

UNIVERSITY OF MYSORE

Postgraduate Entrance Examination June/July 2017

SUI	BJEC	T CODE :	5	5
	Ent	rance Reg	. No.	

QUESTION BOOKLET NO.

118450

QUESTION BOOKLET

(Read carefully the instructions given in the Question Booklet)

COURSE:

M.Sc.

SUBJECT :

Applied Geology Non-Cognate Physics, Chemistry and Maths (P.C.M.)

MAXIMUM MARKS: 50

MAXIMUM TIME: ONE HOUR

(Including initial 10 minutes for filling O.M.R. Answer sheet)

INSTRUCTIONS TO THE CANDIDATES

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

Question No. 8. (A) (B) (Only example) (Use Ball Pen only)

- 5. Rough work should be done only on the blank space provided in the Question Booklet. Rough work should not be done on the O.M.R. Answer Sheet.
- 6. <u>If more than one circle is darkened for a given question, such answer is treated as wrong and no mark will be given. See the example in the O.M.R. Sheet.</u>
- 7. The candidate and the Room Supervisor should sign in the O.M.R. Sheet at the specified place.
- 8. Candidate should return the original O.M.R. Answer Sheet and the university copy to the Room Supervisor after the examination.
- 9. Candidate can carry the question booklet and the candidate copy of the O.M.R. Sheet.
- 10. The calculator, pager and mobile phone are not allowed inside the examination hall.
- 11. If a candidate is found committing malpractice, such a candidate shall not be considered for admission to the course and action against such candidate will be taken as per rules.

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

- 1. There is only one most appropriate/correct answer for each question.
- 2. For each question, only one circle must be darkened with BLUE or BLACK ball point pen only. Do not try to alter it.
- 3. Circle should be darkened completely so that the alphabet inside it is not visible.
- 4. Do not make any stray marks on O.M.R. Sheet.

ಗಮನಿಸಿ : ಸೂಚನೆಗಳ ಕನ್ನಡ ಆವೃತ್ತಿಯು ಈ ಮಸ್ತಕದ ಹಿಂಭಾಗದಲ್ಲಿ ಮುದ್ರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ.



1)	Magnitude of coefficient of	f viscosity is giver	ı by				
	(A) frictional force / (area >	velocity gradient					
	(B) (frictional force × velocity gradient) / area						
	(C) (frictional force × area) / velocity gradient						
	(D) frictional force × area		or god exercis				
2)	When an elastic material v stress S , elastic energy sto		ulus Y is subjected to stretching ne of the material is				
	(A) YS/2	(B)	S ² Y/2				
	(C) S ² /2Y	(D)	S/2Y — САНАМ ІЛЬМИХАМ				
3)	If the temperature of the su will be increased by a factor		rate of energy received on earth				
	(A) 2	(D)	4				
	(C) 8	(D)	16 Property and the line of the land of th				
4)	Focal length of a convex le	ns will be maximu	m for				
	(A) blue light	(B)	yellow light				
	(C) green light	(D)	red light				
5)	그리트 그 그는 그들은 하는 것이 그 사고 하는 것이 되었다면 하게 하면 하는 것이 되었다면 하다 그 살아야 했다.	the slits and the	ration between the slit is halved screen is doubled. The fringe				
	(A) Unchanged	(B)	quadrupled				
	(C) halved	(D)	doubled				
6)	The degree of freedom of a	triatomic gas is					
	(A) 1	(B)	2 Sona ero Vino nomo la lagra de 1 e 1.				
	(C) 6	(D)	3 standard beneated at the president of				
M-2	2345	[2]					

7)		wo sound waves having a phase difference of		e of 60°, then they will have a
	(A)	$\lambda/6$		λ/3
	(C)	λ	(D)	3λ
8)		hydrogen atom, if the energy of an then that in the second excited state		on in the ground state is 13.6
	(A)	1.51 eV	(B)	3·4 eV
	(C)	6·04 eV	(D)	13·6 eV
9)		efficiency of Carnot's engine operat perature 27°C and -123°C is	ing b	etween reservoirs, maintained at
	(A)	60%	(B)	24%
	(C)	50%	(D)	42%
10)	Spli	tting of spectral lines due to magneti	c effe	ect is called
	(A)	Zeeman effect	(B)	Spark effect
	(C)	Condensation effect	(D)	Electromagnetic effect
11)	(A)	= $-1 + \sqrt{3} / 2$, then which of the follow ² = $1 + w$ $w^2 = 1 + w$ $w^2 = -1 + w$	(B)	g is correct: $w^2 = 1 - w$ $w^2 = -1 - w$
12)	Ang	le between the two straight lines is y	<i>y</i> = -x	and $y = x$ is equal to

