Series OSR

कोड नं. **56/1**
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 **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 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 **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 read the question paper only and will not write any answer on the answer-book during this period.

रसायन विज्ञान (सैद्धान्तिक)

CHEMISTRY (Theory)

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

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

Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

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** तक दीर्घ-उत्तरीय प्रश्न हैं । प्रत्येक प्रश्न के लिए **5** अंक हैं ।*

(vi) *आवश्यकतानुसार लॉग टेबलों का प्रयोग करें । कैल्कुलेटरों के उपयोग की अनुमति **नहीं** है ।*

General Instructions :

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

(ii) *Questions number **1** to **8** are very short-answer questions and carry **1** mark each.*

(iii) *Questions number **9** to **18** are short-answer questions and carry **2** marks each.*

(iv) *Questions number **19** to **27** are also short-answer questions and carry **3** marks each.*

(v) *Questions number **28** to **30** are long-answer questions and carry **5** marks each.*

(vi) *Use Log Tables, if necessary. Use of calculators is **not** allowed.*

1. रासायनिक शोषण (chemisorption) पर तापक्रम का क्या प्रभाव होता है ? *1*

What is the effect of temperature on chemisorption ?

2. सिल्वर के निष्कर्षण में ज़िन्क धातु का क्या कार्य होता है ? *1*

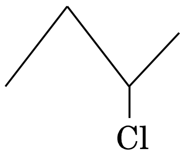
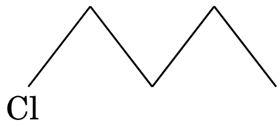
What is the role of zinc metal in the extraction of silver ?

3. H_3PO_3 की क्षारकता (बेसिकता) कितनी होती है ? *1*

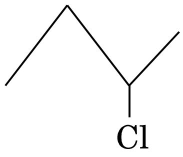
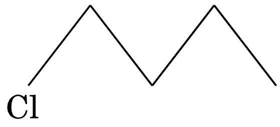
What is the basicity of H_3PO_3 ?

Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

4. निम्न जोड़े में किरेल अणु को पहचानिए : *1*

Identify the chiral molecule in the following pair :

5. निम्न में से कौन-सा प्राकृतिक बहुलक है ? *1*

बूना-S, प्रोटीनें, PVC

Which of the following is a natural polymer ?

Buna-S, Proteins, PVC

6. प्राथमिक ऐरोमैटिक ऐमीनों के डाइएज़ोनियम लवणों में परिवर्तन को किस नाम से जाना जाता है ? *1*

The conversion of primary aromatic amines into diazonium salts is known as ___________ .

7. स्यूक्रोस के जल-अपघटन (hydrolysis) के उत्पाद क्या हैं ? *1*

What are the products of hydrolysis of sucrose ?

8. p-मेथिलबैन्ज़ैल्डिहाइड की संरचना लिखिए । *1*

Write the structure of p-methylbenzaldehyde.

9. घनत्व $2{\cdot}8$ g cm^{-3} का एक तत्त्व फलक केन्द्रित घनाकार (f.c.c.) प्रकार का मात्रक सेल बनाता है जिसके किनारे की लम्बाई 4×10^{-8} cm है । इस तत्त्व का मोलर द्रव्यमान परिकलित कीजिए । *2*

(दिया गया है : $N_A = 6{\cdot}022 \times 10^{23}$ मोल$^{-1}$)

An element with density $2{\cdot}8$ g cm^{-3} forms a f.c.c. unit cell with edge length 4×10^{-8} cm. Calculate the molar mass of the element.

(Given : $N_A = 6{\cdot}022 \times 10^{23}$ mol^{-1})

Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

10. (i) LiCl के गुलाबी रंग के लिए इसका किस प्रकार का अ-रससमीकरणमितीय (non-stoichiometric) दोष उत्तरदायी होता है ?

(ii) NaCl किस प्रकार का रससमीकरणमितीय दोष दिखाता है ? *2*

अथवा

निम्नलिखित पदों के जोड़ों के बीच आप विभेदन कैसे करेंगे : *2*

(i) टेट्राहेड्रल तथा ऑक्टाहेड्रल रिक्तियाँ

(ii) क्रिस्टल जालक तथा मात्रक सेल

(i) What type of non-stoichiometric point defect is responsible for the pink colour of LiCl ?

(ii) What type of stoichiometric defect is shown by NaCl ?

OR

How will you distinguish between the following pairs of terms :

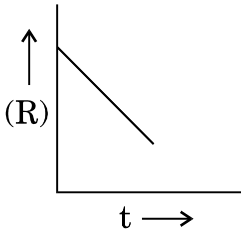
(i) Tetrahedral and octahedral voids

(ii) Crystal lattice and unit cell

11. आयनों के स्वतन्त्र पलायन सम्बन्धी कोलराऊश (Kohlrausch) नियम लिखिए । तनुकरण पर विलयन की चालकता कम क्यों हो जाती है ? *2*

State Kohlrausch law of independent migration of ions. Why does the conductivity of a solution decrease with dilution ?

