रोल नं. Roll No.

मुद्रित पृष्ठों की संख्या : 8

No. of printed pages: 8

130

430 (IZX)

## 2019 रसायन विज्ञान (सैद्धान्तिक) CHEMISTRY (Theory)

समय : ३ घण्टे ]

| पूर्णांक : 70

Time: 3 Hours ] [Max. Marks: 70

निर्देश : (i) इस प्रश्न पर्त्र में कुल 30 प्रश्न हैं। सभी प्रश्न अनिवार्य हैं।

- (ii) प्रश्न संख्या में से 8 तक प्रत्येक प्रश्न 1 अंक का है। प्रश्न संख्या 9 से 18 तक प्रत्येक प्रश्न 2 अंकों का है, प्रश्न संख्या 19 से 27 तक प्रत्येक प्रश्न 3 अंकों का है तथा प्रश्न संख्या 28 से 30 तक प्रत्येक प्रश्न 5 अंकों का है।
- (iii) प्रश्न संख्या 1 से 4 तक बहुविकल्पीय प्रश्न हैं। इनमें प्रत्येक प्रश्न के उत्तर में चार विकल्प दिये गये हैं। सही विकल्प अपनी उत्तर पुस्तिका में लिखिए।
- (iv) प्रश्न-पत्र में समग्र पर कोई विकल्प नहीं है तथापि 2 अंकों वाले दो प्रश्नों में, 3 अंकों वाले तीन प्रश्नों में और 5 अंकों वाले सभी प्रश्नों में आन्तरिक विकल्प प्रदान किया गया है। ऐसे प्रश्नों में केवल एक विकल्प का ही उत्तर दीजिए।
- (v) यदि आवश्यक हो तो लॉग सारणी का प्रयोग कर सकते हैं। कैलकुलेटर के उपयोग की अनुमति नहीं है।

Note:

- (i) There are in 30 questions in this question paper. All questions are compulsivy.
- (ii) Question No.1 to 8 carry one mark each. Question No.9 to 18 carry two marks each, Question No. 19 to 27 carry three marks each and Question No. 28 to 30 carry five marks each.
- (iii) Question No.1 to 4 are multiple choice questions. Here four options are given in each question. Write the correct option in your answer book.
- (iv) There is no overall choice in question paper, however, an internal choice has been provided in two questions of 2 marks, three questions of 3 marks and all questions of 5 marks each. You have to attempt only one of the given choices in such questions.
- (v) Use log tables, if necessary. Use of calculator is not permitted.

[1]

[ P.T.O.

1.	निम्न	में से द्रव स्नेही	कोलाः	इड है -					1
	In fo	ollowing, the	Lyopl	nilic Colloid is -					
	(i)	दूध	(ii)	गोंद	(iii)	रक्त	(iv)	इनमें से कोई नहीं	
		Milk		Gum		Blood		None of these	
				•	Ė				
2.	गैब्रिल थैलिमाइड संश्लेषण का प्रयोग किसके विरचन के लिए किया जाता है-							1	
	Gabriel Pthalimide Synthesis is used for preparation of -								
	(i)	1⁰ ਦਸੀਜ	(ii)	2⁰ एमीन	(iii)	3 <sup>0</sup> एमीन	(iv)	ये सभी	
		1º amine		2º amine		30 amine	į.	All of these	
3.	ऐस्पि	रिन है एक -		15.			म्बूहर	^	1
•		irin is an -					161		
	(i)	ज्वरनाशी	(ii)	प्रतिजैविक	(iii)	पूर्तिरोधी	(iv)	इनमें से कोई नहीं	
		Antipyretic		Antibiotics		Antiseptic		None of these	
4.	κſĊ	ം(റേ) 1 में को	बाल्टः	की आक्सीकरण सं	ख्या है	-1100			1
••	K[Co(CO)4] में कोबाल्ट की आक्सीकरण संख्या है - The Oxidation state of Cobalt in K[Co(CO)4] is -								
	(i)	+1	(ii)	+3	1	-1	(iv)	-3	
٤.		, ,	(")	Carrier 1	0		(,		
5.	ईथर	जल में अविलेय	क्यों	होते हैं?					1
Why Ether is insoluble in water?									
_	-3-777	4 <del></del>		के नाम लिखिये।					1
6.				o fat soluble vil	amin	e			Ċ
	4411	te the name	Or tw	o fat soluble vii					
7.	टेफ्ल	ॉन का रासायनि	क नाम	र दीजिए।					1
	Give	e the chemica	al na	me of Teflon.	•				
8.	फार्च	लिन क्या है? इर	मका उ	परोग लिखिए।					1
0.		at is Formalin							·
9.	(ক)			ा का क्या अर्थ है?			_		1
		What is me	ant b	y the term coo	rdina	tion number	?	r	
430	(ZX)	)		. [-	2.]				

