

UNIVERSITY OF MYSORE
Postgraduate Entrance Examination October - 2022



**QUESTION PAPER
BOOKLET NO.**

Entrance Reg. No.					

SUBJECT CODE : 15

QUESTION BOOKLET

(Read carefully the instructions given in the Question Booklet)

COURSE : M.Sc.

SUBJECT : Group-4: 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) ● (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.

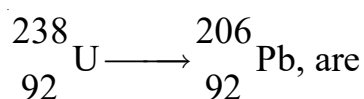
INSTRUCTIONS TO FILL UP THE O.M.R. SHEET

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) For the quantum numbers $n=3$, $l=2$ and $m=+1$, which orbital has this set of quantum numbers?
- (A) $d_{x^2-y^2}$ (B) d_{xz}
 (C) d_{yz} (D) d_{z^2}
- 2) Atomic number of Cu-atom is 29 ($Z=29$), the number of electrons with the azimuthal quantum numbers $l=1$ and $l=2$ respectively,
- (A) 12 and 10 (B) 12 and 9
 (C) 12 and 6 (D) 12 and 3
- 3) The correct order of first ionization potential in the following set is
- (A) $K > Na > Li$ (B) $B > C > N$
 (C) $Be > Mg > Ca$ (D) $Ge > Se > C$
- 4) Which of the following complexes are not correctly matched with the hybridization of their central metal ion?
- (i) $Ni(CO)_4$; sp^3
 (ii) $[Ni(CN)_4]^{2-}$; sp^3
 (iii) $[CoF_6]^{3-}$; d^2sp^3
 (iv) $[Fe(CN)_6]^{3-}$; sp^3d^2
- Select the correct option:
- (A) (i) and (ii) (B) (i) and (iii)
 (C) (i), (ii) and (iv) (D) (ii), (iii) and (iv)
- 5) Identify the type of process involved in the following chemical reaction:
- $$Al_2O_3 \cdot 2H_2O \longrightarrow Al_2O_3 + 2H_2O$$
- (A) Roasting (B) Calcination
 (C) Smelting (D) Reduction
- 6) What will be the effect of acidity by the addition of KNH_2 in liquid ammonia?
- (A) Increase (B) Neutralize
 (C) Decrease (D) Both (A) and (B)

7) The number of α - and β - particles emitted in the reaction :



- (A) $8\alpha, 6\beta$ (B) $6\alpha, 8\beta$
(C) $8\alpha, 10\beta$ (D) $6\alpha, 4\beta$

8) Ce^{4+} is intensely coloured due to

- (A) f-f transition
(B) d-d transition
(C) the charge transfer
(D) the presence of unpaired electrons

9) Cobalt(III) forms several octahedral complexes with ammonia. Which of the following will not give a test for chloride ions with AgNO_3 ?

- (A) $\text{CoCl}_3 \cdot 3\text{NH}_3$ (B) $\text{CoCl}_3 \cdot 4\text{NH}_3$
(C) $\text{CoCl}_3 \cdot 5\text{NH}_3$ (D) $\text{CoCl}_3 \cdot 6\text{NH}_3$

10) Based on MOT, Identify the correct statement about magnetic property and bond order with respect to O_2^+ .

- (A) Paramagnetic and bond order is less than O_2
(B) Paramagnetic and bond order is greater than O_2
(C) Diamagnetic and bond order is less than O_2
(D) Diamagnetic and bond order is greater than O_2

11) Molecular structures of noble gas compounds of XeO_3 and XeOF_4 are respectively,

- (A) Trigonal planar and square planar
(B) Pyramidal and trigonal bipyramidal
(C) Pyramidal and square pyramidal
(D) Trigonal planar and square pyramidal

