

S.S. Jain Subodh P.G. College, Jaipur(Autonomous)

Assignment- March 2025

B.Sc Chemistry Semester-II

Paper- I

Inorganic and Organic Chemistry

Attempt four questions. one from each unit.

MM 10

Unit- I

1.Explain Polarizing power and polarizability of ions.

धूपीयता वे क्षमता है को समझाइये

2.Explain following properties of p-block elements

- (i) Atomic and ionic radii (ii) Ionization energy (iii) Oxidation state
- (iv) Catenation (v) Electron affinity

p-खंडक तत्वों के निम्न छुगों को समझाइये
i) परमाणुप्रभव वे आणीनक बिजाहि ii) आणनन ऊर्जा iii) ऑक्सीजन अम्भव
iv) शृंखलन v) ड्लेक्ट्रोन अद्युता

Unit-II

3 Explain lattice defects in ionic crystals.

आणीनक क्रिस्टलों में खालक अद्युत्यां समझाइये

4.What are noble gases. Describe structure and bonding in oxide and oxyfluoride of xenon compounds.

नीबल जैसे गैस द्वारा दीती है उन्हें के ओक्साइड वे ऑक्सीफ्लूराइड
थोरियों में संरचना वे बेबन समझाइये

Unit-III

5. Write short notes on

- (i) E1 and E2 Reaction (ii) Hydroboration - Oxidation (iii) Ozonolysis
- (iv) Epoxidation (v) Polymerization of alkenes

निम्न पर संशित रिपोर्ट लिखिये

i) E1 वे E2 अभिक्रियाएं ii) हाइड्रोबोरेशन - ऑक्सीक्रिया iii) ऑजोनीजिप्रोसेस
iv) ऐपोलारिटी v) एकीनों में अक्सिलक्रिया

6. Write any two methods of formation of alkenes with mechanism.

एकीनों को बनाने की कोई दो विधियाँ लिखावें यहांत लिखिये

Unit-IV

7. Write short notes on

- (i) Diel's Alder reaction
- (ii) Stability of conjugated dienes on the basis of M.O. theory

सेंक्रिप्ट उत्तरानी दिलारिवर्प

i) डील्स एल्डर अभियंत्र

ii) अणुक्लिक सम्बन्ध के आधार पर संचयित डाइइन का स्थान

8. Explain the following

- (i) Hydroboration of alkynes (ii) Acidity of alkynes

निम्न को समझाओ

i) एकाइनों का हाय्ड्रोबोरेशन (ii) एकाइनों की अम्लता

S.S. Jain Subodh P.G. College, Jaipur(Autonomous)

Assignment- March 2025

B.Sc Chemistry Semester-II

Paper- II

Organic and Physical Chemistry

Attempt four questions. one from each unit.

M M: 10

Unit I

Q1. What is Huckel's $(4n + 2) \pi$ electron rule? Explain in detail.

हुकल का $(4n + 2) \pi$ इलेक्ट्रॉन नियम क्या है? विस्तार से समझाइये !!

Q2. Write notes on the following:

- a. Ortho-para ratio.
- b. Birch reduction.

निम्नलिखित पर टिप्पणी लिखिये!

- a. ऑर्थो पैरा अनुपात!
- b. बर्च अपचयन!

Unit II

Q3. What are SN^1 and SN^2 reactions? Differentiate these taking the example of alkyl halides.

SN^1 तथा SN^2 अभिक्रियाएँ क्या हैं? का उदाहरण देते हुए दोनों में अंतर स्पष्ट कीजिए

Q4. Write formula, uses and preparation of the following:

- | | |
|---------|--------------------------|
| a. DDT. | c. Chloroform. |
| b. BHC. | d. Carbon tetrachloride. |

निम्न लिखित का सूत्र, उपयोग तथा बनाने की एक विधि लिखिये !

- | | |
|----------------|----------------------------|
| a. डी. डी. टी. | c. क्लोरोफॉर्म. |
| b. बी. एच. सी. | d. कार्बन टेट्रा क्लोराइड. |

Unit III

Q5. Discuss the transition state theory of reaction rates.

अभिक्रिया वेगों के संक्रमण अवस्था सिद्धांत को समझाइये!

Q6. Name the various methods for the determination of order of reaction. Discuss Van't Hoff differential method.

