

**UNIVERSITY OF MYSORE**  
**Postgraduate Entrance Examination November - 2021**



**QUESTION PAPER  
BOOKLET NO.**

**Entrance Reg. No.**

--	--	--	--	--	--	--

**SUBJECT CODE : 03**

**QUESTION BOOKLET**

(Read carefully the instructions given in the Question Booklet)

**COURSE : M.Sc.**

**SUBJECT : Chemistry/Organic Chemistry**

**MAXIMUM MARKS : 50**

**MAXIMUM TIME : 75 MINUTES**

(Including time for filling O.M.R. Answer sheet)

**INSTRUCTIONS TO THE CANDIDATES**

1. The sealed question paper booklet containing 50 questions enclosed with O.M.R. Answer Sheet is given to you.
2. Verify whether the given question booklet is of the same subject which you have opted for examination.
3. Open the question paper seal carefully and take out the enclosed O.M.R. Answer Sheet outside the question booklet and fill up the general information in the O.M.R. Answer sheet. If you fail to fill up the details in the form as instructed, you will be personally responsible for consequences arising during evaluating your Answer Sheet.
4. During the examination:
  - a) Read each question carefully.
  - b) Determine the Most appropriate/correct answer from the four available choices given under each question.
  - c) Completely darken the relevant circle against the Question in the O.M.R. Answer Sheet. For example, in the question paper if "C" is correct answer for Question No.8, then darken against Sl. No.8 of O.M.R. Answer Sheet using Blue/Black Ball Point Pen as follows:

Question No. 8. (A) (B) (C) (D) (Only example) (Use Ball Pen only)
5. Rough work should be done only on the blank space provided in the Question Booklet. Rough work should not be done on the O.M.R. Answer Sheet.
6. If more than one circle is darkened for a given question, such answer is treated as wrong and no mark will be given. See the example in the O.M.R. Sheet.
7. The candidate and the Room Supervisor should sign in the O.M.R. Sheet at the specified place.
8. Candidate should return the original O.M.R. Answer Sheet and the university copy to the Room Supervisor after the examination.
9. Candidate can carry the question booklet and the candidate copy of the O.M.R. Sheet.
10. The calculator, pager and mobile phone are not allowed inside the examination hall.
11. If a candidate is found committing malpractice, such a candidate shall not be considered for admission to the course and action against such candidate will be taken as per rules.
12. Candidates have to get qualified in the respective entrance examination by securing a minimum of 8 marks in case of SC/ST/Cat-I Candidates, 9 marks in case of OBC Candidates and 10 marks in case of other Candidates out of 50 marks.

**INSTRUCTIONS TO FILL UP THE O.M.R. SHEET**

1. There is only one most appropriate/correct answer for each question.
2. For each question, only one circle must be darkened with BLUE or BLACK ball point pen only. Do not try to alter it.
3. Circle should be darkened completely so that the alphabet inside it is not visible.
4. Do not make any unnecessary marks on O.M.R. Sheet.
5. Mention the number of questions answered in the appropriate space provided in the O.M.R. sheet otherwise O.M.R. sheet will not be subjected for evaluation.

ಗಮನಿಸಿ : ಸೂಚನೆಗಳ ಕನ್ನಡ ಆವೃತ್ತಿಯು ಈ ಪುಸ್ತಕದ ಹಿಂಭಾಗದಲ್ಲಿ ಮುದ್ರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ.

