# नवीन पाठ्यक्रम / New Syllabus

कुल प्रश्नों की संख्या : 26 ] Total No. of Questions : 26 ] [ कुल मुद्रित पृष्ठों की संख्या : 7

[ Total No. of Printed Pages: 7

### K-202202-C

विषय : रसायन-शास्त्र

**Subject: Chemistry** 

समय : 3 घण्टे ] Time : 3 hours ]

पूर्णांक : 70

[ Maximum Marks : 70

निर्देश

: (i) सभी प्रश्न अनिवार्य हैं।

Instructions:

All questions are compulsory.

- (ii) प्रश्न क्रमांक 1 से 5 तक अतिलघुउत्तरीय प्रश्न हैं। प्रत्येक प्रश्न पर 1 अंक आबंदित है। प्रश्न का उत्तर 1 शब्द अथवा 1 वाक्य में दीजिए।

  Question Nos. 1 to 5 are very short answer type questions. Each question carries 1 mark. Answer should be given in 1 word or 1 sentence.
- (iii) प्रश्न क्रमांक 6 से 10 तक प्रत्येक प्रश्न पर 2 अंक आबंटित हैं। (शब्द-सीमा 30 शब्द) Question Nos. 6 to 10 carry 2 marks each. (Word-limit 30 words)
- (iv) प्रश्न क्रमांक 11 से 22 तक प्रत्येक प्रश्न पर 3 अंक आबंटित हैं। (शब्द-सीमा 50 शब्द) Question Nos. 11 to 22 carry 3 marks each. (Word-limit 50 words)
- (v) प्रश्न क्रमांक 23 पर 4 अंक आबंटित हैं। (शब्द-सीमा 70 शब्द) Question No. 23 carries 4 marks. (Word-limit 70 words)
- (vi) प्रश्न क्रमांक 24 से 26 तक प्रत्येक प्रश्न पर 5 अंक आबंटित हैं। (शब्द-सीमा 100 शब्द)

Question Nos. 24 to 26 carry 5 marks each. (Word-limit 100 words)

(vii) जहाँ आवश्यक हो, वहाँ स्वच्छ व नामांकित चित्र बनाएँ। Draw clean and labelled diagram wherever necessary.

प्रश्न-1	टिण्डल प्रभाव क्या है ?	[1]
	What is Tyndall effect?	
प्रश्न-2	फिंकेल्स्टाइन अभिक्रिया का केवल समीकरण लिखिए।	[1]
	Write only equation of Finkelstein reaction.	
प्रश्न-3	फीनॉल अम्लीय प्रकृति का होता है। क्यों ?	[1]
	Phenol is acidic in nature. Why?	
प्रश्न-4	4-मेथिल पेन्ट-2-ओन की संरचना सूत्र बनाइए।	[1]
	Draw structural formula of 4-methyl pent-2-one.	
प्रश्न-5	ग्लाइकोसाइडीक बंध से आप क्या समझते हैं ?	[1]
	What do you mean by glycosidic bond?	
प्रश्न-6	2.82 ग्राम ग्लूकोज (आणविक द्रव्यमान = 180) 30 ग्राम जल में घुला हुआ है।	e
	ग्लूकोज का मोल प्रभाज ज्ञात कीजिए।	[2]
	2.82 gm of glucose (molecular mass = 180) is dissolved in 30 gm of water. Calculate mole fraction of glucose.	
प्रश्न-7	निम्न अभिक्रिया के लिए अभिक्रिया की कोटि तथा वेग स्थिरांक की इकाई ज्ञात	
	कीजिए। वेग = $k[CH_3CHO]^{3/2}$ :	[1+1=2]
	$CH_3CHO(g) \rightarrow CH_4(g) + CO(g)$	
	From the following chemical reaction, determine order of reaction	
	and dimension of rate constant. Rate = $k[CH_3CHO]^{3/2}$ :	
	$CH_3CHO(g) \rightarrow CH_4(g) + CO(g)$	
प्रश्न-8	हीलियम को गोताखोरी के उपकरणों में उपयोग क्यों किया जाता है ?	[2]
	Why is helium used in diving apparatus?	
<b>ग्र</b> न-9	डाइऐजोटीकरण को समीकरण सहित समझाइए।	[2]
	Explain diazotisation with equation.	

	· [ a ]		
प्रश्न-10	एनिलीन का $pK_a$ मेथिल एमीन की तुलना में अधिक होता है। क्यों ?	[2]	
	$pK_a$ of aniline is more than that of methylamine. Why?		
प्रश्न-11	राउल्ट का नियम क्या है ? इसका गणितीय स्वरूप स्पष्ट कीजिए।	[1+2=3]	
	What is Raoult's law? Explain its mathematical expression.		
प्रश्न-12	आर्हीनियस समीकरण समझाइए।	[3]	
	Explain Arrhenius equation.	•	
प्रश्न-13	निम्न पर टिप्पणियाँ लिखिए :	[1½+1½=3]	
	(अ) स्वर्ण संख्या		
4 ,	(ब) अपोहन		
	Write notes on the following:		
	(a) Gold number		
	(b) Dialysis		
प्रश्न-14	धातुओं के शोधन की मंडल परिष्करण सिद्धांत की व्याख्या सचित्र कीजिए।	[2+1=3]	
	Explain the purification of metal by Zone refining method with the		
<u> </u>	help of diagram.		
प्रश्न-1 <i>5</i>	नाइट्रोजन, पेन्टाहेलाइड नहीं बनाता। कारण दीजिए।	[3]	
	Nitrogen does not form pentahalide. Give reason.		
प्रश्न-16	16वें समूह के तत्वों के निम्नलिखित गुणों की व्याख्या कीजिए:	[1½+1½=3]	
	( <i>अ</i> ) ऑक्सीकरण अवस्था		
	( ब) इलेक्ट्रॉन बन्धुता		
	Explain the following properties of 16th group elements:		
<u>.</u>	(a) Oxidation state	*	
, .	(b) Electron affinity	<b>.</b>	

