

NJ-1361

B.Sc. (Part-III) Examination,
Mar.-Apr., 2023
Paper - I

CHEMISTRY

Time Allowed : Three Hours

Maximum Marks : 33

Minimum Pass Marks : 11

नोट : सभी प्रश्नों के उत्तर दीजिए। सभी प्रश्नों के अंक समान हैं।

Note : Answer all questions. All questions carry equal marks.

इकाई-I / Unit-I

Q. 1. (a) d^4 , d^5 , d^6 , d^7 विन्यास वाले अष्टफलकीय संकुल के लिए प्रबल तथा दुर्बल लिगेण्ड क्षेत्र में इलेक्ट्रान का वितरण बताइए। 4

Give the distribution of electron in octahedral complexes having configuration d^4 , d^5 , d^6 , d^7 in weak and strong field ligand.

(2)

(b) संकुल के स्थायित्व का इरविंग-विलियम क्रम क्या है ? 2

What is Irving-William order of stability of complexes ?

(c) $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$ एवं $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$ में से कौन से

संकुल के लिए क्रिस्टल-फिल्ड स्थिरीकरण ऊर्जा (CFSE) मान अधिक होगा। 1

Among $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$ and $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$ which will have high value of CFSE.

अथवा OR

(a) d^3 , d^4 , d^5 , d^6 विन्यास वाले चतुष्फलकीय एवं

अष्टफलकीय संकुल के लिए प्रबल एवं दुर्बल लिगेंड क्षेत्र में CFSE मान बताइए। 4

Give the value of CFSE for octahedral and tetrahedral complexes having configuration d^3 , d^4 , d^5 , d^6 in strong and weak field ligand.

NJ-1361

(3)

(b) क्रमबद्ध एवं समग्र निर्माण स्थिरांक क्या है ? संबंध बताइए। 3

What is overall and stepwise formation constant ? Give the relation between them.

इकाई-II / Unit-II

Q. 2. (a) चुम्बकीय आघूर्ण क्या है ? Cr^{3+} एवं Fe^{3+} के लिए केवल

चक्रण सूत्र से चुम्बकीय आघूर्ण का मान बताइए। 3

What is magnetic momentum ? Calculate the magnetic momentum for Cr^{3+} and Fe^{3+} by spin only formula.

(b) d^3 एवं d^9 विन्यास के लिए मूल अवस्था पद लिखिए। 2

Write the ground state term for d^3 and d^9 system.

(c) अष्टफलकीय संकुलों में d-d संक्रमण लापोर्टे वर्जित होते हुए भी कुछ प्रबल स्पेक्ट्रा पाये जाते हैं। क्यों ? 2
d-d transition in octahedral complexes are Laporte forbidden, still moderately strong spectra are observed. Why ?

NJ-1361

P.T.O.

(4)

अथवा OR

- (a) $[Ti(H_2O)_6]^{3+}$ संकुल के इलेक्ट्रॉनिक स्पेक्ट्रा की विवेचना कीजिए। 3

Discuss the electronic spectra of $[Ti(H_2O)_6]^{3+}$.

- (b) क्यूरी-वैज नियम क्या है ? 2

What is Curie-Weiss law ?

- (c) यदि टेट्राकोऑर्डिनेटेड Ni^{2+} संकुल के लिए चुम्बकीय आयुर्ण का मान 0 बोर मैग्नेटन है तो संकुल की संभावित ज्यामिति बताइए। 1

If the magnetic momentum of tetraco-ordinated Ni^{2+} complex is OBM then predict the geometry of the complex.

- (d) लौह चुम्बकत्व क्या है ? उदाहरण दीजिए। 1

What is ferromagnetism ? Give example.

इकाई-III / Unit-III

- Q. 3. (a) समजागी हाइड्रोजनीकरण की क्रियाविधि लिखिए। 3
Give mechanism of homogeneous hydro-
genation catalysis.

NJ-1361

(5)

- (b) जिसे तवण क्या है ? इसकी संरचना बताइए। 2

What is Zeise's salt ? Give its structure.

- (c) $[Ni(CO)_4]$ की संरचना का वर्णन कीजिए। 2

Explain the structure of $[Ni(CO)_4]$.

अथवा OR

- (a) निम्न पर लिखिए : 2+2+2=6

- (i) π -ग्राहक लिगेण्ड
(ii) हैप्टिसिटी
(iii) जिगलर-नाटा उत्प्रेरक

Write on the following :

- (i) π -Acceptor ligand
(ii) Hapticity
(iii) Zeigler-Natta catalyst

- (b) $[Ni(CO)_4]$ में Ni के लिए EAN की गणना कीजिए। 1
Calculate EAN for Ni in $[Ni(CO)_4]$.

इकाई-IV / Unit-IV

- Q. 4. निम्न पर लिखिए : 2+2+2=6

- (i) Na-K पम्प
(ii) मेटालोपोरफाइरिन
(iii) लैंड विषाक्तता

NJ-1361

P.T.O.

(6)

Write on the following :

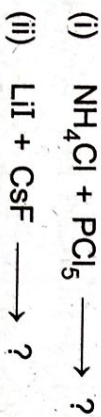
- (i) Na-K pump
- (ii) Metalloporphyrins
- (iii) Lead-toxicity

अथवा OR

- (a) विषैली धातुएं एवं उनके प्रभाव।
Toxic metals and their effect. 4
- (b) हीमोग्लोबिन की संरचना।
Structure of Haemoglobin. 2

इकाई-V / Unit-V

- Q. 5. (a) ट्राइफास्फाजीन की संरचना का वर्णन कीजिए। 2
Explain the structure of triphosphazenes.
- (b) निम्न अभिक्रिया पूर्ण कीजिए : 1+1=2



Complete the reaction :



- (c) सिम्बायोसिस
Symbiosis 2

NJ-1361

(7)

अथवा OR

- (i) कोर तथा मुद्रु अम्ल क्षारक सिद्धान्त क्या है ? 2
What is HSAB principle ?
- (ii) AgI_2 , AgF_2 से अधिक स्थायी क्यों है ? 1
 AgI_2 is more stable than AgF_2 . Why ?
- (iii) निम्न में से सही विकल्पों का चयन कीजिए :
Choose the correct option :

- (a) एम्फीबोल है : 1

- (i) कार्बनिक बहुलक
 - (ii) प्रबल लिगेण्ड
 - (iii) सिलिकेट
 - (iv) पालीफास्फेट
- Amphibole is :
- (i) Organic polymer
 - (ii) Strong ligand
 - (iii) Silicate
 - (iv) Polyphosphate

- (b) ट्राइफास्फाजीन में N एवं P निम्न संकरित अवस्था में होते हैं : 1

NJ-1361

P.T.O.

(8)

- (i) N – sp^3 , P – sp^2
- (ii) N – sp^2 , P – sp^3
- (iii) N – sp^3 , P – sp^3
- (iv) N – Sp^2 , P – Sp^2

State of hybridization of N & P in triphosphazene are :

- (i) N – sp^3 , P – sp^2
- (ii) N – sp^2 , P – sp^3
- (iii) N – sp^3 , P – sp^3
- (iv) N – sp^2 , P – sp^2

(c) ग्राम लवण है :

1

- (i) $(NaPO_3)_6$
- (ii) Na_3PO_4
- (iii) $Na_2H_2P_2O_7$
- (iv) Na_2HPO_4

Grahm salt is :

- (i) $(NaPO_3)_6$
- (ii) Na_3PO_4
- (iii) $Na_2H_2P_2O_7$
- (iv) Na_2HPO_4