मॉडल प्रश्न-पत्र सेट- III

2019

Chemistry (Compulsory)

Full Marks- 70

Pass Marks- 23

Time- 3 Hours

Class- XIIth
Chemistry
Model- Question Paper
SET- III
2019

General Instruction सामान्य निर्देश :

- (i) All questions are Compulsory सभी प्रश्न अनिवार्य हैं।
- (ii) Question Nos. 1 to 8 are Multiple choice type which corry 1 mark each. प्रश्न संख्या 1 से 8 तक बहुविकल्पीय प्रश्न हैं जिसका प्रत्येक का
- (iii) Question Nos. 9 to 15 are very short Answer type which corry 1 mark each. प्रश्न संख्या 9 से 15 तक अति लघु उत्तीय प्रश्न हैं जिनका प्रत्येक का मान 1 अंक है।
- (iv) Question Nos. 16 to 23 are short Answer type I which corry 2 marks each. प्रश्न संख्या 16 से 23 तक लघु उत्तरीय I प्रश्न हैं जिनका प्रत्येक का मान 2 अंक है।
- (v) Question Nos. 24 to 31 are short Answer type II which corry 3 marks each. प्रश्न संख्या 24 से 31 तक लघु उत्तरीय– II प्रश्न हैं जिनका प्रत्येक का मान 3 अंक है।
- (vi) Question Nos. 32 to 34 are long Answer type which corry 5 marks each. प्रश्न संख्या 32 से 34 तक दीर्घ उत्तरीय प्रश्न हैं जिनका प्रत्येक का मान 5 अंक है।

(Multiple Choice Type Questions) (बह्विकल्पीय प्रश्न)

- 1 Ag is an example of
 - (a) Ionic Solid

(b) Metallic Solid

(b) Co-valent Solid

(c) None of these.

Ag एक उदाहरण है

- (a) आयनिक ठोस का
- (b) धात्विक ठोस का
- (c) सहसंयोजक ठोस का
- (d) इनमें से कोई नहीं
- 2 Rate = K [CH₃ COOC₂ H₅] [NaOH] is on example of
 - (a) Zero order reaction
- (b) Second order reaction
- (c) First order reaction
- (d) None of these.

वेग= K [CH $_3$ COOC $_2$ H $_5$] [NaOH] एक उदाहरण

- (a) शून्य कोटि अभिक्रिया का
- (b) द्वितीय कोटि अभिक्रिया का
- (c) प्रथम कोटि अभिक्रिया का
- (d) इनमें से कोई नहीं

P/030

1

1

+4 [H] Zn - Hg / HCl CH₃ +H₂ O

The reaction is

- (a) Aldol Condensation
- (b) Clemmensen's reduction
- (c) Fittig reaction
- (d) None of these.

1

1

1

अभिक्रिया है।

- (a) एल्डोल संघनन
- (c) फिटीग अभिक्रिया
- (b) क्लीमेन्सन अपचयन या (d) इनमें से कोर्ड नहीं (d) इनमें से कोई नहीं

Magnetite is an ore of 4

(a) Al

(b) Fe

(c) Zn

(d) Cu

मेग्नेटाइट आयस्क है

(a) Al का

(b) Fe का

(c) Zn का

(d) Cu का

Toluene 5

$$\frac{\text{Cl}_2 / \text{hv}}{}$$
 A

'A' is

(a) Benzene

- (b) Benzaldehyde
- (c) Choloro Benzene
- (d) None of these

टॉलूइन

$$Cl_2 / hv$$
 A

'A' 含

(a) बेन्जीन

- (b) बेन्जलडिहाइड
- (c) क्लोरो बेन्जीन
- (d) इनमें से कोई नहीं

6

Isopropyl alcohol
$$+ [O]$$
 $\xrightarrow{\text{Cr } O_3}$ A 'A' is

- (a) Acetophenone
- (b) Acetone
- (c) Cyclopropanone
- (d) None of these

- (a) एसीटोफीनॉन
- (b) एसीटोन
- (c) साइक्लोप्रोपेनोन
- (d) इनमें से कोई नहीं
- Which enzyme helps in coverting starch into maltose? 7

