

# click to campus

# **KCET 2017 Question Paper with Solution**

The Karnataka Common Entrance Test

KCET 2017 Question Paper with Solution - Physics	Page No. 2 to 17
KCET 2017 Question Paper with Solution - Chemistry	Page No. 18 to 35
KCET 2017 Question Paper with Solution - Mathematics	Page No. 36 to 50
KCET 2017 Question Paper with Solution - Biology	Page No. 51 to 64

Download more KCET Previous Year Question Papers: Click Here

DATE	SUBJECT	TIME
03-05-2017	PHYSICS	10.30 am to 11.50 am
AXIMUM MARKS	TOTAL DURATION	MAXIMUM TIME FOR ANSWERING
60	80 Minutes	70 Minutes
MENTION YOUR	R CET NUMBER	QUESTION BOOKLET DETAILS VERSION CODE / SERIAL NUMBER
		XXXXXX

#### D

- 1. Check whether the CET No. has been entered and shaded in the respective circles on the OMR Answer Sheet.
- This question booklet is issued to you by the invigilator after the 2<sup>nd</sup> bell i.e., after 10.30 am. 2.
- The Version Code / Serial Number of this question booklet should be entered on the OMR Answer Sheet and the 3. respective circles should also be shaded completely.
- 4. Compulsorily affix the complete signature at the bottom portion of the OMR Answer Sheet in the space provided.

#### **DONTs:**

- 1. The timing and marks printed on the OMR Answer Sheet should not be damaged / mutilated / spoiled.
- 2. The 3<sup>rd</sup> Bell rings at 10.40 am, till then;
  - Do not remove the seal present on the right hand side of this question booklet.
  - Do not look inside this question booklet.
  - Do not start answering on the OMR Answer Sheet.

#### IMPORTANT INSTRUCTIONS TO CANDIDATES

- 1. This question booklet contains 60 questions and each question will have one statement and four distracters. (Four different options / choices.)
- After the 3<sup>rd</sup> Bell is rung at 10.40 am, remove the seal on the right hand side of this question booklet and check 2. that this booklet does not have any unprinted or torn or missing pages or items etc., if so, get it replaced immediately by complete test booklet by showing it to Room Invigilator. Read each item and start answering on the OMR Answer Sheet.
- During the subsequent 70 minutes : 3.
  - Read each question carefully.
  - Choose the correct answer from out of the four available distracters (options / choices) given under each question / statement.
  - Completely darken / shade the relevant circle with a blue or black ink ballpoint pen against the question number on the OMR answer sheet.

#### Correct Method of shading the circles on the OMR Answer Sheet is : (A) $\bigcirc$ (C) (D)

- Please note that even a minute unintended ink dot on the OMR Answer Sheet will also be recognized and 4. recorded by the scanner. Therefore, avoid multiple markings of any kind on the OMR Answer Sheet.
- Use the space provided on each page of the question booklet for Rough Work. Do not use the OMR Answer 5. Sheet for the same.
- After the last bell is rung at 11.50 am, stop writing on the OMR Answer Sheet and affix your left hand thumb 6. impression on the OMR Answer Sheet as per the instructions.
- 7. Hand over the OMR Answer Sheet to the room invigilator as it is.
- After separating the top sheet (KEA copy), the invigilator will return the bottom sheet replica (Candidate's copy) 8. to you to carry home for self evaluation.
- Preserve the replica of the OMR Answer Sheet for a minimum period of ONE year. 9.
- 10. In case of any discrepancy in the English and Kannada versions, the English version will be taken as final.

1. A substance of mass 49.53 g occupies 1	$.5 \text{ cm}^3$ 1.	- 0 ş	ಒಂದು ವಸ್ತುವು 1.5 cm <sup>3</sup> ನಷ್ನು
of volume. The density of the subs	tance	ಗಾತ್ರವನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತ	ಕ್ತದೆ. ಈ ವಸ್ತುವಿನ ಸಾಂದ್ರತೆ
(in g cm <sup>-3</sup> ) with correct number of sig	nificant	(g cm <sup>-3</sup> ನಲ್ಲಿ) ಸರಿಯಾ	ದ ಔಚಿತ್ಯಪೂರ್ಣ ಅಂಕಿಗಳಲ್ಲಿ
figures is		ಆಗಿರುತ್ತದೆ.	
(A) 3.302 (B) 3.300		(A) 3.302	<b>(B)</b> 3.300
(C) 3.3 (D) 3.30		(C) $3.3$	<b>(D)</b> 3.30
	Question Id : 1		Question Id : 1
2. A car moving with a velocity of 20	ms <sup>-1</sup> is 2.	20 ms <sup>-1</sup> ವೇಗದಲ್ಲಿ ಚಲಿಸು.	ತ್ತಿರುವ ಒಂದು ಕಾರು 40 m ದೂರ
stopped in a distance of 40 m. If the sa	ame car	ಕ್ರಮಿಸುವುದರಲ್ಲಿ ನಿಲ್ಲುತ್ತರ	
is travelling at double the velocity, the	distance		ನ ವೇಗದ ಎರಡರಷ್ಟು ವೇಗದಲ್ಲಿ
travelled by it for same retardation is			ೊರವು ಆಗಿರುತ್ತದೆ.
(A) 640 m (B) 320 m		(A) 640 m	<b>(B)</b> 320 m
(C) 1280 m (D) 160 m		(C) 1280 m	<b>(D)</b> 160 m
	Question Id : 2		Question ld : 2
3 The angle between velocity and acceler		-	ವರ್ತುಲಾಕಾರದ ಚಲನೆಯನ್ನು ವೇಗ ಮತ್ತು ವೇಗೋತ್ತರ್ಷಗಳ
a particle describing uniform circular m (A) 45 ° (B) 60 °	otion is	ನಡುವಿನ ಕೋನವು	
		(A) <sup>45</sup> °	
(C) 90 ° (D) 180 °		(C) <sup>90</sup> °	<b>(D)</b> <sup>180</sup> °
	Question Id : 3		Question Id: 3
4. If $\vec{A} = 2\hat{i} + 3\hat{j} + 8\hat{k}$ is perpendicula	ar to $4$ .	$\vec{A} = 2\hat{i} + 3\hat{j} + 8\hat{k} \propto$	ಯ $\vec{B} = 4\hat{j} - 4\hat{i} + \alpha \hat{k}$ ಗ
$\vec{B} = 4\hat{j} - 4\hat{i} + \alpha \hat{k}$ , then the value of ' $\alpha$ ' is	5	ಲಂಬವಾಗಿದ್ದರೆ, ' α ' ದ ಬೆಲೆ	ಆಗಿರುತ್ತದೆ.
(A) 1 (B) 1		(A) $\frac{1}{2}$	(B) $-\frac{1}{2}$
(A) $\frac{1}{2}$ (B) $-\frac{1}{2}$		2	2
(C) 1 (D) -1		(C) <sup>1</sup>	( <b>D</b> ) −1
	Question Id : 4		Question Id : 4
5. A body of mass 50 kg. is suspended	using a 5.		, ಒಂದು ವಸ್ತುವನ್ನು ಒಂದು
spring balance inside a lift at rest. If	the lift	ಜಡಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುವ ಉತ್ಥಾಪಕಂ	ದಲ್ಲಿ ಸ್ಪ್ರಿಂಗ್ ತ್ರಾಸಿನ ಸಹಾಯದಿಂದ
starts falling freely, the reading of the	e spring	ತೂಗು ಹಾಕಲಾಗಿದೆ.	
balance is		ಬೇಳಲಾರಂಭಸದರ, ಸ್ಪ್ರಂಗ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ.	ತ್ರಾಸು ತೋರಿಸುವ ಮಾಪನವು
(A) = 50  kg (B) > 50 kg		(A) = 50  kg	<b>(B)</b> > 50 kg
(C) $< 50 \text{ kg}$ (D) = 0		(C) < 50 kg	
	Question Id : 5	$(\mathbf{U}) \ge 50 \text{ MS}$	$(\mathbf{D}) = 0$
			Question Id : 5



6.	A motor pump lifts 6 tonnes of water from a well of depth 25 m to the first floor of height 35 m from the ground floor in 20 minutes. The power of the pump (in kW) is $[g = 10 \text{ ms}^{-2}]$ (A) 3 (B) 6	-	ಒಂದು ಮೋಟಾರ್ ಪಂಪ್ 2 5 ಮೀ. ಆಳವಿರುವ ಬಾವಿಯಿಂದ, ನೆಲ ಅಂತಸ್ಥಿನಿಂದ 35 ಮೀ. ಎತ್ತರದಲ್ಲಿರುವ ಮೊದಲ ಅಂತಸ್ಥಿಗೆ 6 ಟನ್ ಗಳಷ್ಟು ನೀರನ್ನು 20 ನಿಮಿಷಗಳಲ್ಲಿ ಎತ್ತುತ್ತದೆ. ಈ ಪಂಪ್ ನ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ (kW ಗಳಲ್ಲಿ) ಆಗಿರುತ್ತದೆ. [g = 10 ms <sup>-2</sup> ]
	(C) 1.5 (D) 12		(A) $^{3}$ (B) $^{6}$
	Question Id :	5	(C) $1.5$ (D) $12$
7.	Two balls are thrown simultaneously in air. The acceleration of the centre of mass of the two balls when in air, (A) depends on the masses of the two balls (B) depends on the speeds of the two balls		ರ್ಯಾಗಳನ್ನು ಒಂದೇ ಕಾಲಕ್ಕೆ ಗಾಳಿಯಲ್ಲಿ ಚಿಮ್ಮಲಾಗಿದೆ. ಈ ಎರಡು ಚೆಂಡುಗಳ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿ ಕೇಂದ್ರದ ವೇಗೋತ್ಕರ್ಷವು ಗಾಳಿಯಲ್ಲಿ (A) ಎರಡು ಚೆಂಡುಗಳ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಗಳ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ
	(C) is equal to g (Acceleration due to gravity)		(B) ಎರಡು ಚೆಂಡುಗಳ ವೇಗಗಳ (speed) ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ
	(D) depends on the direction of motion of the	;	(C) g (ಗುರುತ್ವ ವೇಗೋತ್ಕರ್ಷ) ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ
	two balls.		
	Question Id : 1	,	(D) ಎರಡು ಚಂಡುಗಳ ಚಲನಯ ದಿಕ್ಕುಗಳ ಮೇಲ ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ
8.	The value of acceleration due to gravity at a depth of 1600 km is equal to [Radius of earth = 6400 km] (A) $9.8 \text{ ms}^{-2}$ (B) $4.9 \text{ ms}^{-2}$	8.	Question Id:7 1600 km ಆಳದಲ್ಲಿ, ಗುರುತ್ವ ವೇಗೋತ್ಕರ್ಷದ ಬೆಲೆಯು ಗೆ ಸಮವಾಗಿರುತ್ತದೆ. [ಭೂಮಿಯ ತ್ರಿಜ್ಯ = 6400 km] (A) 9.8 ms <sup>-2</sup> (B) 4.9 ms <sup>-2</sup>
	(C) $19.6 \text{ ms}^{-2}$ (D) $7.35 \text{ ms}^{-2}$		(C) $19.6 \text{ ms}^{-2}$ (D) $7.35 \text{ ms}^{-2}$
	Question Id :	3	Question Id : 8
9.	<ul><li>'Young's modulus' is defined as the ratio of</li><li>(A) tensile stress and longitudinal strain</li><li>(B) hydraulic stress and hydraulic strain</li></ul>	9.	'ಯಂಗ್ ನ ಮಾಪಾಂಕ' ವನ್ನು ಈ ಎರಡರ ಅನುಪಾತವೆಂದು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಿದೆ (A) ಧಾರಣ ಪ್ರತಿಬಲ ಮತ್ತು ಅನುದೈರ್ಘ್ಯ ವಿಕೃತಿ
	<ul><li>(C) shearing stress and shearing strain</li></ul>		(B) ಜಲಚಾಲಿತ ಪ್ರತಿಬಲ ಮತ್ತು ಜಲಚಾಲಿತ ವಿಕೃತಿ
	c c		(C) ಅಪರೂಪಣ ಪ್ರತಿಬಲ ಮತ್ತು ಅಪರೂಪಣ ವಿಕೃತಿ
	(D) bulk stress and longitudinal strain		(C) ಗಾತ್ರ ಪ್ರತಿಬಲ ಮತ್ತು ಅನುದೈರ್ಘ್ಯ ವಿಕೃತಿ
	Question Id :	)	
10.	<ul><li>'Hydraulic lift' works on the basis of</li><li>(A) Stoke's law</li><li>(B) Toricelli's law</li></ul>	10.	Question ld:9 'ಜಲಚಾಲಿತ ಉತ್ಥಮಾಪಕ' ವು ಇದನ್ನು ಆಧರಿಸಿ ಕೆಲಸ ಮಾಡುತ್ತದೆ (A) ಸ್ಟೋಕ್ಸ್ ನ ನಿಯಮ (B) ಟಾರಿಸೆಲ್ಲಿಯ ನಿಯಮ
	(C) Pascal's Law (D) Bernoulli's Law		(C) ಪಾಸ್ಕಲ್ ನ ನಿಯಮ (D) ಬರ್ನೌಲಿಯ ನಿಯಮ
	Question Id : 10		Question Id : 10



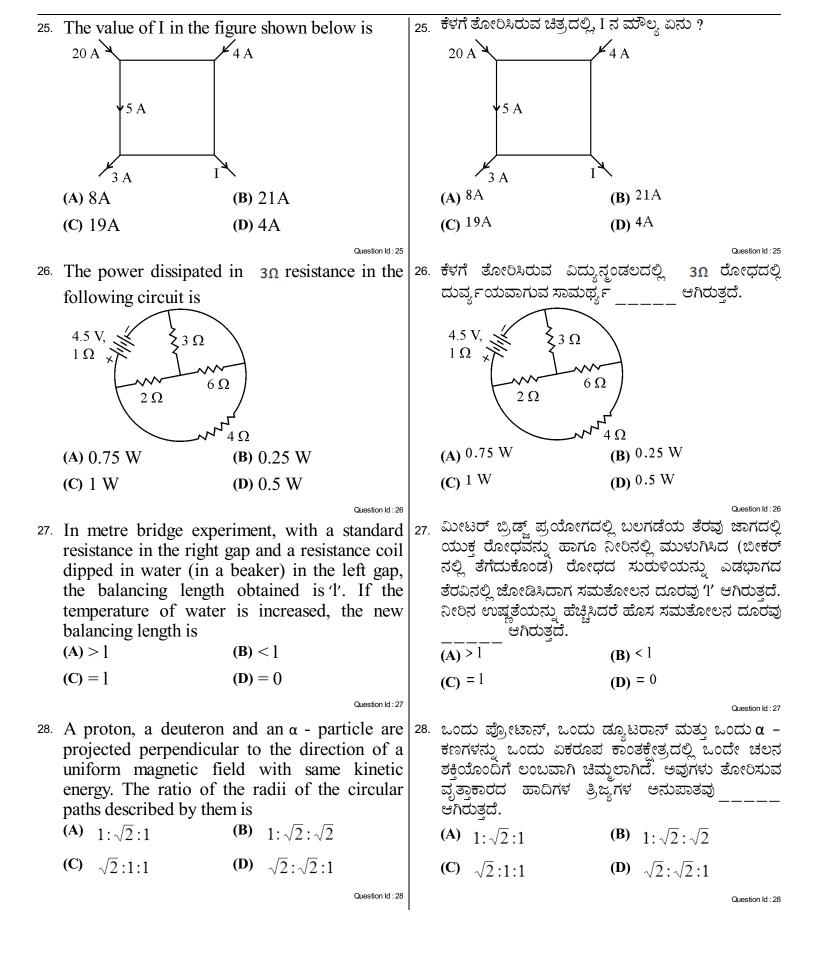
11. The S.I. unit of specific heat capacity is	11. ವಿಶಿಷ್ಟ ಉಷ್ಣ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ S.I. ಮೂಲಮಾನವು ಆಗಿರುತ್ತದೆ.
(A) $J \text{ mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$ (B) $J \text{ kg}^{-1} \text{ K}^{-1}$	
(C) $J K^{-1}$ (D) $J kg^{-1}$	(A) $J \text{ mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$ (B) $J \text{ kg}^{-1} \text{ K}^{-1}$
Question Id	(C) $J K^{-1}$ (D) $J kg^{-1}$
	Question Id : 11
12. For which combination of workin temperatures, the efficiency of 'Carnot	
engine' is the least ?	(A) 60 K, 40 K (B) 40 K, 20 K
(A) 60 K, 40 K (B) 40 K, 20 K	( <b>C</b> ) 80 K, 60 K ( <b>D</b> ) 100 K, 80 K
(C) 80 K, 60 K (D) 100 K, 80 K	
C C C C C C C C C C C C C C C C C C C	Question Id : 12
<sup>13.</sup> The mean energy of a molecule of an ideal g	
is	ಆಗಿರುತ್ತದೆ.
(A) $2 \text{ KT}$ (B) $3 \text{ KT}$	$\overline{(\mathbf{A})^2 \mathbf{KT}}$ (B) 3 $\mathbf{KT}$
(A) 2 KT (B) $\frac{3}{2}$ KT	(A) $^{2}$ KT (B) $\frac{3}{2}$ KT
	(C) KT (D) 1
(C) KT (D) $\frac{1}{2}$ KT	(C) KT (D) $\frac{1}{2}$ KT
2	2
Question Id	
14. Two simple pendulums A and B are made 1	
oscillate simultaneously and it is found that	
completes 10 oscillations in 20 sec and completes 8 oscillations in 10 sec. The ratio	
the lengths of A and B is	A ಮತ್ತು B ಗಳ ಉದ್ದಗಳ ಅನುಪಾತವು ಆಗಿರುತ್ತದೆ.
(A) 8 (B) 64	(A) 8 (B) 64
$\frac{3}{5}$ $\frac{31}{25}$	$\frac{1}{5}$ $\frac{1}{25}$
(C) $\frac{5}{4}$ (D) $\frac{25}{64}$	
4 64	4 64
Question Id	
<sup>15.</sup> The waves set up in a closed pipe are	15. ಒಂದು ಸಂವೃತ ಕೊಳವೆಯಲ್ಲಿ ಉಂಟಾಗುವ ಅಲೆಗಳು
(A) Transverse and Progressive	
(B) Longitudinal and Stationary	(A) ಅನುಪ್ರಸ್ಥ ಮತ್ತು ಪ್ರಗಾಮಿ (B) ಅನುದೈರ್ಘ್ಯ ಮತ್ತು ಸ್ಥಿರ
(C) Transverse and Stationary	(C) ಅನುಪ್ರಸ್ಥ ಮತ್ತು ಸ್ಥಿರ
(D) Longitudinal and Progressive	(D) ಅನುದೈರ್ಘ್ಯ ಮತ್ತು ಪ್ರಗಾಮಿ
Question Id	Question Id : 15
	1



16.	Two spheres of electr nC are placed at a dist allowed to touch each distance between then of same magnitude as $I$ (A) $\frac{4d}{3}$ (C) d	cance 'd' apart. If they h other, what is the n to get a repulsive for	are new	ಆದೇಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು ಇಡಲಾಗಿದೆ. ಅವುಗಳನ್ನು	, ನಡುವಿನ ಪ್ರತಿಕರ್ಷಣ ಬಲದ
		Questi	on ld : 16		Question Id : 16
17.	Three point charges of placed at the corner equilateral triangle $A$ magnitude of the elect system is (A) $2 qx$	rs A, B and C of ABC of side $'x'$ .	an The	4q ಗಳನ್ನು , ಬಾಹುಗಳ ಉದ ತ್ರಿಭುಜ ABC ಯ ಮೂರು	
	(C) $3\sqrt{2} qx$	(D) 3 q <i>x</i>		(C) $3\sqrt{2} qx$	<b>(D)</b> 3 q <i>x</i>
		Questi	on ld : 17		Question Id : 17
18.	4 × 10 <sup>10</sup> electrons are metal sphere of diama The magnitude of the at a distance of 20 cm (A) 5760 (C) 640	eter 20 cm placed in electric field (in N from its center is (B) 1440 (D) Zero	air.	4 × 10 <sup>10</sup> ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನುಗಳ ಇಡಲಾಗಿದೆ. ಅದರ ಕೇಂದ ವಿದ್ಯುತ್ ಕ್ಷೇತ್ರದ ಪರಿಮಾ ಆಗಿರುತ್ತದೆ. (A) 5760	ರ್ರದಿಂದ 20 ಸೆಂ.ಮೀ. ದೂರದಲ್ಲಿ
19.	Two point charges A = are placed 5 cm apart move charge B toward (A) $1.35 \times 10^{-7}$ J (C) $2.0 \times 10^{-7}$ J	in air. The work don ls A by 1 cm is (B) $2.7 \times 10^{-7}$ J (D) $12.1 \times 10^{-7}$ J		= +1 nC ನ್ನು ಗಾಳಿಯ	<b>(B)</b> $2.7 \times 10^{-7} \text{ J}$
20.	A system of 2 capacit and $4 \mu$ F is conne potential difference of and energy stored in th (A) 10 $\mu$ C and 30 $\mu$ J (C) 8 $\mu$ C and 24 $\mu$ J	ected in series across f 6V. The electric channels system are (B) $36 \ \mu$ C and $108 \ \mu$ (D) $1 \ \mu$ C and $3 \ \mu$ J	arge	ಶ್ರೇಣಿ ಜೋಡಣೆ ವ್ಯವಸ್ಥೆಂ ಜೋಡಿಸಿದರೆ, ಈ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಆವೇಶ ಮತ್ತು ಶಕ್ತಿಗಳು	ಧಾರಕತೆ 2 μ F ಮತ್ತು 4 μ F ಯ ಮನ್ನು 6 V ವಿಭವಾಂತರದ ನಡುವೆ ಯಲ್ಲಿ ಶೇಖರವಾಗುವ ವಿದ್ಯುತ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ. (B) 36 μ C ಮತ್ತು 108 μ J

21.		of effective capacitance	21.	-		5 ಧಾರಕತೆಯನ್ನು ಹೊ ಯೋಗಗೊಳಿಸಿ ಪಡೆಯಾ	
	of capacitances 1 pF,	by combining 3 capacitors 2 pF and 4 pF is		ಕನಿಷ್ಠ	ಪರಿಣಾಮಕಾರಿ ಧಾರಕತ	ತೆಯು ಆಗಿನ	ಗುತ್ತದೆ.
	(A) $\frac{4}{7}$ pF			(A)	$\frac{4}{7}$ pF	<b>(B)</b> <sup>1</sup> pF	
	(C) $\frac{7}{4}$ pF	<b>(D)</b> 2 pF		(C)	$\frac{7}{4}$ pF	<b>(D)</b> <sup>2</sup> pF	
22	A cylindrical condu	Question Id:21	22.	ಒಂದು	ು ಸಿಲಿಂಡರ್ ಆಕಾರದ	ನ ವಾಹಕದ ವ್ಯಾಸವು	Question ld : 21
22.	carries a current of 9	0 mA. The current density	22.	ಆಗಿದ	್ದು, ಅದು 90 mA ವಿದು	್ಯತ್ ಪ್ರವಾಹವನ್ನು ಹೊಂ	ುದಿರುತ್ತದೆ.
	(in Am <sup>-2</sup> ) is $(\pi \simeq 3)$				•	ಸಾಂದ್ರತೆ (Am <sup>-2</sup> ನ	ల్ల) యు
	(A) $1.2 \times 10^7$	<b>(B)</b> $2.4 \times 10^7$			ಆಗಿರುತ್ತದೆ. (		
	(C) $3 \times 10^{6}$	( <b>D</b> ) $6 \times 10^6$		(A)	$1.2 \times 10^{7}$	<b>(B)</b> $2.4 \times 10^7$	
		Question Id : 22		(C)	3 × 10 <sup>6</sup>	<b>(D)</b> $6 \times 10^6$	
				۔ ۔			
23.		is to be shaped into a maximum resistance. The	23.	ವಾಹಕ	ಕ ತಂತಿಯಾಗಿ ಆಕಾರಗೊ	ಗರಿಷ್ಠ ರೋಧವಿರುವ ೪ಸಬೇಕಾಗಿದೆ. ಅದರ ೮	ುದ್ಧ ಮತ್ತು
		liameter are and		ವ್ಯಾಸಗ	ಗಳು ಮತ್ತು	9 ಆಗಿರಬೇಕ 2 L ಮತ್ತು d	J.
	respectively						
	(A) L and d	(B) 2 L and d		(C) L	/2 ಮತ್ತು 2 d	( <b>D)</b> 2 L ಮತ್ತು d/2	
	(C) L/2 and 2 d	<b>(D)</b> 2 L and d/2					Question Id : 23
		Question ld : 23		· •			, , <b>,</b> ,
24.		phs, the one that correctly haracteristics of a 'Ohmic	24.		<b>v</b> v)	ದು ಒಂದು 'ಓಮಿಕ್ ಸಾ	ಧನ' ದ
	device' is				ಲಾಕ್ಷಣಿಕವನ್ನು ಸರಿಯಾ -		
		( <b>B</b> ) Ⅰ		(A)	I ↑	(B) 1 ↑	
						)	
	V	V			∕→v	V	
	(C) I	( <b>D</b> ) I		(C)	I	( <b>D</b> ) Ⅰ	
					V	↓ V	
	∠>V	└──→V					Question Id : 24
		Question Id : 24					







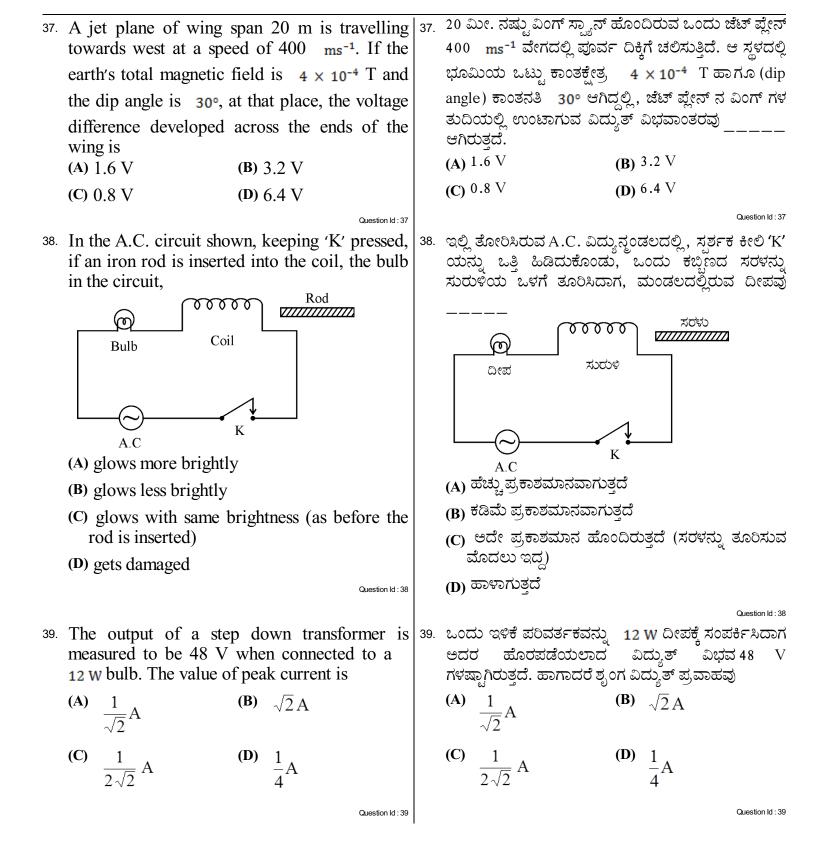
<sup>8</sup> 

29.	to a battery of $3V$ ald $2950 \Omega$ in series show $30$ divisions. The add	stance 50 $\Omega$ is connected ong with a resistance of s full-scale deflection of litional series resistance the deflection to 20		ರೋಧದೊಂದಿಗೆ ಪಂಕ್ತಿ ಬಂಧದಲ್ಲಿ 3V ಕೋಶಕ್ಕೆ ಜೋಡಿಸಿದಾಗ 30 ಗೆರೆಗಳ ಪೂರ್ಣ ಅಪಸರಣವನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ. ಅದು 20 ಗೆರೆಗಳ ಅಪಸರಣವನ್ನು ತೋರಿಸುವಂತೆ ಮಾಡಲು ಬೇಕಾಗುವ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಪಂಕ್ತಿರೋಧದ ಬೆಲೆಯು ಆಗಿರುತ್ತದೆ.
	(A) $1500 \Omega$	(B) 4440 Ω		(A) $1500 \Omega$ (B) $4440 \Omega$
	(A) 1500 M	( <b>b</b> ) 4440 M		<ul><li>(C) 7400 Ω</li><li>(D) 2950 Ω</li></ul>
	(C) 7400 Ω	( <b>D</b> ) 2950 Ω		Question Id : 29
		Question Id : 29		
30.		the center of a current us 0.1 m is $5\sqrt{5}$ times	30.	ಒಂದು ವರ್ತುಲ ಸುರುಳಿಯ ಕೇಂದ್ರ ಬಿಂದುವಿನಲ್ಲಿನ
		its axis. The distance of		ಕಾಂತಕ್ಷೇತ್ರವು ಅದರ ಅಕ್ಷದ ಬಿಂದುವಿನಲ್ಲಿನ ಕಾಂತಕ್ಷೇತ್ರದ
	this point from the cent	-		5√5 ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಹಾಗಾದರೆ ಈ ಬಿಂದುವು ಸುರುಳಿಯ
	(A) 0.2 m	<b>(B)</b> 0.1 m		ಕೇಂದ್ರ ಬಿಂದುವಿನಿಂದ ದೂರದಲ್ಲಿದೆ.
	(C) 0.05 m	<b>(D)</b> 0.25 m		(A) 0.2 m (B) 0.1 m
		Question Id : 30		(C) $0.05 \text{ m}$ (D) $0.25 \text{ m}$
	current of 2.5 A is sum uniform magnetic field figure). The mass of the I (A) 62.5 gm (C) 125 gm	ength 50 cm carrying a spended in mid-air by a d of 0.5 T (as shown in e wire is $(g = 10 \text{ ms}^{-2})$ B (B) 250 gm (D) 100 gm Cuestion Id: 31 g properties is 'False' for	31.	$\vec{n}$
	(A) Its poles cannot be	separated.		(A) ಅದರ ಧ್ರುವಗಳನ್ನು ಬೇರೆ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ
	-	h-South direction when		(B) ಅದನ್ನು ತೂಗುಬಿಟ್ಟಾಗ ಉತ್ತರ_ದಕ್ಷಿಣ ದಿಕ್ಕಿಗೆ ಮುಖ ಮಾಡುತ್ತದೆ
	(C) Its like poles repel	and unlike poles attract.		(C) ಸಜಾತಿಯ ಧ್ರುವಗಳು ವಿಕರ್ಷಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ವಿಜಾತಿಯ
	( <b>D</b> ) It doesn't produce n	nagnetic field.		ಧ್ರುವಗಳು ಆಕರ್ಷಿಸುತ್ತವೆ
	*	Question Id : 32		(D) ಅದು ಕಾಂತಕ್ಷೇತ್ರವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ
				Question Id : 32



