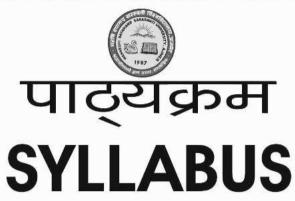
MAHARSHI DAYANAND SARASWATI UNIVERSITY, AJMER



SCHEME OF EXAMINATION AND COURSES OF STUDY

FACULTY OF SCIENCE
B.Sc. Part-II Examination
(10+2+3 Pattern)
Session 2016-17

महर्षि दयानन्द सरस्वती विश्वविद्यालय, अजमेर

M.D.S.U. Syllabus/B. Sc. Part-II/3

B.Sc. Part - I Examination (Under 10+2+3 Pattern)

CONTENTS

Subjects	English	Hindi
Scheme of Examination	783) 4 (
Distribution of Marks	4 .	
Qualifying Course (Core Subjects):	6	
1. Physics/भौतिक शास्त्र	6	12
2. Chemistry/रसायन विज्ञान	19	26
3. Mathematics/गीत	34	37
4. Botany/वनस्पति विज्ञान	41	47
5. Zoology/प्राणी विज्ञान	50	56
6. Geology/भू-विज्ञान	64	67
7. Environmental Science	71	73
Additional Optional Subjects:	ia.	
 Textile Dyeing and Printing / वस्त्रों की रंगाई व छपाई 	75	•
2. Live Stock & Dairying /	79	80
पशुधन एवं डेयरी व्यवसाय 3. Garment Production and Export Management	/ 82	84
वस्त्र उत्पादन एवं प्रबन्ध		4:
Vocational Subjects:		
4 . Computer Applications	87	

NOTICE

1. Change in Statutes/Ordinances/Rules/
Regulations Syllabus and Books may, from
time to time, be made by amendment or
remaking, and a candidate shall, except in so
far as the University determines otherwise
comply with any change that applies to years
he has not completed at the time of change.
The decision taken by the Academic
Council shall be final.

सूचना

1. समय-समय पर संशोधन या पुन: निर्माण कर परिनियमों/ अध्यादेशों/नियमों / विनियमों / पाठ्यक्रमों व पुस्तकों में परिवर्तन किया जा सकता है, तथा किसी भी परिवर्तन को छात्र को मानना होगा बशर्तें कि विश्वविद्यालय ने अन्यथा प्रकार से उनको छूट न दी हो और छात्र ने उस परिवर्तन के पूर्व वर्ष पाठ्यक्रम को पूरा न किया हो। विद्या परिषद द्वारा लिये गये निर्णय अन्तिम होंगे।

B.Sc. PART-II EXAMINATION (10 + 2 + 3 Pattern) DISTRIBUTION OF MARKS

S. No.	Name of the Subjects/Papers	No. of Papers	Duration	Max. Marks	Min. Pass Marks
Opt men	ional subjects: (Any the	ree of the follow	ving subjects	s to the restr	ictions as
1.	Physics	Paper-I	3hrs.	50 つ	ŭ.
		Paper-II	3hrs.	50 } 150	54
54		Paper-III	3hrs.	50	47
	<u> </u>	Practical	5 hrs.	75	27
2.	Chemistry	Paper-I	3hrs.	<i>5</i> 0 ר	
		Paper-II	3hrs.	50 > 150	54
	(P) #2	Paper-III	3hrs.	50 J	
		Practical	5 hrs.	75	27
3.	Mathematics	Paper-I	3hrs.	75 J	
		Paper-II	3hrs.	75 225	81
2		Paper III	3hrs.	75 J	
4.	Botany	Paper-I	3hrs.	50 J	
		Paper-II	3hrs.	50 - 150	54
	No. 10	Paper-III	3hrs.	50	
		Practical	5 hrs.	75 .	27
1.	Zoology	Paper-I	3hrs.	50 つ	18
	*	Paper-II	3hrs.	50 > 150	54
		Paper-III	3hrs.	50	
		Practical	5 hrs.	75	27
i.	Geology	Paper-I	3hrs.	50 ¬	
		Paper-II		50 - 150	54
		Paper-III	3hrs.	50	
		Practical		75	27
	Environmental	Paper-l	3hrs.	50 ק	
	Science	Papser-II	CONTOUR T- 1	50 } 150	54
	¥	Paper-III		50	(T) 100
	<u></u>	Practical		75	27

Add	litional Optional Subjects:			an a	
1.	Textile Dyeing and	Paper-I	3hrs.	50 J	
53	printing	Paper-II	3hrs.	50 } 150	54
		Paper-III	3hrs.	. 50 J	
	1	Practical	5hrs.	75	27
2.	Live Stock and Dairying	Paper-I	3hrs.	75 } 150	54
~.		Paper-II	3hrs.	75 5 130	
	es .	Practical	5hrs.	75	27
3.	Garment Production &	Paper-I	3hrs.	75] 150	54
•	Export Management	Paper-II	3hrs.	75 5 130	,
	(475 4) 8 S	Practical	5hrs.	75	27
Vo	cational Subject :		*		
4.	Computer Applications	Paper-I	3hrs.	75 7	. 64
		Рарет-П	3hrs.	75 } 150	54
	18 T	Practical	5hrs.	75	27

SCHEME OF EXAMINATION

The Number of Papers and the maximum marks for each paper together with minimum marks required for a pass are shown against each subjects separately. It will be necessary for a Candidate to pass in the theory part as well as the practical part of the subject of a subject/Paper wherever prescribed separately. Classification of successful candidate shall be as follows:

First Division 60% } (a) Part-I Examination
Second Division 48% } (b) Part-II Examination

(b) Part- II Examination (c) Part-III Examination

All the rest shall be declared to have passed the examination, if they obtain minimum pass marks each subject viz. 36% no division shall be awarded at

the part-I part-II examination.

परीक्षा योजना

प्रश्न संख्या तथा प्रत्येक विषयानुसार उत्तीर्णक के साथ पूर्णांकों को प्रत्येक विषय में अलग से प्रस्तुत किया गया है। छात्रों को जहाँ स्वीकृत है वहाँ सैद्धान्तिक व प्रायोगिक भागों में पृथक-पृथक उत्तीर्ण होना अनिवार्य है। उत्तीर्ण छात्रों का वर्गीकरण निम्न प्रकार होगा।

प्रथम श्रेणी 60 प्रतिशत भाग 1, 2 एवं 3 की परीक्षा के सम्पूर्ण द्वितीय श्रेणी 48 प्रतिशत अंकों को मिलाकर आंकलन होगा। शेष सभी को केवल उत्तीर्ण घोषित किया जायेगा, बशर्ते कि वे प्रत्येक विषय में न्यूनतम उत्तीर्णांक प्राप्त कर लेते हैं अर्थात 36 प्रतिशत। प्रथम एवं द्वितीय भाग (पार्ट 1 एवं पार्ट 2) परीक्षा में कोई श्रेणी घोषित नहीं की जायेगी!

to / M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II

B.Sc. PART II EXAMINATION

PHYSICS

Scheme of examination:

Three Theory Papers	Min.Pass Ma	rks 54		Max. Ma	arks 150
Paper-I: Thermodynam	ics and Statistical P	hysics			48
enterior in the second of the	3 hrs. Duration	1000 - 000 000 100 miles		50 ma	rks
Paper-II: Electronics	3 hrs. Duration			50 ma	ırks
Paper-III: Optics	3 hrs. Duration			50 ma	ırks
Practical	Control of the Contro				
5 hrs. Duration	Min. Pass mark	s 27		Max.	Marks 75
Note: There will be two		rs. duratio	on. The	distributi	on of 75
Two experiments (one-f	rom each group) ea	ch of 25 m	arks	-	50
Viva				-	15
Record	4			-	10
1.1	List of	1 1 to 15	Total	. %	75

Worldoad:

Each paper must be given 2 hrs. per week for theory. Practical must be given 4 hrs per week. For laboratory work-each batch must not be of more than 20 students.

PAPER-I-THERMODYNAMICS AND STATISTICAL PHYSICS

Duration: 3 Hrs,

Max.Marks: 50

NOTE - Question paper will have three part viz. Part-A (15 marks), Part-B (15

Marks) and Part-C (20 Marks). Students are required to answer, all ten very short type questions (50 words each) in Part-A. Each question carry 1.5 mark.

Part-B, answer all five short type questions (100 words each). Internal choice has been given to each question. Each question carry 03 marks.

In Part-C, candidates are required to attempt all three essay type questions (400 words each). Internal choice has been given to each question. The marks in this Part will be 7+7+6=20 marks.

UNITH

Kinetic Theory of Gases

The Distribution of molecular velocities: distribution law of molecular velocities. Most probable, Average and R.M.S. velocities, Energy distribution function, Effusion and molecular beam. Experimental verification of the Maxwell velocity distribution, the principle of equipartition of energy, Transport Phenomenon: Mean free path, distribution of free paths. Coefficients of viscosity, thermal conductivity, diffusion and their inter relation.

Thermedynamic Interactions: Thermal interaction. Zeroth law of

thermodynamics. System in thermal contact with a heat reservoir (canonical distribution), Energy fluctuations, Entropy of a system in a heat bath, Helmholtz free energy, adiabatic interaction and Enthalpy, General interaction and first law of thermodynamics. Infinitesimal general interaction, Gibbs free energy. Phase transitions.

UNITAL

Clausius-Clapeyron equation, vapor pressure curve. Heat engine and efficiency of engine. Carnot cycle. Thermodynamic scale as an absolute scale, Maxwell relations and their applications.

Production of low temperatures and applications: Joule Thomson expansion and J.T. coefficients for ideal as well as van der Waals gas. Porous plug experiment. Temperature inversion, Regenerative cooling. Cooling by adiabatic demagnetization. Liquid Helium, He-I and He-II, Super fluidity. Refrigeration through helium dilution. Quest for absolute Zero, Nernst heat theorem.

Classical Statistics: Validity of classical approximation. Phase space, Micro and Macro states, thermodynamic probability, relation between entropy and thermodynamic probability, Monoatomic Ideal gas. Barometric equation

UNIT-III

Specific heat capacity of diatomic gas, Specific heat capacity of solids.

Quantum Statistics: Black body radiation and failure of classical statistics.

Postulates of quantum statistics, Indistinguishibility, Wave function and exchange degeneracy, a priory probability. Bose Einstein statistics and its distribution function, Planck distribution function and radiation formula. Fermi Diarc statistics and its distribution function, Contact Potential, Thermionic emission, Specific heat anomaly of metals, Nuclear spin statistics (ortho and para hydrogen).

Reference Books :

- 1. Berkeley Physics Course Vol. V-Statistical Physics,
- 2. Reif-Thermodynamics and Statistical Physics
- Loknathan and Khandelwal-Thermodynamics and Statistical Physics.
- 4. Sears-Thermodynamics Kinetic Theroy of gases and Statistical Physics,
- 5. Kittle Thermal Physics.

PAPER-II-ELECTRONICS

Duration: 3 Hrs.

Max, Marks: 50

NOTE - Question paper will have three part viz. Part-A (15 marks), Part-B (15 Marks) and Part-C (20 Marks). Students are required to answer, all ten very short type questions (50 words each) in Part-A. Each question carry 1.5 mark. Part-B, answer all five short type questions (100 words each). Internal choice has been given to each question. Each question carry 03 marks.

In Part-C, candidates are required to attempt all three essay type questions

8 /M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II

(400 words each). Internal choice has been given to each question. The marks in this Part will be 7+7+6=20 marks.

UNIT-I

Circuit analysis: Networks some important definitions, loop and nodal equations based on DC and AC circuits (Kirchhoff's Laws)

Four terminal networks: current voltage convention, open, close and hybrid parameters of any four terminal network, Input, output and mutual independence for an active four terminal network.

Various circuits theorems: Superposition, Thevenin, Norton , reciprocity, maximum power transfer and Miller Theorems,

Semi-conductors: Charge densities in N and P materials, conduction by drift and diffusion of charge carriers. PN diode equation, capacitance effects, nature of charge carriers by Hall effect.

UNIT-II

Rectifiers: Halfwave, full wave and Bridge rectifier, calculation of ripple factor efficiency and regulation. Filters, series inductor, shunt capacitor, L section and ? section filters.

Voltage regulation: Voltage regulation and voltage stabilization by Zener diode, voltage multiplier.

Transistor and transistor bias circuits: Notations and volt-ampere characteristics for bipolar junctions transistor Concept of load line and operating point, Hybrid parameters.

Use of transistor as amplifier: CB, CE, CC configurations and their equivalent circuit. Analysis of transistor amplifiers using hybrid parameters and its gain frequency response. Cascade amplifiers, basic idea of direct coupled and R-Coupled amplifiers. Differential amplifiers.

Need of bias and stability of Q Point: stability factors, various types of bias circuits for thermal bias stability. Fixed bias, collector to base feed back bias and four resistor bias.

Amplifier with Feed back: Concept of feed back, positive and negative feed back. Voltage and current feed back circuits.

Advantages of negative feed back: Stabilization of gain. Effect of negative feed back on output and input resistance, Reduction of nonlinear distortion, effect on gain-frequency response.

UNIT-III

Oscillators: Criteria for self excited and self sustained oscillators circuit requirement for build-up of oscillation. Basic transistor oscillator circuit and its analysis, Colpitts and Hartley oscillators. R-C Oscillators, crystal oscillators and its advantages.

Field effect transistors and logic circuits: Junction Field effect transistor

(JFET), circuit symbols, biasing and volt-Ampere relations.

Logic Circuits: Transistor as a switch, logic fundamentals, AND. OR, NOT, NOR, NAND, XOR gates. Boolean algebra, De Morgan's theorem, positive and negative logic, logic gates circuits realization using DTL and TTL logic. Simplification of Boolean expressions.

Reference:

- John D. Ryder, Electronic Fundamentals and Applications, Prentice Hall of India Pvt. Ltd. New Delhi.
- 2. John D. Ryder, Engineering Electronics: Mc Graw Hill Book
- Jacob Miilman and Christose Hailkias, Integrated Electronics Analog and Digital Circuits and systems, Mc Graw Hill Ltd.
- Albert Paul Malvino, digital computer electronics, Tata Mc Graw Hill Co, Ltd. New Delhi

PAPER - III - OPTICS

Duration: 3 Hrs.

Max.Marks: 50

NOTE - Question paper will have three part viz. Part-A (15 marks), Part-B (15 Marks) and Part-C (20 Marks). Students are required to answer, all ten very short type questions (50 words each) in Part-A. Each question carry 1.5 mark. Part-B, answer all five short type questions (100 words each). Internal choice has been given to each question. Each question carry 03 marks.

In Part-C, candidates are required to attempt all three essay type questions (400 words each). Internal choice has been given to each question. The marks in this Part will be 7+7+6=20 marks.

UNIT-I

Fermats Principle: reflection, refraction

General theory of image formation: Cardinal points of an optical system, general relationships, thick lens and lens combinations, Lagrange equation of magnification, telescopic combinations and telephoto lens and eye pieces.

Aberration in images: Chromatic aberrations, achromatic combination of lenses in contact and separated, Monochromatic aberrations and their reductions.

Interference of a light: The principle of superposition, two slit interference, coherence requirements of the sources, optical path retardations, lateral shift of fringes, Rayleigh refractometer and other applications. Localized fringes; thin films, applications for precision measurements for displacements, Newton's ring.

UNITHI

Haidinger fringes: Fringes of equal inclination. Michelson interferometer it's application for precision determination of wavelength, Wavelength difference and the width of spectral lines. Fabry Perot interferometer and etalon.

Fresnel diffraction: Half periods zones, circular aperture, circular disc, Straight edge, rectilinear propagation of light, cornu's spiral, zone plate, phase reversible zone plate.

Fraunhoffer diffraction: Single slit, double slit, N slit, Intensity distribution, Plane diffraction grating, reflection grating concave grating, different mounting of grating, Resolving power, Reyleigh criterion, Resolving power: telescope, grating, prism.

UNIT-III

Lasers and Holography: Spontaneous and stimulated emssion, density of states, Einstein's A and B coefficients. Ratio of stimulated to spontaneous transitions in a system in thermal equilibrium. Energy density of radiation as a result of stimulated emission and absorption, Condition for amplification, Population inversion, Methods of optical pumping, Energy level schemes of He-Ne and Ruby lasers, working of a laser source, Special features of a laser source and their origin. Tunable Lasers (Qualitative discussion only) Basic concepts of holography, construction of a hologram and reconstruction of the image.

Polarization of light: Meaning of polarization, polarization by reflection:
Brewster law, polarization by refraction through "Pile of plates", Laws of Malus,
Phenomenon of double refraction, uniaxial and biaxial crystals, Huygens theory
of double refraction, the ordinary and extra ordinary refractive indices.

Production and Analysis of Polarized Light: production of plane polarized light, the Polaroid, Nicol prism, analyzer and polarizer, double image prisms, quarter and halfwave plates, production of circularly and elliptically polarized light, rotation of plane of polarization, origin of optical rotation in liquids and in crystals. Specific rotation, Polarimeter (Laurent and biquartz)

Reference Books:

- 1. Principle of Optics by B K Mathur
- 2. Optics by DP Khandelwal
- 3. Introduction to modern optics by A K Ghatak (Tata McGraw Hill)
- 4. Optics by Brij Lal and Subramanium.
- 5. An Introduction to Modern Optics by G R Fowels
- Optics Physics by Lipson and Lipson,
- 7. Essentials of Lasers by Allen.

PHYSICS PRACTICALS

Duration: 5 hrs Min. Pass Marks 27 Max. Marks 75 In addition to the experiments listed below few more experiments may be set at institution level, at par with the Standard of B.Sc. Part II Total number of experiments to be performed by the students during the session should be 16, selecting any eight from each section. In examination two experiments are to be

M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II / 11

performed taking at least one from each section. The lab tutorials are to be done in lab. classes, so that these may be applied in regular lab work.

Section -A

- Study of adiabatic expansion of a gas or Determination of ? ratio of two specific heats of a gas by Clement & Desorm's method
- 2. Study of conversion of mechanical energy into heat
- 3. Study of temperature dependence of total radiation.
- Application of resistance thermometry: determine melting point of wax using platinum resistance thermometer
- Application of thermo emf: Plot thermo emf Vs temperature and find the neutral temperature and an unknown temperature,
- Conduction of heat through poor conductor: Determine thermal conductivity of a poor conductor by Lee's method.
- Experimental study of probability distribution for a two option system using a coloured dice.
- Determination of velocity of sound, using CRO microphone, speakers by standing waves.
- Study of dependence of Velocity of wave propagation on line parameters using torsional wave apparatus.
- Study of variation of reflection coefficient with nature of termination using torsional wave apparatus.
- 11. Study of interference with two coherent sources of sound.
- Determination of wave length of monochromatic light and refractive index of given liquid by Newton's ring.

Section B

•

- 1. Determination of principal points of a combination of lenses.
- Use of diffraction grating, find? and its resolving power.
- Determination of resolving power limit of resolution of a telescope and study of various eye pieces, (any two)
- 4. Polarisation of light by reflection verify Brewster's law &. law of Malus
- 5. Study of optical rotation of plane of polarization of sugar using polarimeter,
- Study of interference of light with biprism and determine?.
- 7. Use of Michelson's interferometer and determine d?, ? for sodium light.
- 8. Use of F.P etalon to determine? for sodium light,
- 9. Study of laser as a monochromatic source with reference to interference.
- 10. Study of laser as a monochromatic source with reference to diffraction
- Determination of dispersive power of prism material with the help of spectrometer.

Computer Programming (Amy Six)

1. Calculation of days between two dates of a year.

12 / M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II

- To check if triangle exists and the type of the triangle
- To find the sum of the sine and cosine series and print out the curve 3.
- To solve simultaneous equations by elimination method
- To prepare a mark list of polynomials
- Fitting a straight line or a simple Curve to a given data
- Convert a given integer into binary and octal systems and Vice versa.
- Inverse of a matrix
- Spiral array

Reference books

- Raj Kumar Practical Physics.
- Gupta Kumar Practical Physics.
- D.P Khandelwal Manual of Practical Physics (Alka Publication, Ajmer)
- Prof. Saraf Physics through experiment.
- Practical Physics by CBH Jaipur,
- Practical Physics by RBD Jaipur.

परीक्षा योजना	50		
तीन प्रश्न प्रत्र सैद्धान्तिक	न्यूनतम उतीर्णाक 54 अ	धिकतम अं	क 1 50
(1) प्रथम प्रश्न पत्र : उष्मागतिकी	एवं सांख्यिकीय भौतिकी 3 घंटे	50	
(2) द्वितीय प्रश्न पत्र इलेक्ट्रोनिकी	* * * *	3 घंटे	50
(3) तृतीय प्रश्न पत्र : प्रकाशिकी	20 gt	3 घंटे	50
प्रायोगिक परीक्षा : न्यूनतम	उर्तीणांक 27	5 घंटे	75
	योग	225	
नोट : प्रायोगिक परीक्षा में,	5 घंटे के लिए दो प्रयोग होंगे, रि	नका अंक	विवरण
निम्न प्रकार से है-		W 9	
	में से एक-एक) प्रत्येक 25 अंव	5 50	
मौखिक		15	
प्रायोगिक कक्षा रिकार्ड	et e sa	10	
	कुल	75	(e)
प्रश्न पत्र] उष्मा	गतिकी एवं सांख्यिकीय मौ	तिकी	
समय : ३ घळे	- D		

नोट - प्रश्न पत्र में तीन भाग अर्थात्, भाग अ (15 अंक) भाग ब (15 अंक) तथा

भाग स (20 अंक) के होगें। भाग —अ से छात्रों को सभी दस अतिलघुत्तरात्मक प्रश्नों (शब्द सीमा 50 शब्द) को करना है। सभी प्रश्न 1.5 अंकों के हैं।

भाग-ब से सभी पाँच लघुत्तरात्मक प्रश्नों को हल करना है, (शब्द सीमा 100 शब्द) भाग-ब के प्रत्येक प्रश्न में आन्तरिक विकल्प दिया जायेगा। सभी प्रश्न 3 अंकों के है। भाग-स से सभी तीन निबन्धात्मक प्रश्नों (शब्द सीमा 400 शब्द) को हल करना है। इस भाग के प्रत्येक प्रश्न में आन्तरिक विकल्प दिया गया है। इस भाग के प्रश्न 7 + 7 + 6 = 20 31 () () ()

गैसों का गत्यात्मक सिद्धान्त

आणविक वेगो का वितरण : आणविक वेग वितरण नियम, अधिकतम प्रसंमाव्य, माध्य एवं वर्ग माध्य मूल देग, ऊर्जा वितरण फलन, निसरण एवं आणविक पुंज, मैकसवेल वेग वितरण नियम का प्रायोगिक संत्यापन, कर्जा समविभाजन का सिद्धान्त।

अभिगमन परिघटनाएं : माध्यमुक्त पथ, मुक्त पथों का वितरण, श्यानता, विसरण एवं उष्मा चालकता गुणांक एवं इनमें संबंध।

उष्मागतिकीय अन्योय क्रियायें : उष्मीय अन्तःक्रिया, उष्मागतिकी का शून्यांकी नियम, उष्मा भंडार के तापीय सम्पर्क में रिधत तंत्र (कैनोनिकल वितरण) ऊर्जा उच्चावचन, उष्माकुंड में स्थित तंत्र की एन्ट्रोपी, हैल्म्होल्टज मुक्त ऊर्जा, रूदोष्म अन्तःक्रियाए एवं एन्थाल्पी, सामान्य अन्योन्य क्रिया खष्मागतिकी का प्रथम नियम।

क्लासियस कलैपयरन समीकरण, वाष्पदाब वक्र, उष्मा इंजन एवं इंजन की दक्षता, कार्नी चक्र, प्रामाणिक पैमाने के रूप में खब्मागतिकी पैमाना, मैक्सवेल संबंध एवं इनके अनुप्रयोग।

न्यूनताप का उत्पादन एवं अनुप्रयोग : जूल थॉमसन प्रसार तथा जूल थॉमसन गुणांक, आदर्श एवं वान्डरवाल गैसों के लिये, संरन्ध डॉट प्रयोग, ताप उत्क्रमणीयता, पुनर्निवेशी शीतलन, रूदोष्म विचुम्बकन के द्वारा शीतलन, द्रव हीलियम बिन्दु He-I और He-II अतितरलता, हीलियम तन्करण द्वारा शीतलन, परम शून्य ताप की खोज, नर्स्ट उष्मा

चिरसम्मत सांख्यिकी : चिरसम्मत सन्किन्टनो की वैद्यता, कला आकाश, सूक्ष्म एवं स्थूल अवस्थाएं, खब्नागतिकी प्रायिकता, एन्ट्रौपी एवं खब्नागतिकी प्राधिकता में संबंध एकल परमाणुक आर्दश गैस, वायुदाव समीकरणें।

द्विपरमाणुक गैस की विशिष्ट उष्माधारिता, ठोसों की विशिष्ट उष्माधारिता। क्वांटम सांख्यिकी : कृष्णिका विकिरण एवं चिरसम्मत सांख्यिकी की असकलतायें। क्वांटम सांख्यिकी के अभिग्रहीत, अविमेद्यता, तरंग फलन एवं विनियम अपग्रष्टता, पूर्व प्रायिकता बोस-आइन्सटीन सांख्यिकी एवं वितरण फलन, प्लांक वितरण नियम एवं विकिरण सूत्र, फर्मी-डिराक सांख्यिकी और उनके संवितरण फलन। सम्पर्क विभव और तापायनिक उत्सर्जन, धातुओं की विशिष्ट उष्मा में विसंगति, नामिकीय चक्रण सांख्यिकी (पैरा व आर्थी हाइड्रोजन)।

Reference Books:

Berkeley Physics Course Vol. V-Statistical Physics.

