खण्ड—अ

MSCCH-01

December - Examination 2022

M.Sc. (Previous) Examination CHEMISTRY

(Inorganic Chemistry)
Paper: MSCCH-01

Time : **3** *Hours*]

[Maximum Marks : 80

Note: The question paper is divided into three Sections A, B and C. Write answers as per the given instructions.

निर्देश: - यह प्रश्न-पत्र 'अ', 'ब' और 'स' तीन खण्डों में विभाजित है। प्रत्येक खण्ड के निर्देशानुसार प्रश्नों के उत्तर दीजिए।

Section-A

 $8 \times 2 = 16$

(Very Short Answer Type Questions)

Note: Answer all questions. As per the nature of the question delimit your answer in one word, one sentence or maximum up to 30 words. Each question carries 2 marks.

MSCCH-01/7

(1) TR-417 Turn Over

(अति लघु उत्तरीय प्रश्न)

निर्देश:- सभी प्रश्नों के उत्तर दीजिए। आप अपने उत्तर को प्रश्नानुसार एक शब्द, एक वाक्य या अधिकतम 30 शब्दों में परिसीमित कीजिए। प्रत्येक प्रश्न 2 अंक का है।

- (i) What is Abelian Group?
 एबेलियन समूह क्या है ?
 - (ii) Define Miller indices.

 मिलर सूचकांक को परिभाषित कीजिए।
 - (iii) What are Tellurides and Selenides ? टैल्युराइड्स और सैलेनाइड्स क्या हैं ?
 - (iv) What is trans-effect ? ट्रांस-प्रभाव क्या है ?
 - (v) What is Zeeman effect ? जीमान प्रभाव क्या है ?

MSCCH-01/7

(2) <u>TR-417</u>

- (vi) What is Carbon nanotubes ? कार्बन नैनोट्यूब क्या है ?
- (vii) What are Pseudohalogen Compounds ? स्यूडोहैलोजन यौगिक क्या हैं ?
- (viii) Define Interhalogens.

अन्तरहैलोजन को परिभाषित कीजिए।

Or

(अथवा)

Give the uses of Xenon.

जेनॉन के उपयोग बताइए।

Section-B

 $4 \times 8 = 32$

(Short Answer Type Questions)

Note: Answer any *four* questions. Each answer should not exceed **200** words. Each question carries 8 marks.

MSCCH-01/7 (3) TR-417 Turn Over

खण्ड—ब

(लघु उत्तरीय प्रश्न)

- निर्देश:- किन्हीं चार प्रश्नों के उत्तर दीजिए। आप अपने उत्तर को अधिकतम 200 शब्दों में परिसीमित कीजिए। प्रत्येक प्रश्न 8 अंक का है।
- 2. Draw the character table for the $C_{2\nu}$ and $C_{3\nu}$ point group.

 $C_{2\nu}$ और $C_{3\nu}$ बिंदु समूह के लिए वर्ण तालिका (कैरेक्टर टेबल) बनाइए।

- 3. Write a brief note on Organomagnesium Compounds.
 - ऑर्गनोमैग्नीशियम यौगिकों पर एक संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए।
- 4. Discuss Crown Ethers with suitable examples. उपयुक्त उदाहरणों सहित क्राउन ईथर को समझाइए।
- 5. What is Spontaneous Self-Assembly of Metal Clusters? Discuss.

मेटल क्लस्टर का सहज स्व-संयोजन क्या है ? चर्चा कीजिए।

MSCCH-01/7

(4)

TR-417

- Explain Metal Binding Biomolecules.
 मेटल बाइंडिंग बायोमोलेक्यूल्स की व्याख्या कीजिए।
- 7. Explain magnetic properties of complexes-Paramegnetism. अनुचंबकत्व-संकृलों के चंबकीय गुणों की व्याख्या कीजिए।
- 8. Discuss the various types of silicates in detail. विभिन्न प्रकार के सिलिकेट्स पर विस्तार से चर्चा कीजिए।
- 9. Define Nitrogen Fixation. What are environmental significance of nitrogen species ? Explain.

 नाइट्रोजन स्थिरीकरण को परिभाषित कीजिए। नाइट्रोजन प्रजातियों के पर्यावरणीय महत्व क्या हैं ? समझाइए।

Section-C

 $2 \times 16 = 32$

(Long Answer Type Questions)

Note: Answer any two questions. You have to delimit your each answer maximum up to 500 words.

Each question carries 16 marks.

(5) TR-417 Turn Over

खण्ड-स

(दीर्घ उत्तरीय प्रश्न)

- निर्देश:- किन्हों दो प्रश्नों के उत्तर दीजिए। आप अपने उत्तर को अधिकतम

 500 शब्दों में परिसीमित कीजिए। प्रत्येक प्रश्न 16 अंक का है।
- 10. (i) Explain Molecular Orbital Theory for Methane.
 - मीथेन के लिए अणु कक्षक सिद्धान्त की व्याख्या कीजिए।
 - (ii) Calculate the bond order for NO and NO⁺ ion.

NO एवं NO⁺ आयन के लिए बन्ध क्रम की गणना कीजिए।

11. Write a detailed note on structure and bonding of Boranes.

बोरेन की संरचना एवं बन्धन पर विस्तृत टिप्पणी लिखिए।

MSCCH-01/7

(6)

TR-417

MSCCH-01/7

12. Write explanatory notes on the following:

निम्नलिखित पर व्याख्यात्मक टिप्पणियाँ लिखिए :

- (i) High and low spin complexes उच्च एवं निम्न चक्रण संकुल
- (ii) Tanabe-Sugano diagram तानाबे-सुगानो आरेख
- 13. Write explanatory notes on the following:

निम्नलिखित पर व्याख्यात्मक टिप्पणियाँ लिखिए:

- (i) Charge transfer transitions आवेश स्थानान्तरण संक्रमण
- (ii) Jablonski diagram जेबलोन्स्की आरेख