33.	A magnetic dipole o	f magnetic moment	33.	$6 \times 10^{-2} \text{ Ar}$	m <sup>2</sup> ಕಾಂತ ಬಾ	,ಮ್ಯತೆ ಮತ್ತು <u>12</u> :	× 10 <sup>-6</sup>
20.	$6 \times 10^{-2} \text{ Am}^2$ and m	-			_	,ಜ್ಯಾತಿ ಜಾಲ್ತಾ 12 ರುನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ	
	$12 \times 10^{-6} \text{ kg m}^2 \text{ performed}$	rms oscillations in a				2 × 10 <sup>-2</sup> T	
		10 <sup>-2</sup> T. The time taken		ಕಾಂತಕ್ಷೇತ್ರದಲ್ಲಿ	್ಷ.್ರ ಆಂದೋಲನಾ	ವನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತಿದೆ.	ಅದು 20
	by the dipole to comp					ಾಳಿಸೆಲು ತೆಗೆದುಕೊಳು	
	$(\pi \simeq 3)$			ಆಗಿ:	ರುತ್ತದೆ. (π ≃	<u>4</u> 3)	-
	(A) 36 s	<b>(B)</b> 6 s		(A) <sup>36</sup> <sup>s</sup>		<b>(B)</b> <sup>6</sup> <sup>s</sup>	
	(C) 12 s	( <b>D</b> ) 18 s		(C) <sup>12</sup> s		<b>(D)</b> <sup>18</sup> <sup>s</sup>	
		Question Id : 33					Question Id : 33
34.	The susceptibility of a	ferromagnetic substance	34.	ಒಂದು ಫೆರೋ ಕ	ಾಂತೀಯ ವಸ್ತು	್ತವಿನ ಕಾಂತ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯ	ಲು
	is			(A) >> 1		<b>(B)</b> > 1	
	(A) >> 1	<b>(B)</b> > 1		(C) < 1		(D) ಸೊನ್ನೆ	
	(C) < 1	(D) Zero					Question Id : 34
		Question Id : 34					
35.		owed to fall vertically	35.	ŝ		ಲ್ಲಿರಿಸಿರುವ ತಾಮ್ರದ : ಬಂಬವಾಗಿ ಬಿಜ್ಜುವಂತ	
		placed in a horizontal				ಲಂಬವಾಗಿ ಬೀಳುವಂತ ) ವೇಗೋತ್ಕರ್ಷವು	
	s	with a net acceleration		ಆಗಿರುತ್ತದೆ.			
	5			_ 			
	N						
				Ν			
					<u> </u>		
				( <b>*</b>			
	$(\mathbf{A}) = \mathbf{g}$	$(\mathbf{B}) > \mathbf{g}$		(A) = g		<b>(B)</b> > g	
	$(\mathbf{C}) < \mathbf{g}$	(D) Zero				(D) ಸೊನ್ನ (D) ಸೊನ್ನ	
		Question Id : 35		( <b>C</b> ) < g		(D) / 2000 (D)	
26	The working of magn	atic braking of trains is	36.	ರೆಲುಗಳ ಕಾಂತೀ	.ಯ ಬೆ.೧ಕ್ಗ	ಳು ಯಾವುದನ್ನು ಆಧ	Question ld:35 ನರಸ ಕೆಲಸ
36.	based on	etic braking of trains is	30.	ಮಾಡುತ್ತವೆ ಎಂದ			
	(A) Alternating current	(B) Eddy current		(A) ಪರ್ಯಾಯ		ರಾಹ	
	(C) Steady current	( <b>D</b> ) Pulsating current		(B) ಎಡ್ಡಿ ವಿದ್ಯುತ	ತ್ ಪ್ರವಾಹ		
	-	Question Id : 36		(C) ಸ್ಥಿರ ವಿದ್ಯುತ್	್ ಪ್ರವಾಹ		
				(D) ಸೃಂದನಶೀಲ		ಾಹ	
				$\sim 2 \omega$	<i>。</i>		Question Id : 36
			]				







	A coil of inductive reactance $1/\sqrt{3} \Omega$ and resistance 1 $\Omega$ is connected to a 200 V, 50 Hz A.C. supply. The time lag between maximum voltage and current is (A) $\frac{1}{300}$ s (B) $\frac{1}{600}$ s (C) $\frac{1}{500}$ s (D) $\frac{1}{200}$ s		$1/\sqrt{3} \Omega$ तब्ध: ಪ್ರೇರಕ ಪ್ರತಿಘಾತ ಮತ್ತು 1 Ω ರೋಧವಿರುವಒಂದು ಸುರುಳಿಯನ್ನು 200 V, 50 Hz A.C. ಮೂಲಕ್ಕೆಜೋಡಿಸಲಾಗಿದೆ. ಗರಿಷ್ಠ ವಿದ್ಯುತ್ ವಿಭವ ಮತ್ತು ವಿದ್ಯುತ್ಪ್ರವಾಹಗಳ ನಡುವಿನ ಕಾಲದ ಅಂತರವು ಆಗಿರುತ್ತದೆ.(A) $\frac{1}{300}$ s(B) $\frac{1}{600}$ s(C) $\frac{1}{500}$ s(D) $\frac{1}{200}$ s
41.	Cueston Id:40If $\vec{E}$ and $\vec{B}$ represent electric and magneticfield vectors of an electromagnetic wave, the direction of propagation of the wave is along (A) $\vec{E}$ (A) $\vec{E}$ (B) $\vec{B}$ (C) $\vec{E} \times \vec{B}$ (D) $\vec{B} \times \vec{E}$ Question Id:41	41.	Cueston Id: 40 Local Daty of Foods and Pedad Period Constraints and Period Period Constraints and Period Constra
42.	<ul> <li>According to Cartesian sign convention, in ray optics</li> <li>(A) all distances are taken positive</li> <li>(B) all distances are taken negative</li> <li>(C) all distances in the direction of incident ray are taken positive</li> <li>(D) all distances in the direction of incident ray are taken negative</li> </ul>	42.	ದ್ಯುತಿಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ (A) ಎಲ್ಲ ದೂರಗಳನ್ನು ಧನಾತ್ಮಕ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ (B) ಎಲ್ಲ ದೂರಗಳನ್ನು ಋಣಾತ್ಮಕ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ (C) ಎಲ್ಲ ದೂರಗಳನ್ನು ಪತನ ಕಿರಣದ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಧನಾತ್ಮಕ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ (D) ಎಲ್ಲ ದೂರಗಳನ್ನು ಪತನ ಕಿರಣದ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಋಣಾತ್ಮಕ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
43.	A linear object of height 10 cm is kept in front of a concave mirror of radius of curvature 15 cm, at a distance of 10 cm. The image formed is (A) magnified and erect (B) magnified and inverted (C) diminished and erect (D) diminished and inverted	43.	Question Id: 42 10 cm ಎತ್ತರವುಳ್ಳ ಒಂದು ರೇಖೀಯ ವಸ್ತುವನ್ನು 15 cm ವಕ್ರತಾ ತ್ರಿಜ್ಯವಿರುವ ನಿಮ್ನ ದರ್ಪಣದ ಮುಂದೆ 10 cm ದೂರದಲ್ಲಿ ಇಡಲಾಗಿದೆ. ಅದರ ಪ್ರತಿಬಿಂಬವು (A) ದೊಡ್ಡದು ಮತ್ತು ನೇರ (B) ದೊಡ್ಡದು ಮತ್ತು ತಲೆ ಕೆಳಗು (C) ಚಿಕ್ಕದು ಮತ್ತು ನೇರ (D) ಚಿಕ್ಕದು ಮತ್ತು ತಲೆ ಕೆಳಗು Question Id: 43



44.	During scattering of light, the amount of	44.	ಬೆಳಕಿನ ಚದುರುವಿಕೆಯಲ್ಲಿ, ಚದುರುವಿಕೆಯ ಪ್ರಮಾಣವು
	scattering is inversely proportional to		ಅಲೆಯ ಉದ್ದದ ಗೆ ವಿಲೋಮಾನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ.
	of wavelength of light.		(A) ಘನಕ್ಕೆ (B) ವರ್ಗಕ್ಕೆ
	(A) cube (B) square		(C) ನಾಲ್ಕನೇ ಘಾತಕ್ಕೆ (D) ಅರ್ಧಕ್ಕೆ
	(C) fourth power (D) half		Question Id : 44
	Question Id : 44		
45.	In Young's double-slit experiment if yellow	45.	ಯಂಗ್ ನ ದ್ವಿಸೀಳು ಗಂಡಿ ಪ್ರಯೋಗದಲ್ಲಿ ಹಳದಿ ಬಣ್ಣದ
	light is replaced by blue light, the interference fringes become		ಬೆಳಕನ್ನು ನೀಲಿ ಬಣ್ಣದ ಬೆಳಕಿಗೆ ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ, ವ್ಯತಿಕರಣ ಪಟ್ಟೆಗಳು
	(A) wider (B) narrower		(A) ಅಗಲವಾಗುತ್ತವೆ (B) ಕಿರಿದಾಗುತ್ತವೆ
	(C) brighter (D) darker		(C) ಪ್ರಕಾಶಮಾನವಾಗುತ್ತವೆ (D) ಕಪ್ಪಾಗುತ್ತವೆ
	Question Id : 45		Question ld : 45
46.	According to Huygens' principle, during	46.	<b>u</b> <i>u u u u u u u u u u</i>
	refraction of light from air to a denser medium		ಮಾಧ್ಯಮಕ್ಕೆ ವಕ್ರೀಭವನ ಹೊಂದಿದಾಗ
	(A) Wavelength and speed decrease		(A) ತರಂಗಾಂತರ ಮತ್ತು ವೇಗ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತವೆ
	(B) Wavelength and speed increase		(B) ತರಂಗಾಂತರ ಮತ್ತು ವೇಗ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತವೆ
	(C) Wavelength increases but speed decreases		(C) ತರಂಗಾಂತರ ಹೆಚ್ಚುತ್ತದೆ ಆದರೆ ವೇಗ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ
	(D) Wavelength decreases but speed increases		(D) ತರಂಗಾಂತರ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ವೇಗ ಹೆಚ್ಚುತ್ತದೆ
	Question Id : 46		Question ld : 46
47.	In a system of two crossed polarisers, it is	47.	
	found that the intensity of light from the second		
	polariser is half from that of first polariser. The		ಮೊದಲನೆಯ ದ್ಯುತಿಕಾರಕದಿಂದ ಬರುತ್ತಿರುವ ಬೆಳಕಿನ ತೀವ್ರತೆಯ
	angle between their pass axes is		ಅರ್ಧದಷ್ಟಿದೆ. ಅವುಗಳ ಪಾಸ್ ಆಕ್ಸಿಸ್ ಗಳ ನಡುವಿನ ಕೋನವು ಆಗಿದೆ.
	(A) $45^{\circ}$ (B) $60^{\circ}$		
	(C) 30° (D) 0°		(A) $45^{\circ}$ (B) $60^{\circ}$
	Question Id : 47		(C) 30° (D) 0°
			Question ld : 47

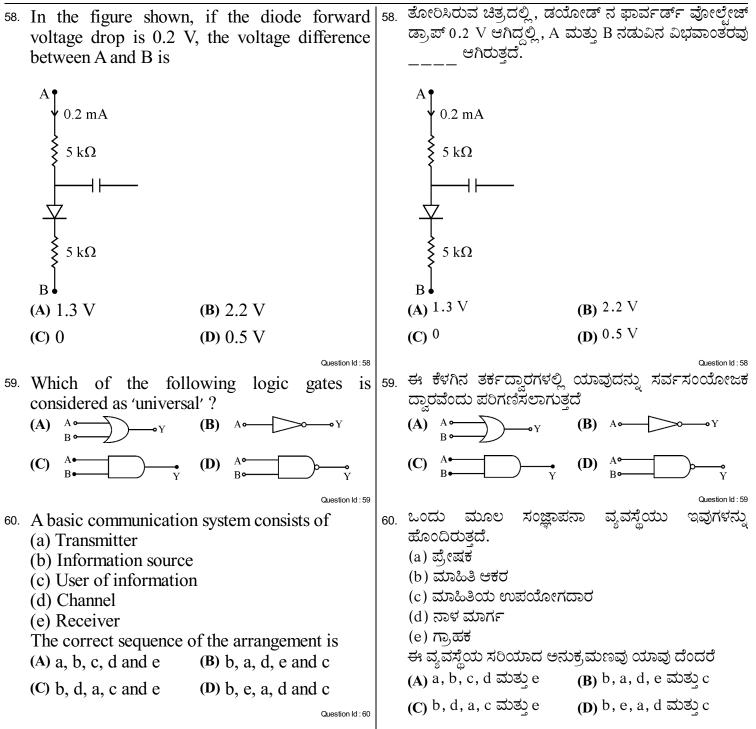


48.	From the following	graph of photo	current 48	. I <sub>1</sub> ಮತ	ಲ್ತಿ I <sub>2</sub> ಎಂಬ ಎ	ರಡು ಬೇರೆ ತೀವ್ರತೆಂ	ರು ಬೆಳಕಿನ
	against collector pla	ate potential,	for two	ಸಂದರ್ಭದ	ಲ್ಲಿ, ದ್ಯುತಿ ವಿದ್ಯುತ	ಶ್ ಪ್ರವಾಹವನ್ನು ಕಲೆಕ್ಷ	ಕ್ಷರ್ ಪ್ಲೇಟ್
	different intensities of	light $I_1$ and $I_2$	, one can			ಶಿಸುವ ಈ ನಕ್ಷೆಯಿಂ	ದ, ಏನು
	conclude			ನಿರ್ಧರಿಸಬ	ಹುದಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ		
	rrent			ne Fa	3		
	o cⅢ			Fa	3)		
	bloto current			<u>ි</u> සි දි ග			
				6. 53	$I_2$		
				í.	/		
	-V <sub>o</sub> Collector	→					
	Plate potent:			-V <sub>0</sub>		>	
	$(\mathbf{A})  \mathbf{I}_1 =  \mathbf{I}_2$	<b>(B)</b> $I_1 > I_2$		0	ವಿಭವ		
	(C) $I_1 < I_2$			(A) I <sub>1</sub> =	I <sub>2</sub>	(B) $I_1 > I_2$	
	(D) Comparison is not	possible.		(C) I <sub>1</sub> <	I <sub>2</sub>	(D) ತುಲನೆ ಸಾಧ್ಯವಾ	ಗುವುದಿಲ್ಲ
			Question Id : 48				Question Id : 48
49.	A particle is dropped	from a height	'H'. The 49	. ಒಂದು ಕಣಾ	ವನ್ನು 'H' ಎನ್ನುವ ಪ	ಎತ್ತರದಿಂದ ಬೀಳಿಸಲಾಗ	ಗಿದೆ. ಅದರ
	de'Broglie wavelength	-				ಕ್ಕೆ ಹೀಗೆ ಅವಲಂಬಿತವ <u>ಾ</u>	
	on height as	_	_	(A) H	2	(B) H <sup>0</sup>	
	(A) H	(B) H <sub>0</sub>					
	$(C) \pm 1/2$	( <b>D</b> ) $\tau \tau - 1/2$		(C) $H^{1/2}$		<b>(D)</b> $H^{-1/2}$	
	(C) $H^{1/2}$	<b>(D)</b> $H^{-1/2}$					Question Id : 49
			Question Id : 49	<b>,</b> , , , , ,			
50.	The scientist who		vith the 50			ಯಸ್ ನ್ನು ಕಂಡು ಹಿಡ	ತದ ಕೇರ್ತಿ
	discovery of 'nucleus' i			ಈ ವಿಜ್ಞಾನಿಗ	(1)	ಹು ರುವಣೆ ಸರ್ಕಾ	
	(A) J.J. Thomson	(B) Rutherford		(A) J.J. 🛱	13	(B) ರುದರ್ ಫರ್ಡ್	
	(C) Niels Bohr	(D) Balmer		(C) ನೀಲ್ಸ್	ಬೋರ್	(D) ಬಾಮರ್	
			Question Id : 50				Question Id : 50
51.	The energy (in eV)	required to e	xcite an <sup>51</sup>			ಲ್ಲಿ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನ	
	electron from $n = 2$ to	n = 4 state in l	nydrogen	ನಿಂದ n =		ಗಲು ಬೇಕಾಗುವ ಶಕ್ತಿ (6	eV ಗಳಲ್ಲಿ)
	atom is				ಆಗಿರುತ್ತದೆ. -		
	(A) + 2.55	<b>(B)</b> −3.4		(A) + 2.5	3	(B) $-3.4$	
	(C) –0.85	<b>(D)</b> + 4.25		(C) –0.8	5	<b>(D) +</b> 4.25	
			Question Id : 51				Question Id : 51
			•				



52.	In a nuclear reactor the function of the Moderator is to decrease	52.	ನ್ನ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವುದು ಆಗಿದೆ.
	(A) number of neutrons (B) speed of neutrons		(A) ನ್ಯೂಟ್ರಾನ್ ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ (B) ನ್ಯೂಟ್ರಾನ್ ಗಳ ವೇಗ
	(C) escape of neutrons		(C) ನ್ಯೂ ಟ್ರಾನ್ <i>ಗಳ ತಪ್ಪಿಸಿಕೊಳ್ಳುವಿಕೆ</i>
	(D) temperature of the reactor		(D) ರಿಯಾಕ್ಟರ್ <b>ನ ಉಷ್ಣತೆ</b>
	Question Id : 52		Question Id : 52
53.	The particles emitted in the decay of $^{238}_{92}$ U to	53.	<sup>238</sup> U ಯು <sup>234</sup> U ಆಗಿ ಕ್ಷಯವಾಗುವಾಗ, 92
	$^{234}_{92}\mathrm{U}$		ಉತ್ಸರ್ಜಿತವಾಗುವ ಕಣಗಳು ಯಾವುವೆಂದರೆ
			(A) $\frac{1}{1}$ α $\frac{1}{2}$ $\frac{3}{2}$ (B) $\frac{1}{1}$ α $\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$
	(A) $1 \alpha$ and $2 \beta$ (B) $1 \alpha$ only		(C) 1 α ಮತ್ತು 1 β (D) 2 α ಮತ್ತು 2 β
	(C) $1 \alpha$ and $1 \beta$ (D) $2 \alpha$ and $2 \beta$		Question ld : 53
	Question Id : 53		
54.	The mass defect of ${}_{2}^{4}$ He is 0.03 u. The binding	54.	${}^4_2 \mathrm{He}$ ನ ರಾಶಿನಷ್ಟವು 0.03 u. ಹೀಲಿಯಂನ ಬಂಧನ ಶಕ್ತಿ ಪ್ರತಿ
	energy per nucleon of helium (in MeV) is		ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಾನ್ ಗೆ (MeV ಗಳಲ್ಲಿ) ಆಗಿರುತ್ತದೆ.
	(A) 27.93 (B) 6.9825		(A) 27.93   (B) 6.9825
	(C) 2.793 (D) 69.825		(C) $2.793$ (D) $69.825$
	Question Id: 54		Question ld:54
55.	The energy gap in case of which of the following is less than 3 eV ?	55.	ಕಡಿಮೆ ಇರುತ್ತದೆ ?
	(A) Copper (B) Iron		(A) ತಾಮ್ರ (B) ಕಬ್ಬಿಣ
	(C) Aluminium (D) Germanium		(C) ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ (D) ಜೆರ್ಮೇನಿಯಂ
	Question Id : 55		
56.	Which of the following semi-conducting devices is used as voltage regulator ?	56.	ಈ ಕೆಳಗಿನ ಅರೆವಾಹಕ ಸಾಧನಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದನ್ನು ವಿಭವ ನಿಯಂತ್ರಕವಾಗಿ ಉಪಯೋಗಿಸುತ್ತಾರೆ ?
	(A) Photo diode (B) LASER diode		(A) ಫೋಟೋ ಡಯೋಡ್ (B) ಲೇಸರ್ ಡಯೋಡ್
	(C) Zener diode (D) Solar cell		(C) ಝೀನರ್ ಡಯೋಡ್ (D) ಸೌರ ವಿದ್ಯುತ್ ಕೋಶ
	Question Id : 56		
57.	In the three parts of a transistor, 'Emitter' is of (A) moderate size and heavily doped	57.	ಒಂದು ಟ್ರಾನ್ಸಿಸ್ಟರ್ ನಲ್ಲಿರುವ ಮೂರು ಭಾಗಗಳಲ್ಲಿ ಎಮಿಟರ್ ಭಾಗವು
	(B) large size and lightly doped		(A) ಮಧ್ಯಮ ಗಾತ್ರ ಮತ್ತು ಜಾಸ್ತಿ ಡೋಪ್ ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
	(C) thin size and heavily doped		(B) ದೊಡ್ಡ ಗಾತ್ರ ಮತ್ತು ಕಡಿಮೆ ಡೋಪ್ ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
	<ul><li>(D) large size and moderately doped</li></ul>		(C) ತೆಳು ಗಾತ್ರ ಮತ್ತು ಜಾಸ್ತಿ ಡೋಪ್ ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
	(D) Targe Size and moderatery doped		(D) ದೊಡ್ಡ ಗಾತ್ರ ಮತ್ತು ಮಧ್ಯಮ ಡೋಪ್ ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
			Question Id : 57







#### 26-MAY-2017

### KARNATAKA EXAMINATIONS AUTHORITY CET-2017 FINAL ANSWER KEYS - PHYSICS

MASTER QUESTION	MASTER KEY	MASTER QUESTION	MASTER KEY	MASTER QUESTION	MASTER KEY
Q -01	GRACE	Q -21	А	Q -41	С
Q -02	D	Q -22	А	Q -42	С
Q -03	С	Q -23	D	Q -43	В
Q -04	В	Q -24	С	Q -44	С
Q -05	D	Q -25	В	Q -45	В
Q -06	А	Q -26	А	Q -46	А
Q -07	С	Q -27	А	Q -47	А
Q -08	D	Q -28	А	Q -48	С
Q -09	А	Q -29	А	Q -49	D
Q -10	С	Q -30	А	Q -50	В
Q -11	В	Q -31	А	Q -51	А
Q -12	D	Q -32	D	Q -52	В
Q -13	В	Q -33	С	Q -53	А
Q -14	В	Q -34	А	Q -54	В
Q -15	В	Q -35	С	Q -55	D
Q -16	В	Q -36	В	Q -56	С
Q -17	В	Q -37	А	Q -57	А
Q -18	В	Q -38	В	Q -58	В
Q -19	А	Q -39	С	Q -59	D
Q -20	С	Q -40	В	Q -60	В



DATE	SUBJECT	TIME			
03-05-2017	CHEMISTRY	2.30 pm to 3.50 pm			
MAXIMUM MARKS	TOTAL DURATION	MAXIMUM TIME FOR ANSWERING			
60	80 Minutes	70 Minutes			
MENTION YOUF	R CET NUMBER	QUESTION BOOKLET DETAILS VERSION CODE / SERIAL NUMBER			
		XXXXXX			

#### DOs:

- 1. Check whether the CET No. has been entered and shaded in the respective circles on the OMR Answer Sheet.
- 2. This question booklet is issued to you by the invigilator after the 2<sup>nd</sup> bell i.e., after 2.30 pm.
- 3. The Version Code / Serial Number of this question booklet should be entered on the OMR Answer Sheet and the respective circles should also be shaded completely.
- 4. Compulsorily affix the complete signature at the bottom portion of the OMR Answer Sheet in the space provided.

#### **DONTs**:

- 1. The timing and marks printed on the OMR Answer Sheet should not be damaged / mutilated / spoiled.
- 2. The 3<sup>rd</sup> Bell rings at 2.40 pm, till then;
  - Do not remove the seal present on the right hand side of this question booklet.
  - Do not look inside this question booklet.
  - Do not start answering on the OMR Answer Sheet.

#### IMPORTANT INSTRUCTIONS TO CANDIDATES

- 1. This question booklet contains 60 questions and each question will have one statement and four distracters. (Four different options / choices.)
- 2. After the 3<sup>rd</sup> Bell is rung at 2.40 pm, remove the seal on the right hand side of this question booklet and check that this booklet does not have any unprinted or torn or missing pages or items etc., if so, get it replaced immediately by complete test booklet by showing it to Room Invigilator. Read each item and start answering on the OMR Answer Sheet.
- 3. During the subsequent 70 minutes :
  - Read each question carefully.
  - Choose the correct answer from out of the four available distracters (options / choices) given under each question / statement.
  - Completely darken / shade the relevant circle with a blue or black ink ballpoint pen against the question number on the OMR answer sheet.

#### Correct Method of shading the circles on the OMR Answer Sheet is : (A) $\bigcirc$ (C) (D)

- 4. Please note that even a minute unintended ink dot on the OMR Answer Sheet will also be recognized and recorded by the scanner. Therefore, avoid multiple markings of any kind on the OMR Answer Sheet.
- 5. Use the space provided on each page of the question booklet for Rough Work. Do not use the OMR Answer Sheet for the same.
- 6. After the **last bell is rung at 3.50 pm**, stop writing on the OMR Answer Sheet and affix your left hand thumb impression on the OMR Answer Sheet as per the instructions.
- 7. Hand over the **OMR Answer Sheet** to the room invigilator as it is.
- 8. After separating the top sheet (KEA copy), the invigilator will return the bottom sheet replica (Candidate's copy) to you to carry home for self evaluation.
- 9. Preserve the replica of the OMR Answer Sheet for a minimum period of ONE year.
- 10. In case of any discrepancy in the English and Kannada versions, the English version will be taken as final.

1.	If $3.01 \times 10^{20}$ molecules are removed from	1.	98 ಮಿ ಗ್ರಾಂ $ m H_2SO_4$ ದಿಂದ $ m 3.01  imes 10^{20}$ ಅಣುಗಳನ್ನು
	$98 \text{ mg of H}_2\text{SO}_4$ , then number of moles of		ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಿದಾಗ ಉಳಿಯುವ ಸಲ್ಫುರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಪ್ರಮಾಣ ಮೋಲ್ಗಳಲ್ಲಿ
	$H_2SO_4$ left are		(A) 0.1×10 <sup>-3</sup> ಮೋಲ್ (B) 0.5×10 <sup>-3</sup> ಮೋಲ್
	(A) $0.1 \times 10^{-3}$ mol (B) $0.5 \times 10^{-3}$ mol		(C) $1.66 \times 10^{-3}$ <sup>ಮೋಲ್</sup> (D) $9.95 \times 10^{-2}$ <sup>ಮೋಲ್</sup>
	(C) $1.66 \times 10^{-3} \text{ mol}$ (D) $9.95 \times 10^{-2} \text{ mol}$		Question Id : 1
2.	Cuestion Id:1 The correct set of quantum number for the unpaired electrons of chlorine atom is (A) 2,0,0,+ $\frac{1}{2}$ (B) 2,1,-1,+ $\frac{1}{2}$	2.	ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿರುವ ಅಯುಗ್ಮ ಎಲೆಕ್ಟ್ರನ್ ಕ್ವಾಂಟಮ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಗಳು ಈ ರೀತಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ (A) 2,0,0,+ $rac{1}{2}$ (B) 2,1,-1,+ $rac{1}{2}$
	(C) 3, 1, 1, $\pm \frac{1}{2}$ (D) 3, 0, 0, $\pm \frac{1}{2}$		(C) $3,1,1,\pm\frac{1}{2}$ (D) $3,0,0,\pm\frac{1}{2}$
	Question Id : 2		
3.	The electronegativities of C, N, Si and P are in the order of	3.	C, N, Si ಮತ್ತು P ಗಳ ವಿದ್ಯುದೃಣೀಯತೆಯು ಈ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ
	(A) $P < Si < C < N$ (B) $Si < P < N < C$		(A) $P < Si < C < N$ (B) $Si < P < N < C$
	(C) $S_i < P < C < N$ (D) $P < S_i < N < C$		(C) $Si < P < C < N$ (D) $P < Si < N < C$
4.	Question Id:3 Which of the following structure of a molecule is expected to have three bond pairs and one lone pair of electrons ? (A) Tetrahedral (B) Trigonal Planar	4.	Question ld:3 ಈ ಕೆಳಕಂಡ ರಚನೆಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದು ಮೂರು ಬಂಧಯುಗ್ಮ ಹಾಗು ಒಂದು ಆಯುಗ್ಮ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರಬಹುದೆಂದು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುವಿರಿ. (A) ಟೆಟ್ರಾಹೈಡ್ರಲ್ (ಚತುರ ಮುಖಿಯ)
	(C) Pyramidal (D) Octahedral		(A) ್ರೈಲ್ಯಾರ್ ಸ್ಲೇನಾರ್ (ಸಮತಳಿಯ ತ್ರಿಭುಜ)
	Question Id:4		(C) ಪಿರಾಮಿಡಲ್ (ಪಿರಾಡಿಡಾಕೃತಿ)
			(D) ಒಕ್ಟಾಹೈಡ್ರಲ್ (ಅಷ್ಟ ಭುಜಾಕೃತಿ)
5.	Which of the following is the correct electron	5.	Question Id:4 ಈ ಕೆಳಕಂಡವುಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದು N20 ನ ಸರಿಯಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್
5.	dot structure of $N_20$ molecule ?	5.	ಈ ಕಳಾಂಡವುಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದು ಗ <sub>2</sub> 0 ನ ಸರಿಯಾದ ಪರಿಕೃತ ಚುಕ್ಕೆ ರಚನಾ ಸೂತ್ರವಾಗಿದೆ
	(A) $: N = N = \ddot{O}:$ (B) $: N \equiv \overset{+}{N} - \overset{-}{O}:$		(A) $: N = N = \ddot{O}:$ (B) $: N \equiv \overset{+}{N} - \overset{-}{O}:$
	(C) $\ddot{\mathbf{N}} = \mathbf{N} = \ddot{\mathbf{O}}$ (D) $\ddot{\mathbf{N}} - \mathbf{N} = \ddot{\mathbf{O}}$		(C) $\ddot{\mathbf{N}} = \mathbf{N} = \ddot{\mathbf{O}}$ (D) $\ddot{\mathbf{N}} - \mathbf{N} = \ddot{\mathbf{O}}$
	Question Id : 5		Question Id : 5



