

EXAMINATION CODE: **04** HSTR-2

QUESTION BOOKLET Sl. No.

Dist. Code		Registration No.					

7654481

QUESTION BOOKLET – PAPER-II
(Read carefully the instructions given in the Question Booklet)

SUBJECTS: CHEMISTRY, BIOLOGY

MAXIMUM MARKS : 100

MAXIMUM TIME : 2 HOURS

SUBJECT CODE :

B S**INSTRUCTIONS TO THE CANDIDATES**

- The sealed Question Booklet containing 100 questions enclosed with O.M.R. Answer Sheet is given to you.
- Verify whether the given question booklet is of the same subject which you have opted as in your Admission Ticket.
- Open the question paper seal carefully and take out the enclosed OMR Answer Sheet outside the question booklet and fill up the general information from Sl. No. 1 to 10 of OMR Answer Sheet. If you fail to fill up the details in the form of alphabet and signs as instructed, you will be personally responsible for consequences arising during scoring of your answer sheet.
- Enter the Question Paper Booklet Sl. No. in the OMR Answer Sheet at Sl. No. 4.
- Enter the Code of the subject you opted in the Sl. No. 9 of OMR Answer Sheet.
 - During the Examination :- Read each question carefully.
 - Select the correct answer out of the four choices given under each question. Completely darken/shade the relevant circle against Question No. in the OMR Answer Sheet. For Example, in a question paper if Sl. No. 3 is correct answer for question No. 20, then darken before Sl. No. 20 of OMR Answer Sheet using blue / black ball point pen as follows.

20. ① ② ● ④ (Only example)
- 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.
- 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 OMR Answer Sheet.
- The candidate and the Room Supervisor should sign in the OMR Sheet at specified place. Candidate has to put left hand thumb impression at specified place compulsorily. Corrections/Overwriting on OMR Answer Sheet will be not entertained.
- Each of the candidate is given carbonless O.M.R. sheet in duplicate. Candidate should return the original O.M.R. Answer sheet to the Room Supervisor and retain carbonless copy of the same with him after the examination.
- Calculator, pager & mobile phones are not allowed inside the examination hall.
- If a candidate is found committing malpractice, such a candidate shall not be considered for recruitment and action will be taken against such candidate as per rules.

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

- There is only one correct answer for each question.
- All entries in the circle must be made with BLUE or BLACK ball point pen only. Do not try to alter the entry.
- Circle should be darkened completely so that the numeral inside the circle is not visible.
- Do not make any stray marks on this sheet.
- This is a carbonless Answer Sheet. There is no need to shade the second copy separately.



(2)

BIOLOGICAL SCIENCE

Chemistry

1. Among the following compounds, the bond length between the carbon atom is shortest in

- (1) Ethane
- (2) Ethene
- (3) Ethyne
- (4) Benzene

2. The law which describes the relationship between the volume and temperature of a gas at constant pressure is called

- (1) Boyle's law
- (2) Charles law
- (3) Dalton's law
- (4) Avogadro's law

3. The oxidation number of Chromium in $K_2Cr_2O_7$ is

- (1) +7
- (2) +5
- (3) +6
- (4) +4

4. Identify the exothermic process among the following :

- (1) melting of solid
- (2) evaporation of liquid
- (3) sublimation of solid
- (4) combustion of solid

1. ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಬಂಧದ ಉದ್ದವು ಚಿಕ್ಕದಾಗಿರುತ್ತದೆ ?

- (1) ಈಥೇನ್
- (2) ಈಥೀನ್
- (3) ಈಥೈನ್
- (4) ಬೆಂಜೀನ್

2. ಸ್ಥಿರ ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ, ಅನಿಲಗಳ ಗಾತ್ರ ಮತ್ತು ತಾಪಮಾನಗಳ ನಡುವಿನ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ನಿರೂಪಿಸುವ ನಿಯಮ

- (1) ಬಾಯ್ಲಿನ ನಿಯಮ
- (2) ಚಾರ್ಲಸ್‌ನ ನಿಯಮ
- (3) ಡಾಲ್ಟನ್‌ನ ನಿಯಮ
- (4) ಅವಗಾಡ್ರೋ ನಿಯಮ

3. $K_2Cr_2O_7$ ನಲ್ಲಿ ಕ್ರೋಮಿಯಂನ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸಂಖ್ಯೆ

- (1) +7
- (2) +5
- (3) +6
- (4) +4

4. ಈ ಕೆಳಗಿನವುಗಳಲ್ಲಿ ಬಹಿರುಷ್ಣಕ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಗುರುತಿಸಿ.

- (1) ಘನವಸ್ತುವಿನ ಕರಗುವಿಕೆ
- (2) ದ್ರವ ವಸ್ತುವಿನ ಆವಿಯಾಗುವಿಕೆ
- (3) ಘನ ವಸ್ತುವಿನ ಉತ್ಪತನ
- (4) ಘನ ವಸ್ತುವಿನ ದಹನ

□ BS

Paper-II

(3)

5. Ethyne is prepared by the action of water on
- (1) Al_4C_3
 - (2) CaC_2
 - (3) $CaCO_3$
 - (4) $(CH_3COO)_2Ca$
6. Benzene does not undergo addition reaction easily because
- (1) it has a cyclic structure.
 - (2) double bonds in it are very strong.
 - (3) resonance stabilized system is to be preserved.
 - (4) it has six hydrogen atom.
7. If 2 gm of urea is dissolved in 38 gm of water, then the percentage of urea by mass in the solution is
- (1) 5%
 - (2) 95%
 - (3) 5.26%
 - (4) 9.5%
8. The zig-zag motion of colloidal particles was first observed by
- (1) John Tyndal
 - (2) Robert Brown
 - (3) Zsigmondy
 - (4) Ostwald

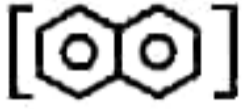
5. ಈಥೈನ್ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ನೀರು ಯಾವ ರಾಸಾಯನಿಕ ವಸ್ತುವಿನೊಂದಿಗೆ ವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ ?
- (1) Al_4C_3
 - (2) CaC_2
 - (3) $CaCO_3$
 - (4) $(CH_3COO)_2Ca$
6. ಬೆಂಜೀನ್ ಆದೇಶದ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಸುಲಭವಾಗಿ ಪಾಲೊಳ್ಳದಿರಲು ಕಾರಣ
- (1) ಚಕ್ರೀಯ ರಚನೆ ಹೊಂದಿದೆ.
 - (2) ಅದರಲ್ಲಿರುವ ದ್ವಿಬಂಧಗಳು ಬಲವಾಗಿವೆ.
 - (3) ಅನುರಣನ ಸ್ಥಿರತೆ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯ ಸಂರಕ್ಷಣೆ.
 - (4) ಆರು ಜಲಜನಕ ಪರಮಾಣುಗಳಿವೆ.
7. 2 ಗ್ರಾಂ ಯೂರಿಯಾವನ್ನು 38 ಗ್ರಾಂ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಲೀನವಾಗಿಸಿದರೆ, ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿರುವ ಯೂರಿಯಾ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯ ಶೇಕಡಾವಾರು ಪ್ರಮಾಣ
- (1) 5%
 - (2) 95%
 - (3) 5.26%
 - (4) 9.5%
8. ಕಲಿಲಗಳ ಡೊಂಕು ಡೊಂಕಾದ ಚಲನೆಯನ್ನು ಮೊದಲು ಗಮನಿಸಿದವರು
- (1) ಜಾನ್ ಟಿಂಡಾಲ್
 - (2) ರಾಬರ್ಟ್ ಬ್ರೌನ್
 - (3) ಸಿಗ್ಮೊಂಡಿ
 - (4) ಒಸ್ಟ್ವಾಲ್ಡ್

Paper-II

□ BS

(4)

9. An example of a covalent crystalline solid is

- (1) SiO_2
- (2) CaF_2
- (3) NaCl
- (4) C_{10}H_8 

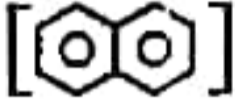
10. Colligative properties of solutions are those which depend upon

- (1) nature of the solvent
- (2) nature of the solute
- (3) the number of solvent molecules
- (4) the number of solute particles

11. In $\text{H}_2\text{-O}_2$ fuel cell the reaction occurring at cathode is

- (1) $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$
- (2) $\text{H}^+(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq}) \longrightarrow \text{H}_2\text{O}(\text{l})$
- (3) $\text{O}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + 4\text{e}^- \longrightarrow 4\text{OH}^-(\text{aq})$
- (4) $\text{H}^+(\text{aq}) + \text{e}^- \longrightarrow \frac{1}{2} \text{H}_2(\text{g})$

9. ಈ ಕೆಳಗಿನವುಗಳಲ್ಲಿ ಸಹವೇಲೆನ್ನಿ ಸ್ಫಟಿಕ ಘನವಸ್ತುವಿಗೆ ಉದಾಹರಣೆ

- (1) SiO_2
- (2) CaF_2
- (3) NaCl
- (4) C_{10}H_8 

10. ದ್ರಾವಣದ ಸಂಕಲನಶೀಲ ಗುಣಗಳು ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುವ ಅಂಶ

- (1) ದ್ರಾವಕದ ಸ್ವಭಾವ
- (2) ದ್ರಾವ್ಯದ ಸ್ವಭಾವ
- (3) ದ್ರಾವಕ ಅಣುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ
- (4) ದ್ರಾವ್ಯದ ಅಣುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ

11. $\text{H}_2\text{-O}_2$ ಇಂಧನ ಕೋಶದ ಋಣಾಗ್ರದ ಬಳಿ ನಡೆಯುವ ಕ್ರಿಯೆ

- (1) $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$
- (2) $\text{H}^+(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq}) \longrightarrow \text{H}_2\text{O}(\text{l})$
- (3) $\text{O}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + 4\text{e}^- \longrightarrow 4\text{OH}^-(\text{aq})$
- (4) $\text{H}^+(\text{aq}) + \text{e}^- \longrightarrow \frac{1}{2} \text{H}_2(\text{g})$

(5)

12. Which among the following, is a thermosetting plastic ?

- (1) Polypropylene
- (2) Polystyrene
- (3) Melamine
- (4) Polyethene

13. The Electronic Configuration of sodium ion (Na^+) is

- (1) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
- (2) $1s^2 2s^2 2p^6$
- (3) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
- (4) $1s^2 2s^2 2p^5$

14. Which is acid salt ?

- (1) NaCl
- (2) Na_2SO_4
- (3) NaNO_3
- (4) NaHSO_4

15. The general formula of cyclo-alkane is

- (1) $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$
- (2) $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$
- (3) C_nH_n
- (4) C_nH_{2n}

12. ಈ ಕೆಳಗಿನವುಗಳಲ್ಲಿ ಥರ್ಮೋಸೆಟ್ಟಿಂಗ್ ಪ್ಲಾಸ್ಟಿಕ್ ಅನ್ನು ಗುರುತಿಸಿ.

- (1) ಪಾಲಿಪ್ರೊಪೈಲಿನ್
- (2) ಪಾಲಿಸ್ಟೈರಿನ್
- (3) ಮೆಲಮೈನ್
- (4) ಪಾಲಿಈಥೀನ್

13. ಸೋಡಿಯಂ ಆಯಾನಿನ (Na^+) ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವಿನ್ಯಾಸವು

- (1) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
- (2) $1s^2 2s^2 2p^6$
- (3) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
- (4) $1s^2 2s^2 2p^5$

14. ಆಮ್ಲೀಯ ಲವಣ ಯಾವುದು ?