12. एक रासायनिक अभिक्रिया, $R \rightarrow P$ के लिए, समय (t) के प्रति सान्द्रता (R) में परिवर्तन को इस ग्राफ में दिखाया गया है । *2*

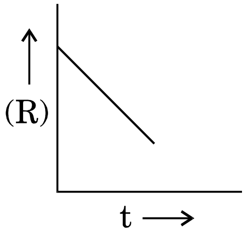


(i) इस अभिक्रिया की कोटि (order) सुझाइए ।

(ii) वक्र की प्रवणता (ढलान) क्या होगी ?

Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

For a chemical reaction $R \rightarrow P$, the variation in the concentration (R) vs. time (t) plot is given as



(i) Predict the order of the reaction.

(ii) What is the slope of the curve ?

13. धातुओं के विद्युत्-अपघटनी परिष्करण का आधारमूल सिद्धान्त समझाइए । इसका एक उदाहरण दीजिए । *2*

Explain the principle of the method of electrolytic refining of metals. Give one example.

14. निम्न समीकरणों को पूरा कीजिए : *2*

(i) $P_4 + H_2O \rightarrow$

(ii) $XeF_4 + O_2F_2 \rightarrow$

Complete the following equations :

(i) $P_4 + H_2O \rightarrow$

(ii) $XeF_4 + O_2F_2 \rightarrow$

15. निम्न की संरचनाएँ बनाइए : *2*

(i) XeF_2

(ii) BrF_3

Draw the structures of the following :

(i) XeF_2

(ii) BrF_3

16. निम्न अभिक्रियाओं से सम्बन्धित समीकरण लिखिए : *2*

(i) राइमर – टीमन अभिक्रिया

(ii) विलियमसन संश्लेषण (synthesis)

Write the equations involved in the following reactions :

(i) Reimer – Tiemann reaction

(ii) Williamson synthesis

Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

17. निम्न अभिक्रिया की क्रियाविधि लिखिए : *2*

$$CH_3CH_2OH \xrightarrow{HBr} CH_3CH_2Br + H_2O$$

Write the mechanism of the following reaction :

$$CH_3CH_2OH \xrightarrow{HBr} CH_3CH_2Br + H_2O$$

18. निम्न बहुलकों को प्राप्त करने के लिए प्रयुक्त एकलकों के नाम लिखिए : *2*

(i) बेकेलाइट

(ii) निओप्रीन

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

(i) Bakelite

(ii) Neoprene

19. (a) अभिक्रिया

$$Mg\ (s) + Cu^{2+}\ (\text{जलीय}) \rightarrow Mg^{2+}\ (\text{जलीय}) + Cu\ (s)$$

के लिए $\Delta_r G^o$ परिकलित कीजिए ।

दिया गया है : $E^o_{\text{सेल}} = + 2{\cdot}71\ V$, $1\ F = 96500\ C$ मोल $^{-1}$

(b) अपोलो (Apollo) अंतरिक्ष प्रोग्राम के लिए विद्युत् शक्ति उपलब्ध कराने के लिए प्रयुक्त सेल के प्रकार का नाम लिखिए । *3*

(a) Calculate $\Delta_r G^o$ for the reaction

$$Mg\ (s) + Cu^{2+}\ (aq) \rightarrow Mg^{2+}\ (aq) + Cu\ (s)$$

Given : $E^o_{cell} = + 2{\cdot}71\ V$, $1\ F = 96500\ C\ mol^{-1}$

(b) Name the type of cell which was used in Apollo space programme for providing electrical power.

Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

20. स्थिर आयतन अवस्था में SO_2Cl_2 के प्रथम कोटि के तापीय विघटन के दौरान निम्नलिखित आंकड़े प्राप्त हुए :

$$SO_2Cl_2\ (\text{गैस}) \longrightarrow SO_2\ (\text{गैस}) + Cl_2\ (\text{गैस})$$

प्रयोग	समय/s^{-1}	सकल दाब/वायुमण्डल
1	0	0·4
2	100	0·7

वेग नियतांक परिकलित कीजिए । *3*

(दिया गया है : log 4 = 0·6021, log 2 = 0·3010)

The following data were obtained during the first order thermal decomposition of SO_2Cl_2 at a constant volume :

$$SO_2Cl_2\ (g) \longrightarrow SO_2\ (g) + Cl_2\ (g)$$

Experiment	Time/s^{-1}	Total pressure/atm
1	0	0·4
2	100	0·7

Calculate the rate constant.

(Given : log 4 = 0·6021, log 2 = 0·3010)

21. इमल्शन्स क्या होते हैं ? इनके विभिन्न प्रकार क्या हैं ? प्रत्येक प्रकार का एक उदाहरण दीजिए । *3*

What are emulsions ? What are their different types ? Give one example of each type.