6.	The pressure of real gases is less than that of ideal gas because of (A) Intermolecular attraction	6.	ವಾಸ್ತವ ಅನಿಲಗಳ ಒತ್ತಡವು ಆದರ್ಶ ಅನಿಲಗಳ ಒತ್ತಡಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿರಲು ಕಾರಣ (A) ಅಂತರಾಣ್ವಕ ಸೆಳೆತ (B) ಕಣಗಳ ಪರಿಮಿತ ಗಾತ್ರ
	(B) Finite size of particles		(C) ಘರ್ಷಣೆಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಹೆಚ್ಚಳ
	(C) Increase in the number of collisions		(D) ಅಣುಗಳ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿನ ಹೆಚ್ಚಳ
	(D) Increase in the kinetic energy of the molecules		Question Id : 6
	Question Id : 6		
7.	A reaction has both $\Delta H$ and $\Delta S - ve$ . The rate	7.	ಒಂದು ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ∆H ಮತ್ತು ∆S ಋಣಾತಮಕವಾಗಿದ್ದಾಗ
	of reaction		ಅದರ ಕ್ರಿಯಾವೇಗವು
	(A) increases with increase in temperature		(A) ಉಷ್ಣತೆ ಹೆಚ್ಚಾದಂತೆ ಹೆಚ್ಚಾಗುವುದು
	(B) increases with decrease in temperature		(B) ಉಷ್ಣತೆ ಕಡಿಮೆಯಾದಂತೆ ಹೆಚ್ಚಾಗುವುದು
	(C) remains unaffected by change in temperature		(C) ಉಷ್ಣತೆಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸ ಯಾವುದೇ ಪರಿಣಾಮವನ್ನು ಉಂಟು ಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ
	(D) cannot be predicted for change in temperature		(D) ಉಷ್ಣತೆಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸದಿಂದ ನಿರ್ಧರಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ
	Question Id : 7		Question Id : 7
8.	The equilibrium constant for the reaction $N_{2(g)} + O_{2(g)} \rightleftharpoons 2NO_{(g)}$ is $4 \times 10^{-4}$ at	8.	2000 K ಯಲ್ಲಿ $N_{2(g)} + O_{2(g)} \rightleftharpoons 2NO_{(g)} + 3$ ರೆಯ ಸಮಸ್ಥಿತಿ ಸ್ಥಿರಾಂಕವು $4 \times 10^{-4}$ ಆಗಿರುವುದು.
	2000 K. In presence of a catalyst the		ಕ್ರಿಯಾವರ್ಧಕವನ್ನು ಉಪಯೋಗಿಸಿದಾಗ ರಸಾಯನಿಕ
	equilibrium is attained ten times faster. Therefore the equilibrium constant in presence of catalyst of 2000 K is		ಸಮಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಹತ್ತು ಪಟ್ಟು ವೇಗವಾಗಿ ಹೊಂದಿದರೆ, ಕ್ರಿಯಾವರ್ಧಕವನ್ನೊಳಗೊಂಡ ಈ ಕ್ರಿಯೆಯ ರಸಾಯನಿಕ ಸಮಸ್ಥಿತಿಯ ಸ್ಥಿರಾಂಕವು
	(A) $40 \times 10^{-4}$ (B) $4 \times 10^{-2}$		(A) $40 \times 10^{-4}$ (B) $4 \times 10^{-2}$
	(C) $4 \times 10^{-3}$ (D) $4 \times 10^{-4}$		(C) $4 \times 10^{-3}$ (D) $4 \times 10^{-4}$
9.	The reaction quotient $'Q_c'$ is useful in predicting the direction of the reaction. Which of the following is incorrect ?	9.	Question ld:8 ರಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯ ದಿಕ್ಕನ್ನು ಕ್ರಿಯಾ ಭಾಗಲಬ್ಧ <b>'Q್ಯ'</b> ಯಿಂದ ನಿರ್ಧರಿಸಬಹುದು. ಕೆಳಕಂಡ ಯಾವ ಆಯ್ಕೆಯು ತಪ್ಪಾಗಿದೆ ? (A) Qc > Kc ಆಗಿದ್ದರೆ ಹಿಮ್ಮುಖ ಕ್ರಿಯೆ ನಡೆಯುವುದು
	(A) If $Q_c > K_c$ , the reverse reaction is		
	favoured		(B) Q <sub>c</sub> < K <sub>c</sub> ಆಗಿದ್ದರೆ ಮುಮ್ಮುಖ ಕ್ರಿಯೆ ನಡೆಯುವುದು
	(B) If $Q_c < K_c$ , the forward reaction is		(C) <b>Q</b> c = Kc ಆಗಿದ್ದರೆ ಯಾವುದೇ ಕ್ರಿಯೆ ನಡೆಯುವುದಿಲ್ಲ
	favoured		(D)   Q   >   K   ಆಗಿದ್ದರೆ ಮುಮ್ಮುಖ ಕ್ರಿಯೆ ನಡೆಯುವುದು
	(C) If $Q_c = K_c$ , no reaction occur		Question Id : 9
	<b>(D)</b> If $Q_c > K_c$ , forward reaction is favoured		
	Question Id : 9		



<ul> <li>10. 3ClO<sub>(aq)</sub> → ClO<sup>-</sup> + 2Cl<sup>-</sup> is an example of</li> <li>(A) Oxidation reaction (B) Reduction reaction</li> <li>(C) Disproportionation reaction</li> <li>(D) Decomposition reaction</li> </ul>	10. 3ClO <sup>-</sup> <sub>(aq)</sub> → ClO <sup>-</sup> + 2Cl <sup>-</sup> ಯಾವ ಕ್ರಿಯೆಗ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ? (A) ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಕ್ರಿಯೆ (B) ಅಪಕರ್ಷಣ ಕ್ರಿಯೆ (C) ಅಸಮ ಅಯಾನಿಕ ವಿಭಜನೆ ಕ್ರಿಯೆ (D) ವಿದಳನ ಕ್ರಿಯೆ
<ul> <li>11. In the manufacture of hydrogen from water gas (C0 + H<sub>2</sub>), which of the following is correct statement ?</li> <li>(A) CO is oxidized to C0<sub>2</sub> with steam in the presence of a catalyst followed by absorption of C0<sub>2</sub> in alkali.</li> <li>(B) CO and H<sub>2</sub> are separated based on difference in their densities.</li> <li>(C) Hydrogen is isolated by diffusion.</li> <li>(D) H<sub>2</sub> is removed by occlusion with pd.</li> </ul>	<ul> <li><sup>11.</sup> ಜಲಾನಿಲ (CO + H<sub>2</sub>) ದಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ನನ್ನ ಉತ್ಪಾದಿಸುವಾಗ ಈ ಕೆಳಕಂಡ ಯಾವ ವ್ಯಾಖ್ಯೆಯು ಅನ್ವಯವಾಗುವುದು ?</li> <li>(A) ಕ್ರಿಯಾವರ್ಧಕ ಸಹಾಯದಿಂದ ಹಬೆಯು CO ವನ್ನು ಉತ್ಕರ್ಷಿಸಿ ಉಂಟಾದ CO<sub>2</sub> ಪ್ರತ್ಯಾಮ್ಲದಲ್ಲಿ ಹೀರಲ್ಪಡುತ್ತದೆ.</li> <li>(B) C O ಮತ್ತು H<sub>2</sub> ಗಳನ್ನು ಅವುಗಳ ಸಾಂದ್ರತೆಯಲ್ಲಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸದ ಆಧಾರದಿಂದ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಬಹುದು</li> <li>(C) ಹೈಡ್ರೋಜನ್ನನ್ನು ವಿಸರಣ ಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಬಹುದು</li> <li>(D) H<sub>2</sub> ನನ್ನು p d ಯಲ್ಲಿ ಅನಿಲದಾರಣಗೊಳಿಸುವ ಮೂಲಕ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಬಹುದು</li> </ul>
<ul> <li>12. Plaster of Paris is represented as <ul> <li>(A) CaSO<sub>4</sub> · <sup>1</sup>/<sub>2</sub> H<sub>2</sub>O</li> <li>(B) CaSO<sub>4</sub> · H<sub>2</sub>O</li> </ul> </li> <li>(C) CaSO<sub>4</sub> · 2H<sub>2</sub>O</li> <li>(D) CaSO<sub>4</sub></li> </ul> <li>Cuestion Id: 12 <ul> <li>13. Addition of mineral acid to an aqueous solution of Borax, the following compound is formed</li> </ul></li>	12. $\operatorname{anyl}_{2}$ erg ang daria erg ang
<ul> <li>(A) Boron hydride</li> <li>(B) Orthoboric acid</li> <li>(C) Meta boric acid</li> <li>(D) Pyroboric acid</li> </ul>	(C) ಮೆಟಾ-ಬೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲ (D) ಪೈರೋಬೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲ Question Id : 13



14.	Identify the correct statement in the following :	14.	ಸರಿಯಾದ ವ್ಯಾಖ್ಯೆ ಯನ್ನು ಗುರುತಿಸಿ.
	(A) n-butane and isobutane are functional isomers		(A) n-ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಮತ್ತು ಐಸೋ – ಬ್ಯೂಟೇನ್ಗಳು ಗುಣಾತ್ಮಕ ಸಮಾಂಗಿಗಳು
	(B) Dimethyl ether and ethanol are chain isomers		(B) ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಈಥರ್ ಮತ್ತು ಎಥನಾಲ್ಗಳು ಸರಪಳಿ ಸಮಾಂಗಿಗಳು
	(C) Propan-1-ol and propan-2-ol are position isomers		(C) ಪ್ರೋಪೇನ್-1-01 ಮತ್ತು ಪ್ರೋಪೇನ್ -2-01 ಗಳು ಸ್ಥಾನ ಸಮಾಂಗಿಗಳು
	<ul><li>(D) Ethanoic acid and methyl methanoate are position isomers</li></ul>		(D) ಈಥೆನೋಯಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಮಿಥೈಲ್ ಮಿಥೇನೋಯೆಟ್ ಗಳು ಸ್ಥಾನ ಸಮಾಂಗಿಗಳು
	Question Id : 14		Question Id : 14
15.	In which of the following, homolytic bond fission takes place ?	15.	ಕೆಳಕಂಡ ಯಾವ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಸಮಛೇದ ಉಂಟಾಗುವುದು ? (A) ಈಥೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡಿನ ಪ್ರತ್ಯಾಮ್ಲಿಯ ಜಲವಿಭಜನೆ
	(A) Alkaline hydrolysis of ethyl chloride		(B) ದ್ವಿಬಂಧಕ್ಕೆ HBr ನ ಸೇರ್ಪಡೆ
	(B) Addition of HBr to double bond		(C) ಮುಕ್ತ ರ್ಯಾಡಿಕಲ್ ನಿಂದ ಮಿಥೇನಿನ ಕ್ಲೋರಿನೀಕರಣ
	(C) Free radical chlorination of methane		(D) ಬೆಂಜೀನಿನ ನೈಟ್ರಿಕರಣ
	(D) Nitration of Benzene		Question Id : 15
	Question Id : 15		
16.	For the preparation of Alkanes, aqueous solution of sodium or potassium salt of carboxylic acid is subjected to	16.	ಸೋಡಿಯಂ ಅಥವಾ ಪೊಟಾಶಿಯಂ ಲವೆಣದ ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಗೊಳಿಸುತ್ತಾರೆ.
	(A) Hydrolysis (B) Oxidation		(A) ಜಲ ವಿಭಜನೆ (B) ಉತ್ಕರ್ಷಣ
	(C) Hydrogenation (D) Electrolysis		(C) ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣ
	Question Id : 16		(D) ವಿದ್ಯುದ್ಯ ವಿಭಜನೆ (ವಿದ್ಯುದ್ವಿಶ್ಲೇಷಣ)
			Question Id : 16
17.	Which one of the following is not a common component of photo-chemical smog? (A) Ozone (B) Acrolein	17.	ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದು ದ್ಯುತಿ – ರಸಾಯನಿಕ ಹೊಗೆಮಂಜು (Photo Chemical Smog) ನ ಒಂದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಘಟಕವಾಗಿಲ್ಲ ? (A) ಓಜೋನ್ (B) ಅಕ್ರೋಲಿನ್
	(C) Peroxy acetyl nitrate		
	( <b>D</b> ) Chloro flouro carbons		(C) ಪೆರಾಕ್ಸಿ ಅಸಿಟೈಲ್ ನೈಟ್ರೇಟ್
	Question Id : 17		(D) ಕ್ಲೋರೋ ಫ್ಲೂರೋ ಕಾರ್ಬನ್ಸ್
18.	Which of the following crystal has unit cell such that $a \neq b \neq c$ and $\alpha \neq \beta \neq \gamma \neq 90^{\circ}$ ?	18.	Cuestion Id: 17 ಕೆಳಕಂಡ ಯಾವ ಸ್ಫಟೀಕದ ಘಟಕ ಕೋಶವು ಈ ಅಳತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ. $a \neq b \neq c$ ಮತ್ತು $\alpha \neq \beta \neq \gamma \neq 90^{\circ}$ ?
	(A) $K_2 Cr_2 O_7$ (B) $NaNO_3$		(A) $K_2 Cr_2 O_7$ (B) $NaNO_3$
	(C) $KNO_3$ (D) $K_2SO_4$		(C) $KNO_3$ (D) $K_2SO_4$
	Question Id : 18		Question Id : 18
	الالاقتيب		



<ol> <li>The correct statement regarding defect in solids is         <ul> <li>(A) Frenkel defect is usually favoured by a very small difference in the sizes of cations and anions.</li> <li>(B) Frenkel defect is a dislocation defect.</li> <li>(C) Trapping of proton in the lattice leads to the formation of F-centers.</li> <li>(D) Schottky defect has no effect on the physical properties of solids.</li> </ul> </li> <li>20. In a face centred cubic arrangement of A and B atoms in which 'A' atoms are at the corners of the 'A' atoms are at the face centers. One of the 'A' atoms are at the face centers. One of the 'A' atoms are at the face centers. One of the 'A' atoms are at the face centers. One of the 'A' atoms are at the face centers. One of the 'A' atoms are at the face centers. One of the 'A' atoms are at the face centers. One of the 'A' atoms are at the face centers. One of the 'A' atoms are at the face centers. One of the 'A' atoms are at the face centers. One of the 'A' atoms are at the face centers. One of the 'A' atom is missing from one corner in unit cell. The simplest formula of compound is highest freezing point?         <ul> <li>(A) A<sub>7</sub>B<sub>2.4</sub></li> <li>(B) A<sub>7</sub>B<sub>8</sub></li> <li>(C) AB<sub>3</sub></li> <li>(D) A<sub>7</sub>B<sub>3</sub></li> <li>(D) A<sub>7</sub>B<sub>3</sub></li> <li>(D) A<sub>1</sub>B<sub>2</sub></li> <li>(D) A<sub>1</sub>B<sub>3</sub></li> <li>(D) A<sub>1</sub>B<sub>3</sub></li> <li>(D) A<sub>1</sub>B<sub>3</sub></li> <li>(D) 0.1 molal BaCl<sub>2</sub></li> <li>(C) 0.1 molal AlCl<sub>3</sub></li> <li>(D) 0.1 molal NH<sub>4</sub>Cl</li> </ul> </li> <li>22. The Vant Hoff's factor 'i' accounts for (A) extent of dissolution of solute</li> <li>(D) action of a diverse of a cable visic with agame</li> <li>(D) action of a</li></ol>		
<ul> <li>small difference in the sizes of cations and anions.</li> <li>(B) Frenkel defect is a dislocation defect.</li> <li>(C) Trapping of proton in the lattice leads to the formation of F-centers.</li> <li>(D) Schottky defect has no effect on the physical properties of solids.</li> <li>20. In a face centred cubic arrangement of A and B atoms in which 'A' atoms are at the face centers. One of the 'A' atoms are at the face commod atoms at a defend atoms at advect atoms atow</li></ul>	6 6	
<ul> <li>anions.</li> <li>(B) Frenkel defect is a dislocation defect.</li> <li>(C) Trapping of proton in the lattice leads to the formation of F-centers.</li> <li>(D) Schottky defect has no effect on the physical properties of solids.</li> <li>20. In a face centred cubic arrangement of A and B atoms in which 'A' atoms are at the corners of the unit cell and 'B' atoms are at the face centers. One of the 'A' atom is missing form one corner in unit cell. The simplest formula of compound is <ul> <li>(A) A<sub>7</sub>B<sub>24</sub></li> <li>(B) A<sub>7</sub>B<sub>8</sub></li> <li>(C) AB<sub>3</sub></li> <li>(D) A<sub>7</sub>B<sub>3</sub></li> </ul> </li> <li>21. Which of the following aqueous solution has highest freezing point? <ul> <li>(A) 0.1 molal BaCl<sub>2</sub></li> <li>(C) 0.1 molal Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></li> </ul> </li> <li>22. The Vant Hoff's factor 'f' accounts for (A) extent of solubility of solute</li> <li>(D) extent of dissociation of solute</li> <li>(C) extent of dissociation of solute</li> <li>(D) extent of mobility of solute</li> </ul> <li>23. The Vant Hoff's factor 'f' accounts for (A) extent of dissociation of solute</li> <li>(D) extent of mobility of solute</li> <li>(D) extent of mobility of solute</li>		
<ul> <li>(C) Trapping of proton in the lattice leads to the formation of F-centers.</li> <li>(D) Schottky defect has no effect on the physical properties of solids.</li> <li>(D) Trapping of proton in the lattice leads to the following area at the corners of the unit cell and 'B' atoms are at the face centers. One of the 'A' atom is missing from one corner in unit cell. The simplest formula of compound is <ul> <li>(A) A<sub>7</sub>B<sub>24</sub></li> <li>(B) A<sub>7</sub>B<sub>3</sub></li> </ul> </li> <li>21. Which of the following aqueous solution has highest freezing point? <ul> <li>(A) 0.1 molal Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></li> <li>(B) 0.1 molal BaCl<sub>2</sub></li> <li>(C) 0.1 molal AlCl<sub>3</sub></li> <li>(D) 0.1 molal NH<sub>4</sub>Cl</li> </ul> </li> <li>22. The Vant Hoff's factor 'i' accounts for (A) extent of solute (B) extent of dissociation of solute</li> <li>(C) extent of dissociation of solute</li> <li>(D) extent of mobility of solute</li> </ul>		
<ul> <li>(b) The physical properties of solids.</li> <li>(c) Schottky defect has no effect on the physical properties of solids.</li> <li>(d) Schottky defect has no effect on the physical properties of solids.</li> <li>(e) The Vant Hoff's factor 'i' accounts for (A) extent of solubility of solute</li> <li>(f) The Vant Hoff's factor 'i' accounts for (A) extent of solubility of solute</li> <li>(g) extent of dissolution of solute</li> <li>(h) extent of mobility of solute</li> </ul>	(B) Frenkel defect is a dislocation defect.	$\sim$
<ul> <li>(b) Schottky defect has no effect on the physical properties of solids.</li> <li>(c) A function of the 'A' atoms are at the corners of the unit cell and 'B' atoms are at the corners of the 'A' atom is missing from one corner in unit cell. The simplest formula of compound is <ul> <li>(A) A<sub>7</sub>B<sub>24</sub></li> <li>(B) A<sub>7</sub>B<sub>8</sub></li> </ul> </li> <li>(C) AB<sub>3</sub></li> <li>(D) A<sub>7</sub>B<sub>3</sub></li> </ul> <li>21. Which of the following aqueous solution has highest freezing point? <ul> <li>(A) 0.1 molal Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></li> <li>(B) 0.1 molal BaCl<sub>2</sub></li> <li>(C) 0.1 molal AlCl<sub>3</sub></li> <li>(D) 0.1 molal NH<sub>4</sub>Cl</li> </ul> </li> <li>22. The Vant Hoff's factor 'i' accounts for (A) extent of dissolution of solute</li> <li>(D) extent of mobility of solute</li>		م
<ul> <li>20. In a face centred cubic arrangement of A and B atoms in which 'A' atoms are at the corners of the unit cell and 'B' atoms are at the face centers. One of the 'A' atom is missing from one corner in unit cell. The simplest formula of compound is <ul> <li>(A) A<sub>7</sub>B<sub>24</sub></li> <li>(B) A<sub>7</sub>B<sub>8</sub></li> <li>(C) AB<sub>3</sub></li> <li>(D) A<sub>7</sub>B<sub>3</sub></li> </ul> </li> <li>21. Which of the following aqueous solution has highest freezing point? <ul> <li>(A) 0.1 molal Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></li> <li>(B) 0.1 molal BaCl<sub>2</sub></li> <li>(C) 0.1 molal BaCl<sub>2</sub></li> <li>(D) 0.1 molal NH<sub>4</sub>Cl</li> </ul> </li> <li>22. The Vant Hoff's factor 'i' accounts for (A) extent of solutie (B) extent of dissolution of solute</li> <li>(D) extent of dissolution of solute</li> <li>(D) extent of mobility of solute</li> </ul>	(D) Schottky defect has no effect on the	ಯಾವುದೇ ಪರಿಣಾಮವನ್ನುಂಟು ಮಾಡುವುದಿಲ್ಲೆ
atoms in which 'A' atoms are at the corners of the unit cell and 'B' atoms are at the face centers. One of the 'A' atom is missing from one corner in unit cell. The simplest formula of compound is (A) A <sub>7</sub> B <sub>24</sub> (B) A <sub>7</sub> B <sub>8</sub> (C) AB <sub>3</sub> (D) A <sub>7</sub> B <sub>3</sub> (C) A <sub>1</sub> A <sub>1</sub> C(A <sub>1</sub> (D) A <sub>1</sub> A <sub>1</sub> C(A <sub>1</sub> (A) B <sub>1</sub> A <sub>2</sub> C(A <sub>1</sub> (A) B <sub>1</sub> A <sub>1</sub> C(A <sub>1</sub> (A) B <sub>1</sub> A <sub>2</sub> C(A <sub>1</sub>		
(A) $A_7B_{24}$ (B) $A_7B_8$ (C) $AB_3$ (D) $A_7B_3$ 21. Which of the following aqueous solution has highest freezing point? (A) 0.1 molal $Al_2(SO_4)_3$ Cueston H: 2021. Which of the following aqueous solution has highest freezing point? (A) 0.1 molal $Al_2(SO_4)_3$ 21. ಈ föred and a construction of solution has and a construction of solute (C) 0.1 molal $AlCl_3$ (D) 0.1 molal $NH_4Cl$ 21. ಈ föred and a construction of solute (C) 0.1 molal $AlCl_3$ (D) 0.1 molal $NH_4Cl$ 21. ಈ föred and a construction and a construction of solute (C) 0.1 molal $AlCl_3$ (D) 0.1 molal $NH_4Cl$ 21. ಈ föred and a construction and a construction of solute (C) 0.1 molal $AlCl_3$ (D) 0.1 molal $NH_4Cl$ 22. The Vant Hoff's factor 'i' accounts for (A) extent of solubility of solute (B) extent of dissolution of solute (C) extent of dissolution of solute (D) extent of mobility of solute22. ang out - an apprint theorem of 'i' and for a construction of constructio	atoms in which 'A' atoms are at the corners of the unit cell and 'B' atoms are at the face centers. One of the 'A' atom is missing from	• ಘನಾಕೃತಿಯಲ್ಲಿ A ಪರಮಾಣುಗಳ ಮೂಲೆಗಳಲ್ಲಿಯು B ಕಣಗಳು ಮುಖಕೇಂದ್ರದಲ್ಲಿಯು ಇರುತ್ತವೆ. ಘಟಕ ಕೋಶದ ಒಂದು ಮೂಲೆ ಕಣವು ಕಡಿಮೆಯಾದರೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಅಣು
(C) AB <sub>3</sub> (D) A <sub>7</sub> B <sub>3</sub> (C) AB <sub>3</sub> (D) A <sub>7</sub> B <sub>3</sub> (C) AB <sub>3</sub> (D) A <sub>7</sub> B <sub>3</sub> (D) A <sub>7</sub> B <sub>3</sub> (D) A <sub>7</sub> B <sub>3</sub> (L) AB <sub>3</sub> (D) A <sub>7</sub> B <sub>3</sub> (A) O.1 molal Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> (A) 0.1 dimerse Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> (B) 0.1 molal BaCl <sub>2</sub> (C) 0.1 dimerse BaCl <sub>2</sub> (C) 0.1 dimerse Mit <sup>21</sup> (D) 0.1 dimerse Mit <sup>22</sup> (D) 0.1 dimerse Mit <sup>21</sup> (L) 0.1 dimerse Mit <sup>21</sup> (D) 0.1 dimerse Mit <sup>21</sup> (L) 0.1 dimerse Mit <sup>21</sup> (D) 0.1 dimerse Mit <sup>21</sup> (L) 0.1 dimerse Mit <sup>21</sup> </td <td>-</td> <td>(A) <math>A_7 B_{24}</math> (B) <math>A_7 B_8</math></td>	-	(A) $A_7 B_{24}$ (B) $A_7 B_8$
21. Which of the following aqueous solution has highest freezing point ? <ul> <li>(A) 0.1 molal Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></li> <li>(B) 0.1 molal BaCl<sub>2</sub></li> <li>(C) 0.1 molal AlCl<sub>3</sub></li> <li>(D) 0.1 molal NH<sub>4</sub>Cl</li> <li>Cuestion H: 21</li> </ul> <ul> <li>(B) 0.1 molal BaCl<sub>2</sub></li> <li>(C) 0.1 molal AlCl<sub>3</sub></li> <li>(D) 0.1 molal NH<sub>4</sub>Cl</li> <li>Cuestion H: 21</li> </ul> <ul> <li>(B) 0.1 molal BaCl<sub>2</sub></li> <li>(C) 0.1 molal AlCl<sub>3</sub></li> <li>(D) 0.1 molal NH<sub>4</sub>Cl</li> <li>Cuestion H: 21</li> </ul> <ul> <li>(C) 0.1 molal AlCl<sub>3</sub></li> <li>(D) 0.1 molal NH<sub>4</sub>Cl</li> <li>Cuestion H: 21</li> <li>(C) 0.1 ancepset AlCl<sub>3</sub></li> <li>(D) 0.1 ancepset NH<sub>4</sub>Cl</li> <li>Cuestion H: 21</li> </ul> <li>22. The Vant Hoff's factor 'i' accounts for             <ul> <li>(A) extent of solubility of solute</li> <li>(B) extent of dissociation of solute</li> <li>(C) extent of dissolution of solute</li> <li>(D) extent of mobility of solute</li> </ul> <ul> <li>(D) extent of mobility of solute</li> </ul> <ul> <li>(D) extent of mobility of solute</li> </ul> <ul></ul></li>		(C) $AB_3$ (D) $A_7B_3$
<ul> <li>21. Which of the following aqueous solution has highest freezing point? <ul> <li>(A) 0.1 molal Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub></li> <li>(B) 0.1 molal BaCl<sub>2</sub></li> <li>(C) 0.1 molal AlCl<sub>3</sub> (D) 0.1 molal NH<sub>4</sub>Cl</li> <li>(C) 0.1 molal AlCl<sub>3</sub> (D) 0.1 molal NH<sub>4</sub>Cl</li> <li>(C) 0.1 molal AlCl<sub>3</sub> (D) 0.1 molal NH<sub>4</sub>Cl</li> <li>(C) 0.1 molal Sactor 'i' accounts for (A) extent of solubility of solute</li> <li>(B) extent of dissociation of solute</li> <li>(C) extent of dissociation of solute</li> <li>(D) extent of mobility of solute</li> <li>(D) extent of mobility of solute</li> <li>(D) extent of mobility of solute</li> </ul> </li> </ul>	(C) $AB_3$ (D) $A_7B_3$	Question Id : 20
(C) 0.1 molal AlCl3 (D) 0.1 molal NH4Cl       (C) 0.1 ane end of AlCl3 (D) 0.1 an	21. Which of the following aqueous solution has highest freezing point ?	ಬಿಂದು ಹೊಂದಿದೆ ?
Cuestion Id:21       (D) 0.1 ಮೋಲಾಲ್ NH4Cl         22. The Vant Hoff's factor 'i' accounts for (A) extent of solubility of solute       22. angoist - anat rhomost 'i' andf xouoque signt (A) angug a defended with the solution of solute         (B) extent of dissociation of solute       (C) extent of dissolution of solute         (D) 0.1 ಮೋಲಾಲ್ NH4Cl       22. angoist - anat rhomost 'i' andf xouoque signt (A) angug a defended with the solution of solute         (B) extent of dissolution of solute       (B) angug a defended with the solution of solute         (D) extent of mobility of solute       (C) angug a defended with the solution of solute         (D) and the solution of solute       (D) angug a defended with the solution of solute         (D) extent of mobility of solute       (D) angug a defended with the solution of solute	(B) 0.1 molal $BaCl_2$	(B) <sup>0.1</sup> ಮೋಲಾಲ್ BaCl <sub>2</sub>
22. The Vant Hoff's factor 'i' accounts for (A) extent of solubility of solute       22. angoter - anative the mathematical and the math	(C) 0.1 molal $AlCl_3$ (D) 0.1 molal $NH_4Cl$	(C) <sup>0.1</sup> ಮೋಲಾಲ್ AlCl <sub>3</sub>
<ul> <li>22. The Vant Hoff's factor 'i' accounts for (A) extent of solubility of solute</li> <li>(B) extent of dissociation of solute</li> <li>(C) extent of dissolution of solute</li> <li>(D) extent of mobility of solute</li> </ul> <ul> <li>22. aŋ, oಟf - ænಫf tvænot 'i' ಇದಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಪಟ್ಟಿದೆ</li> <li>(A) angag a ವಿಲೇಯತೆಯ ಪ್ರಮಾಣ</li> <li>(B) angag a ವಿಲೇನತೆಯ ಪ್ರಮಾಣ</li> <li>(C) angag a ವಿಲೇನತೆಯ ಪ್ರಮಾಣ</li> <li>(D) angag a zenage</li> </ul>	Question Id : 21	(D) <sup>0.1</sup> ಮೋಲಾಲ್ NH <sub>4</sub> C <i>l</i>
(A) extent of solubility of solute(A) こうままこ おざれいます(B) extent of dissociation of solute(B) こうままこ おがたますの ますの(C) extent of dissolution of solute(C) こうままこ おやにえきのひますの(D) extent of mobility of solute(D) こうままこ たいますの		Question Id : 21
(C) extent of dissolution of solute(C) こうえって、こうごって、こうごうごうごうごうごうごうごうごうごうごうごう(D) extent of mobility of solute(D) こうこうごうごうごうごうごうごうごうごうごうごうごうごうごう		3 <b>3</b> 🛍
(D) extent of mobility of solute (D) ದ್ರಾವ್ಯದ ಜಲನಶೀಲತೆಯ ಪ್ರಮಾಣ	(B) extent of dissociation of solute	(B) ದ್ರಾವ್ಯದ ವಿಭಜತೆಯ ಪ್ರಮಾಣ
	(C) extent of dissolution of solute	(C) ದ್ರಾವ್ಯದ ವಿಲೀನತೆಯ ಪ್ರಮಾಣ
Question ld : 22 Question ld : 22	(D) extent of mobility of solute	(D) ದ್ರಾವ್ಯದ ಜಲನಶೀಲತೆಯ ಪ್ರಮಾಣ
	Question Id : 22	Question Id : 22



