

PAPER-3 (B.E./B. TECH.)

JEE (Main) 2020

COMPUTER BASED TEST (CBT)

Memory Based Questions & Solutions

Date: 09 January, 2020 (SHIFT-2) | TIME : (2.30 p.m. to 05.30 p.m)

Duration: 3 Hours | Max. Marks: 300

SUBJECT: CHEMISTRY

PART : CHEMISTRY

SECTION – 1 : (Maximum Marks : 80)

Straight Objective Type (सीधे वस्तुनिष्ठ प्रकार)

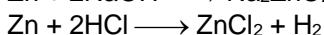
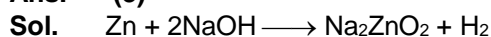
This section contains **20 multiple choice questions**. Each question has 4 choices (1), (2), (3) and (4) for its answer, out of which **Only One** is correct.

इस खण्ड में **20 बहु-विकल्पी प्रश्न** हैं। प्रत्येक प्रश्न के 4 विकल्प (1), (2), (3) तथा (4) हैं, जिनमें से **सिर्फ एक सही** है।

1. 5 g of Zn reacts with
(I) Excess of NaOH (II) Dilute HCl, then volume ratio of H₂ gas evolved in (I) and (II) is
(1) 2 : 1 (2) 1 : 2 (3) 1 : 1 (4) 3 : 1
5 g Zn निम्न के साथ क्रिया करता है।

(I) NaOH का आधिक्य (II) तनु HCl, तब (I) तथा (II) में उत्सर्जित H₂ गैस का आयतन अनुपात है—
(1) 2 : 1 (2) 1 : 2 (3) 1 : 1 (4) 3 : 1

Ans. (3)

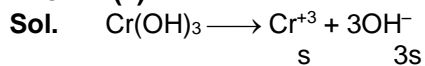


According to stoichiometry in both the reactions, equal number of moles of H₂ are evolved.
दोनों अभिक्रियाओं में रससमीकरणमिति के अनुसार H₂ के मोलों की समान संख्या उत्सर्जित होती है।

2. Given K_{sp} for Cr(OH)₃ is 6×10^{-31} then determine [OH⁻].
(Neglect the contribution of OH⁻ ions from H₂O)
दिया है Cr(OH)₃ के लिये K_{sp}, 6×10^{-31} है तब [OH⁻] का निर्धारण कीजिये।
(H₂O से OH⁻ आयनों का योगदान नगण्य मानें।)

- (1) $(18 \times 10^{-31})^{1/4}$ M (2) $(18 \times 10^{-31})^{1/2}$ M (3) $(6 \times 10^{-31})^{1/4}$ M (4) $\left(\frac{6}{27} \times 10^{-31}\right)^{1/4}$ M

Ans. (1)



$$K_{sp} = s \cdot (3s)^3$$

$$\Rightarrow 6 \times 10^{-31} = 27 \cdot s^4$$

$$\Rightarrow s = \left(\frac{6}{27} \times 10^{-31}\right)^{1/4}$$

$$[OH^-] = 3s$$

$$= 3 \times \left(\frac{6}{27} \times 10^{-31}\right)^{1/4} = (18 \times 10^{-31})^{1/4} \text{ M}$$

3. Select the correct statements among the followings
(A) LiCl does not dissolve in pyridine
(B) Li does not react ethyne to form ethynide.
(C) Li and Mg react slowly with water.
(D) Among alkali metals Li has highest hydration tendency.

निम्न में सही कथनों का चयन कीजिये—

- (A) LiCl पिरिडीन में नहीं घुलता है।
(B) Li एथाईन के साथ क्रिया करके एथाईनाइड नहीं बनाता है।
(C) Li तथा Mg जल के साथ धीरे-धीरे क्रिया करते हैं।
(D) क्षारीय मृदा धातुओं में Li उच्चतम जलयोजन प्रवृत्ति रखता है।

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

Ans. (1)

Sol. Theory based (सैद्धान्तिक)

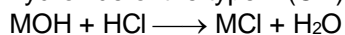
4. Given an element having following ionisation enthalpies $IE_1 = 496 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$ and $IE_2 = 4562 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$ one mole hydroxide of this element is treated separated with HCl and H_2SO_4 respectively. Moles of HCl and H_2SO_4 reacted respectively is

निम्न आयनन एन्थैल्पी रखने वाला एक तत्व दिया गया है $IE_1 = 496 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$ तथा $IE_2 = 4562 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$ इस तत्व के एक मोल हाइड्रॉक्साइड को पृथक रूप से क्रमशः HCl तथा H_2SO_4 के साथ उपचारित किया जाता है। अभिकृत HCl तथा H_2SO_4 के मोल क्रमशः है—

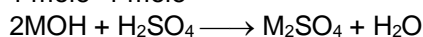
- (1) 1, 0.5 (2) 0.5, 1 (3) 2, 0.5 (4) 0.5, 2

Ans. (1)

Sol. According to the given data of I.E, This element must belong to group 1 and thus is monovalent & form hydroxide of the type $\text{M}(\text{OH})$.



