Code:5303E1/BL

Faculty of Science

B.Sc (Chemistry) III-Year, CBCS –V Semester Backlog Examinations –June/July, 2022

PAPER: Spectroscopy and Chromatography

Time: 3 Hours Max Marks: 80

Section-A

I. Answer any eight of the following

- (8x4=32 Marks)
- 1. Write the classification of the molecules based moment of inertia (I)
- 2. Write a short note on Finger print region in infrared spectroscopy.
- 3. Explain a) Chromophore b) Auxochrome
- 4. Explain about chemical shift
- 5. Explain the Nitrogen rule in mass spectroscopy with example
- 6. Define and give examples of Molecular ion peak, Base peak
- 7. Define & explain the importance of Retardation factor (Rf) value.
- 8. Explain the classification of Chromatography
- 9. Write the principle involved in solvent extraction
- 10. Draw the block diagram of gas chromatography
- 11. Explain the applications of ion exchange chromatography
- 12. Explain about HPLC

Section-B

II. Answer the following

- (4x12=48 Marks)
- 13. (a) Explain different types of electronic transitions with examples

(OR)

- (b) Explain the determination of bond length of HCl using moment of inertia
- 14. (a) Explain the principles of PMR spectroscopy.

(OR)

- (b) Explain the mass spectral fragmentation of Acetophenone
- 15. (a) Explain batch extraction and continuous extraction methods.

(OR)

- (b) Explain the principle involved in paper chromatography.
- 16. (a) Explain the principle and applications of column chromatography.

(OR)

(b) Explain the principle and the use of cation and anion exchange resins in ion exchange chromatography.

Code: 5303E1/R

Faculty of Science

B.Sc (Chemistry) III-Year, CBCS -V Semester Regular Examinations -Jan, 2023 PAPER: Spectroscopy and Chromatography

Time: 3 Hours Max Marks: 80

Section-A

I. Answer any eight of the following questions

- (8x4=32 Marks)
- 1. Write the classification molecules based on Moment of Inertia (I)?
- 2. Write the selection rules for vibrational spectroscopy?
- 3. Define Chromophore and Auxochrome?
- 4. Define Chemical shift in NMR spectroscopy?
- 5. What is the significance of Nitrogen rule in Mass spectrometry?
- 6. What are base peaks and isotopic ion peaks in mass spectrometry?
- 7. Write Nernest's distribution law?
- 8. Write the factors which affect the Rf values?
- 9. Write the principle involved in chromatography techniques?
- 10. Define solid phase and mobile phase?
- 11. Draw block diagram of gas chromatography
- 12. Write the applications of HPLC?

Section-B

II. Answer the following questions

(4x12=48 Marks)

13.(a) What is force constant and explain its significance in IR spectroscopy?

(OR)

- (b) Explain Beer-Lambert's law?
- 14.(a) Draw the HNMR spectrum of ethyl acetate?

(OR)

- (b) Explain briefly about principle involved in mass spectroscopy?
- 15.(a) Explain briefly about Batch extraction method?

(OR)

- (b) Write a note on Paper chromatography?
- 16.(a) Write a short note on ion exchange chromatography?

(OR

(b) What is Wet packing and Dry packing in Chromatography?

Code:5303E1/19/BL

Faculty of Science

B.Sc (Chemistry) III-Year, CBCS -V Semester Backlog Examinations -June, 2023 PAPER: Spectroscopy and Chromatography

Time: 3 Hours Max Marks: 80

Section-A

I. Answer any *eight* of the following questions

(8x4=32 Marks)

- 1. Write the names of any 3 spectroscopies and any one application for each spectroscopy?
- 2. Write the selection rules for Rotational spectroscopy?
- 3. Write a short note on electronic transitions in molecules?
- 4. Define equivalent and non-equivalent protons?
- 5. What is chemical shift in NMR spectroscopy?
- 6. Define molecular ion and daughter ions with examples?
- 7. Write Nernest's distribution law?
- 8. Define stationary phase and mobile phase with examples?
- 9. Define Retardation factor(Rf)?
- 10. Explain briefly about wet packing in column chromatography?
- 11. Write the applications of Gas chromatography?
- 12. Write the applications of HPLC?

