CLASS : 12th (Sr. Secondary) Code No. 5629

Series : S

Roll No. [ ]

SET : A

रसायन विज्ञान

CHEMISTRY

भाग – II

PART – II

(वस्तुनिष्ठ प्रश्न)

(Objective Questions)

ACADEMIC/OPEN

[हिन्दी एवं अंग्रेजी माध्यम]

[Hindi and English Medium]

(Only for Fresh/Re-appear Candidates)

StudentSuvidha.com
downloaded from

- *कृपया जाँच कर लें कि **भाग-II** के इस प्रश्न-पत्र में मुद्रित पृष्ठ **8** तथा प्रश्न **35** हैं।*

  *Please make sure that the printed pages in this question paper of **Part-II** are **8** in number and it contains **35** questions.*

- *परीक्षार्थी अपना रोल नं० प्रश्न-पत्र पर अवश्य लिखें।*

  Candidates must write their Roll Number on the question paper.

- ***कृपया प्रश्नों का उत्तर देने से पूर्व यह सुनिश्चित कर लें कि प्रश्न-पत्र पूर्ण व सही है, परीक्षा के उपरान्त इस सम्बन्ध में कोई भी दावा स्वीकार नहीं किया जायेगा।***

  *Before answering the question, ensure that you have been supplied the correct and complete question paper, **no claim in this regard, will be entertained after examination.***

सामान्य निर्देश :

General Instructions :

(i) ***सभी प्रश्न अनिवार्य हैं।***

All questions are compulsory.

Downloa... ...tSuvidha.com

(ii) *प्रश्न क्रमांक* **1** *से* **35** *तक वस्तुनिष्ठ प्रश्न हैं। प्रत्येक प्रश्न* **1** *अंक का है। निर्देशानुसार इन प्रश्नों के उत्तर दीजिए।*

Questions from **1** *to* **35** *are objective type questions. Each question is of* **1** *mark. Answer of these questions may be given as per instructions.*

निर्देश : *निम्नलिखित बहुविकल्पीय प्रश्नों के सही विकल्प चुनिए :*

Select the ***correct*** *option of the following multiple choice questions :*

1. *fcc* यूनिट सेल में कितने टेट्राहेड्रल वॉयड है : 1

(A) 8 (B) 4

(C) 6 (D) 12

Number of tetrahedral voids in the *fcc* unit cell is :

(A) 8 (B) 4

(C) 6 (D) 12

2. समपरासारी विलयनों में समान होता है : 1

(A) सांद्रता (B) परासरण दाब

(C) पृष्ठीय तनाव (D) श्यानता

Isotonic solutions are the solutions having same :

(A) Concentration (B) Osmotic pressure

(C) Surface tension (D) Viscosity

3. $Mg \mid Mg^{2+} \parallel Cu^{2+} \mid Cu$ सेल अभिक्रिया के लिए : 1

(A) कैथोड के रूप में *Mg* (B) कैथोड के रूप में *Cu*

(C) *Cu* एक ऑक्सीकरण कारक है (D) उपरोक्त में से कोई नहीं

For the given cell reaction $Mg \mid Mg^{2+} \parallel Cu^{2+} \mid Cu$:

(A) *Mg* as cathode (B) *Cu* as cathode

(C) *Cu* is oxidizing agent (D) None of the above

downloaded from StudentSuvidha.com

Dov ... ıa.com

4. निम्नलिखित वेग स्थिरांक से अभिक्रिया कोटि ज्ञात कीजिए : 1

$K = 2.6 \times 10^{-4} L\ mol^{-1} S^{-1}$

(A) प्रथम (B) शून्य

(C) द्वितीय (D) इनमें से कोई नहीं

Identify the order of reaction from given rate constant :

$K = 2.6 \times 10^{-4} L\ mol^{-1} S^{-1}$

(A) First (B) Zero

(C) Second (D) None of these

5. कोलाइडों का कौन-सा गुण चार्ज पर निर्भर *नहीं* करता ? 1

(A) कोऐग्यूलेशन

(B) इलेक्ट्रो-आस्मोसिस

(C) टिण्डल प्रभाव

(D) इनमें से कोई नहीं

Which property of colloids is ***not*** dependent on charge on colloidal particles ?

