> ”.
<b>10</b>	No marks to be deducted for the cumulative effect of an error. It should be penalized only once.
<b>11</b>	A full scale of marks 70 has to be used. Please do not hesitate to award full marks if the answer deserves it.
<b>12</b>	Every examiner has to necessarily do evaluation work for full working hours i.e., 8 hours every day and evaluate 20 answer books per day in main subjects and 25 answer books per

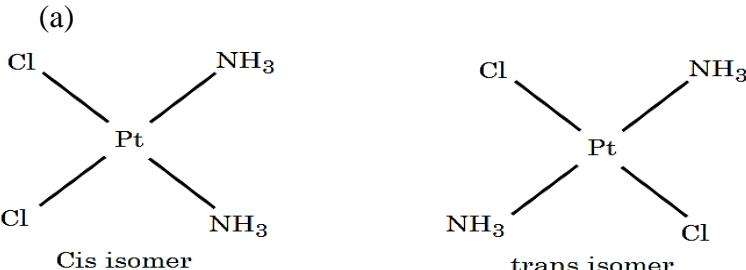
	day in other subjects (Details are given in Spot Guidelines).
13	<p>Ensure that you do not make the following common types of errors committed by the Examiner in the past: - Giving more marks for an answer than assigned to it.</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Wrong totalling of marks awarded on an answer.</li> <li>• Wrong transfer of marks from the inside pages of the answer book to the title page.</li> </ul> <p>Wrong question wise totalling on the title page.</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Leaving answer or part thereof unassessed in an answer book.</li> <li>• Wrong totalling of marks of the two columns on the title page.</li> <li>• Wrong grand total.</li> <li>• Marks in words and figures not tallying/not same.</li> <li>• Wrong transfer of marks from the answer book to online award list.</li> <li>• Answers marked as correct, but marks not awarded. (Ensure that the right tick mark is correctly and clearly indicated. It should merely be a line. Same is with the X for incorrect answer.)</li> <li>• Half or a part of answer marked correct and the rest as wrong, but no marks awarded.</li> </ul>
14	While evaluating the answer books if the answer is found to be totally incorrect, it should be marked as cross (X) and awarded zero (0) Marks.
15	Any un assessed portion, non-carrying over of marks to the title page, or totalling error detected by the candidate shall damage the prestige of all the personnel engaged in the evaluation work as also of the Board. Hence, in order to uphold the prestige of all concerned, it is again reiterated that the instructions be followed meticulously and judiciously.
16	The Examiners should acquaint themselves with the guidelines given in the " <b>Guidelines for spot Evaluation</b> " before starting the actual evaluation.
17	Every Examiner shall also ensure that all the answers are evaluated, marks carried over to the title page, correctly totalled and written in figures and words.
18	The candidates are entitled to obtain photocopy of the Answer Book on request on payment of the prescribed processing fee. All Examiners/Additional Head Examiners/Head Examiners are once again reminded that they must ensure that evaluation is carried out strictly as per value points for each answer as given in the Marking Scheme.

# MARKING SCHEME 2024

## CHEMISTRY (Theory)- 043

QP CODE 56/S/1

Q.No.	Value points	Mark
SECTION A		
1. (A)		1
2. (C)		1
3. (C)		1
4. (A)		1
5. (D)		1
6. (D)		1
7. (D)		1
8. (C)		1
9. (C)		1
10. (B)		1
11. (D)		1
12. (C)		1
13. (B)		1
14. (A)		1
15. (A)		1
16. (A)		1
SECTION B		
17. (a)	$  \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \xrightarrow{\text{CHCl}_3 + \text{aq NaOH}}   \begin{array}{c} \text{O}^- \text{Na}^+ \\    \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{CHO} \xrightarrow{\text{H}^+}   \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{CHO}  $	1
(b)	$  \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \xrightarrow{\text{NaOH}}   \begin{array}{c} \text{O}^- \text{Na}^+ \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \xrightarrow{\substack{\text{(i) CO}_2 \\ \text{(ii) H}^+}}   \begin{array}{c} \text{OH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \text{COOH}  $	1
18. (a)	$  \begin{array}{c} \text{CH}(\text{Br})\text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{O}_2\text{N} \end{array}  $	1
(b)	$  \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{I} \end{array}  $	1
19.	$  k = \frac{2.303}{t} \log \frac{[R]_0}{[R]}  $ $  t = \frac{2.303}{k} \log \frac{[R]_0}{[R]_0/4}  $ $  t = \frac{2.303}{2.3 \times 10^{-3}} \log 4  $ $  t = \frac{2.303}{2.3 \times 10^{-3}} \log 0.6021  $ $  t = 602 \text{ s}  $	$\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$