- (1) NaCl
- (2) Na_2SO_4
- (3) NaNO_3
- (4) NaHSO_4

15. ಸೈಕ್ಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳ ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರ

- (1) $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$
- (2) $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$
- (3) C_nH_n
- (4) C_nH_{2n}

Paper-II

BS

16. The 3rd transition metal ion is diamagnetic with the electronic configuration is

- (1) 3d²
- (2) 3d⁶
- (3) 3d⁷
- (4) 3d¹⁰

17. The main constituent of amalgam is

- (1) Fe
- (2) Hg
- (3) Au
- (4) Os

18. Identify the correct matching :

Alloys		Uses
i. Nichrome	a. Artificial magnets	
ii. Alnico	b. Measuring tape	
iii. Invar steel	c. Heating coils	
i	ii	iii
(1) c	b	a
(2) c	a	b
(3) b	c	a
(4) b	a	c

19. Among the following, index for the gold number is

- (1) protective gold
- (2) gold present in ornaments
- (3) extent of gold plating done
- (4) presence of electric charge on colloid

16. ಮೂರನೆ ಆವರ್ತದ ಸಂಕ್ರಮಣ ಲೋಹೀಯ ಅಯಾನು ಈ ಕೆಳಗಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವಿನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ಡಯಾ-ಕಾಂತೀಯವಾಗಿದೆ

- (1) 3d²
- (2) 3d⁶
- (3) 3d⁷
- (4) 3d¹⁰

17. ಅಮಾಲ್ಗಮ್‌ನಲ್ಲಿನ ಪ್ರಮುಖ ಘಟಕ

- (1) Fe
- (2) Hg
- (3) Au
- (4) Os

18. ಸರಿಯಾದ ಹೊಂದಾಣಿಕೆಯನ್ನು ಗುರುತಿಸಿ.

ಮಿಶ್ರಲೋಹ		ಉಪಯೋಗ
i. ನೈಕ್ರೋಮ್	a. ಕೃತಕ ಕಾಂತ	
ii. ಆಲ್ನಿಕೊ	b. ಅಳತೆಪಟ್ಟಿ	
iii. ಇನ್‌ವಾರ್ ಉಕ್ಕು	c. ಉಷ್ಣೋತ್ಪನ್ನ ಸುರಳಿ	
i	ii	iii
(1) c	b	a
(2) c	a	b
(3) b	c	a
(4) b	a	c

19. ಚಿನ್ನ ಸಂಖ್ಯೆಯು, ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವುದರ ಸೂಚಕ ?

- (1) ರಕ್ಷಣಾತ್ಮಕ ಕಲಿಲ (ಪ್ರತಿರಕ್ಷಕ)
- (2) ಆಭರಣಗಳಲ್ಲಿರುವ ಚಿನ್ನ
- (3) ಚಿನ್ನದ ವಿದ್ಯುಲ್ಲೇಪನದ ಅಳತೆ
- (4) ಕಲಿಲದ ಮೇಲಿರುವ ವಿದ್ಯುದಾವೇಶ

20. The substance having strongest hydrogen bond

- (1) HCl
- (2) H₂O
- (3) HI
- (4) H₂S

21. Catalyst used in the hydrogenation of oils

- (1) Mg
- (2) Fe
- (3) V₂O₅
- (4) Ni

22. The chemical formula of "Blue Vitriol" is

- (1) CuSO₄
- (2) CuSO₄ · 5H₂O
- (3) CuCl₂
- (4) Cu(NO₃)₂

23. Match the scientists and their discoveries :

Scientists		Discoveries	
i. Kolbe		a. Urea	
ii. Berthelot		b. Acetic acid	
iii. Michael Faraday		c. Methane	
iv. Fredrich Wohler		d. Benzene	
	i ii iii iv		
(1)	b c a b		
(2)	b d c a		
(3)	b c d a		
(4)	b a c d		

20. ಶಕ್ತಿಯುತವಾದ ಜಲಜನಕ ಬಂಧ ಹೊಂದಿರುವ ವಸ್ತು

- (1) HCl
- (2) H₂O
- (3) HI
- (4) H₂S

21. ಎಣ್ಣೆಗಳ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣದಲ್ಲಿ ಬಳಸುವ ಕ್ರಿಯಾವರ್ಧಕ

- (1) Mg
- (2) Fe
- (3) V₂O₅
- (4) Ni

22. ಬ್ಲೂ ವಿಟ್ರಿಯಾಲ್ (ನೀಲಿ ಮೈಲುತುತ್ತು) ನ ರಸಾಯನಿಕ ಸೂತ್ರ

- (1) CuSO₄
- (2) CuSO₄ · 5H₂O
- (3) CuCl₂
- (4) Cu(NO₃)₂

23. ವಿಜ್ಞಾನಿಗಳು ಮತ್ತು ಅವರ ಆವಿಷ್ಕಾರಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿಸಿರಿ.

ವಿಜ್ಞಾನಿಗಳು		ಆವಿಷ್ಕಾರಗಳು	
i. ಕೋಲ್ಬೆ		a. ಯೂರಿಯಾ	
ii. ಬರ್ಥೆಲಾಟ್		b. ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ	
iii. ಮೈಕಲ್ ಫ್ಯಾರಡೆ		c. ಮಿಥೇನ್	
iv. ಫ್ರೆಡ್ರಿಕ್ ವೋಲರ್		d. ಬೆಂಜೀನ್	
	i ii iii iv		
(1)	b c a b		
(2)	b d c a		
(3)	b c d a		
(4)	b a c d		

24. One of the following statement is true about Ca(OH)_2 :

- (1) It is used in the manufacture of cement.
- (2) It is a light blue solid.
- (3) It is used in the manufacture of bleaching powder.
- (4) It does not possess disinfectant property.

25. A solution turns red litmus blue, its pH is likely to be

- (1) 1
- (2) 4
- (3) 5
- (4) 10

26. Among the following pairs, one will give displacement reactions :

- (1) FeSO_4 solution and Ag
- (2) MgCl_2 solution and Al
- (3) AgNO_3 solution and Cu
- (4) NaCl solution and Cu

27. While cooking, if the bottom of vessel is getting blackened on the outside, it means that

- (1) the fuel is wet.
- (2) the fuel is burning completely.
- (3) the fuel is not burning completely.
- (4) the food is not cooked completely.

24. Ca(OH)_2 ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಈ ಕೆಳಗಿನವುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಸರಿಯಿದೆ.

- (1) ಇದನ್ನು ಸಿಮೆಂಟ್ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಬಳಸುತ್ತಾರೆ
- (2) ಇದು ತಿಳಿ ನೀಲಿ ಘನ ವಸ್ತು
- (3) ಇದನ್ನು ಚಲುವೆಪುಡಿ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಬಳಸುತ್ತಾರೆ
- (4) ಇದು ಸೊಂಕು ನಿವಾರಕ ಗುಣ ಹೊಂದಿಲ್ಲ

25. ಒಂದು ದ್ರಾವಣವು ಕೆಂಪು ಲಿಟ್ಮಸ್ ಅನ್ನು ನೀಲಿ ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಿದರೆ, ಅದರ pH

- (1) 1
- (2) 4
- (3) 5
- (4) 10

26. ಈ ಕೆಳಗಿನ ಜೋಡಿಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ರಾಸಾಯನಿಕ ಸ್ಥಾನಪಲ್ಲಟ ಕ್ರಿಯೆ ಹೊಂದುತ್ತದೆ.

- (1) FeSO_4 ದ್ರಾವಣ ಮತ್ತು Ag
- (2) MgCl_2 ದ್ರಾವಣ ಮತ್ತು Al
- (3) AgNO_3 ದ್ರಾವಣ ಮತ್ತು Cu
- (4) NaCl ದ್ರಾವಣ ಮತ್ತು Cu

27. ಅಡಿಗೆ ಮಾಡುವಾಗ, ಪಾತ್ರೆಯ ಹೊರಮೈ ತಳಭಾಗವು ಮಸಿಯಾದರೆ (ಕಪ್ಪಾದರೆ), ಅದರ ಅರ್ಥ

- (1) ಇಂಧನದಲ್ಲಿ ತೇವಾಂಶವಿದೆ
- (2) ಇಂಧನ ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ದಹನವಾಗಿದೆ
- (3) ಇಂಧನ ಅಪೂರ್ಣವಾಗಿ ದಹನವಾಗಿದೆ
- (4) ಆಹಾರವು ಅರಬೆಂದಿರುತ್ತದೆ

28. One of the following metals form an amphoteric oxide :

- (1) Na
- (2) Ca
- (3) Al
- (4) Cu

29. An element that is an essential constituent of all organic compounds belongs to

- (1) group 6
- (2) group 14
- (3) group 15
- (4) group 16

30. A set of alkaline earth metals are

- (1) {Na, Mg, Al}
- (2) {Be, Mg, Ca}
- (3) {Be, Mg, K}
- (4) {Be, Na, Ca}

31. Identify the Dobereiner's Triads.

- (1) Li, Sr, I
- (2) K, Sr, Cl
- (3) Ca, Sr, K
- (4) Li, Na, K

32. Identify the strong electrolyte.

- (1) $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Pb}$
- (2) KHCO_3
- (3) AgNO_3
- (4) Na_2CO_3

28. ಈ ಕೆಳಗಿನ ಲೋಹಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಉಭಯಧರ್ಮಿ (amphoteric) ಆಕ್ಸೈಡ್ ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ.

- (1) Na
- (2) Ca
- (3) Al
- (4) Cu

29. ಎಲ್ಲಾ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿರುವ ಅತ್ಯವಶ್ಯಕ ಘಟಕವಾದ ಧಾತುವು ಈ ಗುಂಪಿಗೆ ಸೇರಿದೆ.

- (1) 6 ನೇ ಗುಂಪು
- (2) 14 ನೇ ಗುಂಪು
- (3) 15 ನೇ ಗುಂಪು
- (4) 16 ನೇ ಗುಂಪು

30. ಕ್ಷಾರೀಯ ಭಸ್ಮಲೋಹಗಳ ಗಣವನ್ನು ಗುರುತಿಸಿ.

- (1) {Na, Mg, Al}
- (2) {Be, Mg, Ca}
- (3) {Be, Mg, K}
- (4) {Be, Na, Ca}

31. ದೊಬರೆನರ್‌ನ ತ್ರಿವಳಿಗಳನ್ನು ಗುರುತಿಸಿ.

- (1) Li, Sr, I
- (2) K, Sr, Cl
- (3) Ca, Sr, K
- (4) Li, Na, K

32. ಪ್ರಬಲ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಾಜ್ಯವನ್ನು ಗುರುತಿಸಿ.

