This question paper contains 3 printed pages.

B.Sc. (Pt.-III)

3171-I

B.Sc. (Part-III) EXAMINATION, 2023

(Faculty of Science) [Also Common with Subsidiary Paper of B.Sc. (Hons.) Part-III] (Three-Year Scheme of 10+2+3 Pattern)

CHEMISTRY-I

(Inorganic Chemistry)

Paper - I

Time Allowed : Three Hours

समय : 3 घंटे

Answers of all the questions (short answer as well as descriptive) are to be given in the main answer-book only. Answer of short answer type questions must be given in sequential order. Similarly all the parts of one question of descriptive part should be answered at one place in the answer-book. One complete question should not be answered at different places in the answer-book.

सभी (लघुत्तरात्मक तथा वर्णनात्मक) प्रश्नों के उत्तर मुख्य उत्तर-पुस्तिका में ही लिखिए। लघुत्तरात्मक प्रश्नों के उत्तर प्रश्नों के क्रमानुसार ही दें। इसी प्रकार किसी भी एक वर्णनात्मक प्रश्न के अन्तर्गत पूछे गए विभिन्न प्रश्नों के उत्तर, उत्तर-पुस्तिका में अलग-अलग स्थानों पर हल करने के वजाय एक ही स्थान पर क्रमानुसार हल कीजिए।

No supplementary answer-book will be given to any candidate. Hence the candidates should write the answers precisely in the main answer-book only.

किसी भी परीक्षार्थी को पूरक उत्तर-पुस्तिका नहीं दी जाएगी। अत: परीक्षार्थियों को चाहिए कि वे मुख्य उत्तर-पुस्तिका में ही समस्त प्रश्नों के उत्तर लिखें।

Write your roll number on question paper before you start writing answers of questions.

प्रश्नों के उत्तर लिखने से पूर्व प्रश्न -पत्र पर रोल नम्बर अवश्य लिखें।

Attempt five questions in all, selecting one question from each unit.

प्रत्येक इकाई में से **एक प्र**श्न करते हुए **पाँच प्रश्न हल करने** हैं।

UNIT-I/इकाई-I

ł

Explain with reason. (b)

 BH_3 is a soft acid whereas BF_3 is hard acid. (i)

 Co^{2+} is a limiting acid, while $[\operatorname{Co}(\operatorname{CN})_5]^{3-}$ is a soft acid (ii)

कारण सहित समझाइये।

- \mathbf{BH}_3 एक मृदु अम्ल है, जबकि BF_3 एक कठोर अम्ल है। (i)
- Co²⁺ एक सीमान्त अम्ल है, जबकि [Co(CN)₅]³ मृदु अंग्ल है। (ii)

1.

113760

Maximum Marks: 33

अधिकतम अंक : 33

Chem.-I

 $2^{\frac{1}{2}}$

2

2

P.T.O.

- What do you understand by symbiosis? Discuss with suitable example. 2. (a) सहजीविता से आप क्या समझते हैं? उदाहरण सहित समझाइये।
 - What are the limitations of HSAB concept? (b) HSAB अवधारणा की सीमायें क्या है? 📖 Select hard acids and soft acids from the following acids. (c) $\mathrm{AlH}_3, \mathrm{Be}^{2+}, \mathrm{Pd}^{2+}, \mathrm{CO}_2, \mathrm{Na}^+, \mathrm{Ag}^+, \mathbf{B}\mathrm{H}_3, \mathrm{GaCl}_3.$ निम्न अम्लों में से कठोर अम्लों व मृदु अम्ली को छाँटिये।
 - $\mathrm{AlH}_3, \mathrm{Be}^{2+}, \mathrm{Pd}^{2+}, \mathrm{CO}_2, \mathrm{Na}^+, \mathrm{Ag}^+, \mathrm{BH}_3, \mathrm{GaCl}_3.$