20.	<p>(a)</p> <p>(i) In <math>\text{CH}_3\text{CHO}</math> carbonyl carbon is more electrophilic and has less steric hindrance than <math>\text{CH}_3\text{COCH}_3</math>.</p> <p>(ii) Due to intermolecular hydrogen bonding in carboxylic acids / due to dimer formation.</p>	1 1
	<b>OR</b>	
20.	<p>(b)</p> <p>(i) Add <math>\text{NaOH} + \text{I}_2</math> to both the compounds separately and heat. Propanone will form yellow precipitate of <math>\text{CHI}_3</math> whereas propanal will not.</p> <p>(ii) Add <math>\text{NaHCO}_3</math> to both the compounds separately. Benzoic acid will give the brisk effervescence of <math>\text{CO}_2</math> while benzaldehyde does not.</p>	1 1
	(Or any other suitable chemical test)	
21.	<p>(a)</p> $\begin{array}{c} \text{CHO} \\   \\ (\text{CHOH})_4 \\   \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array} \xrightarrow{\text{HI, } \Delta} \text{CH}_3\text{---CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_2\text{---CH}_3$ <p>(b)</p> $\begin{array}{c} \text{CHO} \\   \\ (\text{CHOH})_4 \\   \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array} \xrightarrow{\text{Br}_2 \text{ water}} \begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ (\text{CHOH})_4 \\   \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$	1 1
<b>SECTION C</b>		
22.	<p>(a)</p>  <p>Cis isomer</p> <p>trans isomer</p> <p>(b) <math>t_{2g}^4 e_g^0</math></p> <p>(c) In <math>[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}</math> due to the presence of two unpaired electrons that undergoes d-d transition whereas in <math>[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}</math> there is no unpaired electrons.</p>	$\frac{1}{2}, \frac{1}{2}$ 1 1
23.	<p><b>Resistivity:</b></p> $\rho = R \frac{A}{l}$ $\rho = \frac{4.5 \times 10^3}{50}$ $\rho = 0.09 \times 10^3 \Omega \text{ cm or } 90 \Omega \text{ cm}$ <p><b>Conductivity:</b></p> $k = 1/\rho$ $= 1/90$ $k = 0.011 \Omega^{-1} \text{ cm}^{-1} \text{ or } 0.011 \text{ S cm}^{-1}$ <p><b>Molar Conductivity</b></p> $\Lambda_m = \frac{k}{c} \times 1000 \text{ S cm}^2 \text{ mol}^{-1}$ $= \frac{0.011}{0.05} \times 1000$ $= 220 \Omega^{-1} \text{ cm}^2 \text{ mol}^{-1} \text{ or } 220 \text{ Scm}^2 \text{ mol}^{-1}$	$\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$
24.	$\Delta T_b = iK_b m$	$\frac{1}{2}$

	$i = 2$ $\Delta T_b = 2 \times 0.52 \times \frac{4}{120} \times \frac{1000}{100}$ $= 0.34 \text{ K}$ $T_b = 373.15 + 0.34 / 373 + 0.34$ $= 373.49 \text{ K} / 373.34 \text{ K}$	1 ½ 1
25.	<p>(a) Due to <math>-I</math> and <math>+R</math> effect in chlorobenzene net dipole moment is lower than that of cyclohexyl chloride in which net dipole moment is due to <math>-I</math> effect only / <math>sp^2</math> hybridized carbon in chlorobenzene is more electronegative and C-Cl bond length is shorter as compared to <math>sp^3</math> hybridized carbon in cyclohexyl chloride.</p> <p>(b) Less energy is released when new attractions are set up between the alkyl halide and the water molecules as these are not as strong as the original hydrogen bonds in water / Alkyl halides are unable to form hydrogen bond with water.</p> <p>(c) Due to branching t-butyl bromide has weaker van der Waal forces than n-butyl bromide.</p>	1 x 3
26.	<p>(a)</p> <p>1-Cyclohexylethanol is formed.</p> <p>(b)</p> <p>/ 2, 4, 6-trinitrophenol / Picric acid is formed.</p> <p>(c)</p> <p>/ o and p-methoxy acetophenone is formed.</p> <p>(d)</p> <p>/ Acetone / Propanone is formed.</p>	1 x 3
27.	<p>(a) Due to resonance stabilisation of diazonium salts of aromatic amines.</p> <p>(b) Aniline forms salt with Lewis acid anhydrous <math>AlCl_3</math>.</p> <p>(c) Due to the formation of anilinium ion which is deactivating.</p>	1 1 1
28.	<p>(a) Rate = <math>k [C_{12}H_{22}O_{11}]</math></p> <p>(b) Molecularity = 2 and order = 1</p> <p>(c) Pseudo first order reaction.</p>	1 ½ + ½ 1
	<b>SECTION D</b>	
29.	<p>(a) To store information and to transfer traits from one generation to another (or any other suitable function).</p> <p>(b) Deoxyribose sugar, Adenine and phosphoric acid.</p> <p>(c) (i) The polymer of nucleotides which are responsible for heredity.</p>	1 1 1+1