- 1) Which orbital has the set of quantum number  $n = 3, l = 2, m = +1$ ?
- (A)  $d_z^2$  (B)  $d_{xz}$   
 (C)  $d_{yz}$  (D)  $d_{xy}$
- 2) Anil, Kapil, Rahul and Sunil had arranged the following isoelectronic species in order of their decreasing ionic radii. Who had provided the correct order?
- (A) Anil :  $\text{Ca}^{2+} > \text{K}^+ > \text{S}^{2-} > \text{Cl}^-$  (B) Kapil:  $\text{Cl}^- > \text{S}^{2-} > \text{Ca}^{2+} > \text{K}^+$   
 (C) Rahul:  $\text{S}^{2-} > \text{Cl}^- > \text{K}^+ > \text{Ca}^{2+}$  (D) Sunil:  $\text{K}^+ > \text{Ca}^{2+} > \text{Cl}^- > \text{S}^{2-}$
- 3) Pauling's electronegativity values for elements are useful in predicting
- (A) Ionization potential of elements (B) Oxidation number of elements  
 (C) Coordination number of elements (D) Polarity of bonds in molecules
- 4) A group of four students A, B, C and D has arranged the oxygen species in the different order. One of the student has provided the correct order of bond strength is
- (A) Student A,  $\text{O}_2 > \text{O}_2^+ > \text{O}_2^- > \text{O}_2^{2-}$   
 (B) Student B,  $\text{O}_2^{2-} > \text{O}_2^- > \text{O}_2^+ > \text{O}_2$   
 (C) Student C,  $\text{O}_2^+ > \text{O}_2 > \text{O}_2^- > \text{O}_2^{2-}$   
 (D) Student D,  $\text{O}_2^{2-} > \text{O}_2^- > \text{O}_2^+ > \text{O}_2$
- 5) A chemist has determined the amount of iron ( $n = 4$ ) and reported the results (in grams) are 0.3039, 0.3049, 0.3043 and 0.3041. The mean and median of the results are respectively
- (A) 0.3043 and 0.3042 (B) 0.3039 and 0.3042  
 (C) 0.3042 and 0.3043 (D) 0.3039 and 0.3049
- 6) An incorrect statement about the nickel (dimethylglyoximate) complex is
- (A) Red coloured complex with a tetrahedral geometry  
 (B) Red coloured complex with a square planar geometry  
 (C) Red coloured complex with symmetrical H-bonding  
 (D) Red coloured complex formed with a bidentate ligand DMG

- 7) a lanthanoid contraction is due to  
 (A) Increasing nuclear charge  
 (B) Decreasing nuclear charge  
 (C) Decreasing screening effect  
 (D) Negligible screening effect of f-orbitals
- 8) Fullerene contains  
 (A) C-C bonds with bond length of 145.3 pm  
 (B) C=C bonds with bond length of 138.8 pm  
 (C) C-C bonds with bond length of 142 pm  
 (D) Both (A) and (B)
- 9) Four students Ankitha, Arpitha, Anusha and Arshitha have calculated the magnetic moments of  $\text{Ti}^{3+}$ ,  $\text{V}^{3+}$ ,  $\text{Cr}^{3+}$  and  $\text{Mn}^{3+}$ . One of the students has arranged the magnetic moments of these ions in increasing order properly. The correct order is  
 (A) Ankitha :  $\text{Ti}^{3+} < \text{V}^{3+} < \text{Cr}^{3+} < \text{Mn}^{3+}$   
 (B) Arpitha :  $\text{Mn}^{3+} < \text{Ti}^{3+} < \text{V}^{3+} < \text{Cr}^{3+}$   
 (C) Anusha :  $\text{Cr}^{3+} < \text{Mn}^{3+} < \text{Ti}^{3+} < \text{V}^{3+}$   
 (D) Arshitha :  $\text{V}^{3+} < \text{Cr}^{3+} < \text{Mn}^{3+} < \text{Ti}^{3+}$
- 10) An incorrect statement about liquid ammonia is  
 (A) Alkali metals dissolve in liq. ammonia to form a blue colour solution  
 (B) Blue coloured solution is composed of ammoniated electrons  
 (C) Boiling point of liquid ammonia is 102.3 °C  
 (D) The blue solution has a non-oxidising property
- 11) Two different coloured complexes of  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]^+$  are exist due to  
 (A) Linkage isomerism  
 (B) Geometrical isomerism  
 (C) Coordination isomerism  
 (D) Ionisation isomerism
- 12) Loss of a  $\beta$ -particle is equivalent to  
 (A) Increase in one proton only  
 (B) Decrease of one neutron only  
 (C) Both (A) and (B)  
 (D) Increase of mass of nuclei

13) Which one of the following exhibits a different property from the rest of the group?