22. निम्नलिखित के कारण दीजिए : *3*

(i) $(CH_3)_3\ P = O$ तो पाया जाता है परन्तु $(CH_3)_3\ N = O$ नहीं मिलता ।

(ii) इलेक्ट्रॉन प्राप्त करने की ऋणात्मक चिह्न वाली एन्थैल्पी का मान सल्फ़र की अपेक्षा ऑक्सीजन के लिए कम होता है ।

(iii) H_3PO_3 की अपेक्षा H_3PO_2 अधिक प्रबल अपचायक है ।

Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

Give reasons for the following :

(i) $(CH_3)_3 P = O$ exists but $(CH_3)_3 N = O$ does not.

(ii) Oxygen has less electron gain enthalpy with negative sign than sulphur.

(iii) H_3PO_2 is a stronger reducing agent than H_3PO_3.

23. (i) संकर $[Cr(NH_3)_4 Cl_2]Cl$ का IUPAC नाम लिखिए ।

(ii) संकर $[Co(en)_3]^{3+}$ किस प्रकार की समावयवता दिखाता है ?

(en = ईथेन-1,2-डाइऐमीन)

(iii) $[NiCl_4]^{2-}$ क्यों अनुचुम्बकीय होता है जबकि $[Ni(CO)_4]$ प्रतिचुम्बकीय होता है ?

(परमाणु क्रमांक : Cr = 24, Co = 27, Ni = 28) *3*

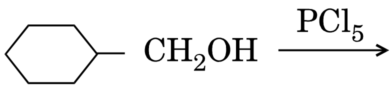
(i) Write the IUPAC name of the complex $[Cr(NH_3)_4 Cl_2]Cl$.

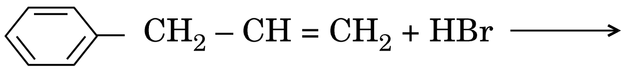
(ii) What type of isomerism is exhibited by the complex $[Co(en)_3]^{3+}$?

(en = ethane-1,2-diamine)

(iii) Why is $[NiCl_4]^{2-}$ paramagnetic but $[Ni(CO)_4]$ is diamagnetic ?
(At. nos. : Cr = 24, Co = 27, Ni = 28)

24. (a) निम्न में से प्रत्येक अभिक्रिया के प्रमुख एकहैलोजनी उत्पादों की संरचनाएँ बनाइए :

(i) 

(ii) 

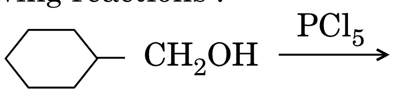
(b) निम्न युग्मों में से कौन-सा हैलोजनी यौगिक S_N2 अभिक्रिया में अधिक तीव्रता से अभिक्रिया करेगा :

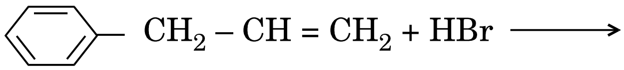
(i) CH_3Br अथवा CH_3I

(ii) $(CH_3)_3 C - Cl$ अथवा $CH_3 - Cl$ *3*

Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

(a) Draw the structures of major monohalo products in each of the following reactions :

(i) 

(ii) 

(b) Which halogen compound in each of the following pairs will react faster in S_N2 reaction :

(i) CH_3Br or CH_3I

(ii) $(CH_3)_3\,C - Cl$ or $CH_3 - Cl$

25. निम्नलिखित के कारण लिखिए : *3*

(i) तृतीयक ऐमीनों (R_3N) की तुलना में प्राथमिक ऐमीनों ($R\text{-}NH_2$) के क्वथनांक उच्चतर होते हैं ।

(ii) ऐनिलीन फ्रीडेल – क्राफ़्ट्स अभिक्रिया नहीं देती ।

(iii) जलीय विलयन में $(CH_3)_3N$ की तुलना में $(CH_3)_2NH$ अधिक क्षारीय होती है ।

अथवा

निम्न अभिक्रियाओं में A, B और C की संरचनाएँ दीजिए : *3*

(i) $C_6H_5NO_2 \xrightarrow{Sn + HCl} A \xrightarrow[273\,K]{NaNO_2 + HCl} B \xrightarrow{H_2O} C$

(ii) $CH_3CN \xrightarrow{H_2O/H^+} A \xrightarrow[\Delta]{NH_3} B \xrightarrow{Br_2 + KOH} C$

Account for the following :

(i) Primary amines ($R\text{-}NH_2$) have higher boiling point than tertiary amines (R_3N).

(ii) Aniline does not undergo Friedel – Crafts reaction.

(iii) $(CH_3)_2NH$ is more basic than $(CH_3)_3N$ in an aqueous solution.