(A) Coagulation

(B) Electro-osmosis

(C) Tyndall effect

(D) None of these

downloaded from StudentSuvidha.com

6. निम्न में से कौन-सा सबसे प्रबल अम्ल है ? 1

(A) $HClO$ (B) $HClO_3$

(C) $HClO_2$ (D) $HClO_4$

Which of the following is strongest acid ?

(A) $HClO$ (B) $HClO_3$

(C) $HClO_2$ (D) $HClO_4$

Download all NOTES and PAPERS at StudentSuvidha.com

7. निम्न में से कौन-सा तत्त्व अपररूपता *नहीं* दर्शाता है ? 1

(A) नाइट्रोजन (B) बिस्मथ

(C) एन्टिमनी (D) आर्सेनिक

Which of the following element does ***not*** show allotropy ?

(A) Nitrogen (B) Bismuth

(C) Antimony (D) Arsenic

8. कौन-सा तत्त्व परिवर्तनीय ऑक्सीकरण अवस्थाएँ *नहीं* दिखाता ? 1

(A) Sc (B) V

(C) Fe (D) Hg

Which element does ***not*** show variable oxidation state ?

(A) Sc (B) V

(C) Fe (D) Hg

9. निम्न ऑक्सीकरण अवस्थाओं में से लैन्थेनॉयड में सबसे सामान्य है : 1

(A) +4 (B) +3

(C) +2 (D) +5

https://www.haryanaboard.com

Which of the following oxidation state is most common among the lanthanoids ?

(A) +4 (B) +3

(C) +2 (D) +5

10. यौगिक $[Co(NH_3)_5(CO_3)]Cl$ में उपसहसंयोजन क्या होगी ?

(A) 6 (B) 3

(C) 4 (D) 2

What is the co-ordination number in the $[Co(NH_3)_5(CO_3)]Cl$ compound ?

(A) 6 (B) 3

(C) 4 (D) 2

downloaded from StudentSuvidha.com

Download ... Suvidha.com

11. $K[Co(CO)_4]$ में कोबाल्ट की ऑक्सीकरण संख्या है : 1

(A) +1 (B) −1

(C) +3 (D) −3

The oxidation number of Cobalt in $K[Co(CO)_4]$ is :

(A) +1 (B) −1

(C) +3 (D) −3

12. एक प्राथमिक एल्काइल हेलाइड प्राथमिकता से दर्शाता है : 1

(A) S_N2 (B) S_N1

(C) विलोपन (D) इनमें से कोई नहीं

A primary alkyl halide would prefer to undergo :

(A) S_N2 (B) S_N1

(C) Elimination (D) None of these

13. ईथर का आण्विक सूत्र है : 1

(A) $C_nH_{2n+1}O$ (B) $C_nH_{2n}O$

(C) $C_nH_{2n+2}O$ (D) $C_nH_{2n-2}O$

Molecular formula of ethers is :

(A) $C_nH_{2n+1}O$ (B) $C_nH_{2n}O$

(C) $C_nH_{2n+2}O$ (D) $C_nH_{2n-2}O$

14. निम्न में प्रबल अम्लीय कौन-सा है ? 1

(A) CH_3OH (B) CH_3CH_2OH

(C) $(CH_3)_2CHOH$ (D) $(CH_3)_3COH$

Which is strongest acid in the following ?

(A) CH_3OH (B) CH_3CH_2OH

(C) $(CH_3)_2CHOH$ (D) $(CH_3)_3COH$

P. T. O.

downloaded from StudentSuvidha.com

Download ... idha.com

15. आयडोफॉर्म टेस्ट *नहीं* देता है : 1

(A) एथेनॉल (B) एथेनैल

(C) 3-पेन्टेनोन (D) 2-पेन्टेनोन

Iodoform test is ***not*** given by :

(A) Ethanol (B) Ethanal

(C) 3-Pentanone (D) 2-Pentanone

16. हॉफमेन ब्रोमेमाइड अपघटन अभिक्रिया बनाता है : 1

(A) $Ar - CONH_2$ (B) $Ar - NO_2$

(C) $Ar - NH_2$ (D) $Ar - OH$

Hoffmann Bromamide degradation reaction form :

(A) $Ar - CONH_2$ (B) $Ar - NO_2$

(C) $Ar - NH_2$ (D) $Ar - OH$

17. निम्न में से कौन-सा क्षारक RNA में है और DNA में *नहीं* ? 1

(A) थायमीन (B) साइटोसीन

(C) यूरेसिल (D) ग्वानीन

Which base is present in RNA but ***not*** in DNA ?