M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II / 15

Reif-Thermodynamics and Statistical Physics

3. Loknathan and Khandelwal-Thermodynamics and Statistical Physics.

Sears-Thermodynamics Kinetic Theory of gases and Statistical Physics.

Kittle – Thermal Physics.

प्रश्नपत्र-II इलेक्ट्रोनिकी

समय : 3 घण्टे

अधिकतम अंक -50

मोट — प्रश्न पत्र में तीन भाग अर्थात्, भाग अ (15 अंक) भाग ब (15 अंक) तथा भाग स (20 अंक) के होगें। भाग —अ से छात्रों को सभी दस अतिलघुत्तरात्मक प्रश्नों (शब्द सीमा 50 शब्द) को करना है। सभी प्रश्न 1.5. अंकों के हैं।

भाग-ब से सभी पाँच लघुत्तरात्मक प्रश्नों को हल करना है, (शब्द सीमा 100 शब्द) भाग-ब के प्रत्येक प्रश्न में आन्तरिक विकल्प दिया जायेगा। सभी प्रश्न 3 अंकों के है।

भाग—स से सभी तीन निबन्धात्मक प्रश्नों (शब्द सीमा 400 शब्द) को हल करना है। इस भाग के प्रत्येक प्रश्न में आन्तरिक विकल्प दिया गया है। इस भाग के प्रश्न 7 + 7 + 6 = 20 अंकों के है।

इकाई - 1

परिपथ विश्लेषण : कुछ महत्वपूर्ण परिमाषाऐं, जाल, दिश्ट एवं प्रत्यावर्ती धारा परिपथ पर लूप एवं नोड समीकरण (किश्चॉफ नियम)।

चतुटर्मिनल जाल : धारा—वोल्टता परिपाटी, खुला परिपथ, लघुपथित परिपथ तथा संकर प्राचल, एक सक्रिय चतुटर्मिनल जाल के लिये निवेशी, निर्गत एवं अन्योन्य प्रतिबाधाएँ।

जाल प्रमेय : अध्यारोपण, थेवेनिन, नॉर्टन, पारस्परिकता प्रमेय एवं अधिकतम

शक्ति संचरण प्रमेय एवं मिलर, प्रमेय।

अर्घचालकः : N तथा P अर्घचालकों में आवेश घनत्व, अपवहन एवं विसरण द्वारा चालन, PN डायोड समीकरण, धारितीय प्रभाव, हॉल प्रभाव द्वारा आवेश वाहको की प्रकृति निर्धारण।

इकाई -2

दिष्टकरण: अर्ध तरंग पूर्ण तरंग एवं सेतु दिष्टकारी, उर्मिका गुणांक, दक्षता एवं वोल्टता नियमन की गणना। फिल्टर-श्रेणी प्रेरकत्व, पार्श्व पथ संघारित्र, L अनुभाग तथा ए फिल्टर। वोल्टता नियमन तथा जीनर डायोड द्वारा वोल्टता स्थायीकरण, वोल्टता गुणक परिपथ।

ट्रांजिस्टर तथा ट्रांजिस्टर बायस परिपथ प्रतीक तथा द्विध्वी संघि ट्रांजिस्टर के लिये वोल्ट एम्पियर अभिलाक्षिणक, लोड लाइन की अवधारणा तथा प्राचल बिन्दु, संकर प्रचालन, ट्रांजिस्टर के CB, CE तथा CC विन्यास तथा उनके तुल्य परिपथ, संकर प्राचलों के उपयोग से ट्रांजिस्टर प्रवर्धक का विश्लेषण तथा इसकी आवृति अनुक्रिया, कैसकेड प्रवर्धक, प्रत्यक्ष युग्मित एवं R-C युग्मित प्रवधक अवकल प्रवर्धक। बॉयस की आवश्यकता एवं Q बिन्दु का स्थायित्व, स्थायित्व गुणांक, तापीय बायस स्थायित्व के लिये विभिन्न प्रकार के परिपथ, नियत बॉयस संग्राहक आधार पुनःर्निवेश वायस तथा चार प्रतिरोध वायसीकरण।

पुनर्निवेशी प्रवर्धक : पुनर्निवेश की अवधारणा, धनात्मक एवं ऋणात्मक पुनर्निवेश, वोल्टता तथा धारा पुनर्निवेश परिपथ, ऋणात्मक पुनर्निवेश द्वारा लिख का स्थायीकरण, ऋणात्मक पुनर्निवेश का निर्गत एवं निवेशी प्रतिरोधों पर प्रभाव, ऋणात्मक पुनर्निवेश द्वारा अरेखीय विरूपण का न्यूनीकरण, ऋणात्मक पुनर्निवेशों का आवृति अनुक्रिया पर प्रभाव।

इकाई -3

दोलित्र : खतः उतेजित एवं स्वतः नियंत्रित दोलनो के लिये आवश्यक कसौटी, आधारभूत टांजिस्टर दोलित्र परिपथ एवं विश्लेषण, कॉल्पिट तथा हार्टले दोलित्र, R-C दोलित्र, क्रिस्टल दोलित्र एवं इसके लाम।

क्षेत्र प्रभाव ट्राँजिस्टर एवं तार्किक परिपथ : संधि क्षेत्र प्रभाव ट्रांजिस्टर (JFET), परिपथ संकेत, बायसिंग एवं वोल्ट एम्पीयर सम्बन्ध। तार्किक परिपथ : ट्रांजिस्टर स्विच के रूप मे, तर्क के। मूलभूत तर्क अवयव – AND, OR, NOT, NOR, NAND, XOR.

बूलीय बीजगणीय, डेमार्गन प्रमेय, धनात्मक एवं ऋणात्मक लॉजिक, DTL व TTL लॉजिक से तर्क द्वारों की प्राप्ति, बूलीय समीकरणों का सरलीकरण।
Reference:

 John D. Ryder, Electronic Fundamentals and Applications Prentice Hall of India Pvt. Ltd. New Delhi.

2. John D. Ryder, Engineering Electronic: Mc Graw Hill Book

 Jacob Millman and Christose Hailkias, Integrated Electronics Analog and Digital Circuits and systems, Mc Graw Hill

 Albert Pawl Malvino difital computer electronics Tata Mc Graw Hill Co. Ltd. New Delhi

प्रश्न पत्र -III प्रकाशिकी

समय : 3 घण्टे

अधिकतम अंक -50

नोट — प्रश्न पत्र में तीन भाग अर्थात्, भाग अ (15 अंक) भाग ब (15 अंक) तथा भाग स (20 अंक) के होगें। भाग — अ से छात्रों को सभी दस अतिलघुत्तरात्मक प्रश्नों (शब्द सीमा 50 शब्द) को करना है। सभी प्रश्न 1.5 अंकों के हैं।

भाग—ब से सभी पाँच लघुत्तरात्मक प्रश्नों को हल करना हैं, (शब्द सीमा 100 शब्द) भाग—ब के प्रत्येक प्रश्न में आन्तरिक विकल्प दिया जायेगा। सभी प्रश्न 3 अंकों के है।

भाग—स से सभी तीन निबन्धात्मक प्रश्नों (शब्द सीमा 400 शब्द) को हल करन। है। इस भाग के प्रत्येक प्रश्न में आन्तरिक विकल्प दिया गया है। इस भाग के प्रश्न 7 + 7 + 6 = 20 अंकों के है।

इकाई - 1

फर्मा का नियम सिद्धान्त : परावर्तन, अपवर्तन।

प्रतिबम्ब निर्माण का सामान्य सिद्धान्त : प्रकाशीय तन्त्र के प्रधान बिन्दु, सामान्य सम्बन्ध, मोटे लेन्स एवं लेन्सों का संयोजन, आवर्धन के लिए लैग्रांज समीकरण, दूरदर्शीय संयोजन, टेलीफोटो लैन्स एवं नेत्रिकाएं।

प्रतिबम्बों में विपथन : वर्ण विपथन, संपर्कित एवं पृथक स्थितियों में लेसों का अवर्णक

विपथन, एकवर्णीय विपथन एवं इनका निराकरण।

प्रकाश का व्यतिकरण : अध्यारोपण का सिद्धान्त, द्विस्लिट व्यतिकरण, स्त्रोतों की कला सम्बद्धता की आवश्यकता, प्रकाशीय पथ का मंदन, फिजों का विस्थापन, रैले का अपवर्तनमापी एवं अन्य अनुप्रयोग, स्थानीय फिन्जें, पतली फिल्म, विस्थापन के परिशुद्ध मापन में अनुप्रयोग। न्यूटन वलय

इकाई - 2

हैंडिन्जर फ्रिन्ज : समआनित की फ्रिन्जे, माइकल्सन व्यतिकरणमापी तथा तरगदैर्घ्यं, तरगदैर्घ्यां में अन्तर व स्पेक्ट्रमी रेखाओं की चौड़ाई के परिशुद्ध मापन में इसका उपयोग। फेब्री-पेरो व्यतिकरणमापी एवं ईटालोन।

फ्रेनेल विवर्तन : फ्रेनेल के अर्खावर्ती कटिबन्ध, वृताकार द्वारक, चकती से विवर्तन, सीधी कोर प्रकाश का ऋजुरेखीय संचरण, कौर्नुसर्पिल, जोनप्लेट, कला व्युत्क्रमण जोन

पड़िका।

फ्रॉनहॉफर विवर्तन, एकल स्लिट, द्वि स्लिट, एवं N स्लिट, तीव्रता वितरण। समतल विवर्तन ग्रेंटिंग परावर्तन ग्रेंटिंग, अवतल ग्रेंटिंग एवं विभिन्न स्थापन व्यवस्था, विभेदन क्षमता, रैले की विभेदन कसौटी, दूरदर्शी, ग्रेंटिग एवं प्रिज्म की विभेदन क्षमता।

इकाई - 3

लेजर एवं होलाग्राफी : स्वतः एवं उद्दीपित उत्सर्जन, अवस्था घनत्व, आंइसटाइन के A एवं B गुणांक, तापीय साम्य में तंत्र के लिये उद्दीपित एवं स्वतः उत्सर्जन संक्रमणों का अनुपात, उद्दीपित उत्सर्जन एवं अवशोषण के कारण विकिरण का ऊर्जा घनत्व, प्रवर्धन के लिये प्रतिबंध, जनसंख्या व्युत्क्रमण, प्रकाशीय पम्पन की विधियां, He-Ne व रूबी लेजर के लिये ऊर्जा स्तर योजना, लेजर स्त्रोत की कार्य प्रणाली, लेजर स्त्रोत की विशिष्टतायें एवं इनका उद्गम, अनुनादित (Tunable) लेजर (गुणांत्मक विश्लेषण)। होलोग्राफी (मूल अवधारणा) होलोग्राम का निर्माण होलोग्राम द्वारा प्रतिबिम्ब का पुनः निर्माण। प्रकाश का घ्रुवण : ध्रुवण का अर्थ, परावर्तन द्वारा ध्रुवण ब्रैस्टर नियम, प्लेटो के पुंज से अपवर्तन द्वारा ध्रुवण, मैलस का नियम, द्वि अपवर्तन, एकल अक्षीय एवं द्वि अक्षीय क्रिस्टल, द्वि अपवर्तन के लिए हाइगन सिद्धान्त, सामान्य एवं असाधारण अपवर्तनांक।

धुवित प्रकाश का उत्पादन एवं विश्लेषण : समतल धुवित प्रकाश का उत्पादन, पालेराइड, निकॉल प्रिज्म, धुवक एवं विश्लेषण, प्रतिबिम्ब प्रिज्म, चतुर्थांश एवं अर्ध तरंग पड़िकायें, वृतीय एवं दीर्घवृतीय घुवीय प्रकाश का उत्पादन, धुवण तल का घूर्णन, दवों व क्रिस्टलों में प्रकाशिक घूर्णन का कारण। विशिष्ट धूर्णाक, धुवणमापी (लारा एवं द्वि-क्वार्टज ध्रवणमापी)

Reference Books

Principle of Optics by B K Mathur

Optics by DP Khandelwal

Introduction to modern optics by A K Ghatak (Tata McGraw Hill)

Optics by Brij Lal and Subramanium.

An Introduction to Modern Optics by G R Fowels

Optics Physics by Lipson and Lipson.

Essentials of Lasers by Allen.

प्रायोगिक भौतिक पाठ्यक्रम

न्युनतम उर्तीणांक : 27 समय : 5 घंटे पर्णाक : 75 नोट :- कक्षा के पाठयक्रम हेतु पूरे सत्र में कुल 16 प्रयोग करने होगे, जिनमे प्रत्येक खण्ड के 8 प्रयोग हों । उक्त परीक्षा में परीक्षार्थी को प्रत्येक खण्ड से एक प्रयोग लेते हुए कुल दो प्रयोग करने होंगे । महाविद्यालय स्तर पर इन प्रयोगी के अलावा कुछ अन्य समकक्ष प्रयोग भी रखे जा सकते हैं । प्रयोगशाला ट्यूटोरियलस का ज्ञान परीक्षार्थीयो को प्रयोगशाला में दिया जाए जिससे इनका उपयोग प्रायोगिक कार्य हेत् किया जा सके।

गैस के रूझोष्म प्रसार का अध्ययन करना अथवा क्लेमेन्ट व डेसोरेम विधि से उष्मागतिक नियतांक $\gamma=C_p/C_V$ का मान ज्ञात करना।

यांत्रिक उर्जा का उष्मीय उर्जा में रूपान्तरण का अध्ययन करना (महाविद्यालय स्तर पर आवश्यक मानक उपकरण का निर्माण किया जा सकता है)

वस्तु के कुल उत्सर्जित विकिरण का उसके ताप के साथ अध्ययन करना।

प्रतिरोधी तापमापी विधि का अनुप्रयोग : प्लेटिनम प्रतिरोध तापमापी की सहायता से मोम का गलनांक जात करना ।

तापीय वि.वा.ब. का अनुप्रयोग : तापयुग्म के तापीय वि.वा.ब. तथा ताप के बीच वक्र खीचना तथा उदासीनता ताप एवं अज्ञात ताप ज्ञात करना।

न्यून चालक से उष्मा संचालन : न्यून चालक पदार्थ की उष्मा चालकता ली की विधि से ज्ञात करना

रंगीन डाइस (Dice) का उपयोग करते हुए दो सम्भव निकाय के लिये प्रायिकता वितरण का प्रायोगिक अध्ययन करना ।

CRO माइक्रोफोन, स्पीकर के उपयोग से अप्रगामी तरंगो का उपयोग करते हुए ध्वनि तरंगो का वेग ज्ञात करना ।

मरोडी तरंग उपकरण का उपयोग कर तरंग संचरण के वेग का लाइन प्राचालों पर निर्भरता का अध्ययन करना ।

मरोडी तरंग उपकरण का उपयोग कर परार्वतन गुणांक का अन्तवस्थां भार के साध परिवर्तन का अध्ययन करना ।

ध्वनि के दो कला सम्बद्ध स्त्रोतो से व्यतिकरण का अध्ययन करना ।

12. • न्यूटन वलय विधि की सहायता से एक वर्णी प्रकाश की तरंगदैर्ध्य ज्ञात करना व दिये गये द्रव का अपवर्तनोंक जात करना।

खण्ड : द

लेन्सों के युग्मन के मुख्य बिन्दु ज्ञात करना ।

विर्वतन ग्रेटिंग का उपयोग करते हुए प्रकाश की तरंग दैर्घ्य तथा ग्रेटिंग की विभेदन क्षमता ज्ञात करना ।

दूरदर्शी की विभेदन क्षमता सीमा ज्ञात करना तथा विभिन्न नेत्रिकाओ का अध्ययन करना। (कोई दो)

प्रकाश के परार्वतन द्वारा ध्रवण, बुस्टर नियम एवं मैलस के नियम को सिद्ध करना।

ध्रवणमापी की सहायता से शक्कर के ध्रवण तल के प्रकाशीय घूर्णन का अध्ययन

18 / M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II

करना।

- द्विप्रिज्म की सहायता से प्रकाश के व्यतिकरण का अध्ययन करना तथा प्रकाश की तरगर्दैध्य झात करना ।
- माइकल्सन व्यतिकरणमापी सहायता से एक वर्णीय प्रकाश स्त्राति की तरंगदैर्ध्य ज्ञात करना एवं सोडियम प्रकाश की D1 & D2 रेखाओं का तरंगदैश्य में अन्तर ज्ञात करना।
- फेब्री--पेरो इटालॉन की सहायता से सोडियम प्रकाश की तरंगदैर्ध्य ज्ञात करना।
- 9. व्यतिकरण के संदर्भ में लेसर एकवर्णीय प्रकाश स्त्रोत का अध्ययन करना ।
- 10. विर्वतन के संदर्भ में लेसर एकवर्णीय प्रकाश स्त्रोत का अध्ययन करना।
- 11. वर्णकूम मापी की सहायता से प्रिंज्म की विक्षेपण क्षमता ज्ञात करना। कम्प्यटर प्रोग्रामिंग (कोई छः)
- 1. एकं वर्ष मे दो दिनाँकों के मध्य दिनों की गणना करना
- 2. त्रिमुज एंव त्रिमुज के प्रकार की जाँच करना ।
- 3. ज्या एवं कोज्या श्रेणीयों का योग ज्ञात करना तथा इसका वक्र प्राप्त करना ।
- 4. निस्तारण (Elimination) विधि से Simultaneous समीकरणों को हल करना ।
- 5. बहुव्यंजका (Polynomials) की तालिका बनाना ।
- दिये गये आंकडो को सीधी रेखा या साधारण वक्र में समायोजित करना।
- विये गये अंको को द्विआघारी एव अष्टआघारी प्रणाली में बदलना एवं इसका विपरीत करना ।
- मैटिक्स का व्युत्क्रम ज्ञात करना ।
- 9. Spiral array घूणीं चक्रीय ऐरे ।

Text and Reference books

- 1. Raj Kumar Practical Physics.
- 2. Gupta Kumar Practical Physics.
- 3. D.P. Khandelwal Manual of Practical Physics (Alka Publication, Ajmer)
- Prof. Saraf Physics through experiment.
- 5. Practical Physics by CBH Jaipur.
- 6. Practical Physics by RBD Jaipur.

Scheme of Examination for

B.Sc.Part-II CHEMISTRY

Paper	Duratión	Max. Marks	Min.Pass Marks
	*	MAIKS	Marks
Paper I .	3 hrs.	50	. 18
Paper II	3 hrs.	50	18
Paper III	3 hrs.	50	18
Practical	6 hrs.	75	. 27
Total Marks		225	81

Note: Each theory paper is divided into three independent units. The question paper is divided into three parts Part-A, Part-B and Part-C. Part-A(15 marks) is compulsory and contains 10 questions (50 words) at least three questions from each unit, each question is of 1.5 mark. Part-B (15 marks) is compulsory and contains five questions at least one from each unit. Candidate is required to attempt all five questions. Each question is of 3 marks (50 words). Part-C (20 marks) contains six questions two from each unit. Candidate is required to attempt three questions one from each unit. Each question 7+7+6=20 marks (400 words).

PAPER-I

INORGANIC CHEMISTRY

Duration 3 hrs.

Max. Marks: 50

Unit-I

A. Chemistry of Elements of First Transition Series

Characteristic properties of d-block elements.

Properties of the elements of the first transition series, their binary compounds and complexes illustrating relative stability of their oxidation states, coordination number and geometry.

B. Chemistry of Elements of Second and Third Transition series

General characteristics, comparative treatment with their 3d-analogues in respect of ionic radii, oxidation states, magnetic behaviour, spectral properties and stereochemistry.

C. Chromatography

Definition, classification, R, Value, law of differential migration, eluent, elution, paper and thin layer chromatography, chromatographic applications.

Unit-II

A. Coordination Compounds

Werner's coordination theory and its experimental verification, effective atomic number concept, chelates, nomenclature of coordination compounds, isomerism in coordination compounds, valence bond theory of transition metal complexes.

B. Chemistry of Lanthanide Elements

Electronic structure, oxidation states and ionic radii and lanthanide contraction, complex formation, occurrence and isolation, lanthanide compounds.

C. Chemistry of Actinides

General features and chemistry of actinides, chemistry of separation of Np, Pu and Am from U, similarities between the later actinides and the later lanthanides.

Unit-ÚI

A. Oxidation and Reduction

Use of redox potential data-analysis of redox cycle, redox stability in water, Frost, Latimer and Pourbaix diagrams. Principles involved in the extraction of the elements.

B. Acids and Bases

Arrhenius, Bronsted-Lowry, the Lux-Flood, solvent system and Lewis concept: of acids and bases.

C. Non-aqueous Solvents

Physical properties of a solvent, types of solvents and their general characteristics, reactions in non-aqueous solvents with reference to liquid NH, and liquid SO_2

PAPER-II

ORGANIC CHEMISTRY

Time: 3 hrs.