1 mole 1 mole

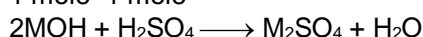


1 mole 1/2 mole

Sol. I.E. के दिये गये आंकड़ों के अनुसार यह तत्व वर्ग 1 से सम्बन्धित होना चाहिये इसलिये यह एकल संयोजी है तथा $\text{M}(\text{OH})$ प्रकार का हाइड्रॉक्साइड बनाता है।



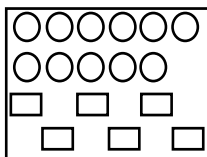
1 mole 1 mole



1 mole 1/2 mole

5. Reactant A represented by square is in equilibrium with product B represented by circles. Then value of equilibrium constant is

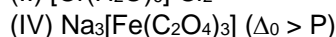
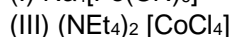
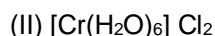
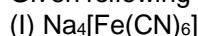
वर्ग द्वारा प्रदर्शित अभिकारक A वृत्तों द्वारा प्रदर्शित उत्पाद B के साथ साम्य में है। तब साम्य नियतांक का मान है।



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

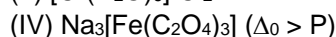
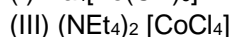
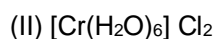
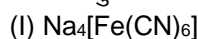
Ans. (2)

6. Given following complexes



Correct order of spin only magnetic moment for the above complexes is.

निम्न संकुल दिये गये हैं:



उपरोक्त संकुलों के लिए केवल चक्रण चुम्बकीय आघूर्ण का सही क्रम है—

(1) (II) > (III) > (IV) > I

(2) (II) > (IV) > (III) > (I)

(3) (I) > (IV) > (III) > (II)

(4) (II) > (I) > (IV) > (III)

Ans. (1)

Sol. As, $\mu_s = \sqrt{n(n+2)}$

Complex (I) $\rightarrow \text{Fe}^{+2} \Rightarrow \text{S.F.L} \Rightarrow t_{2g}^{2,2,2} e_g^{0,0} \Rightarrow \mu_s = 0$

Complex (II) $\rightarrow \text{Cr}^{+2} \Rightarrow \text{W.F.L} \Rightarrow t_{2g}^{1,1,1} e_g^{1,0} \Rightarrow \mu_s = \sqrt{24}$ B.M.

Complex (III) $\rightarrow \text{Co}^{+2} \Rightarrow \text{W.F.L} \Rightarrow e_g^{2,2} t_{2g}^{1,1,1} \Rightarrow \mu_s = \sqrt{15}$ B.M.

Complex (IV) $\rightarrow \text{Fe}^{+3} \Rightarrow \text{S.F.L} \Rightarrow t_{2g}^{2,2,1} e_g^{0,0} \Rightarrow \mu_s = \sqrt{3}$ B.M.

7. Select the correct option :

- (1) Entropy is function of temperature and also entropy change is function of temperature.
- (2) Entropy is a function of temperature & entropy change is not a function of temperature.
- (3) Entropy is not a function of temperature & entropy change is a function of temperature.
- (4) Both entropy & entropy change are not a function of temperature.

सही विकल्प का चयन कीजिए।

- (1) एन्ट्रॉपी ताप का फलन है तथा एन्ट्रॉपी परिवर्तन भी ताप का फलन है।
- (2) एन्ट्रॉपी ताप का फलन है तथा एन्ट्रॉपी परिवर्तन ताप का फलन नहीं है।
- (3) एन्ट्रॉपी ताप का फलन नहीं है तथा एन्ट्रॉपी परिवर्तन ताप का फलन है।
- (4) एन्ट्रॉपी तथा एन्ट्रॉपी परिवर्तन दोनों ताप का फलन नहीं है।

Ans. (1)

Sol. $\Delta S = \int \frac{dq}{T}$
 $S_T = \int_0^T \frac{ncdT}{T}$

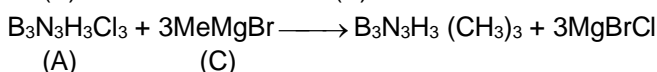
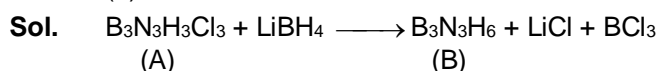
8. A compound (A ; $B_3N_3H_3Cl_3$) reacts with $LiBH_4$ to form inorganic benzene (B). (A) reacts with (C) to form $B_3N_3H_3(CH_3)_3$. (B) and (C) are respectively.