स्टार्च को माल्टोस में परिवर्तित करने में कौन सा एन्जाइम मदद करता 多? (b) माल्टेज (a) जाइमेज (d) इनमें से कोई नहीं (c) डायस्टेज 8 95% H₂SO₄ CH₃.CH₂OH Product 440K the product is (b) $CH_2 = CH_2$ (a) $C_2 H_6$ (d) None of these (c) CH₃OH 95% H₂SO₄ CH₃.CH₂OH 440K उत्पाद है (b) $CH_2 = CH_2$ (a) $C_2 H_6$ (d) इनमें से कोई नहीं (c) CH₃OH (Very Short Answer Type Questions) (अति लघु उत्तरीय प्रश्न) Calculate the overall order of a reaction which has rate expression 9 Rate = $K [A]^{1/2} [B]^{3/2}$ अभिक्रिया की कुल कोटि की गणना कीजिए जिसका वेग व्यंजक है ਕੇਹਾ = $K[A]^{1/2}[B]^{3/2}$ Beri beri occurs due to deficiency of which vitamin? किस विटामिन की कमी से बेरी-बेरी होता है ? Write dispersed phase and dispersion medium of soap lather a colloidal solution. साबुन के झाग, एक कोलॉइड विलयन का परिक्षिप्त प्रावस्था परिक्षेपण माध्यम लिखें। 1 2 Write the monomer used for getting the polymer, Polypropene. बहुलक, पॉलीप्रोपीन को प्राप्त करने के लिए प्रयुक्त एकलक लिखिए। 1 3 Write IUPAC name of (CH₃)₃ C CH₂ CH₂ CH(Br) CH₃ (CH₃)₃ C CH₂ CH₂ CH(Br) CH₃ का आई०यू०पी०ए०सी० नाम लिखें। 1 4 Give an example of Ketohexose. कीटोहेक्सोस का एक उदाहरण दें। 1 5 Give an example of food preser vative. खाद्य परिरक्षक का एक उदाहरण दें।

(b) Maltase

(d) None of these

(a) Zymase

(c) Diastase

1

1

1

1

1

(Short Answer I Type Questions) (लघु उत्तरीय I प्रश्न)

16	Distingiush between metallic conductor and electrolytic Conductor. धात्विक चालक तथा वैद्युतअपघटनी चालक में विभेद करें।	1+1=2
17	Name Some ores which can be Concentrated by magnetic Separation method. चुम्बकीय पृथक्करण विधि द्वारा सांद्रित किये जाने वाले आयरकों व नाम लिखें।	2 ਨਾ
18	Write the reactions of F_2 and Cl_2 with water. जल के साथ F_2 तथा Cl_2 की अभिक्रियाएँ लिखिए।	1+1+=2
19	अधिक स्थायी होती जाती है।	
20	Complete the following:	
	(a) $C_2H_5Br + AgCN$ (alc) \longrightarrow (b) $CH_3 - CH = CH_2 + HI$ \longrightarrow	
	निम्नालिखित को पूरा करें :	
	(c) $C_2H_5Br + AgCN$ (alc) \longrightarrow (d) $CH_3 - CH = CH_2 + HI$ \longrightarrow	
21	What are the expected Products of hydrolysis of Sucrose ? सूक्रोस के जलअपघटन से किन उत्पादों के बनने की अपेक्षा करते हैं	?
22	What are natural and Synthetic Polymers? Give one example of each. प्राकृतिक और संश्लिष्ट बहुलक क्या है? प्रत्येक के एक उदाहर	1+1=2
23	Why Should not medicines be taken without consulting a doctor ? बिना डॉक्टर के परामर्श लिए दवाइयाँ क्यों नहीं लेनी चाहिए ?	2
	(Short Answer II Type Questions) लघु उत्तरीय II प्रश्न)	
24	Distinguish between Conductors and insulators. चालक तथा विद्युतरोधी में विभेद करें।	$1\frac{1}{2}+1\frac{1}{2}=3$
25		3
26	7 11 1 6 11	1½+1½ =3
	\mathcal{M}	

How will you bring about the following transformations? n-propyl alcohol (a) n-propyl bromide to Diethyl ether (b) Ethyl iodide to Ethyl amine (c) Propionamide to निम्नालिखित परिवर्तन आप कैसे करेंगे ? (a) n-प्रोपिल ब्रोमाइड से n-प्रोपिल एल्कोहल (b) एथिल आयोडाइड से हाई एथिल ईथर (c) प्रोपियोनामाइड से एथिल एमीन 1+1+1=328 Using IUPAC norms write the Systematic names of the following: (a) $[Co(NH_3)_6] Cl_3$ (b) [Co (NH₃)₄ Cl (NO₂)] Cl (c) [Ni (NH₃)₆] Cl₂ IUPAC नियमों के आधार पर निम्नालिखित के सुव्यवस्थित नाम लिखिएः (a) $[Co(NH_3)_6] Cl_3$ (b) [Co (NH₃)₄ Cl (NO₂)] Cl (c) [Ni (NH₃)₆] Cl₂ $1\frac{1}{2}+1\frac{1}{2}=3$ What is Corrosion? How Corrosion can be checked? 29 संक्षारण क्या है ? संक्षारण को कैसे रोका जा सकता है ? 1+1+1=3 30 Predict the Product: Conc. HNO₃ Anhydrous Alcl₃ + CH₃Cl H_2O C₆H₅CO.O.COCH₃ -(c) उत्पाद बताइए : OH Conc. HNO₃ अनार्द Alcl3 $+ CH_3Cl$

