

Model Question Paper Set- II

मॉडल प्रश्न-पत्र सेट- II

2021

Time Allowed - 3 Hours.

Chemistry
Class- XIIth

Full Marks- 70

General Instruction

सामान्य निर्देश :

Group – A has 20 Multiple Choice Type Question each of 1 mark.

खण्ड- अ में 20 बहुविकल्पीय प्रश्न हैं, प्रत्येक 1 अंश का है।

Group – B has 07 Fill in the blanks type Question each of 1 mark.

खण्ड- ब में 07 रिक्त स्थान भरें प्रकार के प्रश्न हैं, प्रत्येक 1 अंक का है।

Group – C has 07 Very Short answer type Question, each of 2 mark.

खण्ड- स में 07 अति लघु उत्तरीय प्रश्न हैं, प्रत्येक का मान 2 अंक है।

Group – D has 05 Short answer type Question, each of 3 mark.

खण्ड- द में 05 लघु उत्तरीय प्रश्न हैं, प्रत्येक का मान 3 अंक है।

Group – E has 02 Long answer type Question, each of 7 mark.

खण्ड- इ में 02 दीर्घ उत्तरीय प्रकार के प्रश्न हैं, प्रत्येक का मान 7 अंक है।

Group - A (खण्ड - अ)

I. Choose and write correct answer of the following:

1x20=20

निम्नलिखित प्रश्नों के सही उत्तर चुन कर लिखें:

1. The number of atoms in a face-centered cubic unit cell of a monatomic substance is equal to:

- (a) 1 (b) 2
(c) 3 (d) 4

फलक केन्द्रित घनीय एकक कोष्ठिका (FCC) में उपस्थित परमाणुओं की संख्या कितनी होती है ?

- (a) 1 (b) 2
(c) 3 (d) 4

2. Number of moles of solute present in 1 liter of solution is called:

- (a) Molarity (b) Molality
(c) Normality (d) Mole Fraction

एक लिटर विलयन में उपस्थित विलेय के मोलों की संख्या को कहते हैं:

- (a) मोलरता (b) मोललता

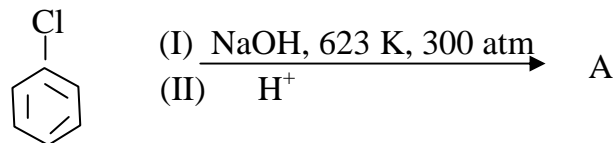
- (c) नार्मलत (d) मोल-अंश
3. Example of strong electrolyte is:
 (a) Acetic Acid (b) Formic Acid
 (c) Ammonium Hydroxide (d) Hydrochloric Acid
- प्रबल वैद्युतअपघट्य है:
 (a) एसिटीक अम्ल (b) फॉर्मिक अम्ल
 (c) अमोनियम हाइड्रॉक्साइड (d) हाइड्रोक्लोरिक अम्ल
4. The process in which a substance gain electron is called:
 (a) Oxidation (b) Reduction
 (c) Hydrogenation (d) Addition
- किसी पदार्थ द्वारा इलेक्ट्रॉन ग्रहण करने की प्रक्रिया कहलाती है:
 (a) आक्सीकरण (b) अवकरण
 (c) हाइड्रोजनीकरण (d) संकलन
5. How much charge is required for the reduction of 1 mole of Cu^{2+} ion to Cu?
 (a) 193000C (b) 96500C
 (c) 48250C (d) 1900C
- 1 मोल Cu^{2+} आयन को Cu में अवकृत करने के लिए आवश्यक आवेश की मात्रा है ?
 (a) 193000C (b) 96500C
 (c) 48250C (d) 1900C
6. Order of the reaction having rate law expression, $R = K [A]^1 [B]^1$ will be:
 (a) 1 (b) 2
 (c) 3 (d) 0
- वेग नियम समीकरण, $R = K [A]^1 [B]^1$ वाले अभिक्रिया की कोटि क्या होगी ?
 (a) 1 (b) 2
 (c) 3 (d) 0
7. Unit of the rate constant of a Zero order reaction is:
 (a) s^{-1} (b) $\text{mol L}^{-1} s^{-1}$
 (c) $L^2 \text{mol}^{-2} s^{-1}$ (d) $L \text{mol}^{-1} s^{-1}$
- शून्य कोटि की अभिक्रिया के वेग-स्थिरांक का मात्रक है:
 (a) s^{-1} (b) $\text{mol L}^{-1} s^{-1}$
 (c) $L^2 \text{mol}^{-2} s^{-1}$ (d) $L \text{mol}^{-1} s^{-1}$
8. The shape of XeF_4 is :
 (a) Tetrahedral (b) Square planar
 (c) Octahedral (d) None of these
- XeF_4 की आकृति है:
 (a) चतुष्फलकीय (b) वर्ग समतलीय