(A) $3\pi/2$

(B) $\pi/2$

(C) $3\pi/4$

(D) $5\pi/4$

13) If $A = \begin{pmatrix} 1 & 0 & 1 \\ 0 & 1 & 0 \\ 1 & 0 & 1 \end{pmatrix}$ then rank of A is equal to

(A) 3

(B) 1

(C) 2

(D) 0

14) $\lim_{x\to 0} \left(\frac{\sin^3 x + \sin x \cos^2 x}{x} \right) =$

(A) 1

(B) -1

(C) 2

(D) -2

15) SI unit of Young's modulus is

(A) joule

(B) newton

(C) pascal

(D) none

16) The spin of an electron is

(A) 1

(B) 1/2

(C) 0

(D) -1/2

17) Put $x_n = \frac{1 + (-1)^n / 2^n}{2^n}$, n = 1, 2, 3,

(A) not well defined

(B) Oscillatory between 0 and 2

(C) Converging to 0

(D) Divergent

- 18) If $A = \begin{pmatrix} \cos \theta & -\sin \theta \\ \sin \theta & \cos \theta \end{pmatrix}$, then $AA^{T} =$
 - (A) O

(B) I

(C) -I

- (D) A²
- 19) The circle constant π satisfies
 - (A) $\pi = \frac{22}{7}$

(B) $\pi^2 = 10$

(C) $\pi = 3.1416$

- (D) $3\frac{10}{71} < \pi < 3\frac{10}{70}$
- 20) Which of the following subsets of Z5, both the elements satisfy the congruence $x^2 = 1 \pmod{5}$?
 - $(A) \{4, 1\}$

(B) {3, 2}

(C) $\{4, 3\}$

- (D) {2, 1}
- 21) X-rays penetrate human body and matter because it is
 - (A) electromagnetic radiation
- (B) longer wavelength

(C) shorter wavelength

- (D) invisible
- 22) The unit of magnetic flux density is
 - (A) Wb/m

(B) Tesla

(C) At/m

- (D) N/Wb
- 23) A magnetic material losses its ferromagnetic properties at a point called
 - (A) Curie temperature

(B) Inferred absolute temperature

(C) Room temperature

(D) Absolute temperature

24)	WIII	ich is an electromagnet with its core	m me	e form of a crose magnetic ring
	(A)	Solenoid	(B)	Paraboloid
	(C)	Toroid	(D)	Cycloid
25)	If th	e radius of first Bohr orbit be a_0 , the	n the	radius of third Bohr orbit would
	(A)	3 x a ₀	(B)	6 x a ₀
	(C)	1/9 x a ₀	(D)	9 x a ₀
26)		ssner effect occurs in superconductor	ors du	ue to which of the following
	(A)	Diamagnetic property	(B)	Magnetic property
	(C)	Paramagnetic property	(D)	Ferromagnetic property
27)		H is the atomic mass of hydrogen, notomic mass of the atom, which of the	**	
	(A)	$\Delta m = Z.m_H + N.m_n - M$	(B)	$\Delta m = Z.m_{H} + N.m_{n} + M$
	(C)	$\Delta m = Z.m_H - N.m_n - M$	(D)	$\Delta m = Z.m_{H} - N.m_{n} + M$
28)	Wha	at force is responsible for the radioac	ctive	decay of the nucleus?
	(A)	Gravitational force	(B)	Weak Nuclear force
	(C)	Strong Nuclear force	(D)	Electromagnetic force
29)		00 g sample of a radioactive element ns of radioactive material will remain		
	(A)	100 g	(B)	50 g
	(C)	25 g	(D)	12.5 g

- 30) The correct expression relating the energy E of a particle to its rest mass m_0 , its momentum p, and the speed of light c, is
 - (A) $E^2=p^2c^2+(m_0c)^2$