अभिक्रिया की कोटि निर्धारण की विभिन्न विधियों के नाम बताइये तथा वान्ट हॉफ डिफरेंशियल विधि की व्याख्या कीजिये!

Unit IV

Q7. What are gels? Explain method of preparation of gels. What are the properties of gels?

जैल क्या है? जैल के निर्माण की विधियां बताइये! जैल के क्या गुण होते हैं!

Q8. Describe the following properties of colloidal solution.

- a. Brownian movement.
- b. Tyndal effect.

कोलाइडी विलयन के निम्न गुणों की व्याख्या कीजिये!

- a. ब्राउनी गति
- b. टिंडल प्रभाव

S.S. Jain Subodh P.G. College, Jaipur(Autonomous)

Assignment- March 2025

B.Sc Chemistry Semester-II

Paper- III

Analytical Chemistry

Attempt four questions. one from each unit.

M M: 10

UNIT - I

1. How will you determine Acid Value.

अम्ल मान का निर्धारण आप किस प्रकार करेंगे।

2. Explain Distillation.

आसवन समझाइए।

UNIT - II

3. Discriminate between Partition Coefficient and Distribution ratio.

विभाजन गुणाक व्यवहार अनुपात में विशेष कीजिए।

4. How Chelate formation favours Solvent Extraction.

कीलेट निर्माण विलायक निष्कर्षण में किस प्रकार सहायक है

UNIT - III

5. What do you understand by Water Treatment. Name one method of biological Treatment.

जल उपचार से ज्ञाप ब्या समझते हैं। जैविक जल उपचार की रूप विधि का नाम कीजिए।

6. Describe two types of water pollutants.

दो प्रकार के जल प्रदूषकों का वर्णन कीजिए।

UNIT - IV

7. How will you carry out sampling for air pollutants.

वायु प्रदूषकों द्वेत् आप वायु का नमूनाकरण किस प्रकार करेंगे।

8. Discuss in short effect of air pollutant on plants.

पादपों पर वायु प्रदूषकों के प्रभाव संक्षेप में समझाइये।

S.S. Jain Subodh P.G. College, Jaipur(Autonomous)

Assignment- March 2025

B.Sc Chemistry Semester-IV

Paper- I

Inorganic and organic Chemistry

Attempt four questions. one from each unit.

MM 10

UNIT-I

Q1. What do you mean by phosphonitrilic halides? Discuss their structure and use? (2.5)

फोस्फोनाइट्रिलिक हैलाइडों से क्या तात्पर्य है? इनकी संरचना व उपयोग की व्याख्या कीजिए।

Q2. Explain the biological role of calcium and magnesium ions. (2.5)

कैलिशियम और मैग्नीशियम आयनों की जैविक मूलिकाएँ व्याख्या करें।

UNIT-II

Q3. Draw Pourbaix diagram of Manganese and explain. (2.5)

मैग्नीज के लिए पौरबैक्स आरेख रिकार्ड व इनकी व्याख्या कीजिए।

Q4. Write short note on Disproportionation? (2.5)

असमानुपातन पर टिप्पणी लिखिए।

UNIT-III

Q5. What happens when: (2.5)

व्या द्वाता जग

a) Citric acid is reduced with HI

सिट्रिक अम्ल का HI के साथ अपचयन किया जाता है।

b) Tartaric acid is treated with PCl_5

टार्टारिक अम्ल को PCl_5 के साथ अभिकरण किया जाता है।

Q6. How will you convert:

आप कैसे परिवर्तित करेंगे

(2.5)

a) Acetylene into tartaric acid

एथिलिन को टार्टारिक अम्ल में

b) Glycerol into citric acid

ग्लिसरॉल को सिट्रिक अम्ल में

UNIT-IV

Q7. How will you synthesise benzyl acetate by esterification? (2.5)

आप बेजिल ऐसिटेट को ऐसेटीकरण द्वारा कैसे बनाएंगे।

Q8. How will you synthesize acetic anhydride from ethyl acetate? (2.5)

आप ऐसिटिक एनडाइट्राइड को एथिल एसिटेट से कैसे बनाएंगे।

S.S. Jain Subodh P.G. College, Jaipur(Autonomous)

Assignment- March 2025

B.Sc Chemistry Semester-IV

Paper- II

Organic and Physical Chemistry

Attempt four questions. one from each unit.

