

**NEET 2023**  
**QUESTION PAPER WITH ANSWER**  
**( EXPECTED)**  
**CODE H6 HINDI+ENGLISH**

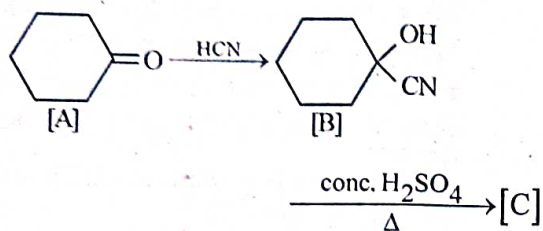
**Chemistry : Section-A (Q. No. 051 to 085)**

- 51 Given below are two statements :  
**Statement I** : A unit formed by the attachment of a base to 1' position of sugar is known as nucleoside  
**Statement II** : When nucleoside is linked to phosphorous acid at 5'-position of sugar moiety, we get nucleotide.  
 In the light of the above statements, choose the correct answer from the options given below :  
 (1) Statement I is true but Statement II is false.  
 (2) Statement I is false but Statement II is true.  
 (3) Both Statement I and Statement II are true.  
 (4) Both Statement I and Statement II are false.
- 52 The conductivity of centimolar solution of KCl at 25°C is  $0.0210 \text{ ohm}^{-1} \text{ cm}^{-1}$  and the resistance of the cell containing the solution at 25°C is 60 ohm. The value of cell constant is -  
 (1)  $1.26 \text{ cm}^{-1}$  (2)  $3.34 \text{ cm}^{-1}$   
 (3)  $1.34 \text{ cm}^{-1}$  (4)  $3.28 \text{ cm}^{-1}$
- 53 The correct order of energies of molecular orbitals of  $\text{N}_2$  molecule, is :  
 (1)  $\sigma 1s < \sigma^* 1s < \sigma 2s < \sigma^* 2s < \sigma 2p_z < \sigma^* 2p_z < (\pi 2p_x = \pi 2p_y) < (\pi^* 2p_x = \pi^* 2p_y)$   
 (2)  $\sigma 1s < \sigma^* 1s < \sigma 2s < \sigma^* 2s < (\pi 2p_x = \pi 2p_y) < (\pi^* 2p_x = \pi^* 2p_y) < \sigma 2p_z < \sigma^* 2p_z$   
 (3)  $\sigma 1s < \sigma^* 1s < \sigma 2s < \sigma^* 2s < (\pi 2p_x = \pi 2p_y) < \sigma 2p_z < (\pi^* 2p_x = \pi^* 2p_y) < \sigma^* 2p_z$   
 (4)  $\sigma 1s < \sigma^* 1s < \sigma 2s < \sigma^* 2s < \sigma 2p_z < (\pi 2p_x = \pi 2p_y) < (\pi^* 2p_x = \pi^* 2p_y) < \sigma^* 2p_z$
- 54 The number of  $\sigma$  bonds,  $\pi$  bonds and lone pair of electrons in pyridine, respectively are :  
 (1) 11, 3, 1 (2) 12, 2, 1  
 (3) 11, 2, 0 (4) 12, 3, 0
- 55 The element expected to form largest ion to achieve the nearest noble gas configuration is :  
 (1) N (2) Na  
 (3) O (4) F
- 56 Given below are two statements : one is labelled as **Assertion A** and the other is labelled as **Reason R** :  
**Assertion A** : Helium is used to dilute oxygen in diving apparatus.  
**Reasons R** : Helium has high solubility in  $\text{O}_2$ .  
 In the light of the above statements, choose the correct answer from the options given below :  
 (1) A is true but R is false.  
 (2) A is false but R is true.  
 (3) Both A and R are true and R is the correct explanation of A.  
 (4) Both A and R are true and R is NOT the correct explanation of A.

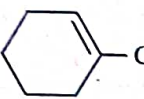
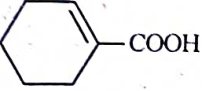
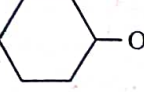
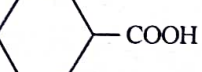
- 51 नीचे दो कथन दिए गए हैं :  
 कथन I : किसी शर्करा के शर्करा की 1' स्थिति पर जुड़ने से निर्मित इकाई को न्यूक्लिओसाइड कहते हैं।  
 कथन II : जब न्यूक्लिओसाइड शर्करा अर्धश की 5'-स्थिति पर फॉस्फोरस अम्ल से जुड़ता है तो हमें न्यूक्लिओटाइड प्राप्त होता है।  
 ऊपर दिए गए कथनों के आधार पर नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनिए।  
 (1) कथन I सत्य है परंतु कथन II असत्य है।  
 (2) कथन I असत्य है परंतु कथन II सत्य है।  
 (3) कथन I और कथन II दोनों सत्य हैं।  
 (4) कथन I और कथन II दोनों असत्य हैं।
- 52 25°C पर KCl के सेंटीमोलर विलयन की चालकता  $0.0210 \text{ ohm}^{-1} \text{ cm}^{-1}$  है और 25°C पर विलयन वाले सेल का प्रतिरोध 60 ohm है। सेल स्थिरांक का मान है :  
 (1)  $1.26 \text{ cm}^{-1}$  (2)  $3.34 \text{ cm}^{-1}$   
 (3)  $1.34 \text{ cm}^{-1}$  (4)  $3.28 \text{ cm}^{-1}$
- 53  $\text{N}_2$  अणु के लिए आण्विक कक्षकों की ऊर्जाओं का सही क्रम है:  
 (1)  $\sigma 1s < \sigma^* 1s < \sigma 2s < \sigma^* 2s < \sigma 2p_z < \sigma^* 2p_z < (\pi 2p_x = \pi 2p_y) < (\pi^* 2p_x = \pi^* 2p_y)$   
 (2)  $\sigma 1s < \sigma^* 1s < \sigma 2s < \sigma^* 2s < (\pi 2p_x = \pi 2p_y) < (\pi^* 2p_x = \pi^* 2p_y) < \sigma 2p_z < \sigma^* 2p_z$   
 (3)  $\sigma 1s < \sigma^* 1s < \sigma 2s < \sigma^* 2s < (\pi 2p_x = \pi 2p_y) < \sigma 2p_z < (\pi^* 2p_x = \pi^* 2p_y) < \sigma^* 2p_z$   
 (4)  $\sigma 1s < \sigma^* 1s < \sigma 2s < \sigma^* 2s < \sigma 2p_z < (\pi 2p_x = \pi 2p_y) < (\pi^* 2p_x = \pi^* 2p_y) < \sigma^* 2p_z$
- 54 पिरिडीन में,  $\sigma$  आबंधों,  $\pi$  आबंधों और इलेक्ट्रॉनों के एकाकी युगलों की संख्याएँ क्रमशः, हैं:  
 (1) 11, 3, 1 (2) 12, 2, 1  
 (3) 11, 2, 0 (4) 12, 3, 0
- 55 वह तत्व जो अनुमानतः निकटतम उत्कृष्ट गैस विन्यास प्राप्त करने के लिए सबसे अधिक बड़ा आयन बनाएगा, है:  
 (1) N (2) Na  
 (3) O (4) F
- 56 नीचे दो कथन दिए गए हैं। एक को 'अभिकथन A' और दूसरे को 'कारण R' चिह्नित किया गया है।  
 अभिकथन A : गोताखोरी के उपकरणों में हीलियम को ऑक्सीजन को तनु करने के लिए उपयोग किया जाता है।  
 कारण R : हीलियम की  $\text{O}_2$  में उच्च विलेयता होती है।  
 ऊपर दिए गए कथनों के आधार पर, नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनिए :  
 (1) A सत्य है परंतु R असत्य है।  
 (2) A असत्य है परंतु R सत्य है।  
 (3) A और R दोनों सत्य हैं और R, A की सही व्याख्या है।  
 (4) A और R दोनों सत्य हैं, परंतु R, A की सही व्याख्या नहीं है।



