

**B. Sc. (Part-III) EXAMINATION, 2021**  
**CHEMISTRY**

Paper First

**INORGANIC CHEMISTRY**

Time : Three Hours ]

[ Maximum Marks : 33

नोट :- सभी पॉच प्रश्नों के उत्तर दीजिए। प्रत्येक इकाई असे एक प्रश्न करना अनिवार्य है।

Note :- Attempt all the five questions. One question from each unit is compulsory.

**इकाई -1 / UNIT -1**

1. अ. अष्टफलीय संकुलो में d कक्षकों के क्रिस्टल क्षेत्र विपाटन समझाइए। 4  
Explain crystal field splitting of d orbital in octahedral complex.
- ब. संकुलो के स्थायित्व का इरिविंग विलयम स्थायित्व क्रम को समझाइए। 3  
Explain the Irving-Williams order of stability of complexes.

**अथवा / OR**

- अ. क्रिस्टल क्षेत्र विपाटन ऊर्जा को प्रभावित करने वाले कारकों को उदाहरण सहित वर्णन कीजिए। 4  
Describe the factors affecting the crystal splitting energy with example.
- ब. धातु संकुलों की ऊष्मागतिकी अवधारणा का वर्णन कीजिए। 3  
Describe thermodynamic aspects of metal complexes.

**इकाई -2 / UNIT -2**

2. अ. क्यूरी ताप क्या है? क्यूरी-बीज नियम की आवश्यकता पर प्रकाश डालिये। 4  
What is Curie temperature? Clarify on the need of Curie-Weiss law.
- ब. निम्नलिखित पर टिप्पणी लिखिए (कोई दो) 3
  - i. प्रति लौह चुम्बकत्व
  - ii. L-S युग्मन
  - iii. d-d संक्रमण

Write notes on the following (any two)

- i. Antiferro-magnetism
- ii. L-S Coupling
- iii. d-d transition

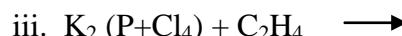
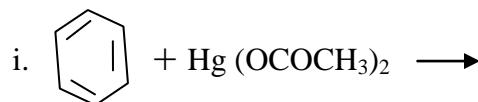
**अथवा / OR**

- अ. आप चुम्बकीय सुग्राहिता से क्या समझते हैं? 4  
What do you mean by magnetic susceptibility? How does it vary with temperature.

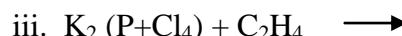
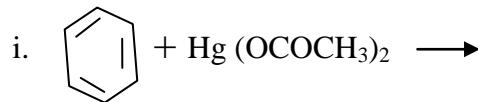
- ब. अनुचुम्बकत्व पर टिप्पणी लिखिए। 3  
Write a note on paramagnetism.

**इकाई -3 / UNIT -3**

3. अ. लिथियम के ऐल्किल एवं एरिल कार्बधात्तिक यौगिकों पर टिप्पणी लिखिए— 4  
Write a note on organometallic alkyls and aryls of lithium.
- ब. निम्न अभिक्रिया पूर्ण करें :— 3



Complete the following reactions :



**अथवा / OR**

- अ. कार्बनिक यौगिकों का वर्गीकरण समझाइये। 3

Explain the classification of organo metallic compounds.

ब. ब. निम्नलिखित पर टिप्पणी लिखिए –

- i. धातु कार्बोनिल
- ii. एथिलिनिक धातु संकुल

Write notes on the following -

- i. Metal Carbonyl
- ii. Ethylenic metal complex.

### इकाई -4 / UNIT -4

4. अ. मायोग्लोबिन में ऑक्सीजन स्थानान्तरण की क्रियाविधि समझाइए।

Explain the mechanism of oxygen transfer in myoglobin.

ब. निम्न के कारण दीजिए –

- i. हीमोग्लोबिन का रंग लाल होता है।
- ii. pH कम होने से हीमोग्लोबिन की ऑक्सीजन बंधुता कम होती है।

Explain the reason for the following –

- i. Haemoglobin is of red colour.
- ii. O<sub>2</sub> affinity of haemoglobin decreases with increasing pH

### अथवा / OR

अ. क्षार धातुओं के जैविक महत्व का वर्णन कीजिए।

Describe the biological importance of alkali metals.

ब. नाइट्रोजन स्थिरीकरण पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए।

Write short notes on nitrogen fixation.

स. हीम की संरचना बनाइये।

Draw the structure of heme.

### इकाई -5 / UNIT -5

5. अ. डाइफास्फाजीन की संरचना की समझाइए।

Explain the structure of diphosphazenes.

ब. निम्नलिखित पर टिप्पणी लिखिए –

- i. सहजीविता
- ii. उच्चतापीय सिलिकॉन्स

Write notes on the following

- i. Symbiosis
- ii. High thermal silicones

4

### अथवा / OR

अ. (NPCl<sub>2</sub>)<sub>3</sub> एवं (NPCl<sub>2</sub>)<sub>4</sub> के जल अपघटन को समझाइए।

2

Explain the hydrolysis of (NPCl<sub>2</sub>)<sub>3</sub> and (NPCl<sub>2</sub>)<sub>4</sub>.

ब. पियरसन सिद्धान्त क्या है ?

2

What is Pearson principle?

स. अम्लों का वर्गीकरण वर्णन कीजिए।

2

Describe the classification of acids.

\*\*\*