(B) $E^2 = p^2c^2 + m_0c^2$

(C) $E^2=pc^2+(m_0c^2)^2$

- (D) $E^2=p^2c^2+(m_0c^2)^2$
- 31) Aluminum chloride + Sodium hydroxide --> Aluminum hydroxide + Sodium chloride [AlCl₃ + 3 NaOH --> Al (OH)₃ + 3 NaCl] is an example of
 - (A) synthesis or direct combination reaction
 - (B) simple displacement reaction
 - (C) decomposition reaction
 - (D) double decomposition reaction
- 32) In qualitative analysis of basic radicals, hydrochloride acid preferred to nitric acid for preparing a solution of given substance. This is because
 - (A) Nitrates are not decomposed to sulphides
 - (B) Nitric acid contains nitrogen
 - (C) Hydrochloric acid is not an oxidizing acid
 - (D) Chlorides are easily converted to sulphides
- 33) Temporary hardness of water is caused by the presence of
 - (A) Chlorides of calcium and magnesium
 - (B) Sulfates of calcium and magnesium
 - (C) Bicarbonates of calcium and magnesium
 - (D) Carbonates of sodium and potassium

34)	Wh	ich of the following statements is r	ot con	rect?			
	(A)	The conductance of one cm ³ of a	of a material is called specific conductance.				
	(B)	Specific conductance increases we on progressive dilution.	vhile ed	quivalent conductance decreases			
	(C)	The limiting equivalent conductated determined by extrapolation of the					
	(D)	The conductivity of metals is due	to the	movement of electrons.			
35)	Buf	fer solutions have an important app	licatio	n in			
	(A)	Paper industry	(B)	Sugar industry			
	(C)	Beverage industry	(D)	All the above			
				is now songer, it side the (CI)			
36)	Nice	otine is					
	(A)	Liquid alkaloid	(B)	nervous system depressant			
	(C)	pyrrolidine - pyridine alkaloid	(D)	all are true			
37)	Rep	eatable entity of a crystal structure	is kno	wn as			
	(A)	Crystal	(B)	Lattice			
	(C)	Unit cell	(D)	Miller indices			
38)	The	'OH' groups present in glucose ar	nd fruc	tose are			
	(A)	Alcoholic	(B)	Phenolic			
	(C)	Acidic	(D)	Basic			
39)	The	IUPAC name of allyl chloride is					
	(A)	1-Chloroethane	(B)	3-chloro-1-propyne			
	(C)	3-chloro-1-propene	(D)	1-Chloropropene			
MO	215	(Q)		parts.			

	40)	Lanthanides	can	be	separated	by	meth	od
--	-----	-------------	-----	----	-----------	----	------	----

(A) Ion exchange

(B) Sublimation

(C) Crystallization

(D) Vulcanisation

41) Which of the following is the life saving mixture for an asthma patient?

- (A) Mixture of helium and oxygen
- (B) Mixture of neon and oxygen
- (C) Mixture of xenon and nitrogen
- (D) Mixture of argon and oxygen

42) If the central atom in certain molecule has two lone pairs and three bond pairs, the shape of the molecule could be

(A) T-shaped

(B) Trigonal planar

(C) Distorted tetrahedral

(D) Trigonal bipyramidal

43) The first order ordinary differential equation xy dx = x dy + y dx has the following general solution:

(A) $x + \log(xy) = C$

(B) $y + \log(xy) = C$

(C) $x - \log(xy) = C$

(D) $y - \log(xy) = C$

44) Which of the following is not needed in fitting the straight line y = a + bx:

(A) $\Sigma 1$

(B) Σx^2

(C) Σxy

(D) Σy^2

45) Put tn = $\frac{n(n+1)}{2}$, n = 1, 2, 3..... then tn satisfies the difference equation:

(A) $t_{n+1}^2 - t_n^2 = n^2$

(B) $t_{n+1}^2 - t_n^2 = (n+1)^2$

(C) $t_{n+1}^2 - t_n^2 = n^3$

(D) $t_{n+1}^2 - t_n^2 = (n+1)^3$

- **46)** For applying composite Simpson's three eighth rule number of subdivisions of the interval of integration must be multiple of
 - (A) 2

(B) 3

(C) 6

- (D) 8
- **47)** What is the next number in the sequence 24, 30, 33, 39, 51,
 - (A) 57

(B) 69

(C) 54

- (D) 81
- **48)** The nth term of the sequence $\{1, 5/2, 5/3, 9/4, 9/5,\}$ is
 - (A) $2n+(-1)^n/2n$

(B) $2n+(-1)^n/n$

(C) 2n+1/n

(D) None of these

Region of the second of the second to

- 49) If A and B are any two events, then P (AUB) is
 - (A) P(A)+P(B)

(B) P(A)-P(B)