- (1) $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Pb}$
- (2) KHCO_3
- (3) AgNO_3
- (4) Na_2CO_3

33. Nitrogen atom has three unpaired electrons. This can be explained by
- (1) Pauli's exclusion principle
 - (2) Aufbau's principle
 - (3) Hund's rule
 - (4) Heisenberg's uncertainty principle
34. Rutherford's experiment of scattering of α -particles showed for the first time that the atom has
- (1) Electron
 - (2) Proton
 - (3) Nucleus
 - (4) Neutron
35. An electron with Azimuthal quantum number ($l = -1$) cannot be present in
- (1) s-orbital
 - (2) p-orbital
 - (3) d-orbital
 - (4) f-orbital
36. When passing through magnetic field, the greatest deflection is experienced by
- (1) α -rays
 - (2) β -rays
 - (3) γ -rays
 - (4) neutron

33. ಸಾರಜನಕದ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಮೂರು ಜೋಡಿಯಾಗದೆ ಉಳಿದಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಗಳಿವೆ. ಇದನ್ನು ವಿವರಿಸುವ ತತ್ವನಿಯಮ
- (1) ಪೌಲಿಯ ಬಹಿಷ್ಕರಣ ತತ್ವ
 - (2) ಆಫ್‌ಬೌನ ತತ್ವ
 - (3) ಹುಂಡ್‌ನ ಗರಿಷ್ಠ ಅಧಿಕತ್ವ ನಿಯಮ
 - (4) ಹಿಸನ್‌ಬರ್ಗ್‌ನ ಅನಿರ್ಧಿಷ್ಟತೆಯ ತತ್ವ
34. ರುದರ್‌ಫೋರ್ಡ್‌ನ ಆಲ್ಫಾ ಕಣಗಳ ಚದರಿಕೆಯ ಪ್ರಯೋಗದಲ್ಲಿ ಪರಮಾಣು ರಚನೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಮೊಟ್ಟಮೊದಲ ಬಾರಿಗೆ ಕಂಡುಕೊಂಡ ಅಂಶ
- (1) ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್
 - (2) ಪ್ರೋಟಾನ್
 - (3) ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್
 - (4) ನ್ಯೂಟ್ರಾನ್
35. ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಅಜಿಮುತಲ್ ಕ್ವಾಂಟಮ್ ಸಂಖ್ಯೆ 1 ಆಗಿದ್ದರೆ, ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವ ಕಕ್ಷಕಗಳಲ್ಲಿ ಕಂಡು ಬರುವುದಿಲ್ಲ ?
- (1) s-ಕಕ್ಷಕ
 - (2) p-ಕಕ್ಷಕ
 - (3) d-ಕಕ್ಷಕ
 - (4) f-ಕಕ್ಷಕ
36. ಕಾಂತಕ್ಷೇತ್ರದಲ್ಲಿ ಹಾದುಹೋಗುವಾಗ ಹೆಚ್ಚಿನ ವಿಕ್ಷೇಪಣೆಯನ್ನು ಅನುಭವಿಸುವ ಕಿರಣ
- (1) ಆಲ್ಫಾ (α) ಕಿರಣ
 - (2) ಬೀಟಾ (β) ಕಿರಣ
 - (3) ಗಾಮಾ (γ) ಕಿರಣ
 - (4) ನ್ಯೂಟ್ರಾನ್

37. Gallium was named by Dimitri Mendeleev as

- (1) Eka-silicon
- (2) Eka-germanium
- (3) Eka-aluminium
- (4) Eka-zinc

38. The smallest sized ion among the following is

- (1) N^{3-}
- (2) O^{2-}
- (3) Mg^{2+}
- (4) Al^{3+}

39. The compound which contains both ionic and covalent bond is

- (1) H_2O
- (2) HCl
- (3) KCN
- (4) KCl

40. C_2H_4 (ethene) contains following bonds :

- (1) $2\sigma, 2\pi$ bonds
- (2) $4\sigma, 2\pi$ bonds
- (3) $5\sigma, 1\pi$ bonds
- (4) $3\sigma, 2\pi$ bonds

37. ಡಿಮಿಟ್ರಿ ಮೆಂಡಲೀವ್ ರವರು ಗ್ಯಾಲಿಯಂ ದಾತುವಿಗೆ ನೀಡಿದ್ದ ಹೆಸರು

- (1) ಏಕ- ಸಿಲಿಕಾನ್
- (2) ಏಕ- ಜರ್ಮೇನಿಯಂ
- (3) ಏಕ- ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ
- (4) ಏಕ- ಜಿಂಕ್ (ಸತು)

38. ಈ ಕೆಳಗಿನ ಅಯಾನುಗಳಲ್ಲಿ ಅತ್ಯಂತ ಸಣ್ಣ ಗಾತ್ರದ್ದು

- (1) N^{3-}
- (2) O^{2-}
- (3) Mg^{2+}
- (4) Al^{3+}

39. ಅಯಾನಿಕ್ ಮತ್ತು ಸಹವೇಲೆನ್ಸಿ ಬಂಧಗಳಿರದನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಂಯುಕ್ತ

- (1) H_2O
- (2) HCl
- (3) KCN
- (4) KCl

40. C_2H_4 (ಈಥೀನ್) ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಬಂಧಗಳು

- (1) $2\sigma, 2\pi$ ಬಂಧಗಳು
- (2) $4\sigma, 2\pi$ ಬಂಧಗಳು
- (3) $5\sigma, 1\pi$ ಬಂಧಗಳು
- (4) $3\sigma, 2\pi$ ಬಂಧಗಳು

41. Most light sensitive part of photosynthetic machinery is

- (1) PS-I complex
- (2) PS-II complex
- (3) Carbon fixation
- (4) Chloroplast division

42. Genetic dwarfs are often deficient in

- (1) Auxin
- (2) Abscissic acid
- (3) Gibberellin
- (4) Cytokinin

43. Salinity in soil is caused by

- (1) excess addition of rain water
- (2) excess leaching
- (3) rapid evaporation of surface water
- (4) accumulation of soluble minerals in the soil

44. Climax community is in the state of

- (1) Equilibrium
- (2) Non-equilibrium
- (3) Abrupt change
- (4) Change

41. ದ್ಯುತಿ ಸಂಶ್ಲೇಷಣಾ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಬೆಳಕಿಗೆ ಅತ್ಯಂತ ಹೆಚ್ಚು ಸೂಕ್ಷ್ಮತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಭಾಗ

- (1) PS-I ಸಂಕೀರ್ಣ
- (2) PS-II ಸಂಕೀರ್ಣ
- (3) ಕಾರ್ಬನ್‌ನ ಸ್ಥಿರೀಕರಣ
- (4) ಕ್ಲೋರೋಪ್ಲಾಸ್ಟ್‌ಗಳ ವಿಭಜನೆ

42. ಸಾಧಾರಣವಾಗಿ ಅನುವಂಶೀಯ ಕುಬ್ಜಗಳಲ್ಲಿ ಈ ಸಸ್ಯ ಹಾರ್ಮೋನಿನ ಕೊರತೆ ಇರುತ್ತದೆ.

- (1) ಆಕ್ಸಿನ್
- (2) ಅಬ್‌ಸಿಸಿಕ್ ಆಮ್ಲ
- (3) ಗಿಬ್ಬರಲ್ಲಿನ್
- (4) ಸೈಟೋಕೈನಿನ್

43. ಮಣ್ಣಿನ ಲವಣತ್ವದ (salinity) ಕಾರಣ ಇದಾಗಿದೆ.

- (1) ಮಣ್ಣಿಗೆ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಮಳೆ ನೀರಿನ ಸೇರ್ಪಡೆ
- (2) ಮಣ್ಣಿನ ಪದರಗಳಲ್ಲಿ ಮಳೆ ನೀರಿನ ಅತಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸೋರುವಿಕೆ
- (3) ಮೇಲ್ಮೈ ನೀರಿನ ವೇಗವಾದ ಆವಿಯಾಗುವಿಕೆ
- (4) ಮಣ್ಣಿನಲ್ಲಿ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುವ ಖನಿಜಗಳ ಶೇಖರಣೆ

44. ಪರಾಕಾಷ್ಠ ಸಮುದಾಯದ (Climax community) ಪರಿಸ್ಥಿತಿ ಹೀಗೆ ಇರುತ್ತದೆ

- (1) ಸಮತೋಲನ
- (2) ಅಸಮತೋಲನ
- (3) ಹಠಾತ್ ಬದಲಾವಣೆ
- (4) ಬದಲಾವಣೆ

45. The most diversified communities on Earth is

- (1) Temperate grasslands
- (2) Tropical evergreen rainforest
- (3) Tropical deciduous forests
- (4) Temperate forest

46. Decomposition rate is high in

- (1) warm temperatures and dry conditions
- (2) low temperature and moisture conditions
- (3) low temperature and dry conditions
- (4) warm temperature and moisture conditions

47. Antirachitic factor is found in

- (1) Vitamin-A
- (2) Vitamin-C
- (3) Vitamin-D
- (4) Vitamin-E

48. The adulterants that adulterators use to increase the lactometer reading by maintaining density in milk is

- (1) Benzoic acid
- (2) Salicylic acid
- (3) Ammonium Sulphate
- (4) Soap

45. ಭೂಮಿಯ ಮೇಲೆ ಅತ್ಯಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ವೈವಿಧ್ಯತೆಯನ್ನೊಳಗೊಂಡ ಜೀವ ಸಮುದಾಯ

- (1) ಸಮಶೀತೋಷ್ಣ ಹುಲುಗಾವಲು
- (2) ಉಷ್ಣವಲಯದ ಮಳೆಕಾಡು
- (3) ಉಷ್ಣವಲಯದ ಪತನಶೀಲ ಕಾಡು
- (4) ಸಮಶೀತೋಷ್ಣ ಕಾಡು

46. ಈ ಕೆಳಕಂಡ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ವಿಭಜನ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ದರವೂ (Rate of decomposition) ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ.

- (1) ಅಧಿಕ ತಾಪಮಾನ ಮತ್ತು ಶುಷ್ಕತೆ
- (2) ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನ ಮತ್ತು ತೇವಾಂಶ
- (3) ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನ ಮತ್ತು ಶುಷ್ಕತೆ
- (4) ಅಧಿಕ ತಾಪಮಾನ ಮತ್ತು ತೇವಾಂಶ

47. ಈ ಕೆಳಕಂಡ ವಿಟಮಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ಕುಟಿಲವಾತ ನಿರೋಧಕ ಅಂಶ ಅಥವಾ ಆಂಟಿ-ರಾಕ್ಯೆಟಿಕ್ ಅಂಶ (Antirachitic factor) ಇರುತ್ತದೆ.

- (1) ಜೀವಸತ್ವ -A
- (2) ಜೀವಸತ್ವ -C
- (3) ಜೀವಸತ್ವ -D
- (4) ಜೀವಸತ್ವ -E

48. ದುಗ್ಧಮಾಪಕದಲ್ಲಿ (ಲ್ಯಾಕ್ಟೋಮೀಟರ್) ಹಾಲಿನ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಲು ಕಲಬೆರಕೆದಾರರು ಬಳಸುವ ಕಲಬೆರಕೆ ವಸ್ತು

- (1) ಬೆಂಜೋಯಿಕ್ ಆಮ್ಲ
- (2) ಸ್ಯಾಲಿಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ
- (3) ಅಮೋನಿಯಂ ಸಲ್ಫೇಟ್
- (4) ಸಾಬೂನು

49. The absence of green house gases in the atmosphere leads to one of the following :

- (1) The earth's temperature would become zero.
- (2) The earth's temperature increase.
- (3) There would be no global warming.
- (4) The earth's temperature would remain constant.

50. One of the following is not a limitation of ecological pyramids :

- (1) Saprophytes have got no place.
- (2) Detritus food chain is not considered.
- (3) Ecological pyramids do not provide any clue to seasonal and diurnal variations.
- (4) Food chains and pyramids rarely have more than four or five trophic levels.

51. One of the following sequences correctly describes the cell cycle phase :

- (1) $G_1 \longrightarrow G_2 \longrightarrow S \longrightarrow G_0$
 \longrightarrow mitosis.
- (2) $S \longrightarrow G_2 \longrightarrow$ mitosis \longrightarrow
 $G_1 \longrightarrow G_0$.
- (3) $G_0 \longrightarrow G_1 \longrightarrow S \longrightarrow G_2$
 \longrightarrow mitosis.
- (4) Mitosis $\longrightarrow G_1 \longrightarrow G_0 \longrightarrow$
 $S \longrightarrow G_2$.

49. ವಾಯುಮಂಡಲದಲ್ಲಿ ಹಸಿರು ಮನೆ ಅನಿಲ-ಗಳ ಅನುಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಉಂಟಾಗುವ ಪರಿಣಾಮ

- (1) ಭೂಮಿಯ ಸರಾಸರಿ ತಾಪಮಾನ ಶೂನ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ.
- (2) ಭೂಮಿಯ ತಾಪಮಾನ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ.
- (3) ಜಾಗತಿಕ ತಾಪಮಾನ ಏರಿಕೆ ಉಂಟಾಗುವುದಿಲ್ಲ.
- (4) ಭೂಮಿಯ ತಾಪಮಾನ ಸ್ಥಿರವಾಗಿ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ.

50. ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಪರಿಸರದ ಪಿರಮಿಡ್ ಗಳಿಗೆ ಮಿತಿಯನ್ನು ಹೇರುವುದಿಲ್ಲ.