Max. Marks: 50

Unit-I

A. Electromagnetic Spectrum: Absorption Spectra

Ultraviolet (UV) absorption spectroscopy- absorption laws (Beer-Lambert law), molar absorptivity, presentation and analysis of UV spectra, types of electronic transitions, effect of conjugation. Concept of chromophore and auxochrome. Bathochoromic, hypsochromic, hyperchromic and hypochromic shifts. UV spectra of conjugated enes and enones. Infrared (IR) absorption spectroscopy-molecular vibrations. Hooke's law, selection rules, intensity ad position of IR bands, measurement of IR spectrum, fingerprint region, characteristic absorption of various functional groups and interpretation of IR spectra of simple organic compounds.

B. Ethers and Epoxides

Nomenclature of ethers and methods of their formation, physical properties. Chemical reactions-cleavage and autoxidation, Ziesel's method.

Synthesis of epoxides. Acid and base-catalyzed ring opening of epoxides, orientation of epoxide ring opening, reactions of Grignard and organolithium reagents with epoxides.

C. Alcohols

Classification and nomenclature.

Monohydric alcohols-nomenclature, methods of formation by reduction of aldehydes, ketones, carboxylic acids and esters. Hydrogen bonding. Acidic nature. Reactions of alcohols.

Dihydric alcohols-nomenclature, methods of formation, chemical reactions of vicinal glycols, oxidative cleavage [Pb(OAc)₄and HIO₄] and pinacolpinacolone rearrangement.

Trihydric alcohols-nomenclature and methods of formation, chemical reactions of glycerol.

Unit-II

A. Phenols

Nomenclature, structure and bonding, preparation of phenols. physical properties and acidic character. Comparative acidic strengths of alcohols and phenols, resonance stabilization of phenoxide ion. Reactions of phenols-electrophilic aromatic substitution, acylation and carboxylation. Mechanism of Fries rearrangement, Claisen rearrangement. Gatterman synthesis. Hauben-Hooesch reaction, Lederer-Manasse reaction and Reimer-Tiemann reaction.

B. Aldehydes and Ketones

24 /M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part-II

Nomenclature and structure of carbonyl group. Synthesis of aldehydes and ketones with particular reference to the synthesis of aldehydes from acid chlorides, synthesis of aldehydes and ketones using 1,3-dithianes, synthesis of ketones from nitriles and from carboxylic acid. Physical properties.

Mechanism of nucleophilic additions to carbonyl group with particular emphasis on benzoin, aldol. Perkin and Knoevenagel condensations. Condensation with ammonia and its derivatives. Witting reaction. Mannich reaction.

Use of acetals as protecting group. Oxidation of aldehydes, Baeyervilliger oxidation of ketones. Cannizzaro reaction. MPV. Clemmensen. Wolff-Kishner, LiAIH., and NaBH., reductions. Halogenation of enolizable ketones.

An introduction to α, β-unsaturated aldehydes and ketones.

C. Carboxylic Acids

Nomenclature, structure and bonding, physical properties, acidity of carboxylic acids, effects of substituents on acid strength. Preparation of carboxylic acids. Reactions of carboxylic acids. Hell-Vohard-Zelinsky reaction. Synthesis of acid chlorides, esters and amides. Reduction of carboxylic acids. Mechanism of decarboxylation.

Structure and nomenclature of acid chlorides, esters, amides and acid anhydrides.

Methods of formation and chemical reactions of halo acids. Hydroxy acids: malic, tartaric, and citric acids.

M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - 11 / 25

Methods of formation and chemical reactions of unsaturated monocarboxylic acids.

Dicarboxylic acids: methods of formation and effect of heat and dehydrating agents.

Unit-III

A. Carboxylic Acid Derivatives

Relative stability of acyl derivatives. Physical properties, interconversion of acid derivatives by nucleophilic acyl substitution.

Chemical reactions. Mechanisms of esterification and hydrolysis (acidic and basic).

B. Organic Compounds of Nitrogen

Preparation of nitroalkanes and nitroarenes. Chemical reactions of nitroalkanes.

Mechanisms of nucleophilic substitution in nitroarenes and their reductions in acidic, neutral and alkaline media. Picric acid. Halonitroarenes; reactivity. Structure and nomenclature of amines, physical properties. Stereochemistry of amines. Separation of a mixture of primary, secondary and tertiary amines. Structural features affecting basicity of amines. Amines salts as phase-transfer catalysis.

C. Amines

Preparation of alkyl and aryl amines (reduction of nitro compounds, nitriles), reductive amination of aldehydic and ketonic compounds. Gabrielphthalimide reaction, Hofmann bromamide reaction.

Reaction of amines, electrophilic aromatic substitution in aryl amines, reaction of amines with nitrous acid. Synthetic transformation of aryl diazonium salts, azo coupling.

PAPER-III

PHYSICAL CHEMISTRY

Time: 3 hrs.

Max. Marks: 50

Unit-I

A. Thermodynamics-I

Definition of thermodynamic terms: system. surroundings etc. Types of systems, intensive and extensive properties. State and path functions and their differentials. Thermodynamic process. Concept of heat and work.

First Law of Thermodynamics: Statement, definition of internal energy and enthalpy. Heat capacity, heat capacities at constant volume and pressure and their relationship. Joule's law-Joule-Thomson coefficient and inversion temperature. Calculation of w,q, dU & dH for the expansion of ideal gases under isothermal and adiabatic conditions for reversible process.

Thermochemistry: standard state, standard enthalpy of formation-Hess's Law of heat summation and its applications. Heat of reaction at constant pressure and at constant volume. Enthalpy of neutralization. Bond dissociation energy and its calculation from thermo-chemical data, temperature dependence of enthalpy. Kirchhoff's equation.

B. Thermodynamics-II

Second law of thermodynamics: need for the law, different statements of the law. Carnot cycle and its efficiency. Carnot theorem. Thermodynamic scale of temperature.

Concept of entropy: entropy as a state function, entropy as a function of V & T, entropy as a function of P & T, entropy change in physical change. Clausius inequality, entropy as a criteria of spontaneity and equilibrium. Entropy change in ideal gases and mixing of gases.

Third law of thermodynamics: Nemst heat theorem, statement and concept of residual entropy. Evaluation of absolute entropy from heat capacity data. Gibbs and Helmholtz functions: Gibbs function (G) and Helmholtz function (A) as thermodynamic quantities. A & G as criteria for thermodynamic equilibrium and spontaneity, their advantage over entropy change. Variation of G and A with P, V and T.

Unit-II

A. Chemical Equilibrium

Equilibrium constant and free energy. Thermodynamic derivation of law of mass action. Le Chatelier's principle.

Reaction isotherm and reaction isochore- Clapeyron equation and Clausius- Clapeyron equation, applications.

28 / M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II

B. Phase Equilibrium

Statement and meaning of the terms- phase, component and degree of freedom, thermodynamic derivation of Gibbs phase rule, phase equilibria of one component system- water, CO, and S systems.

Phase equilibria of two component system- solid-liquid equilibria, simple eutectic-Bi-Cd, Pb-Ag systems, desilverisation of lead.

Liquid- liquid mixtures-ideal liquid mixtures. Raoult's and Henry's law, Non-ideal system-azeotropes- HCI-H₂O and ethanol-water systems.

Partially miscible liquids- Phenol-water, trimethylamine, nicotinewater systems,

Lower and upper consolute temperature. Effect of impurity on consolute temperature.

Nernst distribution law-thermodynamic derivation, applications.

Unit-III

A. Electrochemistry-I

pH

Definition of pH, determination of pH using hydrogen quinhydrone and glass electrodes, by potentiometric methods.

Types of reversible electrodes-gas-metal ion, metal-insoluble salt anion and redox electrodes. Electrode reaction, Nernst equation, derivation of cell E.M.F. and single electrode potential, standard hydrogen electrode-reference electrodes-

standard electrode potential, sign conventions, electrochemical series and its significance.

Buffers-mechanism of buffer action. Henderson-Hazel equation. Hydrolysis of salts.

Conduction in electrolytic solutions, specific conductance and equivalent conductance. Measurement of equivalent conductance, variation of equivalent and specific conductance with dilution.

Migration of ions and Kohlrausch law, Ostwald's dilution law, its uses and limitations.

Debye-Huckel-Onsagar's equation for strong electrolytes (elementary treatment only).

Transport number, definition and determination by Hittorf method and moving boundary method.

Applications of conductivity measurements: determination of degree of dissociation, definition & determination of K_a of acids, determination of solubility product of a sparingly soluble salt, conductometric titrations.

B. Electrochemistry-II

Electrolytic and Galvanic cells-reversible and irreversible cells, conventional representation of electrochemical cells.

EMF of a cell and its measurements. Computation of cell EMF. Calculation of thermodynamic quantities of cell reactions (ΔG , ΔH , and K), polarization, over potential and hydrogen over voltage.

30 / M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II

Concentration cell with and without transport, liquid junction potential, application of concentration cells, valency of ions, solubility product and activity coefficient, potentiometric titrations.

PAPER-IV

PRACTICALS

Time: 6 hrs.

Max. Marks: 75

1. Inorganic Chemistry

- (A) Preparation of standard solutions and dilution of solutions.
- (B) Quantitative Analysis

Volumetric Analysis (Any Four)

- Determination of acetic acid in commercial vinegar using acid base titrimetry.
- (ii) Determination of alkali content-antacid tablet using acid base titration
- (iii) Estimation of calcium content in chalk as calcium oxalate by redox titration
- (iv) Estimation of hardness of water by complexometric method

M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part-II / 31

- (v) Estimaiton of ferrous and ferric ions by redox titrimetry.
- (vi) Estimation of copper by iodometry.
 - (C) Gravimetric Analysis
- (i) Analysis of Cu as CuSCN
- (ii) Ni as Ni-dimethylglyoxime
- (iii) Ba as BaSO,
- (iv) Pb as PbCrO,
- 2. Organic Chemistry

(A) Chromatography

- Separation values of mixture of two organic Compounds by Paper Chromatography.
- (ii) Separation of a mixture of two dyes by TLC.
- (iii) Separation of a mixture of two aminoacids by paper chromatography.
- (iv) Separation of mixture of aminoacids by TLC.
- (v) Separation of monosachharides and D-fructose by paper chromatography.

(B) Qualitative Analysis

Identification of one organic compound and preparation of suitable derivative

32 / M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part-II

3. Physical Chemistry (Any Four)

- (i) Determination of the transition temperature of the given substance by thermometric/dialometric method (e.g. MnCI₂.4H₂O, SrBr₂.2H₂O etc.)
- (ii) To study the effect of a solute (e.g. NaCl, Succinic acid) on the critical solution temperature of two partially miscible liquids (e.g. phenolwater system) and to determine the concentration of that solute in the given phenol-water system.
- (iii) To construct the phase diagram of twocomponent (e.g. diphenylaminebenzophenone and any other) system by cooling curve method.
- (iv) To determine the solubility of benzoic acid at different temperatures and to determine ΔH of the dissolution process.
- (v) To determine the enthalpy of neutralization of a weak acid/weak base versus strong base/strong acid and determine the enthalpy of ionization of the weak acid/weak base.

Scheme of Examination (B.Sc. Part-II) Max. Marks: 75

1. Inorganic

A- Preparation of standar	d solution	3)	05
	Ø ne om		
B- Volumetric Analysis-C	ne aExercise		10
e a s	A	N 20	
C- Gravimetric Analysis-	One Exercise		10

M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part-II / 33.

2.	Organic	
Α-	Chromatography-One Exercise	10
B-	Qualitative Analysis-One Organic Compound	10
60		**
3.	Physical	
	One experiment isto be performed	20
4.	Viva	05
5.	Record	05

MATHEMATICS

SCHEME

Paper	Nomenclature	Teaching	Examination	Ma	x.Marks
	(4) Ta	Hrs./Week	Duration	SS	
	V	(†)		Sc.	Arts
I	ABSTRACTALGEBRA	4	3	75	66
II	DIFFERENTIALEQUATI	ONS 4	3	75	66
Ш	MECHANICS	4	3	75	68
	8	Ma	x. Marks	225	200
	1/ 2:	Max.	Pass Marks	81	72

PAPER-I ABSTRACTALGEBRA

Duration: 3Hrs.

Max.Marks:75(Science) 66(Arts)

Note 1. Common paper will be set for both the faculties of Social sciences and Science. However the marks obtained by candidates in the faculty of Social sciences will be converted according to the ratio of the maximum marks of the paper in two faculties.

Note 2. The paper is divided into three independent units. The question paper is divided into Three parts Part-A, Part-B and Part-C.

Part A- (15 Marks) is *compulsory* and contains 10 questions (50 words) at least 3 questions from each unit, each question is of 1.5 marks.

Part B- (15 Marks) is *compulsory* and contains 5 questions (100 words) at least one question from each unit, each question is of 3 marks.

Part C- (45 Marks) contains 6 questions two from each unit. The candidate is required to attempt 3 questions one from each Unit. Each question is of 15 marks (400 words).

UNIT-1

Definition of a group with examples, order of a finite group, general properties of groups, integral powers of an element of a group, order of an element of a group, subgroups, generation of groups, cyclic groups, coset, decomposition, Lagrange's theorem and its consequences, Fermat's and Euler's theorems.

UNITER

Normal subgroups and quotient groups, permutation, permutation groups, cyclic permutations, even and odd permutations, the alternating group An,

Cayley's theorem, morphism of Groups, homomorphism and isomorphism, the fundamental theorem of homomorphism.

UNIT-III

Ring. examples of rings, ring with unity, zero divisors, integral domain and fields, their examples and properties, characteristic of a ring and integral domain, subrings, subfields, prime filed, ring homomorphism, embedding of rings, field of quotients of an integral domain. ideals and their properties, principal ideal and principal ideal ring, prime ideal, maximal ideal, ideals and quotient rings, Euclidean rings, unique factorization domain, polynomial rings, remainder theorem, factor theorem, polynomials over the rational fields.

PAPER – II DIFFERENTIAL EQUATIONS

Duration: 3Hrs.

Max.Marks:75(Science) 66(Arts)

Note 1. Common paper will be set for both the faculties of Social sciences and Science. However the marks obtained by candidates in the faculty of Social sciences will be converted according to the ratio of the maximum marks of the paper in two faculties.

Note 2. The paper is divided into three independent units. The question paper is divided into Three parts Part-A, Part-B and Part-C.

Part A- (15 Marks) is *compulsory* and contains 10 questions (50 words) at least 3 questions from each unit, each question is of 1.5 marks.

Part B- (15 Marks) is compulsory and contains 5 questions (100 words) at least one question from each unit, each question is of 3 marks.

Part C- (45 Marks) contains 6 questions two from each unit. The candidate is required to attempt 3 questions one from each Unit. Each question is of 15 marks (400 words).

UNIT-1

Concept and formation of a differential equation, order and degree of a differential equation, equations of first order and first degree, equation in which the variables are separable, linear differential equations, Bernoulle's equation, homogeneous equations, linear equations and equations reducible to the linear form, exact differential equations, differential equations of first order and higher degree; solvable for x,y,p, Clairaut's form, singular solutions, geometrical meaning of a differential equation, orthogonal trajectories, linear differential equations with constant coefficients, ordinary homogeneous linear differential equations.

UNIT-II

Linear differential equations of second order, normal form, transformation of the equations by changing the dependent / independent variable, method of variation of parameters, ordinary simultaneous differential equations, total differential equations, exact differential equations of *nth* order.

UNIT-III

Series solution of differential equations, power series method, Bessel, Legendre and hypergeometric equations, Bessel, Legendre and hypergeometric functions and their properties, Laplace transformation, properties and Laplace transformation of some standard functions, Laplace transform of the derivative, inverse Laplace transformation and its applications in solving differential equations.

PAPER - III MECHANICS

Duration: 3Hrs.

Max.Marks:75(Science) 66(Arts)

Note 1. Common paper will be set for both the faculties of Social sciences and Science. However the marks obtained by candidates in the faculty of Social sciences will be converted according to the ratio of the maximum marks of the paper in two faculties.

Note 2. The paper is divided into three independent units. The question paper is divided into Three parts Part-A, Part-B and Part-C.

Part A- (15 Marks) is *compulsory* and contains 10 questions (50 words) at least 3 questions from each unit, each question is of 1.5 marks.

Part B- (15 Marks) is *compulsory* and contains 5 questions (100 words) at least one question from each unit, each question is of 3 marks.

Part C- (45 Marks) contains 6 questions two from each unit. The candidate is required to attempt 3 questions one from each Unit. Each question is of 15 marks (400 words).

UNIT:

Analytical conditions of equilibrium of coplanar forces, friction, virtual work, common catenary, forces in three dimensions, Poinsot's central axis, stable and unstable equilibrium.

UNIT-II

Velocities and accelerations along radial and transverse directions, and along tangential and normal directions, simple harmonic motion, rectilinear motion under variable laws, Hook's law, related problems on horizontal and vertical elastic string, linear motion in resisting medium.

UNITER

Constrained motion on smooth plane curves (Circular and Cycloidal motion) impact (direct and oblique), central orbits, p-r equation, apses, time in an orbit, Kepler's laws of planetary motion.

बी.एससी. भाग —II गणित

योजना

प्रश्न	शीर्षक	शिक्षण	परीक्षा अवधि	पूर्णांक	
पत्र		घंटे / सप्ताह	(ਬਂਟੇ)	विज्ञान	कला
I	अमूत बीजगणित	4	3	75	66
I ·	अवकल समीकरण	4	3	75	66
Ш	यात्रिकी	. 4	3	75	66
	पूर्णा	5		225	200
	न्यूनतम उत्तीर्णाट	5	******	81	72

प्रश्न पत्र.— I अमूर्त बीजगणित

समय : 3 घंटे

अधिकतम पूर्णांक : 75 (विज्ञान) 66 (कला)

नोट1. विज्ञान एवं सामाजिक विज्ञान दोनों संकायों के लिए एक ही प्रश्न-पत्र होगा। यद्यपि सामाजिक विज्ञान संकाय के परीक्षार्थियों के प्राप्तांक दोनों संकायों के अधिकतम पूर्णांक के अनुपात के अनुरुप परिवर्तित किये जाएगें।

नोट2. प्रश्न-पत्र तीन इकाईयों में विभक्त होगा। प्रश्न-पत्र तीन भागों यथा भाग अ, भाग ब, भाग स में होगा।

भाग अ (15 अंक) अनिवार्य है व इसमें 10 प्रश्न हैं। तथा प्रत्येक इकाई से कम से कम 3 प्रश्न है। प्रत्येक प्रश्न 1.5 अंक का होगा (50 शब्द) ।

 माग ब (15 अंक) अनिवार्य है व इसमें कुल 5 प्रश्न होंगे तथा प्रत्येक इकाई से कम से कम 1 प्रश्न है। अभ्यर्थी को सभी प्रांच प्रश्नों के उत्तर देने हैं। प्रत्येक प्रश्न 3 अंक (100 शब्द) का होगा ।

भाग स (45 अंक) में कुल 6 प्रश्न होंगे तथा प्रत्येक इकाई में से दो प्रश्न होंगे। अभ्यर्थी को प्रत्येक इकाई से एक प्रश्न करते हुए कुल तीन प्रश्न करने होंगे। प्रत्येक प्रश्न 15 अंक का होगा (400 शब्द)।

इकाई -1

समूह की परिभाषा उदाहरण सहित, परिमित समूह का कम, समूह के सामान्य प्रगुण, समूह के अवयव की पूर्णांक घात, समूह के अवयव का कम, उपसमूह, समूह का जनन, चकीय समूह, सहसमुच्चय, अपघटन, लाग्रांज प्रमेय और इसके परिणाम, फर्मेंट और आइलर प्रमेय ।

इकाई -II

प्रसामान्य उपसमूह और विभाग समूह, कमचय,कमचय समूह,चकीय कमचय,सम एवं विषम कमचय, एकान्तर समूह An, समाकारिता एवं तुल्यकारिता, कैली प्रमेय, समूह समाकारिता के मूल प्रमेय ।

इकाई —ा।

वलय, वलय के उदाहरण, इकाई सर्डित वलय, शून्य भाजक, पूर्णांक प्रान्त तथा क्षेत्र उनके उदाहरण एवं प्रगुण, वलय तथा पूर्णांकीय प्रान्त का अभिलक्षण, उपवलय, उपक्षेत्र, अभाज्य क्षेत्र, वलय समाकारिता, वलय का अन्तः स्थापन, पूर्णांकीय प्रान्त के विभागों का क्षेत्र ।

गुणजावली तथा उनके गुणधर्म, मुख्य गुणजावली तथा मुख्य गुणजावली वलय, अभाज्य गुणजावली, उच्चिक गुणजावली, यूक्लीडियन वलय, अद्वितीय गुणनखण्ड प्रान्त, बहुपद वलय, शेषफल प्रमेय, खण्ड प्रमेय, परिमेय क्षेत्र के बहुपद ।

प्रश्न पत्र-11

अवकल समीकरण

समय : 3 घंटे

अधिकतम पूर्णांक : 75 (विज्ञान)

66 (कला)

- नोट1. विज्ञान एवं सामाजिक विज्ञान दोनों संकायों के लिए एक ही प्रश्न-पत्र होगा। यद्यपि सामाजिक विज्ञान संकाय के परीक्षार्थियों के प्राप्तांक दोनों संकायों के अधिकतम पूर्णांक के अनुपात के अनुरुप परिवर्तित किये जाएगें।
- नोट2. प्रश्न-पन्न तीन इकाईयों में विभक्त होगा। प्रश्न-पन्न तीन भागों यथा भाग अ, भाग ब, भाग स में होगा।
- भाग अ (15 अंक) अनिवार्य है व इसमें 10 प्रश्न हैं। तथा प्रत्येक इकाई से कम से कम 3 प्रश्न है। प्रत्येक प्रश्न 1.5 अंक का होगा (50 शब्द) ।
- माग ब (15 अंक) अनिवार्य है व इसमें कुल 5 प्रश्न होंगे तथा प्रत्येक इकाई से कम से कम 1 प्रश्न है। अभ्यर्थी को सभी पांच प्रश्नों के उत्तर देने हैं। प्रत्येक प्रश्न 3 अंक (100 शब्द) का होगा ।
- भाग स (45 अंक) में कुल 6 प्रश्न होंगे तथा प्रत्येक इकाई में से दो प्रश्न होंगे।

अभ्यर्थी को प्रत्येक इकाई से एक प्रश्न करते हुए कुल तीन प्रश्न करने होंगे। प्रत्येक प्रश्न 15 अंक का होगा (400 शब्द)।

इकाई -!