- (A)  $[\text{Zn}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$  (B)  $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$   
 (C)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$  (D)  $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$

14) Bayer, Hall, Mond and Serpeck have developed methods for the purification of metals. One of the methods is different from other three methods. The different method is

- (A) Bayer's process (B) Hall's process  
 (C) Mond's process (D) Serpeck's process

15) Which of the following alloy is not containing element tin in its composition?

- (A) Bell metal (B) German silver  
 (C) Bronze (D) Solder

16) The number of isomers of pentane is

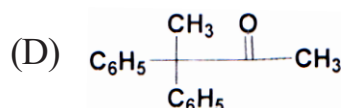
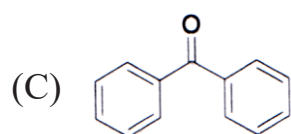
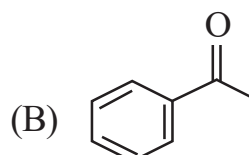
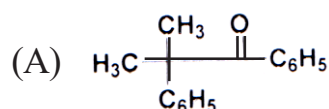
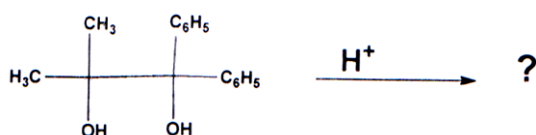
- (A) 2 (B) 1  
 (C) 4 (D) 3

17) The product formed in the following reaction is

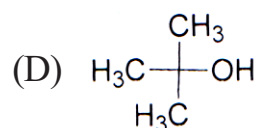
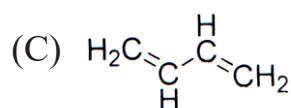
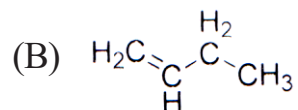
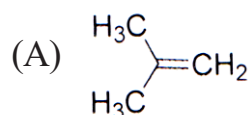
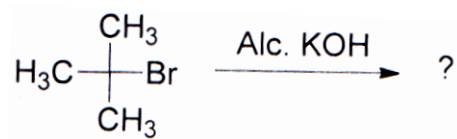


- (A)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$  (B)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO}$   
 (C)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COC}_6\text{H}_5$  (D)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOC}_2\text{H}_5$

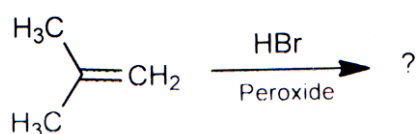
18) The product formed in the following reaction is



19) The product formed in the following reaction is



20) The product formed in the following reaction is



(A) ter-butyl bromide

(B) isobutyl bromide

(C) n-butyl bromide

(D) isopropyl bromide

21) The increasing order of acidity is

(i) phenol (ii) ortho-nitrophenol (iii) meta-nitrophenol

(iv) para-nitrophenol

(A) (i) < (ii) < (iii) < (iv)

(B) (ii) < (i) < (iv) < (iii)

(C) (iv) < (i) < (ii) < (iii)

(D) (i) < (iii) < (ii) < (iv)