(C) P(A)+P(B) - P(A B)

- (D) P(A)+P(B) + P(A B)
- **50)** The product of permutations (1 2 3) (2 4 3) (1 3 4) is
 - (A) I

(B) (123)

(C) (1 4 2 3)

(D) (124)

 \diamond \diamond \diamond

ROUGH WORK

M-2345

has been a verse of the second of the second

ಅಭ್ಯರ್ಥಿಗಳಿಗೆ ಸೂಚನೆಗಳು

- 1. ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರ ಹಾಳೆಯ ಜೊತೆಗೆ 50 ಪ್ರಶ್ನೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಮೊಹರು ಮಾಡಿದ ಪ್ರಶ್ನೆ ಪುಸ್ತಕವನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡಲಾಗಿದೆ.
- 2. ಕೊಟ್ಟಿರುವ ಪ್ರಶ್ನೆ ಮಸ್ತಕವು, ನೀವು ಪರೀಕ್ಷೆಗೆ ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಿಕೊಂಡಿರುವ ವಿಷಯಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ್ದೇ ಎಂಬುದನ್ನು ಪರಿಶೀಲಿಸಿರಿ.
- 3. ಪ್ರಶ್ನೆ ಪತ್ರಿಕೆಯ ಮೊಹರನ್ನು ಜಾಗ್ರತೆಯಿಂದ ತೆರೆಯಿರಿ ಮತ್ತು ಪ್ರಶ್ನೆಪತ್ರಿಕೆಯಿಂದ ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರ ಹಾಳೆಯನ್ನು ಹೊರಗೆ ತೆಗೆದು, ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರ ಹಾಳೆಯಲ್ಲಿ ಸಾಮಾನ್ಯ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ತುಂಬಿರಿ. ಕೊಟ್ಟಿರುವ ಸೂಚನೆಯಂತೆ ನೀವು ನಮೂನೆಯಲ್ಲಿನ ವಿವರಗಳನ್ನು ತುಂಬಲು ವಿಫಲರಾದರೆ, ನಿಮ್ಮ ಉತ್ತರ ಹಾಳೆಯ ಮೌಲ್ಯಮಾಪನ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಉಂಟಾಗುವ ಪರಿಣಾಮಗಳಿಗೆ ವೈಯಕ್ತಿಕವಾಗಿ ನೀವೇ ಜವಾಬ್ದಾರರಾಗಿರುತ್ತೀರಿ.
- 4. ಪರೀಕ್ಷೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ:
 - a) ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ಜಾಗ್ರತೆಯಿಂದ ಓದಿರಿ.
 - b) ಪ್ರತಿ ಪ್ರಶ್ನೆಯ ಕೆಳಗೆ ನೀಡಿರುವ ನಾಲ್ಕು ಲಭ್ಯ ಆಯ್ಕೆಗಳಲ್ಲಿ ಅತ್ಯಂತ ಸರಿಯಾದ/ ಸೂಕ್ತವಾದ ಉತ್ತರವನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸಿ.
 - c) ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಹಾಳೆಯಲ್ಲಿನ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಪ್ರಶ್ನೆಯ ವೃತ್ತಾಕಾರವನ್ನು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ತುಂಬಿರಿ. ಉದಾಹರಣೆಗೆ, ಪ್ರಶ್ನೆ ಪತ್ರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಪ್ರಶ್ನೆ ಸಂಖ್ಯೆ 8ಕ್ಕೆ "C" ಸರಿಯಾದ ಉತ್ತರವಾಗಿದ್ದರೆ, ನೀಲಿ/ಕಪ್ಪು ಬಾಲ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಪೆನ್ ಬಳಸಿ ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರ ಹಾಳೆಯ ಕ್ರಮ ಸಂಖ್ಯೆ 8ರ ಮುಂದೆ ಈ ಕೆಳಗಿನಂತೆ ತುಂಬಿರಿ:
 - ಪ್ರಶ್ನೆ ಸಂಖ್ಯೆ 8. 🔘 🕲 🔘 (ಉದಾಹರಣೆ ಮಾತ್ರ) (ಬಾಲ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಪೆನ್ ಮಾತ್ರ ಉಪಯೋಗಿಸಿ)