अवकल समीकरण की अवधारणा तथा संरचना, अवकल समीकरण की कोटि तथा घात, प्रथम कोटि एवं प्रथम घात के अवकल समीकरण, समीकरण जिसमें चर पृथक्करणीय हों, रैखिय अवकल समीकरण, बरनौली समीकरण, समघात समीकरण, रैखिक समीकरण तथा रैखिक रूप में समानेय समीकरण, यथात्तथ अवकल समीकरण, प्रथम कोटि एवं उच्च घात की अवकल समीकरण, x, y, p के साधनीय समीकरण, क्लारेट रूप, विचित्र हल, अवकल समीकरण की ज्यामितीय व्याख्या, लम्बकोणीय संघेदियां, अचर गुणांक वाले रैखिक अवकल समीकरण, साधारण समधात रैखिक अवकल समीकरण।

इकाई --11

द्वितीय कम के रैखिक अवकल समीकरण, अभिलम्ब रूप, स्वतन्त्र/परतन्त्र चरों को बदलते हुए समीकरणों के रूपान्तरण, प्राचलों के विचरण की विधि, साधारण युगपत अवकल समीकरण, सम्पूर्ण अवकल समीकरण, nवीं कोटि की यथातथ अवकल समीकरण।

इकाई-111

अवकल समीकरणों का श्रेणी हल, घात श्रेणी विधि बैसल, लीजेण्डर एवं हाईपरज्योमेट्रिक समीकरण, बैसल, लीजेण्डर एवं हाईपरज्योमेट्रिक फलन तथा उनके गुणधर्म, लाप्लास रूपान्तरण, कुछ मानक फलनों के प्रगुण, लाप्लास रूपातरण, अवकलज का लाप्लास रूपान्तर एवं प्रतिलोम लाप्लास रूपान्तरण एवं अवकलन समीकरणों के हल करने में इनके अनुप्रयोग।

प्रश्न पत्र—III यान्त्रिकी

समय : 3 घंटे अधिकतम पूर्णांक : 75 (विज्ञान) 66 (कला)

- नोट1. विज्ञान एवं सामाजिक विज्ञान दोनों संकायों के लिए एक ही प्रश्न-पत्र होगा। यद्यपि सामाजिक विज्ञान संकाय के परीक्षार्थियों के प्राप्तांक दोनों संकायों के अधिकतम पूर्णांक के अनुपात के अनुरुप परिवर्तित किये जाएगें।
- नो ट2. प्रश्न-पत्र'तीन इकाईयों में विभक्त होगा। प्रश्न-पत्र तीन भागों यथा भाग अ, भाग ब, भाग स में होगा।
- भाग अ (15 अंक) अनिवार्य है व इसमें 10 प्रश्न हैं। तथा प्रत्येक इकाई से कम से कम 3 प्रश्न है। प्रत्येक प्रश्न 1.5 अंक का होगा (50 शब्द) ।
- भाग ब (15 अंक) अनिवार्य है व इसमें कुल 5 प्रश्न होंगे तथा प्रत्येक इकाई से कम

Max Mark-50

40 / M.D.S.U. Syliabus / B. Sc. Part - II

से कम 1 प्रश्न है। अभ्यर्थी को सभी पांच प्रश्नों के उत्तर देने हैं। प्रत्येक प्रश्न 3 अंक (100 शब्द) का होगा 1

स (45 अंक) में कुल 6 प्रश्न होंगे तथा प्रत्येक इकाई में से दो प्रश्न होंगे। अभ्यर्थी को प्रत्येक इकाई से एक प्रश्न करते हुए कुल तीन प्रश्न करने होंगे। प्रत्येक प्रश्न 15 अंक का होगा (400 शब्द)।

डकाई--।

समतलीय बलों की साम्यावस्था हेत विश्लेषिक शर्ते, घर्षण, कल्पित कार्य, सामान्य केटैनरी, तीन विमाओं में बल, पॉइनसॉट केन्द्रीय अक्ष, स्थाई व अस्थाई साम्य ।

इकाई--।।

अरीय व अनुप्रस्थ दिशाओं में तथा स्पर्श रेखीय व अभिलाम्बिक दिशाओं मे वेग एवं त्वरण, सरल आवर्त गति, चर नियमों के अन्तर्गत रेखिय गति । हक्स नियमः क्षेतिज एवं कध्वांघर प्रत्यास्थ डोरी से सम्बन्धित समस्याएं, प्रतिरोधी माध्यम में सरल रेखीक गति ।

इकाई-III

चिकने समतल वको पर प्रतिबन्धित गति, (वतीय एवं चक्रजीय गति) । संघड्ट (समक्ष एवं तिर्यक), केन्द्रीय कक्षा, p-r सभीकरण, स्तब्धिका, कक्षा में समय, ग्रह गति के केप्लर के नियम ।

R.Sc. Part- II EXAMINATION

Time: 3 hrs.

BOTANY

Scheme T	neory	Duration	Max Marks	Min. Marks
	Diversity of Seed Plants	3 hrs.	50	+
	Systematics of Angiosperms	3 hrs.	50 (57
	Structure, Development and		(4
Reproduct	ion in Flowering Plants.	3 hrs.	· 50 /	
Practicals	Based on suggested practical			
Exercises	of Papers I, II & III (One day)	5 hrs.	75	27

PAPER-I DIVERSITY OF SEED PLANTS

Note: Each theory paper is divided into three independent units. The question paper is divided into three parts Part -A, Part -B and Part - C, Part A (10 marks) is compulsory and contains 10 questions (20 words), at least three questions from each unit, each question is of one mark. Part -B (10 marks) is compulsory and contains five questions, at least one from

each unit. Candidate is required to attempt all five questions. Each question is of two marks (50 words). Part -C (30 marks) contains six questions, two from each unit. Candidate is required to attempt three

questions, one from each unit. Each question is of ten marks (400 words).

Characteristics of seed plants: Evolution of the seed habit. Seed plants with fruits (angiosperms) and without fruits (gymnosperms). Fossil and living seed plants.

Angiosperms: Origin and evolution. Primitive angiosperms. Diversity in plant forms in annuals, biennials and perennials, Convergence of evolution of tree habit in gymnosperms, monocotyledons and dicotyledons. Trees-largest and longest lived organisms.

Unit-II

Gymnosperms: General features, classification, Evolution and diversity of gymnosperms; Fossii gymnosperms. Morphology of vegetative and reproductive parts and life cycle of Cycas.

Unit-III

Morphology of vegetative and reproductive parts: Anatomy of root, stem and leaf, repoductive parts and life cycle of Pinus, and Ephedra. Significance of seed- suspended animation, Ecological adaptation, unit of genetic recombination and replenishment, dispersal methods.

Vegetative reproduction: Vegetative reproduction, grafting, economic aspects.

Suggested Readings:

Bhatnagar. S. P. and Moitra, A 1996. Gymnosperms. New Age international limited, New Delhi.

Gifford. E. M. and Faster. A. S 1988. Morphology and evolution of vascular plants. "W. H. freeman & Company, New Yark,

Sporne. K R. 1965. The morphology of Gymnosperms. Hutchinson & Co. (Publishers) Ltd. London.

Stewart, W. M. 1983. Paleobotany and the evolution of plants. Cambridge University Press, Cambridge.

Suggested Laboratory Exercises

Gymnosperms: Cycas

- Habit, armour of leaf bases on the stem (if Specimen is not available show photograph), very young leaf (circinate vernation) and old foliage leaves, scaly leaf, bulbils, male cone (specimen). microsporophyll, megasporophyll, mature seed.
- Study through permanent slides normal root (T.S.), stem (T.S.) (if section are not available show photographs') -ovule (L.S)
- Study through hand sections or dissections coralloid root (T.S.) rachis (T.S.) leaflet (V.S.). microsporophyll (VS), Pollen grains (W.M.)

Pinus

- Habit. long and dwarf shoot showing cataphylls and scale leaves. T.S, Wood showing growth rings, male cone 1st year, 2nd year and 3rd year Female cones winged seeds.
- Study through permanent slides-root (T.S.), female cone (L.S.). ovule (L.S.), embryo (W.M.) showing polycotyledonous condition.
- Study through hand sections or dissections- young stem (T.S.) old stem (wood) (T.L.S. and R.L.S.), needle (T.S.), Male cone (L.S. and T.S.). pollen grains (W.M.)

Ephedra

- Habit and structure of whole male and female cones.
- Permanent slides- female cones (L.S.)
- Hand Sections/dissections-node (L.S.), internode (T.S.), Macerated stem
 to see vessel structure, epidermal peel mount of vegetative parts to
 study stomata, male cone (T.S. and L.S.), pollen grains.

PAPER-II SYSTEMATICS OF ANGIOSPERMS

Time: 3 hrs. Max Mark-50

Note:- Each theory paper is divided into three independent units. The question paper is divided into three parts Part-A, Part-B and Part-C. Part A (10 marks) is compulsory and contains 10 questions (20 words), at least three questions from each unit, each question is of one mark. Part-B (10

M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II / 43

marks) is compulsory and contains five questions, at least one from each unit. Candidate is required to attempt all five questions. Each question is of two marks (50 words). Part -C (30 marks) contains six questions; two from each unit. Candidate is required to attempt three questions one from each unit. Each question is of ten marks (400 words).

UNITH

Angiosperm Taxonomy: Brief history, aims and fundamental concepts (Alpha taxonomy, omega taxonomy, holotaxonomy). Identification keys, Taxonomic literature. Herbarium technique, important herbaria and botanical gardens of India,

Botanical Nomenclature: Principles and rules, taxonoinic ranks. Type concept, principle of priority. Major contribution of Cytology, Phytochemistry and Taximetrics to taxonomy,

Unit-II

Classification of Angiosperms: Salient features of systems proposed by Bentham & Hooker, Engler & Prantl. Diversity of flowering plants as illustrated by members of the families-Ranunculaceae, Brassicaceae, Malvaceae, Rutaceae, Fabaceae.

Unit-III

Diversity of flowering plants as illustrated by members of the families-Apiaceae, Acanthaceae, Apocynaceae, Asclepiadaceae & Solanaceae, Lamiaceae, Chenopodiaceae, Euphorbiaceae, Liliaceae & Poaceae.

Suggested Readings

Davis, P.H. and Heywood, V.H. 1963, Principles of Angiosperm Taxonomy. Oliver and Boyd, London.

Heywood, V.H. and Moore, D.M (cds) 1984. Current concepts in "Plant taxonomy", Academic press, London.

Jeffrey.C. 1982, An Introduction to Plant Taxonomy, Cambridge University press Cambridge, London.

Jones S.B Jr. and Luchsinger, A.E. 1986. Plant Systematics (2nd edition) McGrawHill Book Co., New York.

Maheshwari, J.K. 1963. Flora of Delhi, CSIR, New Delhi.

Radford, A.E. 1986. Fundamentals of Plant Systematics. Harper and Row, New-York.

Singh. G 1999. Plant systematics: Theory and practice, Oxford and IBH Pvt. Ltd. New Delhi.

State. C.A.1989, Plant Taxonomy and Biosystematics (2nd edition) Edward Arnold London.

Suggested Laboratory Exercises

Angiosperms

The following species are suitable for study. The list is only indicative. Teachers may select plants available in their locality:

44 / M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part-II

1. Ranunculaccae: Ranunculus, Delphinium

2. Brassicaceae: Brassica, Alyssum, Iberis, Coronopus.

3. Malvaceae: Hibiscus, Abutilon

4. Rutaceac: Murraya, Citrus

5. Fabaceae: Faboideae: Lathyrus, Cajanus, Melilotus, Trigonella
Caesalpinioideae: Cassia, Caesalpinia
Mimosoideae: Prosopis, Mimosa, Acacia.

6. Apiaceae: Coriandrum, Foeniculum, Anethum.

7. Acanthaceae: Adhatoda, Peristrophe

8. Apocynaceae: Vinca, Thevetia, Nerium

9. Asclepiadaceae : Calotropis

10. Solanaceae: Solanum, Withania, Datura

11. Euphorbiaceae: Euphorbia, Phyllanthus

12. Lamiaceae: Ocimum, Salvia

13. Chenopodiaceae: Chenopodium. Beta

14. Liliaceae: Asphodelus. Asparagus

15. Poaceae: Avena, Triticum, Hordeum, Poa, Sorghum.

PAPER - III

STRUCTURE DEVELOPMENT AND REPRODUCTION IN FLOWERING PLANTS

Time: 3 hrs.

Max Mark-50

Note:- Each theory paper is divided into three independent units. The question paper is divided into three parts Part-A, Part-B and Part-C, Part A (10 marks) is compulsory and contains 10 questions (20 words), at least three questions from each unit, each question is of one mark. Part-B (10 marks) is compulsory and contains five questions, at least one from each unit. Candidate is required to attempt all five questions. Each question is of two marks (50 words). Part-C (30 marks) contains six questions two from each unit. Candidate is required to attempt three

UNIT-I

questions one from each unit. Each question is of ten marks (400 words).

The basic body plan of flowering plants – Modular type of growth, plant tissue and tissue system: types, functions and growth, primary tissue and secondary tissues (Permanent). Primary growth (Meristematic) & Secondary growth (Cambial)

The Shoot system: The shoot apical meristem and its histological organization; visualization of primary shoot in Monocotyledones & Dicotyledones, formation of internodes, branching pattern, Monopodial & sympodial growth canopy architecture.

UNITH

Cambium & its functions: formation of secondary xylem, a general account. Wood structure in relation to conduction of water and minerals.

M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II / 45

Characteristics of growth rings. Sap wood & heart wood, secondary phloem – bast fibers-structure, function relationship, periderm.

The root system: Root apical meristem, differentiation of primary & secondary tissues and their roles, structural modification for storage, respiration, reproduction and for interaction with microbes. Secondary growth (cambial) in root & stem. Anamolous secondary growth.

Unit-III

Leaf: origin, development and arrangement of leaves, diversity in size and shape, morphological and internal structure in relation to photosynthesis and water loss, adaptation to water stress, senescence and abscission of leaf.

Flower: A modified shoot, structure, development and varieties of flowers. Anther and pistil. The male & female gametophytes, types of pollination, pollen – pistil interaction, self incompatibility. Double fertilization, formation and development of seed, endosperm & embryo, Fruit development.

Suggested reading:

Bhojwani, S.S. and Bhatnagar, S.P 2000. The Embryology of Angiosperms, 4th revised and enlarged edition. Vikas Publishing House, Delhi.

Cutter, EG 1969. Part-I Cells and Tissues, Edward Arnold, London.

Cutter, EG 1971 Plant Anatomy. Experiment and Interpretation. Part II. Organs. Edward Arnold, London.

Esau.K. 1977. Anatomy of seed plants, 2nd edition, John Wiley & Sons, New York.

Fageri.K. and Vander Pijl 1979. The Principles of Pollination Ecology. Pergamon Press. Oxford.

Fahn.A. 1974. Plant Anatomy: 2nd Edition. Pergamon Press; Oxford. Harunann, H.T. and Keslker, D.E., 1976. Plant propagation: Principles and practices. 3rd edition. Prentice-Hall of India Pvt. Ltd., New Delhi king. J. 1997 Reaching for the Sun; How plants work, Cambridge University press; Cambridge, UK.

Mauseth, J.D. 1988. Plant Anatomy. The Benjamin/Cummings Publishing Company Inc. Menlo Park, California, USA.

Proctor, M And Yeo, P. 1973. The Pollination of Flowers. William Collins Sons, London.

Raven, P.H. Evert, R.F. and Eichhorn, S.E. 1999. Biology of Plants, 5th edition. W.R Freeman and Co., Worth Publishers, New York.

Thomas, P 2000, Trees; Their Natural History. Cambridge University Press. Cambridge.

Suggested laboratory Exercises

- Study of any commonly occurring dicotyledonous plant (for example Solanum nigrum; Kalanchoe) to understand the body plan and modular type of growth.
- 2. Life forms exhibited by flowering plants (by a visit to a forest or a garden),

- L.S. shoot tip to study the cytohistological zonation and origin of leaf primordium.
- Monopodial and sympodial types of branching in stems (especially rhizomes).
- Anatomy of primary and secondary growth in monocots and dicots using hand sections (or prepared slides). Structure of secondary phloem and xylem. Growth rings in wood. Microscopic study of wood in T.S., T.L.S. and R.L.S.
- Field study of diversity in leaf shape, size. Thickness, surface properties,
 / Internal structure of leaf structure and development of stomata (using epidermal peels of leaf).
- 7. Anatomy of the root. Primary and secondary structure.
- 8. Examination of a wide range of flowers available in the locality; methods of their pollination.
- 9. Structure of anther, microsporogenesis (using slides) and pollen; (using whole mounts). Pollen viability (using in vitro pollen germination.)
- 10. Structure of ovule and embryo sac development (using serial sections).
- 11. Test of self-incompatibility (using *Petunia axillaris*, *Brassica campestris*, *B. oleracea* or a suitable available material) using field pollinations.
- Nuclear and cellular endosperm, Embryo development in monocots and dicots (using slides/dissections)
- Simple experiments to show vegetative propagation (leaf cuttings in Bryophyllum, Sansevieria, Begonia, stem cuttings in Rose, Salix, money plant, sugarcane and Bougainvillea),
- 14. Germination of non-dormant and dormant seeds,

Marking Scheme

There shall be a practical examination of five hours (one day) duration and the distribution of marks shall be as follows:

		Max. N	tarks: 75
		Regular	Ex
1.	Practical Exercises(major & Minor) Covering Paper I	15	16
2.	Practical Exercises(major & Minor) Covering Paper II	15	16
3.	Practical Exercises (major & Minor) Covering Paper III	15	16
4.	Spots (Covering all the three papers) 6 spots	15	18
5.	Vîva Voce	08	09
6.	Practical Record	07	Nil
221	Total Marks	75	75

M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - H / 47

बी.एस.सी. पार्ट द्वितीय परीक्षा वनस्पति शास्त्र

सैद्धानि	तक परीक्षा योजना		1	
प्रश्न प	त्र संख्या	अवधि	अधिकतम अंक	न्युनतक अंक
पन्न 1	बीजीय पादपों की विशेषताएं	3 घण्टे	50)	4
पत्र 2	आवृतबीजीयों की वर्गिकी	3 घण्टे	50 }	57
पत्र 3	पुष्पीय पादपों की संरचना विकास एवं जनन	3 घण्टे	50	
76	प्रायोगिक परीक्षा पत्र 1 पत्र 2	5 घण्टे	75	27

बीजीय पादपों की विशेषताएं

समय — 3 घण्टे पूर्णांक: 50
नोट — प्रश्न पत्र तीन इकाइयों में विभक्त है। प्रश्न पत्र तीन भागों — भाग अ, भाग ब व भाग स में विभक्त है। भाग अ (10 अंक) अनिवार्य है व इसमें 10 प्रश्न है। (20 शब्द) तथा प्रत्येक इकाई से कम से कम 3 प्रश्न हैं। प्रत्येक प्रश्न 1 अंक का है। भाग ब (10 अंक) भी अनिवार्य है व इसमें कुल 5 प्रश्न है तथा प्रत्येक इकाई से कम से कम 1 प्रश्न है। अभ्यर्थी को सभी पांच प्रश्नों के उत्तर देने हैं। प्रत्येक प्रश्न 2 अंक (50 शब्द) का है। भाग— स (30 अंक) में कुल 6 प्रश्न है। प्रत्येक इकाई में से दो प्रश्न है। अभ्यर्थी को प्रत्येक इकाई से 1 प्रश्न करते हुए कुल 3 प्रश्न करने है प्रत्येक प्रश्न 10 अंक का (400 शब्द) है।

ईकाई – I

बीजीय पादपों के लक्षण : बीजीय स्वमाव का विकास, फलरहित (अनाकृतबीजीय) एवं फल सहित (आवृतबीजीय) प्राद्धप, जीवाश्मी एवं जीवित बीजीय पादप

आवृतबीजीय पादप : उद्भव एवं विकास, आद्य आवृतबीजीय पादप :

एक वर्षीय, द्विवर्षीय एवं बहुवर्षीय पादपों में विविधताएं, अनाकृतबीजीय पादपों में वृक्ष स्वभाव का अभिसारी विकास : एक बीजपत्री, द्विबीजपत्री पादप। वृक्ष—बृहदतम् एवं दीर्घायु जीव।

ईकाई – II

अनाकृतबीजीय पादपों के सामान्य लक्षण एवं उनका वर्गीकरण : अनाकृतबीजीय पादपों का विकास एवं विविधताएं, सायकस की बाह्य आकारिकी, कायिक व लैगिक अंगो का अध्ययन व जीवन चक्र।

ईकाई – Ш

कायिक एवं जननांगों की आकारिकी, *पाइनस* एवं *इफ्रिड़ा* की जड़, तना एवं पर्णों की आन्तरिक संरचना, जनन एवं जीवनकृत।

बीजों का महत्त्व, निलंबित प्राणक्ता (सस्पेंग्डेड एनीमेशन) परिस्थितिकीय अनुकूलन, आनुवांशिक पुर्नयोजन एवं पुर्नमरण (रिप्लेनीशमेंट) की ईकाई। प्रकींणन की विधियाँ : कायिक जनन— कायिक जनन कलम लगाना एवं आर्थिक पक्ष।

पत्र II

आवृत्तबीजीयों की वर्गीकी।

समय — 3 घण्टे पूर्णाक: 50
नोट — प्रश्न पत्र तीन इकाइयों में विभक्त है। प्रश्न पत्र तीन भागों — भाग अ, भाग ब व
भाग स में विभक्त है। माग अ (10 अंक) अनिवार्य है व इसमें 10 प्रश्न है। (20 शब्द)
तथा प्रत्येक इकाई से कम से कम 3 प्रश्न हैं। प्रत्येक प्रश्न 1 अंक का है। भाग
ब (10 अंक) भी अनिवार्य है व इसमें कुल 5 प्रश्न है तथा प्रत्येक इकाई से कम
से कम 1 प्रश्न है। अभ्यर्थी को सभी पांच प्रश्नों के उत्तर देने है। प्रत्येक प्रश्न 2
अंक (50 शब्द) का है। भाग — स (30 अंक) में कुल 6 प्रश्न है। प्रत्येक इकाई में
से दो प्रश्न है। अभ्यर्थी को प्रत्येक इकाई से 1 प्रश्न करते हुए कुल 3 प्रश्न करने

ईकाई - 1

है प्रत्येक प्रश्न 10 अंक का (400 शब्द) है।

आवृतबीजी वर्गीकी: संक्षिप्त इतिहास, उद्देश्य, आधारभूत संकल्पना, एत्फा वर्गिकी, ओमेगा वर्गीकी, होलांटेक्सोनोमी पहचान कुंजी, वर्गिकी साहित्य, हबॅरियम तकनीक, भारत के महत्वपूर्ण पादपालय (हरबेरिया) एवं वानस्पतिक उद्यान।

पादप नामकरण : सिद्धान्त एवं नियम, वर्गीकीय पद (रैंक), टाइप संकल्पना प्राथमिकता का सिद्धान्त, वर्गिकी में कोशिका विज्ञान, पादप रसायन एवं टेक्सीमिट्रिक्स (सांख्य वर्गिकी) का महत्वपूर्ण योगदान।

ईकाई - 11

आकृतबीजीयों का वर्गीकरण: बेन्थम एवं हुकर तथा एंग्लर व ग्रेन्टल द्वारा प्रतिपादित वर्गीकरण के प्रमुख लक्षण, विभिन्न कुल के पादपों की विविधताएँ — रेननकुलेसी, ब्रेसिकेसी, भालवेसी, रुटेसी, फेबेसी।

ईकाई -111

विभिन्न कुल के पुष्पीय पादपों में उपस्थित पादपों की विकिशताएं—एपीएसी, एकेन्थसी, एपोसाइनेसी, एस्कलीपिएडेसी, सोलेनेसी, लेमिएसी, चीनोपोडिएसी, यूफोर्बिएसी, लिलिएसी एवं पोएसी।