	(ख) निम्नलिखित परमाणुओं की उपसहसंयोजन संख्या क्या होती है –  (i) एक अन्तःकेन्द्रित घनीय संरचना  (ii) एक घनीय निविड संकृतित संरचना	. 1
	What is the coordination number of atoms-  (i) in a body centred cubic structure?  (ii) in a cubic close packed structure?	
10.	निम्नलिखित ठोसों का वर्गीकरण आयनिक, धात्विक, आणविक, सहसंयोजक में कीजिए- Classify each of the following solids as ionic, metallic, molecular, covalen (i) SiC (ii) HCl (iii) NaCl (iv) Fe	2 t solid-
11.	ताप सुघट्य और तापदृढ़ बहुलकों को प्रत्येक के एक उदाहरण के साथ परिभाषित कीजिए। Define Thermoplastic and Thermosetting polymers with one example ea	2 ich.
12.	निम्नलिखित को समझाइये - Explain the followings - (क) मोललता (ख) पार्ट्स प्रति मिलियन (ppm) Molality Parts Per million (ppm)	1+1=2
	t अथवा (OR)	
	कास्टिक सोडा के 4 g (अणुभार को जल में घोलकर 200 gm विलयन बनाया गया। वि मोललता ज्ञात कीजिए। 4 g of Caustic soda (molar mass 40) is dissolved in water and solution is to 200 gm. Calculate the molality of the solution.	2
13.	फैराडे के विद्युतअपघटन के नियम लिखिए।	2
	State the Faraday's laws of Electrolysis. স্থবা (OR)	
	वैद्युत वाहक बल (emf) तथा विभवान्तर में क्या अन्तर है? What is the difference between electromotive force (emf) and Po Difference?	tential
14.	उप-सहसंयोजन यौगिक तथा द्विक लवण में अन्तर स्पष्ट कीजिए। Mention the difference between Co-ordination compound and Double Sa	2
130 (		P.T.O.

15.	निम्नलिखित परिवर्तन कैसे सम्पन्न किये जा सकते हैं – 1+1=2						
	How the following conversion can be carried out-						
	(क) क्लोरोबेन्जीन से डी.डी.टी. (ख) क्लोरोबेन्जीन से डाइफिनाइल						
	D.D.T. from Chlorobenzene Diphenyl from Chlorobenzene						
16.	क्या होता है जब - 1+1=2						
	What happens when -						
	(क) एथिल एल्कोहॉल की क्रिया क्षार की उपस्थिति में आयोडीन से करते हैं।						
	Ethyl Alcohol is treated with Iodine in presence of Alkali.						
	(ख) क्लोरोफार्म को फीनॉल तथा सोडियम हाइड्रॉक्साइड के विलयन के साथ गर्म करते हैं।						
	Chloroform is heated with a solution of Phenol and Sodium Hydroxide.						
17.	साबुन तथा संश्लिष्ट अपमार्जक में अन्तर स्पष्ट कीजिए।						
	Differentiate between Soap and Synthetic Detergents.						
18.	निम्नलिखित का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास लिखिए –						
	Write down the electronic configuration of the following -						
	(面) Cr <sup>3+</sup> (ख) Fe <sup>2+</sup>						
10	atter a more organism to the second s						
19.	भौतिक व रासायनिक अधिशोषण में तुलना कीजिए।						
	Give comparison between Physical and Chemical Adsorption.						
	अथवा (OR)						
	निम्न पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखए -						
	Write short notes of the following – (ग) हार्डी-शत्जे नियम						
	Peptisation Dialysis Hardy-Schulze Rule						
20.	निम्न में अन्तर स्पष्ट कीजिए - 1+1+1=3						
	Differentiate in followings -						
	(क) अयस्क तथा खनिज (ख) गालक तथा धातुमल (ग) प्रगलन तथा भर्जन						
	Ores and Minerals Flux and Slag Smelting and Roasting						
21.	(क) न्यूक्लियोसाइड तथा न्यूक्लियोटाइड में क्या अन्तर है?						
	What is the difference between a nucleoside and a nucleotide?						
	(ख) DNA तथा RNA का पूर्ण नाम लिखिए। 1						
	Write full name of DNA and RNA.						
अथवा (OR)							
430 (	IZX) [4]						