MM 10

Unit -I

Q1. What is meant by allowed and forbidden transitions?

स्वीकार्य और वर्जित इलेक्ट्रॉनिक बन्ड मणि से क्या ताप्त्य है?

Q2. Explain auxochrome and chromophore.

ऑक्सो ग्रोम और ग्रोमोफोर की प्रयोग्यता कि जिए।

Unit -II

Q3. Write Gabriel-Phthalamide reaction.

गेब्रिल फ्थलामाइड अभिक्रिया लिखें।

Q4. Explain ammonium salts as phase transfer catalysts.

अमोनियम लवण की प्रावर्ष्य स्थानांतरण उप्रेक्षा की प्रयोग्यता कि जिए।

Unit -III

Q5. Explain Nernst heat theorem.

नर्नस्ट अष्टमा प्रमेय की प्रयोग्यता का जिए।

Q6. Discuss Carnot cycle.

कार्नोट चक्र पर चर्चा करें।

Unit -IV

Q7. Explain transport number.

अभिग्रामनाक की प्रयोग्यता कि जिए।

Q8. Discuss the applications of conductivity measurements.

चालक द्रव्य के अनुप्रयोगों पर चर्चा करें।

S.S. Jain Subodh P.G. College, Jaipur(Autonomous)

Assignment- March 2025

B.Sc Chemistry Semester-IV

Paper- III

Analytical Chemistry

Attempt four questions. one from each unit.

MM 10

Unit I

**Q1- Give basic principle and experimental techniques of spectrophotometry
स्पेक्ट्रोफोटोमेट्री के मूल सिद्धांत और प्रायोगिक तकनीकें बताएं**

**Q2- (i) Give principle of turbidimetry
(ii) Nephelometry determination of Phosphate**

- (i) टर्बिडिमेट्री का सिद्धांत दीजिए
(ii) फास्फेट का नेफेलोमेट्री निर्धारण

Unit II

**Q3- Write short note on
(i) Flame spectrometric technique
(ii) Determination of calcium and magnesium in tap water by atomic absorption spectroscopy**

संक्षिप्त टिप्पणी लिखें -

- (i) फ्लेम स्पेक्ट्रोमेट्रिक तकनीक
(ii) परमाणु अवशोषण स्पेक्ट्रोस्कोपी द्वारा नल के पानी में कैल्शियम और मैग्नीशियम का निर्धारण

**Q4 Give instrumentation and technique of Atomic Absorption Spectroscopy.
परमाणु अवशोषण स्पेक्ट्रोस्कोपी का उपकरण और तकनीक दीजिए।**

Unit III

Q5- Give basic principle and spectroscopic sources of Atomic Emission Spectroscopy.

परमाणु उत्सर्जन स्पेक्ट्रोस्कोपी के मूल सिद्धांत और स्पेक्ट्रोस्कोपी स्रोत दीजिए

Q6- Give principle and instrumentation of Plasma emission spectroscopy and sources of plasma.

प्लाज्मा उत्सर्जन स्पेक्ट्रोस्कोपी और प्लाज्मा के स्रोतों का सिद्धांत और उपकरण दें।

Unit IV

Q7- Give instrumentation and applications of Differential Thermal Analysis (DTA).

विभेदी तापिये विश्लेषण का उपकरण और अनुप्रयोग दीजिए

Q8- Write short note on

- (i) Differential Scanning Calorimetry
- (ii) Thermogravimetry (TG)

संक्षिप्त टिप्पणी लिखें-

- (i) विभेदी स्कैनिंग कैलोरिमिटि
- (ii) ऊष्मा-भारमिति

S.S. Jain Subodh P.G. College, Jaipur(Autonomous)

Assignment- March 2025

B.Sc Chemistry Semester-VI

Paper- I

Inorganic Chemistry

Attempt four questions. one from each unit.

MM 10

Unit-I

Q1- Explain stability of nucleus on the basis of n/p ratio.

n/p अनुपात के आधार पर नाभिक की स्थिरता समझाइये।

Q2- What do you understand by magic numbers? What is its importance in the stability of nuclei?

जादूई संख्याओं से आप क्या समझते हैं? नाभिक की स्थिरता में इसका क्या महत्व है?