	<p>Nucleoside is made up of nitrogenous bases and sugar whereas nucleotide is made up of nitrogenous bases, sugar and phosphoric acid.</p> <p><b>OR</b></p> <p>(c) (ii) <b>Similarity:</b> Both are nucleic acids and are found in the nucleus of the cell.</p> <p><b>Difference:</b> DNA has a double strand while RNA is single stranded.</p> <p>(or any other suitable similarity and difference)</p>	1+1
30.	<p>(a) Ethanol-water forms azeotropic mixture. 1</p> <p>(b) Due to the formation of hydrogen bond between chloroform and acetone. 1</p> <p>(c) (i) <math>\frac{P^0 - P}{P^0} = x_2 = \frac{w_2}{M_2} \times \frac{M_1}{w_1}</math> <math>\frac{1.25 - 1.237}{1.25} = \frac{1.2}{M_2} \times \frac{78}{60}</math> <math>M_2 = \frac{1.2}{\frac{1.2}{M_2} \times \frac{78}{60}} \times \frac{1.25}{0.013}</math> <math>M_2 = 150 \text{ g mol}^{-1}</math> (Deduct <math>\frac{1}{2}</math> marks for incorrect or no unit) <math>\frac{1}{2}</math></p> <p><b>OR</b></p> <p>(c) (ii) The elevation (<math>\Delta T_b</math>) in the boiling point = <math>354.11 \text{ K} - 353.23 \text{ K} = 0.88 \text{ K}</math> <math>\frac{2.53 \text{ K kg mol}^{-1} \times 1.8 \text{ g} \times 1000 \text{ g kg}^{-1}}{0.88 \text{ K} \times 90 \text{ g}}</math> <math>M_2 = 57.5 \text{ g mol}^{-1} \approx 58 \text{ g mol}^{-1}</math> (Deduct <math>\frac{1}{2}</math> marks for incorrect or no unit) <math>\frac{1}{2}</math> <math>\frac{1}{2}</math></p>	1
	<b>SECTION E</b>	
31.	<p>(a) <math>\text{Cu}^+</math> in aqueous solution undergoes disproportionation to <math>\text{Cu}</math> and <math>\text{Cu}^{2+}</math>.</p> <p>(b) <math>\text{Cr}^{2+}</math>; due to greater stability of <math>t_{2g}^3</math> in aqueous state.</p> <p>(c) Due to relatively poor shielding effect of 5f electrons in actinoids than 4f electrons in lanthanoids.</p> <p>(d) <math>\text{MnO}_4^- + 8\text{H}^+ + 5\text{e}^- \rightarrow \text{Mn}^{2+} + 4\text{H}_2\text{O}</math></p> <p>(e) Copper / Cu</p> <p>(f) Due to variable oxidation state / provide greater surface area / complex formation.</p> <p>(g) Due to incompletely filled d orbital in its ground state. (Any five)</p>	1 x 5
32.	<p>(a) (i) Secondary cell / Battery</p> <p>At anode: <math>\text{Pb}(s) + \text{SO}_4^{2-}(aq) \rightarrow \text{PbSO}_4(s) + 2\text{e}^-</math></p> <p>At cathode: <math>\text{PbO}_2(s) + \text{SO}_4^{2-}(aq) + 4\text{H}^+(aq) + 2\text{e}^- \rightarrow \text{PbSO}_4(s) + 2\text{H}_2\text{O}(l)</math></p> <p><b>overall reaction</b> <math>\text{Pb}(s) + \text{PbO}_2(s) + 2\text{H}_2\text{SO}_4(aq) \rightarrow 2\text{PbSO}_4(s) + 2\text{H}_2\text{O}(l)</math></p> <p>(ii) Reaction at Cathode: <math>\text{Ag}^+(aq) + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}(s)</math>  <math>108 \text{ g of Ag required} = 96500 \text{ C}</math>  <math>1.5 \text{ g of Ag required} = \frac{96500}{108} \times \frac{1.5}{1} = 1340.27 \text{ C}</math>  <math>\text{Time} = \frac{Q}{I} = \frac{1340.27}{1.5} = 893.51 \text{ s or 14.85 min.}</math></p> <p><b>OR</b></p>	<p>1</p> <p><math>\frac{1}{2}</math></p> <p><math>\frac{1}{2}</math></p> <p><math>\frac{1}{2}</math></p> <p><math>\frac{1}{2}</math></p> <p><math>\frac{1}{2}</math></p> <p><math>\frac{1}{2}</math></p>
	<p>(b)</p> <p>(i) Limiting molar conductivity of an electrolyte can be represented as the sum of the individual contributions of the anion and cation of the electrolyte.</p> $\Lambda^\circ_{\text{NH}_4\text{OH}} = \Lambda^\circ_{\text{NH}_4\text{Cl}} + \Lambda^\circ_{\text{NaOH}} - \Lambda^\circ_{\text{NaCl}}$	<p>1</p> <p>1</p>