22) The condition for the formation of cyanohydrin is

(A) acidic

(B) basic

(C) neutral

(D) both acidic and neutral

23) The product formed in sandmeyer reaction is

(A) phenol

(B) benzoic acid

(C) benzene

(D) halobenzene

- 24) Oxidation of glucose with bromine water gives
- (A) Gluconic Acid (B) Glucaric Acid  
(C) Glucuronic Acid (D) N-Hexane
- 25) The major product formed in the following reaction is
- acetophenone oxime  $\xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4}$  ?
- (A) N-methyl benzamide (B) Acetanilide  
(C) Benzanilide (D) Benzoic acid
- 26) The natural dye is
- (A) Congo red (B) Malachite green  
(C) Alizarin (D) Phenolphthalein
- 27) The IUPAC name of isoprene is
- (A) 3 methyl-1,3 butadiene (B) 2 methyl-1,3 butadiene  
(C) 2 methyl-1,3 pentadiene (D) 3 methyl-1,3 pentadiene
- 28) The stretching frequency of  $\text{C}=\text{C}$  is
- (A)  $1300 - 800 \text{ cm}^{-1}$  (B)  $1750 - 1700 \text{ cm}^{-1}$   
(C)  $2300 - 2000 \text{ cm}^{-1}$  (D)  $1600 - 1400 \text{ cm}^{-1}$
- 29) Orlon is a polymer of
- (A) Tetraflouro ethylene (B) Ethylene  
(C) Acrylonitrile (D) Vinyl chloride
- 30) Heterocyclic rings present in nicotine are
- (A) Pyridine and pyrrole (B) Pyridine and pyrrolidine  
(C) Piperidine and pyrrole (D) Piperidine and pyrrolidine

- 31) The rate of diffusion of methane at a given temperature is twice that of an unknown gas. The molar mass of the unknown gas is
- (A) 4 (B) 8  
(C) 32 (D) 64
- 32) Which of the following solutions will have the lowest freezing point?
- (A) 0.1 molal  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$  (B) 0.2 molal glucose  
(C) 0.1 molal  $\text{KNO}_3$  (D) 0.1 molal  $\text{NaCl}$
- 33) pH of a solution obtained by mixing equal volumes of the solutions with pH 3 and pH 5 is
- (A) 4 (B) 3.5  
(C) 3.3 (D) 2
- 34) The ionic strength of 0.001 molal solution of  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  is
- (A) 0.002 (B) 0.003  
(C) 0.004 (D) 0.006
- 35) The pH of the buffer solution prepared by mixing 500 ml of 0.2 M aqueous ammonia and 0.1 M  $\text{NH}_4\text{Cl}$  is (Given  $K_b = 2 \times 10^{-5}$  for aqueous ammonia)
- (A) 9.6 (B) 8.4  
(C) 10.6 (D) 12.4
- 36) When the temperature of 1 mol of a gas is increased by  $1^\circ\text{C}$  at constant pressure, the work done is
- (A)  $-R$  (B)  $2R$   
(C)  $R/2$  (D)  $3R$

- 37) For a non-linear triatomic gas, the value of the ratio of  $C_p$  and  $C_v$  at laboratory temperature is
- (A)  $7/5$  (B)  $9/7$   
(C)  $8/3$  (D)  $4/3$
- 38) When a gas is heated in a container of fixed volume, both internal energy and enthalpy of the gas increase. If  $\Delta U$  is the internal energy and  $\Delta H$  is the change in enthalpy, then
- (A)  $\Delta U < \Delta H$   
(B)  $\Delta U = \Delta H$   
(C)  $\Delta U > \Delta H$   
(D) All three reactions are possible depending on temperature
- 39) To a mixture of acetic acid and sodium acetate, further amount of sodium acetate is added, the pH of the mixture
- (A) Decreases (B) Remains unchanged  
(C) Increases (D) Not predictable
- 40) Gold (Given: Atomic radius of gold = 0.144 nm) crystallises in a face centered unit cell. What is the length of the side of the unit cell?
- (A) 203.6 pm (B) 407.2 pm  
(C) 203.6 nm (D) 407.2 nm
- 41) The energy of light radiation corresponding to the wavelength of 200 nm is
- (A) 5980 k cal/mole (B) 59800 k cal/mole  
(C) 1429.5 k cal/mole (D) 142.95 k cal/mole



42) The energy corresponding to sixth rotational state of rigid diatomic rotator is

- (A) 12 B (B) 18 B  
(C) 30 B (D) 42 B

43) The number of stretching modes of vibrations of  $\text{N}_2\text{O}$  molecule are

- (A) 2 (B) 3  
(C) 4 (D) 5

44) Out of Cu, Ag, Fe and Zn, the metal which can displace all others from salt solution is