- (1) Boron nitride, $MeMgBr$
- (2) Boron nitride, $MeBr$
- (3) Borazine, $MeBr$
- (4) Borazine, $MeMgBr$

एक यौगिक (A ; $B_3N_3H_3Cl_3$) $LiBH_4$ के साथ क्रिया करके अकार्बनिक बैंजीन (B) बनाता है। (A), (C) के साथ क्रिया करके $B_3N_3H_3(CH_3)_3$ बनाता है। (B) तथा (C) क्रमशः हैं।

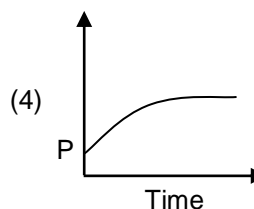
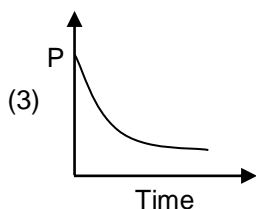
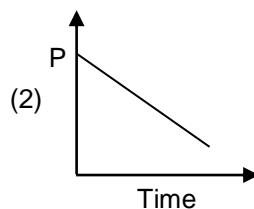
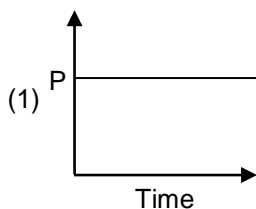
- (1) बोरान नाइट्राइड, $MeMgBr$
- (2) बोरान नाइट्राइड, $MeBr$
- (3) बोरोजीन, $MeBr$
- (4) बोरोजीनच, $MeMgBr$

Ans. (4)



9. In a box a mixture containing H_2 , O_2 and CO along with charcoal is present then variation of pressure with the time will be as follows :

एक बॉक्स में चारकोल के साथ H_2 , O_2 तथा CO युक्त एक मिश्रण उपस्थित है तो समय के साथ दाब का अन्तर निम्न प्रकार होगा—

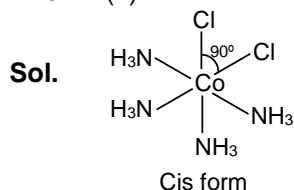


Ans. (3)

Sol. Theory based. (सैद्धान्तिक)

10. Given complex $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]$. In it if $\text{Cl} - \text{Co} - \text{Cl}$ bond angle is 90° then it is :
 (1) Cis-isomer (2) Trans- isomers
 (3) Meridional and trans (4) Cis and trans both
 संकुल $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]$ दिया गया है। यदि इसमें $\text{Cl} - \text{Co} - \text{Cl}$ बन्ध कोण 90° है तो यह है—
 (1) समपक्ष-समावयवी (2) विपक्ष-समावयवी
 (3) मेरीडियोनल तथा विपक्ष (4) समपक्ष तथा विपक्ष दोनों

Ans. (1)



11. Amongst the following which has minimum conductivity.
 (1) Distilled water (2) Sea water
 (3) Saline water used for intra venous injection (4) Well-water
 निम्न में से कौन न्यूनतम चालकता रखता है—
 (1) आसुत जल (2) समुद्री जल
 (3) अंतःशिरा इंजेक्शन के लिये प्रयुक्त लवणीय जल (4) कुएँ का जल

Ans. (1)

Sol. Theory based. (सैद्धान्तिक)

12. Number of sp^2 hybrid orbitals in Benzene is :
 बेन्ज़िन में sp^2 संकरित कक्षकों की संख्या है—
 (1) 18 (2) 24 (3) 6 (4) 12

Ans. (1)