	$= 110 + 100 - 105 \text{ S cm}^2 \text{ mol}^{-1}$ $= 105 \text{ S cm}^2 \text{ mol}^{-1}$ <b>(2 marks to be awarded for attempting the numerical part)</b> (ii) $E_{\text{cell}} = E^0_{\text{cathode}} - E^0_{\text{anode}}$ $= 0.34 - (-0.76 \text{ V})$ $= 1.10 \text{ V}$ $\Delta_r G^\circ = -nFE_{\text{cell}}^\circ$ $= -2 \times 96500 \times 1.10$ $= -212,300 \text{ J mol}^{-1} \text{ or } -212.3 \text{ kJ mol}^{-1}$	$\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$
33.	(a)(i) (I) $\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \\   \\ \text{C}=\text{O} \end{array} + \text{H}_2\text{N}-\text{NH}-\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{C}-\text{NH}_2 \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \\   \\ \text{C}=\text{N}-\text{NH}-\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{C}-\text{NH}_2 \end{array} \end{array}$ (II) $2 \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5\text{CHO} \end{array} + \text{Conc. NaOH} \xrightarrow{\Delta} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{OH} \end{array} + \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5\text{COONa} \end{array}$ (III) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3 \xrightarrow[\text{HCl}]{\text{Zn-Hg}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ (ii) (I) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH} < \text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH} < \text{CH}_3\text{CH}(\text{Br})\text{CH}_2\text{COOH} < \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{Br})\text{COOH}$ (II) 4-Methoxybenzoic acid < Benzoic acid < 4-Nitrobenzoic acid < 3,4-Dinitrobenzoic acid	1 1 1 1 1 1 1 1 1
	<b>OR</b>	
	(b) (i) A = $\text{CH}_3\text{COOH}$ / Ethanoic acid / Acetic acid B = $\text{CH}_3\text{COCl}$ / Ethanoyl chloride / Acetyl chloride C = $\text{CH}_3\text{COCH}_3$ / Propanone / Acetone D = $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$ / Propane (ii) (I) $\text{CH}_3\text{COCH}_3 \xrightarrow{\text{LiAlH}_4} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}(\text{OH})-\text{CH}_3 \xrightarrow[\text{Heat}]{\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ (Conc.)}} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2$ (II) $\begin{array}{c} \text{COOH} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \xrightarrow{\text{SOCl}_2} \begin{array}{c} \text{COCl} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \xrightarrow[\text{Pd - BaSO}_4]{\text{H}_2} \begin{array}{c} \text{CHO} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$ (III) $2 \text{CH}_3\text{CHO} \xrightleftharpoons{\text{dil. NaOH}} \text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CHO} \xrightarrow[-\text{H}_2\text{O}]{\Delta} \text{CH}_3\text{CH}=\text{CH-CHO}$	$\frac{1}{2} \times 4$ 1 1 1 1

(or any other suitable method)