

UNIVERSITY OF MYSORE
Postgraduate Entrance Examination July-2019



**QUESTION PAPER
BOOKLET SERIES**

X

**QUESTION PAPER
BOOKLET NO.**

Entrance Reg. No.

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

SUBJECT CODE : 3 0

QUESTION BOOKLET

(Read carefully the instructions given in the Question Booklet)

COURSE : M.Sc.

SUBJECT : Chemistry / Organic Chemistry

MAXIMUM MARKS : 50

MAXIMUM TIME : 1.15 HOURS

(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.

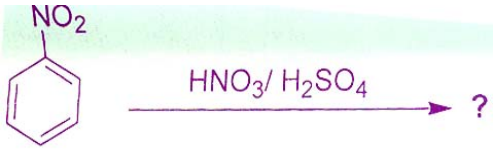
INSTRUCTIONS TO FILL UP THE O.M.R. SHEET

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) The 3p orbitals are completely filled by the electrons, then the new electron will enter into
- (A) 4s (B) 4p
(C) 4d (D) 3d
- 2) The correct order of radii is
- (A) $N < Be < B$ (B) $F^- < O^{2-} < N^{3-}$
(C) $N < Li < K$ (D) $Fe^{3+} < Fe^{2+} < Fe^{4+}$
- 3) Which of the following does not conduct electricity?
- (A) Molten NaOH (B) Molten KOH
(C) Solid NaCl (D) Aqueous NaCl
- 4) Caustic soda is
- (A) Effluorescent (B) Oxidant
(C) Reductant (D) Deliquescent
- 5) Which of the following is not correct one?
- (A) Diborane has two three centred B-H-B bonds
(B) Tetraborane has four three centred B-H-B bonds and one B-B bonds
(C) Diborane has one three centred B-H-B bond
(D) Boron forms electron deficient compounds
- 6) In laboratory, nitrogen is prepared by heating an aqueous solution of
- (A) Sodium nitrite
(B) Sodium nitrite and ammonium chloride
(C) Sodium nitrate and ammonium sulphate
(D) Ammonium sulphate

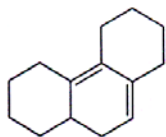
- 7) The shapes of XeF_2 and XeO_3 are, respectively
- (A) Pyramidal and linear (B) Linear and pyramidal
(C) Linear and planar (D) Planar and linear
- 8) Which of the following is diamagnetic?
- (A) Fe^{2+} (B) Cr^{3+}
(C) Cu^{2+} (D) Zn^{2+}
- 9) Ligand-SCN is an example of a
- (A) Bidentate ligand (B) Monodentate ligand
(C) Ambidentate ligand (D) Tridentate ligand
- 10) The IUPAC name of $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Cl}]\text{Cl}_2$ is
- (A) Chloropentammine cobalt(III) chloride
(B) Chloropentammine cobalt(II) chloride
(C) Chloropentammine cobalt(I) chloride
(D) Pentammine chloro cobalt chloride
- 11) In tetrahedral field, five d-orbitals are split into a
- (A) t_{2g} and e_g (B) t_{2g} and a_{1g}
(C) t_2 and e (D) a_{1g} and t_{2g}
- 12) Carbon cannot be used in the reduction of Al_2O_3 because
- (A) The enthalpy of formation of CO_2 is more than that of Al_2O_3
(B) Pure carbon is not easily available
(C) The enthalpy of formation of Al_2O_3 is very high
(D) It is an expensive proposition

- 13) Identify the statement that is not correct for Ellingham diagrams
- (A) These are the plots of $\Delta_f G^\circ$ Vs T
 - (B) Each plot is a straight line unless phase change occurs
 - (C) These plots signify the kinetics of reduction process
 - (D) These plots are based on thermodynamic concepts
- 14) Standard deviation is described as
- (A) The spread of the data
 - (B) The middle value
 - (C) Measuring the value that occurs most frequently
 - (D) Regression analysis
- 15) Which one of the following material is not used in the hardness of abrasive?
- (A) Fluorite
 - (B) Apatite
 - (C) Haematite
 - (D) Calcite
- 16) Name the products formed in the following reaction :
- 
- (A) 1, 2-Dinitrobenzene
 - (B) 1, 3-Dinitrobenzene
 - (C) 1, 4-Dinitrobenzene
 - (D) 4-Nitrobenzene sulfonic acid
- 17) Choose the increasing order of acidity
- (A) Alkyne < Alkane < Alkene
 - (B) Alkane < Alkyne < Alkene
 - (C) Alkene < Alkane < Alkyne
 - (D) Alkane < Alkene < Alkyne
- 18) According to Bayer's strain theory, which of the following molecule is more stable?
- (A) Cyclopentane
 - (B) Cyclohexane
 - (C) Cyclopropane
 - (D) Cyclobutane