23.	When the pure solvent diffuses out of the solution through the semi-permeable membrane then the process is called (A) Osmosis (B) Reverse osmosis	23.	ದ್ರಾವಣದಿಂದ ಶುದ್ಧ ದ್ರಾವಣವು ತೊಳ್ಬೊರೆ (Semipermeable membrane) ಮೂಲಕ ಪರಾಸರಣ ಹೊಂದುವ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಹೀಗೆನ್ನುವರು (A) ಪರಾಸರಣ ಕ್ರಿಯೆ (B) ವಿರುದ್ಧ ಪರಾಸರಣ ಕ್ರಿಯೆ
	(C) Sorption (D) Dialysis		(C) ಶೋಷಣ (D) ಪಾರಗಮನ
	Question Id : 23		Question Id : 23
24.	The standard reduction potential at 298 K for the following half cell reaction	24.	298 K ನಲ್ಲಿ ಕೆಳಕಂಡ ಅರ್ಧಕೋಶ ಕ್ರಿಯೆಗಳ ಶಿಷ್ಠ ಅಪಕರ್ಷಕ ವಿಭವಗಳು ಹೀಗಿವೆ
	$\operatorname{Zn}_{(\operatorname{aq})}^{2+} + 2e \longrightarrow \operatorname{Zn}_{(s)} E^{\circ} = -0.762  V$		$\operatorname{Zn}_{(aq)}^{2+}$ + 2e $\longrightarrow$ $\operatorname{Zn}_{(s)}$ E <sup>o</sup> = - 0.762 V
	$\operatorname{Cr}_{(\operatorname{aq})}^{3+} + 3 \operatorname{e} \longrightarrow \operatorname{Cr}_{(\operatorname{s})} \operatorname{E}^{\circ} = 0.740 \operatorname{V}$		$\operatorname{Cr}_{(aq)}^{3+} + 3e \longrightarrow \operatorname{Cr}_{(s)} E^{\circ} = 0.740 \mathrm{V}$
	$2H_{(aq)}^{+} + 2e \longrightarrow H_{2(g)} E^{\circ} = 0.0 V$		$2H_{(aq)}^{+} + 2e \longrightarrow H_{2(g)} E^{\circ} = 0.0 V$
	$F_{2(g)} + 2e \longrightarrow 2F_{(aq)} E^{\circ} = 2.87 V$		$F_{2(g)} + 2e \longrightarrow 2F_{(aq)}^{-}E^{\circ} = 2.87 V$
	Which of the following is strongest reducing		ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದು ಅತಿ ಪ್ರಬಲ ಅಪಕರ್ಷಣಕಾರಿಯಾಗಿದೆ ?
	agent?		(A) $Zn_{(s)}$ (B) $Cr_{(s)}$
	(A) $Zn_{(s)}$ (B) $Cr_{(s)}$		(C) $H_{2(g)}$ (D) $F_{2(g)}$
	(C) $H_{2(g)}$ (D) $F_{2(g)}$		Question Id : 24
	Question Id : 24		
25.	By passing electric current, NaClO <sub>3</sub> is	25.	0
	converted into $NaClO_4$ according to the		NaClO <sub>3</sub> ನ್ನ NaClO <sub>4</sub> ಯಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು.
	following equation		$NaClO_3 + H_2O \longrightarrow NaClO_4 + H_2$
	$NaClO_3 + H_2O \longrightarrow NaClO_4 + H_2$		ಮೂರು ಫ್ಯಾರಡೆಯಷ್ಟು ವಿದ್ಯುತ್ತನ್ನು NaClO3 ಮೂಲಕ
	How many moles of NaClO <sub>4</sub> will be formed		ಹಾಯಿಸಿದಾಗ ಸಿಗುವ NaClO <sub>4</sub> ನ ಪ್ರಮಾಣ, ಮೋಲ್ ಗಳಲ್ಲಿ
	when three Faradays of charge is passed through $NaClO_3$ ?		(A) 0.75 (B) 1.0
	(A) 0.75 (B) 1.0		(C) 1.5 (D) 3.0
	(C) 1.5 (D) 3.0		Question Id : 25



26.	In the electrolysis of aqueous sodium chloride solution, which of the half cell reaction will occur at anode ?	26.	ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಬಜಣೆಗೊಳಪಡಿಸಿದಾಗ ಆ್ಯನೋಡ್ ನಲ್ಲಿ ನಡೆಯುವ ಅರ್ಧಕೋಶ ಕ್ರಿಯೆ
	(A) $\operatorname{Na}_{(aq)}^+ + e^- \longrightarrow \operatorname{Na}_{(s)}$		(A) $\operatorname{Na}_{(\operatorname{aq})}^+ + e^- \longrightarrow \operatorname{Na}_{(\operatorname{s})} E^0 = -2.71$
	$E^0 = -2.71$ volts		ವೋಲ್ಟ್ಸ್
	(B) $2H_2O_{(l)} \longrightarrow O_2 + 4H^+ + 4e^-$ $E_{cell}^\circ = 1.23 \text{ volts}$		(B) $2H_2O_{(l)} \longrightarrow O_2 + 4H^+ + 4e^-$ $E_{cell}^\circ = 1.23 $ $\exists 0 \in \mathcal{O}_{u}^\circ$
	(C) $H^+_{(aq)} + e^- \longrightarrow \frac{1}{2}H_2$		(C) $H_{(aq)}^{+} + e^{-} \longrightarrow \frac{1}{2}H_{2}$ $E_{cell}^{\circ} = 0.00 \frac{\sin e^{-1}}{\sin e^{-1}}$
	$E_{cell}^{\circ} = 0.00 \text{ volts}$		$E_{cell} = 0.00$ $U_{all}$
	(D) $Cl^{(aq)} \longrightarrow \frac{1}{2} Cl_2 + e^-$		(D) $Cl_{(aq)}^{-} \longrightarrow \frac{1}{2} Cl_{2} + e^{-}$
	$E_{cell}^{\circ} = 1.36$ volts		E <sub>cell</sub> = 1.36 ರೋಲ್ <sub>ಟಿನ</sub>
	Question Id : 26		Question Id : 26
27.	Which of the following statement is in accordance with the Arrhenius equation ?	27.	ಯಾವ ಕೆಳಕಂಡ ವ್ಯಾಖ್ಯೆಯು ಅರ್ಹೇನಿಯಸ್ನ ಸಮೀಕರಣಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿದೆ ?
	(A) Rate of a reaction increases with increase in temperature		(A) ಉಷ್ಣತೆಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಿದಾಗ ರಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯಾವೇಗ ಹೆಚ್ಚಾಗುವುದು
	(B) Rate of a reaction increases with decrease in activation energy		(B) ಪಟುಕರಣ ಶಕ್ತಿಯು ಕಡಿಮೆಯಾದಂತೆ ಕ್ರಿಯಾವೇಗವು ಹೆಚ್ಚಾಗುವುದು
	(C) Rate constant decreases exponentially with increase in temperature		(C) ಉಷ್ಣತೆ ಹೆಚ್ಚಾದಂತೆ ವೇಗ ಕ್ರಿಯಾಂಕವು ಚರಘಾತೀಯವಾಗಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುವುದು
	(D) Rate of reaction does not change with increase in activation energy Question Id:27		(D) ಪಟುಕರಣ ಶಕ್ತಿಯು ಹೆಚ್ಚಾಗುವಿಕೆಯು ರಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯಾವೇಗದ ಮೇಲೆ ಯಾವುದೇ ಪರಿಣಾಮವನ್ನುಂಟು ಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ
			Question Id : 27
28.	<ul><li>Which of the following statement is incorrect ?</li><li>(A) The rate law for any reaction cannot be determined experimentally.</li></ul>	28.	ಈ ಕೆಳಕಂಡವುಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವ ವ್ಯಾಖ್ಯೆ ತಪ್ಪಾಗಿರುವುದು ? (A) ವೇಗಗತಿ ನಿಯಮವನ್ನು ಯಾವುದೇ ಪ್ರಯೋಗಗಳಿಂದ ಕಂಡು ಹಿಡಿಯಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ
	determined experimentally (B) Complex reactions have fractional order		(B) ಸಂಕೀರ್ಣ ಕ್ರಿಯೆಗಳು ಆಂಶಿಕ ವರ್ಗದ ಕ್ರಿಯೆಗಳಾಗಿವೆ
	<ul> <li>(B) Complex reactions have fractional order.</li> <li>(C) Piamalagular reactions involve</li> </ul>		(C) ದ್ವಯಾಣ್ವಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಎರಡು ಕಣಗಳ ನಡುವೆ ಸಹಕಾಲಿಕ
	(C) Biomolecular reactions involve simultaneous collision between two species		ಸಂಘಟ್ಟನೆಗಳು ಜರುಗುವುದು
	<b>(D)</b> Molecularity is only applicable for elementary reaction.		(D) ಅಣ್ವಿಕತೆಯು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಮಾತ್ರ ಅನ್ವಯವಾಗುವುದು
	Question Id : 28		Question Id : 28



29.	For a reaction	$\frac{1}{2} A \longrightarrow 2B$ rate of	29.	$\frac{1}{2} A \longrightarrow 2B$ ರಸಾಯ	ನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ A ಯ ಸಾರತೆಯು		
	disappearance of A appearance of B by the	is related to rate of e expression	2	ಕಡಿಮೆಯಾಗುವಿಕೆಯು B ಸಾರತೆಯ ಹೆಚ್ಚಾಗುವಿಕೆಯೊಂದಿಗೆ ಈ ಸಮೀಕರಣದಿಂದ ಸಂಬಂಧಿಸಬಹುದು			
				(A) $-d[A]$ $d[B]$	] (B) – d[A] 1 d[B]		
	$\frac{dt}{dt} = 4 \frac{dt}{dt}$	$\frac{(\mathbf{B})}{dt} = \frac{1}{4} \frac{d[\mathbf{B}]}{dt}$		$\frac{dt}{dt} = 4 \frac{dt}{dt}$	$\frac{]}{dt}  \frac{(B)}{dt} = \frac{1}{4} \frac{d[B]}{dt}$		
	$(\mathbf{C}) = \mathbf{d}[\mathbf{A}] = 1 \mathbf{d}[\mathbf{B}]$	$(\mathbf{D}) = d[\mathbf{A}] = d[\mathbf{B}]$		$(\mathbf{C}) = d[\mathbf{A}] = 1 d[\mathbf{F}]$	d[A] = d[A] = d[B]		
	$\frac{(C)}{dt} = \frac{1}{2} \frac{d[B]}{dt}$	$\frac{d(A)}{dt} = \frac{d(B)}{dt}$		$\frac{u[K]}{dt} = \frac{1}{2} \frac{u[L]}{dt}$	$\frac{B}{dt} \stackrel{(\mathbf{D})}{=} \frac{-d[A]}{dt} = \frac{d[B]}{dt}$		
	ai 2 ai	ai ai			ai ai		
20	The process which	Question ld:2		ನದಿಗಳು ಸಮುದ್ರವನು ಸೇ	Question ld : 29 ರುವಲ್ಲಿ ಉಂಟಾಗುವ ಡೆಲ್ಟಾಗಳಿಗೆ ಈ		
30.	-	is responsible for the taplace where rivers		ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ.			
	meets the sea is	t a place where invert	,		(B) ಕಲೀಲ ಉಂಟಾಗುವಿಕೆ		
	(A) Coagulation	(B) Colloid formation		(C) ಎಮಲ್ಪಿಕರಣ	(D) ಪೆಪ್ಟೀಕರಣ		
	(C) Emulsification	(D) Peptization			Question Id : 30		
		Question Id : 3	)				
31.	Hydrogenation of vegetable oils in presence of finely divided Nickel as catalyst. The reaction is			ಸಸ್ಯ ಜನ್ಯ ತೈಲಗಳನ್ನು ನುಣುಪಾದ ಪುಡಿರೂಪದಲ್ಲಿರುವ ನಿಕ್ಷ ವೇಗವರ್ಧಕ ಸಹಾಯದಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಿಸುವುದು. ಕೆಳಕಂಡ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆ			
	(A) Heterogeneous cata	alysis		(A) ವಿಜಾತೀಯ ಕ್ರಿಯಾವದ	ರ್ಶನೆ		
	(B) Homogeneous cata	lysis		(B) ಸಜಾತೀಯ ಕ್ರಿಯಾವರ್ದನೆ			
	(C) Enzyme catalysed	reaction		(C) ಕಿಣ್ವಗಳನ್ನೊಳಗೊಂಡ ಕ್ರಿ	ಯಾವರ್ದನೆ		
	(D) Liquid catalysed re	eaction		(D) ದ್ರವರೂಪದ ಕ್ರಿಯಾವರ್ದನೆ			
	1 0	Question Id : 3	I		Question Id : 31		
32.	condition for physical		32.	ಅನುಗುಣವಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ ?			
	(A) High temperature	(B) High pressure		(A) ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನ			
	<ul><li>(C) Higher critical tem</li><li>(D) Low temperature</li></ul>	perature of adsorbate		(C) ಅಧಿಶೋಷ್ಯವು ಹೊಂದಿರುವುದು	ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂದಿಗ್ಧ ತಾಪಮಾನ		
	( )T	Question Id : 3	2	(D) ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನ			
					Question Id : 32		
33.	The metal extracted by is	y leaching with a cyanide	33.	ಯಾವ ಲೋಹವನ್ನು ಸೈನೈ ಉದ್ಧರಣೆ ಗೊಳಿಸುತ್ತಾರೆ	ಡ್ ನ್ನು ಅವಕ್ಷಾಲನ ವಿಧಾನದಿಂದ		
	(A) <u>Al</u>	( <b>B</b> ) Ag		(A) <u>Al</u>	<b>(B)</b> Ag		
	(C) Cu	( <b>D</b> ) Na		( <b>C</b> ) <sup>C</sup> u	<b>(D)</b> Na		
34	Extraction of chloring	Question ld:3 e from brine solution is		ಬ್ರೈನ್ ದ್ರಾವಣದಿಂದ	Question ld:33 ಕ್ಲೋರಿನ್ ತಯಾರಿಸುವಿಕೆಯು		
J <del>-1</del> .	based on		, 04.	ಉಂಟಾಗುವಿಕೆಯ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ			
	(A) Oxidation	(B) Chlorination		(A) ಉತ್ಕರ್ಷಣ	(B) ಕ್ಲೋರಿನೀಕರಣ		
	(C) Reduction	(D) Acidification		(C) ಅಪಕರ್ಷಣ	(D) ಆಮ್ಲಿಕರಣ		
		Question Id : 3	۱		Question Id : 34		

collegebatch.com

35.	Which of the following element forms	$p_{\pi} - p_{\pi}$ 3	<sub>5.</sub>	ಕೆಳಕಂಡ ಯಾವ ರ	ರಾತುವಿನ ಪರಮಾ	ಾಣುಗಳು ತಮ್ಮೊಳಗೆ
	bond with itself?		$p_{\pi}$	$-p_{\pi}$ ಬಂಧವನ್ನು ಹ	ೊಂದಬಲ್ಲವು ?	
	(A) N (B) P		(A)	Ν	<b>(B)</b> P	
	(C) Se (D) Te		(C)	Se	( <b>D</b> ) Te	
36.	Which one of the following metallic exhibit amphoteric nature ? (A) CaO (B) Na <sub>2</sub> O	uestion ld : 35 oxide 36	ಲಕ್ಷ	ಕೆಳಕಂಡವುಗಳಲ್ಲಿ ಂ ಣವನ್ನು ಪ್ರದರ್ಶಿಸು CaO		Question ld : 35 ಆಕ್ಸೈಡ್ ಆಮ್ಲಕ್ಷಾರಕ 1 <sub>2</sub> 0
	(C) BaO (D) $Al_2O_3$		(C)	BaO	(D) <u>Al</u>	<sub>2</sub> 0 <sub>3</sub>
37.	Select wrong chemical reaction amon following: (A)MnO <sub>2</sub> + 4HCl $\longrightarrow$ MnCl <sub>2</sub> + Cl <sub>2</sub> + 2H <sub>2</sub> O	uestion ld : 36 ng the 31	ಗುಂ	ರುತಿಸಿ.	2	Question Id: 36 ರುನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು $l_2^+ Cl_2 + 2H_2O$
	(B) $8NH_3 + 3Cl_2 \longrightarrow 6NH_4Cl_1 + N_2$		<b>(B)</b>	8NH <sub>3</sub> + 3C	$l_2 \longrightarrow 6 \mathrm{NH}$	$_{4}Cl + N_{2}$
	(C) $2NaOH + Cl_2 \longrightarrow 2NaCl + H_2$		(C)	2NaOH+ C	$l_2 \longrightarrow 2 \operatorname{Na}($	$Cl + H_2 + O_2$
			(D)	$2Ca(OH)_{2} +$	$2Cl_2 \longrightarrow$	$Ca(OCl)_2$ +
	$(\mathbf{D})_{2}Ca(\mathbf{OH})_{2} + 2Cl_{2} \longrightarrow Ca(\mathbf{OC}l)_{2}$	2 +		$CaCl_2 + 2H_2$	)	
	$CaCl_2 + 2H_2O$					Question Id : 37
	a	uestion ld : 37				
38.	Which one of the following noble gas a unusual property of diffusing throug materials such as rubber, glass or plastic 2	h the	ವಿಸ	್ಬರ್ – ಗ್ಲಾಸ್ ಅಥ ರಣಾ ಹೊಂದು ುಂದಿರುವ ಶ್ರೇಷ್ಠ ಅನಿ	ವಂತಹ ಅಸಾಾ	ಹ ವಸ್ತುಗಳ ಮೂಲಕ ಮಾನ್ಯ ಲಕ್ಷಣವನ್ನು
	(A) Ne (B) Ar		(A)	Ne	<b>(B)</b> Ar	
	(C) Kr (D) He		(C)	Kr	( <b>D</b> ) He	
39.	The magnetic nature of elements dependent the presence of unpaired electrons. Identic configuration of transition elements shows highest magnetic moment?	ify the	ಎಲೆ ಸಂಕ್ಷ ಭ್ರಾ	ೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಕ್ರಮಣ ಧಾತುವಿನ ,ಮ್ಯತೆ ಹೊಂದಿದೆ	ರಿನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವಿನ್ಯಾಸ	Question Id: 38 ರಗಳಲ್ಲಿರುವ ಅಯುಗ್ನ ದೆ. ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವ ನವು ಅತ್ಯಧಿಕ ಕಾಂತಿಯ
	(A) $3d^7$ (B) $3d^5$		(A)	3d <sup>7</sup>	(B) 3d	5
	(C) $3d^8$ (D) $3d^2$		(C)	3d <sup>8</sup>	(D) <mark>3</mark> d	2
	۵	uestion ld : 39				Question Id : 39



40.	Which of the follow regarding Lanthanoids	-	ong 40.	ವ್ಯಾ ಖ್ಯೆ ಯು ಅನುಗುಣವಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ (ತಪ್ಪು) ?
	(A) Ln(III) comp colourless.	ounds are gener	ally	(A) ಸಾಮಾನ್ಯ ವಾಗಿ Ln (III) ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದಿಲ್ಲ
	(B) Ln(III) compounds in character.	s are predominantly io	onic	(B) Ln(III) ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಅಯಾನಿಕ ಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ
	(C) The ionic size of with increasing ator		ases	(C) ಸಾಮಾನ್ಯ ವಾಗಿ Ln (III ) ಅಯಾನಗಳ ಅಯಾನ ತ್ರಿಜ್ಯವು ಪರಮಾಣು ಸಂಖ್ಯೆ ಹೆಚ್ಚಾದಂತೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುವುದು
	(D) Ln(III) hydroxide nature.	es are mainly basic	in	(D) Ln(III) ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ಗಳು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಕ್ಷಾರೀಯ ಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
		Questio	on ld : 40	Question Id : 40
41.	Square planar comple	ex of the type $M_A$	XBL 41.	M <sub>AXBL</sub> ಮಾದರಿಯ ಸಮತಲ ಚೌಕ ಸಂಕೀರ್ಣವು ಈ
	(where A, B, X and I shows following set of	are unidentate ligar		ಕೆಳಗಿನಂತೆ ಸಮಾಂಗಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ (A, B, X ಮತ್ತು L ಏಕದಂತ ಲೀಗ್ಯಾಂಡ್ ಗಳಾಗಿವೆ)
	(A) Two cis and one tra			(A) ಎರಡು ಸಿಸ್ ಮತ್ತು ಒಂದು ಟ್ರಾನ್ಸ್
	(B) Two trans and one	cis		(B) ಎರಡು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಮತ್ತು ಒಂದು ಸಿಸ್
	(C) Two cis and two tra	ans		(C) ಎರಡು ಸಿಸ್ ಮತ್ತು ಎರಡು ಟ್ರಾನ್ಸ್
	(D) Three cis and one t			(D) ಮೂರು ಸಿಸ್ ಮತ್ತು ಒಂದು ಟ್ರಾನ್ಸ್
			on ld : 41	Question ld : 41
42.	According to crystal bond in a complex is	field theory, the M	- L 42.	ಸ್ಫಟೀಕ ಕ್ಷೇತ್ರ ಸಿದ್ಧಾಂತದನ್ವಯ ಸಂಕೀರ್ಣದಲ್ಲಿರುವM – L ಬಂಧವು
	(A) purely ionic	(B) purely covalent		(A) ಸಂಪೂರ್ಣ ಅಯಾನಿಕ್
	(C) purely co-ordinate	(D) partially covalen	t	(B) ಸಂಪೂರ್ಣ ಸಹವೇಲೆನ್ನಿಯ
		Questio	on Id : 42	(C) ಸಂಪೂರ್ಣ ಸಮನ್ವಯೀ (D) ಅರೇ ಸಹವೇಲೆನ್ಸಿಯ
	<b>T</b> 1 <b>1 . .</b>	1 1.1 1		Question Id : 42
43.	The co-ordination nurstate of the element			[(/2(-2-4)]2
	$[M(en)_2 (C_2O_4)] NO_2$	-		ಧಾತುವಿನ ಸಮನ್ವಯೀ ಸಂಖ್ಯೆ ಮತ್ತು ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿ ಕ್ರಮವಾಗಿ [en = ಈಥೇನ್-1, 2–ಡೈಅಮೈನ್]
	2 - diamine are respe		,	(A) 6 ಮತ್ತು 3 (B) 6 ಮತ್ತು 2
	, i	•		(C) 4 ಮತ್ತು 2 (D) 4 ಮತ್ತು 3
	(A) 6 and 3	(B) 6 and 2		
	(C) 4 and 2	<b>(D)</b> 4 and 3		Question ld : 43
		Questio	on Id : 43	



44.	Toluene reacts with halogen in presence of Iron (III) chloride giving ortho and para halo compounds. The reaction is (A) Electrophilic elimination reaction	44.	ಕಬ್ಬಿಣ (III) ಕ್ಲೋರೈಡ್ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಟೊಲಿನ್ ಹ್ಯಾಲೋಜನ್ನೊಂದಿಗೆ ವರ್ತಿಸಿ ಅರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಹ್ಯಾಲೋ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನುಂಟು ಮಾಡುತ್ತದೆ. (A) ವಿದ್ಯುದಾಕಾಂಕ್ಷ್ಮಿ ವರ್ಜನೆ ಕ್ರಿಯೆ
	(B) Electrophilic substitution reaction		(B) ವಿದ್ಯುದಾಕಾಂಕ್ಷಿ ಆದೇಶಿತ ಕ್ರಿಯೆ
	(C) Free radical addition reaction		(C) ಮುಕ್ತ ರ್ಯಾಡಿಕಲ್ನ ಸಂಕಲನ ಕ್ರಿಯೆ
	(D) Nucleophilic substitution reaction		(D) ನ್ಯೂಕ್ಲೀಯಾಕಾಂಕ್ಷಿ ಆದೇಶಿತ ಕ್ರಿಯೆ
45.	$CH_{3}Br \xrightarrow{KCN} A \xrightarrow{H_{3}O^{+}} $	45.	<sup>Question Id :44</sup> ಈ ಕೆಳಕಂಡ ಅನುಕ್ರಮ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಅಂತಿಮ ಉತ್ಪನ್ನವು (C) CH3Br <u>KCN</u> →A <u>H3O</u> <sup>+</sup> →
	$B \xrightarrow{\text{LiA/H}_4} C$		$B \xrightarrow{\text{LiA/H}_4} C$
	The end product C is(A) Acetone(B) Methane		B (A) ಅಸಿಟೋನ್ (B) ಮೀಥೇನ್
	<ul><li>(C) Acetaldehyde</li><li>(D) Ethyl Alcohol</li></ul>		(C) ಅಸಿಟಾಲ್ಡೀಹೈಡ್ (D) ಈಥೈಲ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್
	Question ld :45		Question Id: 45
46.	Which of the following order is true regarding the acidic nature of phenol ?	46.	ಯಾವ ಕೆಳಕಂಡ ಫಿನಾಲ್ ಗಳ ಅನುಕ್ರಮ ಜೋಡಣೆಯು, ಅವುಗಳ ಆಮ್ಲೀಯ ಲಕ್ಷಣಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿವೆ / ಸರಿಯಾಗಿದೆ ?
	(A) Phenol > O-cresol > O-nitrophenol		(A) ಫಿನಾಲ್ > O – ಕ್ರೆಸಾಲ್ > O – ನೈಟ್ರೋಫಿನಾಲ್
	(B) O-cresol < phenol < O-nitrophenol		(B) O-ಕ್ರೆಸಾಲ್ < ಫಿನಾಲ್ < O-ನೈಟ್ರೋಫಿನಾಲ್
	(C) phenol < O-cresol > O-nitrophenol		(C) ಫಿನಾಲ್ < O-ಕ್ರೆಸಾಲ್ > O-ನೈಟ್ರೋಫಿನಾಲ್
	(D) phenol < O-cresol < O-nitrophenol		(D) ಫಿನಾಲ್ < O-ಕ್ರೆಸಾಲ್ < O-ನೈಟ್ರೋ ಫಿನಾಲ್
47.	Cuestion Id:46 Which of the following reagent cannot be used to oxidize primary alcohols to aldehydes ? (A) CrO <sub>3</sub> in anhydrous medium	47.	ಯಾವ ಕೆಳಕಂಡ ಕ್ರಿಯಾಕಾರಕವನ್ನು ಉಪಯೋಗಿಸಿ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಅಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳನ್ನು ಆಲ್ಡಿಹೈಡಾಗಿ ಉತ್ಕರ್ಷಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ? (A) ನಿರ್ಜಲೀಯ CrO <sub>3</sub> (B) ಆಮ್ಲೀಯ KMnO <sub>4</sub>
	(B) $KMnO_4$ in acidic medium		(C) ಫಿರಿಡಿನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೋ ಕ್ರೊಮೇಟ್
	(C) Pyridinium chloro chromate		(D) 573 K ನಲ್ಲಿ Cu ನೊಂದಿಗೆ ಕಾಯಿಸಿದಾಗ
	( <b>D</b> ) Heating in presence of Cu at 573 K		Question Id : 47
	Question Id : 47		



48. Cannizzaro's reaction is an example of auto oxidation	48. ಕ್ಯಾನಿಜಾರೋ ಕ್ರಿಯೆಯು ಸ್ವಯಂ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಕ್ರಿಯೆಯ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆ
(A) It is a typical reaction of aliphatic	(A) ಈ ಕ್ರಿಯೆಯು ಅಲಿಪ್ಯಾಟಿಕ್ ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ
aldehyde.	(B) ಎಲ್ಲಾ ಆರೋಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ಗಳು ಈ ಕ್ರಿಯೆಗೆ
(B) It is a reaction answered only by aromatic	ಸ್ಪಂದಿಸುವುದು
aldehydes.	(C) ಎಲ್ಲಾ ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಗಳು ಈ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಸ್ಪಂದಿಸುತ್ತವೆ
(C) It is a reaction answered by all aldehydes.	(D) α-ಹೈಡ್ರೊಜನ್ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ಗಳು ಮಾತ್ರ
<ul><li>(D) It is a reaction answered by only aldehydes containing α -hydrogen.</li></ul>	ಈ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಸ್ಪಂದಿಸುತ್ತವೆ Question Id : 48
Question Id : 48	
49. Lower members of aliphatic carboxylic acid are soluble in water. This is due to	49. ಅಲಿಪ್ಯಾಟಿಕ್ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಶ್ರೇಣಿಯ ಮೊದಲ ಕೆಲವು ಆಮ್ಲಗಳು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತವೆ. ಇದಕ್ಕೆ ಕಾರಣ
(A) Formation of hydrogen bonds with water.	(A) ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಹೈಡ್ರೊಜನ್ ಬಂಧವನ್ನು ಉಂಟು ಮಾಡುತವೆ
(B) Van der-Waals interaction with water molecules.	(B) ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ವಾನ್ಡರ್ ವಾಲ್ ನ ಅಂತರ್ ಕ್ರಿಯೆಗಳು
(C) Water is non electrolyte	(C) ನೀರು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಶ್ಲೇಷಿಯವಲ್ಲ
( <b>D</b> ) Due to London forces	(D) ಲಂಡನ್ ಬಲದ ಕಾರಣದಿಂದ
Question Id : 49	Question Id : 49
<sup>50.</sup> The correct order of increasing basic nature for	50. ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ NH3, CH3NH2 ಮತ್ತು
the bases $NH_3$ , $CH_3NH_2$ and $(CH_3)_2NH$ in	(CH₃)₂NH ಇವುಗಳ ಪ್ರತ್ಯಾಮ್ಲೀಯ ಲಕ್ಷಣಗಳ ಏರಿಕೆಯ
aqueous solutions	ಕ್ರಮವು
(A) $CH_3NH_2 < NH_3 < (CH_3)_2NH$	(A) $CH_3NH_2 < NH_3 < (CH_3)_2NH$
<b>(B)</b> $(CH_3)_2 NH < NH_3 < CH_3 NH_2$	
	(B) $(CH_3)_2 NH^{<} NH_3^{<} CH_3 NH_2$
(C) $NH_3 < CH_3NH_2 < (CH_3)_2NH$	(C) $NH_3 < CH_3NH_2 < (CH_3)_2NH$
<b>(D)</b> $CH_3NH_2 < (CH_3)_2NH < NH_3$	(D) $CH_3NH_2^{<}$ ( $CH_3$ ) <sub>2</sub> NH <sup>&lt;</sup> NH <sub>3</sub>
Question Id : 50	Question Id : 50

collegebatch.com

51. The product formed during the following	51. ಕೆಳಕಂಡ ರಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಉಂಟಾಗುವ ಕ್ರಿಯಾ
reaction are	ಉತ್ಪನ್ನಗಳು
$CH_3$	
	$CH_3$
$CH_3 - C - O - CH_3 + HI \longrightarrow ?$	
$CH_3 - C - O - CH_3 + HI \longrightarrow ?$	$CH_3 - C - O - CH_3 + HI \longrightarrow ?$
CH <sub>3</sub>	$CH_{3} - \begin{array}{c}   \\ CH_{3} - C \\   \\ CH_{3} \end{array} + HI \longrightarrow ?$
(A)	CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	(A) CII
	CH <sub>3</sub>
$CH_3OH + CH_3 - C - I$	
	$CH_3OH + CH_3 - C - I$
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
(B) CII	
CH <sub>3</sub>	( <b>B</b> ) CH <sub>3</sub>
$CH_3 I + CH_3 - C - OH$	$CH_{2}I + CH_{2} = C - OH$
ĊH <sub>3</sub>	$CH_3 I + CH_3 - C - OH$
C11 <sub>3</sub>	ĊH <sub>3</sub>
(C) CH <sub>3</sub>	
	(C) CH <sub>3</sub>
$CH_3 OI + H_3C - C - H$	
	$CH_3 OI + H_3C - C - H$
ĊH <sub>3</sub>	
5	CH <sub>3</sub>
( <b>D</b> ) CH <sub>3</sub>	
(D) $CH_3$ $CH_4 + H_3C - C - OI$   $CH_3$	( <b>D</b> ) CH <sub>3</sub>
$CH_4 + H_3C - C - OI$	
	$CH_4 + H_3C - C - OI$
CH <sub>3</sub>	
	$CH_{4} + H_{3}C - C - OI$ $ $ $CH_{3}$
Question Id : 51	Question Id : 51