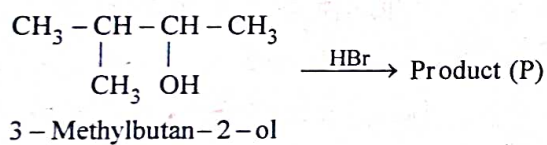
57 Complete the following reaction :

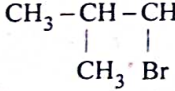
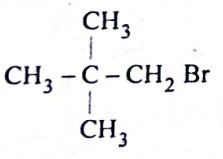
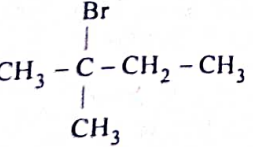


[C] is \_\_\_\_\_

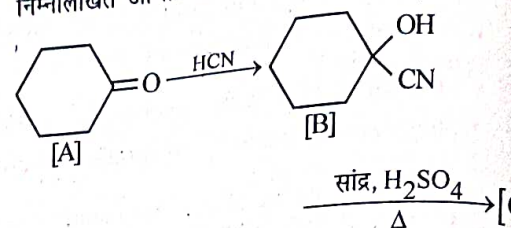
- (1) 
- (2) 
- (3) 
- (4) 

58 Consider the following reaction and identify the product (P).

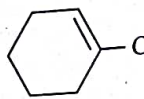
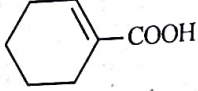
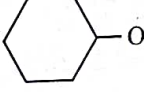
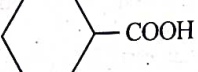


- (1) 
- (2) 
- (3) 
- (4)  $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$

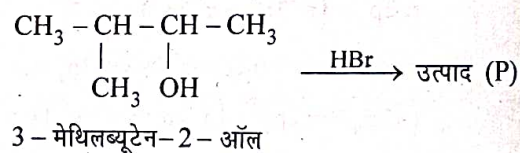
57 निम्नलिखित अभिक्रिया को पूरा कीजिए:

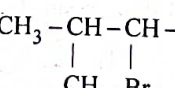
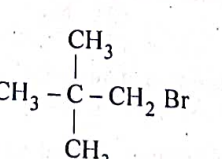
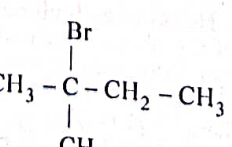


[C] है -

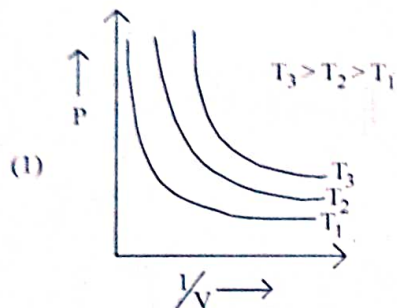
- (1) 
- (2) 
- (3) 
- (4) 

58 निम्नलिखित अभिक्रिया पर विचार कीजिए और उत्पाद (P) को पहचानिए।

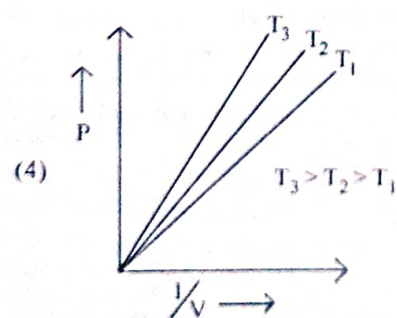
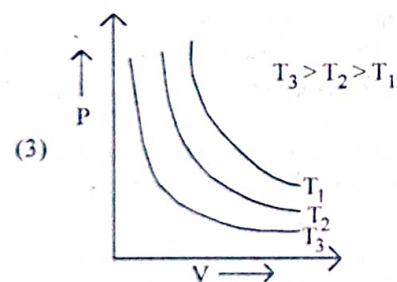
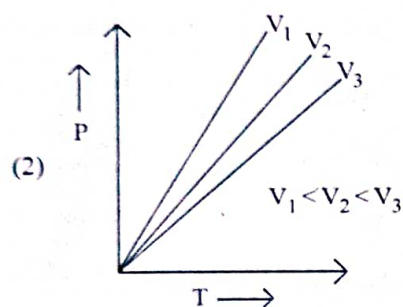


- (1) 
- (2) 
- (3) 
- (4)  $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$

59 Which amongst the following options is correct graphical representation of Boyle's Law?



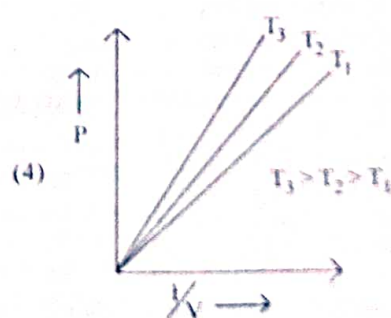
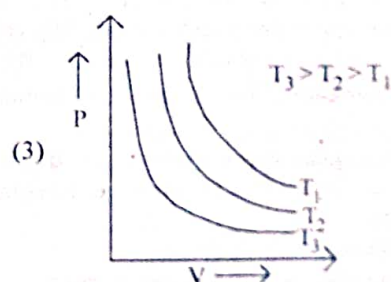
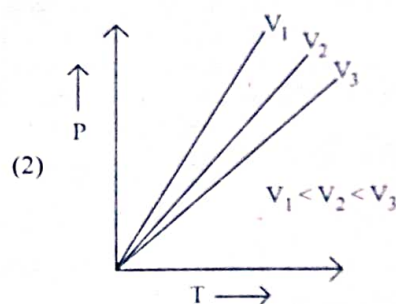
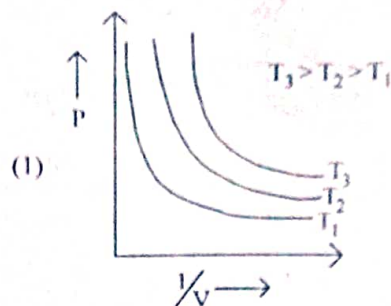
4



60 Taking stability as the factor, which one of the following represents correct relationship?

- (1)  $AlCl_3 > AlCl_3$  (2)  $TlI > TlI_3$   
 (3)  $TlCl_3 > TlCl$  (4)  $InI_3 > InI$  2

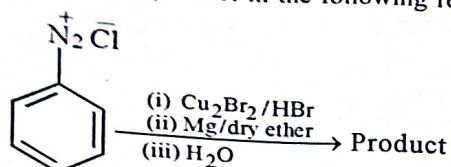
59 निम्नलिखित में से कौन-सा बॉयल के नियम का सही ग्राफीय निरूपण है ?



60 स्थायित्व को कारक लेते हुए, निम्नलिखित में से कौन-सा सही संबंध व्यक्त करता है ?