पत्र ॥

पुष्पीय पादपों की संरचना, विकास एवं जनन

समय — 3 घण्टे पूर्णांक': 50
नोट — प्रश्न पत्र तीन इकाइयों में विभक्त है। प्रश्न पत्र तीन भागों — भाग अ, भाग ब व
भाग स में विभक्त है। भाग अ (10 अंक) अनिवार्य है व इसमें 10 प्रश्न है। (20 शब्द)
तथा प्रत्येक इकाई से कम से कम 3 प्रश्न हैं। प्रत्येक प्रश्न 1 अंक का है। भाग
ब (10 अंक) भी अनिवार्य है व इसमें कुल 5 प्रश्न है तथा प्रत्येक इकाई से कम
से कम 1 प्रश्न है। अभ्यर्थी को सभी पांच प्रश्नों के उत्तर देने है। प्रत्येक प्रश्न 2
अंक (50 शब्द) का है। माग— स (30 अंक) में कुल 6 प्रश्न है। प्रत्येक इकाई में
से दो प्रश्न है। अभ्यर्थी को प्रत्येक इकाई से 1 प्रश्न करते हुए कुल 3 प्रश्न करने
है प्रत्येक प्रश्न 10 अंक का (400 शब्द) है।

ईकाई - 1

पुष्पीय पादपों की आधारमूत रचना — मोडयूलर वृद्धि, प्राथमिक उत्तक एवं उत्तक प्रणाली—प्रकार कार्य एवं वृद्धि, प्राथमिक उत्तक एवं द्वितीय उत्तक (स्थाई) प्राथमिक वृद्धि (विभज्योतक) एवं द्वितीयक वृद्धि (एधीय)।

वायव अक्ष तन्त्र — शीर्षस्थ विभज्योतक तथा इसका औत्तिकीय संगठन, एकबीजपत्री एवं द्विबीजपत्री में प्राथमिक तना / तने का मानस दर्शन / कल्पना, पर्व (इन्टरनोड्स) का बनना, शाखाओं के प्रतिरूप, एकलक्षी (मोनोपोडियल) एवं संधिताक्षी (सिमपोडियल) वृद्धि; वितान (केनोपी) शिल्प संघटन।

ईकाई - II

एक्षा एवं उसके कार्य : द्वितीयक दारू (जायलम) का बनना, जल एवं खनिजों के परिवहन से सम्बन्धित काष्ठ की संरचना के सामान्य लक्षण, वृद्धि वलयों की विशेषताएं रस काष्ठ एवं हृद काष्ठ, काष्ठीय कंकाल की संरचना द्वितीयक पोषवाह की संरचना, कार्य एवं सम्बन्ध, परित्वक।

जडतंत्र – मूल शीर्षस्थ विभज्योतक, प्राथमिक एवं द्वितीयक उत्तकों का विभेदीकरण एवं उनकी भूमिका, खाद्य संग्रह, श्यसन, जनन एवं सूक्ष्म जीवों के साथ अभिक्रिया हेतू जड़ों की सरंचना का रूपान्तरण, असामान्य द्वितीयक वृद्धि।

ईकाई - III

पत्ती — पणौ की उत्पत्ति, विकास, व व्यवस्था, आमाप व आकार की विविधता, प्रकाश संश्लेषण तथा जल क्षति से सम्बन्धित आकारिकीय व आंतरिक संरचना, जल संत्रास के अनुकूलन, जीर्णता एवं विलगन।

पुष्प एक रूपांतरित प्ररोह, पुष्पों की संरघना, विकास व भिन्नताएँ। पुकेसर एवं स्त्रीकेसर की संरचना, नर व मादा युग्मकोव्भिद् परागण के प्रकार पराग व स्त्रीकेसर की अन्योन्यक्रिया, स्व अनिषेच्यता, दोहरा निषेचन, बीज का निर्माण व विकास, भ्रूणपोष एवं भ्रूण, फल का विकास।

अंक योजना

प्रायोगिक परीक्षा की अवधि पांच घंटो (एक दिन) की होगी तथा अंको का वितरण निम्न प्रकार से होगा।

	3. a		
		पू	र्णाक : 75
			विद्यार्थी
	** ***	नियमित	स्वयंपाठी
1.	प्रायोगिक अभ्यास (मुख्य एवं गौण) प्रथम प. पत्र में से	15	16
2.	प्रायोगिक अभ्यास (मुख्य एवं गौण) हितीय प एन में के	15	16
3.	प्रायोगिक अभ्यास (मुख्य एवं गौण) तृतीय प. पत्र में से	15	100
4.	प्रादर्श (स्पॉट) ६ (समी प्र. पत्र कवर करते हुए)	15	16.
5.	मौखिक परीक्षा	285	16
6.	प्रायोगिक पुस्तिका (रिकार्ड)	-, 8	9
٥.	अनिवानक पुरस्तका (१४काछ)	7	-
	कुल अंक	75	75

M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II / 51

(B.Sc. PART II ZOOLOGY)

Scheme:	-02	40	98	7.1
Paper Duratio	on	Max. N	Marks	Min. Pass Marks
Paper I 3 hrs.		50		18
Paper II 3 hrs.	14	50		18 .
Paper III	3 hrs.	50		18
Practical 5 hrs.		75	(2) (4)	27
Total Marks		225		81

Note: Each theory paper is divided into three independent units. The question paper is divided into three parts Part -A, Part -B and Part -C. Part A (10 marks) is compulsory and contains 10 questions (20 words) at least three questions from each unit, each question is of one mark. Part -B (10 marks) is compulsory and contains five questions at least one from each unit. Candidate is required to attempt all five questions. Each question is of two marks (50 words). Part -C (30 marks) contains six questions, two from each unit. Candidate is required to attempt three questions, one from each Unit. Each question is of ten marks (400 words).

PAPER I

STRUCTURE AND FUNCTIONS OF INVERTEBRATE TYPES

UNIT I

Structural and functional organisation of vital systems of nonchordates as examplified by Amoeba, Paramecium, Euglena, Obelia, Sycon, Fasciola, Taenia, Nereis, Hirudinaria, Palaemon, Lamellidens, Pila and Asterias:

- 1 Locomotion: Pseudopodial (Amoeba), ciliary (Paramecium) and flagellar (Euglena), parapodial (Nereis), pedal muscular foot (Pila) and tube feet (Asterias).
- Skeleton: Endoskeleton (spicules of Sycon), exoskeleton, chitinous (Palaemon), calcareous (Corals, Pila, Lamellidens, Asterias), siliceous (Radiolaria).
- Nervous System: Sensory and nerve cells (Obelia); brain ring and longitudinal nerves (Fasciola and Taenia), brain and ventral nerve cord (Nereis, Palaemon), nervous system of Pila and Lamellidens.
- Sense-organs: Statocyst and osphradium (Lamellidens and Pila), compound eye (Palaemon) and simple eye (Nereis, Pila), tactile and olfactory organs (Palaemon), nuchal organs (Nereis).

UNIT II

Food, Feeding, Digestive structures and Digestion: Autotrophic (Euglena), heterotrophic: through food vacuole (Paramecium) and in hydroid and medusoid zooids (Obelia), parasitic (Fasciola, Taenia, Hirudinaria),

- predatory (Nereis, Palaemon, Asterias), filter feeding (Lamellidens)
- 2 Respiration: Aquatic general body surface (Euglena, Nereis, Hirudinaria), dermal branchiae (Asterias), parapodia (Nereis), gills (Palaemon, Lemellidens, Pila), aerial. pulmonary sac (Pila), trachea (Insect), anaerobic (Fasciola, Taenia).
- 3 Excretion: General body surface (Protozoa, Sycon, Obelia), protonephridial system and flame cells (Fasciola, Taenia). nephridia (Nereis, Hirudinaria), malpighian tubules (insect); organ of Bojanus (Lamellidens, Pila).
- 4 Circulation: Cyclosis (Euglena, Paramecium), diffusion (Sycon, Obelia, Fasciola, Taenia), open circulatory system (Hirudinaria, Palaemon, Lamellidens, Pila, Asterias), closed circulatory system (Nereis).

UNIT III

- 1 Reproduction: Asexual (Paramecium, Euglena, Sycon), alternation of generation (Obelia), sexual (Fasciola, Taenia, Nereis, Lamellidens, Pila, Hirudinaria, Asterias).
- 2 Salient Features of Hemichordata
- 3 Evolution of canal system of sponges
- 4 Parasitic adaptations in helminthes and arthropods
- 5 Social organisation in termites and Bees
- 6 Direct and indirect development in insects
- 7 Water vascular system of starfish.

PAPER II

ANIMAL PHYSIOLOGY AND BIOCHEMISTRY

UNIT- I

Animal Physiology with special reference to Mammals:

- Osmoregulation, membrane permeability, active and passive transport across membrane.
- 2 Physiology of Digestion: nature of food stuff, various types of digestive enzymes and their digestive action in the alimentary canal.
- 3 Physiology of Circulation: Composition and function of blood, mechanism of blood clotting, heart beat, cardiac cycle, blood pressure, body temperature regulation.
- 4 Physiology of Respiration: Mechanism of breathing, exchange of gases, transportation of oxygen and carbon dioxide in blood, regulation of breathing.
- Physiology of Excretion: Kinds of nitrogenous excretory end-products (aminotelic, ureotelic and uricotelic), role of liver in the formation excretory end products, functional architecture of mammalian kidney tubule and formation of urine, hormonal regulation of water and electrolyte balance.

UNIT II

Regulatory aspects of animal physiology

- Physiology of Nerve Impulse and Reflex Action: Functional architecture
 of a neuron, origin and propogation of nerve impulse, synaptic transmission, spinal refex arc, central control of reflex action.
- Physiology of Muscle Contraction: Functional architecture of skeletal muscle, chemical and biophysical events during contraction and relaxation of muscle fibres.
- Types of Endocrine Glands, their secretions and functions: Pituitary, Adrenal, Thyroid, Islets of Langerhans, Testis and Ovary. Elementary idea about mechanism of hormone action
- Hormonal control of male and female reproduction and implantation, parturition and lactation in mammals.
- 5 Preliminary idea of neurosecretion, hypothalmic control of pituitary function: neuroendocrine and endocrine mechanism of Insecta.

UNIT III

BIOCHEMISTRY

- 1 Carbohydrate: Structure, function and significance. Oxidation of glucose through glycolysis. Krebs cycle and oxidative phophorylation, elementary knowledge of interconversion of glycogen and glucose in liver, role of insulin.
- Proteins: Essential and non-essential amino acids, catabolism decarboxylation, fate of ammonia (ornithine cycle), fate of carbon skeleton. Structure, function and significance.
- 3 Lipids: Structure, function and significance. Biosynthetic and beta oxidative pathways of fatty acids, brief account of biosynthesis of triglycerides.

PAPER III

IMMUNOLOGY, MICROBIOLOGY AND BIOTECHNOLOGY

UNIT I

Immunology

- Immunology: Definition, types of immunity, innate and acquired, humoral and cell mediated.
- 2 Antigen: Antigenicity of molecules, haptens
- 3 Antibody: Definition (IgG, IgM, IgD, IgA and IgE) outline idea of properties and function of ech class of immunoglobulin.
- 4 Antigen-antibody reactions: Precipitation reaction, agglutination reaction, neutralizing reaction, complement and lytic reactions and phago-cytosis.
- 5 Cells of Immunity; Macrophages, lymphocytes (B and T types), T Helper cells, T-killer cells, plasma cells and memory cells.
- 6 Mechanism of humoral or antibody mediated immunity.

UNIT II

Microbiology

- Brief introduction to the history of microbiology: work of Antony Van Leuwenhock, theory of spontaneous generation, Germ theory of fermentation and disease, Works of Louis Pasteur, John Tyndal, Robert-Koch and Jenner.
- The Prokaryota (Bacteria) Structural organization :
- i) Size, shapes and patterns
 - Structural organization
 Slime layer (capsule), cell envelopes cytoplasmic membrane (inner membrane) cell wall (outer membrane) of Gram negative and Gram positive bacteria, mesosomes, cytoplasmic organization cell projections, flagella and pili.
- 3. Genetic material of bacteria.
 - i) Chromosome (ii) Plasmids (iii) replication of bacterial DNA.
- 4 Reproduction in Bacteria, asexual re-production: binary fission, budding, endospore formation, exospore and cyst formation, sexual reproduction, conjugation.
- 5 Microbial nutrition culture of Bacteria
 - a) Carbon and energy source
 - b) Nitrogen and minerals
 - c) Organic growth factors
 - d) Environmental factors: Temperature, hydrogen-ion concentration
- 6 Bacteria of medical importance
 - i) Gram positive
 - a) Cocci: Staphylococci, Streptococci
 - b) Bacilli : Diphtheria, Tetanus
 - ii) Gram-negative
 - a) Cocci: Gonorrhea, Meningitis
 - b) Bacilli : Diarrhea
 - iii) Mycobacteria: Tuberculosis, Leprosy.
- 7 AIDS and Hepatitis (with emphasis on B)
 - i) The causative agents
 - ii) Transmission
 - iii) Pathogenicity
 - iv) Laboratory diagnosis, treatment and prevention,

UNIT III

Biotechnology

- History, scope, significance of Biotechnology. Major areas of Biotechnology, Biotechnology industries in India.
- 2. Vectors for gene transfer (plasmids and phages). Basic concepts of cell

54 /M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II

and tissue culture. Hybridoma technology.

- 3. Monoclonal antibodies and their applications.
- 4. Protoplast fusion in Prokaryotes and Eukaryotes.
- 5. Recombinant DNA technology and its application.
- Bacteria and genetic engineering (outline idea only), benefits of genetic engineering, potential hazards and regulations of genetic engineering.
- 7. Transgenic animals and their uses in biotechnology.
- Brief account of cloning; genomic research its advantages and disadvantages.
- Biotechnology in Medicine, P.C.R., Antibiotics, Vaccines, Enzymes, Vitamins, Steroids.
- Environmental Biotechnology: Metal and petroleum recovery, pest control, waste water treatment.
- Food and drink and dairy microbiology (outline idea only): Fermented food production: dairy products, alcoholic beverages and vinegar, microbial spoilage and food preservation.

PRACTICAL ZOOLOGY

Duration 5 hrs.

Max. Marks 75

Min. Marks

27

Practical work based on Papers I. II and III

1. Study of Museum Specimens:

Platyhelminthes - Taenia, Fasciola, Planaria.

Annelida - Neanthes, Heteronereis, Aphrodite, Chaetopterus, Arenicola, Glossiphonia, Pontobdella, Polygordius, Peripatus.

Arthropoda: Linulus, Spider, Scorpion, Centipede, Millipede, Lepas, Balanus, Squilla, Eupagurus, Crab, Mantis, Honeyhee, Locust, Silkworm moth, Beetle, White grub.

Mollusca: Chiton, Aplysia, Cypraea, Mytilus, Pearl oyster, Dentalium, Loligo, Nautilus

Echinodermata: Pentaceros, Echinus, Ophiothrix, Cucumaria, Antedon.

II. Study of Microscopic Slides:

Platyhelminthes: Planaria, Fasciola, Taenia, T.S. body of Fasciola, Miracidium. Sporocyst, Radia and Cercaria larvae of Fasciola, Scolex, T.S. mature proglottid of Taenia, Cysticercus.

Aschelminthes: Wuchereria, Dracunculus.

Annelida: T.S. body of Nereis

Arthropoda - V.S. of integument (cuticle). Pediculus, Bedbug, Termite (various castes). Cyclops, Daphnia, Crustacean larvae.

Mollusca: V.S. shell, T.S. gill of Pila: Glochidium.

III. Permanent Preparation and Study of the following

Ovary, nephridia, nerve ring and setae of Earthworm, hastate plate and

statocyst of Prawn, gill lamella, radula and T.S. osphradium of Pila.

IV. External feature and Anatomy

Prawn/Squilla: External features, appendages, alimentary canal and nervous system

Any vector/pcst snail: External anatomy, pallial organs and nervous system.

Note: External features and anatomy should be studied preferably by digital techniques and alternatives. Whenever live animal is studied, it should be either pest or culturable species without paining them.

V. Microbiology.

- 1. Preparation and use of culture media for microbes.
- 2. Study of microbes in food materials
- 3 Educational tour to microbiological laboratories, dairy, food processing factory, distillery, museum of natural science for first hand study and collection of material. Methods of microbial waste disposal. Candidates are expected to submit a report of their visit.

VI. Animal Physiology

- 1 Counting of red and white blood cells in a blood sample.
- 2 Estimation of hacmoglobin in a blood sample.
- 3 Estimation of haematocrit value in a blood sample.
- 4 Demonstration of enzyme activity (catalyses) in liver.
- 5 Study of salivary, pancreatic and gastric digestion.
- 6 Study of estrus cycle by vaginal smear technique in the rat/mouse.
- 7 Study of hormonal control of insect metamorphosis using larva of house fly.
- 8 Study of histological structure of major endocrine glands of mammals and their physiological importance using slide/charts/models/digital techniques.

VIL Biochemistry

- Detection of proteins, carbohydrates and lipids.
- 2 Identification of different kinds of mono-, di and poly saccharides in the given samples.
- 3 Demonstration of the principle of paper chromatography.

VIII. Live Zoology:

To study local invertebrate fauna. Observation of their locomotion, feeding, respiration, circulation and reproduction in the natural habitats. Student is required to prepare a report of these observations and submit along with the practical record. A note on the conservation of invertebrate fauna is compulsory in this report.

- Note: (i) Use of animals for dissection is subject to the conditions that these are not banned under the Wild life (Protection) Act.
- (ii) Those Institutions which are already having Zoology Museums should not procure Museum Specimens now onwards and should use charts /

slides / models / photographs and digital alternatives in case of need. Those new institutions which are not having Zoology Museum in their Department should provide learning related to zoological specimens with the help of charts / slides / models / photographs and digital alternatives/ and visit of students to already established museums.

Scheme of Practical Examination

Tir	ne: 5 hrs.	Min.Pass Marks: 27	Max. Marks: 75 tudents/Non-Collegiate
1	Anatomy	ricgular/23-5	05
2	Permanent prepa	aration	06
2	Exercise in Ani		05
4 5	Exercise in Bio	chemistry	08
5	Exercise in Mic	robiology	07
6	Identification ar		
	Spots (1 to 8)		16
7	Live Zoology: S	study report of animals	08
	in Nature	5.0 (5.0	8
8	Viva-voce		10
9	Class record		10
	Total		75

बी.एससी. पार्ट II

योजना :		
प्रश्न पत्र अवधि 54	अधिकतम अंक	न्यूनतम उत्तीर्ण अंक
प्रश्न पत्र—I 3 घण्टे	50	18
प्रश्न पत्र-II 3 घण्टे	50	18
प्रश्न पत्र–III 3 घण्टे	50	18
प्रायोगिक 5 घण्टे	75	. 27
कुल अंक	225	81

नोट: प्रश्न पत्र तीन इकाइयों में विमक्त है। प्रश्न पत्र तीन मागों —माग अ, माग ब व भाग स में विभक्त हैं। भाग अ (10 अंक) अनिवार्य है व इसमें 10 प्रश्न है। (20 शब्द) तथा प्रत्येक इकाई से कम से कम 3 प्रश्न हैं। प्रत्येक प्रश्न 1 अंक का है। भाग ब (10 अंक) भी अनिवार्य है व इसमें कुल 5 प्रश्न हैं तथा प्रत्येक इकाई से कम से कम 1 प्रश्न हैं। अभ्यर्थी को सभी पांच प्रश्नों के उत्तर देने हैं। प्रत्येक प्रश्न 2 अंक (50 शब्द) का है। भाग—स (30 अंक) में कुल छ प्रश्न हैं। प्रत्येक इकाई में से दो प्रश्न है। अभ्यर्थी को प्रत्येक इकाई से एक प्रश्न करते हुए कुल तीन प्रश्न करने है प्रत्येक प्रश्न 10 अंक का है (400शब्द)।

प्रश्न पत्र I

अकशेरूकी प्रारूपों की संरचना एवं कार्य

इकाई - 1

अकशेरुकियों के प्रमुख तंत्रों का संरचनात्मक एवं कार्यिकी संगठन ; उदाहरण — अमीबा, पैरामीशियम, यूग्लीना, ओबेलिया, सायकॉन, फेसीओला, टीनिया, नेरीस, हिरुडीनेरिया, पेलिमोन, लैमेलिडेन्स, पायला, एस्टेरियस।

 चलन (गमन) : कूटपादीय (अमीबा), पक्ष्माभिकीय (पैरामीशियम) और कशाभिकीय (युग्लीना); पार्श्वपादीय (नेरीस); पेशीय पाद (पाइला) और नाल पाद (एस्टेरियस)

 कंकाल : अन्तः कंकाल (सायकॉन की कंटिकाएँ), बाह्य कंकाल – काइटिनी (पेलिमोन), कैल्शियमी (प्रवाल, पाइला, लैमेलिडन्स, एस्टेरियस), सिलीकामय (रेडियोलेरिया)

 तंत्रिका तंत्र: संवेदी और तंत्रिका कोशिकाएँ (ऑबेलिया); मस्तिष्क वलय और अनुदैध् र्य तंत्रिकाएँ (फेसीओला और टीनिया); मस्तिष्क और अधर तंत्रिका रज्जु (नेरीस, पेलिमोन); पाइला और लैमेलिङन्स का तंत्रिका तंत्र।

 संवेदी अंग: सन्तुलन पुटिका और जलेक्षिका (लैमेलिङन्स और पाइला), संयुक्त नेत्र (पेलिमोन) और सरल नेत्र (नेरीस और पाइला), स्पर्शज्ञापक और घाण अंग (पेलिमोन), न्युकल अंग (नेरीस)।

इकाई – II

 खाद्य, अशन, पाचक संरचनाएँ और पाचन : स्वं पोशी (यूरलीना), विषम पोषीय; खाद्य रिक्रितका द्वारा (पैरामीशियम) और हाइड्रोइड जीवक और मेड्सोइड जीवक में (ओबेलिया); परजीवीय (फेसीओला, टीनिया, हिरूडीनेरिया); मक्षकी (नेरीस, पेलिमोन, एस्टेरियस); निस्पंदन अशन (लैमेलिडेन्स)

 श्वसन: जलीय-सामान्य देह सतह (यूग्लीना, नेरीस, हिरूडीनेरिया), चर्मीय क्लोम (एस्टेरियस), पार्श्वपाद (नेरीस), गिल्स (पेलिमोन, लैमेलिडन्स, पाइला), वायवीय, फुफ्फुस कोष (पाइला), श्वास नलिका (कीट); अवायवीय (फेसीओला, टीनिया)

 उत्सर्जन: सामान्य देह सतह (प्रोटोजोआ, सायकॉन, ओबेलिया); आदि वृक्कीय तंत्र ओर ज्वाला कोशिकाएँ (फेसीओला, टीनिया), वृक्कक (नेरीस, हिरूडीनेरिया); मैल्पीघी नलिकाएँ (कीट); बोजेनस के अंग (तैमेलीडेन्स, पाइला)

 परिसंचरण तंत्र : चक्रण (यूग्लीना, पैरामीशियम); विसरण (सायकॉन, ओबेलिया, फेसीओला, टीनिया); खुला परिसंचरण तंत्र (हिरूडीनेरिया, पेलिमोन, लैमेलीडन्स, पाइला, एस्टेरियस); बन्द परिसंचरण तंत्र (नेरीस)