Unit II

Q3- Write short note on

- (i) nuclear fission reaction
- (ii) nuclear spallation reaction

संक्षिप्त टिप्पणी लिखें

- (i) नाभिकीय विखंडन प्रतिक्रिया
- (ii) परमाणु समुत्खंडन प्रतिक्रिया

Q4- Write short note on

- (i) Liquid drop model
- (ii) group displacement law

संक्षिप्त टिप्पणी लिखें

- (i) द्रव बैंद मॉडल
- (ii) वर्ग विस्थापन नियम.

Unit III

Q5- (i) What are metalloporphyrin

- (ii) Role of magnesium in biological system

- Q5- (i) मेटालोपोर्फाइरिन क्या हैं
(ii) जैविक प्रणाली में मैग्नीशियम की भूमिका

Q6- What is the role of haemoglobin and myoglobin in the body?
शरीर में हीमोग्लोबिन और मायोग्लोबिन की क्या भूमिका है?

Unit IV

Q7- Explain phenomenon of nitrogen fixation.

नाइट्रोजन स्थिरीकरण की परिघटना को समझाइये।

Q8- Write short note on

- (i) Carboxypeptidase - A and Cytochrome -C
(ii) Function of Metal ions in enzymes

संक्षिप्त नोट लिखें:

- (i) कार्बोक्सिपेप्टाइडेज-ए और साइटोक्रोम-सी
(ii) एंजाइमों में धातु आयनों का कार्य

S.S. Jain Subodh P.G. College, Jaipur(Autonomous)

Assignment- March 2025

B.Sc Chemistry Semester-VI

Paper- II

Organic Chemistry

Attempt four questions. one from each unit.

MM 10

Unit I

Qs1 Define the following with examples:

निम्नलिखित की उदाहरण सहित परिभाषित करें:

1/2 x 5 = (2 1/2)

(a) Metastable Peak

मिटस्पॉकी शिखर

(b) Base Peak

बेस पीक

(c) Doubly charged Ions

ट्रिप्लीचार्जेड आयन

(d) Nitrogen Rule

नाइट्रोजन नियम

(e) Isotopic Peak

समस्पानिक शिखर

OR | अथवा

Qs 2 Explain the following:

निम्न की समझाइये :

(1 + 1 1/2)

(a) McLafferty rearrangement.

मैकलफर्टी पुनर्विन्यास

(b) Retro Diels-Alder fragmentation.

रीट्रो डायल्स - एल्डर विघटन

Unit II

Qs 3 What is meant by Polysaccharides? Discuss the structure of Starch.

पॉलिसैक्यराइडों से ब्यां तात्पर्य है? स्टार्च की संरचना की व्यवेचना कीजिये।

(2 1/2)

OR | अथवा

Qs 4 How will you convert the following:

निम्नलिखित परिवर्तन करें जरूर:

(1 1/2 + 1)

(a) Glucose into Fructose

ग्लूकोज की फ्रूक्टोज में

(b) Aldohexose into aldopentose

शेल्डोहेक्सोज की शेल्डोपेंटोज में

Unit III

Qs 5 Write short notes on the following:

निम्न पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखिये:

(1 1/2 + 1)

- (a) Isoelectric Point
(b) Zwitter Ion

स्टमाइक्यूलर बिन्डिंग
ज्विटर आयन

OR

Qs 6 Discuss solid Phase Peptide synthesis. What is the importance of this synthesis? $(2\frac{1}{2})$

ज्विटर का क्या महत्व है? पॉलिपेटाइड की संश्लेषण की होस प्रावस्था किसी भी अवधि में बदलने की क्या क्षमता है?

Unit IV

Qs 7 What are dyes? What is the difference between a coloured substance and a dye? $(2\frac{1}{2})$

रंगक किसे कहते हैं? किसी रंगीन पदार्थ के रंगक में क्या अंतर है?

OR

Qs 8 Explain the following terms:

निम्न पदों की अवधियाँ बोलिएँ:

$1+1+1\frac{1}{2} = (2\frac{1}{2})$

- (a) Chromogen
(b) Bathochromic Shift
(c) Sulpha Drugs

क्रोमोजन
बीचोंकोमिक शिफ्ट
सल्फा औषधि

S.S. Jain Subodh P.G. College, Jaipur(Autonomous)

Assignment- March 2025

B.Sc Chemistry(Hons) Semester-VI

Paper- III

Physical Chemistry

Attempt four questions. one from each unit.