- (1)  $AlCl_3 > AlCl_3$  (2)  $TlI > TlI_3$   
 (3)  $TlCl_3 > TlCl$  (4)  $InI_3 > InI$

61 Identify the product in the following reaction :



- (1) (2)
- (3) (4)

62 Homoleptic complex from the following complexes is :

- (1) Pentaamminecarbonatocobalt (III) chloride  
(2) Triamminetriaquachromium (III) chloride  
(3) Potassium trioxalatoaluminate (III)  
(4) Diamminechloridonitrito - N - platinum (II)

63 Intermolecular forces are forces of attraction and repulsion between interacting particles that will include :

- A. dipole - dipole forces.  
B. dipole - induced dipole forces.  
C. hydrogen bonding.  
D. covalent bonding.  
E. dispersion forces.

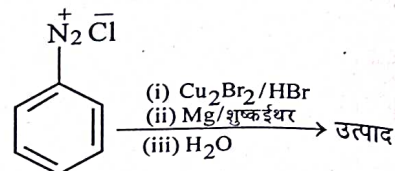
Choose the **most appropriate** answer from the options given below :

- (1) A, B, C, E are correct.  
(2) A, C, D, E are correct.  
(3) B, C, D, E are correct.  
(4) A, B, C, D are correct.

64 The stability of  $\text{Cu}^{2+}$  is more than  $\text{Cu}^+$  salts in aqueous solution due to -

- (1) hydration energy.  
(2) second ionisation enthalpy.  
(3) first ionisation enthalpy.  
(4) enthalpy of atomization.

61 निम्नलिखित अभिक्रिया में उत्पाद को पहचानिए।



- (1) (2)
- (3) (4)

62 निम्नलिखित संकुलों में से होमोलेप्टिक संकुल है:

- (1) पेन्टाऐम्मीनकार्बोनेटोकोबाल्ट (III) क्लोराइड  
(2) ट्राइऐम्मीनट्राइएक्वाक्रोमियम (III) क्लोराइड  
(3) पोटैशियम ट्राइऑक्सैलेटोऐलुमिनेट (III)  
(4) डाइऐम्मीनक्लोरोडिऑनाइडोटो - N - प्लैटिनम (II)

63 अंतराआण्विक बल अन्योन्य क्रिया करने वाले कणों के आकर्षण और प्रतिकर्षण के वे बल होते हैं जिनमें सभी होते हैं :

- A. द्वि-ध्रुव - द्वि-ध्रुव बल  
B. द्वि-ध्रुव - प्रेरित द्वि-ध्रुव बल  
C. हाइड्रोजन आबंधन  
D. सहसंयोजी आबंधन  
E. प्रकीर्णन बल

नीचे दिए गए विकल्पों में से सबसे उपयुक्त विकल्प चुनिए

- (1) A, B, C, E सही हैं।  
(2) A, C, D, E सही हैं।  
(3) B, C, D, E सही हैं।  
(4) A, B, C, D सही हैं।

64 जलीय विलयनों में  $\text{Cu}^{2+}$  लवणों का स्थायित्व  $\text{Cu}^+$  लवणों से अधिक निम्नलिखित के कारण होता है:

- (1) जलयोजन ऊर्जा  
(2) द्वितीय आयनन एन्थैल्पी  
(3) प्रथम आयनन एन्थैल्पी  
(4) कणन एन्थैल्पी



65 Match List - I with List - II :

List - I	List - II
A. Coke	I. Carbon atoms are $sp^3$ hybridised.
B. Diamond	II. Used as a dry lubricant
C. Fullerene	III. Used as a reducing agent
D. Graphite	IV. Cage like molecules

Choose the correct answer from the options given below :

- (1) A-III, B-I, C-IV, D-II  
(2) A-III, B-IV, C-I, D-II  
(3) A-II, B-IV, C-I, D-III  
(4) A-IV, B-I, C-II, D-III

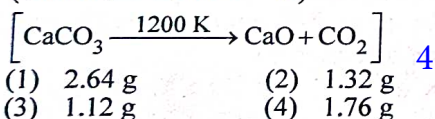
66 Which of the following statements are NOT correct?

- A. Hydrogen is used to reduce heavy metal oxides to metals.  
B. Heavy water is used to study reaction mechanism.  
C. Hydrogen is used to make saturated fats from oils.  
D. The H-H bond dissociation enthalpy is lowest as compared to a single bond between two atoms of any element.  
E. Hydrogen reduces oxides of metals that are more active than iron.

Choose the most appropriate answer from the options given below :

- (1) D, E only (2) A, B, C only  
(3) B, C, D, E only (4) B, D only

67 The right option for the mass of  $CO_2$  produced by heating 20 g of 20% pure limestone is (Atomic mass of Ca = 40)



68 Given below are two statements : one is labelled as Assertion A and the other is labelled as Reason R :

Assertion A : In equation  $\Delta_r G = -nFE_{cell}$ , value of  $\Delta_r G$  depends on n.

Reasons R :  $E_{cell}$  is an intensive property and  $\Delta_r G$  is an extensive property.

In the light of the above statements, choose the correct answer from the options given below :

- (1) A is true but R is false.  
(2) A is false but R is true.  
(3) Both A and R are true and R is the correct explanation of A.  
(4) Both A and R are true and R is NOT the correct explanation of A.

65 सूची - I का सूची - II के साथ मिलान कीजिए।

सूची - I	सूची - II
A. कोक	I. कार्बन परमाणु $sp^3$ संकरित होते हैं।
B. हीरा	II. शुष्क स्नेहक के रूप में उपयोग किया जाता है।
C. फुलरीन	III. अपचायक की भाँति उपयोग किया जाता है।
D. ग्रेफाइट	IV. पिंजरानुमा अणु

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनिए :

- (1) A-III, B-I, C-IV, D-II  
(2) A-III, B-IV, C-I, D-II  
(3) A-II, B-IV, C-I, D-III  
(4) A-IV, B-I, C-II, D-III

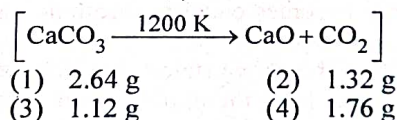
66 निम्नलिखित में से कौन-से कथन सही नहीं हैं ?

- A. हाइड्रोजन का उपयोग भारी धातु ऑक्साइडों को धातुओं में अपचित करने के लिए किया जाता है।  
B. भारी जल का उपयोग अभिक्रिया क्रियाविधि के अध्ययन के लिए किया जाता है।  
C. हाइड्रोजन का उपयोग तेलों से संतृप्त वसाओं को बनाने के लिए किया जाता है।  
D. किसी भी तत्व के दो परमाणुओं के बीच एकल आबंध की तुलना में H-H आबंध वियोजन एन्थैल्पी न्यूनतम होती है।  
E. हाइड्रोजन आयरण से अधिक क्रियाशील धातुओं के ऑक्साइडों को अपचित करती है।

नीचे दिए गए विकल्पों में से सबसे उपयुक्त उत्तर चुनिए :

- (1) केवल D, E (2) केवल A, B, C  
(3) केवल B, C, D, E (4) केवल B, D

67 20% शुद्ध चूना पत्थर के 20 g को गरम करने से उत्पन्न  $CO_2$  के द्रव्यमान के लिए सही विकल्प है : (Ca का परमाणु द्रव्यमान = 40 है।)