- (1) ಸ್ಯಾಪ್ರೋಫೈಟ್‌ಗಳಿಗೆ (Saprophyte) ಪರಿಸರ ಪಿರಮಿಡ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಸ್ಥಾನವಿಲ್ಲ.
- (2) ಕೊಳೆತಿನಿ (Detritus) ಆಹಾರ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುವುದಿಲ್ಲ.
- (3) ಋತುಮಾನಗಳ ಹಾಗೂ ದೈನಂದಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿರುವುದಿಲ್ಲ.
- (4) ಆಹಾರ ಸರಪಳಿ ಹಾಗೂ ಪರಿಸರ ಪಿರಮಿಡ್‌ಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ 4 ಅಥವಾ 5 ಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಪೋಷಣಾ ಸ್ತರಗಳನ್ನು ಮೀರುವುದಿಲ್ಲ.

51. ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಅನುಕ್ರಮವು ಜೀವ-ಕೋಶ ಅವರ್ತದ (ಚಕ್ರದ) ಹಂತಗಳನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ.

- (1) $G_1 \longrightarrow G_2 \longrightarrow S \longrightarrow G_0$
 \longrightarrow ಮೈಟಾಸಿಸ್
- (2) $S \longrightarrow G_2 \longrightarrow$ ಮೈಟಾಸಿಸ್
 $\longrightarrow G_1 \longrightarrow G_0$
- (3) $G_0 \longrightarrow G_1 \longrightarrow S \longrightarrow G_2$
 \longrightarrow ಮೈಟಾಸಿಸ್
- (4) ಮೈಟಾಸಿಸ್ $\longrightarrow G_1 \longrightarrow G_0$
 $\longrightarrow S \longrightarrow G_2$

52. The functions of lysosomes in plant cells are assumed by

- (1) Golgi complex
- (2) Endosome
- (3) Vacuole
- (4) Peroxisome

53. The hormone which is secreted by the intestine, the delta cells of pancreas and the stomach is

- (1) Gastrin
- (2) Cholecystokinin
- (3) Somatostatin
- (4) Secretin

54. Prions are composed of

- (1) only DNA
- (2) only RNA
- (3) only glycoprotein
- (4) both DNA and RNA

55. The organism which is estimated to produce $\frac{1}{4}$ of atmospheric oxygen is

- (1) Protozoa
- (2) Anabaena
- (3) Euglena
- (4) Diatoms

52. ಲೈಸೋಸೋಮ್‌ಗಳು ಸಸ್ಯ ಜೀವಕೋಶ-ಗಳಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬರುವುದಿಲ್ಲ. ಈ ಕೋಶ-ಗಳಲ್ಲಿ ಲೈಸೋಸೋಮ್‌ಗಳ ಕಾರ್ಯವನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತಿರಬಹುದಾದ ಕಣದಂಗ

- (1) ಗಾಲ್ಜಿ ಸಂಕೀರ್ಣ
- (2) ಎಂಡೋಸೋಮ್
- (3) ರಸದಾನಿ
- (4) ಪೆರಾಕ್ಸಿಸೋಮ್

53. ಮೆದೋಜೀರಕ ಗ್ರಂಥಿಯ ಡೆಲ್ಟಾಕೋಶ-ಗಳು, ಕರುಳು ಮತ್ತು ಜಠರ. ಈ ಅಂಗ-ಗಳಲ್ಲಿ ಸ್ರವಿಕೆಯಾಗುವ ಹಾರ್ಮೋನ್‌ನ ಹೆಸರು

- (1) ಗ್ಯಾಸ್ಟ್ರಿನ್
- (2) ಕೊಲೆಸಿಸ್ಟೊಕ್ಯೆಸ್ಟಿನ್
- (3) ಸೊಮಾಟೊಸ್ಟಾಟಿನ್
- (4) ಸೆಕ್ರೆಟಿನ್

54. ಪ್ರಿಯಾನ್‌ಗಳು ಇವುಗಳಿಂದ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ

- (1) DNA ಮಾತ್ರ
- (2) RNA ಮಾತ್ರ
- (3) ಗ್ಲೈಕೋಪ್ರೋಟೀನ್‌ಗಳು ಮಾತ್ರ
- (4) DNA ಮತ್ತು RNA ಎರಡೂ

55. ವಾತಾವರಣದಲ್ಲಿರುವ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಸುಮಾರು ಕಾಲು ಭಾಗದಷ್ಟು ಆಮ್ಲಜನಕ-ವನ್ನು ಈ ಕೆಳಕಂಡ ಒಂದು ಜೀವಿ ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ಅಂದಾಜಿಸಲಾಗಿದೆ

- (1) ಪ್ರೋಟೋಜೂವ
- (2) ಅನಾಬೀನಾ
- (3) ಯುಗ್ಲಿನಾ
- (4) ಡಯಾಟಮ್

56. Astigmatism occurs due to

- (1) Loss of elasticity of the lens.
- (2) Deformity of eyeball.
- (3) Increase of intraocular tension.
- (4) Uneven curvature of the cornea.

57. Identify the cattle breed which yields high quantity of milk.

- (1) Gir
- (2) Sindhi
- (3) Deoni
- (4) Sahiwal

58. Germplasm theory of Organic evolution was proposed by

- (1) Weisman
- (2) Lamarck
- (3) de Vries
- (4) Darwin

56. ಆಸಮ ದೃಷ್ಟಿದೋಷ (Astigmatism) ಇದರಿಂದ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ.

- (1) ಮಸೂರವು ತನ್ನ ಸ್ಥಿತಿಸ್ಥಾಪಕತೆಯನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುವುದರಿಂದ
- (2) ಕಣ್ಣಿನಗುಡ್ಡೆ ವಿರೂಪವಾಗುವುದರಿಂದ
- (3) ಕಣ್ಣೊಳಗಿನ ಒತ್ತಡದ ಏರಿಕೆಯಿಂದ
- (4) ಕಾರ್ನಿಯಾವು ಗೋಳಾಕಾರವಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲವಾದ್ದರಿಂದ

57. ಹೆಚ್ಚಿನ ಹಾಲು ಉತ್ಪಾದನೆ ಮಾಡಬಲ್ಲ ಹಸುವಿನ ತಳಿಯನ್ನು ಗುರುತಿಸಿ.

- (1) ಗಿರ್
- (2) ಸಿಂಧಿ
- (3) ಡಿಯೋನಿ
- (4) ಸಾಹಿವಾಲ್

58. ಜೀವ ವಿಕಾಸದ ಜರ್ಮ್‌ಪ್ಲಾಸಂ ಸಿದ್ಧಾಂತವನ್ನು (Germplasm Theory) ಮಂಡಿಸಿದವರು

- (1) ವೆಮಿಸ್ಮನ್
- (2) ಲಾಮಾರ್ಕ್
- (3) ಡಿ ವ್ರಿಸ್
- (4) ಡಾರ್ವಿನ್

59. The term that defines, the formation of comparable external body parts, with comparable bone structures, but having different function in different vertebrates is

- (1) Missing links
- (2) Vestigial structures
- (3) Analogous structures
- (4) Homologous structures

60. The stages of human ancestry is given below, identify the correct sequence.

- (1) Homo habilis → Homo neanderthalensis → Homo erectus → Homo sapiens
- (2) Homo sapiens → Homo erectus → Homo habilis → Homo neanderthalensis
- (3) Homo habilis → Homo erectus → Homo neanderthalensis → Homo sapiens
- (4) Homo neanderthalensis → Homo habilis → Homo erectus → Homo sapiens

59. ವಿವಿಧ ಕಶೇರುಕಗಳ (Vertebrates) ನಡುವೆ ಹೊಂದಾಣಿಕೆಯಾಗುವಂತಹ ಮೂಳೆಗಳುಳ್ಳ ದೇಹದ ಭಾಗಗಳಿದ್ದು, ಇವು ವಿವಿಧ ಕಾರ್ಯಗಳನ್ನು ಮಾಡುತ್ತವೆ. ಇದನ್ನು ಅರ್ಥೈಸುವ ಪದ,

- (1) ಕಾಣೆಯಾದ ಕೊಂಡಿಗಳು
- (2) ಅವಶೇಷ ಅವಯವಗಳು
- (3) ಸಮವೃತ್ತಿ ಅಂಗಗಳು
- (4) ಸಮರೂಪಿ ಅಂಗಗಳು

60. ಈ ಕೆಳಗೆ ಕೊಟ್ಟಿರುವ ಮಾನವನ ಪೂರ್ವಜರ ಹಂತಗಳನ್ನು ಕ್ರಮವಾಗಿ ಗುರುತಿಸಿ.

- (1) ಹೋಮೋ ಹ್ಯಾಬಿಲಿಸ್ → ಹೋಮೋ ನಿಯಾಂಡರಥಾಲೆನ್ಸಿಸ್ → ಹೋಮೋ ಎರೆಕ್ಟಸ್ → ಹೋಮೋ ಸೆಪಿಯನ್ಸ್
- (2) ಹೋಮೋ ಸೆಪಿಯನ್ಸ್ → ಹೋಮೋ ಎರೆಕ್ಟಸ್ → ಹೋಮೋ ಹ್ಯಾಬಿಲಿಸ್ → ಹೋಮೋ ನಿಯಾಂಡರಥಾಲೆನ್ಸಿಸ್
- (3) ಹೋಮೋ ಹ್ಯಾಬಿಲಿಸ್ → ಹೋಮೋ ಎರೆಕ್ಟಸ್ → ಹೋಮೋ ನಿಯಾಂಡರಥಾಲೆನ್ಸಿಸ್ → ಹೋಮೋ ಸೆಪಿಯನ್ಸ್
- (4) ಹೋಮೋ ನಿಯಾಂಡರಥಾಲೆನ್ಸಿಸ್ → ಹೋಮೋ ಹ್ಯಾಬಿಲಿಸ್ → ಹೋಮೋ ಎರೆಕ್ಟಸ್ → ಹೋಮೋ ಸೆಪಿಯನ್ಸ್

61. Match the following with the cells of phloem tissue in Column I with their functions in Column II. Identify the correct choice :

Column I	Column II
a. Sieve elements	p. Long row of cells specialized for transport of food.
b. Companion cells	q. Specialized structures bring about exudation of food.
c. Parenchyma	r. Living cells concerned with storage of organic food matter.
d. Fibres	s. Elongated cells provide mechanical support.
	t. Small elongated cells help in conduction and control of food materials.

	a	b	c	d
(1)	p	t	q	r
(2)	p	q	r	s
(3)	p	t	r	s
(4)	p	s	t	r

61. ಪಟ್ಟಿ - I ರಲ್ಲಿ ಕೊಟ್ಟಿರುವ ಫ್ಲೋಯಂ ಅಂಗಾಂಶದ ಜೀವಕೋಶಗಳನ್ನು ಪಟ್ಟಿ - II ರಲ್ಲಿ ಕೊಟ್ಟಿರುವ ಅವುಗಳ ಕಾರ್ಯಗಳ ಜೊತೆಗೆ ಹೊಂದಿಸಿ ಸರಿಯಾದ ಉತ್ತರವನ್ನು ಆರಿಸಿ.