12) The CFSE of Co(III) in $[\text{CoF}_6]^{3-}$ is

- (A) $-4Dq+P$ (B) $-6Dq+P$
(C) $-8Dq+P$ (D) $-10Dq+P$

- 13) The compounds $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_3$ and $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_4\text{Cl}_2]\text{H}_2\text{O}$ represent
(A) Ligand isomerism (B) Linkage isomerism
(C) Hydrate isomerism (D) Ionization isomerism
- 14) The median in the given data 3.080, 3.094, 3.107, 3.056, 3.112, 3.174 and 3.198 is...
(A) 3.056 (B) 3.198
(C) 3.094 (D) 3.107
- 15) Which of the following not containing polar bond?
(A) CO_2 (B) O_3
(C) NCl_3 (D) CH_4
- 16) Benzene and toluene are separated by
(A) Distillation (B) Fractional distillation
(C) Distillation under reduced pressure (D) Steam distillation
- 17) Octane 2,7-dione is obtained from the ozonolysis of
(A) 1,3-Dimethyl cyclohexene (B) 1,5-Dimethyl cyclohexene
(C) 1,4-Dimethyl cyclohexene (D) 1,2-Dimethyl cyclohexene
- 18) Reaction of benzyl chloride with hexamethylene tetramine in aqueous ethanol followed by acidification gives
(A) Benzylamine (B) Benzyl alcohol
(C) Benzaldehyde (D) Benzyl ethyl ether
- 19) Aromatic sulphonation is
(A) Reversible nucleophilic substitution
(B) Reverse electrophilic substitution
(C) Irreversible nucleophilic substitution
(D) Irreversible electrophilic substitution
- 20) Methyl magnesium iodide reacts with ethyl orthoformate gives
(A) acetaldehyde (B) acetone
(C) trimethyl carbinol (D) ethane

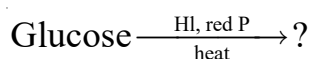
21) Phenyl acetate on heating with anhydrous Aluminium chloride followed by acidification to give

- (A) Meta hydroxyl acetophenone (B) Acetic acid
(C) Benzoic acid (D) Ortho hydroxyl acetophenone

22) Cannizzaro's reaction involves an intermolecular transfer of

- (A) $\overset{+}{\text{H}}$ (B) $\overset{-}{\text{H}}$
(C) $\overset{-}{\text{O}}\text{H}$ (D) $\overset{+}{\text{H}}$

23) Identify the product in the following reaction :

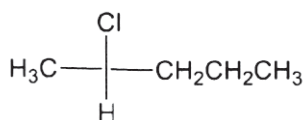
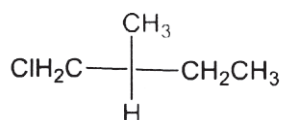


- (A) 1-iodo hexane (B) 2-iodo hexane
(C) 3-iodo hexane (D) n-hexane

24) Arrange the following in the increasing order of basicity

- i) *p*-methoxy aniline ii) Aniline
iii) *N,N*-dimethyl aniline
(A) ii < i < iii (B) i < ii < iii
(C) ii < iii < i (D) iii < ii < i

25) Name the R, S notations for the following:



- (A) R, R (B) R, S
(C) S, S (D) S, R

- 26) Oxidation of citral with alkaline potassium permanganate followed by chromic acid gives.
- (A) Acetone, glyoxal and pimelic acid
 - (B) Acetone, oxalic acid and laevulic acid
 - (C) Acetone, glyoxalic acid and pimaric acid
 - (D) Acetone, glyoxal and linolenic acid
- 27) Basicity of Pyrrole and Pyridine is
- (A) Pyridine is more basic than Pyrrole
 - (B) Pyrrole is more basic than Pyridine
 - (C) Pyrrole and Pyridine have same basicity
 - (D) None of these
- 28) The two-ring system present in nicotine are
- (A) Pyridine and Pyrrole
 - (B) Pyridine and Pyrrolidine
 - (C) Piperidine and Pyrrole
 - (D) Piperidine and Pyrrolidine
- 29) The IR stretching frequency of carbonyl group of acetophenone is
- (A) 1600 cm⁻¹
 - (B) 1690 cm⁻¹
 - (C) 2830 cm⁻¹
 - (D) 3320 cm⁻¹
- 30) Neoprene is a
- (A) Fibre
 - (B) Drug
 - (C) Plastic
 - (D) Rubber
- 31) The ionic strength (μ) for 0.05 M K₂SO₄ is...
- (A) 0.5M
 - (B) 0.15M
 - (C) 0.2M
 - (D) 0.6M