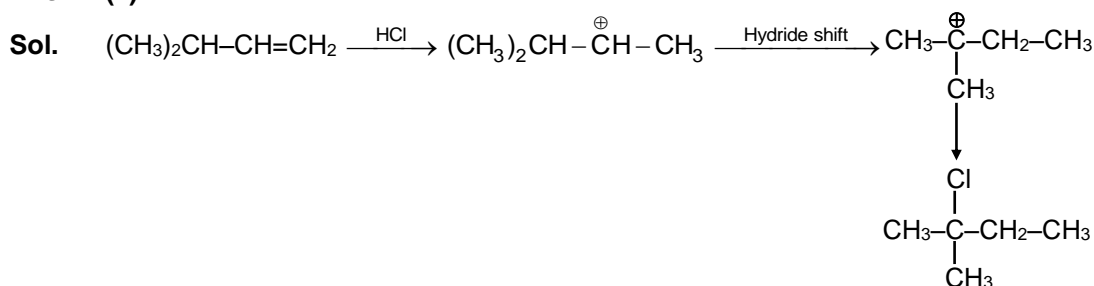
Sol. In benzene total six sp^2 hybrid carbon atoms are present. Each carbon atom has 3 sp^2 hybrid orbitals. Therefore total sp^2 hybrid orbitals are 18 in benzene.

Sol. बेन्ज़िन में कुल छः sp^2 संकरित कार्बन परमाणु उपस्थित हैं। प्रत्येक कार्बन परमाणु 3 sp^2 संकरित कक्षक रखता है। इसलिये बेन्ज़िन में कुल sp^2 संकरित कक्षक 18 हैं।

13. Which of the following reaction will not form racemic mixture as product?
 निम्न में से किस अभिक्रिया में रेसेमिक मिश्रण उत्पाद के रूप में प्राप्त नहीं होता है?



Ans. (2)



In this reaction, major product is not chiral.
 उपरोक्त अभिक्रिया में मुख्य उत्पाद किरैल नहीं है।

14. In which compound C–Cl bond length is shortest?

निम्न में किस यौगिक में C–Cl बंध लम्बाई सबसे कम है?

- (1) Cl–CH=CH₂ (2) Cl–CH=CH–CH₃
 (3) Cl–CH=CH–OCH₃ (4) Cl–CH=CH–NO₂

Ans. (4)

Sol. Resonance form of Cl–CH=CH–NO₂ is more stable than resonance form of any other given compounds. Hence, double bond character in carbon-chlorine bond is maximum and bond length is shortest.

Cl–CH=CH–NO₂ की अनुनादी संरचना अन्य सभी यौगिकों की अनुनादी संरचनाओं से सर्वाधिक स्थायी है। अतः कार्बन–क्लोरीन बंध में द्विबंध अभिलक्षण अधिकतम है तथा बंध लम्बाई सबसे कम होगी।

15. Biochemical oxygen demand (BOD) is defined as in ppm of O₂.

- (1) Required to sustain life
 (2) The amount of oxygen required by bacteria to break down the organic matter present in a certain volume of a sample of water.
 (3) The amount of oxygen required by anaerobic bacteria to break down the inorganic matter present in a certain volume of a sample of water.
 (4) Required photochemical reaction to degrade waste.

जैवरासायनिक ऑक्सीजन माँग (BOD) को कहा जाता है। (O₂ की ppm में मात्रा)

- (1) जीवन के लिए आवश्यक
 (2) जल के एक नमूने के निश्चित आयतन में उपस्थित कार्बनिक पदार्थ को विखंडित करने के लिए जीवाणु द्वारा आवश्यक ऑक्सीजन
 (3) जल के एक नमूने के निश्चित आयतन में उपस्थित अकार्बनिक पदार्थ को विखंडित करने के लिए अवायवीय जीवाणु द्वारा आवश्यक ऑक्सीजन
 (4) जैव अपघटनीय अपशिष्ट हेतु प्रकाश रासायनिक अभिक्रिया

Ans. (2)

Sol. The amount of oxygen required by bacteria to break down the organic matter present in a certain volume of a sample of water, is called **Biochemical Oxygen Demand (BOD)**.

जल के एक नमूने के निश्चित आयतन में उपस्थित कार्बनिक पदार्थ को विखंडित करने के लिए जीवाणु द्वारा आवश्यक ऑक्सीजन को 'जैवरासायनिक ऑक्सीजन माँग' (BOD) कहा जाता है।

16. Monomer(s) of which of the given polymer is chiral?

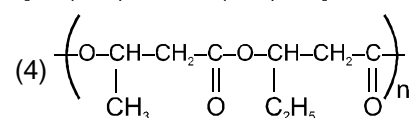
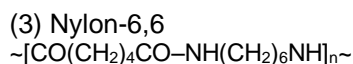
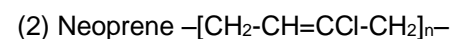
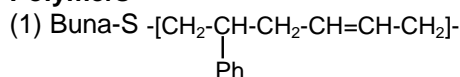
- (1) Buna-S (2) Neoprene (3) Nylon-6,6 (4) PHBV

निम्न में से कौनसा एकलक (monomer) किरैल है?