इकाई - III

- प्रजनन : अलैंगिक (पैरामीशियम, यूग्लीना, सायकॉन), पीढ़ी एकान्तर्फ (ओबेलिया);
 लैंगिक (फेसीओला, टीनिया, नेरीस, लैमेलीडेन्स, पाइला, हिर्कुझेनेरिया, एस्टेरियस)
- 2. हेमी कोर्डेटा के मुख्य लक्षण।

स्पंजों में नाल तंत्र का उद्विकास।

58 /M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II

- कृमियों एवं आर्थोपोडा में परजीवी अनुकूलन।
- दीमक और मध्मक्खी में सामाजिक संगठन।
- कीटों में प्रत्यक्ष एवं अप्रत्यक्ष परिवर्धन।
- 7. तारामीन में जल संवहन तन्त्र।

प्रश्न पत्र II जन्तु कार्यिकी एवं जैव रसायन इकाई I

जन्तु कार्यिकी-स्तनियों के विशेष सन्दर्भ में :

- परासरण नियमन, झिल्ली पारमभ्यता, झिल्ली के आर पार सक्रिय एवं निष्क्रिय परिवहन।
- पाचन कार्यिकी : भोज्य पदार्थ की प्रकृति, विभिन्न प्रकार के पाचक एन्जाइम्स और आहार नाल में उनकी पाचक क्रिया।
- परिसंचरण की कार्यिकी : रक्त का संगठन एवं कार्य; रक्त स्कंधन की क्रियाविधि; हृदय स्पंदन; हृदय चक्र; रक्त दाब; दैहिक ताप नियमन।
- श्वसन की कार्यिकी : सवांतन की क्रियाविधि; गैसों का विनिमय; रक्त में कार्बन—डाई—ऑक्साइड एवं ऑक्सीजन का परिवहन; सवांतन का नियमन्।
- उत्सर्जन की कार्यिकी : नाईट्रोजन युक्त उत्सर्जी पदार्थों के अंत उत्पादों के प्रकार (अमोनोटेलिक, यूरिओटेलिक एवं यूरिकोटेलिक) ; इन अंत उत्पादों के निर्माण में यकृत की भूमिका; स्तनधारी वृक्क निलका का क्रियात्मक स्वरूप एवं मूत्र निर्माण; जल और विद्युत घटकों का हार्मोनीय नियमन।

इकाई – ॥

जन्तु कार्यिकी के नियामक पहलू

- तिन्त्रका आवेग एवं प्रतिवर्ती क्रिया की कार्यिकी : एक तिन्त्रका कोशिका का क्रियात्मक स्वरूप, तिन्त्रका आवेग की उत्पत्ति एवं संवहन, युग्मानुबन्धन प्रेषण, मेरू प्रतिवर्ती चाप, प्रतिवर्ती क्रिया का केन्द्रीय नियन्त्रण।
- पेशी संकुचन की कार्यिकी : कंकाल पेशी का क्रियात्मक स्वरूप, पेशी तन्तुओं के संकुचन एवं शिथिलन के दौरान होने वाली रसायनिक एवं जैव मौतिकीय घटनाएँ।
- अन्तः स्त्रावी ग्रन्थियों के प्रकार, उनके स्वमाव व कार्य, पीयूश, अधिवृक्क, थाइरॉइड, लैंगर हैंस की द्वीपिकार्ये, वृशण, अण्डाशय। हार्मोन क्रिया की क्रियाविधि की प्रारम्भिक जानकारी।
- नर एवं मादा प्रजनन का हॉर्मोनों द्वारा नियन्त्रण और आरोपण, प्रसव और स्तनियों में दुग्ध स्त्राव।
- 5 तिन्त्रका स्त्रवण का प्रारम्भिक ज्ञान, पीयूष के कार्यों का हाईपोथैलेमस द्वारा नियन्त्रण; कीटों की तिन्त्रका अंतः स्त्रावी एवं अन्तः स्त्रावी क्रियाविधि।

इकाई - ॥

जैव रसायन :

1 कार्बोहाइड्रेट : संरचना, कार्य एवं महत्व। ग्लाइकोलाइसिस द्वारा ग्लूकोज का आक्सीकरण, क्रेब चक्र एवं आक्सीकारक फॉस्फोरिलीकरण, यकृत में ग्लाइकोजन एवं ग्लूकोज के अन्तः रूपान्तरण का प्रारम्भिक ज्ञान, इन्सुलिन की मूमिका।

2 प्रोटीन्स : आवश्यक एवं अनावश्यक अमीनो अम्ल, अपचय, डीकार्बेक्सिलीकरण, अमोनिया की नियति (ऑर्निथिन चक्र), कार्बन कंकाल की नियति। संरचना, कार्य एवं महत्व।

3 वसा : संरचना, वर्व एवं महत्व। वसा अम्लों का जैव संश्लेशण एवं बीटा-ऑक्सीकरण

प्रश्न पत्र III प्रतिरक्षा—विज्ञान, सूक्ष्मजैविकी और जैव तकनीकी इकार्ड —I

प्रतिरक्षा-विज्ञान

- प्रतिरक्षा विज्ञान : परिभाषा, प्रतिरक्षा के प्रकार; अन्तरजात (स्वमाविक) एवं उपार्जित प्रतिरक्षा; तरल एवं कोशिका मध्यवर्ती प्रतिरक्षा।
- 2. प्रतिजन : अणुओं की प्रतिजनिता, हैप्टेन्स।
- प्रतिरक्षी : परिमाषा (IgG, IgM, IgD, IgA एवं IgE) इम्यूनोग्लोब्यूलिन के प्रत्येक वर्ग के गुणों एवं कार्यों की रूपरेखा।
- प्रतिजन-प्रतिरक्षी अभिक्रियाएँ : अवक्षेपण अभिक्रिया, समूहन अभिक्रिया, उदासीनीकरण अभिक्रिया, पूरक एवं लयन अभिक्रियाएँ और कोशिका मक्षण।
- प्रतिरोधकता की कोशिकाएँ व ह्द भोजी, लिम्फोसाइट (बी व टी प्रकार),
 टी–सहायक कोशिकाएँ, टी–मारक कोशिकाएँ, प्लाज्मा कोशिकाएँ एवं स्मरण कोशिकाएँ।
- तरल या प्रतिरक्षी मध्यवर्ती प्रतिरोधकता की क्रियाविधि।

इकाई - 11

सूक्ष्मजैविकी :

आधारभूत सूक्ष्मजैविकी

- सूक्ष्मजैविकी के इतिहास का संक्षिप्त परिचय: एन्टोन वान ल्यूवान हॉक का कार्य; स्वतः जनन का सिद्धान्त; किण्वन और रोगों का जर्म सिद्धान्त; लुईस पाश्चर, जॉन टिन्डल, राबर्ट कॉक और जेन्नर के कार्य।
- प्रोकैरीयोटा (जीवाणु) संरचनात्मक संगठन :

((4)((4) (1)())

- (i) आकार, आकृति एवं व्यवस्था का प्रतिरूप
- (ii) संरचनात्मक संगठन :श्लेष्मिक स्तर, सम्पुट; कोशिका आवरण; कोशिकाद्रव्यी झिल्लियाँ (आंतरिक झिल्ली),

ग्रैम ग्राही और ग्रैम अग्राही जीवाणु की कोशिका भित्ती (बाह्य झिल्ली); मीजोसोम, कोशिकाद्रव्यी संगठन; कोशिका प्रवर्ध; कशाभ एवं पिलि।

3. जीवाणु का आनुवंशिक पदार्थ :

(i) गुणसूत्र (ii) प्लेज्मिड्स (iii) जीवाणुओं के डी एन ए का प्रतिलिपिकरण

 जीवाणुओं में प्रजनन, अलैंगिक प्रजनन; द्विविखण्डन, मुकुलन, एन्डोस्पोर निर्माण, एक्सोस्पोर एवं पुटी निर्माण; लैंगिक प्रजनन, संयुग्मन।

5. जीवाण्विक पोषण एवं जीवाणुओं का संवर्धन

(अ) कार्बन एवं ऊर्जा स्त्रोत

(ब) नाईट्रोजन और खनिज

(स) कार्बनिक वृद्धि कारक

(द) पर्यावरणीय कारक : तापमान, हाईड्रोजन आयन सान्द्रता।

चिकित्सा महत्व के जीवाणु

(i) ग्रैम सवर्णी

(अ) कोकॉई : स्टेफिलोकोकॉई, स्ट्रेप्टोकोकॉई

. (ब) बेसिली : डिप्थीरिया; टिटेनस

(ii) ग्रैम अवर्णी

(अ) कोकॉई : गोनोरिया, मेनिन्जाइटिस

(ब) बेसिली : डायरिया

(iii) माइकोबैक्टीरिया : तऐदिक, कृष्ठरोग

एंड्स और हिपेटाइटिस (हिपेटाइटिस 'बी' को प्रमुखता देते हुए)

(i) कारण अभिकर्ता

(ii) संचरण

(iii) रोग जनकता

(iv) प्रयोगशाला निदान, उपचार एवं बचाव

इकाई - III

जैव तकनीकी:

गैव तकनीकी का इतिहास, क्षेत्र, महत्व, जैव तकनीकी के प्रमुख क्षेत्र एवं भारत में जैव तकनीकी उद्योग।

2. जीन स्थानान्तरण के बाहक (प्लाज्मिड और भोजी) कोशिका एवं ऊतक संवर्धन की मूलभूत अवधारणाएँ। हाइब्रिडोमा तकनीकी की मूलभूत अवधारणाएँ।

3. मोनोक्लोनी प्रतिरक्षा एवं उनके अनुप्रयोग।

4. प्रोकैरयोट्स एवं यूकैरयोट्स जीवद्रव्यक संलयन।

5 पुनर्योजी डी एन ए तकनीकी और इसके अनुप्रयोग।

6 जीवाणु एवं आनुवंशिक अभियान्त्रिकी (केवल बाह्य रेखीय ज्ञान); आनुवंशिक अभियान्त्रिकी के लाम; प्रभावी दुर्घटनाएँ एवं आनुवंशिक अभियान्त्रिकी का नियमन।

ग पराजिनी (ट्रान्सजैनिक) जन्तु और जैव तकनीकी में उनके उपयोग।

क्लोनिंग का संक्षिप्त लेखा जोखा; जीनोमिक अनुसंधान – इसकी उपादेयता एवं

M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II / 61

अन-उपादेयता।

 औशिधयों में जैवतकनीकी, पी.सी.आर., प्रतिजैविक, टीके, किण्वक, विटामिन्स, स्टीरॉएड्स।

10 वातावरणीय जैव तकनीकी : धातु और पेट्रोलियम प्राप्ति, नाशक-जीव नियन्त्रण,

अपशिष्ट जल उपचार।

11 भोजन, पेय और डेयरी सूक्ष्म जैविकी (बाह्य रेखीय ज्ञान); किण्वित मोजन उत्पादन : डेयरी उत्पाद, एल्कोहलिक पेय और सिरका; सूक्ष्मजैविक विकृति एव मोजन परिरक्षण।

प्रायोगिक - प्राणी विज्ञान

समय 5 घण्टे

पूर्णीक ७५

न्यूनतम अंक 27

प्रश्न पत्र I, II व III पर आधारित प्रायोगिक कार्य

ा संग्रहालय प्रादशों का अध्ययन :

प्लेटीहेलिमन्थस - टीनिया, फेसिओला, प्लेनेरिया।

एनेलिडा – नेरीस, हेटेरोनेरीस, एफ्रोडाइट, कीटोप्टेरस, एरेनीकोला,

ग्लॉसीफोनिया, पोन्टोव्डेला, पोलीगोरडियस, पेरीपेटस।

आर्थोपोडा - लिमुलस, स्पाइडर, स्कॉरपियन, सेन्टीपीड, मिलीपीड,

लेपस, बेलेनस, स्क्वीला, युपेगेरस, क्रेब, मेन्टिस, मधुमक्खी,

लॉकस्ट, सिल्क मॉथ, बीटल, व्हाइड ग्रब।

मोलस्का - कायटन, एप्लेसिया, साइप्रिया, मायटिलस, पर्ल ऑइस्टर,

डेन्टेलियम, लॉलीगो, नॉटीलस।

इकाइनोडरमेटा – पेंटासिरास, इकायनस, ओफिओथ्रिक्स, कुकुमेरिया,

एन्टीडॉन।

II सक्ष्मदर्शीय स्लाइडों का अध्ययन :

प्लेटीहेलिमन्थस – प्लेनेरिया. फी

 प्लेनेरिया, फेसिओला, टीनिया, फेसिओला की देह का अनुप्रस्थ काट, मिरासिडियम, स्पोरोसिस्ट, रेडिया एवं सरकेरिया लार्वा, स्कोलेक्स, टीनिया के परिपक्व (ग्रेविड)

खंड का अनुप्रस्थ काट, सिस्टीसरकस।

ऐस्केल्मिन्धीज

- वूचेरेरिया, ड्रेकनकुलस।

ऐनेलिडा

नेरीस की देह का अनुप्रस्थ काट।

आर्थोपोडा – अध्यावरण र

 अध्यावरण का उदग्र काट (क्यूटिकल), जूं , खटमल, दीमक की विभिन्न प्रजातियाँ, साईक्लोप्स, डेफ्निया,

क्रस्टेसियन लार्वा।

मोलस्का

कवच का उदग्र काट, पाइला की गिल का अनुप्रस्थ काट,

ग्लोचिडियम।

III निम्न का स्थाई आरोपण एवं अध्ययन :

नेरीस के पार्श्वपाद एवं हेटेरोनेरीस के पार्श्वपाद, केंचुए के अण्डाशय, नेफ्रीडिया, तन्त्रिका वलय एवं शूक, प्रॉन की हेस्टेट प्लेट एवं सन्तुलन पुट्टिका, पाइला की गिल पटलिका, रेडुला एवं जलेक्षिका की अनुप्रस्थ काट।

IV बाह्य लक्षण एवं शारीरिकी :

प्रॉन / स्क्यूला – बाह्य लक्षण, उपांग, आहारनाल और तिन्त्रका तंत्र।
कोई भी वाहक / नाशक घोंघा – बाह्य शारीरिकी, पेलियल अंग एवं तिन्त्रका तंत्र।

नोट : बाह्य लक्षण एवं आन्तरिक शारीरिकी को जहां तक संभव हो डिजिटल तकनीकी या अन्य विकल्पों द्वारा अध्ययन किया जायें । जब भी किसी जीवित प्राणी का आन्तरिक शारीरिकी हेतु अध्ययन किया जाये तो वह या तो नाशक हो या संवर्द्धन की हुई प्रजाति हो जिसे पीड़ारहित अध्ययन किया जाये ।

V सूक्ष्मजैविकी :

- 1. सूक्ष्म जीवों के लिये संवर्धन माध्यम का निर्माण एवं उपयोग।
- खाद्य पदार्थों में सूक्ष्म जीवों का अध्ययन।
- सूक्ष्मजैविकीय प्रयोगशालाओं, डेयरी, खाद्य प्रसंसकरण कारखाना, डिस्टीलरी, प्राकृतिक विज्ञान संग्रहालयों का प्राथमिक ज्ञान एवं पदार्थों के संग्रह हेतु शैक्षणिक भ्रमण। सुक्ष्म जैविकी अपशिष्ट उपचार की विधियाँ।

विद्यार्थियों से उपरोक्त संस्थानों के अवलोकन की रिपोर्ट का प्रस्तुतीकरण अपेक्षित है।

VI जन्तु कार्यिकी :

- 1. रक्त प्रतिदर्श में लाल और श्वेत रक्त कोशिकाओं की गणना।
- 2. रक्त प्रतिदर्श में हीमोग्लोबिन का मापन।
- 3. रक्त प्रतिदर्श में हिमेटोक्रिट वेल्यू का मापन।
- यकृत में एन्जाइम क्रिया (कैटेलेज) का प्रदर्शन।
- 5. लार, अग्नाशयी एवं जंडर पाचन का अध्ययन।
- 6. चूहा/माऊस के योनि आलेप तकनीक द्वारा मद चक्र का अध्ययन।
- मक्खी के लार्वा के द्वारा कीटों में कायान्तरण का हार्मीन द्वारा नियंत्रण का अध् ययन ।
- स्तनधारियों की मुख्य अन्तःस्रावी ग्रन्थियों की ऊतकीय संरचना का स्लाइड /चार्ट/मॉडल्स/डिजिटल तकनीकी द्वारा अध्ययन एवं उनकी कार्यकीय विशेशताएं।

VII जैव रसायन

- 1. जन्तु रतकों में प्रोटीन, कार्बोहाईड्रेट एवं वसा की पहचान।
- 2. दिये गये प्रतिदर्श में विभिन्न प्रकार के मीनो, डाई और पोली सैकेराइड्स की पहचान।
- पेपर क्रोमेटोग्राफी के सिद्धान्तों का प्रदर्शन।

(नोट : विच्छेदन के लिए प्रयुक्त जन्तु कार्य में लेने से पूर्व यह सुनिश्चित कर ले कि जन्तु वन्य जीव संरक्षण अधिनियम के अन्तर्गत प्रतिबन्धित नहीं है।)

M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II / 63

- VIII सजीव प्राणी विज्ञान— स्थानीय प्राकृतिक आवास में पाये जाने वाले अकशेरूकीय जन्तुओं का अध्ययन । उनके गमन, भोजन ग्रहण विधि, श्वसन, परिसंचरण व जनन का प्राकृतिक आवास में अध्ययन । विद्यार्थियों को इन अवलोकनो की एक रिपोर्ट बनाकर प्रायोगिक रिपोर्ट के साथ प्रस्तुत करना होगा। स्थानीय अकशेरूकीय जन्तुओं के संरक्षण पर एक नोट आवश्यक है ।
- नोट :-(i) विच्छेदन के लिए प्रयुक्त जन्तु कार्य में लेने से पूर्व यह सुनिश्चित कर लें कि जन्तु वन्य जीव संरक्षण के अन्तर्गत प्रतिबन्धित नहीं है।)
- (ii) वे संस्थान जहां पर जन्तु संग्रहालय पहले से ही उपलब्ध हैं वहां नये संग्रहालय प्रतिदर्श नहीं मंगाये जायें तथा आवश्यकता पड़ने पर चार्टस/ स्लाइडस/ मॉडल्स/चित्र व डिजिटल विकल्पों का उपयोग किया जायें । जिन संस्थानों में प्राणी शास्त्र विषय नया खुला है तथा जन्तु संग्रहालय उनके विभाग में उपलब्ध । नहीं है वे चार्टस/स्लाइडस/मॉडल्स/चित्र तथा डिजिटल विकल्पों द्वारा संग्रहालय प्रतिदर्श का अध्ययन करवायें तथा विद्यार्थियों की अन्यत्र स्थित जन्तु संग्रहालयों की भ्रमण करावें ।

प्रायोगिक परीक्षा की योजना

The state of the s		
समय 5 घण्टे	न्यूनतम उत्तींणांक — 27	पूर्णांक-75
		विद्यार्थी / स्वंयपाठी
1. शारीरिकी		05
2. स्थाई निर्माण (स्लाइ	ঙ)	06
3. जन्तु कार्यिकी के प्र	योग	05
4. जैव रसायन के प्रयो	ग	08
5. सूक्ष्म जैविकी के प्रय	ोग	07
6. प्रादशौँ की पहचान । (1 से 8)	एवं टिप्पणी	16
7. सजीव प्राणी विज्ञान	– प्रकृति में प्राणियों के अध्ययन की रिपो	€ 08
८. मौखिक	900 TO TO THE STATE OF THE STAT	10
9. रिकार्ड		10_
कल		75

B.SC. PART- II EXAMINATION GEOLOGY

Scheme:					
Theory		Hrs./ week	Duration of Exam.	Max. Marks	A STATE OF THE PARTY OF THE PAR
Paper -I	Sedimentology & Principles of Stratigraphy	2	3hrs.	50	18
Paper-II	Igneous & Metamorphic Petrology	2	3hrs.	50	18
Paper-III	Stratigraphy Of India	2	3 hrs.	50	18
Practicals		4	4 hrs.	75	27

SYLLABUS

PAPER 1 : SEDIMENTOLOGY & PRINCIPLES OF STRATIGRAPHY

Duration 3 hrs.

Max Marks 50

Sectoin : A

Sediments sedimentary rocks and sedimentary facies, the process of their formation, Chemistry of weathering Processes. Diagenesis, Simple Sedimentary environments.

Sedimentary structures: Surface structures viz-Ripple marks, Sole marks, Rill marks, Rain drops imprints etc. Internal structures: Bedding, Graded bedding, Cross bedding and penecontemporaneous deformation structures etc. Biogenic structures: stromatolites and echnofossils.

Sectoin: B

Texture of sedimentary rocks: Grain size and their distribution and their geological significance, shape, sphericity and roundness, packing orientation and internal fabric of sedimentary rocks heavy minerals, the process of their seperation and study.

Types of sediments and sedimentary rocks, Clastic and nonclastic rocks, their classification and characterstics.

Sectoin : C

Petrogenesis of common Clastic & nonclastic rocks, Carbonate rocks, their minerals, composition, classification and origin.

Elements & Principles of stratigraphy, Standard Stratigraphic Time scale and its Indian equivalents, rock units & time units. Geochronology. litho strairgraphy, Chronostratigraphy & bio Starigraphy. Stratigraphic Correlation.

GEOLOGY

Scheme:						
Theory	(e):±2		Hrs./	Duration of	Max.	Min.Pass
	**		week	Exam.	Marks	Marks
Paper -I	Sedimentology &	1.	. 2	3hrs.	50	18
	Principles of Stratigraphy					
Paper-II	Igneous & Metamorphic		2	3hrs.	50	180
070	Petrology					(it
Paper-III	Stratigraphy Of India		2	3 hrs.	50	18
Practicals	100 to 1120		4	4 lurs.	75	27

PAPER II: IGNEOUS AND METAMORPHIC PETROLOGY:

Duration 3 hrs.

Max Marks 50

Sectoin: A

Forms of igneous rock; Intrusive and extrusive bodies; plutonic, hypobassal and volcanic rocks. Texture and structures of igneous rocks, relationship between metamorphism & deformation.

Composition and crystalisation of magma, preliminary ideas about diffrentiation and assimilation. Bowen's Reaction Series. Phase & Component. phase rule. basic Principles of equilibrium thermodynamics. phase equilibria in 2 & 3 component systems.

Sectoin : B

Classification of igheous rocks and description of common igneous rocks, Granite granodiorite family, Diorite Gabbro family, Syenite family, ultrabasic and ultramafic family.

Sectoin: C

Metamorphism, controls of metamorphism and types of metamorphism, Regional (dynamothermal), thermal (contact) and cataclastic metamorphism. equilibrium in metamorphic processes. ACF & AKF diagrams

Texture and structure of metamorphic rocks, Concept of metamorphic grade and facies. Description of common metamorphic rocks, slate, phyllite, mica schist, gneiss, kornfels, marbles.