68 नीचे दो कथन दिए गए हैं। एक को 'अभिकथन A' और दूसरे को 'कारण R' चिह्नित किया गया है।

अभिकथन A : समीकरण  $\Delta_r G = -nFE_{cell}$  में,  $\Delta_r G$  का मान n पर निर्भर करता है।

कारण R :  $E_{cell}$  मात्रा-स्वतंत्र गुणधर्म है और  $\Delta_r G$  एक मात्राश्रित गुणधर्म है।

ऊपर दिए गए कथनों के आधार पर, नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनिए :

- (1) A सत्य है परंतु R असत्य है।  
(2) A असत्य है परंतु R सत्य है।  
(3) A और R दोनों सत्य हैं और R, A की सही व्याख्या है।  
(4) A और R दोनों सत्य हैं, परंतु R, A की सही व्याख्या नहीं है।

69 Select the correct statements from the following.

- A. Atoms of all elements are composed of two fundamental particles.
- B. The mass of the electron is  $9.10910 \times 10^{-31}$  kg.
- C. All the isotopes of a given element show same chemical properties.
- D. Protons and electrons are collectively known as nucleons.
- E. Dalton's atomic theory, regarded the atom as an ultimate particle of matter.

Choose the correct answer from the options given below :

- (1) A and E only
- (2) B, C and E only
- (3) A, B and C only
- (4) C, D and E only

2

70 For a certain reaction, the rate =  $k[A]^2[B]$ , when the initial concentration of A is tripled keeping concentration of B constant, the initial rate would

- (1) increase by a factor of nine.
- (2) increase by a factor of three.
- (3) decrease by a factor of nine.
- (4) increase by a factor of six.

1

71 Given below are two statements : one is labelled as Assertion A and the other is labelled as Reason R :  
Assertion A : A reaction can have zero activation energy.

Reasons R : The minimum extra amount of energy absorbed by reactant molecules so that their energy becomes equal to threshold value, is called activation energy.

In the light of the above statements, choose the correct answer from the options given below :

- (1) A is true but R is false.
- (2) A is false but R is true.
- (3) Both A and R are true and R is the correct explanation of A.
- (4) Both A and R are true and R is NOT the correct explanation of A.

72 Which of the following reactions will NOT give primary amine as the product?

- (1)  $CH_3NC \xrightarrow[(ii) H_3O^+]{(i) LiAlH_4} \text{Product}$
- (2)  $CH_3CONH_2 \xrightarrow[(ii) H_3O^+]{(i) LiAlH_4} \text{Product}$
- (3)  $CH_3CONH_2 \xrightarrow{Br_2 / KOH} \text{Product}$
- (4)  $CH_3CN \xrightarrow[(ii) H_3O^+]{(i) LiAlH_4} \text{Product}$

1

H6\_Hindi+English |

16

69 निम्नलिखित में से सही कथनों का चयन कीजिए।

- A. सभी तत्वों के परमाणु दो मूल कणों द्वारा बने होते हैं।
- B. इलेक्ट्रॉन का द्रव्यमान  $9.10910 \times 10^{-31}$  kg होता है।
- C. किसी तत्व के सभी रासायनिक समान रासायनिक गुणदर्श प्रदर्शित करते हैं।
- D. प्रोटॉन और इलेक्ट्रॉनों को संयुक्त रूप से न्यूक्लियॉन कहते हैं।
- E. डॉल्टन के परमाणु सिद्धांत ने परमाणु को द्रव्य के मूल कण के रूप में माना।

नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनिए :

- (1) केवल A और E
- (2) केवल B, C और E
- (3) केवल A, B और C
- (4) केवल C, D और E

70 किसी विशिष्ट अभिक्रिया के लिए,

वेग =  $k[A]^2[B]$  है। जब B की सांद्रता को स्थिर रखते हुए A की प्रारंभिक सांद्रता तीन गुना की जाती है, तो प्रारंभिक वेग -

- (1) नौ के गुणक द्वारा बढ़ जाएगा।
- (2) तीन के गुणक द्वारा बढ़ जाएगा।
- (3) नौ के गुणक द्वारा घट जाएगा।
- (4) छः के गुणक द्वारा बढ़ जाएगा।

71 नीचे दो कथन दिए गए हैं। एक को 'अभिकथन A' और दूसरे को 'कारण R' चिह्नित किया गया है।

अभिकथन A : किसी अभिक्रिया की शून्य सक्रियण ऊर्जा हो सकती है।

कारण R : अभिकारक अणुओं द्वारा अवशोषित न्यूनतम अतिरिक्त ऊर्जा की मात्रा जिससे उनकी ऊर्जा देहली मान के समान हो जाए, सक्रियण ऊर्जा कहलाती है।

ऊपर दिए गए कथनों के आधार पर, नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनिए :

- (1) A सत्य है, परंतु R असत्य है।
- (2) A असत्य है, परंतु R सत्य है।
- (3) A और R दोनों सत्य हैं और R, A की सही व्याख्या है।
- (4) A और R दोनों सत्य हैं, परंतु R, A की सही व्याख्या नहीं है।

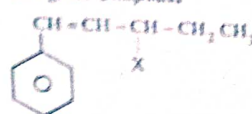
72 निम्नलिखित अभिक्रियाओं में से कौन-सी उत्पाद के रूप में प्राथमिक ऐमीन नहीं देती ?

- (1)  $CH_3NC \xrightarrow[(ii) H_3O^+]{(i) LiAlH_4} \text{उत्पाद}$
- (2)  $CH_3CONH_2 \xrightarrow[(ii) H_3O^+]{(i) LiAlH_4} \text{उत्पाद}$
- (3)  $CH_3CONH_2 \xrightarrow{Br_2 / KOH} \text{उत्पाद}$
- (4)  $CH_3CN \xrightarrow[(ii) H_3O^+]{(i) LiAlH_4} \text{उत्पाद}$

73 Some tranquilizers are listed below from the following belongs to :

- (1) Valium
- (2) Veronal
- (3) Chloridazepoxide
- (4) Meprohamate

74 The given compound



is an example of \_\_\_\_\_  
(1) allylic halide (2) vinylic halide (3) benzylic halide (4) aryl halide

75 Weight (g) of two moles compound, which is obtained ethanoate with sodium hydroxide calcium oxide is :

- (1) 30 (2) 11
- (3) 16 (4) 3

76 A compound is formed by B. The element B forms a tetrahedral voids. If the formula is  $A_4B_3$ , then the value of x is :

- (1) 3 (2) 2
- (3) 5 (4) 4

77 Amongst the given optically active molecules/ion is :

- (1)  $BF_3$  (2)  $CH_3Cl$
- (3)  $NH_3$  (4)  $CH_3OH$

78 In Lassaigne's extract of an organic compound gives blood red colour with formation of -

- (1)  $[Fe(CN)_5NOS]^{4-}$
- (2)  $[Fe(SCN)]^{2+}$
- (3)  $Fe_4[Fe(CN)_6]_3 \cdot xH_2O$
- (4) NaSCN

H6\_Hindi+English |

[ Contd... ]

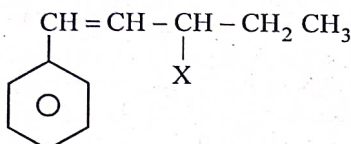


73 Some tranquilizers are listed below. Which one from the following belongs to barbiturates?

- (1) Valium  
(2) Veronal  
(3) Chlordiazepoxide  
(4) Meprobamate

2

74 The given compound



1

is an example of \_\_\_\_\_.