- (1) ब्युना-S (2) नियोप्रीन (3) नायलॉन-6,6 (4) PHBV

Ans. (4)

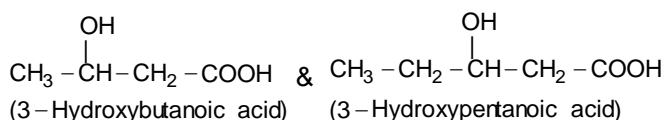
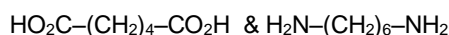
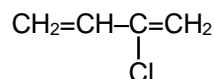
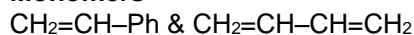
Sol. Polymers



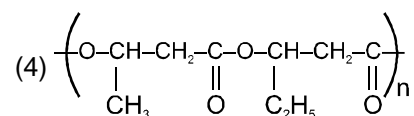
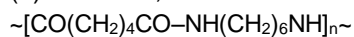
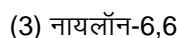
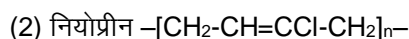
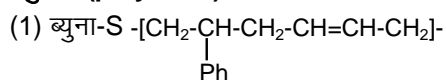
PHBV

In PHBV, both monomers have chiral centre.

Monomers



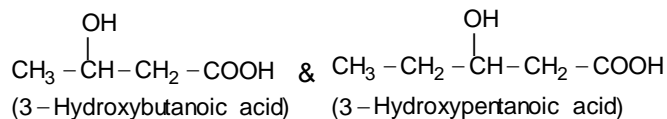
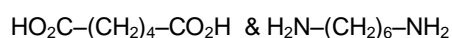
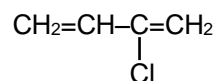
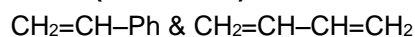
बहुलक (polymers)



PHBV

PHBV में दोनो एकलक किरैल केन्द्र रखते है।

एकलक (monomers)



17.

Lab tests			
Compound	Molisch's test	Barfoed test	Biuret test
A	✓	✗	✗
B	✓	✓	✗
C	✗	✗	✓

Which of the following options is correct ?

- | | | | |
|-----|---------|----------|---------|
| | A | B | C |
| (1) | Lactose | Glucose | Albumin |
| (2) | Lactose | Glucose | Alanine |
| (3) | Lactose | Fructose | Alanine |
| (4) | Glucose | Sucrose | Albumin |

प्रयोगात्मक परिक्षण			
यौगिक	मॉलिश परिक्षण	बोरफॉड परिक्षण	बाइयूरेट परिक्षण
A	✓	✗	✗
B	✓	✓	✗
C	✗	✗	✓

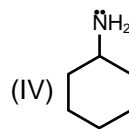
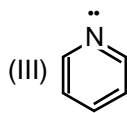
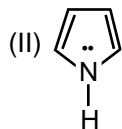
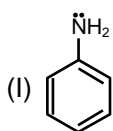
निम्न में से कौनसा विकल्प सही है?

- | | | | |
|-----|---------|----------|----------|
| | A | B | C |
| (1) | लेक्टोस | ग्लूकोस | एल्युमिन |
| (2) | लेक्टोस | ग्लूकोस | एलानीन |
| (3) | लेक्टोस | फ्रक्टोस | एलानीन |
| (4) | ग्लूकोस | सुक्रोस | एल्युमिन |

Ans. (1)
Sol.