- 5. ಉತ್ತರದ ಪೂರ್ವಸಿದ್ದತೆಯ ಬರವಣಿಗೆಯನ್ನು (ಚಿತ್ತು ಕೆಲಸ) ಪ್ರಶ್ನೆ ಪತ್ರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಒದಗಿಸಿದ ಖಾಲಿ ಜಾಗದಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರವೇ ಮಾಡಬೇಕು (ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರ ಹಾಳೆಯಲ್ಲಿ ಮಾಡಬಾರದು).
- 6. ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಶ್ನೆಗೆ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ವೃತ್ತಾಕಾರವನ್ನು ಗುರುತಿಸಲಾಗಿದ್ದರೆ, ಅಂತಹ ಉತ್ತರವನ್ನು ತಪ್ಪು ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಯಾವುದೇ ಅಂಕವನ್ನು ನೀಡಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ. ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಹಾಳೆಯಲ್ಲಿನ ಉದಾಹರಣೆ ನೋಡಿ.
- 7. ಅಭ್ಯರ್ಥಿ ಮತ್ತು ಕೊಠಡಿ ಮೇಲ್ವಿಚಾರಕರು ನಿರ್ದಿಷ್ಟಪಡಿಸಿದ ಸ್ಥಳದಲ್ಲಿ ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಹಾಳೆಯ ಮೇಲೆ ಸಹಿ ಮಾಡಬೇಕು.
- 8. ಅಭ್ಯರ್ಥಿಯು ಪರೀಕ್ಷೆಯ ನಂತರ ಕೊಠಡಿ ಮೇಲ್ವಿಚಾರಕರಿಗೆ ಮೂಲ ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಉತ್ತರ ಹಾಳೆ ಮತ್ತು ವಿಶ್ವವಿದ್ಯಾನಿಲಯದ ಪ್ರತಿಯನ್ನು ಹಿಂದಿರುಗಿಸಬೇಕು.
- 9. ಅಭ್ಯರ್ಥಿಯು ಪ್ರಶ್ನೆ ಮಸ್ತಕವನ್ನು ಮತ್ತು ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಅಭ್ಯರ್ಥಿಯ ಪ್ರತಿಯನ್ನು ತಮ್ಮ ಜೊತೆ ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಹೋಗಬಹುದು.
- 10. ಕ್ಯಾಲ್ಕುಲೇಟರ್, ಪೇಜರ್ ಮತ್ತು ಮೊಬೈಲ್ ಘೋನ್ಗಳನ್ನು ಪರೀಕ್ಷಾ ಕೊಠಡಿಯ ಒಳಗೆ ಅನುಮತಿಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ.
- 11. ಅಭ್ಯರ್ಥಿಯು ದುಷ್ಕೃತ್ಯದಲ್ಲಿ ತೊಡಗಿರುವುದು ಕಂಡುಬಂದರೆ, ಅಂತಹ ಅಭ್ಯರ್ಥಿಯನ್ನು ಕೋರ್ಸ್ಗೆ ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ನಿಯಮಗಳ ಪ್ರಕಾರ ಇಂತಹ ಅಭ್ಯರ್ಥಿಯ ವಿರುದ್ಧ ಕ್ರಮ ಕೈಗೊಳ್ಳಲಾಗುವುದು. <u>ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಹಾಳೆಯನ್ನು ತುಂಬಲು ಸೂಚನೆಗಳು</u>
- 1. ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಪ್ರಶ್ನೆಗೆ ಒಂದೇ ಒಂದು ಅತ್ಯಂತ ಸೂಕ್ತವಾದ/ಸರಿಯಾದ ಉತ್ತರವಿರುತ್ತದೆ.
- 2. ಪ್ರತಿ ಪ್ರಶ್ನೆಗೆ ಒಂದು ವೃತ್ತವನ್ನು ಮಾತ್ರ ನೀಲಿ ಅಥವಾ ಕಪ್ಪು ಬಾಲ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಪೆನ್ನುಂದ ಮಾತ್ರ ತುಂಬತಕ್ಕದ್ದು. ಉತ್ತರವನ್ನು ಮಾರ್ಪಡಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬೇಡಿ.
- 3. ವೃತ್ತದೊಳಗಿರುವ ಅಕ್ಷರವು ಕಾಣದಿರುವಂತೆ ವೃತ್ತವನ್ನು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ತುಂಬುವುದು.
- 4. ಓ.ಎಂ.ಆರ್. ಹಾಳೆಯಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಅನಾವಶ್ಯಕ ಗುರುತುಗಳನ್ನು ಮಾಡಬೇಡಿ.

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