		•	
52.	Reduction of ketones cannot be carried out with which of the following reagents?	52.	ಯಾವ ಕೆಳಕಂಡ ಕ್ರಿಯಾಕಾರಕವನ್ನು ಉಪಯೋಗಿಸಿ ಕೀಟೋನ್ ಗಳನ್ನು ಅಪಕರ್ಷಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ ?
	(A) Sodium borohydride or Lithium Aluminium		(A) ಸೋಡಿಯಂ ಬೊರೋಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅಥವ ಲಿಥಿಯಂ
	hydride		್ ಅಲ್ಯುಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್
	(B) Zinc amalgam and concentrated HCl		(B) ಜಿಂಕ್ ಅಮಾಲ್ಗಮ್ ಮತ್ತು ಪ್ರಬಲ HCl
	(C) Hydrazine and KOH in ethylene glycol		(C) ಈಥಲಿನ್ ಗ್ಲೈಕಾಲ್ ನಲ್ಲಿರುವ ಹೈಡ್ರಜಿನ್ ಮತ್ತು KOH
	<ul><li>(D) Hydrogen in presence of palladium in Barium sulphate and quinoline</li></ul>		(D) ಪೆಲ್ಲೆಡಿಯಂನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೊಜನ್ ಹಾಗು ಬೇರಿಯಂ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಮತ್ತು ಕ್ವಿನೋಲಿನ್
	Question Id : 52		Question ld : 52
53.	Gabriel phthalimide synthesis is used in the	53.	
	preparation of primary amine from		ವಿಧಾನದಿಂದ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಅಮೈನ್ನನ್ನು ತಯಾರಿಸುವಾಗ ಈ ಕೆಳಕಂಡ ಕ್ರಿಯಾಕಾರಕವನ್ನು ಬಳಸುವುದಿಲ್ಲ
	phthalimide, which of the following reagent is not used during the process ?		(A) KOH (B) NaOH
	(A) KOH (B) NaOH		(C) HCl (D) ಅಲ್ಲೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಗಳು
	(C) HCl (D) Alkyl Halides		$(\mathbf{C}) \operatorname{Her} \qquad (\mathbf{D}) \operatorname{Cos}_{\mathrm{ell}} \operatorname{Cos}_{\mathrm{El}} \operatorname{Cos}_{\mathrm{El}} \operatorname{Cos}_{\mathrm{El}} \operatorname{Cos}_{\mathrm{El}} \operatorname{Cos}_{\mathrm{El}} \operatorname{Cos}_{$
	Question ld : 53		Question Id : 53
54	The Glycosidic linkage present in sucrose is	54.	ಸುಕ್ರೋಸ್ನಲ್ಲಿರುವ ಗ್ಲೈಕೋಸೈಡಿಕ್ ಜೋಡಣೆಯು
•	between	•	(A) $\alpha^{-n}$ (A)
	(A) $C-1$ of $\alpha$ -glucose and $C-2$ of $\beta$ -		ಗಳ ನಡುವೆ
	fructose		(B) $\alpha^{-}$ methods for
	(B) $C - 1$ of $\alpha$ -glucose and $C - 4$ of $\alpha$ -		ಗಳ ನಡುವೆ
	glucose		(C) β-ಗ್ಯಾಲಕ್ಟೋಸ್ ਨ $C-1$ ಮತ್ತು $\alpha$ -ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ನ
	(C) $C - 1$ of $\beta$ -galactose and $C - 4$ of $\alpha$ -		C – 4 <sup>ಗಳ ನಡುವೆ</sup>
	glucose		(D) $\alpha^{-}$ The first c $-1$ and $\beta^{-}$
	(D) $C - 1$ of $\alpha$ -glucose and $C - 4$ of $\beta$ -fructose		ಗಳ ನಡುವೆ
	Question Id : 54		
55	Hormones are secreted by ductless glands of	55.	ರ್ಯಾಣಗಾಗಿಂತ ಮಾನವನ ದೇಹದಲ್ಲಿರುವ ನಿರ್ನಾಳ ಗೃಂಥಿಗಳು
00.	human body. Iodine containing hormone is	00.	ಹಾರ್ಮೋನ್ ಗಳನ್ನು ಸ್ರವಿಸುತ್ತವೆ. ಅಯೋಡಿನನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ
	(A) Insulin (B) Thyroxine		ಹಾರ್ಮೋನ್
	(C) Testosterone (D) Adrenoline		(A) ಇನ್ಸುಲಿನ್ (B) ಥೈರಾಕ್ಸಿನ್
	Question ld : 55		(C) ಟೆಸ್ಟೋಸ್ಟಿರೋನ್ (D) ಆಡ್ರಿನಲಿನ್
			Question Id : 55



<sup>56.</sup> Pick the wrong statement from the following :	56. ಕೆಳಕಂಡವುಗಳಲ್ಲಿ ತಪ್ಪಾದ ಹೇಳಿಕೆಯನ್ನು ಗುರುತಿಸಿ.
(A) Sources of Vitamin $B_1$ are yeast, milk,	(A) ಈಸ್ಟ್, ಹಾಲು, ಹಸಿರು ತರಕಾರಿ ಮತ್ತು ಬೇಳೆ ಕಾಳುಗಳಲ್ಲಿ
green vegetables and cereals	ವಿಟಮಿನ್ <sub>B1</sub> ಇರುತ್ತದೆ.
(B) Deficiency of Vitamin $B_6$ (pyridoxime)	(B) ವಿ ಟ ಮಿ ನ್ B ಕೊರತೆಯಿಂದ ತಲೆ ಸುತ್ತುವಿಕೆ
results in convulsions	ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ
<ul><li>(C) Consumption of citrus fruits and green leafy vegetables in food prevents scurvy</li></ul>	(C) ಸಿಟ್ರಸ್ ಹಣ್ಣುಗಳು ಮತ್ತು ಹಸಿರು ಎಲೆಯುಕ್ತ ತರಕಾರಿಗಳ ಸೇವನೆ ಸ್ಕಾರ್ವಿ ರೋಗವನ್ನು ತಡೆಗಟ್ಟಬಹುದು
(D) Deficiency of vitamin D causes xerophthalmia	(D) ವಿಟಮಿನ್– D ಕೊರತೆಯು ಕ್ಸೆರೋಥಾಲ್ಮಿಯ ರೋಗವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ
<ul><li>Guestion Id: 56</li><li>57. The monomer used in Novolac, a polymer used in paints</li></ul>	Question ld : 56 57. ಪೇಯಿಂಟ್ಗಳಲ್ಲಿ ಬಳಸುವ ನೊವಲಾಕ್ ಪಾಲಿಮರ್ ನಲ್ಲಿರುವ ಮೊನೋಮರ್ ಗಳು
(A) Phenol and Formaldehyde	(A) ಫೀನಾಲ್ ಮತ್ತು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್
(B) Melamine and Formaldehyde	(B) ಮೆಲಾಮೈನ್ ಮತ್ತು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್
(C) Butadiene and Styrene	(C) ಬ್ಯೂಟಾಡೈಯೀನ್ ಮತ್ತು ಸ್ಪೈರೀನ್
(D) Butadiene and Acrylo Nitrile	(D) ಬ್ಯೂಟಾಡೈಯೀನ್ ಮತ್ತು ಅಕ್ರೈಲೋ ನೈಟ್ರೈಲ್
<ul> <li>58. Which of the following is not a biodegradable polymer ?</li> <li>(A) Polyhydroxy butyrate - CO - β hydroxy</li> </ul>	Question ld:57 58. ಕೆಳಕಂಡ ಯಾವ ಪಾಲಿಮರ್ ಜೈವಿಕ ವಿಘಟನೆ ಹೊಂದುವುದಿಲ್ಲ ? (A) ಪಾಲಿಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಬ್ಯುಟೈರೇಟ್ – CO – β ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ವಲರೇಟ್
valerate	(B) pHBV
(B) pHBV	(C) ನೈಲಾನ್-2 ನೈಲಾನ್-6 (D) ಗ್ಲಿಪ್ಟಾಲ್
(C) Nylon 2-Nylon-6 (D) Glyptol	Question Id : 58
<ul> <li>59. Bactericidal antibiotics among the following is</li> <li>(A) Ofloxacin</li> <li>(B) Erythromycin</li> <li>(C) Tetracycline</li> <li>(D) Chloramphenicol</li> </ul>	ನಾಶಕವಾಗಿದೆ ? (A) ಓಫ್ಲಾಕ್ಸಸಿನ್ (B) ಎರಿಥ್ರೋಮೈಸಿನ್
Question Id : 59	(C) ಟೆಟ್ರಾಸೈಕ್ಲಿನ್ (D) ಕ್ಲೋರಾಂಫಿನಿಕಾಲ್
	Question Id : 59



- 60. Pick the correct statement among the following :
  - (A) Cetyl trimethyl ammonium bromide is a popular cationic detergent used in air conditioner
  - (B) Non-ionic detergents is formed when polyethylene glycol reacts with adipic acid
  - (C) Sodium dodecyl benzene sulphonate used in tooth paste is a cationic detergent.
  - **(D)** Sodium lauryl sulphate forms an insoluble scum with hard water.

- 60. ಕೆಳಕಂಡವುಗಳಲ್ಲಿ ಸರಿಯಾದ ವ್ಯಾಖ್ಯೆ ಯನ್ನು ಗುರುತಿಸಿ.
  - (A) ವಾತಾನುಕೂಲಗಳಲ್ಲಿ ಸಿಟೈಲ್ ಟ್ರೈಮೀಥೈಲ್ ಅಮೋನಿಯಂ ಬ್ರೋಮೈಡ್ನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಮಾರ್ಜಕವಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತಾರೆ.
  - (B) ಪಾಲಿ ಈಥೈಲಿನ್ ಗ್ಲೈಕಾಲ್ ಅಡಿಪಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ವರ್ತಿಸಿ ಅಯಾನಿಕ್ ಅಲ್ಲದ ಮಾರ್ಜಕವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ.
  - (C) ಸೋಡಿಯಂ ಡೊಡೆಕೈಲ್ ಬೆನ್ಜೀನ್ ಸಲ್ಫೋನೇಟನ್ನು ಟೂತ್ ಪೇಸ್ಟ್ ಗಳಲ್ಲಿ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಮಾರ್ಜಕವಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತಾರೆ.
  - (D) ಸೋಡಿಯಂ ಲಾರೈಲ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಗಡಸು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ವರ್ತಿಸಿ ಅವಿಲೀಯ ಕಶ್ಚಲವನ್ನುಂಟು ಮಾಡುತ್ತದೆ.



## KARNATAKA EXAMINATIONS AUTHORITY CET-2017

<b>FINAL</b>	ANSWER	KEYS -	CHEMISTRY
--------------	--------	--------	-----------

MASTER QUESTION	MASTER KEY	MASTER QUESTION	MASTER KEY	MASTER QUESTION	MASTER KEY
Q -01	В	Q -21	D	Q -41	А
Q -02	С	Q -22	В	Q -42	А
Q -03	С	Q -23	В	Q -43	А
Q -04	С	Q -24	А	Q -44	В
Q -05	BC	Q -25	С	Q -45	D
Q -06	А	Q -26	D	Q -46	В
Q -07	В	Q -27	AB	Q -47	В
Q -08	D	Q -28	А	Q -48	GRACE
Q -09	D	Q -29	В	Q -49	А
Q -10	В	Q -30	А	Q -50	С
Q -11	А	Q -31	А	Q -51	А
Q -12	А	Q -32	А	Q -52	D
Q -13	В	Q -33	В	Q -53	С
Q -14	С	Q -34	А	Q -54	А
Q -15	С	Q -35	А	Q -55	В
Q -16	D	Q -36	D	Q -56	D
Q -17	D	Q -37	С	Q -57	А
Q -18	А	Q -38	D	Q -58	D
Q -19	В	Q -39	В	Q -59	А
Q -20	А	Q -40	А	Q -60	GRACE

26-MAY-2017



DATE	SUBJECT	TIME		
02-05-2017	MATHEMATICS	2.30 pm to 3.50 pm		
MAXIMUM MARKS	TOTAL DURATION	MAXIMUM TIME FOR ANSWERING		
60	80 Minutes	70 Minutes		
MENTION YOU	R CET NUMBER	QUESTION BOOKLET DETAILS VERSION CODE / SERIAL NUMBEI		
		XXXXXX		

#### DOs:

- 1. Check whether the CET No. has been entered and shaded in the respective circles on the OMR Answer Sheet.
- 2. This question booklet is issued to you by the invigilator after the 2<sup>nd</sup> bell i.e., after 2.30 pm.
- 3. The Version Code / Serial Number of this question booklet should be entered on the OMR Answer Sheet and the respective circles should also be shaded completely.
- 4. Compulsorily affix the complete signature at the bottom portion of the OMR Answer Sheet in the space provided.

#### **DONTs**:

- 1. The timing and marks printed on the OMR Answer Sheet should not be damaged / mutilated / spoiled.
- 2. The 3<sup>rd</sup> Bell rings at 2.40 pm, till then;
  - Do not remove the seal present on the right hand side of this question booklet.
  - Do not look inside this question booklet.
  - Do not start answering on the OMR Answer Sheet.

#### IMPORTANT INSTRUCTIONS TO CANDIDATES

- 1. This question booklet contains 60 questions and each question will have one statement and four distracters. (Four different options / choices.)
- 2. After the 3<sup>rd</sup> Bell is rung at 2.40 pm, remove the seal on the right hand side of this question booklet and check that this booklet does not have any unprinted or torn or missing pages or items etc., if so, get it replaced immediately by complete test booklet by showing it to Room Invigilator. Read each item and start answering on the OMR Answer Sheet.
- 3. During the subsequent 70 minutes :
  - Read each question carefully.
  - Choose the correct answer from out of the four available distracters (options / choices) given under each question / statement.
  - Completely darken / shade the relevant circle with a blue or black ink ballpoint pen against the question number on the OMR answer sheet.

#### Correct Method of shading the circles on the OMR Answer Sheet is :

- 4. Please note that even a minute unintended ink dot on the OMR Answer Sheet will also be recognized and recorded by the scanner. Therefore, avoid multiple markings of any kind on the OMR Answer Sheet.
- 5. Use the space provided on each page of the question booklet for Rough Work. Do not use the OMR Answer Sheet for the same.
- 6. After the **last bell is rung at 3.50 pm**, stop writing on the OMR Answer Sheet and affix your left hand thumb impression on the OMR Answer Sheet as per the instructions.
- 7. Hand over the **OMR Answer Sheet** to the room invigilator as it is.
- 8. After separating the top sheet (KEA copy), the invigilator will return the bottom sheet replica (Candidate's copy) to you to carry home for self evaluation.
- 9. Preserve the replica of the OMR Answer Sheet for a minimum period of ONE year.
- 10. In case of any discrepancy in the English and Kannada versions, the English version will be taken as final.

# collegebatch.com

1.	If A and B are finite se	ets and $A \subset B$ , then	1.	A ಮತ್ತು B ಎರಡು ಪರಿಮಿ	ತ ಗಣಗಳು ಮತ್ತು <u>A</u> ⊂ B	ಆದರೆ
	(A) $n(A \cup B) = n(A)$	$(\mathbf{B})  \mathbf{n}(\mathbf{A} \cap \mathbf{B}) = \mathbf{n}(\mathbf{B})$	3)	(A) $n(A \cup B) = n(A)$	(B) $n(A \cap B) = n$	(B)
	(C) $n(A \cup B) = n(B)$	<b>(D)</b> $n(A \cap B) = \phi$		(C) $n(A \cup B) = n(B)$	(D) $n(A \cap B) = \phi$	þ
		Que	estion ld : 1			Question Id : 1
2.	The value of		2.	$\cos^2 45^\circ - \sin^2 15^\circ$	5º ದ ಬೆಲೆಯು	
	cos <sup>2</sup> 45° – sin <sup>2</sup> 15°	is		(A) $\sqrt{2}$	(B) /2	
	(A) $\sqrt{3}$	<b>(B)</b> √3		(A) $\frac{\sqrt{3}}{2}$	<b>(B)</b> $\frac{\sqrt{3}}{4}$	
	(A) $\frac{\sqrt{3}}{2}$	(B) $\frac{\sqrt{3}}{4}$		2	4	
	-	т		(C) $\frac{\sqrt{3}+1}{2\sqrt{2}}$	<b>(D)</b> $\frac{\sqrt{3}-1}{2\sqrt{2}}$	
	(C) $\frac{\sqrt{3}+1}{2\sqrt{2}}$	<b>(D)</b> $\frac{\sqrt{3}-1}{2\sqrt{2}}$		$\overline{2\sqrt{2}}$	$\overline{2\sqrt{2}}$	
	$2\sqrt{2}$	$2\sqrt{2}$				Question ld : 2
		Que	estion Id : 2			
3.	$3 + 5 + 7 + \dots$ to n terms	m is	3.	3 + 5 +7 + ದ n ಪ	ದಗಳವರೆಗಿನ ಮೊತ್ತದ ಬೆಲೆ	
	(A) $n(n+2)$	<b>(B)</b> $n(n-2)$		(A) $n(n + 2)$	<b>(B)</b> $n(n-2)$	
	(C) $n^2$	<b>(D)</b> $(n+1)^2$		(C) $n^2$	<b>(D)</b> $(n+1)^2$	
		Que	estion Id : 3			Question Id : 3
4.	$(1+i)^{m}$		4.	$(1+i)^m$		
	If $\left(\frac{1+i}{1-i}\right)^m = 1$ , then	the least positive into	egral	$\left(\frac{1+1}{1-i}\right) = 1 \text{ erad}$	ರೆm ನ ಕನಿಷ್ಠ ಧನಾತ್ಮಕ ಷ	ಶೂರ್ಣಾಂಕ
	value of m is			ಬೆಲೆ		
	(A) 2	<b>(B)</b> 3		(A) <sup>2</sup>	<b>(B)</b> <sup>3</sup>	
	(C) 4	<b>(D)</b> 1		(C) <sup>4</sup>	<b>(D)</b> 1	
		Que	estion ld : 4			Question Id : 4
5.	If $ x-2  \le 1$ , then		5.	x – 2  ≤ 1 ಆದರೆ		
	(A) $x \in [1,3]$	<b>(B)</b> $x \in (1,3)$		(A) $x \in [1,3]$	(B) $x \in (1,3)$	
	(C) $x \in [-1, 3)$	<b>(D)</b> $x \in (-1,3)$		(C) $x \in [-1, 3)$	<b>(D)</b> $x \in (-1,3)$	
		Que	estion Id : 5			Question Id : 5
6.	If ${}^{n}C_{12} = {}^{n}C_{8}$ then r	n is equal to	6.	$^{n}C_{_{12}}$ = $^{n}C_{_{8}}$ ಆದರೆ n	ನ ಬೆಲೆಯು	
	(A) 26	<b>(B)</b> 12		(A) <sup>26</sup>	<b>(B)</b> <sup>12</sup>	
	(C) 6	<b>(D)</b> 20		(C) <sup>6</sup>	<b>(D)</b> <sup>20</sup>	
		Que	estion Id : 6			Question Id : 6
7.	The total number of t		n of 7.	$(x+a)^{47} - (x-a)^{47}$	<sup>47</sup> ನ್ನು ವಿಸ್ತರಿಸಿ ಸಂಕ್ಷೇಪಿಸಿ	ದ ನಂತರ
	$(x+a)^{47} - (x-a)^{47}$ af	ter simplification is		ಒಟ್ಟು ಪದಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ		
	(A) 24	<b>(B)</b> 47		(A) <sup>2</sup> 4	<b>(B)</b> 47	
	(C) 48	<b>(D)</b> 96		(C) <sup>48</sup>	<b>(D)</b> <sup>96</sup>	
		Que	estion Id : 7			Question Id : 7



8.		ing through the point		(1,2) ಬಿಂದುವಿನ ವ	ಗೂಲಕ ಹಾಯ್ದುಹೋಗುವ ಮತ್ತು
	(1, 2) and perpendicula	ar to the line $y = 3x - 3x$	1	y = 3x – 1 ಸರಳ ರೇ	ಖೆಗೆ ಲಂಬವಾಗಿರುವ ಸರಳ ರೇಖೆಯ
	is			ಸಮೀಕರಣವು	
	(A) $x + 3y - 7 = 0$			(A) $x + 3y - 7 = 0$	(B) $x + 3y + 7 = 0$
	(C) $x + 3y = 0$	<b>(D)</b> $x - 3y = 0$		(C) $x + 3y = 0$	<b>(D)</b> $x - 3y = 0$
		Question Id			Question Id : 8
9.	The second si side se 6 dhe	$x^2$ $y^2$	9.	$x^2$	y <sup>2</sup> 1
	The eccentricity of the	e ellipse $\frac{x^2}{36} + \frac{y^2}{16} =$	L	దుణా బృత్త <u>–</u> + – 36	<u> </u>
	is			(A) $2\sqrt{5}$	<b>(B)</b> $2\sqrt{5}$
	(A) $2\sqrt{5}$	<b>(B)</b> $2\sqrt{5}$		(A) $\frac{2\sqrt{5}}{6}$	$\frac{-\sqrt{2}}{4}$
	6	(B) $\frac{2\sqrt{5}}{4}$			
	-			(C) $\frac{2\sqrt{13}}{6}$	(D) $\frac{2\sqrt{13}}{4}$
	(C) $\frac{2\sqrt{13}}{\sqrt{13}}$	<b>(D)</b> $2\sqrt{13}$		6	4
	6	4			Question Id : 9
4.0	TT1 1 1 1	Question Id			
10.	The perpendicular d $P(6,7,8)$ from XY-plan		10.		5,7,8) ಬಿಂದುವಿನ ಲಂಬದೂರದ ಬೆಲೆ
	(A) 8	(B) 7		(A) <sup>8</sup>	(B) 7
	(C) 6	(D) 5		(C) <sup>6</sup>	<b>(D)</b> 5
		Question Id :	10		Question ld : 10
11.				$1 - \cos 4\theta$	
	The value of $\lim_{\theta \to 0} \frac{1}{1-\theta}$	$-\cos 6\theta$ is		$\lim_{\theta \to 0} \frac{1 - \cos 4\theta}{1 - \cos 6\theta} \alpha$	ಗಲೆಯು
	(A) 4/9	(B) 9/4			<b>(B)</b> 9/4
	(C) 9/3	(D) 3/4		(C) <sup>9</sup> /3	<b>(D)</b> $3/4$
		Question Id :	1		Question Id : 11
12.	The contrapositive sta	atement of the statemer	t 12.		ಸಂಖ್ಯೆ ಆದರೆ ಆಗ x ಒಂದು ಬೆಸ
	"If $x$ is prime numbe			5 -	ತೆ ಹೇಳಿಕೆಯ ಪ್ರತಿಧನ ಹೇಳಿಕೆ
	(A) If $x$ is not a prinodd	me number, then $x$ is no	t	(A) x ಒಂದು ಅವಿಭ ಸಂಖ್ಯೆಯಲ್ಲ	ಾಜ್ಯ ಸಂಖ್ಯೆಯಲ್ಲದಾಗ x ಒಂದು ಬೆಸ
	(B) If $x$ is a prime num	nber, then $x$ is not odd.		(B) x ಒಂದು ಆ ಸಂಖ್ಯೆಯಲ್ಲ	ಅವಿಭಾಜ್ಯ ಯಾದಾಗ x ಒಂದು ಬೆಸ
	(C) If $x$ is not a prime	e number, then $x$ is odd.		5	ಾಜ್ಯ ಸಂಖ್ಯೆಯಲ್ಲದಾಗ x ಒಂದು ಬೆಸ
	(D) If $x$ is not odd	d, then $x$ is not a prim	e	ಿಸಂಖ್ಯೆ	
	number.				ಸಂಖ್ಯೆ ಯಲ್ಲದಾಗ x ಒಂದು ಅವಿಭಾಜ್ಯ
		Question Id :	12	ಸಂಖ್ಯೆಯಲ್ಲ	
					Question Id : 12



38

<ul> <li>13. If coefficient of variation is 60 and standard deviation is 24, then Arithmetic mean is</li> <li>(A) 40</li> <li>(B) 7/20</li> </ul>	<ul> <li>13. ಒಂದು ದತ್ತಾಂಶಗಳ ಮಾರ್ಪಿನ ಗುಣಾಂಕ 6 0 ಮತ್ತು ಮಾನಕ ವಿಚಲನೆ 24 ಆದಾಗ ಅದರ ಮದ್ಯಾಂಕದ ಬೆಲೆ</li> <li>(A) 40</li> <li>(B) 7/20</li> </ul>
(C) $20/7$ (D) $1/40$	$(C) \frac{20}{7} (D) \frac{1}{40}$
(C) 20/ / (D) 1/40 Question Id : 13	Question Id: 13
<sup>14.</sup> The range of the function $f(x) = \sqrt{9-x^2}$ is	<sup>14.</sup> $f(x) = \sqrt{9-x^2}$ ಉತ್ಪನ್ನದ ಬಿಂಬಗಣವು
(A) $(0, 3)$ (B) $[0, 3]$	<b>(A)</b> $(0, 3)$ <b>(B)</b> $[0, 3]$
(C) $(0, 3]$ (D) $[0, 3)$	(C) $(0, 3]$ (D) $[0, 3)$
Question Id : 14	Question Id : 14
15. Let $f: R \to R$ be defined by $f(x) = x^4$ , then	15. $f: R \to R$ ಉತ್ಪನ್ನವು $f(x) = x^4$ ಎಂದು
(A) f is one-one and onto	ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಲ್ಪಟ್ಟಾಗ (A) f ಒಂದು-ಒಂದು ಮತ್ತು ಮೇಲಣ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
(B) f may be one-one and onto	(B) f ಒಂದು-ಒಂದು ಮತ್ತು ಮೇಲಣ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಬಹುದು
(C) f is one-one but not onto	(C) f ಒಂದು-ಒಂದು ಆದರೆ ಮೇಲಣ ಉತ್ಪನ್ನವಲ್ಲ
(D) f is neither one-one nor onto	(D) f ಒಂದು-ಒಂದು ಅಲ್ಲ ಮತ್ತು ಮೇಲಣವೂ ಅಲ್ಲ
	Question Id : 15
16. The range of $\sec^{-1}x$ is	16. sec <sup>-1</sup> x ಉತ್ಪನ್ನದ ಬಿಂಬಗಣವು
(A) $\left[\frac{-\pi}{2}, \frac{\pi}{2}\right]$ (B) $\left(\frac{-\pi}{2}, \frac{\pi}{2}\right)$	(A) $\left[\frac{-\pi}{2}, \frac{\pi}{2}\right]$ (B) $\left(\frac{-\pi}{2}, \frac{\pi}{2}\right)$
(C) $[0, \pi]$ (D) $[0, \pi] - \left\{\frac{\pi}{2}\right\}$	(C) $[0,\pi]$ (D) $[0,\pi] - \left\{\frac{\pi}{2}\right\}$
Question Id : 16	Question Id : 16
<sup>17.</sup> If $\tan^{-1}x + \tan^{-1}y = \frac{4\pi}{5}$ , then $\cot^{-1}x + \cot^{-1}y$	<sup>17.</sup> tan <sup>-1</sup> x + tan <sup>-1</sup> y = $\frac{4\pi}{5}$ ಆದರೆ cot <sup>-1</sup> x + cot <sup>-1</sup> y α
is equal to	<b>ಬೆ</b> ಲೆ
(A) $\pi$ (B) $\frac{\pi}{5}$	(A) $\pi$ (B) $\frac{\pi}{5}$
(C) $\frac{2\pi}{5}$ (D) $\frac{3\pi}{5}$	(C) $\frac{2\pi}{5}$ (D) $\frac{3\pi}{5}$
Question Id : 17	Question Id : 17
18. If $f(x) = 8x^3$ , $g(x) = x^{1/3}$ , then $fog(x)$ is	18. $f(x) = 8x^3$ , $g(x) = x^{1/3}$ ಆದರೆ $fog(x)$ ದ ಬೆಲೆ
(A) $8\chi$ (B) $8^{3}\chi$	(A) $8\chi$ (B) $8^{3}\chi$
(C) $(8\chi)^{1/3}$ (D) $8\chi^3$	(C) $(8x)^{1/3}$ (D) $8x^3$
Question Id : 18	Question Id : 18



39

<sup>19.</sup>  
If 
$$A = \frac{1}{\pi} \begin{bmatrix} \sin^{-1}(\pi x) & \tan^{-1}(\frac{x}{\pi}) \\ \sin^{-1}(\frac{x}{\pi}) & \cot^{-1}(\pi x) \end{bmatrix}$$
  
 $B = \begin{bmatrix} -\cos^{-1}(\pi x) & \tan^{-1}(\frac{x}{\pi}) \\ \sin^{-1}(\frac{x}{\pi}) & -\tan^{-1}(\pi x) \end{bmatrix}$  then  $A - B$  is  
equal to  
(A) I (B) 0  
(C) 2I (D)  $\frac{1}{2}I$   
20. If a matrix A is both symmetric and skew  
symmetric, then  
(A) A is diagonal matrix  
(B) A is a zero matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is scalar matrix (D) A is square matrix  
(C) A is associative and commutative  
(A)  $x = 3$ ,  $y = 3$   
(B)  $x = -3$ ,  $y = -3$   
(C)  $x = 3$ ,  $y = -3$   
(D)  $x = -3$ 