GEOLOGY

100			-7		11 march 10
Scheme:	W4		(e)	16.	3000 000
Theory	N 19	hrs./	Duration of	Max.	Min.Pass
EVA-41-AVA-FALIST		week	Exam	Marks	Marks
Paper -I	Sedimentelogy &	2	3brs.	50	- 18
	Principles of Stratigraphy	Transfer to	the test of the	40	1014
Paper-II	Igneous & Metamorphic	⊸ 3	3hrs.	· 50.	18
4.0	Petrology	78.9		F 9	34 CO 1995-300 CO

Paper-III	Stratigraphy Of India	2	3 hrs.	50	18
Practicals		4	5 hrs.	75	27

PAPER III: STRATIGRAPHY OF INDIA

Duration 3 hrs. Max Marks 50

Sectoin: A

Physical & Structural sub divisions of Indian Subcontinent and their characteristics. Major Archaean provinces of India. Precambrian. Geology of Rajasthan.

Precambrian geology of India: Distribution, Classification, Formations, Important economic minerals.

Sectoin: B

Paleozoic and mesozoic formations of India: distribution, Formations & Lithologies and fossil contents.

Sectoin : C

Geology of Gondwana Super group: Distribution, division, lithology, fossil and coal content, Deccan traps.

Cenozoic and Quaternary geology of India: Distribution, classification, lithology and fossil content.

GEOLOGY

PRACTICALS

Duration 4 hrs.	Min. Pass N	larks 27	Max. Marks 75
Sedimentology	***	X-2	10
Igneous and Metamorphic Peta	rology		25
Stratigraphy of India			15
Field Training		22	05
Viva	15.4		10
Record	E E a Par		10
Syllabus	(%)	:	

Study of rocks in hand specimens and their identification igneous rocks: Granite, granodiotrite, syenite, diorite, anorthosite, norite, gaboro, pyroxenite, peridotite, pegmatite, dolerite, rhyolite and basalt. Metamorphic Rocks: Quartzite, marble, gneiss, mica schist, phyllite, slate, amphibolite, charnockite, mylonite, migmatite. Sedimentary rocks: Sandstone, Limestone, shale, conglomerate, arkose, greywacke. Study of sedimentray structures in hand specimen. ACF & AKF diagrams.

Petrographic studies under microscope of the following Rocks, granites, dolerite, gabbro, sandstone, limestone, mica schist, marble, charnockite. Study of stratigrapic rocks in hand specimens.

Map of India showing Delhi- Aravali fold belt, main Vindhyan basin,

Gondwana Super group and Deccan Traps.

Field Training: Study of geological formation and rock types for about Three days duration.

books suggested

- Mukherjee P.K. A text book of geology, (The World Press, Calcutta).
- 2. Subramania S. Petrology I, (COSIP-ULP, Mysore, Uni. Maysors).
- Hatch F.H., Wells, A.K.& Wells M.K.- Petrology of the Igneous rocks, (CBS Pub, Delhi).
- Mason, Roger Petrology of the Metamorphic Rocks, (CBS Publication, Delhi).
- Sen Gupta, S.M.- Introduction to Sedimentology. (Oxford & IBH, Delhi).
- Verma, V.K. & Prasad, C. Text Book of Sedimentary Petrology, (Int. Book Distributers, Dehradun).
- Greensmith, J.T.- Petrology of the Sedimentry Rocks, (CBS Publication, Delhi)
- 8. Ehlers, E.G., Blatt, H.-Petrology Igneous, Sedimentry and Metamorphic, (CBS Publication, Delhi)
- 9. Tyrrel, G.W. Principle of Petrology.
- 10. Krishnan, M.S.-Geology of India and Burma (Higgin Bothams, Madras).
- 11. Wadia, D.N.-Geology of India (Tata Mcgraw hill, Delhi).
- 12. Tavindra Kumar-Fundamentals f Historical Geology & Statigraphy of India (CBS)
- 13. Mahapatra GB.- A text book of geology. (CBS Publication, Delhi).

भू-विज्ञान

बी. एस.सी. पार्ट- 2 परीक्षा,

याजना				100
सैद्वांतिक तीन प्रश्न पत्र उत्तीर्णाक 54	¥	٠, ٧	अधिकतम	अंक 150
सैद्वांतिक	कालखंड	परीक्षा	अधिकतम	
x	सम्राह	अवधि	अंक	उत्तीर्णाक
प्रश्न पत्र 1 अवसाद विज्ञान	2	उ पट	50	18
एवं स्तरित शैल विज्ञान के सिद्धान्त	N: 12		4.	
प्रश्न पत्र 2 आग्नेय एवं कायांतरित	2	3 घंटे	50	18
शैल विज्ञान			in as	
प्रश्न पत्र 3 भारतवर्ष का भू- विज्ञान	2	3 घंटे	50	18
प्रायोगिक	4	5 घंटे	75	27

68 /M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II

प्रथम प्रश्न पत्रः अवसाद विज्ञान एवं स्तरित शैल विज्ञान के सिद्धान्त समय 3 घंटे अधिकतम अंक 50

खण्ड : अ

अवसाद एवं अवसादीय शैल एवं अवसादी फोसीज उनके बनने ही प्रक्रिया व अध्ययन। अपक्षय की रसायन, डायाजेनेसिस सरल आवसादी बातावरण

अवसादीय संरचनाये सतही सरंचानाये- तरंग चिन्ह, सोल मार्क, अल्पसरित चिन्ह व चिन्ह, आंतरिक संरचनाएं- संस्तरण, धारासंस्तरण, क्वॉस संस्तरण पेनेकान्टेपोरेनियस विरुपण संरचनाए, जीव जनित संरचनाए, स्ट्रोमेटोलाइटस, इक्नोजीवाशम।

खण्ड : ब

अवसादी शैलों की गठन, कण आकार, उनका वितरण एवं भूवैज्ञानिक महत्व, आकार गोलाभताव गोलियता, एवं अवसादी शैलों का संकुलंन अभिविन्यास एवं आंतिरिक संरचना। भारी खनिज एवं इनका पृथककरण

वसादो एवं अवसादी शैलों के प्रकार - संखण्डी व असंखण्डी शैलों, उनका वर्गीकरण एवं लक्षण।

खण्ड : स

सामान्य संखण्डी व असंखण्डी शैलों की उत्पति। कार्बोनेट शैल- उनके खनिज, संगठन, वर्गीकरण एवं उत्पति।

संस्तरण विज्ञान के तत्व व सिद्धान्त - मानक भूवैज्ञानिक समय मापक्रम एवं उसमें भारतीय समतुल्य शैल इकाई समय इकाई। भूवैज्ञानिक काल निर्णय विधा। लियो स्ट्रेटिंगफ्री, कोनोस्ट्रेटिंग्राफी, बायो स्ट्रेटिंग्राफी, संस्तरीय सह सम्बन्ध।

6. भू-विज्ञान

योजना				94
सैद्वांतिक तीन प्रश्न पत्र उत्तीर्णाक 54	1		अधिकतम	अंक 150
संद्वांविक	कालखंड	परीक्षा	अधिकतम	न्यूनतम
	सप्ताह	अवधि	अंक	उत्तीर्णाक
प्रश्न पत्र 1 अवसाद बिज्ञान	2	3 घंटे	50	18
एवं स्तरित शैल विज्ञान	के सिद्धाना			s. s. °T
प्रश्न पत्र 2 अर्ग्नेय एवं कायांतरित	2	3 घंटे	50	18
शैल विज्ञान				
प्रश्न पत्र 3 भारतवर्ष का भू- विज्ञा-	न 2	3 घंटे	50	18
प्रायोगिक	4	5 घंटे	75	27
	- 4	5 षंटे	75	27

द्वितीय प्रश्न पत्रः आग्नेय एवं कायांतरित शैल विज्ञान समय ३ घंटे अधिकतम अंक 50

खण्ड : अ

आग्नेय शैलों के रुप- अन्तर्वेधी एवं बहिवैधी राशियाँ, वितलीय, अधिवितलीय एवं ज्वालामुखी शैल। आग्नेय शैलों के गठन व संरचनाएँ। कायान्तरण एवं विरुपण में संबंध। मैग्मा का संघठन एवं क्रिस्टलीकरण। विभेदीकरण एवं स्वागीकरण का प्रारम्भिक ज्ञान। बॉवेन प्रतिक्रिया श्रृंखला। फैज एवं कम्पोनेन्ट, फेज रुल इक्टोलिब्रियम धर्मोडायनेमिक्स के मूलभृत नियम। फेज इक्विलिब्रिया 2 एवं 3 कम्पोनेन्ट सिस्टम

खण्ड : र

आग्नेय शैलों का वर्गीकरण एवं प्रमुख आग्नेय शैलों का वर्णन- ग्रेनाइट ग्रेनोडायोराइट-डायोराइट समूह, डायोराइट ग्रेन्नो समूह, साइनाइट समूह, अतिक्षारीय एवं अतिलोहीय समूह। खण्ड : स

कायान्यतण, कायान्तरण के नियंत्रक। कायान्तरण के प्रकार। प्रादेशिक (कायनोमोर्थमल, तापीय (स्पर्श) एवं अपदलनीय कायान्तरण।

कायान्तरण शैलों के गठन एवं संरचानाएँ। कायान्तरण की श्रेणियों एवं संलक्षणियों की धारणा। प्रमुख कायान्तरित शैलों का अध्ययन – स्लेट, फाइलाइट, अभ्रक ज्ञिस्ट, नाइस, हार्नफेल्स, संगमरमर।

भ - विज्ञान

		1000 * 100 0.000 00 00				
सैद्वांतिक तीन प्रश्न पत्र ठत्तीर्णक 54				अधिकतम	अंक 150	20
सैहांविक		कालखंड	परीक्षा	अधिकतम	न्यूनतस	
- Tes		संसाह	अवधि	अंक	उत्तीर्णक	
प्रश्न पत्र 1 अवसादं विज्ञान		2	3 घंटे	50	18	
एवं स्तमित जैल विज्ञान के सिद्धान्त					if I¥	
प्रश्न पत्र 2 आग्नेय एवं कार्यांतरित	-	2	3 घंटे	50	18	
शैल किज्ञान	(12)		1	950	,* ×	
प्रश्न पत्र 3 भारतवर्ष का भू- विज्ञान	*	2	३ पंटे	50	18	
प्राचीसिक		4	5 परे	75	27	

तृतीय प्रश्न पत्र : भारतवर्ष का भू-विज्ञान

समय 3 घंटे अधिकतम अंक 50

खण्ड : अ

भारत का भौतिक एवं सरंचनात्मक विभाजन एवं उनके मुख्य गुण, भारत के प्रमुख आर्कियन परिक्षेत्र। राजस्थान का प्री- कैमब्रियन भू-विज्ञान। भारत के प्री- केमब्रियन भू-विज्ञान: वितरण, वर्गीकरण, फार्मेशन, महस्वपूर्ण आर्थिक खनिज।

70 /M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II

खण्ड : र

भारत के पुराजीवी एवं मध्यजीवी महाकल्प समूह का भू-विज्ञान : वितरण फार्मेशन एवं लिथोलॉजीस।

खण्ड : स

गोंडवाना समूह का भू-विज्ञान-वितरण वर्गीकरण, शैलिकी जीवाशम एवं कीयले के भंडार। डेक्कन ट्रेप्स।

भारत के सिनोजोइक व क्यार्टर्नरी महाकल्प समूहों का भू-वितरण, वर्गीकरण, शैलिकी एवं जीवाशम।

भू-प्रयोगिक

समव - 4 घंटे न्यूनतम अंक 27	अधिकतम अंक - 75
असवाद विज्ञान 🛝 🔻 🛒	10
आग्येन एवं कायानारित सैल विज्ञेन	25
भारत का स्तरित शैल विज्ञान	15
क्षेत्रीय कार्य	05
मौखिक	10
प्रयोगशाला कार्य अभ्यास पुस्तिका	10

पाठयकम

शैलों की हस्तनमूने में पहचान अध्ययन आग्नेय शैलें- ग्रेनाइट, ग्रेनोडाइराइट, सइनाइट, डायोराइट, एनीथोंसाइट, नोराइट, ग्रेबो, पाइराक्सीनाइट, पैरीडोटाइट, पैग्मेटाइट, डोलेराइट, बेसाल्ट। कायान्तरित शैल- क्याट्जाइट, संगमरमर, नीस, अभ्रक शिस्ट, फाइलइट, स्लेट एम्फीबोलाइट, चार्नोकाइट, मायलोनाइट, मिग्मेटाइट।

अवसादी शैलें- बालुकाश्म, चूनापत्थर, शैल, संगुटिकाश्य, आकोंज, ग्रेवेक अवसादी शैलो की संरचनाओं का इस्त नमूनों में अध्ययन, एसीएफ तथा ए के एफ चित्र निम्न शैलों का सूक्ष्मदर्शक यंत्र से शिलावीक्षणी अध्ययन- ग्रेनाइट, डोलोराइट, ग्रेबो, बालुकाश्म चूनापत्थर, अभ्रक शिस्ट, संगमरमर, चानोंकाइट। संस्तरीय शैलो का इस्त नमूनों द्वारा अध्ययन।

देहली। अरावली वलन मेखला, मुख्य विन्ध्यन द्रोणिका, गोडवाना महासमूह व डेकन ट्रेप का वितरण दर्शाने वाले भारत के आरेखन।

क्षेत्रीय कार्य- तीन दिवसीय भू-विज्ञान समूहो एवं शैलों के क्षेत्रीय अध्ययन।

7. ENVIRONMENTAL SCIENCE

Scheme of Ex	amination	* * * * * * * * * * * * * * * * * * *	10		3
B.Sc. Pt. II	Duration	Max. M	arks	Min.	Marks ·
Paper I	3hrs	50			2 (
Paper II	3hrs	- 50	89	54	
Paper III	3hrs	50	a.		- 30
Practicals	5hrs	75		27	4.0

Paper -I WILDLIFE

Unit - I

Wild life of India, Principles of wildlife Management. Managing r - selected and k-selected communities . Wildlife map of India. Kinds of Wildlife-Herbivores: granivores, frugivores, graminivores. Carnivores: Predators and Scavengers.

Unit - II

Wildlife Management and Conservation. Wildlife depletion and causes of extinction of species. Elimination Vs Competition exclusion principle and the stabilization of Biodiversity.

Unit -III

Managing National Parks of India, Tiger Project. Wildlife conservation and wildlife of Rajasthan, Sanctuaries and National Parks of India. Wildlife protection Act of India

PAPER - II HUMAN ECOLOGY

Unit - I

Demography, Properties of exponential and logistic population growth curve. Sex ratios. Age ratio Population regulation; Theory of Malthus, Birth control measures, technological aids, sex education. Current Census of Indian population

Init - II

Ethnoecology: Tribes of India, Forest resources and tribes. The problems of development in Tribal communities

Unit - III

Rural Ecosystems: Basic rural communities. Basic agricultural crops of India. Green revolution. Human Health-Contamination of food; soil borne, foodborne, waterborne and airborne diseases.

PAPER - III GEOSCIENCE AND NATURAL RESOURCES

Unit -I

The Earth, Solar system & Universe. Internal constitution of Earth. Origin of Earth. Age of Earth and its determination. Geological time scale Plate tectonics, Crustal types, Mid oceanic ridge, Continental drift, Sea floor spreading, Rift Valleys, Isostasy.

72 /M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part- H

Unit-II

Surface Process- Weathering, erosion and mass wasting. Geological features associated with river, wind, glacier and ground water. Earthquakes causes, effect and distribution in World. Volcanoes- Types, products, causes and distribution.

Unit- III

Elementary ideas about different rock types. Elements of mining: Introduction to opencast, underground and alluvial mining. Terms related to opencast and underground mining. Natural resources; Concept of Resources, Types of resources. Water resources, Land resources, mineral resources and energy resources.

PRACTICALS

Scheme of Examination

Distribution of marks in practical Examination of B.Sc. Part II / Part III
Time 5 hrs.
M.Marks 75

		Regular		Ex. Student
1.	Major Exercise	15		20
2.	Major Exercise	15	60	- 15
3.	Minor Exercise	10		10
4,	Spots	20	*	20
5.	Viva-Voce	10		. 10
6.	Record	05	33	-
		75		75 🧓

- Measurement of depth of visibility in a lake or pond with the help of a Secchi disk
- 2. Studies of water samples for:
- pH Dissolved oxygen Alkalinity
- Total Hardness
- Chlorides Disslved organic matter Suspended particulates
- 3. Observation of zooplanktons and phytoplankton, benthos, nektons and macrophytes.
- Estimation of primary productivity with the help of dark and light bottle method.
- 5. Study of different sampling techniques and equipments.
- 6. Analysis of vegetation by line transect method
- Determination of cover in a grassland community with the help of chart quadrat method.
- Determination of GBH of the tree species in a forest and calculation of the basal area.
- 9. Characterstic adaptation of animals of ecological significance
- 10. Morpho-anatomical characteristics of hydrophytes and xerophytes.
- 11. Study of primary proctivity (in terms of chlorophyll) in relation to light.
- 12. Study of animal communities in a terrestrial ecosystem

BOOKS RECOMMENDED

- 1. P.D.Sharma: Ecology and Environment, Rastogi Publications, Meerut
- 2. R.S. Ambasht: Ecology
- Verma and Agarwal: Environmental Biology. S. Chand and Co. Ram Nagar, New Delhi
- 4. V.B.Rastogi: Animal Ecology, Kedarnath Ramnath, Mecrut

PRACTICAL

J. Pandey and M.S. Sharma: Environmental Science: Practical and Field Manual, Yash Publications, Bikaner

पर्यावरण विज्ञान

प्रथम प्रश्नपत्र - वन्यजीव

प्रथम इकाई

भारत के वन्यजीव, वन्यजीव प्रबन्धन के सिद्धान्त, आर चयतित एवं के चयनित समुदायों का प्रबन्धन, भारत का वन्यजीव मानचित्र।

वन्यजीवों के प्रकार – शाकाहारी, बीजाहारी, फलम्म्सी, घासाहारी, मांसाहारी, शिकारी एवं अपमार्जक।

द्वितीय इकाई

वन्यजीव प्रबन्धन एवं संरक्षण, वन्यजीव विलोपन/रिक्तीकरण, जातियों के विलोपन के कारण, निष्कासन/विलोपन बनाम प्रतिस्पर्धा, अपवर्जन सिद्धान्त एवं जैव विविधता का स्थिरीकरण।

तृतीय इकाई

भारत के राष्ट्रीय उद्यानों का प्रबन्धन, बाध परियोजना,

वन्य जीव संरक्षण एवं राजस्थान के वन्यजीव, भारत के राष्ट्रीय उद्यान व अभ्यारण्य, भारतीय वन्यजीव संरक्षण अधिनियम।

द्वितीय प्रश्नपत्र - मानव पारिस्थिति

इकोई प्रथम

जनसांख्यिकी, चरघातांकी व लोजिस्टिक जन संख्या वृद्धि वक्र के गुण, लिंगानुपात, आयु अनुपात।

जनसंख्या नियंत्रण, मालथस सिद्धान्त जन्म नियंत्रण उपाय, तकनीकी सहायताएं, यौन शिक्षा, वर्तमान भारतीय जनगणना।

द्वितीय इकाई

इथनोइकोलोजी, भारत की जनजातियां, वन संसाधन एवं जनजातियां, जनजातीय समुदायों में विकास की समस्याएं।

ग्रामीण पारिस्थितिकी, मूल ग्रामीण समुदाय, मारत की मूल कृषि फसलें. हरित क्रान्ति.

तृतीय इकाई

मानव स्वास्थ्य, भोजन संदूषण, मृदाजनित, भोजनजनित, जलजनित एवं वायुजनित रोग,

प्रश्नपत्र तृतीय – मूविज्ञान एवं प्राकृतिक संसाधन प्रथम इकाई

पृथ्वी, सौरमण्डल एवं ब्रह्माङ, पृथ्वी का आन्तरिक संगठन पृथ्वी की उत्पत्ति, पृथ्वी की आयु व इसका निर्धारण, भूवैज्ञानिक समय सारणी।

प्लेट टेक्टोनिक, पर्पटी प्रकार, मध्य महासागरीय कटक महाद्वीपीय विस्थापन, समुद्री सतह विस्तार, रिफ्ट घाटी समस्थिति।

द्वितीय इकाई

सतही प्रक्रियाएं — अपक्षय, अपरदन एवं वृहत क्षरण, नदी, पवन, हिमनद एवं भूमिगत जल से संबंधित भूवैज्ञानिक लक्षण, भूकम्प, कारण, प्रभाव एवं विश्व में वितरण, ज्वालामुखी, प्रकार, उत्पाद, कारण एवं वितरण।

इकाई तृतीय

विभिन्न चट्टान प्रकारों का प्रारम्भिक ज्ञान, खनन के तत्व, विवृत खनन, भूमिगत खनन एवं जलोढ़ खनन से परिचय, विवृत खनन एवं मूमिगत खनन से सम्बन्धि।त पद।

प्राकृतिक संसाधन, संसाधन संकल्पना, संसाधनों के प्रकार, जल संसाधन, मूनि संसाधन, खनिज संसाधन एवं ऊर्जा संरक्षण।

1. TEXTILE DYRING AND PRINTING

B.Sc./B.A./B.Com PART SECOND (REVISED AND REFRAMED SYLLABUS)

					446 00
SCHEME	DURATION	MAX.	MIN.	MAX.	MIN.
99		MARKS	PASS	MARKS	PASS
		FOR B.Sc.	MARKS	FOR B.A/	MARKS
THREE		3 .		B.Com	
PAPERS	3 HRS.	• 150	54	150	54
PAPER I	3 HRS.	50	18	50	18
PAPER II	3 HRS.	50	18	50	18
PAPER III	3 HRS.	50	18	50	18
PRACTICAL	5 HRS.	75	27	50	, 18
F		PAPER .	– I		. A

PRINCIPLES OF COLOURATION

DURATION 3 HRS.

MAXIMUM MARKS 50

NOTE:- The paper is divided into five independent units. Two questions will be set from each unit. The candidate is required to attempt one question from each unit.

HINET - I

- 1. Indian traditional dyed textiles
- a. Bandhani
- b. Patola
- c. Ikat
- 2. Indian traditional printed textiles
- a. kalamkari
- b. Sanganeri
- c. Badmeri

UNIT - II

- 1. Perception of colour
- a. Mechanism of colour vision
- b. Theories of colour vision
- c. Relation between colour & chemical composition of a compound
- d. Electronic interpretation of phenomenon of colour of a compound

 UNIT III
- 1. General Properties of Dyes
- Solubility of dyes
- b. Tinctorial value of dyes
- c. Fastness properties of dye

UNIT - IV

- 1. Elementry theories of dyeing
- a. modern concept of dyeing dye up take, concept of adsorption, diffusion, Dye affinity for fibre, Dye fibre bond
- b. effect of electrolite
- c. effect of temperature
- d. effect of concentration
- e. effect of M.L. Ratio

UNIT-V

- 1. Dyes
- a. Natural
- b. Synthetic
- c. Ecofriendly dyes
- 2. Classification of dyes
- a. based on application
- b. based on chemical structure
- Chemistry and application of dyeing assistance
- a. dispersing
- b. leveling agent
- c. solubilising agent
- d. dye fixing agent

PAPER - II

TECHNOLOGY OF DYEING

DURATION 3 HRS.

MAXIMUM MARI

50 NOTE: The paper is divided into five independent units. To questions will be set from each unit. The candidate is required to attempt a question from each unit.