- 32) Plants and living beings are the examples of,
- (A) Isolated system (B) Adiabatic system
(C) Open system (D) Closed system
- 33) For a linear plot of $\log(x/m)$ versus $\log p$ in a Freundlich adsorption isotherm, the correct statement is (k and n are constants).
- (A) Both k and $1/n$ appear in the slope term
(B) $1/n$ appears as the intercept
(C) Only $1/n$ appears as the slope
(D) $\log(1/n)$ appears as the intercept
- 34) The Nernst distribution law is applied in the
- (A) Haber's process for the manufacture of NH_3
(B) Parke's process for the extraction of Ag
(C) Contact process for the manufacture of H_2SO_4
(D) Mond's process for the extraction of metal
- 35) Three aqueous solutions of KCl labelled as X, Y and Z with concentrations 0.2 M, 0.02 M and 0.002 M, respectively. The order of van't Hoff's factor for the solutions is
- (A) $i_x < i_y < i_z$ (B) $i_x > i_y > i_z$
(C) $i_x = i_y = i_z$ (D) $i_x < i_y > i_z$
- 36) The hydrogen ion concentration of a solution with pH value 2.69 is...
- (A) $2.042 \times 10^{-3} \text{ M}$ (B) $3.69 \times 10^{-2} \text{ M}$
(C) $4.31 \times 10^{-4} \text{ M}$ (D) 0.369 M

- 37) What is the concentration of H_2SO_4 when 10 mL of 0.2 M of H_2SO_4 is added to 90 mL of H_2O ?
- (A) 0.02 N (B) 0.04 M
(C) 0.04 N (D) 0.002 M
- 38) The increase in internal energy of the system is 100 J when 300 J heat is supplied to it. What is the amount of work done by the system?
- (A) -200 J (B) +200 J
(C) -300J (D) -400J
- 39) The Miller indices of crystal planes which cut through crystal axes at (6a, 3b, 3c) is,
- (A) (2, 3, 1) (B) (3, 2, 6)
(C) (1, 3, 2) (D) (1, 2, 2)
- 40) A molecule absorbs microwave photons of wave length 20 cm and causes rotation, the energy difference between the two rotational levels in joules is
- (A) 3.3×10^{-25} (B) 9.9×10^{-25}
(C) 5.9×10^{-25} (D) 4.3×10^{-25}
- 41) The solubility 's' of a sparingly soluble salt is related to its equivalent conductance at infinite dilution by the relation (k in specific conductance)
- (A) $s = \frac{k \times 1000}{\lambda_\infty - \lambda}$ (B) $s = \frac{c \times 1000}{\lambda_\infty - \lambda}$
(C) $s = \frac{k \times 1000}{\lambda_\infty}$ (D) $s = \frac{c \times 1000}{\lambda_\infty}$

42) The total number of normal modes of vibrations of N_2O molecule will be

- (A) 4 (B) 3
(C) 6 (D) 2

43) The alkali hydrolysis of an ester represented by,



- (A) Second -order but not bimolecular
(B) Bimolecular but first-order
(C) Bimolecular but not second-order
(D) Bimolecular and second-order

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

- (A) Second-order (B) Zero-order
(C) First-order (D) Fractional-order

45) The primary reference electrode for the measurement of electrode potential is

- (A) Glass electrode (B) Normal calomel electrode
(C) Standard hydrogen electrode (D) Silver-silver chloride electrode

46) Which of the following element is associated with ferroalloys?

- (A) Copper (B) Nickel
(C) Silicon (D) Zinc

- 47) In the analysis of copper-nickel alloy, the nickel is determined gravimetrically using
- (A) Diphenylamine (B) Dithiooxamide
(C) 8-hydroxy quinoline (D) Dimethylglyoxime
- 48) Which of the following is not used to detect manganese(II) ion in an analysis of inorganic mixture?
- (A) Lead oxide (B) Zinc oxide
(C) Potassium persulfate (D) Sodium bismuthate
- 49) Iron (III) is treated with thiocyanate to give red colouration due to
- (A) Reduction (B) Oxidation
(C) Complexation (D) Neutralization
- 50) Iron in the haematite ore is determined volumetrically using dichromate as an oxidant. An indicator used in this experiment is
- (A) Diphenylamine (B) Ferroin
(C) Phenolphthalein (D) Neutral Red



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.