कॉलम-1 को कॉलम-11 से सुमेलित कीजिए - $\frac{1}{2} \times 6 = 3$ कॉलम-1 कॉलम-11 ग्लुकोज (1) पॉलीसैकेरॉडड (i) (2) प्रोटीन की जैविक सक्रियता नष्ट होना (ii) सूक्रोज (ііі) स्टॉर्च (3) ऊर्जा स्थानान्तरण अभिकर्मक (iv) विकृतीकरण (4) मोनोसैकेराइड (v) क्लोरोफिल (5) प्रकाशसंश्लेषण (vi) ए.टी.पी. (6) डाइसैकेराइड Match Column-I to Column-II-Column-I Column-II (1) Polysaccharide (i) Glucose (ii) Sucrose (2) Loss of biological activity of Protein (iii) Starch (3) Energy transfer reagent (iv) Denaturation (4) Monosaccharide Photosynthesis (v) Chlorophyl (5) (vi) A.T.P. (6) Disaccharide निम्न अभिक्रियाओं को रासायनिक समीकरण सहित लिखिए-11/2+11/2=3 Write the following reactions with chemical equations -(क) कार्बिल-एमीन अभिकिया (ख) हॉफमैन ब्रोमेमॉइड अभिक्रिया Hoffmann Bromamide reaction Carbyl-amine reaction 23. संक्रमण तथा आन्तर-संक्रमण तंत्री की तुलना कीजिए। 3 Compare between transition and inner-transition elements. 24. एक प्रोटीन के 200 क्ले जलीय विलयन में 1.26 gm प्रोटीन है। 300 K पर इस विलयन का परासरण दाब 2.57×10- वायुमण्डल पाया गया। प्रोटीन के मोलर द्रव्यमान का परिकलन कीजिए। 200 cm<sup>3</sup> of an aqueous solution of a protein contains 1.26 gm of the Protein. The osmotic pressure of such a solution at 300 K is found to be  $2.57 \times 10^{-3}$  atm. Calculate the molar mass of the protein. अथवा (OR) (क) हेनरी का नियम लिखिए। 1 State Henry's law. (ख) निम्न पदों को परिभाषित कीजिए – 2 Define the following terms -(ii) मोलरता (i) मोल अंश Mole fraction Molarity [ P.T.O. 430 (IZX) [5]

25.	Expla	ान परिवार में गुणों में वि ain the trends in p आयनन ऊर्जा Ionisation Energy	oroperty i (ii)		ily as give स्थायें (iii	en under-	3
26.		न क्या होता है? शीरे से एथिल एल्कोहॉल किस प्रकार प्राप्त करते हैं? 3 t is Fermentation? How is Ethyl alcohol obtained from molasses?					
27.	(ক)	कोलरॉउश का नियम State Kohlrausch					1
	(ख)	निम्न पर टिप्पणी लिनि Write short note (i) प्रबल वैद्युत अप Strong Elect	on follow घट्य		i) दुर्बल वैद्	िः पुत अपघट्य Electrolyte	2
!8.	. (क) शून्य कोटि अभिक्रिया के लिए समाकलित वेग समीकरण की व्युत्पति कीजिए। Derive the integrated rate equation of Zero Order Reaction.						3
	(ख) •	अथवा (OR)					
	<ul> <li>(क) स्थिर आयतन पर N₂O₂(g) के प्रथम कोटि के तापीय वियोजन पर निम्न आँकई प्राप्त हुए- 2N₂O₅ (g)————————————————————————————————————</li></ul>						त हुए-
		1 down		0.5	,		
		2	100	0.512	2		
		वेग स्थिरांक की गणन	ना कीजिए।				3
	The following data were obtained during the first order thermal decomposition of $N_2O_5(g)$ at constant volume –						positior
		$2N_2O_5(g) \longrightarrow 3$	2 N <sub>2</sub> O₄(g)	+ O <sub>2</sub> (g)			
		S.No.	Time/s	Total	Pressure	/atm.	
		1	0	0.5			
		2	100	0.51	2		
	Calculate the rate constant.						
430	(IZX)			[6]			