UNIT - I

- 1. General aspects of dyeing
- a. a. M:L ratio
- b. Percent shade
- Percent exhaution
- d. Standing bath
- e. Cross dyeing/Solid Dyeing
- f. Reverse dyeing.
- g. Topping
- h. Tailing Effect
- i. Stripping
- . Colour fastness

M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II / 77

UNIT - II

- 1. Dyeing machineries
- a. Machinery for fibre dyeing loose stock
- b. Machinery for Yarn dyeing Hank, package
- Machinery for fabric dyeing Zigger, Winch, Padding Mangle, Jet Dyeing Machine, H.T. H.P. Dyeing Machine

Cont.....II- II

II- II Page - 2

UNIT - III

- 1. Dyeing of cotton and viscose rayon with following dyes
- a. Direct dyes
- b. Azoic dyes
- c. Vat dyes
- d. Reactive dyes
- e. Sulphur dyes
- f. Pigment Colours

UNIT - IV

- 1. Dyeing of silk and wool with following dyes -
- a. Acid dyes
- b. Basic dyes
- c. Mordant/Chrome dyes

UNIT - V

- 1. Dyeing of polyester and polyester blended fabric
- a. Carrier dyeing
- b. HT HP dyeing
- c. Jet dyeing
- d. Thermosol dyeing
- 2. Dyeing of nylon and acrylic fibre

PAPER - III

TECHNOLOGY OF PRINTING

DURATION 3 HRS.

MAXIMUM MARKS

50 NOTE: The paper is divided into five independent units. Two questions will be set from each unit. The candidate is required to attempt one question from each unit.

UNIT - I

- 1. Printing & its significance
- 2. Methods and machines of printing
- a. Block
- b. Screen Hand & Flat Bed
- c. Roller

d. Rotary

UNIT - H

- 1.
- a. Preparation of Printing paste
- b. Use of various ingredients & thickeners
- 2. After treatment of Printed goods
- a. a. Ageing
- b. Flash ageing
- c. Curing
- d. Carbonisation
- e. Washing & Soaping
- f. Reduction clear treatment
- g. Drying

UNIT - III

- 1. A Style of Printing
- a. direct style
- b. discharge style
- c. Resist style (dabu, batik, tie & dye)

IINIT - IV

- 1. Printing of cotton & viscose rayon with following dyeing with
- a. Azoic dyes b. Rapidogens
- c. Reactive dves d. Pigment dves

UNIT-V

- 1. Printing wool & silk with
- a. acid dye
- b. metal complex dyes
- 2. Printing of polyester with
- a. disperse dye
- 3. Printing of Nylon with s
- a. Acid dye
- 4. Printing of acrylic with
- a. Cationic dyes

2. LIVE STOCK AND DATRYING

III.	Duration	Max Marks	Min. Pass Marks
Paper – I	3 hrs.	75 Marks	54
Paper – II	3 hrs.	75 Marks	
Practical	4 hrs.	75 Marks	. 27

PAPER - I: MILK AND INDIGENOUS MILK PRODUCTS

3 hrs. Duration

Max. marks: 75

Unit - I

- Normal constituents of milk, general composition of milk of different livestock.
- 2. Nature of major milk constituents, physical properties of milk.
- 3. Factors affecting composition and yield of milk.

Unit - II

- 4. Coagulation of milk with acid enzymes, heat and alcohal.
- 5. Colostrum and its chemical physical and nutritional properties.
- 6. Place of milk in Indian diet.

Unit - III

- Handling of milk-milking by hand and machine production of clean milk, role of micro-organisms in milk sources of contain ination, presevations and storage.
- 8. Adulteration of Milk and its detection, spoilage of milk.
- 9. Legal standards
- 10. Milk products milk powder, ghee, khoa, dahi, chenna, flavored milk.

PAPER – II INTRODUCTORY AND INDUSTRIAL DAIRYING

Syllabus: -

3 hrs. Duration

Max. Marks: 75

Unit - I

- Present position of dairy industry in India, Production of milk and its utilization.
- 2. Agencies engaged in marketing of milk, transportation of milk.
- Collection of milk by a dairy plant, Filtration, classification pasteurization, homogenization, cooling, packing and storage.

Unit - II

- Manufacture of standardized, toned, reconstituted flavoured and sterilized milk.
- 5. Dairy development plans, operation flood.
- 6. Use of Refrigeration in diary industry.

80 /M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II

7. Metals commonly used for dairy utensils and equipment.

Unit - III

- 8. Use of substandard milk.
- Elementary idea about the manufacture of cream, toned milk, butter, ice cream, cheese and concentrated milk.
- 10. Kinds of spoilage of milk production and the prevention.

LIVESTOCK AND DAIRYING PRACTICAL

4 Hrs. Duration

Max. Marks. :75

PRACTICAL-I

- 1. Sampling of milk for chemical analysis.
- 2. Determination of specific gravity, fat, total, solids and SNF of milk.
- 3. Determination of acidity of milk, cream, curd
- 4. Estimation of protein lactose and chloride in milk.
- 5. Detection of preservation in milk.
- 6. Detection of adulterants in milk.

PRACTICAL - II

- 1. Study of cream separator parts and separation of cream.
- 2. Manufacture of ghee, dahi, khoa, chenna, ice-cream.
- Analysis of Ghee-Acid value, loading value, butyric-refractor meter reading peroxide value, bond in test, kries test.
- Familiarity with common defects of milk and milk products rancidity fishiness, gassiness, tellowiness, visit to chilling plants and dairies.

प्रश्न पत्र 1 - द्ध और द्ध से बने पदार्थ

समयावधि 3 घंटे

अधिकतम् अकः 75

खण्ड – अ

- दूध का सामान्य संघटन, तिसिन्न पशुआँ के दूध का संगठन एवं दूध में पाए जाने वाले मुख्य तत्व ।
- 2. दूध में पाये जाने वाले मुख्य तत्वों का सामान्य स्वरूप एवं दूध मे भौतिक गुण।
- 3. द्ध के उत्पादन व संघटन को प्रमादित करने वाले कारक ।

खण्ड – ब

- 4. अम्ल, एन्जाइम, गर्मी और एल्कोहल द्वारा दूध का स्कन्धन । प्राप्त
- 5. खीस के भौतिक, रासायनिक व जैक्कि ग्रुग एवं पोष्क्र महत्व ।
- 6. भारतीय भोजन में दूध का महत्व ।

खण्ड - स

- 7. दूध दोहने की विधियां, (हस्त एवं मशील विधी) स्वच्छ दुख उत्पादन, दूध में सुक्ष्म जीवाणुओं के प्रवेश के स्त्रोत, दुध बें जीवाणुओं के कर्या दूध को भण्डारीत व परिक्षित करना ।
- 8. दूध मंमिलावट व उसका पता समाना। दूष का खशब होना होना खने खमां होने से बचाना ।

9. दूध एवं दुन्ध पदार्थों, का वैधानिक मान । 10. दुन्ध पदार्थ—धी, मावा (खोआ), दही, पनीर ।

प्रश्न पत्र 2 : प्रारम्भिक औद्योगिक व्यवसाय

समय 3 घंटे

अधिकतम अंक :,75

खण्ड - अः

- 1. भारत में डेयरी उद्योग की वर्तमान स्थिति, दुग्ध का उत्पादन एवं उपमोग।
- 2. दूध के परिवर्तन व क्रय विक्रय में संलग्न एजेन्सियां ।
- एक डेयरी संयंत्र पर दूध का एकत्रीकरण, छानना, वर्गीकरण, पाश्चुरीकरण, समांगीकरण, ठंडा करना, पैकिंग एवं भण्डारण ।

ं खण्ड न ह

- 4. मानवीकृत दूध टोण्ड मिल्क, सुगन्धित दूध एवं निर्जिमिकृत दूध तैयार करने की सामान्य विधियां ।
- 5. डेयरी विकास योजना एवं ऑपरेशन फलंड ।
- 6. डेयारी उद्योग में प्रशीतन की कार्य प्रणाली का उपयोख ।
- 7. डेयरी बर्तनों व यंत्रों के लिए काम आने वाली सामान्य धातूरो ।

खण्ड - स

- निम्न श्रेणी के दूध का उपयोग ।
- 9. क्रीम, मक्कखन, आइसक्रीम, चीज, एवं संघनित दूध तैयार करने की विधियां
- 10. दुग्ध पदार्थों के खराब के प्रकार और उनके बचाव के तरीके ।

प्रायोगिक कार्य-पशुपालन एवं हेयरी व्यवस्था

समय ४ घण्टे

प्रयोगिक कार्स - 1

1. रासायनिक परीक्षण लिए दूध का नमूना लेना ।

- दूध में अपेक्षक घनत्व, वसा, कुल ठोस पदार्थ और वसा रहित ठोस पदार्थ झात करना ।
- 3. दूध, क्रीम एवं दही में अम्लीयता ज्ञात करना ।
- 4. दूध, प्रोटीन, दुग्धम व क्लोराईड ज्ञात करना ।
- 5. दूध में परिरक्षी पदार्थों का पता लगाना !
- दूध में मिलाबट का पता लगाना ।

प्रयोगिक कार्य - 2

- 1. क्रीम निकालने वाली मशीन के भागों का अध्ययन व दूध से क्रीम निकालना।
- 2. घी, दहीं, मावा, पनीर व आइसक्रीम तैवार करना ।
- 3. सुगन्धित दूध तैयार करना ।
- 4. घी का परीक्षण अम्लीय मान, आयोडीन मान व्युटारेरिकरेक्टो मीटर रीडिंग, पर ऑक्साइडोन, क्रिशियन मान ।
- 5. दूध का तथा दूध पदार्थों के सामान्य दोशों का पता लगार्थना जैसे खटवास, मछली जैसी सुगन्ध, गैस बनाना, कड़वापन ।
- 6. डेयरी संयंत्र व अवशीतन केन्द्रों का भ्रमण ।

3. GARMENTS PRODUCTION AND EXPORT MANAGEMENT

Scheme

	Duration	Max.Marks	Min.Marks	Pds/Wk
Paper - I	3 hrs	75	· · · 27	3
Paper - II	3 hrs	75	27	- 4
Practical	3\hrs	75	27	4

PAPER - I - PATTERN MAKING AND DRESS DESIGNING

Duration - 3 hrs

Note: The Paper will contain ten questions having two questions from each unit. The candidate are required to attempt five questions in all selecting at least one question from each unit.

Unit - I

1. Clothing- Introduction, scope and importance.

- 2. Dress Designing-Application of elements and principles of design to clothing.
- 3. Readymade Vs. Homemade garments.

Unit - II

- W. T. S. 18 35 1. Techniques in pattern making -
 - (a) Flat pattern (b) Draping (c) Drafting Their application, principles, advantages and limitations in clothing construction.
- 2. Knowledge of the range of average measurements for children and adult figures. Indian and International standards. How to take accurate body measurements.
- 3. Ideal proportions at different ages from one year child to an adult,

Unit - III

Fitting- Principles of fitting, factors to be considered while fitting, common fitting problems, remeding fitting defects of bodice, sleeve and skirt.

Unit - IV

- 1. Fashion -Meaning, sources of fashion information, fashion cycle.
- 2. Drawing of fashion figures with the knowledge of correct proportions of various body parts as related to the whole.
- 3. Front and back poses of a women (Fashion figures)
- 4. Front and back poses of a Man.

Unit - V

- 1. Use of colour and shading in Fashion Drawing.
- 2. Special consideration in designing and layout of fabrics such as print,

stripes, checks etc.

- 3. How to plan dress designs including accessories SUGGESTED READINGS -
- 1. Erwin, Kinchen "Clothing for Moderns" Macmillan Publishing, New York.
- 2. Latze, Alpha and Hostelten Helen "The wild world of clothing". The Ronald Press Company, New York.
- 3. Mathews Mary Practical clothing construction I & II Cosmic Press, Madras "
- 4. Doongaji S. and Deshpande R. "Basic Process of Clothing Construction"
- 5. Neelam Pruthi and Saroj S. Jeet Singh: Drafting techniques for Garment construction.
- 6. Pandit, Savitri: manual of Children's clothing, Orient Longman Ltd. Bombay.

PAPER-II-ELEMENTS OF MARKETING AND FINANCE

Duration: 3 Hrs.

Max. Marks 75

Note: The paper will contain ten questions having two questions from each unit. The candidate are required to attempt five questions in all selecting at least one question from each unit.

Unit - I

Meaning of Marketing, Types of Market, Market Survey and Fashion Merchandising- market Demand.

Cost Profit-Analysis special reference to Marginal Costing- Profit Volume Ratio, Margin of Safety and BEP Analysis. Input markets with special reference to textile and garment production planning.

Unit - III

Meaning of Working Capital-Factors affecting working capital requirement. Various sources.

Foreign Trade

Foreign Exchange Regulations Special reference to FEMA. Rate of exchange, letter of credit, various types of bills discounting, Tariff, Custom, Insurance. Polit - V 30 2

Procedure of Exports: Export - Import Policy of India, Export Licence Export Houses. Export Promotion schemes and measures in India, Detail Study. SUGGESTED READINGS -

- Srivastava and Agarwal : Vipdan Prabandh.
- 2. Mamoria, Joshi : Salesmenship & Practice of Marketing in India.
- 3. Davar, R.S.: Salesmenship & Publicity.

84 /M.D.S.U. Syllabus / B. Sc. Part - II

- 4. Satyanarayan : Sales Management.
- 5. Jain & Sharma: Vikraya Prashasan Avam Prabandh.
- 6. Agrawal, Kothari : Vipnan Prabandh.
- 7. Kindley, Burger: International Economics.
- 8. बरला अग्रवाल, अन्तराष्ट्रीय अर्थशास्त्र

PRACTICAL - PATTERN MAKING AND DRESS DE-SIGNING

Duration 4 hrs

Max. Marks - 75

Min pass marks - 27

- 1. Equipments and supplies used in clothing construction.
- Sewing Machine its parts and operation, defects and how to remedy them. Care of Machine.
- 3. Samples of construction processes-
 - (a) Basic Hand Stitches.
 - (b) Seams and seam finishes.
 - (c) Darts, pleats, tucks and gathers.
 - (d) Placket and fasteners.
 - (e) Pipings and facings.
 - (f) Collars and sleeves.
 - (g) Embroidery stitches (10)
 - (h) Darning and patching.
- 4. (a) Study of Body measurements in relation to age and height.
 - (b) Calculating the amount of material required for various garments.
 - (c) Importance of drafting and making paper patterns.
 - (d) Placement and cutting of paper pattern on fabric.
- 5. Drafting of basic bodice block and its adaptation to various garments.
- Drafting, cutting and stitching of the following children garments Jhabla, Panty, Romper, A-line frock, Gathered frock, payjama, cap, feeders, half pant, boy's shirt.

परिधान उत्पादन और निर्यात प्रबन्ध

प्रश्न पत्र - प्रथम नमूना निर्माण और वेशमूबा डिजाइन

अवधि 3 घण्टे अधिकतम् अक् 75 नोट : प्रत्येक प्रश्न में प्रत्येक इकाई में से दो प्रश्न लेते हुए कुल दस प्रश्न होंगे। विद्यार्थी को प्रत्येक इकाई में से कम से कम एक प्रश्न करते हुए कुल पांच प्रश्नों का उत्तर देना होगा।

इकाई 1

- 1. परिधान परिचय, विस्तार एवं महत्त्व।
- 2. वेशमूषा डिजाइन परिधान में नमूने, के सिद्धांतों व तत्वों का उपयोग।

3. रेडीमेड वस्त्र व घर में तैयार किए गए वस्त्रों में अंतर

इकाई 11

- 1. नमूना निर्माण की तकनीके
- (अ) चौरस नमूना (ब) ड्रेपिंग (स) प्रारूप निरूपण इसके सिद्धांत, लाम, हानि एवं वस्त्र निर्माण में इनका अनुप्रयोजन
- बच्चे, लड़िक्यों व युवाओं के चित्रों में औसतपन के विस्तार का ज्ञान मारतीय एवं अन्तराष्ट्रीय मानक, शरीर के सही माप लेने का तरीका!
- 3. एक साल के बच्चे से लेकर युवा होने तक विभिन्न आयुओं पर आदर्श अनुपात। इकाई III

फिटिंग — फिटिंग के सिद्धांत, फिटिंग रखते समय ध्यान रखने योग्य कारक, सामान्य फिटिंग समस्याएँ, चोली, बाँह तथा स्कर्ट की फिटिंग त्रुटियों का निदान। इकाई IV

- 1. फैशन अर्थ, फैशन सूचना के स्त्रोत, फैशन चक्र।
- 2. देह के विभिन्न भागों के सही अनुपात के ज्ञान से फैशन फिगर बनाना।
- 3. औसत की अग्र, पश्च शारीरिक मुदाएँ।
- 4. पुरुष की अग्र, पश्च शारीरिक मुद्राएँ।

इकाई V

- 1. रंग का प्रयोग और फैशन निकालने में रंग का उतार-चढ़ाव।
- 2. प्रिंट, धारीदार एवं चेक के कपड़ों पर डिजाइन का प्रमाव व उन पर ले -आउट
- 3. परिधान और उपसाधनों के डिजाइनों की योजना बनाना।

प्रश्न पत्र - द्वितीय विपणनं के तत्व और वित्त

अवधि 3 घण्टे अधिकतम अंक 75 नोट : प्रत्येक प्रश्न में प्रत्येक इकाई में से दो पश्न लेते हुए कुल दस प्रश्न होंगे। विद्यार्थी को प्रत्येक इकाई में से कम से कम एक प्रश्न करते हुए कुल पांच प्रश्नों का उत्तर देना होगा।

इकाई I

विपणन का अर्थ, बाजार के प्रकार, बाजार सर्वेक्षण एवं फैशन सौदे, बाजार मांग। इकाई II

लागत लाम विश्लेषण सीमान्त लागत के विशेष सन्दर्भ में — लाम मात्रा अनुपात, सुरक्षा सीमा एवं सम विच्छेद, बिन्दु विश्लेषण, आगम बाजार — वस्त्र एवं परिधान उत्पादन नियोजन के विशेष संदर्भ में।

इकाई III

कार्यशील पूंजी का अर्थ, कार्यशील पूंजी की आवश्यकता को प्रमावित करने वाले तत्व, विभिन्न स्त्रोत, विदेशी व्यापार

डकाई IV

विदेशी विनियम नियमन फेमा के विशेष संदर्भ में, विनिमय दर, साख पत्र, बिलों की कटौती के विभिन्न प्रकार, प्रशुक्क, सीमा शुक्क, श्रीमा।

डकाई V

निर्यात प्रक्रिया, भारत की आयात – निर्यात नीति, निर्यात लाइसेन्स, निर्यात गृह, भारत में निर्यात सम्बर्द्धन एवं छपाय - विस्तृत अध्ययन। प्रायोगिक - नमूना निर्माण एवं वेशमूषा डिजाईन

प्रायोगिक

समय 4 घंटे

- 1. परिधान निर्माण में प्रयोग में आने वाले उपकरण व सामग्री।
- 2. सिलाई मशीन इसके भाग, कार्य, खामियां और उनको कैसे दूर करें, सिलाई में काम आने वाले पुर्जों का प्रयोग व सफाई करना।
- 3. निम्नलिखित नमूने बनाना -
 - (अ) विमिन्न प्रकार के साधारण टाँकें
 - (ब) विभिन्न सिलाई व सिलाई परिसज्जा
 - (स) डार्ट, प्लीट, टक्स, चुन्नटें।
 - (द) विभिन्न बटन पट्टिया व बटन
 - (य) विभिन्न प्रकार के गले पर पाइपिंग व पट्टी लगाना।
 - (र) विभिन्न प्रकार के कॉलर व आस्तीने
 - (ल) कढ़ाई के नमने (10)
 - (व) रफु करना व पैच लगाना 🚉
- 4. (अ) लम्बाई व उम्र के अनुसार शरीर के माप का अध्ययन।
 - (य) विभिन्न वस्त्रों के लिए कपड़े की आवश्यकता का हिसाब लगाना।
 - (स) ड्राफ्टिंग व पेपर पैटर्न बनाने का महत्त्व।
 - (द) पेपर पैटर्न को कपड़े पर रखना व काटना।
- मूल (बेसिक) बॉडीज ब्लॉक की ड्राफ्टिंग द उसका परिधान के अनुसार एंडेप्टेशन।
- 6. निम्नलिखित बच्चों के कपड़ों की ड्राफिटेंग, काटना व सिलाई करना, झबला, जाँघियों, ए-लाइन फ्रॉक, रोम्पर, चुन्नट वाली फ्रॉक, पायजामा (सादा), टोपी, फीडर, हॉफ पेन्ट, लडक की कमीज।

4. VOCATIONAL COMPUTER APPLICATIONS

Paper	Name (Theory)	Lec.	Exam	Marks		
		· · · · · ·	Hours	Max	Min	
VCA-	03 Database Management System	3	3	75	27.	
VCA-	4 C Programming	3	3	75	27	A.
Paper,	Name (Practicals)	in	n i	. 10	100	80
VCA-I	LAB-03 Database	3	3	.75	27	
Manag	gement System	2			1	
VCA-I	AB-04 C Programming	3		4		
	e for Vocational Computer Applic	ations (B	. Sc.)	1+ ¹	Mark	Q
Part A). <u>*</u>		2.0		0
1.	10 Question of 1 marks each	¥ ** .	+		94	T.
2.	Answer should not exceed more	than 20 v	vords	1.0	y.	
3.	All question are compulsory	. E 20 20			4	
Part B		82			2	n
1.	5 Question of 4 marks each				-	
2.	Answer should not exceed more		ords			
3.	All question are compulsory		0145			
Part C				W	4:	ς
1.	3 Question of 15 marks each. The in each question	ree will b	e an intern	al choice		150
2	Answer should not exceed 400 m	orde				

Answer should not exceed 400 words

3. All question are compulsory

Practical exam to be conducted by one internal and one external examiner. Duration of Practical exam is 3 hours.

VCA-03 Database Management Systems

Duration: 3 hours

Max marks 75

Object of database systems, data abstraction, data definition language, data manipulation language, database manager, database administrator. Trade offs between utilities of data and control of data.

Introduction to FoxPro: creation of database, field types, adding records, editing and deleting of data, viewing data, navigating in data file, searching of data, memory variables and arrays...

Sorting the database, Indexing, compound index files, managing multiple data files, setting environment using SET commands, setting filters, setting relations, date & time functions, character and file functions.

Programming with FoxPro, input and output, making decisions, loop constructs, debugging programs, setting up screen displays, procedures and user-defined functions, creating and printing formatted reports.

VCA-04 C Programming

Duration: 3 hours

3.

Max marks 75

Top down design algorithm, characteristic of algorithm, implementation of algorithm, efficiency of algorithm, analysis of algorithm, flow chart symbol, benefit and limitations, decision table, pseudo code,

C Language: Types, Operators and Expressions, variable names, data types and sizes, constants, declarations, operator, expressions and type conversions. Control flow: Statements and blocks, selection and loops structures, break, continue, branching and labels.

Functions and program structure: Basics, functions and their arguments, external variables and static variables, scope rules, register variables, block structures, initialization, recursion.

Pointers and Arrays: Pointers and addresses, pointers and function arguments, pointers and arrays, address arithmetic, character pointers and functions, multi-dimensional arrays, pointers arrays, pointer to functions, file handling.

000

1 . 13 !! •

main are style

 $\int_{0}^{\infty} d^{n} \chi_{n} \int_{0}^{\infty} d^{n} \chi_{n$

7832 Let .

0

The American State of the territory

grand, grant et et