Section-B

II. Answer the following questions

(4x12=48 Marks)

13.(a) Write a note on modes of vibrations in molecules?

(OR)

- (b) Define the following terms with examples
- a)Chromophore b) Auxochrome c) Bathochromic shift d)Hypsochromic shift
- 14.(a) Write the HNMR spectrum of Ethyl bromide?

(OR)

- (b) Write the mass spectrum of Ethyl bromide?
- 15.(a) Explain briefly about developing of chromatogram in TLC

(OR)

- (b) Explain briefly about Batch extraction and continuous extraction methods?
- 16.(a) Explain the principle of column chromatography?

(OR)

(b) Explain the Principle involved in HPLC?

Code: 5303E1/19/BL

Faculty of Science

B.Sc (Chemistry) III-Year, CBCS –V Semester Backlog Examinations –June, 2023 PAPER: Spectroscopy and Chromatography

Time: 3 Hours Max Marks: 80

బాగం - A

ఈ క్రింది ఏపైనా 8 ప్రశ్నలకు సమాధానములు వ్రాయండి.

(8x4=32 Marks)

- 1. ఏదేని మూడు వర్ణపటమితుల పేర్లను వ్రాసి వాటికి ఒక్కొక్క అనువర్తనాన్ని వ్రాయుము
- 2. భ్రమణ వర్ణ పటమితి యొక్క ఎంపిక నియమాలు రాయుము
- 3. అణువులలోఎలక్టానిక్ పరివర్తన గురించి వ్రాయుము
- 4. సమతుల్య ప్రోటాన్లు మరియు అసమతుల్య ప్రోటాన్లు అనగానేమి
- 5. వర్లపటంలో రసాయన విస్తాపనము అనగానేమి
- 6. ద్రవ్యరాశి వర్ల పటమితిలో అణుఅయాను మరియు ఖండితయానులు నిర్వచించుము
- 7. నెర్సెస్ట్ వితరణ నియమము గురించి వ్రాయుము
- 8. స్థిర మరియు చర ప్రావస్థ అను పదాలను నోదాహరణంగా వివరించుము
 - 9. మందన గుణకాన్ని వివరించుము
 - 10. కాలం క్రొమటోగ్రఫీలో తడి తట్టింపు విధానాన్ని వివరించుము
 - 11. వాయుక్రొమటోగ్రఫీ యొక్క అనువర్తనాలను వ్రాయుము
 - 12. HPLC యొక్క అనువర్తనాలను వ్రాయుము
- II. ఈ క్రింది ప్రశ్నలకు సమాధానములు వ్రాయండి.

(4x12=48 Marks)

11. (a)అణువులలో సాధ్యమయ్యే వివిధ రకాల కంపణాలను గూర్చి వ్రాయుము

(ಲೆದ್

- (b) కింది పదాలను నోదాహరణంగా వివరించుము
 - అ. క్రోమో ఫోర్ ఆ. ఆక్స్ క్రోమ్ ఇ. బాతో క్రోమిక్ పిఫ్ట్ ఈ. హిప్పోక్రొమిక్ పిఫ్ట్
- 12. (a) ఇథైల్ ట్రోమైడ్ యొక్క యొక్క ప్రోటాన్ NMR వరణపటాన్ని వివరింపుమ

(ಲೆದ್)

- (b) ఇథైల్ ట్రోమైడ్ యొక్క ద్రవ్వరాశీ వర్ల పటం యొక్క గ్రాఫ్ ని వివరింపుము
- 13. (a) TLC విధానంలో క్రోమటోగ్రామ్ యొక్క అభివృద్ధి ని గూర్స్తి వివరింపుము

(ಲೆದ್)

- (b) బ్యాచ్ నిష్కర్షణ మరియు నిరంతర నిష్కరణ పద్దతులను వివరించుము
- 14. (a) కాలంక్రొమటోగ్రఫీ యొక్క సూత్రాన్స్తి వివరింపుము

(ಲೆದ್)

(b) HPLC యొక్క సూత్రాన్ని వివరింపుము