- (A) Ag (B) Cu  
(C) Zn (D) Fe

45) The initial concentration of  $\text{N}_2\text{O}_5$  in the following first-order reaction  $\text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow 2\text{NO}_2 + \frac{1}{2}\text{O}_2$ , was  $1.2 \times 10^{-2}\text{M}$  at 318 K. The concentration of  $\text{N}_2\text{O}_5$  after 60 min was  $0.2 \times 10^{-2}\text{M}$ . The rate constant of the reaction at 318 K is

- (A)  $0.0298 \text{ min}^{-1}$  (B)  $0.298 \text{ min}^{-1}$   
(C)  $2.98 \text{ min}^{-1}$  (D)  $0.00298 \text{ min}^{-1}$

46) The  $t_{1/2}$  of a reaction is doubled as the initial concentration of the reactant is doubled, the order of reaction is

- (A) 2 (B) 1  
(C)  $\frac{1}{2}$  (D) 0

- 47) The specific conductance of 0.01 M aqueous solution of  $\text{CH}_3\text{COOH}$  is  $0.0163 \text{ ohm}^{-1} \text{ cm}^1$ , its equivalent conductance ( $\text{ohm}^{-1} \text{ cm}^2 \text{ mol}^{-1}$ ) is
- (A) 3.26 (B) 1.63  
(C) 16.3 (D) 32.6
- 48) The difference in volume or mass between the equivalence point and the end-point is
- (A) The indicator error (B) The titration error  
(C) The standard deviation (D) The mean of the volume
- 49) Which of the following involves a type of reaction different from the rest of the group?
- (A) Determination of iron using dichromate  
(B) Determination of manganese dioxide using permanganate  
(C) Determination of hardness of water using EDTA  
(D) Determination of vitamin C using thiosulfate
- 50) In a group of four chemists Bhanupriya, Jyothipriya, Nanjupriya and Vishnupriya have reported flame tests for the detection of inorganic ions. Three of them have reported correctly, while one has reported in mismatch the colour is
- (A) Bhanupriya: Lilac for potassium  
(B) Jyothipriya: Crimson red for strontium  
(C) Nanjupriya: Brick red for barium  
(D) Vishnupriya: Golden yellow for sodium.