- 19) Which of the following is the Huckel's rule?
- (A) $2n+2$ (B) $4n+1$
(C) $2n+1$ (D) $4n+2$
- 20) Name the reaction product of glycerol with HI?
- (A) n-Propane (B) Propene
(C) Isopropyl iodide (D) n-Propyl iodide
- 21) Chlorobenzene is obtained by the reaction of benzene diazonium chloride with
- (A) Cu_2Cl_2 (B) NaCl
(C) KCl (D) CuCl_2
- 22) o-Nitroaniline is less polar than p-nitroaniline because of
- (A) Intermolecular hydrogen bonding (B) Ionic bond
(C) Covalent bond (D) Intramolecular hydrogen bond
- 23) Heptane-2,6-dione is obtained from the ozonolysis of
- (A) 2,3-dimethyl cyclopentene
(B) 1,2-dimethyl cyclopentane
(C) 1,2-dimethyl cyclopentene
(D) 2,3-dimethyl cyclopentane
- 24) Ketonic hydrolysis of ethyl acetoacetate yields,
- (A) Two moles of acetic acid
(B) One molecule of acetone
(C) One mole of acetoacetic acid
(D) One molecule of acetone and one molecule of ethyl acetate

- 25) Table sugar is a disaccharide consists of
- (A) Glucose and glycose
 - (B) Glucose and galactose
 - (C) Fructose and fructose
 - (D) Fructose and glucose
- 26) Based on the principle, chromatography can be classified as
- (A) Adsorption and partition chromatography
 - (B) Planar and column chromatography
 - (C) Paper and partition chromatography
 - (D) Radial and planar chromatography
- 27) Which one of the following is monocyclic monoterpene?
- (A) α -Pinene
 - (B) Menthol
 - (C) Camphor
 - (D) Borneol
- 28) Which of the biomolecule contain non-transition metal?
- (A) Vitamin B₁₂
 - (B) Haemoglobin
 - (C) Chlorophyll
 - (D) Insulin
- 29) Paracetamol is an
- (A) Analgesic
 - (B) Antipyretic
 - (C) Antimalarial
 - (D) Both antipyretic and analgesic

30) $\lambda_{\max}$ for the following compound is,



(A) 295nm

(B) 298nm

(C) 301nm

(D) 293nm

31) The pH of the blood is maintained by the buffer system is

(A) NaCl and HCl

(B) NH_4Cl and NH_4OH

(C) Sodium citrate and citric acid

(D) HCO_3^- and H_2CO_3

32) If the activity of a solution is given by 1.08 and concentration is 1.2 M, the activity co-efficient is,

(A) 1.296

(B) 0.12

(C) 0.9

(D) 1.111

33) The example of emulsion is

(A) Soap

(B) Butter

(C) Cheese

(D) Starch

34) The vapour pressure of a dilute aqueous solution of glucose is 740 mm of mercury at 298 K. The mole fraction of the solute is

(A) 1/20

(B) 1/38

(C) 1/76

(D) 1/740

35) The osmotic pressure of a sugar solution at 24°C is 2.5atm, Then the concentration of the solution in moles per litre is given by

(A) 10.26 mol/lit

(B) 1.026 mol/lit

(C) 0.1026 mol/lit

(D) 0.0126 mol/lit

36) Which of the following sets of conditions makes a process spontaneous at all temperatures?

(A) $\Delta H = 0; \Delta S > 0$

(B) $\Delta H = 0; \Delta S < 0$

(C) $\Delta H > 0; \Delta S > 0$

(D) $\Delta H < 0; \Delta S < 0$

37) How many kinds of space lattices are possible in a crystal?

(A) 23

(B) 7

(C) 230

(D) 14

38) The vapour phase of the metastable phase is always _____ than that of the stable phase at the same temperature

(A) Lower

(B) Higher

(C) Constant

(D) Neither low nor high

39) The Clausius-Clayperon equation helps to calculate

(A) Latent heat of vaporization

(B) Melting point of the solvent

(C) Heat of neutralization

(D) Molecular weight of solute

40) In some photochemical reactions low quantum yield is obtained due to

(A) Deactivation of the reacting molecules

(B) Dissolution of the reacting molecule

(C) Fragmentation of the products

(D) Formation of stable products

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) Borax ($\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7$) on hydrolysis produces a solution which is

- (A) Acidic
- (B) Basic
- (C) Neutral
- (D) Sometimes acidic, sometimes basic

43) In the lead acid accumulate, PbO_2 is

- (A) the anode in the charging period
- (B) the cathode in the charging period
- (C) the anode in the discharging period
- (D) a depolarizer

44) The alkali hydrolysis of an ester represented by



This reaction is,

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

45) How many kinds of protons are there in the NMR spectrum of $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$?

- | | |
|-------|-------|
| (A) 2 | (B) 3 |
| (C) 6 | (D) 8 |

46) Iodine value is used for the determination of

- | | |
|-------------------------------|---------------------------|
| (A) Molecular weight | (B) Unsaturation |
| (C) Number of hydroxyl groups | (D) Number of fatty acids |

- 47) Electrical conductivity of an electrolyte depends upon,
- (A) The number of molecules in the electrolytes
 - (B) The number of ions present in the electrolytes
 - (C) The number of molecules present in the solvent
 - (D) The number of ions present in the solution
- 48) Which of the following can be used to measure pH?
- (A) Glass electrode
 - (B) Hydrogen electrode
 - (C) Quinhydrone electrode
 - (D) All of these
- 49) A colourless salt gives violet colour in Bunsen flame, it may be
- (A) K_2CO_3
 - (B) Na_2CO_3
 - (C) Na_2CrO_4
 - (D) $BaCO_3$
- 50) Ions of Ca, Ba and Sr precipitate in fifth group as their
- (A) Oxides
 - (B) Sulphides
 - (C) Carbonates
 - (D) Sulphates



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.