(c) $C_6H_5CO.O.COCH_3$

1+1+1=3

3 1 Complete the following reactions:

निम्नलिखित अभिक्रियाओं को पूरा करें :

(a)
$$XeF_6$$
 + HF
(b) XeF_6 + O_2F_2 Heat

(Long Answer Type Questions) (दीर्घ उत्तरीय प्रश्न)

3 2 An aqueous solution of 2% non-volatile solute exerts a pressure of 1.004 bar at the normal boiling point of the Solvent. What is the molar mass of the Solute? विलायक के सामान्य क्वथनांक पर एक अवाष्पशील विलेय का 2% जलीय विलयन का 1.004 bar वाष्प दाब है। विलेय का मोलर द्रव्यमाण क्या है?

OR / अथवा

In a reaction between A and B, the initial rate of reaction (r_o) was measured for different initial Concentrations of A and B as given below:

A/mol L ⁻¹	0.20	0.20	0.40
B/mol L ⁻¹	0.30	0.10	0.05
$r_o / \text{mol } L^{-1} S^{-1}$	5.07×10^{-5}	5.07×10^{-5}	1.43 x10 ⁻⁴

What is the order of the reaction with respect to A and B? A और B के मध्य अभिक्रिया में A और B की विभिन्न प्रारंभिक सांद्रताओं के लिए प्रारंभिक वेग (r_o) नीचे दिए गए है।

A/mol L ⁻¹	0.20	0.20	0.40
B/mol L-1	0.30	0.10	0.05
r _o / mol L ⁻¹ S ⁻¹	5.07×10^{-5}	5.07×10^{-5}	1.43 x10 ⁻⁴

A और B के प्रति अभिक्रिया की कोटि क्या है ?

33 Give the Principle involved in monufacture of Sulphuric acid by Contact Process. How does Concentrated H_2SO_4 reacts with (i) C and (ii) CaF_2 ? सम्पर्क विधि से सल्फ्यूरिक अम्ल के उत्पादन में निहित सिद्धांत को लिखें। सांद्र H_2SO_4 (i) C तथा (ii) CaF_2 के साथ किस प्रकार अभिक्रिया करते हैं ?

M 6

5

5

3+2=5

OR / अथवा

Discuss the general Characteristics of Group 17 elements with reference to (i) Oxidation state (ii) ionization enthalpy and (iii) electron gain enthalpy. वर्ग 17 के तत्वों के सामान्य गुणधर्मी को उनके (i) ऑक्सीकरण अवस्था (ii) आयनन एन्थेल्पी एवं (iii) इलेक्ट्रॉन प्राप्ति एन्थेल्पी के संदर्भ में विवेचना करें।

 $1\frac{1}{2}+1\frac{1}{2}$

11/2+11/2 +2=5

- 34 Write short notes on the following:
 - (a) Friedel Craft's reaction
 - (b) Clemensen reduction
 - (c) Sandeyer reaction

निम्नलिखित पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखे :

- (a) फ्रीडेल क्राफ्ट अभिक्रिया
- (b) क्लीमेन्सन अपचयन
- (c) सैन्डमायर अभिक्रिया

OR अथवा

Identify 'X', 'Y' and 'Z' in the following:

2+2+1=5

(a)
$$CH_3. CH_2.CH_2.Br$$
 $KOH (alc)$ 'X' HBr 'Y'

(b)
$$O$$
 KM_nO_4/OH Y' $Heat$ Y'

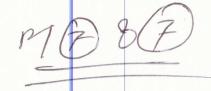
(c) COOH
$$\frac{\text{HNO}_3/\text{H}_2\text{SO}_4}{\text{O}}$$
 'Z'

निम्नलिखित में से 'X', 'Y' तथा 'Z' को पहचाने :

(a)
$$CH_3. CH_2.CH_2.Br$$
 $KOH (alc)$ 'X' HBr 'Y'

(b)
$$\bigcirc$$
 KM_nO_4/OH (X') H_3O^+ (Y')

(c) COOH
$$\frac{\text{HNO}_3/\text{H}_2\text{SO}_4}{\text{O}}$$
 'Z'



+2=5