प्रयोगात्मक परिक्षण	मॉलिश परिक्षण	बोरफॉड परिक्षण	बाइयूरेट परिक्षण
परिक्षण देता है	लेक्टोस, ग्लूकोस, फ्रक्टोस	ग्लूकोस	एल्युमिन
परिक्षण नहीं देता है		सुक्रोस	एलानीन

18. The order of basic character is :
क्षारीय अभिलक्षण का सही क्रम है—



(1) I > II > III > IV

(2) IV > III > I > II

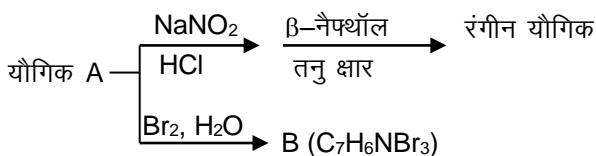
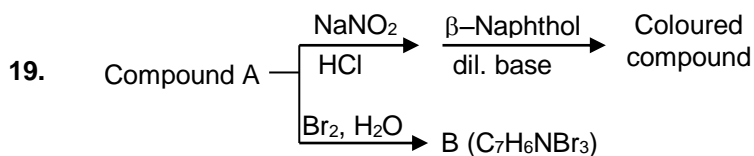
(3) II > I > III > IV

(4) IV > I > II > III

Ans. (2)

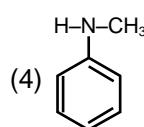
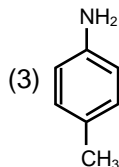
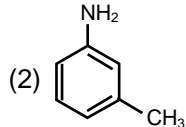
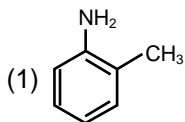
Sol. Basic strength depends upon availability of lone pairs. Greater the resonance of lone pairs lesser the basic strength.

एकाकी इलेक्ट्रॉन युग्म की उपलब्धता पर क्षारीय सामर्थ्यता निर्भर करती है। जितना ज्यादा एकाकी युग्म अनुनाद में सम्मिलित होगा क्षारीय सामर्थ्यता उतनी ही कम होगी।

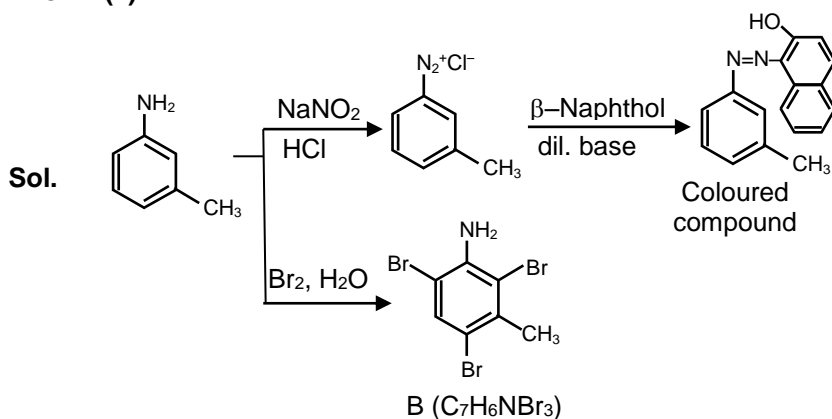


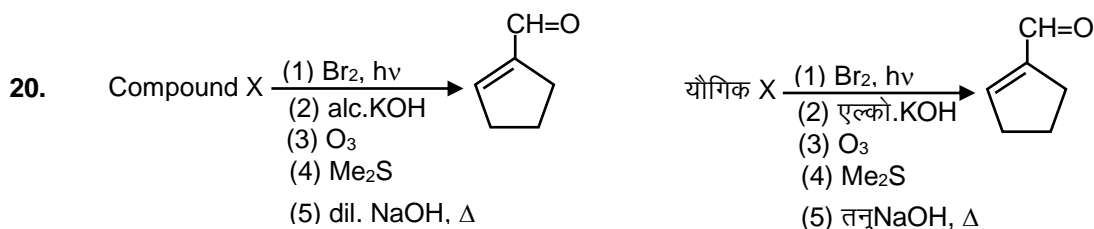
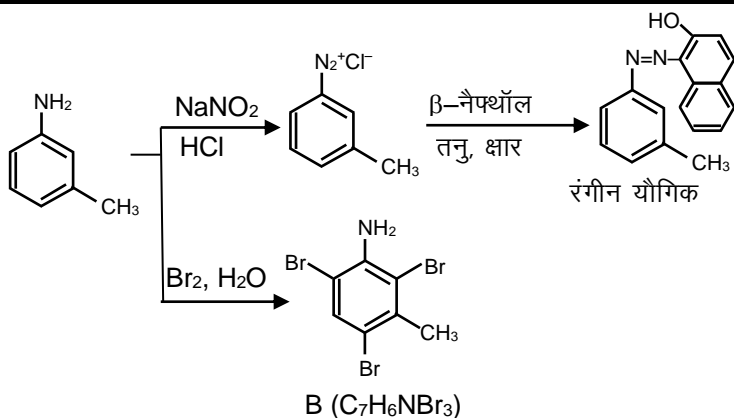
Compound A will be :