(A) Thyamine (B) Cytosine

(C) Uracil (D) Guanine

18. रक्त के थक्के जमने के लिए कौन-सा विटामिन जिम्मेदार है ? 1

(A) विटामिन C (B) विटामिन D

(C) विटामिन B_1 (D) विटामिन K

The Vitamin responsible for the coagulation of blood is :

(A) Vitamin C (B) Vitamin D

(C) Vitamin B_1 (D) Vitamin K

downloaded from StudentSuvidha.com
Download all NOTES and PAPERS at StudentSuvidha.com

निर्देश : निम्नलिखित प्रश्नों के उत्तर एक-दो शब्दों/वाक्यों में दीजिए :

Answer the following questions in ***one-two*** *words/sentences :*

19. फ्रेंकेल दोष क्या है ? 1

What is Frenkel defect ?

20. ताप बढ़ाने पर गैसों की द्रवों में विलेयता कम क्यों हो जाती है ? 1

Why gases less soluble in liquids as temperature is raised ?

21. प्रबल वैद्युत्-अपघट्य क्या है ? 1

What is strong electrolyte ?

22. सक्रियण ऊर्जा को परिभाषित कीजिए। 1

Define activation energy.

23. जब प्रकाश किरण पुंज कोलॉइडी सॉल में से गमन करता है, तो क्या प्रेक्षण होगा ? 1

What is observed when a beam of light passed through a colloidal sol ?

24. उभयदंती लिगन्ड क्या है ? 1

What are ambidentate ligands ?

25. कार्बिलऐमीन अभिक्रिया क्या है ? 1

What is Carbylamine Reaction ?

26. लैक्टोस के जल अपघटन से किन उत्पादों के बनने की अपेक्षा करते हैं ? 1

What are the expected products of hydrolysis of lactose ?

downloaded from StudentSuvidha.com

Download ... StudentSuvidha.com

निर्देश : उपयुक्त शब्दों से रिक्त स्थानों की पूर्ति करें :

Fill in the blanks by appropriate words :

27. आयनिक ठोस .... अवस्था में विद्युत् चालक होते हैं। 1

Ionic solids conduct electricity in .... state.

28. अभिक्रिया का कुल वेग अभिक्रिया के सबसे मंद पद द्वारा नियंत्रित होता है, जिसे .... कहते हैं। 1

Rate of reaction controlled by slowest step called ....

29. सामान्य रूप से संक्रमण तत्त्वों का इलेक्ट्रॉनिक विन्यास .... है। 1

The general electronic configuration of transition element is ....

30. $[Cu(NH_3)_4]SO_4$ संकुल यौगिक में .... आयन पैदा होते हैं। 1

.... ions produced from complex compound $[Cu(NH_3)_4]SO_4$.

31. $CH_3CH_2Br + NaI \rightarrow$ .... $+ NaBr$. 1

32. $CH_3CH_2OH \xrightarrow[443\ K]{H_2SO_4}$ 1

33. $CH_3 - CH = CHCHO$ यौगिक का IUPAC नाम .... है। 1

.... is the IUPAC name of the compound $CH_3 - CH = CHCHO$.

34. $K_3[Al(C_2O_4)_3]$ संकुल यौगिक का IUPAC नाम .... है। 1

.... is the IUPAC name of the complex compound $K_3[Al(C_2O_4)_3]$.

35. विटामिन 'सी' की कमी से होने वाला रोग .... है। 1

.... is the deficiency disease of Vitamn C.

downloaded from StudentSuvidha.com

Do uvidha.com