MM: 10

Unit I

Q1. What are concentration cells? How many types of concentration cells are there? Derive expression for determination of the emf of concentration cells without transference.

सांद्रता सेल क्या है? ये कितने प्रकार के होते हैं? अभिगमन रहित सांद्रता सेल के विद्युत वाहक बल के लिए एक व्यंजक व्युत्पित कीजिये!

Q2. Define reference electrode? How will you determine pH of solution by using quinhydrone electrode?

सन्दर्भ इलेक्ट्रोड को परिभाषित कीजिये! छिनहाइड्रोन इलेक्ट्रोड की सहायता से विलयन की pH को कैसे ज्ञात करोगे?

Unit II

Q3.a. What are addition polymers and condensation polymers? Explain with suitable examples.

योगात्मक एवं संघनन बहुलकों को उचित उदाहरण द्वारा समझाइये!

b. Describe the osmotic pressure method for the determination of molecular masses or polymers.

परासरण विधि द्वारा बहुलकों का अणुभार ज्ञात करने की विधि की व्याख्या कीजिये!

Q4. What do you mean by catalysis? Explain enzyme catalysis.

उत्प्रेरण से आप क्या समझते हैं? एंजाइम उत्प्रेरण को समझाइये!

Unit III

Q5. What do you understand by Congruent melting point and Incongruent melting point? Explain the phase diagram of ferric chloride-water system.

सर्वांगसम और असर्वांगसम गलनांक से आप क्या समझते हैं? फेरिक क्लोराइड जल तंत्र के प्रावस्था आरेख को समझाइए!

Q6. What do you mean by high critical solution temperature and low critical solution temperature? Draw and discuss the phase diagram of water phenol system.

उच्च क्रांतिक विलयन तथा निम्न क्रांतिक विलयन ताप से आप क्या समझते हो? जल फिनॉल तंत्र का प्रावस्था आरेख बना कर इसकी विवेचना कीजिये!

Unit IV

Q7. What do you understand by Adsorption Isotherm? Explain Freundlich Adsorption Isotherm

अधिशोषण तापीय साम्य से आप क्या समझते हैं? फ्रायंडलिच तापीय साम्य अधिशोषण की व्याख्या कीजिये!

Q8. What is surface catalysis? Explain mechanism of surface catalysis.

पृष्ठीय उत्प्रेरण क्या है? पृष्ठीय उत्प्रेरण की क्रिया विधि को समझाइये!

S.S. Jain Subodh P.G. College, Jaipur(Autonomous)

Assignment- March 2025

B.Sc Chemistry(Hons) Semester-VI

Paper- IV

Analytical Chemistry

Attempt four questions. one from each unit.

MM: 10

UNIT-I

Q 1. Write a short note on detectors used in chromatography.

वर्णलीरिवकी में प्रयुक्त संसूचकों की पर एक संक्षिप्त विवरणी लिखिए।

Q 2. What do you understand by Ion exchange chromatography.

आयन विनियोग वर्णलीरिवकी से आप क्या समझते हो?

UNIT-II

Q 3. Explain in short principle of neutron diffraction.

न्यूट्रोन विवरण का सिद्धांत संक्षेप में समझाइये।

Q 4. Describe application of X-rays in C.T Scan.

C.T स्कैन में X किरणों की उपयोगिता समझाइये।

UNIT-III

Q 5. What do you understand by analysis based on multilayer films.

बहुपरतीय फिल्म पर आधारित विश्लेषण से आप क्या समझते हो?

Q 6. Explain discrete methods of analysis in short.

असतत् विश्लेषण विधि को संक्षेप में समझाइये।

UNIT-IV

Q 7. How structural isomers can be identified with the help of N.M.R spectroscopy. Explain with suitable example.

N.M.R स्पेक्ट्रमिकी द्वारा संरचनात्मक समावयवियों की पहचान किस प्रकार की जाती है? उपर्युक्त उदाहरण द्वारा समझाइये।

Q 8. Explain in short the procedure of recording N.M.R spectrum

N.M.R स्पेक्ट्रम प्राप्त करने की विधि संक्षेप में समझाइये।