## Rough Work

### ಅಭ್ಯರ್ಥಿಗಳಿಗೆ ಸೂಚನೆಗಳು

1. ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರ ಹಾಳೆಯ ಜೊತೆಗೆ 50 ಪ್ರಶ್ನೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಮೊಹರು ಮಾಡಿದ ಪ್ರಶ್ನೆ ಪುಸ್ತಕವನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡಲಾಗಿದೆ.
2. ಕೊಟ್ಟಿರುವ ಪ್ರಶ್ನೆ ಪುಸ್ತಕವು, ನೀವು ಪರೀಕ್ಷೆಗೆ ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಿಕೊಂಡಿರುವ ವಿಷಯಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ್ದೇ ಎಂಬುದನ್ನು ಪರಿಶೀಲಿಸಿರಿ.
3. ಪ್ರಶ್ನೆ ಪತ್ರಿಕೆಯ ಮೊಹರು ಜಾಗ್ರತೆಯಿಂದ ತೆರೆಯಿರಿ ಮತ್ತು ಪ್ರಶ್ನೆಪತ್ರಿಕೆಯಿಂದ ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರ ಹಾಳೆಯನ್ನು ಹೊರಗೆ ತೆಗೆದು, ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರ ಹಾಳೆಯಲ್ಲಿ ಸಾಮಾನ್ಯ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ತುಂಬಿರಿ. ಕೊಟ್ಟಿರುವ ಸೂಚನೆಯಂತೆ ನೀವು ನಮೂನೆಯಲ್ಲಿನ ವಿವರಗಳನ್ನು ತುಂಬಲು ವಿಫಲರಾದರೆ, ನಿಮ್ಮ ಉತ್ತರ ಹಾಳೆಯ ಮೌಲ್ಯಮಾಪನ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಉಂಟಾಗುವ ಪರಿಣಾಮಗಳಿಗೆ ವೈಯಕ್ತಿಕವಾಗಿ ನೀವೇ ಜವಾಬ್ದಾರಾಗಿರುತ್ತೀರಿ.
4. ಪರೀಕ್ಷೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ:
  - a) ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ಜಾಗ್ರತೆಯಿಂದ ಓದಿರಿ.
  - b) ಪ್ರತಿ ಪ್ರಶ್ನೆಯ ಕೆಳಗೆ ನೀಡಿರುವ ನಾಲ್ಕು ಲಭ್ಯ ಆಯ್ಕೆಗಳಲ್ಲಿ ಅತ್ಯಂತ ಸರಿಯಾದ/ ಸೂಕ್ತವಾದ ಉತ್ತರವನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸಿ.
  - c) ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಹಾಳೆಯಲ್ಲಿನ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಪ್ರಶ್ನೆಯ ವೃತ್ತಾಕಾರವನ್ನು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ತುಂಬಿರಿ. ಉದಾಹರಣೆಗೆ, ಪ್ರಶ್ನೆ ಪತ್ರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಪ್ರಶ್ನೆ ಸಂಖ್ಯೆ 8ಕ್ಕೆ "C" ಸರಿಯಾದ ಉತ್ತರವಾಗಿದ್ದರೆ, ನೀಲಿ/ಕಪ್ಪು ಬಾಲ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಪೆನ್ ಬಳಸಿ ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರ ಹಾಳೆಯ ಕ್ರಮ ಸಂಖ್ಯೆ 8ರ ಮುಂದೆ ಈ ಕೆಳಗಿನಂತೆ ತುಂಬಿರಿ:  
 ಪ್ರಶ್ನೆ ಸಂಖ್ಯೆ 8. (A) (B) (C) (D) (ಉದಾಹರಣೆ ಮಾತ್ರ) (ಬಾಲ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಪೆನ್ ಮಾತ್ರ ಉಪಯೋಗಿಸಿ)
5. ಉತ್ತರದ ಪೂರ್ವಸಿದ್ಧತೆಯ ಬರವಣಿಗೆಯನ್ನು (ಚಿತ್ತು ಕೆಲಸ) ಪ್ರಶ್ನೆ ಪತ್ರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಒದಗಿಸಿದ ಖಾಲಿ ಜಾಗದಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರವೇ ಮಾಡಬೇಕು (ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರ ಹಾಳೆಯಲ್ಲಿ ಮಾಡಬಾರದು).
6. ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಶ್ನೆಗೆ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ವೃತ್ತಾಕಾರವನ್ನು ಗುರುತಿಸಲಾಗಿದ್ದರೆ, ಅಂತಹ ಉತ್ತರವನ್ನು ತಪ್ಪು ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಯಾವುದೇ ಅಂಕವನ್ನು ನೀಡಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ. ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಹಾಳೆಯಲ್ಲಿನ ಉದಾಹರಣೆ ನೋಡಿ.
7. ಅಭ್ಯರ್ಥಿ ಮತ್ತು ಕೊಠಡಿ ಮೇಲ್ವಿಚಾರಕರು ನಿರ್ದಿಷ್ಟಪಡಿಸಿದ ಸ್ಥಳದಲ್ಲಿ ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಹಾಳೆಯ ಮೇಲೆ ಸಹಿ ಮಾಡಬೇಕು.
8. ಅಭ್ಯರ್ಥಿಯು ಪರೀಕ್ಷೆಯ ನಂತರ ಕೊಠಡಿ ಮೇಲ್ವಿಚಾರಕರಿಗೆ ಮೂಲ ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರ ಹಾಳೆ ಮತ್ತು ವಿಶ್ವವಿದ್ಯಾನಿಲಯದ ಪ್ರತಿಯನ್ನು ಹಿಂದಿರುಗಿಸಬೇಕು.
9. ಅಭ್ಯರ್ಥಿಯು ಪ್ರಶ್ನೆ ಪುಸ್ತಕವನ್ನು ಮತ್ತು ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಅಭ್ಯರ್ಥಿಯ ಪ್ರತಿಯನ್ನು ತಮ್ಮ ಜೊತೆ ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಹೋಗಬಹುದು.
10. ಕ್ಯಾಲ್ಕುಲೇಟರ್, ಪೇಜರ್ ಮತ್ತು ಮೊಬೈಲ್ ಫೋನ್‌ಗಳನ್ನು ಪರೀಕ್ಷಾ ಕೊಠಡಿಯ ಒಳಗೆ ಅನುಮತಿಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ.
11. ಅಭ್ಯರ್ಥಿಯು ದುಷ್ಕೃತ್ಯದಲ್ಲಿ ತೊಡಗಿರುವುದು ಕಂಡುಬಂದರೆ, ಅಂತಹ ಅಭ್ಯರ್ಥಿಯನ್ನು ಕೋರ್ಸ್‌ಗೆ ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ನಿಯಮಗಳ ಪ್ರಕಾರ ಅಂತಹ ಅಭ್ಯರ್ಥಿಯ ವಿರುದ್ಧ ಕ್ರಮ ಕೈಗೊಳ್ಳಲಾಗುವುದು.
12. ಈ ಪ್ರವೇಶ ಪರೀಕ್ಷೆಯಲ್ಲಿ ಅರ್ಹರಾಗಲು ಒಟ್ಟು 50 ಅಂಕಗಳಲ್ಲಿ SC/ST/Cat-I ಅಭ್ಯರ್ಥಿಗಳು ಕನಿಷ್ಠ 8 ಅಂಕಗಳನ್ನು, OBC ಅಭ್ಯರ್ಥಿಗಳು ಕನಿಷ್ಠ 9 ಅಂಕಗಳನ್ನು ಮತ್ತು ಇನ್ನಿತರ ಅಭ್ಯರ್ಥಿಗಳು ಕನಿಷ್ಠ 10 ಅಂಕಗಳನ್ನು ಪಡೆಯತಕ್ಕದ್ದು.

### ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಹಾಳೆಯನ್ನು ತುಂಬಲು ಸೂಚನೆಗಳು

1. ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಪ್ರಶ್ನೆಗೆ ಒಂದೇ ಒಂದು ಅತ್ಯಂತ ಸೂಕ್ತವಾದ/ಸರಿಯಾದ ಉತ್ತರವಿರುತ್ತದೆ.
2. ಪ್ರತಿ ಪ್ರಶ್ನೆಗೆ ಒಂದು ವೃತ್ತವನ್ನು ಮಾತ್ರ ನೀಲಿ ಅಥವಾ ಕಪ್ಪು ಬಾಲ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಪೆನ್‌ನಿಂದ ಮಾತ್ರ ತುಂಬತಕ್ಕದ್ದು. ಉತ್ತರವನ್ನು ಮಾರ್ಪಡಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬೇಡಿ.
3. ವೃತ್ತದೊಳಗಿರುವ ಅಕ್ಷರವು ಕಾಣದಿರುವಂತೆ ವೃತ್ತವನ್ನು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ತುಂಬುವುದು.
4. ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಹಾಳೆಯಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಅನಾವಶ್ಯಕ ಗುರುತುಗಳನ್ನು ಮಾಡಬೇಡಿ.
5. ಉತ್ತರಿಸಿದ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳ ಒಟ್ಟು ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು O.M.R. ಹಾಳೆಯಲ್ಲಿ ನಿಗದಿಪಡಿಸಿರುವ ಜಾಗದಲ್ಲಿ ನಮೂದಿಸತಕ್ಕದ್ದು. ಇಲ್ಲವಾದಲ್ಲಿ O.M.R. ಹಾಳೆಯನ್ನು ಮೌಲ್ಯಮಾಪನಕ್ಕೆ ಪರಿಗಣಿಸುವುದಿಲ್ಲ.

**Note :** English version of the instructions is printed on the front cover of this booklet.