- (1) allylic halide (2) vinylic halide  
(3) benzylic halide (4) aryl halide

75 Weight (g) of two moles of the organic compound, which is obtained by heating sodium ethanoate with sodium hydroxide in presence of calcium oxide is :

- (1) 30 (2) 18  
(3) 16 (4) 32

4

76 A compound is formed by two elements A and B. The element B forms cubic close packed structure and atoms of A occupy  $1/3$  of tetrahedral voids. If the formula of the compound is  $A_xB_y$ , then the value of  $x+y$  is in option

- (1) 3 (2) 2  
(3) 5 (4) 4

3

77 Amongst the given options which of the following molecules / ion acts as a Lewis acid?

- (1)  $\text{BF}_3$  (2)  $\text{OH}^-$   
(3)  $\text{NH}_3$  (4)  $\text{H}_2\text{O}$

1

78 In Lassaigne's extract of an organic compound, both nitrogen and sulphur are present, which gives blood red colour with  $\text{Fe}^{3+}$  due to the formation of -

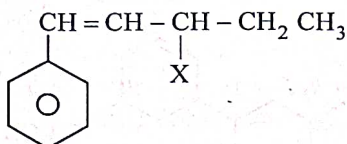
- (1)  $[\text{Fe}(\text{CN})_5\text{NOS}]^{4-}$   
(2)  $[\text{Fe}(\text{SCN})]^{2+}$   
(3)  $\text{Fe}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$   
(4)  $\text{NaSCN}$

2

73 नीचे कुछ प्रशांतक सूचीबद्ध किए गए हैं। इनमें से कौन-सा बार्बिट्यूरेट्स से संबंधित है?

- (1) वैलियम  
(2) वेरोनल  
(3) क्लोरडाइजेपोक्साइड  
(4) मेप्रोबमेट

74 दिया गया यौगिक



का एक उदाहरण है।

- (1) ऐलिलिक हैलाइड (2) वाइनिलिक हैलाइड  
(3) बेन्जिलिक हैलाइड (4) ऐरिल हैलाइड

75 कैल्सियम ऑक्साइड की उपस्थिति में सोडियम एथेनोएट को सोडियम हाइड्रॉक्साइड के साथ गरम करने पर जो कार्बनिक यौगिक प्राप्त होता है, उसके दो मोलों का भार (g) है:

- (1) 30 (2) 18  
(3) 16 (4) 32

76 एक यौगिक दो तत्वों A और B द्वारा बना हुआ है। तत्व B घनीय निविड संकुलित संरचना बनाता है और A के परमाणु  $1/3$  चतुष्फलकीय रिक्तियों को भरते हैं। यदि यौगिक का सूत्र  $A_xB_y$  हो तो विकल्पों में से  $x+y$  का मान होगा:

- (1) 3 (2) 2  
(3) 5 (4) 4

77 दिए गए विकल्पों में से कौन-सा अणु / आयन लूइस अम्ल की तरह व्यवहार करता है?

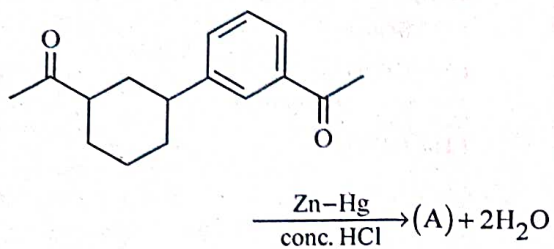
- (1)  $\text{BF}_3$  (2)  $\text{OH}^-$   
(3)  $\text{NH}_3$  (4)  $\text{H}_2\text{O}$

78 किसी यौगिक के लैसें निष्कर्ष में नाइट्रोजन और सल्फर दोनों उपस्थित हैं जो  $\text{Fe}^{3+}$  के साथ निम्नलिखित के बनने के कारण रक्त की भांति लाल रंग देता है।

- (1)  $[\text{Fe}(\text{CN})_5\text{NOS}]^{4-}$   
(2)  $[\text{Fe}(\text{SCN})]^{2+}$   
(3)  $\text{Fe}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$   
(4)  $\text{NaSCN}$



79 Identify product (A) in the following reaction :



- (1)
- (2)
- (3)
- (4)

80 Given below are two statements : one is labelled as **Assertion A** and the other is labelled as **Reason R** :

**Assertion A** : Metallic sodium dissolves in liquid ammonia giving a deep blue solution, which is paramagnetic.

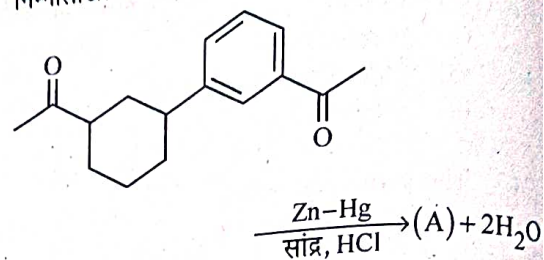
**Reasons R** : The deep blue solution is due to the formation of amide.

In the light of the above statements, choose the correct answer from the options given below :

- (1) A is true but R is false.
- (2) A is false but R is true.
- (3) Both A and R are true and R is the correct explanation of A.
- (4) Both A and R are true but R is NOT the correct explanation of A.

79

निम्नलिखित अभिक्रिया में उत्पाद (A) को पहचानिए।



- (1)
- (2)
- (3)
- (4)

80

नीचे दो कथन दिए गए हैं। एक को 'अभिकथन A' और दूसरे को 'कारण R' चिह्नित किया गया है।

**अभिकथन A** : धात्विक सोडियम द्रव अमोनिया में घुलकर गहरे नीले रंग का विलयन देता है, जो अनुचुंबकीय होता है।  
**कारण R** : गहरा नीला विलयन ऐमाइड के बनने के कारण होता है।

ऊपर दिए गए कथनों के आधार पर, नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनिए :

- (1) A सत्य है परंतु R असत्य है।
- (2) A असत्य है परंतु R सत्य है।
- (3) A और R दोनों सत्य हैं और R, A की सही व्याख्या है।
- (4) A और R दोनों सत्य हैं, परंतु R, A की सही व्याख्या नहीं है।

81 Which one of the following statements is correct?

- (1) The bone in human body is an inert and unchanging substance.  
 2 (2) Mg plays roles in neuromuscular function and interneuronal transmission.  
 (3) The daily requirement of Mg and Ca in the human body is estimated to be 0.2 - 0.3 g.  
 (4) All enzymes that utilise ATP in phosphate transfer require Ca as the cofactor.

82 The relation between  $n_m$ , ( $n_m$  = the number of permissible values of magnetic quantum number ( $m$ )) for a given value of azimuthal quantum number ( $l$ ), is

- (1)  $n_m = 2l^2 + 1$  (2)  $n_m = l + 2$   
 (3)  $l = \frac{n_m - 1}{2}$  (4)  $l = 2n_m + 1$

83 Amongst the following, the total number of species NOT having eight electrons around central atom in its outer most shell, is

$\text{NH}_3, \text{AlCl}_3, \text{BeCl}_2, \text{CCl}_4, \text{PCl}_5$  :

- (1) 4 (2) 1  
 (3) 3 (4) 2

84 Which one is an example of heterogenous catalysis?

- (1) Decomposition of ozone in presence of nitrogen monoxide.  
 2 (2) Combination between dinitrogen and dihydrogen to form ammonia in the presence of finely divided iron.  
 (3) Oxidation of sulphur dioxide into sulphur trioxide in the presence of oxides of nitrogen.  
 (4) Hydrolysis of sugar catalysed by  $\text{H}^+$  ions.