OR

Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

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

(i) $C_6H_5NO_2 \xrightarrow{Sn + HCl} A \xrightarrow[273\,K]{NaNO_2 + HCl} B \xrightarrow{H_2O} C$

(ii) $CH_3CN \xrightarrow{H_2O/H^+} A \xrightarrow[\Delta]{NH_3} B \xrightarrow{Br_2 + KOH} C$

26. प्रोटीनों से सम्बन्धित निम्न पदों की परिभाषाएँ दीजिए : *3*

(i) पेप्टाइड आबन्ध

(ii) प्राथमिक संरचना

(iii) विकृतीकरण

Define the following terms as related to proteins :

(i) Peptide linkage

(ii) Primary structure

(iii) Denaturation

27. विश्व स्वास्थ्य दिवस के अवसर पर, डॉ. सतपाल ने पास के गाँव में रहने वाले धनहीन किसानों के लिए एक 'स्वास्थ्य कैम्प' लगाया । जाँच के बाद, उसे यह देख कर धक्का लगा कि बार-बार कीटनाशकों के सम्पर्क में आने के कारण किसानों में से अधिकों को कैन्सर का रोग हो गया था । उनमें से बहुतों को मधुमेह भी था । उन्होंने उनमें धनमुक्त औषधियाँ बाँटीं । डॉ. सतपाल ने इस बात की सूचना तत्काल नेशनल ह्यूमन राइट्स कमिशन (NHRC) को दी । NHRC के सुझावों पर सरकार ने निर्णय लिया की डॉक्टरी सहायता और वित्तीय सहायता लोगों को दी जाए और भारत के सभी गाँवों में घातक रोगों के प्रभाव को रोकने के लिए अत्यधिक सुविधा वाले अस्पताल खोले जाएँ ।

(i) (a) डॉ. सतपाल और (b) NHRC द्वारा दर्शाई गई मान्य बातें लिखिए ।

(ii) अन्तिम कैन्सर में पीड़ा से बचाने के लिए मुख्यतया कौन-सी पीड़ानाशक औषधियाँ प्रयुक्त की जाती हैं ?

(iii) मधुमेह के रोगियों के लिए सुझाए गए कृत्रिम मधुकारों में से किसी एक का उदाहरण दीजिए । *3*

Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

On the occasion of World Health Day, Dr. Satpal organized a 'health camp' for the poor farmers living in a nearby village. After check-up, he was shocked to see that most of the farmers suffered from cancer due to regular exposure to pesticides and many were diabetic. They distributed free medicines to them. Dr. Satpal immediately reported the matter to the National Human Rights Commission (NHRC). On the suggestions of NHRC, the government decided to provide medical care, financial assistance, setting up of super-speciality hospitals for treatment and prevention of the deadly disease in the affected villages all over India.

(i) Write the values shown by

(a) Dr. Satpal

(b) NHRC.

(ii) What type of analgesics are chiefly used for the relief of pains of terminal cancer ?

(iii) Give an example of artificial sweetener that could have been recommended to diabetic patients.

28. (a) निम्न पदों की परिभाषा दीजिए :

(i) मोलरता

(ii) मोलल उन्नयन स्थिरांक (K_b)

(b) एक जलीय विलयन में प्रति लिटर विलयन में 15 g यूरिया (मोलर द्रव्यमान = 60 g मोल$^{-1}$) घुलित है । इस विलयन का परासरण दाब जल में ग्लूकोज़ (मोलर द्रव्यमान = 180 g मोल$^{-1}$) के एक विलयन के समान (समपरासरी) है । एक लिटर विलयन में उपस्थित ग्लूकोज़ का द्रव्यमान परिकलित कीजिए । *2, 3*

अथवा

Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

(a) एथेनॉल और ऐसीटोन का मिश्रण किस प्रकार का विचलन दिखाता है ? कारण दीजिए ।

(b) जल में ग्लूकोज़ (मोलर द्रव्यमान = 180 g मोल$^{-1}$) के एक विलयन पर लेबल लगा है, 10% (द्रव्यमान अनुसार) । इस विलयन की मोललता और मोलरता क्या होंगे ?
(विलयन का घनत्व = 1·2 g mL^{-1}) *2, 3*

(a) Define the following terms :

(i) Molarity

(ii) Molal elevation constant (K_b)

(b) A solution containing 15 g urea (molar mass = 60 g mol^{-1}) per litre of solution in water has the same osmotic pressure (isotonic) as a solution of glucose (molar mass = 180 g mol^{-1}) in water. Calculate the mass of glucose present in one litre of its solution.

OR

(a) What type of deviation is shown by a mixture of ethanol and acetone ? Give reason.