- (c) अष्टफलकीय (d) इनमें से कोई नहीं
9. Which of the following is water soluble?
 (a) Vit. D (b) Vit. E
 (c) Vit. A (d) Vit. C


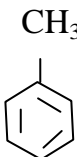
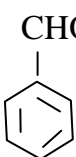
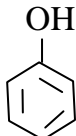
इनमें से जल विलेय है:

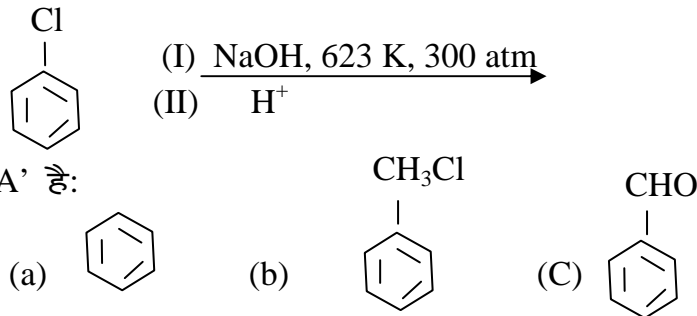
- (a) विटामिन D (b) विटामिन E
 (c) विटामिन A (d) विटामिन C

10.


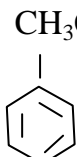
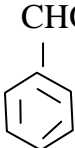
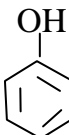


'A' is :

- (a)  (b)  (c)  (d) 



'A' है:

- (a)  (b)  (c)  (d) 

11. Which of the following has lowest dipole moment?
 (a) CH_3Cl (b) CH_2Cl_2
 (c) CHCl_3 (d) CCl_4

इनमें से किसका द्विध्रुव आधूर्ण न्यूनतम है ?

- (a) CH_3Cl (b) CH_2Cl_2
 (c) CHCl_3 (d) CCl_4

12. Equimolar mixture of HCl and ZnCl_2 is Known as :
 (a) Lucas reagent (b) Hinsberg reagent
 (c) Tollen's reagent (d) Baeyer's reagent

HCl एवं ZnCl_2 के सममोलर मिश्रण को कहते हैं:

- (a) ल्यूकास अभिकर्मक (b) हिन्सबर्ग अभिकर्मक
 (c) टोलेन्स अभिकर्मक (d) बेयर अभिकर्मक

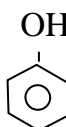
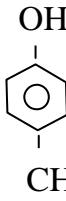
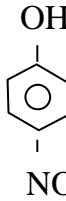
13. Which of the following is least soluble in water:

- (a) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ (b) $\text{CH}_3 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{CH}}} - \text{CH}_2 - \text{OH}$
- (c) $\text{CH}_3 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{CH}_3}{|}{\text{C}}} - \text{OH}$ (d) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \overset{\text{OH}}{\underset{|}{\text{CH}}} - \text{CH}_3$

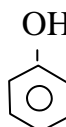
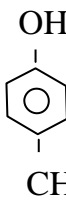
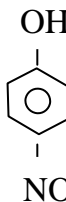
इनमें से कौन जल में न्यूनतम धुलनशील है ?