ಪಟ್ಟಿ - I	ಪಟ್ಟಿ - II
a. ಜರಡಿ ಅಂಶಗಳು	p. ನೀಳ ಜೀವಕೋಶಗಳಾಗಿದ್ದು ಆಹಾರ ಸಾಗಾಣಿಕಾ ಕಾರ್ಯವನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ
b. ಸಂಗಾತಿ ಜೀವಕೋಶ	q. ವಿಶಿಷ್ಟ ರಚನೆಗಳಾಗಿದ್ದು ಆಹಾರದ ಸೋರುವಿಕೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ
c. ಪೇರಂಕೈಮ	r. ಜೀವಂತ ಜೀವಕೋಶಗಳಾಗಿದ್ದು ಆಹಾರ ಪದಾರ್ಥಗಳನ್ನು ಸಂಗ್ರಹಿಸಿಟ್ಟುಕೊಂಡಿರುತ್ತವೆ.
d. ನಾರು	s. ನೀಳವಾದ ಜೀವಕೋಶಗಳಿಂದ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿದ್ದು ದೃಢತೆಯನ್ನು ಕೊಡುತ್ತದೆ.
	t. ಚಿಕ್ಕ ನೀಳ ಕೋಶಗಳಾಗಿದ್ದು ಆಹಾರ ಸಾಗಾಣಿಕೆ ಮತ್ತು ನಿಯಂತ್ರಣದಲ್ಲಿ ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ.

	a	b	c	d
(1)	p	t	q	r
(2)	p	q	r	s
(3)	p	t	r	s
(4)	p	s	t	r

62. The nucleosides of DNA are
- (1) Deoxy-ribose sugar + H₂O
 - (2) Deoxy-ribose sugar + nitrogen bases
 - (3) Deoxy-ribose sugar + nitrogen bases + phosphate group
 - (4) Deoxy-ribose sugar + nitrogen bases + phosphate group + water
63. If an individual is heterozygous for both characters as in F₁ in Mendalian Dihybrid inheritance is test crossed with double recessive, the phenotypic ratio obtained is
- (1) 9 : 3 : 3 : 1
 - (2) 1 : 1 : 1 : 1
 - (3) 1 : 2 : 2 : 1
 - (4) 1 : 2 : 3 : 4
64. The female reproductive part of polysiphonia is called
- (1) Oogonium
 - (2) Carpogonium
 - (3) Female conceptacle
 - (4) Female cryptoblast

62. DNA ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬರುವ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೋಸೈಡ್‌ಗಳು
- (1) ಡಿಆಕ್ಸಿ-ರೈಬೋಸ್ ಸಕ್ಕರೆ + ನೀರು (H₂O)
 - (2) ಡಿಆಕ್ಸಿ-ರೈಬೋಸ್ ಸಕ್ಕರೆ + ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಕ್ವಾರಗಳು
 - (3) ಡಿಆಕ್ಸಿ-ರೈಬೋಸ್ ಸಕ್ಕರೆ + ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಕ್ವಾರಗಳು + ಫಾಸ್ಫೇಟ್ ಗುಂಪು
 - (4) ಡಿಆಕ್ಸಿ-ರೈಬೋಸ್ ಸಕ್ಕರೆ + ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಕ್ವಾರಗಳು + ಫಾಸ್ಫೇಟ್ ಗುಂಪು + ನೀರು
63. ಮೆಂಡಲಿಯನ್ ಡೈಹೈಬ್ರಿಡ್ ಅನುವಂಶೀಯತೆಯ F₁ ನಲ್ಲಿ ಇದ್ದಂತೆ ಒಂದು ಜೀವಿಯು ಎರಡೂ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳಿಗೆ ಹೆಟೆರೊಜೈಗಸ್ ಆಗಿ ದ್ವಿಗುಣ ಗೌಣದ ಜೊತೆ ಟೆಸ್ಟ್ ಕ್ರಾಸ್ ಮಾಡಿದಾಗ ದೊರೆಯುವ ಫಿನೋಟೈಪ್ ಅನುಪಾತ
- (1) 9 : 3 : 3 : 1
 - (2) 1 : 1 : 1 : 1
 - (3) 1 : 2 : 2 : 1
 - (4) 1 : 2 : 3 : 4
64. ಪಾಲಿಸೈಫೋನಿಯದ ಹೆಣ್ಣು ಸಂತಾನೋತ್ಪತ್ತಿಯ ಅಂಗದ ಹೆಸರು
- (1) ಊಗೋನಿಯಮ್
 - (2) ಕಾರ್ಪಾಗೋನಿಯಮ್
 - (3) ಹೆಣ್ಣು ಕಾನ್ಸೆಪ್ಟಾಕಲ್
 - (4) ಹೆಣ್ಣು ಕ್ರಿಪ್ಟೋಬ್ಲಾಸ್ಟ್

65. Mulberry, tusar and muga are the varieties of

- (1) leaves eaten by silkworms
- (2) cultivated silks using different silkworms
- (3) natural silk
- (4) process of separating the silk fibre

66. The bee species which is not possible to domesticate is

- (1) *Apis cerana indica*
- (2) *Apis indica*
- (3) *Apis dorsata*
- (4) *Apis mellifera*

67. The connecting link between Annelida and Arthropoda is

- (1) *Lepidosiren*
- (2) *Ornithorhynchus*
- (3) *Peripatus*
- (4) *Sphenodon*

68. The technique of DNA finger printing has been developed by

- (1) Kary Mullis
- (2) Maurice Wilkins
- (3) Baltimore D.
- (4) Alec Jeffreys

65. ಮಲ್ಬೇರಿ, ಟಸಾರ್ ಮತ್ತು ಮೂಗ ಇವುಗಳು

- (1) ರೇಷ್ಮೆ ಹುಳುಗಳು ತಿನ್ನುವ ಎಲೆಗಳು
- (2) ವಿವಿಧ ರೇಷ್ಮೆ ಹುಳುಗಳಿಂದ ಉತ್ಪಾದಿಸಿದ ಕಲ್ಚಿವೇಟೆಡ್ ರೇಷ್ಮೆ
- (3) ನೈಸರ್ಗಿಕ ರೇಷ್ಮೆ
- (4) ರೇಷ್ಮೆ ಎಳೆಗಳನ್ನು ಬೇರ್ಪಡಿಸುವ ವಿಧಾನ

66. ಸಾಕಾಣಿಕೆ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲದ ಜೇನುನೋಣದ ಪ್ರಭೇದವನ್ನು ಗುರುತಿಸಿ.

- (1) ಎಪಿಸ್ ಸಿರೆನಾ ಇಂಡಿಕಾ
- (2) ಎಪಿಸ್ ಇಂಡಿಕಾ
- (3) ಎಪಿಸ್ ಡಾರ್ಸೇಟಾ
- (4) ಎಪಿಸ್ ಮೆಲ್ಲಿಫೇರಾ

67. ವಲಯವಂತು ಮತ್ತು ಕೀಲ್ಗಾಲಿಗಳ ನಡುವಿನ ಸಂಯೋಜಕ ಕೊಂಡಿ (Connecting link) ಯನ್ನು ಗುರುತಿಸಿ.

- (1) ಲೆಪಿಡೊಸೈರನ್
- (2) ಆರ್ನಿಥೊರಿನ್ಯಸ್
- (3) ಪೆರಿಪ್ಯಾಟಸ್
- (4) ಸ್ಫೆನೋಡಾನ್

68. ಡಿ.ಎನ್.ಎ. ಬೆರಳಚ್ಚು ತಂತ್ರಜ್ಞಾನವನ್ನು ಅಭಿವೃದ್ಧಿಪಡಿಸಿದವರು

- (1) ಕ್ಯಾರಿ ಮುಲ್ಲಿಸ್
- (2) ಮಾರಿಸ್ ವಿಲ್ಕಿನ್ಸ್
- (3) ಬಾಲ್ಟಿಮೋರ್. ಡಿ.
- (4) ಆಲೆಕ್ ಜೆಫ್ರಿಸ್

69. Elasmobranchi is the group which includes

- (1) Lung fishes
- (2) Cat fishes
- (3) Cartilaginous fishes
- (4) Bony fishes

70. Read the statements A and B. Indicate the correct choice from these given below :

Statement A – Insulin is a small protein. It consist of 51 amino acids in A and B chains.

Statement B – A polypeptide chain consists of 21 amino acids and B-polypeptide chain has 30 amino acids. These chains are linked by a disulphide bond.

- (1) Statement A is true, B is false.
- (2) Statement B is true, A is false.
- (3) Both the Statements A and B are true.
- (4) Both the statements A and B are false.

69. ಈ ಕೆಳಕಂಡ ಮೀನುಗಳ ಪೈಕಿ ಒಂದು ಎಲಸ್ಮೊಬ್ರಾಂಕ್ಯೆ ಗುಂಪಿಗೆ ಸೇರುತ್ತದೆ.

- (1) ಪುಪ್ಪಸದ ಮೀನುಗಳು
- (2) ಹೆಮ್ಮೀನು (ಕ್ಯಾಟ್ ಮೀನು)
- (3) ಮೃದ್ವಸ್ಥಿ ಮೀನು
- (4) ಅಸ್ಥಿ ಮೀನು

70. ಹೇಳಿಕೆ-A ಮತ್ತು ಹೇಳಿಕೆ-B, ಈ ಎರಡು ಹೇಳಿಕೆಗಳನ್ನು ಗಮನಿಸಿ, ಕೆಳಗೆ ಕೊಟ್ಟಿರುವ ಸಂಕೇತಗಳಿಂದ ಸರಿಯಾದ ಉತ್ತರವನ್ನು ಆಯ್ಕೆಮಾಡಿ.

ಹೇಳಿಕೆ A – ಇನ್‌ಸುಲಿನ್ ಒಂದು ಸಣ್ಣ ಪ್ರೋಟೀನ್ ಆಗಿದ್ದು ಇದರ A & B ಸರಪಳಿಗಳಲ್ಲಿ 51 ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ಹೊಂದಿದೆ.

ಹೇಳಿಕೆ B – A ಪಾಲಿಪೆಪ್ಟೈಡ್ ಸರಪಳಿ ಯಲ್ಲಿ 21 ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ಮತ್ತು B ಪಾಲಿಪೆಪ್ಟೈಡ್ ಸರಪಳಿ ಯಲ್ಲಿ 30 ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ. ಈ ಸರಪಳಿಗಳು ಡೈ ಸಲ್ಫೈಡ್ ಬಂಧಗಳ ಮೂಲಕ ಜೋಡಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ.

- (1) ಹೇಳಿಕೆ A ಸರಿಯಾಗಿದೆ, B ತಪ್ಪಾಗಿದೆ.
- (2) ಹೇಳಿಕೆ B ಸರಿಯಾಗಿದೆ, A ತಪ್ಪಾಗಿದೆ.
- (3) ಹೇಳಿಕೆ A ಮತ್ತು B ಎರಡು ಸರಿಯಾಗಿದೆ.
- (4) ಹೇಳಿಕೆ A ಮತ್ತು B ಎರಡು ತಪ್ಪಾಗಿದೆ.