(b) A solution of glucose (molar mass = 180 g mol^{-1}) in water is labelled as 10% (by mass). What would be the molality and molarity of the solution ?
(Density of solution = 1·2 g mL^{-1})

29. (a) निम्न समीकरणों को पूरा कीजिए :

(i) $Cr_2O_7^{2-} + 2OH^- \longrightarrow$

(ii) $MnO_4^- + 4H^+ + 3e^- \longrightarrow$

Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

(b) निम्न के कारण लिखिए :

(i) Zn को संक्रमण तत्त्व नहीं माना जाता ।

(ii) संक्रमण धातु बहुत से संकर बनाते हैं ।

(iii) Mn^{3+}/Mn^{2+} युग्म, Cr^{3+}/Cr^{2+} युग्म से कहीं अधिक E^0 मान रखता है । *2, 3*

अथवा

(i) संरचना परिवर्तनशीलता और रासायनिक अभिक्रियाशीलता के संदर्भ में लैन्थेनॉइडों और ऐक्टिनॉयडों के बीच भेद लिखिए ।

(ii) लैन्थेनॉइड शृंखला के उस सदस्य का नाम लिखिए, जो +4 ऑक्सीकरण अवस्था दिखाने के लिए प्रसिद्ध है ।

(iii) निम्न समीकरण को पूरा कीजिए :

$$MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \longrightarrow$$

(iv) Mn^{3+} और Cr^{3+} में से कौन अधिक अनुचुम्बकीय है और क्यों ?

(परमाणु क्रमांक : Mn = 25, Cr = 24) *5*

(a) Complete the following equations :

(i) $Cr_2O_7^{2-} + 2OH^- \longrightarrow$

(ii) $MnO_4^- + 4H^+ + 3e^- \longrightarrow$

(b) Account for the following :

(i) Zn is not considered as a transition element.

(ii) Transition metals form a large number of complexes.

(iii) The E^0 value for the Mn^{3+}/Mn^{2+} couple is much more positive than that for Cr^{3+}/Cr^{2+} couple.

OR

Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

(i) With reference to structural variability and chemical reactivity, write the differences between lanthanoids and actinoids.

(ii) Name a member of the lanthanoid series which is well known to exhibit +4 oxidation state.

(iii) Complete the following equation :

$$MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \longrightarrow$$

(iv) Out of Mn^{3+} and Cr^{3+}, which is more paramagnetic and why ?

(Atomic nos. : Mn = 25, Cr = 24)

30. (a) निम्न अभिकारकों से CH_3CHO की अभिक्रिया करने पर बने उत्पादों को लिखिए :

(i) HCN

(ii) $H_2N - OH$

(iii) तनु NaOH की उपस्थिति में CH_3CHO

(b) निम्न यौगिक युग्मों में अन्तर दिखाने के लिए सरल रासायनिक परीक्षण लिखिए :

(i) बैन्ज़ोइक अम्ल और फ़ीनॉल

(ii) प्रोपेनल और प्रोपेनोन *3, 2*

अथवा

(a) निम्न के कारण लिखिए :

(i) CH_3COOH की तुलना में $Cl - CH_2COOH$ अधिक प्रबल अम्ल है ।

(ii) कार्बोक्सिलिक अम्ल कार्बोनिल समूह की अभिक्रियाएँ नहीं देते ।

(b) निम्न नाम धारित अभिक्रियाओं के लिए रासायनिक समीकरण लिखिए :

(i) रोज़ेनमुन्ड अपचयन

(ii) कैनिज़ारो अभिक्रिया

(c) $CH_3CH_2 - CO - CH_2 - CH_3$ और $CH_3CH_2 - CH_2 - CO - CH_3$ में से कौन आयोडोफ़ॉर्म परीक्षण देता है ? *2, 2, 1*

Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

(a) Write the products formed when CH_3CHO reacts with the following reagents :

(i) HCN

(ii) $H_2N - OH$

(iii) CH_3CHO in the presence of dilute NaOH

(b) Give simple chemical tests to distinguish between the following pairs of compounds :

(i) Benzoic acid and Phenol

(ii) Propanal and Propanone

OR

(a) Account for the following :

(i) $Cl - CH_2COOH$ is a stronger acid than CH_3COOH.

(ii) Carboxylic acids do not give reactions of carbonyl group.

(b) Write the chemical equations to illustrate the following name reactions :

(i) Rosenmund reduction

(ii) Cannizzaro's reaction

(c) Out of $CH_3CH_2 - CO - CH_2 - CH_3$ and $CH_3CH_2 - CH_2 - CO - CH_3$, which gives iodoform test ?