- (a) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ (b) $\text{CH}_3 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{|}{\text{CH}}} - \text{CH}_2 - \text{OH}$
- (c) $\text{CH}_3 - \overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{CH}_3}{|}{\text{C}}} - \text{OH}$ (d) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \overset{\text{OH}}{\underset{|}{\text{CH}}} - \text{CH}_3$

14. Which of the following is primary alcohol?

- (a) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH}$ (b) 
- (c)  (d) 

इनमें से कौन प्राथमिक एल्कोहल है ?

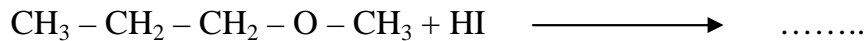
- (a) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH}$ (b) 
- (c)  (d) 

15. Products of the reaction :

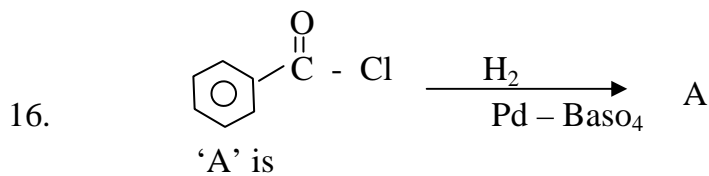


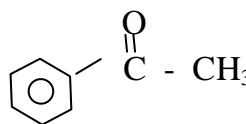
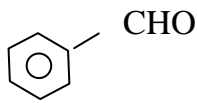
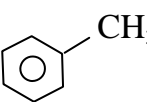
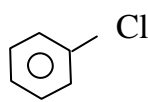
- (a) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH} + \text{CH}_3\text{I}$ (b) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{I} + \text{CH}_3\text{OH}$
 (c) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{I} + \text{CH}_3\text{I}$ (d) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH} + \text{CH}_3\text{OH}$

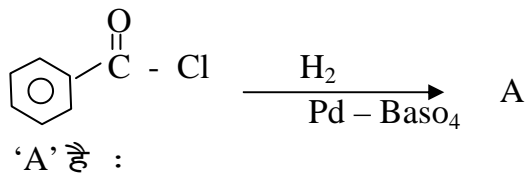
निम्नलिखित अभिक्रिया के उत्पाद क्या है ?



- (a) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH} + \text{CH}_3\text{I}$ (b) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{I} + \text{CH}_3\text{OH}$
 (c) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{I} + \text{CH}_3\text{I}$ (d) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH} + \text{CH}_3\text{OH}$



- (a)  (b) 
 (c)  (d) 

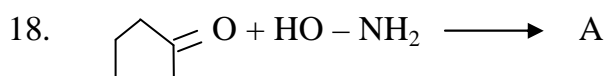


- (a)  (b) 
 (c)  (d) 

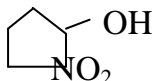
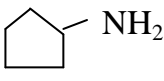
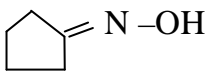

17. Which of the following has highest Boiling point?
 (a) $\text{CH}_3 - \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CHO}$ (b) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH}$
 (c) $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{O} - \text{C}_2\text{H}_5$ (d) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

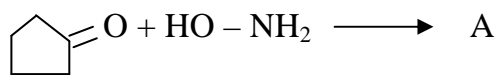
इनमें से किसका क्वथनांक अधिकतम है ?

- (a) $\text{CH}_3 - \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CHO}$ (b) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH}$
 (c) $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{O} - \text{C}_2\text{H}_5$ (d) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

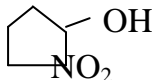
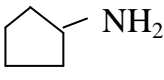
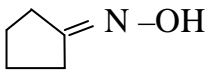



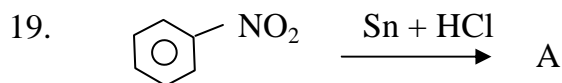
'A' is :

- (a)  (b)  (c)  (d) 

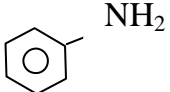
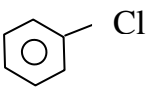