71. Mode of nutrition in earthworm is

- (1) Holozoic
- (2) Coprozoic
- (3) Holophytic
- (4) Saprozoic

72. The culturing of undifferentiated cell mass which are initiated from an explant of seedling or other plant tissue source is

- (1) Callus culture
- (2) Tissue culture
- (3) Organ culture
- (4) Protoplast culture

73. The technique which is carried out to confirm the presence of foreign DNA in the offspring is

- (1) Western blot
- (2) Tail blot
- (3) Elisa
- (4) PCR test

71. ಎರೆಹುಳುವಿನಲ್ಲಿರುವ ಪೋಷಣ ಕ್ರಮ

- (1) ಹೋಲೋಜೋಯಿಕ್
- (2) ಕೊಪ್ರೋಜೋಯಿಕ್
- (3) ಹೋಲೊಫೈಟಿಕ್
- (4) ಸ್ಯಾಪ್ರೋಜೋಯಿಕ್

72. ಮೊಳಕೆಯ ಹೊರನೆಡು ಅಥವಾ ಗಿಡದ ಇನ್ನಿತರ ಅಂಗಾಂಶದಿಂದ ಆರಂಭಿಸಿ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲಾಗದ ಜೀವಕೋಶ ಸಮೂಹ ವನ್ನು ಕೃಷಿ ಮಾಡುವ ವಿಧಾನ

- (1) ಕ್ಯಾಲಸ್ ಕೃಷಿ
- (2) ಅಂಗಾಂಶ ಕೃಷಿ
- (3) ಆರ್ಗನ್ ಕೃಷಿ
- (4) ಪ್ರೊಟೋಪ್ಲಾಸ್ಟ್ ಕೃಷಿ

73. ಸಂತತಿಯಲ್ಲಿ ಪರಕೀಯ DNA ಯ ಇರುವಿಕೆಯನ್ನು ದೃಢೀಕರಿಸಲು ಇರುವ ತಾಂತ್ರಿಕ ವಿಧಾನದ ಹೆಸರು

- (1) ವೆಸ್ಟರ್ನ್ ಬ್ಲಾಟ್
- (2) ಟೈಲ್ ಬ್ಲಾಟ್
- (3) ಎಲಿಸಾ
- (4) PCR ಪರೀಕ್ಷೆ

74. When a cell expends energy to move a solute across its membrane against a concentration gradient, the process is called

- (1) Diffusion
- (2) Facilitated diffusion
- (3) Active transport
- (4) Osmosis

75. Syphilis is caused by the virus

- (1) Vibrio cholerae
- (2) Neisseria gonorrhoeae
- (3) Clostridium botulinum
- (4) Treponema pallidum

76. The special channels found in plasma membrane for water transport are

- (1) Porins
- (2) Aquaporins
- (3) Permeases
- (4) Ion pumps

74. ಒಂದು ಜೀವಕೋಶವು ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಮಟ್ಟಕ್ಕೆ ವಿರುದ್ಧವಾಗಿ ಅದರ ಪದರದ ಮೂಲಕ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ವಿಸ್ತರಿಸಿದಾಗ, ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಹೀಗೆ ಕರೆಯುವರು

- (1) ಪ್ರಸಾರಣ
- (2) ಸರಾಗ ಪ್ರಸಾರಣ
- (3) ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಸಾಗಣೆ
- (4) ಆಸ್ಮೋಸಿಸ್

75. ಈ ರೋಗಾಣುವು ಸಿಫಿಲಿಸ್ ರೋಗಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ

- (1) ವಿಬ್ರಿಯೋ ಕಾಲರೆ
- (2) ನೈಸಿರಿಯಾ ಗೋನೋರಿಯಾ
- (3) ಕ್ಲಾಸ್ಟ್ರಿಡಿಯಂ ಬೋಟುಲಿನಮ್
- (4) ಟ್ರೆಪೋನಿಮಾ ಪ್ಯಾಲಿಡಂ

76. ನೀರಿನ ಸಾಗಣೆಗಾಗಿ ಪ್ಲಾಸ್ಮಾ ಹೊರಪದರದಲ್ಲಿ ಕಂಡು ಬರುವ ವಿಶೇಷ ವಾಹಿನಿಗಳ ಹೆಸರು

- (1) ಪೊರಿನ್ಸ್
- (2) ಅಕ್ವಾಪೊರಿನ್ಸ್
- (3) ಪರ್ಮಿಯೇಸಿಸ್
- (4) ಅಯಾನ್ ಪಂಪುಗಳು

77. The cell organelle having half unit membrane is

- (1) Ribosome
- (2) Sphaerosome
- (3) Lysosome
- (4) Peroxisome

78. The path which is often called facultative pathway is

- (1) C-3 pathway
- (2) C-4 pathway
- (3) CAM pathway
- (4) C-2 pathway

79. In glycolysis ATP is synthesized by

- (1) Fructose 1-6 bisphosphate
- (2) Phosphofructo kinase-1
- (3) Glyceraldehyde 3-phosphate dehydrogenase
- (4) Phosphoglycerate kinase

80. Chlorosis in leaves is generally due to deficiency of

- (1) Magnesium and Iron
- (2) Calcium and Iron
- (3) Chlorine and Magnesium
- (4) Calcium and Sodium

77. ಒಂದು ಅರ್ಧ ಘಟಕ (half unit) ಪೊರೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಜೀವಕೋಶದ ಕಣದಂಗ

- (1) ರೈಬೋಸೋಮ್
- (2) ಸ್ಫೇರೋಸೋಮ್
- (3) ಲೈಸೋಸೋಮ್
- (4) ಪರಾಕ್ಸಿಸೋಮ್

78. ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಅನುಮೋದಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಪಥ (facultative pathway) ವನ್ನು ಹೀಗೆಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ.

- (1) C-3 ಪಥ
- (2) C-4 ಪಥ
- (3) CAM ಪಥ
- (4) C-2 ಪಥ

79. ಗ್ಲೈಕಾಲಿಸಿಸ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ATP ಯನ್ನು ಸಂಯೋಜಿಸುವ ಕಿಣ್ವ

- (1) Fructose 1-6 ಬೈಫಾಸ್ಫೇಟ್
- (2) ಫಾಸ್ಫೋಫ್ರಕ್ಟೋ ಕೈನೇಸ್-1
- (3) ಗ್ಲಿಸರಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ -3- ಫಾಸ್ಫೇಟ್ ಡೈ ಹೈಡ್ರೋಜಿನೇಸ್
- (4) ಫಾಸ್ಫೋಗ್ಲಿಸರೇಟ್ ಕೈನೇಸ್

80. ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಈ ಧಾತುಗಳ ಕೊರತೆ, ಸಸ್ಯಗಳ ಎಲೆಗಳಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರೋಸಿಸ್ ಉಂಟು ಮಾಡುತ್ತದೆ

- (1) ಮೇಗ್ನೀಷಿಯಂ ಮತ್ತು ಕಬ್ಬಿಣ
- (2) ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಮತ್ತು ಕಬ್ಬಿಣ
- (3) ಕ್ಲೋರಿನ್ ಮತ್ತು ಮೇಗ್ನೀಷಿಯಂ
- (4) ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ

Methodology
(Chemistry and Biology)

81. Testing improves learning because

- (1) students study well.
- (2) result of the test helps in reinforcement.
- (3) tests provide feedback for the whole unit.
- (4) answering ability of the student is developed.

82. While preparing a unit test in Science, a teacher should first

- (1) prepare a blue print
- (2) write the questions
- (3) write the key
- (4) identify the difficult areas

83. "Suspended Judgement is the greatest triumph of intellectual discipline." The characteristic of scientific attitude reflected in this statement is

- (1) Open mindedness
- (2) Clarity in vision
- (3) Curiosity
- (4) Unbiased

81. ಪರೀಕ್ಷೆಯು ಕಲಿಕೆಯನ್ನು ಸುಧಾರಿಸುತ್ತದೆ. ಏಕೆಂದರೆ

- (1) ವಿದ್ಯಾರ್ಥಿಗಳು ಚೆನ್ನಾಗಿ ಅಭ್ಯಾಸ ಮಾಡುತ್ತಾರೆ.
- (2) ಪರೀಕ್ಷೆಯ ಫಲಿತಾಂಶವು ಪುನರ್ ಪುಷ್ಟೀಕರಣಕ್ಕೆ ಸಹಾಯಕಾರಿ.
- (3) ಪರೀಕ್ಷೆಯು ಸಂಪೂರ್ಣ ಘಟಕಕ್ಕೆ ಹಿಮ್ಮಾಹಿತಿ ಕೊಡುತ್ತದೆ.
- (4) ವಿದ್ಯಾರ್ಥಿಗಳಲ್ಲಿನ ಉತ್ತರಿಸಬಲ್ಲ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ವೃದ್ಧಿಯಾಗುವುದು.

82. ವಿಜ್ಞಾನದ ಘಟಕ ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ತಯಾರಿಸುವಾಗ ಶಿಕ್ಷಕ ಮೊದಲು ಮಾಡಬೇಕಾಗಿರುವುದು

- (1) ನೀಲಿನಕ್ಷೆ ತಯಾರಿಸುವುದು
- (2) ಪ್ರಶ್ನೆಗಳನ್ನು ಬರೆಯುವುದು
- (3) ಸರಿ ಉತ್ತರಗಳನ್ನು ಬರೆಯುವುದು
- (4) ಕ್ಲಿಷ್ಟ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಗುರುತಿಸುವುದು

83. "ತೀರ್ಪನ್ನು ಕಾಯ್ದಿರಿಸುವುದು ಬೌದ್ಧಿಕ ಶಿಸ್ತಿನ ಮಹಾವಿಜಯ". ಈ ಹೇಳಿಕೆ ವೈಜ್ಞಾನಿಕ ಮನೋಭಾವದ ಈ ಲಕ್ಷಣವನ್ನು ಪ್ರತಿಬಿಂಬಿಸುತ್ತದೆ.

- (1) ವಿಶಾಲ ಮನೋಭಾವ
- (2) ಸೂಕ್ಷ್ಮದೃಷ್ಟಿ
- (3) ಕುತೂಹಲ
- (4) ಪೂರ್ವಾಗ್ರಹವಿಲ್ಲದ

84. The first aid should be provided for the wound caused due to acid burn is to wash the wound with

- (1) water and then with saturated sodium-bi-carbonate.
- (2) 1% acetic acid and then with alkali.
- (3) alcohol and then with water.
- (4) water and then with alcohol.

85. The suitable method of developing laboratory skills

- (1) showing the experiments in laboratory.
- (2) teaching by project method.
- (3) by providing opportunities for experimentation in the laboratory.
- (4) by discussing the experiments conducted by the great scientists.

86. The best learning experience among the following :

- (1) discussing about enzymes
- (2) student experiencing the liberation of heat by adding water to calcium oxide
- (3) preparing a chart of extraction of iron in blast furnace
- (4) listening to a lecture on importance of catalyst

84. ಆಮ್ಲದಿಂದ ಸುಟ್ಟಗಾಯಕ್ಕೆ ದೊರಕಿಸಬಹುದಾದ ಪ್ರಥಮ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಎಂದರೆ ಗಾಯವನ್ನು

- (1) ನೀರಿನಿಂದ ತೊಳೆದು ನಂತರ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಸೋಡಿಯಂ ಬೈ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್‌ನಿಂದ ತೊಳೆಯಿರಿ.
- (2) 1% ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದಿಂದ ತೊಳೆದು ನಂತರ ಪ್ರತ್ಯಾಮ್ಲ (ಕ್ವಾರ) ದಿಂದ ತೊಳೆಯಬೇಕು.
- (3) ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಿಂದ ತೊಳೆದು ನಂತರ ನೀರಿನಿಂದ ತೊಳೆಯಬೇಕು.
- (4) ನೀರಿನಿಂದ ತೊಳೆದು ನಂತರ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಿಂದ ತೊಳೆಯಬೇಕು.

85. ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ಕೌಶಲವನ್ನು ಬೆಳೆಸಲು ಸೂಕ್ತವಾದ ಪದ್ಧತಿ

- (1) ಮಕ್ಕಳಿಗೆ ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದಲ್ಲಿ ಪ್ರಯೋಗಗಳನ್ನು ತೋರಿಸುವುದು.
- (2) ಯೋಜನಾ ವಿಧಾನದಿಂದ ಬೋಧಿಸುವುದು.
- (3) ಪ್ರಯೋಗ ಶಾಲೆಯಲ್ಲಿ ಪ್ರಯೋಗಗಳನ್ನು ಮಾಡಲು ಅವಕಾಶಗಳನ್ನು ನೀಡುವುದು.
- (4) ಖ್ಯಾತ ವಿಜ್ಞಾನಿಗಳು ಮಾಡಿದ ಪ್ರಯೋಗಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸುವುದು.

86. ಈ ಕೆಳಗಿನವುಗಳಲ್ಲಿ ಅತ್ಯುತ್ತಮವಾದ ಕಲಿಕೆಯ ಅನುಭವವು

- (1) ಕಿಣ್ವಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸುವುದು.
- (2) ವಿದ್ಯಾರ್ಥಿಯು ಸುಟ್ಟ ಸುಣ್ಣಕ್ಕೆ ತಾವೇ ನೀರು ಬೆರೆಸಿ ಶಾಖೋತ್ಪತ್ತಿಯನ್ನು ಗಮನಿಸುವುದು.
- (3) ಕಬ್ಬಿಣದ ಉದ್ಧರಣದ ಒಂದು ಚಾರ್ಟ್ ತಯಾರಿಸುವುದು.
- (4) ವೇಗವರ್ಧಕಗಳ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆಯ ಕುರಿತು ಒಂದು ಉಪನ್ಯಾಸ ಕೇಳುವುದು.