यौगिक A होगा:

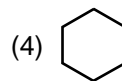
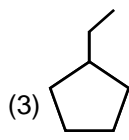
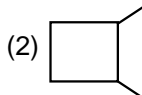
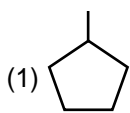


Ans. (2)

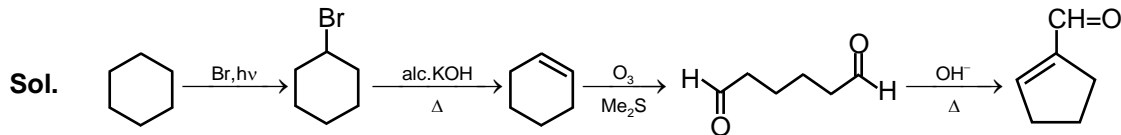




Compound X will be :
यौगिक X होगा:



Ans. (4)



SECTION – 2 : (Maximum Marks : 20)

- ❖ This section contains **FIVE (05)** questions. The answer to each question is **NUMERICAL VALUE** with two digit integer and decimal upto one digit.
- ❖ If the numerical value has more than two decimal places **truncate/round-off** the value upto **TWO** decimal places.
 - Full Marks : **+4** If **ONLY** the correct option is chosen.
 - Zero Marks : **0** In all other cases

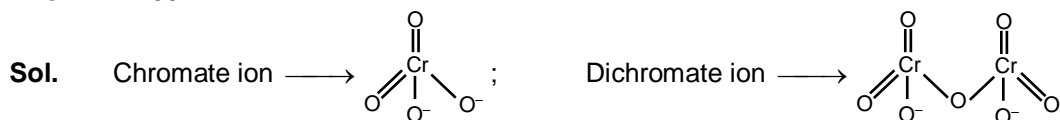
खंड 2 (अधिकतम अंक: 20)

- ❖ इस खंड में **पाँच (05)** प्रश्न हैं। प्रत्येक प्रश्न का उत्तर संख्यात्मक मान (**NUMERICAL VALUE**) हैं, जो द्वि-अंकीय पूर्णांक तथा दशमलव एकल-अंकन में है।
- ❖ यदि संख्यात्मक मान में दो से अधिक दशमलव स्थान है, तो संख्यात्मक मान को दशमलव के दो स्थानों तक **ट्रंकेट/राउंड ऑफ (truncate/round-off)** करें।
- ❖ अंकन योजना :
 - पूर्ण अंक : **+4** यदि सिर्फ सही विकल्प ही चुना गया है।
 - शून्य अंक : **0** अन्य सभी परिस्थितियों में।

21. Total number of Cr–O bonds in Chromate ion and dichromate ion is.

क्रोमेट आयन तथा डाइक्रोमेट आयन में Cr–O बन्धों की कुल संख्या है—

Ans. 12.00



\Rightarrow Total number of Cr and O bonds is 12.



\Rightarrow Cr तथा O बन्धों की कुल संख्या 12 है।

22. Lacto bacillus has generation time 60 min. at 300 K and 40 min. at 400 K. Determine activation energy

in $\frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$. ($R = 8.3 \text{ J K}^{-1}\text{mol}^{-1}$) $\left[\ln\left(\frac{2}{3}\right) = -0.4 \right]$ (given wrong in paper)

लेक्टोबेसिलस 300 K पर पीढ़ी समय 60 min. तथा 400 K पर 40 min रखता है। $\frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$ में सक्रियण ऊर्जा का निर्धारण

कीजिये। ($R = 8.3 \text{ J K}^{-1}\text{mol}^{-1}$) $\left[\ln\left(\frac{2}{3}\right) = -0.4 \right]$ (प्रश्नपत्र में गलत दिया गया है।)

Ans. 03.98

Sol. $\ln \frac{K_2}{K_1} = \frac{E_a}{R} \left[\frac{1}{T_1} - \frac{1}{T_2} \right]$

$$\ln \left(\frac{60}{40} \right) = \frac{E_a}{8.3} \times \frac{100}{400 \times 300}$$

$$\ln(3/2) \times 8.3 \times 1200 = E_a$$

$$\Rightarrow E_a = 0.4 \times 8.3 \times 1200$$

$$\Rightarrow E_a = 3984 \text{ J/mol.}$$

$$\Rightarrow E_a = 3.984 \text{ kJ/mol.}$$

23. One litre sea water ($d = 1.03\text{g/cm}^3$) contains 10.3 mg O_2 gas. Determine concentration of O_2 in ppm.

एक लीटर समुद्री जल ($d = 1.03\text{g/cm}^3$) में 10.3 mg O_2 गैस उपस्थित है। O_2 की सांद्रता का निर्धारण ppm में कीजिये