85 Which amongst the following molecules on polymerization produces neoprene?

(1)  $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{C}\equiv\text{CH}$

(2)  $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{H}_2\text{C}=\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2 \end{array}$

(3)  $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$

(4)  $\begin{array}{c} \text{Cl} \\ | \\ \text{H}_2\text{C}=\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2 \end{array}$

81 निम्नलिखित कथनों में से कौन-सा सही है?

- (1) मानव शरीर में हड्डी एक अक्रिय और अपरिवर्तनशील पदार्थ है।  
 (2) Mg अंतरतांत्रिकीय पेशीय कार्यप्रणाली और अंतरतांत्रिकीय प्रेषण में भूमिका निभाता है।  
 (3) मानव शरीर में Mg और Ca की दैनिक आवश्यकता 0.2 - 0.3 g अनुमानित की गई है।  
 (4) समस्त एंजाइमों जो फॉस्फेट स्थानांतरण में ATP का उपयोग करते हैं, के लिए सह-घटक के रूप में Ca आवश्यक है।

82 दिगंशीय क्वांटम संख्या ( $l$ ) के किसी दिए गए मान के लिए  $n_m$  = (चुंबकीय क्वांटम संख्या ( $m$ ) के अनुमत मानों की संख्या) के बीच संबंध है:

- (1)  $n_m = 2l^2 + 1$  (2)  $n_m = l + 2$   
 (3)  $l = \frac{n_m - 1}{2}$  (4)  $l = 2n_m + 1$

83 निम्नलिखित में से उन स्पीशीज की कुल संख्या जिनमें केन्द्रीय परमाणु के बाह्यतम कोश में उसके चारों ओर आठ इलेक्ट्रॉन नहीं हैं, है :

$\text{NH}_3, \text{AlCl}_3, \text{BeCl}_2, \text{CCl}_4, \text{PCl}_5$

- (1) 4 (2) 1  
 (3) 3 (4) 2

84 निम्नलिखित में से कौन-सा विषमांगी उत्प्रेरण का उदाहरण है?

- (1) नाइट्रोजन मोनोक्साइड की उपस्थिति में ओजोन का अपघटन  
 (2) महीन चूर्णित आयरन की उपस्थिति में अमोनिया बनाने के लिए डाइनाइट्रोजन और डाइहाइड्रोजन के बीच संयोजन  
 (3) नाइट्रोजन के ऑक्साइडों की उपस्थिति में सल्फर डाइऑक्साइड का सल्फर ट्राइऑक्साइड में ऑक्सीकरण  
 (4) शर्करा का  $\text{H}^+$  आयनों द्वारा उत्प्रेरित जलापघटन

85 निम्नलिखित में से कौन-सा बहुलकन करने पर निओप्रीन उत्पन्न करेगा?

(1)  $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{C}\equiv\text{CH}$

(2)  $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{H}_2\text{C}=\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2 \end{array}$

(3)  $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$

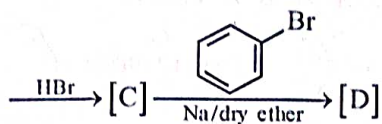
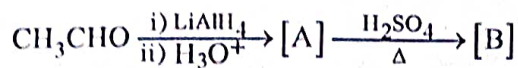
(4)  $\begin{array}{c} \text{Cl} \\ | \\ \text{H}_2\text{C}=\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2 \end{array}$



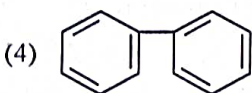
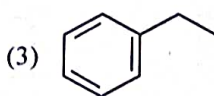
**Chemistry : Section-B (Q. No. 086 to 100)**

- 86 On balancing the given redox reaction,  
 $a \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + b \text{SO}_3^{2-}(\text{aq}) + c \text{H}^+(\text{aq}) \rightarrow$   
 $2a \text{Cr}^{3+}(\text{aq}) + b \text{SO}_4^{2-}(\text{aq}) + \frac{c}{2} \text{H}_2\text{O}(\ell)$   
 the coefficients a, b and c are found to be, respectively -  
 (1) 1, 8, 3 (2) 8, 1, 3 **3**  
 (3) 1, 3, 8 (4) 3, 8, 1
- 87 The reaction that does **NOT** take place in a blast furnace between 900 K to 1500 K temperature range during extraction of iron is :  
 (1)  $\text{C} + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{CO}$   
 (2)  $\text{CaO} + \text{SiO}_2 \rightarrow \text{CaSiO}_3$  **3**  
 (3)  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightarrow 2\text{FeO} + \text{CO}_2$   
 (4)  $\text{FeO} + \text{CO} \rightarrow \text{Fe} + \text{CO}_2$
- 88 What fraction of one edge centred octahedral void lies in one unit cell of fcc?  
 (1)  $\frac{1}{4}$  (2)  $\frac{1}{12}$  **1**  
 (3)  $\frac{1}{2}$  (4)  $\frac{1}{3}$
- 89 Which amongst the following options is the **correct** relation between change in enthalpy and change in internal energy?  
 (1)  $\Delta H - \Delta U = -\Delta nRT$   
 (2)  $\Delta H + \Delta U = \Delta nR$  **4**  
 (3)  $\Delta H = \Delta U - \Delta n_g RT$   
 (4)  $\Delta H = \Delta U + \Delta n_g RT$
- 90 Match List - I with List - II :  
**List - I (Oxoacids of Sulphur)** **List - II (Bonds)**  
 A. Peroxodisulphuric acid I. Two S-OH, Four S=O, One S-O-S  
 B. Sulphuric acid II. Two S-OH, One S=O  
 C. Pyrosulphuric acid III. Two S-OH, Four S=O, One S-O-O-S  
 D. Sulphurous acid IV. Two S-OH, Two S=O  
 Choose the **correct** answer from the options given below :  
 (1) A-I, B-III, C-IV, D-II **4**  
 (2) A-III, B-IV, C-II, D-I  
 (3) A-I, B-III, C-II, D-IV  
 (4) A-III, B-IV, C-I, D-II
- 86 दी गई अपचयोपचय अभिक्रिया को संतुलित करने पर गुणांक a, b और c क्रमशः प्राप्त होते हैं:  
 $a \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + b \text{SO}_3^{2-}(\text{aq}) + c \text{H}^+(\text{aq}) \rightarrow$   
 $2a \text{Cr}^{3+}(\text{aq}) + b \text{SO}_4^{2-}(\text{aq}) + \frac{c}{2} \text{H}_2\text{O}(\ell)$   
 (1) 1, 8, 3 (2) 8, 1, 3  
 (3) 1, 3, 8 (4) 3, 8, 1
- 87 आयरन के निष्कर्षण के दौरान वायु भट्टी में 900 K से 1500 K परास के बीच जो अभिक्रिया नहीं हो रही होती, वह है:  
 (1)  $\text{C} + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{CO}$   
 (2)  $\text{CaO} + \text{SiO}_2 \rightarrow \text{CaSiO}_3$   
 (3)  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightarrow 2\text{FeO} + \text{CO}_2$   
 (4)  $\text{FeO} + \text{CO} \rightarrow \text{Fe} + \text{CO}_2$
- 88 fcc की एक एकक कोष्ठिका में एक कोर केन्द्रित अष्टफलकीय रिक्ति का कितना अंश उपस्थित होता है ?  
 (1)  $\frac{1}{4}$  (2)  $\frac{1}{12}$   
 (3)  $\frac{1}{2}$  (4)  $\frac{1}{3}$
- 89 निम्नलिखित विकल्पों में से कौन-सा एन्थैल्पी परिवर्तन और आंतरिक ऊर्जा परिवर्तन के बीच सही संबंध है ?  
 (1)  $\Delta H - \Delta U = -\Delta nRT$   
 (2)  $\Delta H + \Delta U = \Delta nR$   
 (3)  $\Delta H = \Delta U - \Delta n_g RT$   
 (4)  $\Delta H = \Delta U + \Delta n_g RT$
- 90 सूची - I का सूची - II के साथ मिलान कीजिए :  
**सूची - I** **सूची - II**  
 (सल्फर के ऑक्सोअम्ल) (आबंध)  
 A. परॉक्सोडाइ-सल्फ्यूरिक अम्ल I. दो S-OH, चार S=O, एक S-O-S  
 B. सल्फ्यूरिक अम्ल II. दो S-OH, एक S=O  
 C. पाइरोसल्फ्यूरिक अम्ल III. दो S-OH, चार S=O, एक S-O-O-S  
 D. सल्फ्यूरस अम्ल IV. दो S-OH, दो S=O  
 नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनिए :  
 (1) A-I, B-III, C-IV, D-II  
 (2) A-III, B-IV, C-II, D-I  
 (3) A-I, B-III, C-II, D-IV  
 (4) A-III, B-IV, C-I, D-II