Question Id : 22



40

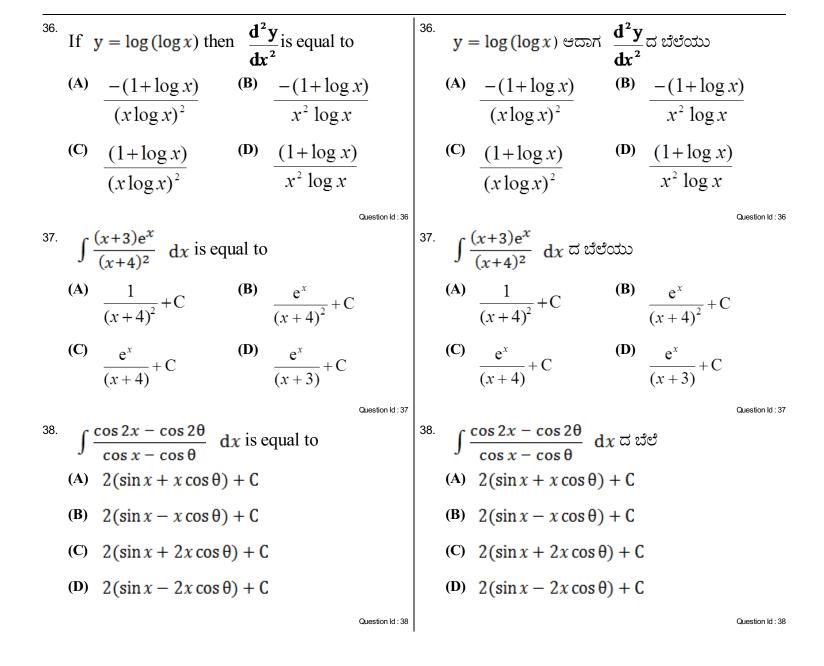
23.	If $\begin{vmatrix} 3 & x \\ x & 1 \end{vmatrix} = \begin{vmatrix} 3 & 2 \\ 4 & 1 \end{vmatrix}$ the	en $x$ is equal to	23.	$\begin{vmatrix} 3 & x \\ x & 1 \end{vmatrix} = \begin{vmatrix} 3 & 2 \\ 4 & 1 \end{vmatrix} $ ea	ಾಗ 🗴 ನ ಬೆಲೆಯು
	(A) 2	<b>(B)</b> 4		(A) <sup>2</sup>	<b>(B)</b> <sup>4</sup>
	(C) 8	<b>(D)</b> $\pm 2\sqrt{2}$		(C) <sup>8</sup>	<b>(D)</b> $\pm 2\sqrt{2}$
		Question Id : 23			Question Id : 23
24.	_	of order 3 $\times$ 3, then  KA	24.		ಯ ವರ್ಗ ಮಾತೃಕೆಯಾದಾಗ KA
	is equal to (A) K A	<b>(B)</b> $K^2 A $		ಮಾತೃಕೆಯ ಬೆಲೆಯು (A) K A	<b>(B)</b> $K^{2} A $
				(C) K <sup>3</sup>  A	
	(C) $K_3 A $	( <b>D</b> ) 3K A			
		Question Id : 24		$(\mathbf{V}, 0)$ $(\mathbf{A}, 0)$ $(0, 0)$	Question ld : 24
25.	The area of triangle $(4,0), (0, 2)$ is 4 squa	with vertices (K, 0), are units, then value of K	25.		ಶೃಂಗ ಬಿಂದುಗಳನ್ನಾಗಿ ಹೊಂದಿರುವ ರ ಮಾನಗಳಾದರೆ K ದ ಬೆಲೆಯು
	is	,		(A) 0 ಅಥವಾ 8	(B) <sup>0</sup> ಅಥವಾ _ 8
	(A) 0 or 8	<b>(B)</b> 0 or – 8		( <b>C</b> ) <sup>0</sup>	<b>(D)</b> <sup>8</sup>
	(C) 0	<b>(D)</b> 8			Question Id : 25
		Question Id : 25			
26.	Ax $x^2$ 1		26.	Ax $x^2$ 1	
	Let $\Delta = By y^2 1$	and		$\Delta = By y^2 1$	ಮತ್ತು
	Let $\Delta = \begin{vmatrix} Ax & x^2 & 1 \\ By & y^2 & 1 \\ Cz & z^2 & 1 \end{vmatrix}$			$\Delta = \begin{vmatrix} Ax & x^2 & 1 \\ By & y^2 & 1 \\ Cz & z^2 & 1 \end{vmatrix}$	
	A B C			$\Delta_1 = \begin{vmatrix} A & B & C \\ x & y & z \\ z & z & y \end{vmatrix}$	
	$\Delta_1 = \begin{vmatrix} x & y & z \end{vmatrix}$ the	en		$\Lambda_1 = x  y  z$	ಆದರೆ
	$\Delta_1 = \begin{vmatrix} A & B & C \\ x & y & z \\ zy & zx & xy \end{vmatrix} $ the			zy zx xy	
		(B) $\Delta_1 = \Delta$			(B) $\Delta_1 = \Delta$
	(C) $\Delta_1 \neq \Delta$	<b>(D)</b> $\Delta_1 = 2 \Delta$		(C) $\Delta_1 \neq \Delta$	<b>(D)</b> $\Delta_1 = 2 \Delta$
		Question ld : 26		-	Question Id : 26
27.	$\begin{bmatrix} Kx^2 & it \end{bmatrix}$	f x<2	27.	$\int \mathbf{K} \mathbf{x}^2$ if	
	If $f(x) = \begin{cases} 12x & 2x \\ 3 & it \end{cases}$	$\begin{array}{l} f x \leq 2 \\ f x > 2 \end{array}$ is continuous at		$f(x) = \begin{cases} 120 & 12\\ 3 & \text{if} \end{cases}$	∑x≤2 ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಿದ ಉತ್ಪನ್ನವು ∑x>2
	x = 2, then the value of	of K is			ಚ್ಛಿನ್ನವಾದಾಗ K ದ ಬೆಲೆಯು
	(A) 3	<b>(B)</b> 4		(A) <sup>3</sup>	(B) <sup>4</sup>
	(C) 3/4	<b>(D)</b> 4/3		(C) $3/4$	<b>(D)</b> $4/3$
		Question Id : 27			Question Id : 27



28.	The value of C in Mea function $f(x) = x^2$ in		ne 28.		f(x) = x <sup>2</sup> ಉತ್ಪನ್ನವು ಲ್ಯಪ್ರಮೇಯದ ಪ್ರಕಾರ C		ಮದ್ಯಮ
	(A) 3	<b>(B)</b> 2		(A)	<i>u</i> =	<b>(B)</b> <sup>2</sup>	
	(C) 4	<b>(D)</b> 7/2		(C)	4	<b>(D)</b> 7/2	
		Question l	:28				Question ld : 28
29.	The point on the cur	trve $y^2 = x$ where t	ne 29.	у	$x^2 = x$ ವಕ್ರರೇಖೆಯ ಮ	ುಲೆ ಯಾವ ಬಿಂದುವಿನ	ನಲ್ಲಿ ಏಳೆದ
	tangent makes an angle	of $\pi/4$ with X-axis is		- ಸ ಪ	ರ್ಷ ಕವು X ಅಕ್ಷದೊಂದಿಗೆ	ೆ ಮಾಡುವ ಕೋನ	ವು
					ರುತ್ತದೆ.		<b>C</b>
	(A) $\left(\frac{1}{2},\frac{1}{4}\right)$	$\left(\overline{4},\overline{2}\right)$		(A)	$\left(\frac{1}{2},\frac{1}{4}\right)$	<b>(B)</b> $\left(\frac{1}{4}, \frac{1}{2}\right)$	
	(C) (4, 2)	<b>(D)</b> (1, 1)					
		Question	:29	(C)	(4,2)	<b>(D)</b> (1, 1)	
							Question ld : 29
30.	The function $f(x) =$	$x^2 + 2x - 5$ is strict	ly 30.		$\mathbf{f}(x) = x^2 + 2x - 5$	ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವೃದ್ಧಿಸುವ	ಉತ್ಪನ್ನದ
	increasing in the interv	al			ಧಿಯು		
	(A) (−1,∞)	<b>(B)</b> $(-\infty, -1)$		(A)	(−1,∞)	(B) $(-\infty, -1)$	
	(C) [−1,∞)	<b>(D)</b> (−∞, −1]		(C)	[-1,∞)	<b>(D)</b> $(-\infty, -1]$	
		Question	: 30				Question Id : 30
31.	The rate of change of respect to its surface a	-		ಗೋ ಸಂಬ	ೇಳದ ತ್ರಿಜ್ಯವು 4 cm ಆದ ುಂಧಿಸಿದಂತೆ ಗೋಳದ ಘನ	ಾಗ ಗೋಳದ ಮೇಲ್ಮೈ ಸಫಲದ ದರದ ಬೆಲೆ	ವಿಸ್ತೀರ್ಣಕ್ಕೆ
	4 cm is			(A)	$4 \text{ cm}^3 / \text{ cm}^2$	(B) $2 \text{ cm}^3 / \text{ cm}^3$	1 <sup>2</sup>
	(A) $4 \text{ cm}^3 / \text{ cm}^2$	(B) $2 \text{ cm}^3 / \text{ cm}^2$		(C)	$6 \mathrm{cm}^3/\mathrm{cm}^2$	(D) $8 \text{ cm}^3 / \text{ cm}^3$	2
	(C) $6 \text{ cm}^3 / \text{cm}^2$	(D) $8 \text{ cm}^3 / \text{ cm}^2$					Question Id : 31
		Question	:31				
32.	If $y = \tan^{-1} \left( \frac{\sin x + \cos x}{\cos x - \sin x} \right)$ to (A) 1/2 (C) 0	$\left(\frac{dy}{dx}\right)$ , then $\left(\frac{dy}{dx}\right)$ is equ	al 32.	y :	$= \tan^{-1} \left( \frac{\sin x + \cos x}{\cos x - \sin x} \right)$	$\left(\frac{x}{x}\right)$ ಆದರೆ $\frac{dy}{dx}$ ದ ಬೇ	ರೆ
	to			(A)	1/2	<b>(B)</b> π /4	
	(A) 1/2	<b>(B)</b> π/4		(C)	0	<b>(D)</b> <sup>1</sup>	
	(C) 0	<b>(D)</b> 1					Question ld : 32
		Question	: 32				









$$\begin{array}{c} \hline 39. \\ \hline \int \sqrt{x^2 + 2x + 5} & dx \text{ is equal to} \\ (A) & \frac{1}{2} (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5} + 2 \log \\ |x + 1 + \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (B) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5} + 2 \log \\ |x + 1 + \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (B) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5} + 2 \log \\ |x + 1 + \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (C) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5} + C \\ (B) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (B) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5} + 2 \log \\ |x + 1 + \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\ (D) & (x + 1) \sqrt{x^2 + 2x + 5}| + C \\$$



45

Page: 10

<sup>43</sup>
$$\int_{0}^{\pi^{2}} \frac{1}{a^{2} \cdot \sin^{2} x + b^{2} \cdot \cos^{2} x} dx \text{ is equal to}$$
<sup>43</sup>
$$\int_{0}^{\pi^{2}} \frac{1}{a^{2} \cdot \sin^{2} x + b^{2} \cdot \cos^{2} x} dx \text{ is diverse of the region bounded by the curve y=x^{2} and the line y = 16 is
(4) 
$$\frac{32}{3} \text{ sq. units}$$
(4) 
$$\frac{32}{3} \text{ sq. units}$$
(5) 
$$\frac{64}{3} \text{ sq. units}$$
(6) 
$$\frac{43}{3} \text{ curves of the region bounded by the curve y=x^{2} and the line y = 16 is
(4) 
$$\frac{32}{3} \text{ sq. units}$$
(5) 
$$\frac{128}{3} \text{ sq. units}$$
(6) 
$$\frac{128}{3} \text{ sq. units}$$
(7) 
$$\frac{64}{3} \text{ are a of the region bounded by the curve y= \cos x, x = 0 \text{ and } x = \pi \text{ is}$$
(6) 
$$\frac{128}{3} \text{ sdict atmative}$$
(7) 
$$\frac{32}{3} \text{ sdict atmative}$$
(8) 
$$\frac{256}{3} \text{ sdict atmative}$$
(9) 
$$\frac{128}{3} \text{ sdict atmative}$$
(10) 
$$\frac{128}{3} \text{ sdict atmative}$$
(11) 
$$\frac{(dy)}{dx^{2}} = \frac{d^{2}y}{dx^{2}} \text{ sdict atmative}$$
(11) 
$$\frac{(dy)}{dx} + y = 1 (y \neq 1) \text{ is}$$
(2) 
$$\frac{1}{(1+y)} = -x + C$$
(3) 
$$\log \left|\frac{1}{1-y}\right| = -x + C$$
(4) 
$$\log \left|\frac{1}{1-y}\right| = -x + C$$
(5) 
$$\log \left|1+y\right| = x + C$$
(6) 
$$\log \left|\frac{1}{1-y}\right| = -x + C$$
(7) 
$$\log \left|\frac{1}{1-y}\right| = -x + C$$
(8) 
$$\log \left|1-y\right| = x + C$$
(9) 
$$\log \left|\frac{1}{1-y}\right| = -x + C$$$$$$

collegebatch.com

46

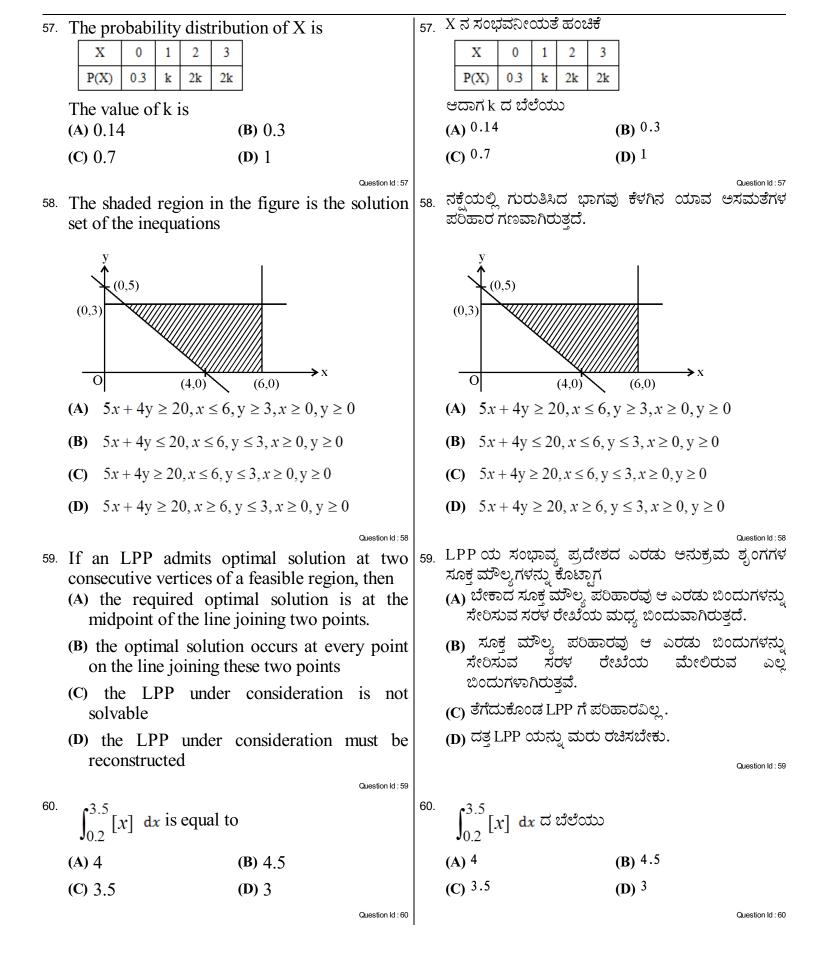
Page: 11

	grating factor of the differential $x \cdot \frac{dy}{dx} + 2y = x^2 is  (x \neq 0)$	48.	$x \cdot \frac{\mathrm{d}y}{\mathrm{d}x} + 2$ ಅನುಕಲನ ಅಪ		≠ 0) ಅವಕಲನ ಸಂಿ	ಹಿಣರಣದ
(A) $x^2$	(B) $\log  x $		(A) $x^2$	()	B) $\log  x $	
(C) $e^{\log x}$	(D) x		(C) $e^{\log x}$	(1	D) x	
10	Question Id : 4		â		→ ^ ^	Question Id : 48
49. If $\vec{a} = 2$	$\hat{i} + \lambda \hat{j} + \hat{k}$ and $\vec{b} = \hat{i} + 2\hat{j} + 3\hat{k}$ are	, 49.	$\vec{a} = 2i + 1$	$\lambda \mathbf{j} + \mathbf{k}$ ಮತ್ತು	$\vec{b} = \hat{i} + 2\hat{j} + $	3k වංහ
-	ll, then value of $\lambda$ is		ಸದಿಶಗಳಾದಾಗ	λ ಬೆಲೆಯು		
(A) ()			(A) <sup>0</sup>	()	<b>B</b> ) <sup>1</sup>	
(C) $\frac{3}{3}$	<b>(D)</b> $-\frac{5}{2}$		(C) $3$	0	<b>D)</b> <u>5</u>	
2	2		2		2	
	Question Id : 4					Question Id : 49
	$\vec{b}$ , $\vec{c}$ are unit vectors such that	50.			ಕ_ ಸದಿಶಗಳಾಗಿದ್ದು	
	$\vec{o}$ , then the value of				$\vec{b} \cdot \vec{c} + \vec{c} \cdot \vec{a}$ ದ ಬ	ಗೆಲೆಯು
$\vec{a}\cdot\vec{b}+\vec{b}\cdot\vec{c}$	$\mathbf{c}_{+}$ $\mathbf{\vec{c}}$ $\mathbf{\vec{a}}$ is equal to		(A) <sup>1</sup>		<b>B</b> ) <sup>3</sup>	
(A) 1	<b>(B)</b> 3		(C) $-\frac{3}{2}$	(1	D) <u>3</u>	
(C) $-\frac{3}{2}$	<b>(D)</b> $\frac{3}{2}$		2		2	
2	2					Question Id : 50
	Question Id : 50					
	; are unit vectors, then angle between	l <b>51</b> .			ಏಕ ಸದಿಶಗಳಾಗಿದ್ದು	
$\vec{a}$ and $\vec{b}$ f	for $\sqrt{3} \vec{a} - \vec{b}$ to be unit vector is		•	ಏಕ ಸದಿಶ ಆದಾಗ	ಗ ಮತ್ತು ಗಳ ನಡುವಿನ	ನ ಕೋನದ
(A) 30 °	<b>(B)</b> 45 °		ಬೆಲೆಯು			
(C) 60 °	<b>(D)</b> 90 °		(A) <sup>30</sup> °		<b>B</b> ) 45 °	
	Question Id : 5	l	(C) <sup>60</sup> °	()	<b>D</b> ) <sup>90</sup> °	
52. Reflexion	of the point $(\alpha, \beta, \omega)$ in VV plana is	50	V V ナインオルマ	۲. ۲. ۲. ۲. ۲. ۲. ۲. ۲. ۲. ۲. ۲. ۲. ۲. ۲. ۲	ここうろうろうろう	Question ld : 51
(A) $(\alpha, \beta, \beta)$	of the point $(\alpha, \beta, \gamma)$ in XY plane is 0) (B) $(0, 0, \gamma)$	52.	(A) ( α, β, (		, γ ) ಬಿಂದುವಿನ ಪ್ರ. B) (0, 0, <sub>V</sub> )	కాగారాలు
	$(\mathbf{D}) (\alpha, \beta, -\gamma) $		•		<b>D</b> ) $(\alpha, \beta, \gamma)$	
(-) ( u,	Question Id : 5	2	$(c) - \alpha - \beta$	<b>σ'γ'</b> (1	ω, α, ρ, – γ,	Question 14 - 50
		I				Question Id : 52



53.	The plane $2x - 3y - 3$	+ 6z - 11 = 0 makes an	53.	X ಅಕ್ಷ ಮತ್ತು	<b>2</b> <i>x</i> – 3y <b>+</b> 6	5z – 11 = 0 ಸಾ	ಋತಲದ ನಡುವಿನ
	angle $\sin^{-1}(\alpha)$ with	X-axis. The value of $\alpha$ is		ಕೋನ <mark>sin</mark> -	<sup>1</sup> ( α ) ಆದಾಗ	α ದ ಬೆಲೆಯು	
	equal to			(A) $\sqrt{3}$		(B) $\sqrt{2}$	
	(A) $\frac{\sqrt{3}}{2}$	<b>(B)</b> $\sqrt{2}$		(A) $\frac{\sqrt{3}}{2}$		(B) $\frac{\sqrt{2}}{3}$	
	2	3		(C) $\frac{2}{7}$			
		<b>(D)</b> 3		(C) $\frac{2}{7}$		(D) $\frac{3}{7}$	
	(C) $\frac{2}{7}$	<b>(D)</b> $\frac{3}{7}$		/		/	
		Question Id : 53					Question ld : 53
54.	The distance of the po	oint (-2, 4, -5) from the	54.	x + 3	y - 4	z + 8	ೇಾನೆಯಿಂದ (
	line $\frac{x+3}{3} = \frac{y-4}{5} =$	$\underline{z+8}$ .		3	5 -	208 C	ೇಖೆಯಿಂದ (−2,
	3 5	6		4,-5) ಬಿಂದ	ುವಿನ ದೂರವು		
	(A) $\frac{\sqrt{37}}{10}$	$(\mathbf{B}) \qquad \underline{37}$		(A) $\sqrt{37}$		<b>(B)</b> $\sqrt{\frac{37}{10}}$	
	10	$\sqrt{10}$		(A) $\frac{\sqrt{37}}{10}$		$\sqrt{10}$	
	(C) <u>37</u>	<b>(D)</b> $\frac{37}{10}$		(C) <u>37</u>		<b>(D)</b> 37	
	$\overline{\sqrt{10}}$	10		$\frac{37}{\sqrt{10}}$		10	
	4	Question Id : 54		N10			Question ld : 54
55.	A box has 100 pens of	which 10 are defective.	55.	ಒಂದು	ಪೆಟ್ಟಿಗೆಯಲ್ಲಿಯ	ರು 100 ಪೆ ನ	್ನ ಗಳಲ್ಲಿ 10
	The probability that ou	ut of a sample of 5 pens				ಪೆನ್ನು ಗಳಿಂ 	
	drawn one by one with one is defective is	replacement and atmost			പപപം	<u>.</u>	ಕನಿಷ್ಠ ಒಂದು ನೀಯತೆಯ ಬೆಲೆ
	(A) 9	<b>(B)</b> $1 (0)^4$		(A) <u>9</u> 10	2_	° 8	
	$\overline{10}$	<b>(B)</b> $\frac{1}{2} \left(\frac{9}{10}\right)^4$		$\overline{10}$		<b>(B)</b> $\frac{1}{2}\left(\frac{9}{10}\right)$	
		2(10)				~	)
	(C) $\left(\frac{9}{10}\right)^5 + \frac{1}{2}\left(\frac{9}{10}\right)^5$	4		(C) $(9)$	$\int_{-1}^{5} + \frac{1}{2} \left( \frac{9}{10} \right)^{1}$	$(-)^4$	
	(10) 2 $(10)$	)		(10)	$)$ 2\10		
	<b>(D)</b> $1 (9)^5$			(D) 1 ( Q	5		
	<b>(D)</b> $\frac{1}{2} \left(\frac{9}{10}\right)^5$			<b>(D)</b> $\frac{1}{2}\left(\frac{9}{10}\right)$	- )		
	2(10)			2 (10			0
56.	Two events A and B wi	Question Id:55	56.	A ಮತ್ತು B ಎ	ರಡು ಸ್ವತಂತ್ರ ಫ	ಟನೆಗಳಾದರೆ ಆಗ	Question ld : 55
	(A) A and B are mutual	-		(A) A ಮತ್ತು	B ಗಳು ಪರಸ್ಪರ	ವ್ಯಾವರ್ತಕ ಘಟ	ನೆಗಳು
	<b>(B)</b> $P(A' \cap B') = (1 - P)$	P(A))(1 - P(B))		<b>(B)</b> P(A' ∩	B') = (1 - P)	(A)) $(1 - P(B))$	)
	(C) $P(A) = P(B)$	<b>(D)</b> $P(A) + P(B) = 1$		(C) P(A) =	P(B)	<b>(D)</b> P(A) +	P(B) = 1
		Question Id : 56					Question Id : 56
			•				





collegebatch.com

# KARNATAKA EXAMINATIONS AUTHORITY CET-2017

# **FINAL ANSWER KEYS - MATHEMATICS**

MASTER QUESTION	MASTER KEY	MASTER QUESTION	MASTER KEY	MASTER QUESTION	MASTER KEY
Q -01	С	Q -21	А	Q -41	А
Q -02	В	Q -22	С	Q -42	D
Q -03	А	Q -23	D	Q -43	D
Q -04	С	Q -24	С	Q -44	В
Q -05	А	Q -25	А	Q -45	А
Q -06	D	Q -26	В	Q -46	А
Q -07	А	Q -27	С	Q -47	А
Q -08	А	Q -28	А	Q -48	А
Q -09	А	Q -29	В	Q -49	D
Q -10	А	Q -30	А	Q -50	С
Q -11	А	Q -31	В	Q -51	А
Q -12	D	Q -32	D	Q -52	D
Q -13	А	Q -33	ACD	Q -53	С
Q -14	В	Q -34	А	Q -54	В
Q -15	D	Q -35	А	Q -55	С
Q -16	D	Q -36	А	Q -56	В
Q -17	В	Q -37	С	Q -57	А
Q -18	А	Q -38	А	Q -58	С
Q -19	GRACE	Q -39	А	Q -59	В
Q -20	В	Q -40	В	Q -60	В

# 26-MAY-2017



DATE	SUBJECT	TIME
02-05-2017	BIOLOGY	10.30 am to 11.50 am
MAXIMUM MARKS	TOTAL DURATION	MAXIMUM TIME FOR ANSWERING
60	80 Minutes	70 Minutes
MENTION YOU	R CET NUMBER	QUESTION BOOKLET DETAILS VERSION CODE / SERIAL NUMBER
		XXXXXX

#### DOs:

- 1. Check whether the CET No. has been entered and shaded in the respective circles on the OMR Answer Sheet.
- 2. This question booklet is issued to you by the invigilator after the 2<sup>nd</sup> bell i.e., after 10.30 am.
- 3. The Version Code / Serial Number of this question booklet should be entered on the OMR Answer Sheet and the respective circles should also be shaded completely.
- 4. Compulsorily affix the complete signature at the bottom portion of the OMR Answer Sheet in the space provided.

#### **DONTs**:

- 1. The timing and marks printed on the OMR Answer Sheet should not be damaged / mutilated / spoiled.
- 2. The 3<sup>rd</sup> Bells rings at 10.40 am, till then;
  - Do not remove the seal present on the right hand side of this question booklet.
  - Do not look inside this question booklet.
  - Do not start answering on the OMR Answer Sheet.

## IMPORTANT INSTRUCTIONS TO CANDIDATES

- 1. This question booklet contains 60 questions and each question will have one statement and four distracters. (Four different options / choices.)
- 2. After the 3<sup>rd</sup> Bell is rung at 10.40 am, remove the seal on the right hand side of this question booklet and check that this booklet does not have any unprinted or torn or missing pages or items etc., if so, get it replaced immediately by complete test booklet by showing it to Room Invigilator. Read each item and start answering on the OMR Answer Sheet.
- 3. During the subsequent 70 minutes :
  - Read each question carefully.
  - Choose the correct answer from out of the four available distracters (options / choices) given under each question / statement.
  - Completely darken / shade the relevant circle with a blue or black ink ballpoint pen against the question number on the OMR answer sheet.

## Correct Method of shading the circles on the OMR Answer Sheet is : (A) $\bigcirc$ (C) (D)

- 4. Please note that even a minute unintended ink dot on the OMR Answer Sheet will also be recognized and recorded by the scanner. Therefore, avoid multiple markings of any kind on the OMR Answer Sheet.
- 5. Use the space provided on each page of the question booklet for Rough Work. Do not use the OMR Answer Sheet for the same.
- 6. After the **last bell is rung at 11.50 am**, stop writing on the OMR Answer Sheet and affix your left hand thumb impression on the OMR Answer Sheet as per the instructions.
- 7. Hand over the **OMR Answer Sheet** to the room invigilator as it is.
- 8. After separating the top sheet (KEA copy), the invigilator will return the bottom sheet replica (Candidate's copy) to you to carry home for self evaluation.
- 9. Preserve the replica of the OMR Answer Sheet for a minimum period of ONE year.
- 10. In case of any discrepancy in the English and Kannada versions, the English version will be taken as final.