Ans. 10.00

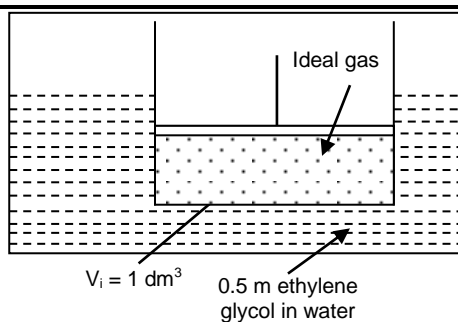
Sol. $\text{ppm} = \frac{10.3 \times 10^{-3}}{1030} \times 10^6 = 10$

24. 0.1 ml of an ideal gas has volume 1 dm^3 in a locked box with friction less piston. The gas is in thermal equilibrium with excess of 0.5 m aqueous ethylene glycol at its freezing point. If piston is released all of a sudden at 1 atm then determine the final volume of gas in dm^3 ($R = 0.08 \text{ atm L mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$ $K_f = 2.0 \text{ K molal}^{-1}$).

0.1 ml एक आदर्श गैस घर्षण रहित पिस्टन युक्त एक बन्द बॉक्स में 1 dm^3 आयतन रखती है। यह गैस इसके हिमांक पर 0.5 m जलीय एथाईलिन ग्लाइकोल के आधिक्य के साथ तापीय साम्य में है। यदि पिस्टन को अचानक 1 atm पर छोड़ दिया जाता है तो गैस के अन्तिम आयतन का निर्धारण dm^3 में कीजिये। ($R = 0.08 \text{ atm L mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$ $K_f = 2.0 \text{ K molal}^{-1}$).

Ans. (2.176 dm^3 , 2.18)

Sol.



$$K_f = 2.0$$

$$m = 0.5 \text{ m}$$

$$\Delta T_f = K_f m$$

$$= 0.5 \times 2$$

$$T_{\text{initial}} = 272 \text{ K}$$

$$n = 0.1 \text{ mol}$$

$$V = 1 \text{ dm}^3$$

$$P_{\text{gas}} = \frac{nRT}{V} = \frac{0.1 \times 0.08 \times 272}{1}$$

$$= 2.176 \text{ atm}$$

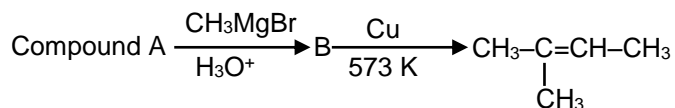
After releasing piston $P_1 V_1 = P_2 V_2$

पिस्टन छोड़ने के पश्चात् $P_1 V_1 = P_2 V_2$

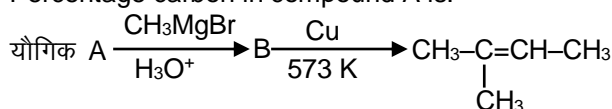
$$2.176 \times 1 = 1 \times V_2$$

$$V_2 = 2.176 \text{ dm}^3$$

25.



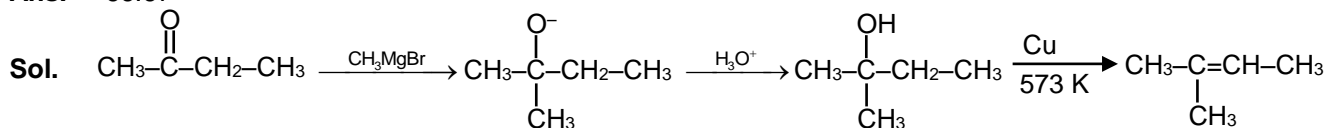
Percentage carbon in compound A is:



यौगिक A में कितने प्रतिशत कार्बन उपस्थित है:

Ans.

66.67



Compound A is $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ ($\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$)

$$\text{Percentage carbon in compound A} = \left(\frac{12 \times 4}{48 + 16 + 8} \times 100 \right) = 66.67$$

यौगिक A is $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ ($\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$)

$$\text{यौगिक A कार्बन की प्रतिशतता} = \left(\frac{12 \times 4}{48 + 16 + 8} \times 100 \right) = 66.67$$