87. Deductive approach can be illustrated by

- (1) declaration of presence of glucose by benedict solution.
- (2) generalisation that water produces hydrogen with metals.
- (3) conclusion drawn experimentally that acids turn blue litmus to red.
- (4) seeing mercury as a liquid metal.

88. The ability that can be developed through Heuristic method is

- (1) Divergent thinking
- (2) Verbalising the law
- (3) Sketching a figure
- (4) Balancing the equation

89. Both investigation and verification approach are used in

- (1) Inducto-deductive method
- (2) Laboratory method
- (3) Lecture demonstration method
- (4) Scientific method

87. ನಿಗಮನ ಪದ್ಧತಿಯನ್ನು ಈ ಮೂಲಕ ನಿರ್ಧರಿಸಬಹುದು.

- (1) ಬೆನೆಡಿಕ್ಟ್ ದ್ರಾವಣದಿಂದ ಗ್ಲೂಕೋಸ್-ನ ಇರುವಿಕೆಯನ್ನು ಘೋಷಿಸುವುದು.
- (2) ನೀರು ಲೋಹಗಳೊಂದಿಗೆ ವರ್ತಿಸಿ ಜಲಜನಕವನ್ನು ಕೊಡುವುದನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯೀಕರಿಸುವುದು.
- (3) ಆಮ್ಲಗಳು ನೀಲಿ ಲಿಟ್ಮಸ್‌ನ್ನು ಕೆಂಪು ಮಾಡುತ್ತವೆ ಎಂದು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕವಾಗಿ ತೀರ್ಮಾನಿಸುವುದು.
- (4) ಪಾದರಸವು ಒಂದು ದ್ರವ ಎಂದು ನೋಡಿ ತಿಳಿಯುವುದು.

88. ಸ್ವಯಂ ಸಂಶೋಧನಾ ಪದ್ಧತಿಯಿಂದ ಬೆಳೆಸಬಹುದಾದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು

- (1) ವಿಮುಖ ಚಿಂತನೆ
- (2) ನಿಯಮವನ್ನು ಶಾಬ್ದಿಕಗೊಳಿಸುವುದು
- (3) ಚಿತ್ರವನ್ನು ಬಿಡಿಸುವುದು
- (4) ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಸರಿದೂಗಿಸುವುದು

89. ಅನ್ವೇಷಣಾ ಮಾರ್ಗ ಹಾಗೂ ತಾಳೆ ನೋಡುವ ಮಾರ್ಗಗಳೆರಡನ್ನು ಬಳಸುವ ಪದ್ಧತಿ

- (1) ಅನುಗಮನ-ನಿಗಮನ ಪದ್ಧತಿ
- (2) ಪ್ರಯೋಗ ಶಾಲಾ ಪದ್ಧತಿ
- (3) ಉಪನ್ಯಾಸ ಪ್ರದರ್ಶನ ಪದ್ಧತಿ
- (4) ವೈಜ್ಞಾನಿಕ ಪದ್ಧತಿ

90. An instructional objective contains

- (1) an action verb only
- (2) the expectation of a teacher
- (3) the achievement a student makes
- (4) the content part and behaviour modification part

91. The following statement best explains, the unit :

- (1) A collection of topics on random basis.
- (2) A collection of topics on some conceptual similarities
- (3) A collection of topics on the basis of difficulty level.
- (4) An arrangement of content in sequence.

92. The important characteristic of improvised apparatus is

- (1) based on concept
- (2) made by available resources
- (3) done by teacher
- (4) the replica of the original

90. ಬೋಧನೋದ್ದೇಶವು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಪದ

- (1) ಕ್ರಿಯಾಪದ ಮಾತ್ರ
- (2) ಶಿಕ್ಷಕನ ನಿರೀಕ್ಷೆಗಳು
- (3) ವಿದ್ಯಾರ್ಥಿಯು ಮಾಡುವ ಸಾಧನೆ
- (4) ವಿಷಯ ಭಾಗ ಮತ್ತು ಉದ್ದೇಶಿತ ವರ್ತನಾ ಪರಿಷ್ಕರಣ ಭಾಗ

91. ಈ ಹೇಳಿಕೆಯು ಘಟಕ ಎಂಬುದರ ಅರ್ಥಕ್ಕೆ ಉತ್ತಮ ವಿವರಣೆಯಾಗಿದೆ.

- (1) ಯಾದೃಚ್ಛಿಕ ಆಧಾರದ ಪಾಠಗಳ ಸಂಗ್ರಹಣೆ.
- (2) ಪರಿಕಲ್ಪನೆಗಳ ಸಾಮ್ಯತೆಯನ್ನಾಧರಿಸಿ ಪಾಠಗಳ ಸಂಗ್ರಹಣೆ.
- (3) ಕ್ಲಿಷ್ಟತೆಯ ಮಟ್ಟವನ್ನಾಧರಿಸಿ ಪಾಠಗಳ ಸಂಗ್ರಹಣೆ.
- (4) ವಿಷಯವನ್ನು ಕ್ರಮಾನುಗತಿಯಲ್ಲಿ ಜೋಡಿಸುವ ವಿಧಾನ.

92. ಸುಧಾರಿತ ಉಪಕರಣಗಳ ಅತಿ ಮುಖ್ಯವಾದ ಗುಣವೆಂದರೆ

- (1) ಪರಿಕಲ್ಪನೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿರಬೇಕು
- (2) ದೊರಕುವ ಸಾಮಗ್ರಿಗಳಿಂದ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿರಬೇಕು.
- (3) ಉಪಾಧ್ಯಾಯರಿಂದಲೇ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿರಬೇಕು.
- (4) ಮೂಲ ಆಕೃತಿಗೆ ಸಾಮಿಪ್ಯವಿರಬೇಕು.

93. The unit test evaluates
- (1) objectives only
 - (2) learning experiences only
 - (3) both objectives & learning experiences
 - (4) learning situation
94. Lesson plan helps the teacher to
- (1) modify his behaviour
 - (2) save time
 - (3) develop confidence in teaching
 - (4) keep class in silence
95. One of the following is not the characteristic of first aid :
- (1) it should be immediate
 - (2) the person who administer first aid should be confident
 - (3) there should not be too many people around
 - (4) the patient should be hospitalised
96. Science centres are
- (1) places where Science is taught.
 - (2) established by the Government.
 - (3) found in each school.
 - (4) centres to popularise Science.

93. ಘಟಕ ಪರೀಕ್ಷೆಯು ಮೌಲ್ಯಮಾಪನ ಮಾಡುವುದು
- (1) ಉದ್ದೇಶಗಳನ್ನು ಮಾತ್ರ
 - (2) ಕಲಿಕಾ ಅನುಭವಗಳನ್ನು ಮಾತ್ರ
 - (3) ಉದ್ದೇಶಗಳು ಹಾಗೂ ಕಲಿಕಾ ಅನುಭವಗಳೆರಡನ್ನು
 - (4) ಕಲಿಕಾ ಸನ್ನಿವೇಶಗಳನ್ನು
94. ಪಾಠ ಯೋಜನೆಯಿಂದ ಉಪಾಧ್ಯಾಯರಿಗೆ ಆಗುವ ಪ್ರಯೋಜನವೆಂದರೆ
- (1) ಅವನ ವರ್ತನೆಯಲ್ಲಿ ಬದಲಾವಣೆ
 - (2) ಸಮಯದ ಉಳಿತಾಯ
 - (3) ಬೋಧಿಸಲು ಆತ್ಮವಿಶ್ವಾಸದ ಬೆಳವಣಿಗೆ
 - (4) ತರಗತಿಯನ್ನು ನಿಶ್ಯಬ್ಧವಾಗಿಡಲು
95. ಈ ಕೆಳಕಂಡ ಒಂದು ಗುಣ ಪ್ರಥಮ ಚಿಕಿತ್ಸೆಯದಲ್ಲ.
- (1) ಅದು ತೀವ್ರವಾಗಿರಬೇಕು.
 - (2) ಪ್ರಥಮ ಚಿಕಿತ್ಸೆಯನ್ನು ನೀಡುವವರಿಗೆ ಆತ್ಮಸ್ಥೈರ್ಯವಿರಬೇಕು.
 - (3) ಸುತ್ತಮುತ್ತಲೂ ಬಹಳ ಜನರಿರಬಾರದು.
 - (4) ರೋಗಿಯನ್ನು ಆಸ್ಪತ್ರೆಗೆ ದಾಖಲು ಮಾಡಬೇಕು.
96. ವಿಜ್ಞಾನ ಕೇಂದ್ರಗಳೆಂದರೆ ಅವು
- (1) ವಿಜ್ಞಾನವನ್ನು ಬೋಧಿಸುವ ಸ್ಥಳ.
 - (2) ಸರ್ಕಾರದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದವು.
 - (3) ಎಲ್ಲಾ ಶಾಲೆಗಳಲ್ಲಿ ಕಾಣಬರುತ್ತವೆ.
 - (4) ವಿಜ್ಞಾನವನ್ನು ಜನಪ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಸಂಸ್ಥೆಗಳು.

97. The following objective cannot be raised by Computer Assisted Instruction (CAI) :

- (1) Cognitive
- (2) Affective
- (3) Psychomotor
- (4) Conative

98. The characteristic of computer multimedia for teaching is

- (1) Sequencing and reinforcement
- (2) Interpretation of data
- (3) Question bank
- (4) Statistical analysis

99. A representative of phylum / group can be taken as an example while teaching Biology through

- (1) Discovery approach
- (2) Type-species approach
- (3) Problem-solving approach
- (4) Inductive approach

100. This is the most important professional quality of a Science teacher. He should

- (1) participate in seminar
- (2) write articles in Journals
- (3) be capable of answering questions
- (4) be a researcher and do extension education

97. ಗಣಕಯಂತ್ರ ಆಧಾರಿತ ಬೋಧನೆಯಿಂದ ಈ ಉದ್ದೇಶವನ್ನು ಸಾಧಿಸಲು ಅಸಾಧ್ಯ

- (1) ಜ್ಞಾನಾತ್ಮಕ
- (2) ಭಾವನಾತ್ಮಕ
- (3) ಮನೋಚಾಲನಾತ್ಮಕ
- (4) ಕೊನೆಟಿವ್

98. ಕಂಪ್ಯೂಟರ್ ಬಹುಮಾಧ್ಯಮದ ಬೋಧನೆಯ ಗುಣಲಕ್ಷಣ

- (1) ಸರಣಿಯ ವಿನ್ಯಾಸ ಮತ್ತು ಪುನರ್ಬಲನ
- (2) ದತ್ತಾಂಶಗಳನ್ನು ಅರ್ಥೈಸುವುದು
- (3) ಪ್ರಶ್ನೆ ಕೋರಿ
- (4) ಸಂಖ್ಯಾಶಾಸ್ತ್ರದ ವಿಶ್ಲೇಷಣೆ

99. ಒಂದು ವರ್ಗ/ಗುಂಪಿನ ಪ್ರತಿನಿಧಿಯನ್ನು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿ ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಜೀವಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ಬೋಧಿಸುವ ವಿಧಾನ

- (1) ಅನ್ವೇಷಣಾ ಕ್ರಮ
- (2) ಮಾದರಿ ವರ್ಗ ಕ್ರಮ
- (3) ಸಮಸ್ಯೆ ಪರಿಹಾರ ಪದ್ಧತಿ
- (4) ನಿಯಮ ನಿರೂಪಣಾ ಪದ್ಧತಿ