430	(IZX)	[7] [P.T.	o.
		अथवा (OR)	
		(i) CH <sub>3</sub> CH(CH <sub>3</sub> )CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CHO (ii) CH <sub>3</sub> CH(CH <sub>3</sub> )CH <sub>2</sub> C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> COCH <sub>3</sub>	
		Name the following compounds according to IUPAC System of Nomenclature	Ç.
	(ख)		
	· · ·		2
		KOH gives Alkene 'D' (C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> ). Identify compounds A, B, C, D.	
		treatment with HBr gives Bromide 'C' which on treatment with alcohol	
		Tollen Test, on reduction gives compound 'B' (C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> O). Compound 'B' of	
		पहचान कीजिए। (Market of the Compound 'A' (molecular formula C3H6O) which does not give	3 /e
		ऐल्कोहॉलिक KOH से अभिकृत किये जाने पर ऐल्कीन 'D' (C₃H₅) बनाता है। A, B, C, D र	_
		यौगिक 'B' (C3H8O) बनाता है। 'B' HBr से अभिक्रिया करके ब्रोमाइड 'C' बनाता है उ	
30.	(क)	एक कार्बनिक यौगिक 'A' (अणुसूत्र $C_3H_6O$ ) जो टॉलैन परीक्षण नहीं देता है, अपचयन करने प	
	(193)	फॉस्फोरस के दो ऑक्सो अम्लों के नाम एवं सूत्र बताइए। Give the name and formula of two Oxoacids of Phosphorous.	2
	( <del></del> )		2
	( <del>(</del> ( <del>(</del> ( <del>(</del> ( <del>(</del> ((((((((((((((((((((((	How is ammonia manufactured industrially? Describe with diagram.	5
	/ <del>=</del> \	अमोनिया का औद्योगिक उत्पादन कैसे किया जाता है? सचित्र वर्णन कीजिए।	3
		ार हा विकास <b>अथवा (OR)</b>	
		Describe with diagram the Laboratory method for the preparation of Ozono	e.
	(ख)	Addition of Guerra and Caraca and	2
•			-
		Describe with labelled diagram the Lead Chamber process for the manufactur of Sulphuric Acid.	
29.	(क)	सारा क्या वाक क्षारा राज्य द्वारक जाता के जाता कि राज्य के जाता	3
			_
		twice the required time for the completion of 90% reaction.	
		पूर्ण होने में लगे समय का दुगुना होता है। Prove that the time required for 99% completion of a first order reaction	2 ic
	(ख)		_

29.

30.

- (क) क्या होता है जबकि कैल्सियम एथेनोएट को शुष्क आसवित करते हैं? What happens when Calcium Ethanoate is distilled?
- (ख) समझाइये कि क्यों ऐसीटैल्डिहाइड एल्डोल संघनन देता है, फार्मेल्डिहाइड नहीं। 1
  Explain, why Acetaldehyde gives Aldol Condensation while Formaldehyde does not.

1

(ग) निम्नलिखित अभिक्रियाओं को पूर्ण कीजिए – 3

Complete the following reactions -

(i) 
$$CH_2CH_3 \xrightarrow{KMnO_4} \cdots$$

(ii) 
$$COOH \xrightarrow{SOCl_2} COOH$$

(iii) 
$$CONH_2 \longrightarrow AH_3O^+ \longrightarrow$$

downloaded from C\*\*\*\*