1.	Identify the 'order' from the following:	1.	ಈ ಕೆಳಗಿನವುಗಳಲ್ಲಿ ಸರಣಿಯನ್ನು ಗುರುತಿಸಿ.
	(A) Carnivora (B) Muscidae		(A) ಕಾರ್ನಿವೊರಾ/ಮಾಂಸಾಹಾರಿಗಳು
	(C) Insecta (D) Panthera		(B) ಮಸ್ಸಿಡೇ
	Question Id : 1		(C) ಇನ್ <b>ಸೆಕ್ಟ</b> (D) ಪ್ಯಾಂಥೆರಾ
2.	Which of the following options show the characters of mycoplasma?	2.	ಈ ಕೆಳಗಿನ ಆಯ್ಕೆಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದು ಮೈಕೊಪ್ಲಾಸ್ಮಾದ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ?
	(A) Smallest living cell without cell wall survive with oxygen.		(A) ಆಮ್ಲೆಜನಕ ಸಹಿತ ಜೀವಿಸುವ, ಕೋಶಭಿತ್ತಿ ರಹಿತ ಅತಿ ಚಿಕ್ಕ ಜೀವಕೋಶ
	(B) Smallest living cell with cell wall survive with oxygen.		(B) ಆಮ್ಲಜನಕ ಸಹಿತ ಜೀವಿಸುವ, ಕೋಶಭಿತ್ತಿ ಹೊಂದಿರುವ ಅತಿ ಚಿಕ್ಕ ಜೀವಕೋಶ
	(C) Smallest living cell without cell wall survive without oxygen.		(C) ಆಮ್ಲಜನಕ ರಹಿತ ಜೀವಿಸುವ, ಕೋಶಭಿತ್ತಿ ರಹಿತ ಅತಿ ಚಿಕ್ಕ ಜೀವಕೋಶ
	(D) Smallest living cell with cell wall survive without oxygen.		(D) ಆಮ್ಲಜನಕ ರಹಿತ ಜೀವಿಸುವ, ಕೋಶಭಿತ್ತಿ ಹೊಂದಿದ ಅತಿ ಚಿಕ್ಕ ಜೀವಕೋಶ
	Question Id : 2		Question Id : 2
3.	<ul><li>Which class of Algae reproduces asexually by non-motile spores and sexually by non-motile gametes?</li><li>(A) Rhodophyceae (B) Phaeophyceae</li></ul>	3.	ಈ ಕೆಳಗಿನವುಗಳಲ್ಲಿ ನಿರ್ಲಿಂಗವಾಗಿ ಚಲನಾರಹಿತ ಬೀಜಾಣುವನ್ನು, ಲಿಂಗರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಚಲನಾರಹಿತ ಗ್ಯಾಮೀಟನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಿ ಸಂತಾನೋತ್ಪತ್ತಿ ಮಾಡುವ ಶೈವಲದ ವರ್ಗ ಯಾವುದು ?
	(C) Chlorophyceae (D) Cyanophyceae		(A) ರೋಡೊಫೈಸಿ (B) ಫಿಯೋ ಫೈಸಿ
	Question Id : 3		(C) ಕ್ಲೋರೊ ಫೈಸಿ (D) ಸಯನೊ ಪೈಸಿ
			Question Id : 3
4.	Which of the following plants produce zygomorphic flowers?	4.	ಕೆಳಗೆ ಕೊಟ್ಟಿರುವ ಯಾವ ಸಸ್ಯದ ಹೂಗಳು ದ್ವಿಪಾರ್ಶ್ವ ಸಮರೂಪಿಗಳಾಗಿರುತ್ತವೆ ?
	(A) Hibiscus (B) Canna		(A) ದಾಸವಾಳ (B) ಕಾನ್ನಾ (ಕಾಬಾಳೆ)
	(C) Gulmohar (D) Mustard		(C) ಗುಲ್ ಮೊಹರು (D) ಸಾಸಿವೆ
	Question Id : 4		Question Id : 4
5.	The secondary wall material Suberin is deposited on the walls of	5.	ಸುಬೇರಿನ್ ಎಂಬ ದ್ವಿತೀಯ ಬಿತ್ತಿ ವಸ್ತುವು ಕೆಳಗಿನವುಗಳಲ್ಲಿನ ಯಾವುದರ ಬಿತ್ತಿಗಳ ಮೇಲೆ ನಿಕ್ಷೇಪಿಸಲಾಗಿದೆ ?
	(A) Pericycle of stem and endodermis of root		(A) ಕಾಂಡದ ಪೆರಿಸೈಕಲ್ ಮತ್ತು ಬೇರಿನ ಒಳದರ್ಮ
	(B) Phellum of stem and endodermis of root		(B) ಕಾಂಡದ ಫೆಲ್ಲಮ್ ಮತ್ತು ಬೇರಿನ ಒಳದರ್ಮ
	(C) Epidermis of stem and endodermis of root		(C) ಕಾಂಡದ ಹೊರದರ್ಮ ಮತ್ತು ಬೇರಿನ ಒಳದರ್ಮ
	(D) Phellogen and phelloderm		(D) ಫೆಲ್ಲೊಜನ್ ಮತ್ತು ಫೆಲ್ಲೊಡರ್ಮ್
	Question Id : 5		Question Id : 5



6.	The type of epithelium found in the fallopian tube which functions to move particles or mucous in specific direction is:	6.	ಗರ್ಭನಾಳ (ಫೆಲ್ಲೋಪಿಯನ್ ಟ್ಯೂಬ್) ದಲ್ಲಿರುವ ಯಾವ ಅನುಲೇಪಕವು ಕಣಗಳನ್ನು ಅಥವ ಲೋಳೆಯನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ತಳ್ಳಲು ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ ?
	(A) Squamous epithelium		(A) ಸ್ಕ್ವಾಮಸ್ ಅನುಲೇಪಕ (B) ಘನಾಕೃತಿ ಅನುಲೇಪಕ
	(B) Cuboidal epithelium		(C) ರೋಮಿಕ (ಸಿಲಿಯೇಟೆಡ್) ಅನುಲೇಪಕ
	(C) Ciliated epithelium		(D) ಕಲಮ್ನಾರ್ ಅನುಲೇಪಕ
	(D) Columnar epithelium		Question Id : 6
	- Question Id : 6		
7.	Which one of the following is not included	7.	ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವುದು ಅಂತರ್ ಜೀವರಸಜಾಲ (ಎಂಡೊ
	under endomembrane system?		ಮೆಂಬ್ರೇನ್) ವ್ಯವಸ್ಥೆಗೆ ಒಳಪಡುವುದಿಲ್ಲ ? (A) ಅಂತರ್ ದ್ರವಜಾಲ (B) ಮೈಟೊಕಾಂಡ್ರಿಯ
	<ul><li>(A) Endoplasmic reticulum</li><li>(B) Mita al an duia</li></ul>		(A) ೮೮೮೮ ಬ್ರಜಬಂಲ (B) ಬ್ಯಾಯರಂಂಬ್ರಯ (C) ಲೈಸೊಸೋಮ್ (D) ಕೋಶಾವಕಾಶ
	(B) Mitochondria		
	(C) Lysosome (D) Vacuole		Question Id : 7
8.	In the following diagrammatic representation	8.	ಕೊಟ್ಟಿರುವ ಪ್ರಮಾಣಿತ ECG ಯ ಚಿತ್ರ ಸೂಚ್ಯಾಂಕಿತದಲ್ಲಿ 'T'
0.	of a standard ECG the 'T' represents.	0.	ಅಲೆಯು ಏನನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆಂದರೆ
	-		
			R
	(A) Depolarisation of Atria		(A) ಹೃತ್ಕರ್ಣದ ಡಿಪೋಲರೈಸೇಶನ್
	(B) Depolarisation of Ventricles		(B) ಹೃತ್ಕರ್ಷಿಯ ಡಿಪೋಲರೈಸೇಶನ್
	(C) Repolarisation of Atria		(C) ಹೃತ್ಕರ್ಣದ ರಿಪೋಲರೈಸೇಶನ್
	(D) Repolarisation of Ventricles		(D) ಹೃತ್ಕರ್ಷಿಯ ರಿಪೋಲರೈಸೇಶನ್
	Question Id : 8		Question Id : 8
9.	Which of the following is not a characteristic	9.	ಕೆಳಗೆ ಕೊಟ್ಟಿರುವ ಯಾವ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ಸರಾಗ ಸಾಗಣೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ್ದಲ್ಲ ?
	of facilitated transport? (A) Uphill transport (B) Highly selective		(A) ಮೇಲ್ಮುಖ ಸಾಗಣೆ (B) ವಿಶಿಷ್ಟ ಆಯ್ಕೆ
	(C) Requires special membrane proteins		(C) ಪೊರೆಯ ವಿಶೇಷ ಪ್ರೊಟೀನ್ ನೊಂದಿಗೆ
	( <b>D</b> ) Transport saturates		(D) ಸಂತೃಪ್ತಗಳ ಸಾಗಾಣಿಕೆ
	L Question Id : 9		Question Id : 9
10.	Identify the elements whose deficiency causes	10.	ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವ ಮೂಲವಸ್ತು (ಪೋಶಕಾಂಶ) ಗಳ ಕೊರತೆಯು
	both necrosis and chlorosis.		ಸಸ್ಯ ಗಳಲ್ಲಿ ನೆಕ್ರೊಸಿಸ್ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರೋಸಿಸ್ ಗಳೆರಡನ್ನೂ ಉಂಟು ಮಾಡುತದೆ ?
	(A) Mg, K (B) Mo, Ca		(A) Mg, K (B) Mo, Ca
	(C) Fe, Mn (D) Cu, Co		(C) Fe, Mn (D) Cu, Co
	Question Id : 10		Question Id : 10



11.	The outcome of Calvin cycle include: (A) 6 $CO_2$ , 18 ATP, 12 NADPH	11.	ಇವುಗಳು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಚಕ್ರದ ಉತ್ಪಾದನೆಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿದೆ. (A) 6 ಇಂಗಾಲದ ಡೈ ಆಕ್ಸೈಡ್, 18 ATP, 12 NADPH
	(B) One glucose, 18 ATP, 12 NADPH		(B) ಒಂದು ಗ್ಲೂಕೋಸ್, 18 ATP, 12 NADPH
	(C) 6 $CO_2$ , 18 ADP, 12 NADP		(C) 6 ಇಂಗಾಲದ ಡೈ ಆಕ್ಸೈಡ್, 18 ADP, 12 NADP
			( <b>D</b> ) ಒಂದು ಗ್ಲುಕೋಸ್, 18 ADP, 12 NADP
	( <b>D</b> ) One glucose, 18 ADP, 12 NADP		Question Id : 11
12.	The number of ATP molecules utilised for the breakdown of one molecule of glucose during	12.	ಹಂತ ಹಂತವಾಗಿ ತುಂಡರಿಸಲು ಬೇಕಾಗುವ ATP ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ
	glycolysis is:		(A) 4 (B) 2
	(A) 4 (B) 2 (C) ( (D) 8		(C) $^{6}$ (D) $^{8}$
	(C) 6 (D) 8		Question Id : 12
13.	Match the enzymes of Column-I with the functions of Column-II. Choose the correct option:	13.	ಕಾಲಂ-I ರಲ್ಲಿರುವ ಕಿಣ್ವಗಳನ್ನು ಕಾಲಂ-II ರಲ್ಲಿರುವ ಅವುಗಳ ಕಾರ್ಯಗಳೊಡನೆ ಹೊಂದಿಸಿ, ಕೆಳಗೆ ಕೊಟ್ಟಿರುವ ಸರಿ ಹೊಂದಾಣಿಕೆಯನ್ನು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಿ.
	Column-II Column-II		ಕಾಲಂ-I ಕಾಲಂ-II
	1. Enterokinase p. digests milk proteins		1. p . ಹಾಲಿನ ಪ್ರೋಟೀನನ್ನು ಎಂಟರೊಕೈನೇಸ್ ಜೀರ್ಣಮಾಡುತ್ತದೆ
	<ol> <li>Rennin q. digests carbohydrates</li> <li>Amylase r. activates trypsinogen</li> </ol>		5
	4. Lipases. acts on nucleic acids		2. ರೆನ್ನಿನ್ q . ಕಾರ್ಬೊಹೈಡ್ರೇಟ್ ಗಳನ್ನು ಜೀರ್ಣಿಸುತ್ತದೆ
	t. breakdown fats		3. ಅಮೈಲೇಸ್ r. ಟ್ರಿಪ್ಸಿನೋಜೆನ್ನನ್ನು ಉತ್ತೇಜಿಸುತ್ತದೆ
	(A) 1-r, 2-p, 3-q, 4-t (B) 1-r, 2-p, 3-t, 4-q		<ol> <li>ಲೈಪೇಸ್ s. ನ್ಯೂಕ್ಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳ ಮೇಲೆ ವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ</li> <li>t. ಮೇಧಸ್ವನ್ನು ತುಂಡರಿಸುತ್ತದೆ</li> </ol>
	(C) 1-s, 2-p, 3-t, 4-q (D) 1-s, 2-q, 3-p, 4-t		(A) 1-r, 2-p, 3-q, 4-t (B) 1-r, 2-p, 3-t, 4-q
	Question Id : 13		(C) $1-s$ , $2-p$ , $3-t$ , $4-q$ (D) $1-s$ , $2-q$ , $3-p$ , $4-t$
			Question Id: 13
14.	The volume of air inspired or expired by a healthy man per minute is: (A) 1000 ml - 1100 ml (B) 2500 ml - 3000 ml	14.	
	(C) 6000 ml - 8000 ml (D) 400 ml - 500 ml		(A) 1000 మి.లి 1100 మి.లి.
	Question ld : 14		(B) 2500 మి.లೀ 3000 మి.లೀ.
			(C) 6000 మి.లೀ 8000 మి.లೀ.
			(D) 400 ಮಿ.ಲೀ 500 ಮಿ.ಲೀ.
15.	The blood cell that secretes histamine, serotonin and heparin is:	15.	Question ld: 14 ಹಿಸ್ಟಮಿನ್, ಸೆರಟೋನಿನ್ ಮತ್ತು ಹೆಪ್ಯಾರಿನ್ ಗಳನ್ನು ಸ್ರವಿಸುವ ರಕ್ತ ಕಣವು,
	(A) Neutrophil (B) T-lymphocyte		(A) ನ್ಯಾಟ್ರೊಫಿಲ್ (B) T-ಲಿಂಫೊಸೈಟ್
	(C) Killer cell (D) Basophil		(C) ಕಿಲ್ಲರ್ ಸೆಲ್ (D) ಬೇಸೊಫಿಲ್
	Question Id : 15		Question Id : 15



16.	The hormones involve balance in the human b (A) PTH and TCT	d in maintaining calcium oody are: (B) PTH and LTH	16.	ಮಾನವನ ದೇಹದಲ್ಲಿ ಕ್ಯಾಲ್ಶಿಯಂ ಸಮತೋಲನವನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸುವ ಹಾರ್ಮೋನುಗಳು (A) PTH ಮತ್ತು TCT (B) PTH ಮತ್ತು LTH
	(C) TCT and FSH	(D) MSH and ACTH		(C) TCT ಮತ್ತು FSH (D) MSH ಮತ್ತು ACTH
17.	Amoeba is immortal b	Question Id : 16	17.	Question ld : 16
	(A) it is multicellular	(B) it is microscopic		(A) ಇದು ಬಹುಕೋಶ ಜೀವಿ (B) ಇದು ಸೂಕ್ಷ್ಮಾಣು ಜೀವಿ
	<ul><li>(C) it reproduces by set</li><li>(D) parental body is</li></ul>	xual method only distributed among the		(C) ಇದು ಲಿಂಗರೀತಿಯ ಸಂತಾನೋತ್ಪತ್ತಿ ಮಾತ್ರ ಮಾಡುವುದರಿಂದ
	offsprings during bi			(D) ತಾಯಿ ದೇಹವು ದ್ವಿವಿಭಜನೆಗೊಂಡು ಸಂತತಿಗಳಲ್ಲಿ ಹಂಚಿ ಹೋಗುವುದರಿಂದ
18.	events in higher organi		18.	ಈ ಕೆಳಗಿನವುಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದು ಮೇಲ್ವರ್ಗದ ಜೀವಿಗಳ ನಿಶೇಚನ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಮೊದಲಿನ ಘಟನೆಯಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ ?
	(A) Gametogenesis	(B) Gamete transfer		(A) ಗ್ಯಾಮೆಟೋಜೆನಿಸಿಸ್ (B) ಗ್ಯಾಮೀಟ್ ಸಾಗಣೆ
	(C) Meiosis	(D) Cleavage		(C) ಮಿಯಾಸಿಸ್ (D) ಕ್ಲೇವೇಜ್
19.		Cuestion Id:18 ontains 48 chromosomes mber of chromosomes in mergid respectively: (B) 24 and 24	19.	Cuestion ld: 18 ನ್ಯೂ ಸೆಲಸ್ ನಲ್ಲಿ 4 8 ವರ್ಣತಂತುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ ಒಂದು ಟೆಟ್ರಪ್ಲಾಡ್ ಸಸ್ಯದ ಅಂಡಾಣು ಮತ್ತು ಒಂದು ಸಿನರ್ಜಿಡ್ ನಲ್ಲಿರುವ ವರ್ಣತಂತುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯು, ಕ್ರಮವಾಗಿ (A) 48 ಮತ್ತು 48 (B) 24 ಮತ್ತು 24
	(C) 24 and 48	<b>(D)</b> 48 and 24		(C) 24 ಮತ್ತು 48 (D) 48 ಮತ್ತು 24
		Question Id : 19		Question Id : 19
20.	Pollen grains are measuring about:	generally spherical,	20.	ಅಂದಾಜು ಅಳತೆಯು, ಈ ರೀತಿ ಇದೆ
	(A) 25-50 micrometers	(B) 25-50 millimeters		(A) 25-50 ಮೈಕ್ರೊಮೀಟರ್ (B) 25-50 ಮಿಲಿ ಮೀಟರ್
	(C) 25-50 nanometers	(D) 25-50 centimeters		(C) 25-50 ನ್ಯಾನೊಮೀಟರ್ (D) 25-50 ಸೆಂಟಿಮೀಟರ್
21.	required for autogamy	Question Id:20 wing characters is not ? nchrony in pollen release	21.	Question ld:20 ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವ ಗುಣವು ಆಟೊಗ್ಯಾಮಿಗೆ ಅಗತ್ಯವಲ್ಲ ? (A) ಶಲಾಕಾಗ್ರದ ಪ್ರೌಢತೆ ಹಾಗೂ ಪರಾಗದ ಬಿಡುಗಡೆ ಒಟ್ಟಾಗಿ ಆಗುವುದು
	and stigma maturati	on.		(B) ಶಲಾಕಾಗ್ರ ಮತ್ತು ಪರಾಗ ಕೋಶಗಳು ಸನಿಹದಲ್ಲಿರುವುದು
		a should lie close to each		(C) ದ್ವಿಲಿಂಗ ಪುಷ್ಪಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುವುದು
	other.	1 • 1		(D) ಪರಾಗಸ್ಪರ್ಶಕಾರಕಗಳ ಅವಶ್ಯಕತೆ
	(C) Flowers should be			Question ld : 21
	(D) Required pollination	on agents.		
		Question Id : 21		



22.	Which one of the following character favours the process of normal spermatogenesis in human male?		ಪುರುಷರಲ್ಲಿ ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವುದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಸ್ಪರ್ಮಟೋಜೆನಿಸಿಸ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ಅನುಕೂಲಕರವಾದ ಗುಣಲಕ್ಷಣ ?
	(A) Descent of testes into scrotum		(A) ವೃಷಣಗಳು ವೃಷಣ ಚೀಲದೊಳಕ್ಕೆ ಇಳಿದಿರುವಿಕೆ
	(B) Testes remain in the abdominal cavity		(B) ವೃಷಣಗಳು ಕಿಬ್ಬೊಟ್ಟೆ ಭಾಗದಲ್ಲೇ ಉಳಿದಿರುವಿಕೆ
	(C) Infection by mumps virus during childhood		(C) ಬಾಲ್ಯದಲ್ಲಿ ಮಂಪ್ಸ್ ವೈರಸ್ನ ಸೋಂಕಿನಿಂದ
	(D) Increased scrotal temperature		(D) ವೃಷಣ ಚೀಲದ ತಾಪಮಾನದ ಏರಿಕೆ
	Question Id : 22		Question Id : 22
23.	Accessory ducts of reproductive system of human female include:	23.	ಒೆಳಗೊಂಡಿದೆ <sup>೧</sup> ೧
	(A) Oviduct, uterus & vagina		(A) ಗರ್ಭನಾಳ, ಗರ್ಭಕೋಶ ಮತ್ತು ವಜೈನಾ
	(B) Oviduct, ovaries & ovarian ligaments		(B) ಗರ್ಭನಾಳ, ಅಂಡಾಶಯಗಳು, ಓವೇರಿಯನ್ ಲಿಗಮೆಂಟ್
	(C) Oviduct, ovaries & mammary glands		(C) ಗರ್ಭನಾಳ, ಅಂಡಾಶಯಗಳು ಮತ್ತು ಸ್ತನಗಳು
	(D) Ovaries, uterus & vagina		(D) ಅಂಡಾಶಯಗಳು, ಗರ್ಭಕೋಶ ಮತ್ತು ವಜೈನಾ
	Question Id : 23		Question ld : 23
24.	In human females, the number of primary follicles left in each ovary at puberty is: (A) 3000 - 30,000 (B) 30,000 - 60,000	24.	ಪ್ರೌಢಾವಸ್ಥೆಗೆ ಬಂದಿರುವ ಹೆಣ್ಣಿನ ಪ್ರತಿ ಅಂಡಾಶಯದಲ್ಲಿ ಉಳಿದಿರುವ ಪ್ರೈಮರಿ ಫಾಲಿಕಲ್ ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯು (A) 3000 – 30,000 (B) 30,000 – 60,000
	(C) 60,000 - 80,000		(C) 60,000 - 80,000 (D) 1,50,000 - 1,60,000
	<b>(D)</b> 1,50,000 - 1,60,000		Question Id : 24
	Question Id : 24		
25.	Implantation is influenced by	25.	ಇಂಪ್ಲಾಂಟೇಶನ್ ಇದರಿಂದ ಉತ್ತೇಜಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ
	(A) FSH (B) LH		(A) FSH (B) LH
	(C) Progesteron (D) Relaxin		(C) ಪ್ರೊಜೆಸ್ಟಿರಾನ್ (D) ರಿಲ್ಯಾಕ್ಸಿನ್
	Question Id : 25		
26.	In India the action plans for family planning were initiated in the year:	26.	ಹಾಕಿಕೊಂಡ ವರ್ಷ
	(A) 1972 (B) 1947		(A) <sup>1972</sup> (B) <sup>1947</sup>
	(C) 1951 (D) 1950		(C) $^{1951}$ (D) $^{1950}$
	Question Id : 26		
27.	The inner cell mass of blastocyst becomes: (A) extraembryonic membranes	27.	ಬ್ಲಾಸ್ಟೋಸಿಸ್ಟ್ ನ ಆಂತರಿಕ ಕೋಶ ಸಮೂಹವು ಬೆಳೆದು (A) ಭ್ರೂಣದ ಹೊರಪೊರೆಯಾಗುತ್ತದೆ
	(B) differentiated into embryo proper		(B) ಭ್ರೂಣವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
	(C) chorionic villi (D) placenta		(C) ಕೋರಿಯಾನಿಕ್ ವಿಲ್ಲೈಯಾಗುತ್ತದೆ
	Question Id : 27		(D) ಪ್ಲಾಸೆಂಟ (ಮಾಸು) ಆಗುತ್ತದೆ
			Question Id : 27



28.	Example for autosomal hyper aneuploidy is: (A) Down's syndrome	28.	ಆಟೋಸೋಮಲ್ ಹೈಪರ್ ಅನ್ಯುಪ್ಲಾಯ್ಡಿಗೆ ಉದಾಹರಣೆ (A) ಡೌನ್ಸ್ ಸಿಂಡ್ರೋಮ್			
	(B) Klinefelter's syndrome		(B) ಕ್ಲೈನ್ ಫೆಲ್ಬರ್ಸ್ ಸಿಂಡ್ರೋಮ್			
	(C) Turner's syndrome (D) Haemophilia		(C) ಟರ್ನರ್ಸ್ ಸಿಂಡ್ರೋಮ್ (D) ಹೀಮೋಫಿಲಿಯಾ			
29.	In dihybrid cross, when $F_1$ plants (RrYy) are self hybridised, the ratio of segregation of yellow and green in $F_2$ is :	29.	ದ್ವತಳೀಕರಣ ಪ್ರಯೋಗದಲ್ಲಿ ಮೊದಲನೇ ಪೀಳಿಗೆಯ ಸಸ್ಯ ಗಳನ್ನು (RrYy) ಸೆಲ್ಫ್ ಹೈಬ್ರಿಡೈಸೇಶನ್ ಮಾಡಿದಾಗ ಎರಡನೆ ತಳಿ ಪೀಳಿಗೆಯಲ್ಲಿ ಹಳದಿ ಮತ್ತು ಹಸಿರು ಬೀಜದಳಗಳ ಹಂಚಿಕೆಯ ಅನುಪಾತವು ಈ ರೀತಿ ಇರುತ್ತದೆ :			
	(A) 1:2:1 (B) 3:1		(A) 1:2:1 (B) 3:1			
	(C) 9:3:3:1 (D) 1:1:1:1		(C) $9:3:3:1$ (D) $1:1:1:1$			
	Question Id : 29		Question Id : 29			
30.	Replacement of which one of the following nucleotides in the Hb <sup>A</sup> gene causes sickle cell anaemia ? (A) A to T (B) T to A		ಸಿಕ್ಕಲ್ ಸೆಲ್ ಅನಿಮಿಯಾಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ (A) A ಇಂದ T (B) T ಇಂದ A			
			(C) U ಇಂದ A (D) C ಇಂದ G			
	(C) U to A (D) C to G		Question Id : 30			
31.	The type of sex determination in honey bee is: (A) Haplo-diploidy (B) Haploidy		ಜೇನು ನೊಣಗಳಲ್ಲಿ ಲಿಂಗ ನಿರ್ಧಾರವು ಈ ರೀತಿಯದಾಗಿದೆ (A) ಹ್ಯಾಪ್ಲೊ _ ಡಿಪ್ಲಾಯ್ಡಿ (B) ಹ್ಯಾಪ್ಲಾಯ್ಡಿ			
	(C) Diploidy (D) ZZ-ZW		(C) هتيشي (D) ZZ-ZW			
32.	Cuestion Id:31Match the number of nucleotides of genome of Column-I with the organisms of Column-II. Choose the correct option given below: Column-IColumn-IColumn-II1. 5386 nucleotides p. E.coli2. 48502 bpq. man	32.	Question ld: 31 ಕಾಲಂ–I ರ ಜೀನೋಮ್ ನ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೋಟೈಡ್ ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಯನ್ನು ಕಾಲಂ–II ರಲ್ಲಿರುವ ಜೀವಿಗಳೊಂದಿಗೆ ಹೊಂದಿಸಿದ ಸರಿಯಾದ ಆಯ್ಕೆಯನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ : ಕಾಲಂ–I ಕಾಲಂ–II 1. 5386 ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೋಟೈಡ್ಸ್ p. ಇ. ಕೋಲೈ 2. 48502 bp q. ಮಾನವ			
	3. $4.6 \times 10^6$ bp r. Drosophila		3. 4.6×10 <sup>6</sup> bp r. ಡ್ರಾಸೋಫಿಲ			
	4. $3.3 \times 10^9$ bp s. $\phi \times 174$ bacteriophage		4. 3.3×10 <sup>9</sup> bp s. φ × 174 ಬ್ಯಾಕ್ಟಿರಿಯೊಫೇಜ್			
	t. bacteriophage - lambda		t. ಬ್ಯಾಕ್ಟಿರಿಯೋಫೇಜ್ – ಲಾಮ್ಡಾ			
	(A) 1-s, 2-q, 3-p, 4-t (B) 1-s, 2-p, 3-q, 4-r		<b>(A)</b> 1-s, 2-q, 3-p, 4-t <b>(B)</b> 1-s, 2-p, 3-q, 4-r			
	(C) 1-s, 2-t, 3-p, 4-q (D) 1-r, 2-t, 3-s, 4-p		(C) 1-s, 2-t, 3-p, 4-q (D) 1-r, 2-t, 3-s, 4-p			
33.	Cuestion Id:32 The average length of hnRNA in humans is, (A) 3000 bases (B) 2.4 million bases	33.	Question ld : 32 ಮಾನವರಲ್ಲಿ hnRNA ಯ ಸರಾಸರಿ ಉದ್ದವು ಈ ರೀತಿಯಾಗಿದೆ (A) 3000 ಬೇಸ್ ಗಳು			
	(C) 1500 bases (D) 500 bases		(B) 2.4 ಮಿಲಿಯನ್ ಬೇಸ್ಗಳು			
	Question Id : 33		(C) 1500 ಬೇಸ್ ಗಳು (D) 500 ಬೇಸ್ ಗಳು			
			Question Id : 33			



34. If E.coli is allowed to grow for 40 minutes in a medium containing N <sup>15</sup> , then the number of	34. E.coli ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾವನ್ನು 40 ನಿಮಿಷಗಳ ಕಾಲ N <sup>15</sup> ಇರುವ
	ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಬೆಳೆಯಲು ಬಿಟ್ಟರೆ, ನಂತರದಲ್ಲಿ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ N <sup>14</sup>
$N^{14}/N^{14}$ containing DNA would be:	ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಬಳಿಯಲು ಏಟ್ಟರ, ನಂತರದಲ್ಲಿ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ N= /N <sup>14</sup> ಇರುವ DNA ಗಳು :
(A) zero (B) 20	(A) ಸೊನ್ನ (B) <sup>20</sup>
(C) 10 (D) 2	(C) $^{10}$ (D) $^2$
Question Id : 34	Question Id : 34
<ul> <li>35. Polymerisation of DNA nucleotides during the synthesis of lagging strand occurs in:</li> <li>(A) 3' → 5' direction (B) 5' → 3' direction</li> </ul>	35. ಲ್ಯಾಗಿಂಗ್ ಸ್ಟ್ರಾಂಡನ್ನು ತಯಾರಿಸುವಾಗ DNA ನ್ಯೂಕ್ಲೀಯೋಟೈಡುಗಳು ಜೋಡಣೆಯಾಗುವುದು : (A) 3' → 5' ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ (B) 5' → 3' ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ
(C) Any direction	(C) ಯಾವುದೇ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ
(D) promotor to terminator direction	(D) ಪ್ರೊಮೊಟರ್ ನಿಂದ ಟರ್ಮಿನೇಟರ್ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ
Question Id : 35	
<sup>36.</sup> In lac-operon concept of gene expression, allolactose acts as,	36. ಲ್ಯಾಕ್ ಓಪೆರಾನ್ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯ ಜೀನ್ ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸುವಿಕೆ (ಜೀನ್ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಸುವಲ್ಲಿ) ಅಲ್ಲೊ ಲ್ಯಾಕ್ಟೋಸ್ ನ ಪಾತ್ರ
(A) repressor (B) inducer	(A) ರಿಪ್ರೆಸ್ಸಾರ್ (B) ಇಂಡ್ಯೂಸರ್
(C) co-repressor (D) co-enzyme	(C) ಕೊ _ ರಿಪ್ರೆಸ್ಸಾರ್ (D) ಕೊ _ ಎನ್ಜೈಮ್
Question Id : 36	Question Id : 36
<ul> <li>37. The anticodon found on the t-RNA for tryptophan amino acid is</li> <li>(A) ACC</li> <li>(B) UGG</li> </ul>	37. ಟ್ರಿಪ್ಟೊಪ್ಯಾನ್ ಅಮೈನೊ ಆಮ್ಲಕ್ಕಾಗಿ ಇರುವ t – RNA ಯ ಮೇಲಿನ ಆಂಟಿಕೋಡಾನ್ (Anticodon) ಯಾವುದೆಂದರೆ, (A) ACC (B) UGG
(C) UCC (D) CUU	(C) UCC (D) CUU
Question Id: 37	Question ld : 37
<ul><li>Which one of the following is the identifiable character of Neanderthal man?</li><li>(A) brain capacity 650 cc-800 cc</li></ul>	38. ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದು ನಿಯಾಂಡ್ರತಾಲ್ ಮಾನವನನ್ನು ಗುರುತಿಸಬಹುದಾದ ಗುಣ ಲಕ್ಷಣ ? (A) ಮೆದುಳಿನ ಗಾತ್ರ 650 cc – 800 cc ಇರುವುದು
(B) developed pre-historic cave art	(B) ಇತಿಹಾಸ ಪೂರ್ವ ಗುಹಾಕಲೆ ಮಾಡಿದ್ದು
(C) lived before 2 million years ago	(C) 2 ಮಿಲಿಯ ವರ್ಷಗಳ ಹಿಂದೆ ಬದುಕಿದ್ದದ್ದು
(D) burried their dead.	(D) ಸತ್ತವರನ್ನು ಹೂಳುತ್ತಿದ್ದುದು
Question Id : 38	್ತು ಬರ್ಗಾಸಿಕ್ ಪೀರಿಯಡ್ ನಲ್ಲಿ ಪ್ರಾಭಲ್ಯ ಹೊಂದಿದ್ದ
Jurassic period. (A) Angiosperms and Bryophytes	ಸಸ್ಯ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಗುರುತಿಸಿ. (A) ಏಂಜಿಯೋಸ್ಪರ್ಮ್ಸ್ ಮತ್ತು ಬ್ರಯೋಫೈಟ್ಸ್
(B) Sphenopsida and Ginkgos	(B) ಸ್ಪೀನಾಪ್ಪಿಡ ಮತ್ತು ಜಿಂಕ್ ಗೊಸ್
(C) Ferns, Conifers and Cycads	(C) ಫರ್ನ್ಸ್, ಕೋನಿಫರ್ ಮತ್ತು ಸೈಕಾಡ್ಸ್
<ul><li>(D) Monocotyledons and Arborescent lycopods</li></ul>	(D) ಮಾನೊಕಾಟಿಲೆಡಾನ್ಸ್ ಮತ್ತು ಆರ್ಬೋರಸ್ಸೆಂಟ್ ಲೈಕೊಪಾಡ್ಸ್
	Question Id : 39