- 91 Identify the final product [D] obtained in the following sequence of reactions.



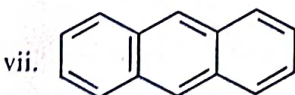
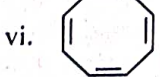
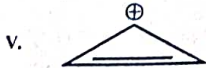
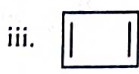
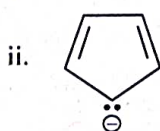
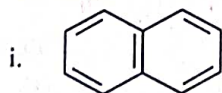
- (1)  $\text{C}_4\text{H}_{10}$   
(2)  $\text{HC} \equiv \text{C}^\ominus \text{Na}^+$



- 92 Which complex compound is most stable?

- (1)  $[\text{CoCl}_2(\text{en})_2]\text{NO}_3$   
(2)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]_2(\text{SO}_4)_3$   
(3)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4(\text{H}_2\text{O})\text{Br}](\text{NO}_3)_2$   
(4)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_3(\text{NO}_3)_3]$

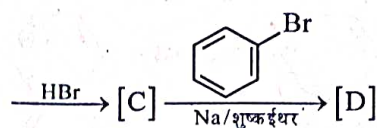
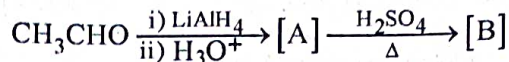
- 93 Consider the following compounds/species :



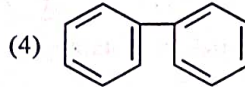
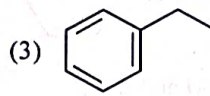
The number of compounds/species which obey Huckel's rule is \_\_\_\_\_.

- (1) 2 (2) 5  
(3) 4 (4) 6

- 91 अभिक्रियाओं के निम्नलिखित क्रम में प्राप्त अंतिम उत्पाद [D] को पहचानिए।



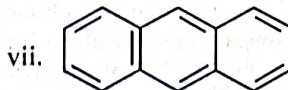
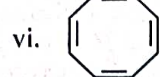
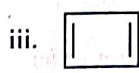
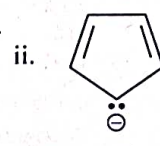
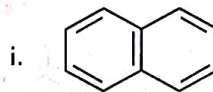
- (1)  $\text{C}_4\text{H}_{10}$   
(2)  $\text{HC} \equiv \text{C}^\ominus \text{Na}^+$



- 92 कौन-सा संकुल यौगिक सबसे अधिक स्थायी है ?

- (1)  $[\text{CoCl}_2(\text{en})_2]\text{NO}_3$   
(2)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]_2(\text{SO}_4)_3$   
(3)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4(\text{H}_2\text{O})\text{Br}](\text{NO}_3)_2$   
(4)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_3(\text{NO}_3)_3]$

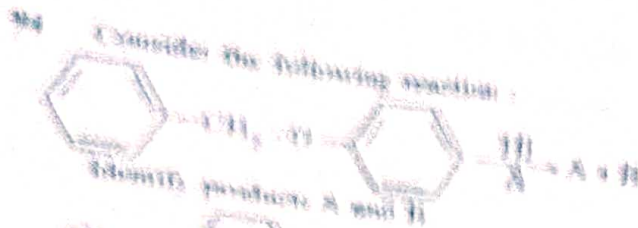
- 93 निम्नलिखित यौगिकों / स्पीशीज पर विचार कीजिए:



इनमें हकल नियम का पालन करने वाले यौगिकों / स्पीशीज की संख्या है :

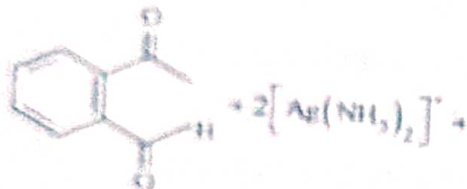
- (1) 2 (2) 5  
(3) 4 (4) 6





- (1) A = c1ccccc1C(C)O and B = c1ccccc1O  
 (2) A = c1ccccc1C(C)O and B = c1ccccc1I  
 (3) A = c1ccccc1C(C)O and B = c1ccccc1OH  
 (4) A = c1ccccc1C(C)OH and B = c1ccccc1I

85. Identify the major product obtained in the following reaction:

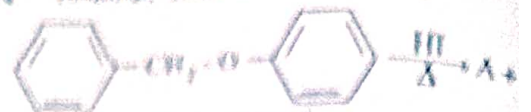


3-OH  $\xrightarrow{\Delta}$  major product

- (1) CC(=O)c1ccccc1C(=O)O (2) CC(O)c1ccccc1C(=O)O  
 (3) CC(O)c1ccccc1CO (4) CC(=O)c1ccccc1CO

86. Given below are two statements:  
 Statement I: The nutrient deficient water bodies lead to eutrophication.  
 Statement II: Eutrophication leads to decrease in the level of oxygen in the water bodies.  
 In the light of the above statements, choose the correct answer from the options given below:  
 (1) Statement I is correct but Statement II is false.  
 (2) Statement I is incorrect but Statement II is true.  
 (3) Both Statement I and Statement II are true.  
 (4) Both Statement I and Statement II are false.