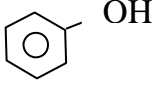


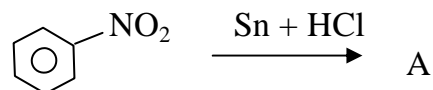
'A' है :

- (a)  (b)  (c)  (d) 

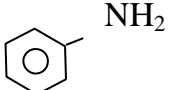
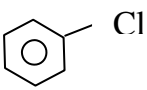

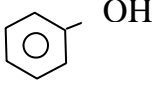


'A' is :

- (a)  (b)  (c)  (d) 



'A' है :

- (a)  (b)  (c)  (d) 

20. Which of the following is tertiary amine?
 (a) $C_6H_5NH_2$ (b) $C_2H_5NH_2$
 (c) $(C_2H_5)_2NH$ (d) $(C_3H_5)_3N$
 इनमें से कौन तृतीयक अमाइन है ?
 (a) $C_6H_5NH_2$ (b) $C_2H_5NH_2$
 (c) $(C_2H_5)_2NH$ (d) $(C_3H_5)_3N$

Group - B

(खण्ड - ब)

1x7=7

(Fill in the blank Type Questions)

(रिक्त स्थानों को भरें)

21. कोलॉइडी कणों के टेढ़ी-मेढ़ी (Zig-Zag) गति को
 The phenomenon of Zig-Zag motion of colloidal particles is known as
22. खनिजों से संबद्ध अशुद्धियों को कहते हैं।
 The impurities associated with the minerals are collectively known as
23. हैलोजन जो परिवर्तनशील ऑक्सीकरण अवस्था प्रदर्शित नहीं करता है
- The halogen which doesnot show variable oxidation state is
24. क्रोमियम का बाह्य इलेक्ट्रॉनिक विन्यास है।
 The outer electronic configuration of chromium is
25. RNA मेंसर्करा होता है।
 The sugar in RNA is
26. प्राकृतिक रबर का बहुलक है।
 Natural Rubber is a polymer of
27. दर्द को कम करने वाले रासायनिक पदार्थ को कहते हैं।
 Chemical used for reducing pain are called

Group - C

(खण्ड -स)

2x7=14

(Very Short Answer Type Questions)

(अति लघु उत्तरीय प्रश्न)

28. The resistivity of a 0.2M solution of electrolyte is $5 \times 10^{-3} \Omega cm$, calculate its molar conductivity.
 एक वैद्युतअपघट्य के विलयन की सांद्रता 0.2 M एवं विशिष्ट प्रतिरोध $5 \times 10^{-3} \Omega cm$ है। इसकी मोलर चालकता ज्ञात करें।
29. What is roasting of ore? Give one example.
 भर्जन को परिभाषित करें एवं एक उदाहरण दें।
30. On what ground can you say that Scandium (Z=21) is a transition element but Zinc (Z=30) is not?

- आप किस आधार पर कह सकते हैं कि स्कैन्डियम 'Sc (Z=21) एक संक्रमण तत्व है जबकि जिंक 'Zn' (Z=30) नहीं ?
31. Calculate the Number of unpaired electrons in Mn^{3+} and Fe^{3+}
 Mn^{3+} और Fe^{3+} आयन में अयुग्मित इलेक्ट्रॉनों की गणना करें।
32. Define the following:
 (a) Peptide Linkage (b) Denaturation of Proteins
 परिभाषित करें :
 (a) पेप्टाइड बंध (b) प्रोटीन का विकृतीकरण
33. Define Homopolymer and Copolymer. Give one example of each.
 समबहुलक एवं सहबहुलक को परिभाषित करें एवं एक-एक उदाहरण दें।
34. What are antibiotics. Give one example.
 प्रतिजीवाणु क्या है ? एक उदाहरण दें।

Group - D

(खण्ड - द)

3x5=15

(Short Answer Type Questions)

लघु उत्तरीय प्रश्न)