40.	In humans, common c	old is caused by:	40.	ಮಾನವರಲ್ಲಿ ಶೀತಕ್ಕೆ ಕಾರಣ	
	(A) Retrovirus	(B) Bacculovirus		(A) ರಿಟ್ರೊ ವೈರಸ್	(B) ಬ್ಯಾಕುಲೋ ವೈರಸ್
	(C) Rhinovirus	(D) Rhabdovirus		(C) ರೈನೊ ವೈರಸ್	(D) ರಾಬ್ಡೊ ವೈರಸ್
		Question Id : 40			Question Id : 40
41.	caused by Aedes most	-	41.	ಎಡಿಸ್ ಸೊಳ್ಳೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ ?	
	(A) Ascariasis and File			(A) ಆಸ್ಕಾರಿಯಾಸಿಸ್ ಮತ್ತು ಫ್ಲ	
	(B) Malaria and Sleep	-		(B) ಮಲೇರಿಯಾ ಮತ್ತು ನಿದ್ದ	-
	(C) Dengue and Chiku	ingunya		(C) ಡೆಂಗ್ಯು ಮತ್ತು ಚಿಕುನ್ ಗು	ನ್ಯ
	<b>(D)</b> Kala azar and Fila	riasis		(D) ಕಾಲಾ ಅಝಾರ್ ಮತ್ತು ಫ	ರೈಲೇರಿಯಾಸಿಸ <u>್</u>
		Question Id : 41			Question Id : 41
42.	Morphine is obtained (A) Inflorescence of C		42.	ಮಾರ್ಫಿನ್ ನ್ನು ಇದರಿಂದ ಪಡ (A) ಕೆನ್ನಾ ಬಿಸ್ ನ ಹೂಗುಚ್ಛ	ಯಲಾಗುತ್ತದೆ (B) ಎರಿತ್ರೊಗ್ಸೈಲಂ ಎಲೆಗಳು
	(B) Leaves of Erythro			(C) ಪಾಪ್ಪಿಸಸ್ಯದ ಹಾಲು	110
	(C) Latex of Poppy pl				Question Id : 42
	<ul><li>(D) Root of Atropa</li></ul>	un			
		Question Id : 42			
43.	Inbreeding depress continuous		43.	ನಿರಂತರವಾದ ಈ ವಿಧಾನವ ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ	ಶ ಇನ್ ಬ್ರೀಡಿಂಗ್ ಡಿಪ್ರೆಶನ್ನನ್ನು
	(A) Intra-breeding	(B) Inter-breeding		(A) ಇಂಟ್ರಾಬ್ರೀಡಿಂಗ್	(B) ಇಂಟರ್ ಬ್ರೀಡಿಂಗ್
	(C) Inter-generic bree	ding		(C) ಇಂಟರ್ ಜೆನೆರಿಕ್ ಬ್ರೀಡಿಂ	ಗ್
	( <b>D</b> ) Inter-specific bree	ding		(D) ಇಂಟರ್ ಸ್ಪೆಸಿಫಿಕ್ ಬ್ರೀಡಿಂ	ಗ್
	I	Question Id : 43		-	Question Id : 43
44.	Identify the correct variety and insect pest	combination of crop- ts.	44.	ಬೆ ಳೆ – ತಳಿ – ಕ್ರಿಮಿಕೀಟಗಳ ಗುರುತಿಸಿ.	ಸರಿಯಾದ ಸಂಯೋಜನೆಯನ್ನು
	• •	wani - Shoot and Fruit		(A) ಓಕ್ರಾ _ ಪ್ಯೂಸಾ ಸವಾನಿ _	_ ಕಾಂಡ ಮತ್ತು ಕಾಯಿ ಕೊರಕ
	borer			(B) ಫ್ಲಾಟ್ ಬೀನ್ _ ಪ್ಯೂಸಾ r	ೌರವ್ _ ಕಾಯಿ ಕೊರಕ
	(B) Flat bean – Pusa C	Gaurav – Fruit borer		(C) ಬ್ರಾಸ್ತಿಕಾ _ ಪ್ಯೂಸಾ A-4	_ ಎಫಿಡ್
	(C) Brassica - Pusa A-	-4 - Aphids		(D) ಬ್ರಾಸ್ಸಿಕಾ – ಪ್ಯೂಸಾ ಸೆಮ್	
	(D) Brassica – Pusa se	m-3 – Jassids			へ へ Question ld : 44
		Question Id : 44			
45.	Which of the following crop is developed by mutation breeding, that is resistant to yellow mosaic virus and powdery mildew?			5 <i>-</i>	ಾಗಕ್ಕೆ ನಿರೋಧಕ ಶಕ್ತಿ ಹೊಂದಿರುವ ು ಮ್ಯುಟೇಶನ್ ಬ್ರೀಡಿಂಗ್ ನಿಂದ
	(A) Cow-pea	(B) Okra		. ಲಧ್ವಾಟ (A) ಕೌಪೀ	(B) ఓక్రా
	(C) Chilli	(D) Mung bean		(C) සීಲ್ಲಿ	(D) ಮುಂಗ್ ಬೀನ್
		Question Id : 45			Question Id : 45
			I		



46.	Which one of the following has been commercialised as blood-cholesterol lowering	46.	ತಗ್ಗಿಸುವ ಏಜೆಂಟಾಗಿ ವಾಣಿಜ್ಯೀಕೆರಿಸಲಾಗಿದೆ ?
	agent? (A) Streptokinase (B) Cyclosporin-A		(A) ಸ್ಟ್ರೆಪ್ಟೊಕೈನೇಸ್ (B) ಸೈಕ್ಲೊಸ್ಪೋರಿನ್ - A
			(C) ಸ್ಟ್ಯಾಟಿನ್ಸ್ (D) ಆಲ್ಫಾ-ಟ್ರಿಪ್ಸಿನ್-A
	(C) Statins (D) $\alpha$ -Trypsin-A		Question Id : 46
47	Question Id:46	47.	ನೀರಿನ ಆಗರದಲ್ಲಿ ಸಾವಯವ ಪದಾರ್ಥ ಹೆಚ್ಚಾದಂತೆಲ್ಲಾ BOD
47.	As the organic matter increases in a water body, the BOD:	47.	ಯು
	(A) increases (B) decreases		(A) ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ (B) ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ
	(C) remains unchanged (D) not a parameter		(C) ಬದಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ (D) ಅನ್ವಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ
	Question Id: 47		Question Id : 47
48.	Restriction endonucleases are isolated from some bacteria. Their role in bacteria is: (A) defence against virus	48.	ಕೆಲವು ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾಗಳಿಂದ ರಿಸ್ಟ್ರಿಕ್ಷನ್ ಎಂಡೊ ನ್ಯುಕ್ಲಿಯೇಸ್ ಗಳನ್ನು ಪರಿಷ್ಕರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಆ ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾಗಳಲ್ಲಿ ಅವುಗಳ ಪಾತ್ರವೇನೆಂದರೆ,
	(B) synthesis of proteins		(A) ವೈರಸ್ ಗಳ ವಿರುದ್ಧ ರಕ್ಷಣೆ (B) ಪ್ರೋಟೀನ್ ತಯಾರಿಕೆ
	(C) act as genetic material		(C) ಅನುವಂಶಿಕ ವಸ್ತುವಾಗಿದೆ
	•		(D) ಸಂತಾನೋತೃತ್ತಿಗೆ ಸಹಕರಿಸುವುದು
	(D) help in reproduction		Question Id : 48
49.	Guestion Id:48 From which bacterium the REN-Sal-I is isolated?	49.	ಯಾವ ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾದಿಂದ S a l – I ಎಂಬ REN ನ್ನು ಪರಿಷ್ಕರಿಸಲಾಗಿದೆ ?
	(A) Escherichia coli		(A) ಎಶ್ಜರೀಷಿಯಾ ಕೋಲೈ (B) ಸ್ಟ್ರೆಪ್ಟೊಕಾಕಸ್ ಆರಿಯಸ್
	(B) Streptococcus aureus		(C) ಹೀಮೊಫಿಲಸ್ ಇನ್ ಫ್ಲುಯೆಂಜ
			(D) ಸ್ಟೆಪ್ಟೊಮೈಸಿಸ್ ಆಲ್ಬಸ್
	(C) Haemophilus influenzae		Question Id : 49
	(D) Streptomyces albus		
50.	A transformed bacterium with human gene, fails to produce desired protein. The reason	50.	ಮಾನವನ ವಂಶವಾಹಿನಿಯಿಂದ ಪರಿವರ್ತಿತಗೊಂಡ ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾವು ನಿರೀಕ್ಷಿತ ಪ್ರೋಟೀನ್ ಉತ್ಪಾದನೆಯಲ್ಲಿ
	could be:		ವಿಫಲಗೊಂಡಿದೆ. ಕಾರಣ,
	(A) Human gene may have intron which bacteria cannot process.		(A) ಮಾನವನ ವಂಶವಾಹಿನಿಯ ಇನ್ ಟ್ರಾನ್ ಗಳನ್ನು ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೊಳಿಸಲಾಗದು
	(B) Amino acid codons for human and bacteria differ.		(B) ಮಾನವ ಮತ್ತು ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾಗಳ ಅಮೈನೊ ಆಮ್ಲಗಳ ಸಂಕೇತಗಳು ಬೇರೆಯಾಗಿವೆ
	(C) Human protein is formed but degraded by bacteria.		(C) ಮಾನವ ಪ್ರೋಟೀನು ಉತ್ಪಾದನೆಯಾದರೂ ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾ ಅದನ್ನು ನಾಶ ಮಾಡುತ್ತದೆ
	<ul><li>(D) The bacterial promotor gene cannot induce transcription of human gene.</li></ul>		(D) ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾದ ಪ್ರೊಮೋಟರ್ ಮಾನವ ಜೀನನ್ನು ಕ್ರಿಯಾಶೀಲ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ
	Question Id : 50		Question Id : 50



<ul> <li>51. Read the statements 1 and 2. Choose the correct option: Statement 1 : RNAi take place in all prokaryotic and eukaryotic organisms as a method of cellular defence. Statement 2 : RNA interferance is a pre-translational process.</li> <li>(A) Statement-1 incorrect, statement-2 correct.</li> <li>(B) Statement-1 correct, statement-2 incorrect.</li> </ul>	51.       ಕೆಳಗಿನ ಹೇಳಿಕೆಗಳನ್ನು ಓದಿ ಸರಿಯಾದುದನ್ನು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಿ.         ಹೇಳಿಕೆ-1       : ಎಲ್ಲಾ ಪ್ರೊಕ್ಯಾರಿಯೋಟಿಕ್ ಮತ್ತು         ಯುಕ್ಯಾರಿಯೋಟ್ ಗಳಲ್ಲಿ RNAi ಎಂಬ ಜೀವಕೋಶ ರಕ್ಷಣಾ         ವಿಧಾನ ಇರುತ್ತದೆ.         ಹೇಳಿಕೆ-2       : RNA ಇಂಟರ್ ಫೆರೆನ್ಸ್ ಎನ್ನುವುದು ಒಂದು         ಪ್ರಿಟ್ರಾನ್ಸ್ ಲೇಶನ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ         (A) ಹೇಳಿಕೆ-1 ತಪ್ಪು, ಹೇಳಿಕೆ-2 ಸರಿ.         (B) ಹೇಳಿಕೆ-1 ಸರಿ, ಹೇಳಿಕೆ-2 ತಪ್ಪು.         (C) ಎರಡೂ ಹೇಳಿಕೆಗಳು ಸರಿ.         (D) ಎರಡೂ ಹೇಳಿಕೆಗಳು ತಪ್ಪು.
(C) Both statements are correct.	Question Id : 51
(D) Both statements are incorrect.	
<ul> <li>52. The human protein α -1 antitrypsin is obtained from:</li> <li>(A) transformed bacteria</li> </ul>	52. ಮಾನವನ α – 1 ಆ್ಯಂಟಿಟ್ರಿಪ್ಸಿನ್ ಪ್ರೋಟೀನನ್ನು ಯಾವುದರಿಂದ ಪಡೆಯಲಾಗಿದೆ : (A) ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಫಾರಮ್ಡ್ ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾ
(B) transgenic animal	(B) ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಜೆನಿಕ್ ಪ್ರಾಣಿ
(C) transgenic plant	(C) ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಜನಿಕ್ ಸಸ್ಯ
(D) a plant from Western Ghats	(D) ಪಶ್ಚಿಮ ಘಟ್ಟದ ಒಂದು ಸಸ್ಯ
- Question Id : 52	Question ld : 52
<ul><li>53. Psammophytes are growing in/on</li><li>(A) Rock</li><li>(B) Deserts</li></ul>	53. ಸ್ಯಾಮೊಫೈಟುಗಳು ಬೆಳೆಯುವುದು (A) ಬಂಡೆಗಳ ಮೇಲೆ (B) ಮರುಭೂಮಿಯಲ್ಲಿ
(C) Water (D) Shades	(C) ನೀರಿನಲ್ಲಿ (D) ನೆರಳಿನಲ್ಲಿ
<ul> <li>54. A plant shows the following modifications : <ul> <li>(i) leaves covered with dense hairs</li> <li>(ii) leaf surface shiny or glabrous</li> <li>(iii) leaf blade remains rolled during day</li> <li>The adaptation of the plant is to:</li> <li>(A) conserve water</li> </ul> </li> <li>(B) prevent excessive heat</li> <li>(C) check transpiration (D) absorb water</li> </ul>	ರ್ಯಾಟ:53 54. ಒಂದು ಗಿಡ ಈ ಕೆಳಗಿನ ಮಾರ್ಪಾಡುಗಳನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ. (i)ಎಲೆಗಳ ಮೇಲೆ ತುಂಬಾ ಎಲೆಯ ಕೂದಲುಗಳು ಇರುತ್ತದೆ. (ii) ಎಲೆಯ ಮೇಲ್ಮೈ ಹೊಳಪಿನಿಂದ ಕೂಡಿದೆ. (iii)ಎಲೆಯ ಅಲಗು (ಬ್ಲೇಡ್) ಹಗಲಿನಲ್ಲಿ ಯಾವಾಗಲು ಸುತ್ತಿಕೊಂಡಿರುತ್ತದೆ. ಈ ಮೇಲಿನ ಹೊಂದಾಣಿಕೆಗಳು ಏನನ್ನು ತೋರಿಸುವುದೆಂದರೆ : (A) ನೀರಿನ ಸಂರಕ್ಷಣೆ (B) ಹೆಚ್ಚು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ತಡೆದುಕೊಳ್ಳುವುದು (C) ಬಾಷ್ಪೀಕರಣವನ್ನು ತಡೆಯುವುದು (D) ನೀರನ್ನು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವುದು
	Question Id : 54



<ul> <li>56. Mac Arthur's vision of 5 closely related species of warblers living on same tree were able to avoid competition and co-exist by behavioural difference. This is an example for: <ul> <li>(A) Competitive release</li> <li>(B) Resource partitioning</li> <li>(C) Competitive exclusion principle</li> <li>(D) Adaptive radiation</li> </ul> </li> <li>62. Climax community is a state of: <ul> <li>(A) non-equilibrium</li> <li>(B) pioneer species</li> <li>(D) changing community</li> </ul> </li> <li>63. The process of decomposition delays when, (A) the detritus is rich in lignin and chitin.</li> <li>(C) warm and moist environment exists.</li> <li>(D) detritus is rich in lignin and chitin.</li> <li>(C) warm and moist environment exists.</li> <li>(D) detritus is rich in lignin and chitin.</li> <li>(C) article diversity</li> <li>(D) Microbial diversity</li> <li>(D) Molluscans, fishes and amphibians, reptiles and mammals (C) Molluscans, fishes and amphibians</li> <li>(D) Molluscans, fishes and amphibians</li> <li>(D) Molluscans, fishes and amphibians</li> </ul>				
<ul> <li>(C) Competitive exclusion principle</li> <li>(D) Adaptive radiation</li> <li>(C) soubult of style of the second of the</li></ul>	55.	of warblers living on same tree were able to avoid competition and co-exist by behavioural difference. This is an example for:	55.	ಪ್ರಭೇದಗಳಾದ ವಾರ್ ಬ್ಲರ್ ಪಕ್ಷಿಗಳು ಒಂದೇ ಮರದಲ್ಲಿ ಸ್ಪರ್ಧೆಗಳಿಲ್ಲದೆ, ನಡವಳಿಕೆಯಿಂದ ಸಹಬಾಳ್ವೆ ಮಾಡುತ್ತವೆ. ಇದು ಯಾವುದಕ್ಕೆ ಉದಾಹರಣೆ ಎಂದರೆ
<ul> <li>(b) Adaptive radiation</li> <li>(c) Adaptive radiation</li> <li>(d) Adaptive radiation</li> <li>(e) Adaptive radiation</li> <li>(f) events is a state of:</li> <li>(f) events is a state of:</li> <li>(g) non-equilibrium</li> <li>(h) events is a state of:</li> <li>(g) non-equilibrium</li> <li>(h) events is a state of:</li> <li>(g) changing community</li> <li>(h) events is a state of:</li> <li< td=""><td></td><td>(B) Resource partitioning</td><td></td><td>(B) ರಿಸೋರ್ಸ್ ಪಾರ್ಟಿಶನಿಂಗ್</td></li<></ul>		(B) Resource partitioning		(B) ರಿಸೋರ್ಸ್ ಪಾರ್ಟಿಶನಿಂಗ್
<ul> <li>Climax community is a state of:         <ul> <li>(A) non-equilibrium</li> <li>(B) near equilibrium</li> <li>(C) pioneer species</li> <li>(D) changing community</li> </ul> </li> <li>56. Climax community         <ul> <li>(D) changing community</li> <li>(D) changing community</li> <li>(D) changing community</li> <li>(E) and the state of:                 <ul> <li>(A) the detritus is made up of sugars and nitrogen compounds.</li> <li>(B) aeration is sufficient.</li> <li>(C) warm and moist environment exists.</li> <li>(D) detritus is rich in lignin and chitin.</li> <ul> <li>(D) Microbial diversity</li> <li>(D) Microbial diversity</li> <li>(D) Microbial diversity</li> <li>(D) Microbial diversity</li> <li>(A) Algae, lichens, mosses and ferns</li> <li>(B) Fishes, amphibians, reptiles and mammals</li> <li>(C) Molluscans and crustaceans</li> <li>(D) Molluscans, fishes and amphibians</li> <li>(D) Molluscans, fishes and amphibians</li> <li>(D) Molluscans fishes and amphibians</li> <li>(D) Molluscans, fishes and amphibians</li></ul></ul></li></ul></li></ul>		(C) Competitive exclusion principle		(C) ಕಾಂಪಿಟಿಟೀವ್ ಎಕ್ಸ್ ಕ್ಲುಷನ್ ತತ್ವ
<ul> <li>56. Climax community is a state of: <ul> <li>(A) non-equilibrium</li> <li>(B) near equilibrium</li> <li>(C) pioneer species</li> <li>(D) changing community</li> </ul> </li> <li>57. The process of decomposition delays when, (A) the detritus is made up of sugars and nitrogen compounds.</li> <li>(B) aeration is sufficient.</li> <li>(C) warm and moist environment exists.</li> <li>(D) detritus is rich in lignin and chitin.</li> <li>58. The variety of indigenous cows is an example for: <ul> <li>(A) Genetic diversity</li> <li>(B) Species diversity</li> <li>(C) Ecological diversity</li> <li>(D) Microbial diversity</li> </ul> </li> <li>59. So far 1.5 million species are identified, in which the number of fungi species identified is more than the combined total of: <ul> <li>(A) Algae, lichens, mosses and ferms</li> <li>(B) Fishes, amphibians, reptiles and mammals</li> <li>(C) Molluscans, fishes and amphibians</li> </ul> </li> <li>50. The variety of Molluscans and crustaceans</li> <li>(D) Molluscans, fishes and amphibians</li> </ul>		(D) Adaptive radiation		(D) ಅಡಾಪ್ಟೀವ್ ರೇಡಿಯೇಶನ್
<ul> <li>(A) non-equilibrium (B) near equilibrium</li> <li>(C) pioneer species</li> <li>(D) changing community</li> <li>57. The process of decomposition delays when,</li> <li>(A) the detritus is made up of sugars and nitrogen compounds.</li> <li>(B) aeration is sufficient.</li> <li>(C) warm and moist environment exists.</li> <li>(D) detritus is rich in lignin and chitin.</li> <li>58. The variety of indigenous cows is an example for:</li> <li>(A) Genetic diversity</li> <li>(D) Microbial diversity</li> <li>59. So far 1.5 million species are identified is more than the combined total of:</li> <li>(A) Algae, lichens, mosses and ferns</li> <li>(B) Fishes, amphibians, reptiles and mammals</li> <li>(C) Molluscans, fishes and amphibians</li> <li>(D) Molluscans, fishes and amphibians</li> </ul>		Question Id : 55		
<ul> <li>(D) changing community</li> <li>(D) changing community</li> <li>(D) changing community</li> <li>(E) addirRNOUT stylet (D) Noteve understate</li> <li>(C) statistical stylet stylet (D) Noteve understate</li> <li>(D) detrive is rich in lignin and chitin.</li> <li>(E) detrive of indigenous cows is an example for:         <ul> <li>(A) Genetic diversity</li> <li>(B) Species diversity</li> <li>(C) Ecological diversity</li> <li>(D) Microbial diversity</li> </ul> </li> <li>So far 1.5 million species are identified, in which the number of fungi species identified, in which the number of fungi species identified, in more than the combined total of:         <ul> <li>(A) Algae, lichens, mosses and ferns</li> <li>(B) Fishes, amphibians, reptiles and mammals</li> <li>(C) Molluscans, fishes and amphibians</li> </ul> </li> </ul>	56.	•	56.	ಕ್ಲೈಮಾಕ್ಸ್ ಸಂಕುಲ ಸ್ಥಿತಿಯೆಂದರೆ (A) ಅಸಮತೋಲನ
<ul> <li>57. The process of decomposition delays when,</li> <li>(A) the detritus is made up of sugars and nitrogen compounds.</li> <li>(B) aeration is sufficient.</li> <li>(C) warm and moist environment exists.</li> <li>(D) detritus is rich in lignin and chitin.</li> <li>58. The variety of indigenous cows is an example for:</li> <li>(A) Genetic diversity</li> <li>(B) Species diversity</li> <li>(C) Ecological diversity</li> <li>(D) Microbial diversity</li> <li>59. So far 1.5 million species are identified, in which the number of fungi species identified is more than the combined total of:</li> <li>(A) Algae, lichens, mosses and ferns</li> <li>(B) Fishes, amphibians, reptiles and mammals</li> <li>(C) Molluscans, fishes and amphibians</li> </ul>		(C) pioneer species		(B) ಸಮತೋಲನಕ್ಕೆ ಸಮೀಪವಾದುದು
<ul> <li>57. The process of decomposition delays when,</li> <li>(A) the detritus is made up of sugars and nitrogen compounds.</li> <li>(B) aeration is sufficient.</li> <li>(C) warm and moist environment exists.</li> <li>(D) detritus is rich in lignin and chitin.</li> <li>58. The variety of indigenous cows is an example for: <ul> <li>(A) Genetic diversity</li> <li>(B) Microbial diversity</li> <li>(C) Ecological diversity</li> <li>(D) Microbial diversity</li> </ul> </li> <li>59. So far 1.5 million species are identified is more than the combined total of: <ul> <li>(A) Algae, lichens, mosses and ferms</li> <li>(B) Fishes, amphibians, reptiles and mammals</li> <li>(C) Molluscans, fishes and amphibians</li> </ul> </li> <li>50. The variety of functional approximation of the state and the combined total of: <ul> <li>(A) Algae, lichens, mosses and ferms</li> <li>(B) Fishes, and phibians</li> </ul> </li> </ul>		(D) changing community		(C) ಪಯೋನಿಯರ್ ಪ್ರಭೇದ (D) ಸಂಕುಲ ಬದಲಾವಣೆ
<ul> <li>(B) aeration is sufficient.</li> <li>(C) warm and moist environment exists.</li> <li>(D) detritus is rich in lignin and chitin.</li> <li>Gueston 11:37</li> <li>58. The variety of indigenous cows is an example for:</li> <li>(A) Genetic diversity (B) Species diversity</li> <li>(C) Ecological diversity</li> <li>(D) Microbial diversity</li> <li>59. So far 1.5 million species are identified, in which the number of fungi species identified is more than the combined total of:</li> <li>(A) Algae, lichens, mosses and ferns</li> <li>(B) Fishes, amphibians, reptiles and mammals</li> <li>(C) Molluscans, fishes and amphibians</li> </ul>	57.	The process of decomposition delays when, (A) the detritus is made up of sugars and	57.	ಕೊಳೆಯುವಿಕೆ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಯಾವಾಗ ನಿಧಾನವಾಗುತ್ತದೆಂದರೆ (A) ಡೆಟ್ರಿಟಸ್ ಶರ್ಕರ ಮತ್ತು ಸಾರಜನಕದಿಂದ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿದ್ದರೆ
<ul> <li>(C) warm and moist environment exists.</li> <li>(D) detritus is rich in lignin and chitin.</li> <li>Gueston 16:57</li> <li>58. The variety of indigenous cows is an example for: <ul> <li>(A) Genetic diversity</li> <li>(B) Species diversity</li> <li>(C) Ecological diversity</li> <li>(D) Microbial diversity</li> </ul> </li> <li>59. So far 1.5 million species are identified, in which the number of fungi species identified is more than the combined total of: <ul> <li>(A) Algae, lichens, mosses and ferns</li> <li>(B) Fishes, amphibians, reptiles and mammals</li> <li>(C) Molluscans, fishes and amphibians</li> </ul> </li> <li>50. The variety of indigenous cows is an example for: <ul> <li>(C) Algae, lichens, mosses and ferns</li> <li>(D) Molluscans, fishes and amphibians</li> </ul> </li> </ul>		(B) aeration is sufficient.		
Constant:57     Constant:5     Constant:5     Constant:5     Constant:5     Constant:57		(C) warm and moist environment exists.		
<ul> <li>58. The variety of indigenous cows is an example for: <ul> <li>(A) Genetic diversity</li> <li>(B) Species diversity</li> <li>(C) Ecological diversity</li> <li>(D) Microbial diversity</li> </ul> </li> <li>59. So far 1.5 million species are identified, in which the number of fungi species identified is more than the combined total of: <ul> <li>(A) Algae, lichens, mosses and ferns</li> <li>(B) Fishes, amphibians, reptiles and mammals</li> <li>(C) Molluscans and crustaceans</li> <li>(D) Molluscans, fishes and amphibians</li> </ul> </li> <li>59. Geston 4:38</li> <li>(D) Molluscans, fishes and amphibians</li> <li>59. Geston 4:38</li> <li>(D) Molluscans, fishes and amphibians</li> </ul>		-		
59. So far 1.5 million species are identified, in which the number of fungi species identified is more than the combined total of:       59. ಈವರೆಗೂ ಸುಮಾರು 1.5 ಮಿಲಿಯನ್ ಪ್ರಭೇದಗಳನ್ನು ಗುರುತಿಸಲಾಗಿದೆ. ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಶಿಲೀಂದ್ರಗಳು ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವ ಗುಂಪುಗಳ ಸಂಯೋಜಿತ ಮೊತ್ತಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿದೆ.         (A) Algae, lichens, mosses and ferns       (B) Fishes, amphibians, reptiles and mammals         (C) Molluscans and crustaceans       (B) ಮೀನುಗಳು, ಉಭಯವಾಸಿಗಳು, ಸರೀಸೃಪಗಳು ಮತ್ತು ಸಸ್ತನಿಗಳು         (D) Molluscans, fishes and amphibians       (C) ಮೃದ್ವಂಗಿಗಳು ಮತ್ತು ಕ್ರಸ್ಟೇಶಿಯನ್ ಗಳು	58.	for: (A) Genetic diversity (B) Species diversity	58.	ಸ್ವದೇಶಿ ಹಸುಗಳ ತಳಿಯು ಇದಕ್ಕೆ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ (A) ಜೆನೆಟಿಕ್ ವೈವಿಧ್ಯತೆ (B) ಪ್ರಭೇದ ವೈವಿಧ್ಯತೆ (C) ಎಕಲಾಜಿಕಲ್ ವೈವಿಧ್ಯತೆ (D) ಸೂಕ್ಷ್ಮಜೀವಿಗಳ ವೈವಿಧ್ಯತೆ
<ul> <li>59. So far 1.5 million species are identified, in which the number of fungi species identified is more than the combined total of:</li> <li>(A) Algae, lichens, mosses and ferns</li> <li>(B) Fishes, amphibians, reptiles and mammals</li> <li>(C) Molluscans and crustaceans</li> <li>(D) Molluscans, fishes and amphibians</li> </ul>		(D) Microbial diversity		
Outprint 14:50	59.	<ul> <li>So far 1.5 million species are identified, in which the number of fungi species identified is more than the combined total of:</li> <li>(A) Algae, lichens, mosses and ferns</li> <li>(B) Fishes, amphibians, reptiles and mammals</li> <li>(C) Molluscans and crustaceans</li> <li>(D) Molluscans, fishes and amphibians</li> </ul>	59.	ಗುರುತಿಸಲಾಗಿದೆ. ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಶಿಲೀಂದ್ರಗಳು ಈ ಕೆಳಗಿನ ಯಾವೆ ಗುಂಪುಗಳ ಸಂಯೋಜಿತ ಮೊತ್ತಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿದೆ. (A) ಶೈವಲಗಳು, ಶಿಲಾವಲ್ಕಗಳು, ಮಾಸಸ್ ಗಳು ಮತ್ತು ಜರೀಗಿಡಗಳು (B) ಮೀನುಗಳು, ಉಭಯವಾಸಿಗಳು, ಸರೀಸೃಪಗಳು ಮತ್ತು ಸಸ್ತನಿಗಳು (C) ಮೃದ್ವಂಗಿಗಳು ಮತ್ತು ಕ್ರಸ್ಟೇಶಿಯನ್ ಗಳು (D) ಮೃದ್ವಂಗಿಗಳು, ಮೀನುಗಳು ಮತ್ತು ಉಭಯವಾಸಿಗಳು
Question Id : 59				Question Id : 59



<ul><li>60. The safe method of disposal of e-waste is:</li><li>(A) incineration</li></ul>	e–ವೇಸ್ಟ್ ಗಳನ್ನು ಸುರಕ್ಷಿತ ವಿಲೇವಾರಿ ಮಾಡುವ ವಿಧಾನ (A) ಇನ್ <b>ಸಿನರೇಶನ್ (B) ಬಯಲಿನಲ್ಲಿ ಸುಡುವುದು</b>		
(B) burning in open field	(C) ನೀರಿಗೆ ಎಸೆಯುವುದು		
(C) thrown into water (D) dumping in forest	(D) ಕಾಡಿನೊಳಗೆ ಸುರಿಯುವುದು		
Question Id : 60	Question Id : 60		



collegebatch.com N 26-MAY-2017

# KARNATAKA EXAMINATIONS AUTHORITY CET-2017 FINAL ANSWER KEYS - BIOLOGY

MASTER QUESTION	MASTER KEY	MASTER QUESTION	MASTER KEY	MASTER QUESTION	MASTER KEY
Q -01	А	Q -21	D	Q -41	С
Q -02	С	Q -22	А	Q -42	С
Q -03	А	Q -23	А	Q -43	А
Q -04	С	Q -24	С	Q -44	А
Q -05	В	Q -25	С	Q -45	D
Q -06	С	Q -26	С	Q -46	С
Q -07	В	Q -27	В	Q -47	А
Q -08	D	Q -28	А	Q -48	А
Q -09	А	Q -29	В	Q -49	D
Q -10	А	Q -30	В	Q -50	A
Q -11	D	Q -31	А	Q -51	А
Q -12	В	Q -32	С	Q -52	В
Q -13	А	Q -33	А	Q -53	В
Q -14	С	Q -34	А	Q -54	В
Q -15	D	Q -35	В	Q -55	В
Q -16	А	Q -36	В	Q -56	В
Q -17	D	Q -37	А	Q -57	D
Q -18	D	Q -38	D	Q -58	А
Q -19	В	Q -39	С	Q -59	В
Q -20	А	Q -40	С	Q -60	А