UNIT-II / इकाई-II

- On the basis of crystal field theory explain why? 3. (a) क्रिस्टल क्षेत्र सिद्धान्त के आधार पर समझाइये, क्यों ?
 - $K_3[FeF_6]$ complex is more paramagnetic than $K_3[Fe(CN)_6]$. (i) ${
 m K}_3[{
 m FeF}_6]$ संकुल, ${
 m K}_3[{
 m Fe(CN)}_6]$ संकुल से ज्यादा अनुचुम्बकीय है। $2^{1/_{2}}$
 - Magnetic moment of $[Mn(CN)_6]^{3+}$ is 2.6 B.M. whereas that of $[MnBr_4]^{2-}$ is 5.9 B.M. (ii) $[{
 m Mn(CN)}_6]^{3+}$ का चुम्बकीय आघूर्ण $2.6~{
 m B.M.}$ है जबकि $[{
 m MnBr}_4]^{2-}$ का $5.9~{
 m B.M.}$ ।
 - Tetrahedral complexes are always high spin type. (iii) चतुष्फलकीय संकुल हमेशा उच्च चक्रण प्रकार के होते हैं।
 - Classify the substances on the basis of magnetic behaviour. Discuss each of them. (a) चुम्बकीय व्यवहार के आधार पर यौगिकों क्रा वर्गीकरण कीजिये। प्रत्येक को समझाइये।
 - What do you understand by spin only formula ? How is it related to number of unpaired $2^{1/_{2}}$ (b) electron? केवल चक्रण फॉर्मूला से आप क्या समझते हैं ? अयुग्मित इलेक्ट्रोन की संख्या से यह कैसे सम्बन्धित है ?

UNIT-III//इकाई-III

-	(a)	Explain LMCT and MLCT transition with examples.	4
5.	(a)	LMCT और MLCT संक्रमण को उदाहरण सहित समझाइये।	$1\frac{1}{2}$
	(b)	Find ground state term for d^2 and d^5 configuration.	1/2
		d^2 और d^5 विन्यास के लिए आद्य अवस्था टर्म लिखिये।	11/2
	(c)	Give orgel diagram for d^1 and d^9 state in an octahedral field.	1/2
	(C)	्रेन में 11 और 49 अवस्था के लिये आगल आरख बनाइय	1+3=4
6.	(a)	अष्ठफलकीय क्षेत्र म d ¹ Six d ² Six d ² Six and the set of the	
		THE THE ALL AND THE ALL AND AL	3
	(b)	IT has a local affect affect the stability of a complex :	
		How do cherate encourse कोलेट प्रभाव संकुलों के स्थायित्व को कैसे प्रेभावित करता है ?	

3171-I

4.

 $\mathbf{2}$

 $2^{1/2}$

 $\mathbf{2}$

 $\mathbf{2}$

 $\mathbf{2}$

 $\mathbf{2}$

 $\overline{4}$

UNIT-IV/इकाई-IV

7.	(a)	Discuss preparation, properties and structure of organometallic compound of tin(iv) $\rm R_4Sn.$	41/2
		टिन $({ m iv})$ के कार्बधात्विक यौगिक ${ m R}_4{ m Sn}$ के बनाने की विधियाँ, गुणों एवं संरचना को समझाइये।	
	(b)	Write the names of the following compounds.	2
		(i) $(C_5H_5)Fe$ (ii) $(CH_3)_3SnBr$ (iii) C_2H_5MgBr (iv) Me_4Si	
		निम्न यौगिकों के नाम लिखिये।	
		(i) $(C_5H_5)Fe$ (ii) $(CH_3)_3SnBr$ (iii) C_2H_5MgBr (iv) Me_4Si	
			-01/
8.		at are carbonyls ? How are they classified ? Explain the structure of $Ni(CO)_4$. $1\frac{1}{2}+1\frac{1}{2}+3\frac{1}{2}$	-072
	कार्बो	निल क्या हैं ? उन्हें कैसे वर्गीकृत किया गया है? Ni(CO)4 की संरचना को समझाइये।	
		UNIT-V/इकाई-V	
9.	Des	scribe the structure of haemoglobin and mention its function. $5+1\frac{1}{2}$	=61/2
		ोग्लोबिन की संरचना और उसके कार्यों को समझाइये।	
10.	Wh	nat are silicones ? Describe their preparation and applications. $2+2+2\frac{1}{2}$	=61/2
		लेकोन क्या हैं ? उनके बनाने की विधि एवं कार्यों का वर्णन कीजिए।	

- 0 0 0 -

113760

113760