100. ವಿಜ್ಞಾನ ಉಪಾಧ್ಯಾಯನ ವೃತ್ತಿಪರತೆಯನ್ನು ಪ್ರತಿಬಿಂಬಿಸುವ ಅತಿ ಮುಖ್ಯವಾದ ಗುಣವೆಂದರೆ

- (1) ವಿಚಾರ ಸಂಕಿರಣಗಳಲ್ಲಿ ಭಾಗವಹಿಸುವುದು
- (2) ನಿಯತಕಾಲಿಕಗಳಲ್ಲಿ ಲೇಖನಗಳನ್ನು ಬರೆಯುವುದು
- (3) ಪ್ರಶ್ನೆಗಳಿಗೆ ಉತ್ತರಗಳನ್ನು ನೀಡುವುದು
- (4) ಸಂಶೋಧಕನಾಗಿದ್ದು ವಿಸ್ತರಣಾ ಶಿಕ್ಷಣದಲ್ಲಿ ಪಾಲ್ಗೊಳ್ಳುವುದು

ಜಿಲ್ಲಾ ಸಂಕೇತ	ನೋಂದಣಿ ಸಂಖ್ಯೆ

ಪ್ರಶ್ನೆ ಪತ್ರಿಕೆ ಪುಸ್ತಿಕೆ - ದ್ವಿತೀಯ ಪತ್ರಿಕೆ
(ಪ್ರಶ್ನೆ ಪತ್ರಿಕೆಯಲ್ಲಿನ ಎಲ್ಲಾ ಸೂಚನೆಗಳನ್ನು ದಯವಿಟ್ಟು ಓದಿ)
ವಿಷಯ : ರಸಾಯನ ಶಾಸ್ತ್ರ, ಜೀವಶಾಸ್ತ್ರ

ಗರಿಷ್ಠ ಅಂಕಗಳು : 100

ಗರಿಷ್ಠ ಅವಧಿ : 2.00 ಗಂಟೆಗಳು

ವಿಷಯ ಸಂಕೇತ :

B S

ಅಭ್ಯರ್ಥಿಗಳಿಗೆ ಸೂಚನೆಗಳು

- 100 ಪ್ರಶ್ನೆಗಳಿರುವ ಮೊಹರಾಗಿರುವ ಪ್ರಶ್ನೆಪತ್ರಿಕೆ ಪುಸ್ತಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಬಿಡಿ ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರ ಪತ್ರಿಕೆಯು ಅಡಕಗೊಂಡಿದೆ. ಇದನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡಲಾಗಿದೆ.
 - ನಿಮಗೆ ನೀಡಲಾಗಿರುವ ಪ್ರಶ್ನೆ ಪತ್ರಿಕೆಯು ಪ್ರವೇಶ ಪತ್ರದಲ್ಲಿರುವಂತೆ ನೀವು ಆಯ್ಕೆಮಾಡಿಕೊಂಡ ವಿಷಯದ ಪತ್ರಿಕೆಯೇ ಎಂಬುದನ್ನು ದೃಢಪಡಿಸಿಕೊಳ್ಳುವುದು.
 - ಪ್ರಶ್ನೆಪತ್ರಿಕೆಯ ಸೀಲನ್ನು ಅತೀ ಜಾಗರೂಕತೆಯಿಂದ ಬಿಡಿಸಿ ಅಡಕವಾಗಿರುವ ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಬಿಡಿ ಉತ್ತರ ಪತ್ರಿಕೆಯನ್ನು ಹೊರತೆಗೆದು, ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರ ಪತ್ರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಕೇಳಿರುವ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಅತೀ ಜಾಗರೂಕತೆಯಿಂದ ಕ್ರಮಸಂಖ್ಯೆ 1 ರಿಂದ 10 ರವರೆಗೂ ಭರ್ತಿ ಮಾಡಿ. ತಪ್ಪಿದ್ದಲ್ಲಿ ಮೌಲ್ಯಮಾಪನದಲ್ಲಿ ಉಂಟಾಗುವ ತೊಡಕು ಮತ್ತು ಪರಿಣಾಮಗಳಿಗೆ ನೀವೇ ಜವಾಬ್ದಾರರು.
 - ನಿಮಗೆ ಕೊಟ್ಟಿರುವ ಪ್ರಶ್ನೆಪತ್ರಿಕೆಯ ಕ್ರಮಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡಿರುವ ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರ ಪತ್ರಿಕೆಯಲ್ಲಿನ ಕ್ರಮಸಂಖ್ಯೆ 4 ರಲ್ಲಿ ಭರ್ತಿ ಮಾಡಬೇಕು.
 - ನೀವು ಆಯ್ಕೆಮಾಡಿಕೊಂಡಿರುವ ವಿಷಯ ಸಂಕೇತವನ್ನು ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರ ಪತ್ರಿಕೆಯಲ್ಲಿನ ಕ್ರಮಸಂಖ್ಯೆ 9 ರಲ್ಲಿ ಭರ್ತಿ ಮಾಡಬೇಕು.
- ಪರೀಕ್ಷಾ ಅವಧಿಯಲ್ಲಿ : (ಅ) ಪ್ರತಿ ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ಜಾಗರೂಕತೆಯಿಂದ ಓದಿರಿ. (ಆ) ಪ್ರತಿ ಪ್ರಶ್ನೆಗೆ ನೀಡಲಾಗಿರುವ ನಾಲ್ಕು ಉತ್ತರಗಳ ಪೈಕಿ ಸರಿಯಾದ ಉತ್ತರವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಿರಿ. (ಇ) ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರ ಪತ್ರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿ ಪ್ರಶ್ನೆಗೆ ಸರಿ ಹೊಂದುವ ಉತ್ತರವನ್ನು ಗುರುತಿಸಲು ನೀಡಲಾಗಿರುವ ನಾಲ್ಕು ವ್ಯತ್ಯಾಸ ಪೈಕಿ ಸರಿಯಾದ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ನೀಡಿ/ಕಪ್ಪು ಶಾಯಿಯ ಬಾಲ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಪೆನ್ ಮಾತ್ರ ಉಪಯೋಗಿಸಿ ಗುರುತು ಮಾಡಿ. ಉದಾಹರಣೆಗೆ, ಒಂದು ಪ್ರಶ್ನೆ ಪತ್ರಿಕೆಯಲ್ಲಿನ 20 ನೇ ಪ್ರಶ್ನೆಯ ಸರಿ ಉತ್ತರವು ಕ್ರಮಸಂಖ್ಯೆ (3) ಆಗಿದ್ದಲ್ಲಿ ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರ ಪತ್ರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಕ್ರಮಸಂಖ್ಯೆ 20 ರ ಮುಂದೆ ಈ ಕೆಳಗೆ ತಿಳಿಸಿರುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನೀಡಿ/ಕಪ್ಪು ಬಾಲ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಪೆನ್ ಉಪಯೋಗಿಸಿ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಗುರುತು ಮಾಡುವುದು.

20. ① ② ● ④ (ಇದು ಉದಾಹರಣೆ ಮಾತ್ರ)

- ಪ್ರಶ್ನೆಪತ್ರಿಕೆ ಪುಸ್ತಿಕೆಯ ಪುಟಗಳಲ್ಲಿ ಖಾಲಿ ಜಾಗ ಬಿಟ್ಟಿರುವಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಉತ್ತರವನ್ನು ಕಂಡು ಹಿಡಿಯುವ ಕಚ್ಚಾ ಕಾರ್ಯವನ್ನು (ರಫ್ ವರ್ಕ್) ಮಾಡತಕ್ಕದ್ದು. ಕಚ್ಚಾ ಕಾರ್ಯವನ್ನು ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರಪತ್ರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಮಾಡತಕ್ಕದ್ದಲ್ಲ.
- ಒಂದು ಪ್ರಶ್ನೆಗೆ ಉತ್ತರವಾಗಿ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಗುರುತು ಮಾಡಬಾರದು. ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರಪತ್ರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ನೋಡಿ ಅನುಸರಿಸುವುದು.
- ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರಪತ್ರಿಕೆಯ ನಿಗದಿತ ಸ್ಥಳದಲ್ಲಿ ಅಭ್ಯರ್ಥಿ ಹಾಗೂ ಕೊಠಡಿ ಮೇಲ್ವಿಚಾರಕರು ತಪ್ಪದೇ ಸಹಿ ಮಾಡಬೇಕು. ನಿಗದಿತ ಸ್ಥಳದಲ್ಲಿ ಕಡ್ಡಾಯವಾಗಿ ಅಭ್ಯರ್ಥಿ ಎಡಗೈ ಹೆಬ್ಬರಳಿನ ಗುರುತನ್ನು ಹಾಕುವುದು. ತಿದ್ದಿರುವುದು & ಯಾವುದೇ ರೀತಿಯ ಬದಲಾವಣೆಗಳನ್ನು ಮಾನ್ಯ ಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ.
- ನಿಮಗೆ ಉತ್ತರಿಸಲು ನೀಡಿರುವ ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರಪತ್ರಿಕೆಯು ಕಾರ್ಬನ್ ರಹಿತ ಪ್ರತಿಯೊಂದಿಗೆ ಇದೆ. ಪರೀಕ್ಷಾ ಅವಧಿ ಮುಗಿದ ನಂತರ, ಉತ್ತರಿಸಿದ ಮೂಲ ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರಪತ್ರಿಕೆಯನ್ನು ಕೊಠಡಿ ಮೇಲ್ವಿಚಾರಕರಿಗೆ ಒಪ್ಪಿಸತಕ್ಕದ್ದು. ಕಾರ್ಬನ್ ರಹಿತ ಪ್ರತಿಯನ್ನು ಅಭ್ಯರ್ಥಿಯು ಇಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕು.
- ಪರೀಕ್ಷಾ ಕೊಠಡಿಯೊಳಗೆ ಕ್ಯಾಲ್ಕುಲೇಟರ್, ಪೇಜರ್ ಮತ್ತು ಮೊಬೈಲ್ ದೂರವಾಣಿಯನ್ನು ತರುವುದನ್ನು ನಿಷೇಧಿಸಿದೆ.
- ಪರೀಕ್ಷಾ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ರೀತಿಯ ಅವ್ಯವಹಾರ ಕಂಡು ಬಂದಲ್ಲಿ ಅಂತಹವರನ್ನು ನೇಮಕಾತಿಗೆ ಅರ್ಹರಲ್ಲವೆಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿ ಉತ್ತರ ಪತ್ರಿಕೆಯನ್ನು ಮಾನ್ಯ ಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ನಿಯಮಾನುಸಾರ ಕ್ರಮ ಜರುಗಿಸಲಾಗುವುದು.

ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರಪತ್ರಿಕೆ ಭರ್ತಿ ಮಾಡಲು ಸೂಚನೆಗಳು

- (1) ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಪ್ರಶ್ನೆಗೂ ಒಂದೇ ಒಂದು ಸರಿಯಾದ ಉತ್ತರವಿರುತ್ತದೆ. (2) ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ನೀಡಿ ಅಥವಾ ಕಪ್ಪು ಬಾಲ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಪೆನ್ನಿನಿಂದ ಮಾತ್ರ ತುಂಬಬೇಕು. ಉತ್ತರವನ್ನು ತುಂಬಿದ ಮೇಲೆ ಬದಲಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬೇಡಿ. (3) ವ್ಯತ್ಯಾಸಗಳಲ್ಲಿರುವ ಸಂಖ್ಯೆಗಳು ಕಾಣದಂತೆ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ತುಂಬಬೇಕು. (4) ಉತ್ತರಪತ್ರಿಕೆಯ ಮೇಲೆ ಯಾವುದೇ ರೀತಿಯ ಗುರುತು, ಗೀಟು ಅಥವಾ ಚುಕ್ಕೆಯಾಗಲಿ ಮಾಡಬಾರದು. (5) ಇದು ಕಾರ್ಬನ್ ರಹಿತ ಉತ್ತರಪತ್ರಿಕೆ. ಉತ್ತರಪತ್ರಿಕೆಯ ಎರಡನೇ ಪ್ರತಿಯನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕವಾಗಿ ತುಂಬುವ ಅಗತ್ಯ ಇಲ್ಲ.

□