## प्रश्न-17 निम्न यौगिकों का IUPAC नाम लिखिए :

[1+1+1=3]

- (37)  $K_3[Co(C_2O_4)_3]$
- $(\vec{a}) [Mn(H_2O)_6]^{2+}$
- (H) [Ni(NH<sub>3</sub>)<sub>4</sub>]Cl<sub>2</sub>

Write IUPAC names of the following compounds:

- (a)  $K_3[Co(C_2O_4)_3]$
- (b)  $[Mn(H_2O)_6]^{2+}$
- (c)  $[Ni(NH_3)_4]Cl_2$

#### प्रश्न-18 क्लोरोफार्म का सूत्र व IUPAC नाम लिखिए। इन्हें रंगीन बोतलों में क्यों रखा जाता है ?

[2+1=3]

Write the formula and IUPAC name of chloroform. Why it is stored in coloured bottles?

प्रश्न-19  $C_5H_{12}O$  आण्विक सूत्र वाले एल्कोहलो के तीन समावयवी की संरचना एवं IUPAC नाम लिखिए। [1+1+1=3]

Draw structural formula and IUPAC names of three isomers of alcohol, having molecular formula  $C_5H_{12}O$ .

प्रश्न-20 कोशिका में पाए जाने वाले विभिन्न प्रकार के RNA को समझाइए।

[1+1+1=3]

Explain different types of RNA found in the cell.

- प्रश्न-21 (अ) बहुलीकरण को उदाहरण सहित समझाइए।
  - (ब) अल्प घनत्व पॉलीथीन एवं उच्च घनत्व पॉलीथीन में एक अंतर लिखिए। [2+1=3]
  - (a) Explain the term polymerization with example.
  - (b) Write one difference between low density polythene and high density polythene.

#### प्रश्न-22 कृत्रिम मधुरक क्या है ? दो उदाहरण दीजिए।

[2+1=3]

What are artificial sweetening agents? Give two examples.

#### प्रश्न-23 निम्नलिखित को समझाइए :

[2+2=4]

- (अ) चतुष्फलकीय रिक्तियाँ
- (ब) डोपिंग

Explain the following:

- (a) Tetrahedral voids
- (b) Doping

अथवा

OR

निम्नलिखित को समझाइए :

- (अ) लौहचुम्बकत्व
- (ब) अनुचुम्बकत्व

Explain the following:

- (a) Ferromagnetism
- (b) Paramagnetism

प्रश्न-24 निम्न को समझाइए (केवल रासायनिक समीकरण दीजिए) :

[1+1+1+1+1=5]

- (अ) गाटरमेन-कोच अभिक्रिया
- (ब) स्टीफेन अभिक्रिया
- (स) रोजनमुण्ड अभिक्रिया
- (द) एल्डोल संघनन
- (इ) केनीजारो अभिक्रिया

Explain the following (write only chemical equation):

- (a) Gattermann-Koch reaction
- (b) Stephen's reaction
- (c) Rosenmund reaction
- (d) Aldol condensation
- (e) Cannizzaro reaction

#### अथवा

OR

क्या होता है, जब (केवल रासायनिक समीकरण लिखिए)?—

- (अ) ग्रिगनार्ड अभिकर्मक की क्रिया CO<sub>2</sub> से की जाती है
- ( ब) कार्बोक्सिलिक अम्ल की क्रिया एल्कोहॉल से की जाती है
- (स) एसीटेल्डिहाइड की क्रिया HCN से की जाती है
- (द) एल्डीहाइड की क्रिया NaHSO3 से की जाती है
- (इ) एसिटिक अम्ल की क्रिया Na धातु से की जाती है

What happens when (write only chemical equation)?-

- (a) Grignard reagent is treated with CO<sub>2</sub>
- (b) Carboxylic acid reacts with alcohol
- (c) Acetaldehyde reacts with HCN
- (d) Aldehyde reacts with NaHSO<sub>3</sub>
- (e) Acetic acid reacts with Na metal

#### प्रश्न-25 मानक हाइड्रोजन इलेक्ट्रोड क्या है ? सचित्र वर्णन कीजिए।

[1+2+2=5]

What is standard hydrogen electrode? Explain with diagram.

अथवा

OR

विद्युत-रासायनिक सेल क्या है ? इसकी क्रियाविधि चित्र सहित समझाइए।

What is electrochemical cell? Explain its working with the help of diagram.

- प्रश्न-26 संक्रमण तत्वों की सामान्य इलेक्ट्रॉनिक विन्यास बताते हुए इनके निम्न गुणों को समझाइए: [1+2+2=5]
  - (*अ*) चुम्बकीय गुण
  - (ब) उत्प्रेरक गुण

Write general electronic configuration of transition elements and explain their following properties:

- (a) Magnetic property
- (b) Catalytic property

अथवा

OR

पोटेशियम डाइक्रोमेट बनाने की विधि का वर्णन कीजिए तथा उसकी निम्नलिखित के साथ आयनिक समीकरण दीजिए :

- (अ) आयरन
- (a) H<sub>2</sub>S

Explain preparation of potassium dichromate and write its ionic equation with the following:

- (a) Iron
- (b)  $H_2S$