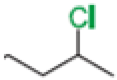
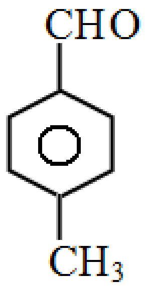
Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

Marking Scheme

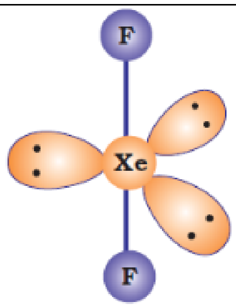
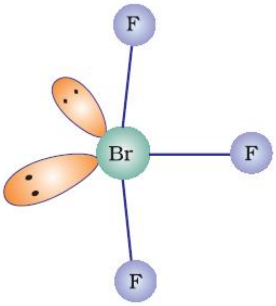
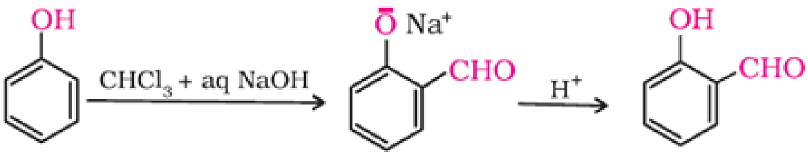
Chemistry - 2014

Outside Delhi- SET (56 /1)

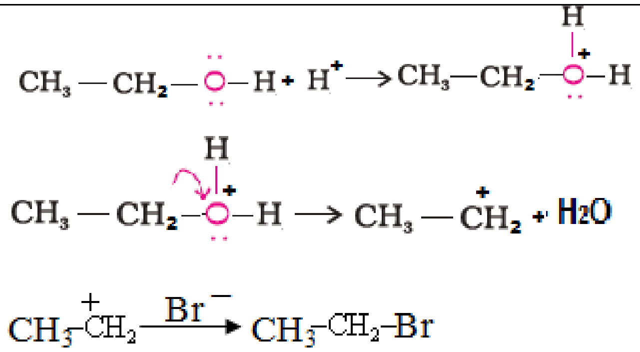
www.tiwariacademy.com

	It first increases then decreases or graphical representation.	1
	Zn acts as reducing agent.	1
	2	1
	2–Chlorobutane or  or first molecule of the pair.	1
	Proteins	1
	Diazotization	1
	Glucose & Fructose	1
		1
	Given; d = 2.8g/cm^3 ; Z = 4 ; a = 4 x 10^{-8} cm N_A = 6.022 x 10^{23} per mol $d = \frac{Z \times M}{a^3 \times N_A}$ or $M = \frac{d \times a^3 \times N_A}{Z}$ $\Rightarrow M = \frac{2.8\text{ g cm}^{-3}\left(4 \times 10^{-8}\text{cm}\right)^3 \times 6.022\times10^{23}}{4}$ M = 2.8 x 16 x 10^{-1} x 6.022 = 26.97 g/mol	 ½ ½ 1
0	(i) Metal excess defect / Metal excess defect due to anionic vacancies filled by free electrons / Due to F – centers. (ii) Schottky defect.	1 1
	Or	

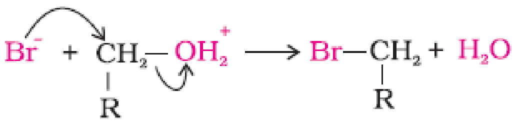
Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

0	(i) Tetrahedral void is surrounded by 4 constituent particles (atoms / molecules / ions). Octahedral void is surrounded by 6 constituent particles (atoms / molecules / ions). OR radius ratio (r^+/r^-) for Tetrahedral void is 0.225 & radius ratio for octahedral voids is 0.414 (ii) A regular three dimensional arrangement of points in space is called a **crystal lattice**. **Unit cell** is the smallest portion of a crystal lattice which, when repeated in three directions, generates an entire lattice. / unit cell is the miniature of crystal lattice / microscopic edition of the crystal lattice.	1 1
1	**Kohlrausch law of independent migration of ions**. The law states that limiting molar conductivity of an electrolyte can be stated as the sum of the individual contributions of the anion and cation of the electrolyte. On dilution,the conductivity (κ) of the electrolyte decreases as the number of ions per unit volume of solution decreases.	1 1
2	(i) Zero order reaction (ii) slope = -k	1 1
3	In this method, the impure metal is made to act as anode. A strip of the same metal in pure form is used as cathode. They are put in a suitable electrolytic bath containing soluble salt of the same metal. Pure metal is deposited at the cathode and impurities remain in the solution. For example: electro refining of Cu, Ag, Au (any one)	1 1
4	(i) $P_4 + H_2O \longrightarrow$ no reaction or if attempted in any form, award one mark (ii) $XeF_4 + O_2F_2 \longrightarrow XeF_6 + O_2$.	1 1
5	 	1+1
6	**Reimer-Tiemann reaction** 	1

Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

 ½ ½ 1

Or



(where R = $-CH_3$)

3 (i) Phenol & Formaldehyde 1

(ii) 2–Chloro–1,3–butadiene (or Chloroprene) 1

9 (a) Given E°Cell = +2.71V & F = 96500C mol^{-1} n = 2 (from the given reaction)