35. An element having atomic mass 60.2 has a face centred cubic unit cells. The edge length of the unit cell is 100 pm. Find out density of the element. ($N_A = 6.02 \times 10^{23}$)
 एक तत्व का परमाणु द्रव्यमान 60.2 है एवं इसमें fcc एकक कोष्ठिकाएँ हैं। इसकी कोष्ठिकाओं के कोर की लंबाई 100pm है। इस तत्व का घनत्व ज्ञात करें। ($N_A = 6.02 \times 10^{23}$)
36. What are emulsions? What are their different types? Give one example of each type.
 पायस क्या हैं ? इसके विभिन्न प्रकार क्या हैं ? प्रत्येक का एक उदाहरण दें।
37. Nitrogen exists as diatomic molecule (N_2) and phosphorus as P_4 why?
 नाइट्रोजन द्विपरमाण्विक अणु (N_2) है जबकि फॉस्फोरस चतुष्क परमाण्विक (P_4) क्यों ?
38. Write the various steps involved in Manufacture of H_2SO_4 by Contact process.
 सल्फ्यूरिक अम्ल H_2SO_4 के निर्माण के संस्पर्श प्रक्रम के विभिन्न पदों को लिखें।
39. Write IUPAC Names of the following compounds:
 (a) $[Co(NH_3)_6]Cl_2$
 (b) $[Ni(CO)_4]$
 (c) $[Zn(OH)_4]^{2-}$
 निम्नलिखित के IUPAC नाम लिखें :-
 (a) $[Co(NH_3)_6]Cl_2$

- (b) $[\text{Ni}(\text{CO})_4]$
(c) $[\text{Zn}(\text{OH})_4]^{2-}$

Group - E

(खण्ड - य)

7x2=14

(Long Answer Type Questions)

(दीर्घ उत्तरीय प्रश्न)

40. (a) Calculate the molarity of a solution containing 40g of NaOH dissolved in 2 Litre of the Solution.

40g NaOH को घुलाकर बनाये गये 2 लीटर विलयन की मोलरता ज्ञात करें।

(b) A First order reaction takes 40 minutes for 30% completion. Calculate its half life period. ($\log 7 = 0.845$)

प्रथम कोटि की एक अभिक्रिया 40 मिनट में 30% पूर्ण होती है। अभिक्रिया की अर्द्ध आयु अवधि ज्ञात करें। ($\log 7 = 0.845$)

OR / अथवा

(a) 31g of ethylene glycol ($\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2$) is mixed with 500g of water. Calculate Freezing point of the solution. [$K_f = 1.86\text{K Kg mol}^{-1}$]

31g इथायलिन ग्लाइकोल ($\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2$) को 500g जल में मिलाया गया है। इस विलयन का हिमांक क्या होगा? [$K_f = 1.86\text{K Kg mol}^{-1}$]

(b) A First order reaction has a rate constant $(1.15 \times 10^{-3})\text{s}^{-1}$ How long will 5g of this reactant take to reduce to 3g?

प्रथम कोटि की एक अभिक्रिया का वेग स्थिरांक $(1.15 \times 10^{-3})\text{s}^{-1}$ है। कितने समय में इस अभिक्रिया का 5g अभिकारक घट कर 3g हो जाएगा ?

- (41) (I) Write short notes on:

संक्षिप्त टिप्पणी लिखें:

(a) Aldol Condensation

(a) ऐल्डोल संघनन

(b) Hoffmam bromamide degradation reaction.

(b) हॉफमान ब्रोमामाइड विघटन अभिक्रिया

(II) How you will bring about following conversions:

निम्नलिखित परिवर्तन आप कैसे करेंगे ?

(a) 2-Bromopropane to propene

(a) 2-ब्रोमोप्रोपेन से प्रोपीन

(b) Phenol to Benzene

(b) फिनॉल से बेंजिन

(c) 1-Chloropropane to 1-Iodopropane

(c) 1-क्लोरोप्रोपेन से 1-आयोडोप्रोपेन

OR / अथवा

Write the structure of the major organic product in each of the following reactions:

निम्नलिखित अभिक्रियाओं में मुख्य उत्पाद की संरचना लिखें।