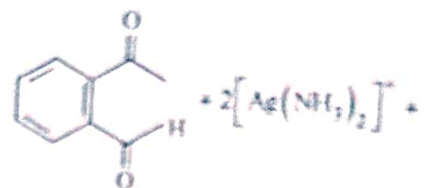
88. निम्नलिखित अभिक्रिया का विचार कीजिए।



उत्पादों A और B को पहचानिए।

- (1) A = c1ccccc1C(C)O और B = c1ccccc1O  
 (2) A = c1ccccc1C(C)O और B = c1ccccc1I  
 (3) A = c1ccccc1C(C)O और B = c1ccccc1OH  
 (4) A = c1ccccc1C(C)OH और B = c1ccccc1I

95. निम्नलिखित अभिक्रिया में प्राप्त मुख्य उत्पाद को पहचानिए।

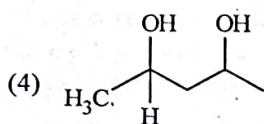
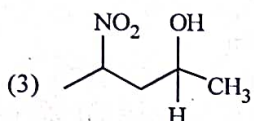
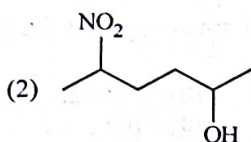
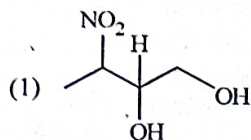


3-OH  $\xrightarrow{\Delta}$  मुख्य उत्पाद

- (1) CC(=O)c1ccccc1C(=O)O (2) CC(O)c1ccccc1C(=O)O  
 (3) CC(O)c1ccccc1CO (4) CC(=O)c1ccccc1CO

96. नीचे दो कथन दिए गए हैं :  
 कथन I : पोषक तत्वों का विकास से सुपोषण होता है।  
 कथन II : सुपोषण से एक विकास में अक्सिजन का स्तर घटता है।  
 ऊपर दिए गए कथनों के आधार पर नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनिए :  
 (1) कथन I सत्य है परंतु कथन II असत्य है।  
 (2) कथन I असत्य है परंतु कथन II सत्य है।  
 (3) कथन I और कथन II दोनों सत्य हैं।  
 (4) कथन I और कथन II दोनों असत्य हैं।

- 97 Which amongst the following will be most readily dehydrated under acidic conditions ?



- 98 Which of the following statements are **INCORRECT**?

- A. All the transition metals except scandium form MO oxides which are ionic.  
B. The highest oxidation number corresponding to the group number in transition metal oxides is attained in  $\text{Sc}_2\text{O}_3$  to  $\text{Mn}_2\text{O}_7$ .  
C. Basic character increases from  $\text{V}_2\text{O}_3$  to  $\text{V}_2\text{O}_4$  to  $\text{V}_2\text{O}_5$ .  
D.  $\text{V}_2\text{O}_4$  dissolves in acids to give  $\text{VO}_4^{3-}$  salts.  
E.  $\text{CrO}$  is basic but  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  is amphoteric.  
Choose the **correct** answer from the options given below :

- (1) C and D only (2) B and C only  
(3) A and E only (4) B and D only

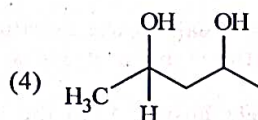
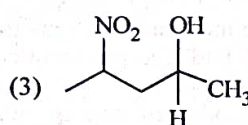
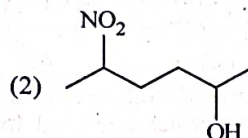
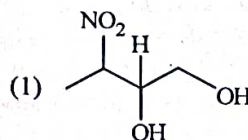
- 99 Pumice stone is an example of -

- (1) solid sol (2) foam  
(3) sol (4) gel

- 100 The equilibrium concentrations of the species in the reaction  $\text{A} + \text{B} \rightleftharpoons \text{C} + \text{D}$  are 2, 3, 10 and 6 mol  $\text{L}^{-1}$ , respectively at 300 K.  $\Delta G^\circ$  for the reaction is ( $R = 2 \text{ cal / mol K}$ )

- (1)  $-1381.80 \text{ cal}$  (2)  $-13.73 \text{ cal}$   
(3)  $1372.60 \text{ cal}$  (4)  $-137.26 \text{ cal}$

- 97 निम्नलिखित में से कौन-सा अम्लीय परिस्थितियों में सबसे अधिक आसानी से निर्जलित होगा ?



- 98 निम्नलिखित में से कौन-से कथन सही नहीं हैं ?

- A. स्कैंडियम के अतिरिक्त सभी संक्रमण धातुएँ MO ऑक्साइड बनाती हैं जो आयनिक होते हैं।  
B. समूह संख्या के संगत उच्चतम ऑक्सीकरण संख्या संक्रमण धातु ऑक्साइडों में  $\text{Sc}_2\text{O}_3$  से  $\text{Mn}_2\text{O}_7$  में प्राप्त होती है।  
C.  $\text{V}_2\text{O}_3$  से  $\text{V}_2\text{O}_4$  से  $\text{V}_2\text{O}_5$  की ओर जाने पर क्षारीय लक्षण बढ़ता है।  
D.  $\text{V}_2\text{O}_4$  अम्लों में घुलकर  $\text{VO}_4^{3-}$  लवण देता है।  
E.  $\text{CrO}$  क्षारीय है जबकि  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  उभयधर्मी है।  
नीचे दिए गए विकल्पों में से सही उत्तर चुनिए :  
(1) केवल C और D (2) केवल B और C  
(3) केवल A और E (4) केवल B और D

- 99 प्यूमिस पत्थर उदाहरण है:

- (1) ठोस सॉल का (2) फोम का  
(3) सॉल का (4) जेल का

- 100 300 K पर अभिक्रिया  $\text{A} + \text{B} \rightleftharpoons \text{C} + \text{D}$  में स्पीशीज़ की साम्यावस्था सांद्रताएँ क्रमशः 2, 3, 10 और 6 mol  $\text{L}^{-1}$  है। अभिक्रिया के लिए  $\Delta G^\circ$  है: ( $R = 2 \text{ cal / mol K}$ )  
(1)  $-1381.80 \text{ cal}$  (2)  $-13.73 \text{ cal}$   
(3)  $1372.60 \text{ cal}$  (4)  $-137.26 \text{ cal}$



Bilaspur Zone's No. 1 Institute Since 2013

Kota, Rajasthan

**CORE**  
ACADEMY

Enhancing ability to learn & Express

**JEE | NEET | 8<sup>th</sup>, 9<sup>th</sup>, 10<sup>th</sup>  
CA-Foundation | Commerce**

**DROPPERS' BATCH** (ड्रॉपर्स बैच) **for NEET & JEE**  
**Batch Date: 15<sup>th</sup> May, 12<sup>th</sup> June 2023**



**15 Days  
Demo Classes (free)**



**Answer Key for NEET 2023 at**  
**[www.coreacademybsp.in](http://www.coreacademybsp.in)**

**Under Guidance of Our Faculties**



**MATHEMATICS**

**OMESH RENWAL**  
Director, Exp. 12 Years  
B.Tech. - UCE, KOTA, RAJ.



**PHYSICS**

**ROHIT SHUKLA**  
Exp. 7 Years  
M. Sc. (Physics), GGU



**PRADIP KATHROTIYA**  
Exp. 6 Years  
B. TECH. NIT DELHI



**CHEMISTRY**

**Dr. PRABHAKAR SHRIVASTAVA**  
Exp. 8 Years  
Ph. D. VNIT NAGPUR



**ABHIRUP KUNDU**  
Exp. 5 Years  
M. Sc. RKMVCC, KOLKATA



**BIOLOGY**

**Dr. SWARNAV BOSE**  
Exp. 1 Year  
B. D. S. Triveni Institute, Bilaspur



**9630588100, 9893783828**

**MISSION HOSPITAL ROAD, BILASPUR**