ΔrG^{O} = – n x F x E°Cell ½

ΔrG^{O} = – 2 x 96500 C mol^{-1} x 2.71V ½

= - 523030 J / mol or - 523.030 kJ / mol 1

(b) Hydrogen – oxygen fuel Cell / Fuel cell. 1

0 $SO_2Cl_2 \rightarrow SO_2 + Cl_2$

	SO_2Cl_2	SO_2	Cl_2
At t = 0s	0.4 atm	0 atm	0 atm
At t = 100s	(0.4 – x) atm	x atm	x atm

Pt = 0.4 – x + x + x

Pt = 0.4 + x

0.7 = 0.4 + x

x = 0.3

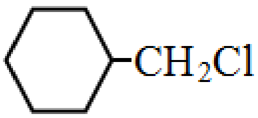
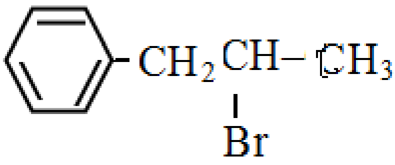
$k = \frac{2.303}{t} \log \frac{p_i}{2p_i - p_t}$ 1

$k = \frac{2.303}{t} \log \frac{0.4}{0.8-0.7}$ 1

$k = \frac{2.303}{100s} \log \frac{0.4}{0.1}$

$k = \frac{2.303}{...}$ x 0.6021 = 1.39 x 10^{-2} s^{-1} 1

Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

	(Any one example of each type)	
2	(i) As N can't form 5 covalent bonds / its maximum covalency is four. (ii) This is due to very small size of Oxygen atom / repulsion between electrons is large in relatively small 2p sub-shell. (iii) In H_3PO_2 there are 2 P–H bonds, whereas in H_3PO_3 there is 1 P–H bond	1 1 1
3	(i) Tetraamminedichloridochromium (III) chloride. (ii) Optical isomerism (iii) In $[NiCl_4]^{2-}$; Cl^- acts as weak ligand therefore does not cause forced pairing, thus electrons will remain unpaired hence paramagnetic. In $[Ni(CO)_4]$; CO acts as strong ligand therefore causes forced pairing, thus electrons will become paired hence diamagnetic.	1 1 ½ +
4	(a) (i)  (ii)  (b) (i) $CH_3–I$ (ii) $CH_3–Cl$	 1 1 ½ +½
5	(i) As primary amines form inter molecular H – bonds, but tertiary amines don't form H – bonds. (ii) Aniline forms salt with Lewis acid $AlCl_3$. (iii) This is because of the combined effect of hydration and inductive effect (+I effect).	1 1 1
	Or	
5	(i) $C_6H_5NO_2 \xrightarrow{Sn+HCl} C_6H_5NH_2 \xrightarrow{NaNO_2+HCl\ ;\ 273K} C_6H_5N_2^+Cl^- \xrightarrow{H_2O} C_6H_5OH$ A B C (ii) $CH_3CN \xrightarrow{H_2O\ /\ H^+} CH_3COOH \xrightarrow[\Delta]{NH_3} CH_3CONH_2 \xrightarrow{Br_2\ +\ KOH} CH_3NH_2$ A B C	½+½ ½+½

Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

	(iii) When a protein in its native form, is subjected to change in temperature or change in pH, protein loses its biological activity. This is called **denaturation of protein**	1
7	(i) (a) dedicated towards work/ kind/ compassionate (any two).	1
	(b) Dutiful / caring / humane in the large interest of public health in rural area.	½
	(any other suitable value)	
	(ii) Narcotic analgesics	½
	(iii) Aspartame / Saccharin / Alitame / Sucrolose.(any one)	1
3	(a)	
	(i) Molarity is defined as number of moles of solute dissolved in one litre of solution.	1
	(ii) It is equal to elevation in boiling point of 1 molal solution.	1
	(b) For isotonic solutions: π urea = π glucose	½
	$\frac{W_{urea}}{M_{urea} \times V_s} = \frac{W_{Glucose}}{M_{Glucose} \times V_s}$ (As volume of solution is same)	½
	$\frac{W_{urea}}{M_{urea}} = \frac{W_{Glucose}}{M_{Glucose}}$ or $\frac{15g}{60g\ mol^{-1}} = \frac{W_{Glucose}}{180g\ mol^{-1}}$	1
	$W_{Glucose} = \frac{15g \times 180g\ mol^{-1}}{60g\ mol^{-1}} = 45g$	1
	OR	
3	(a) It shows positive deviation.	1
	It is due to weaker interaction between acetone and ethanol than ethanol-ethanol interactions.	1
	(b) Given: W_B = 10g W_S = 100g, W_A = 90g M_B = 180g/mol & d = 1.2g/m L	
	$M = \frac{Wt\ \% \times density \times 10}{Mol.wt.}$	½
	$M = \frac{10 \times 1.2 \times 10}{180} = 0.66$ M or 0.66 mol/L	1
	$m = \frac{W_B \times 1000}{M_B \times W_A\ (in\ g)}$	½

Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

9 (a) (i) $Cr_2O_7^{2-} + 2\,OH^- \longrightarrow 2CrO_4^{2-} + H_2O$ 1

(ii) $MnO_4^- + 4H^+ + 3e^- \longrightarrow MnO_2 + 2H_2O$ 1

(b) (i) Zn / Zn^{2+} has fully filled d orbitals. 1

(ii) This is due to smaller ionic sizes / higher ionic charge and availability of d orbitals. 1

(iii) because Mn^{+2} is more stable($3d^5$) than Mn^{3+} ($3d^4$). Cr^{+3} is more stable due to t_2g^3 / d^3 configuration. 1

Or

9 (i)

Lanthanoids	Actinoids
Atomic / ionic radii does not show much variation / +3 is the most common oxidation state, in few cases +2 & +4	Atomic / ionic radii show much variation / Besides +3 oxidation state they exibit +4,+5,+6,+7 also.
They are quite reactive	Highly reactive in finely divided state

Marks: 1, 1

(Any two Points)

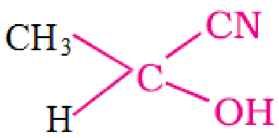
(ii) Cerium (Ce^{4+}) 1

(iii) $MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \longrightarrow Mn^{2+} + 4H_2O$ 1

(iv) Mn^{3+} is more paramgnetic ½

Because Mn^{3+} has 4 unpaired electrons ($3d^4$) therefore more paramagnetic whereas Cr^{3+} has 3 unpaired electrons ($3d^3$). ½

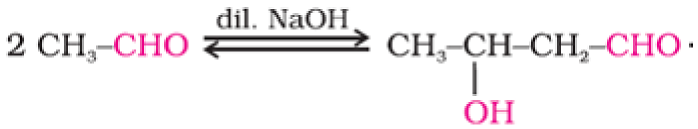
0 (a) (i)



1

(ii) $CH_3CH{=}N{-}OH$ 1

(iii)



1

(b) (i) Add neutral $FeCl_3$ in both the solutions, phenol forms violet colour but benzoic acid does not 1

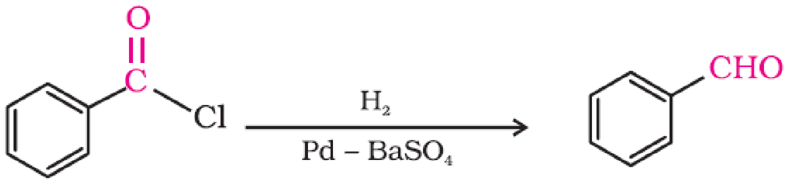
Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in

OR

0 (a) (i) As Cl acts as electron withdrawing group (– I effect) ,CH_3 shows +I effect. 1

(ii) The carbonyl carbon atom in carboxylic acid is resonance stabilised. 1

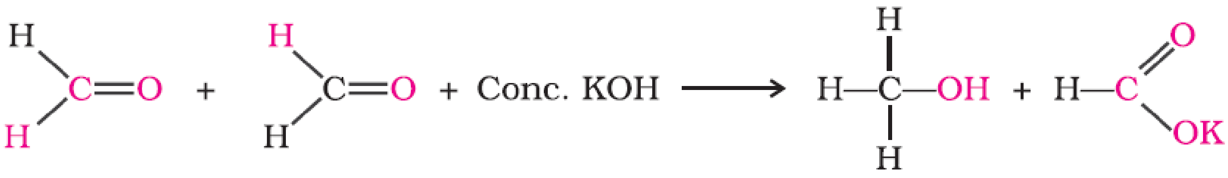
(b) (i) **Rosenmund reduction:**



Benzoyl chloride Benzaldehyde 1

Or $RCOCl \xrightarrow{H_2/\,Pd-BaSO_4} RCHO + HCl.$

(ii) Cannizzaro's Reaction:



1

Or With bezaldehyde

(c) $CH_3–CH_2–CH_2–CO–CH_3$. 1

r. o.	Name		Sr. No.	Name	
	Dr. (Mrs.) Sangeeta Bhatia		9	Sh. Partha Sarathi Sarkar	
	Dr. K.N. Uppadhya		10	Mr. K.M. Abdul Raheem	
	Prof. R.D. Shukla		11	Mr. Akileswar Mishra	
	Sh. S.K. Munjal		12	Mrs. Maya George	
	Sh. Rakesh Dhawan		13	Sh. Virendra Singh Phogat	
	Sh. D.A. Mishra		14	Dr. (Mrs.) Sunita Ramrakhiani	
	Sh. Deshbir Singh		15	Ms. Garima Bhutani	
	Ms. Neeru Sofat				

Get More Learning Materials Here : CLICK HERE www.studentbro.in