NJ-1263

केन्द्र क्र. 125

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

CHEMISTRY

Paper - I

(Inorganic Chemistry)

Time Allowed: Three Hours

Maximum Marks: 33

Minimum Pass Marks: 11

नोट : सभी प्रश्नों के उत्तर दीजिए।

Note: Attempt all the questions.

UNIT-I

- Q. 1. (a) ऑफबाऊ सिद्धांत क्या है ? इसकी सीमाएँ लिखिए। 3
 What is Aufbau principle? Write its
 limitations.
 - (b) नाइट्रोजन परमाणु के P-उपकोश में उपस्थित सभी इलेक्ट्रानों की चारों क्वाण्टम संख्या के मान लिखिए। 2 Write the values of all the four quantum numbers of all the electrons present in P-subshell of nitrogen atom.

(c) बोर के मॉडल की कमियाँ लिखिए। Write limitations of Bohr's model.

2

OR / अथवा

- (a) आयनन विभव से आप क्या समझते हैं ? Be की प्रथम आयनन विभव से ज्यादा होती है, क्यों ? समझाइए। 3

 What do you understand by ionisation potential? First ionisation energy of Be is greater than that of first ionisation energy of B, why? Explain.
- (b) प्रभावी नाभिकीय आवेश पर टिप्पणी लिखिए। 2 Write note on effective nuclear charge.
- (c) विद्युत ऋणात्मकता और इलेक्ट्रॉन बंधुता में अंतर स्पष्ट कीजिए।

 Distinguish between electron affinity and electronegativity.

UNIT-II

Q. 2. (a) "फजान नियम" की व्याख्या कीजिए, उदाहरण सहित। 3

Discuss the "Fajan's rule" with example.



(b) ध्रुवण शक्ति व ध्रुवणीयता से आप क्या समझते हैं ? इन्हें प्रभावित करने वाले कारकों का वर्णन कीजिए।

What do you understand by the polarizing power and polarizability ? Describe factors affecting it.

OR / अथवा

- (a)
 त्रिज्या अनुपात नियम क्या है ? त्रिज्या अनुपात नियम

 की सीमाएँ लिखिए।
 2

 What is "Radius Ratio Rule"? Write

 limitations of radius ratio rule.
- (b) विलायक ऊर्जा से आप क्या समझते हैं ? इसे प्रभावित करने वाले कारकों का वर्णन कीजिए। 3

 What do you understand by solvation energy? Describe factors affecting it.
- (c) n-type तथा p-type अर्धचालक के एक-एक उदाहरण दीजिए।। 2
 Give one example of each, n-type and p-type semiconductor.

UNIT-III

- Q. 3. (a) VSEPR सिद्धांत पर टिप्पणी लिखिए। Write note on VSEPR theory.
 - (b) निम्नलिखित अणुओं के लिए आण्विक कक्षक आरेख बनाइए तथा उनके बंधक्रम की गणना कीजिए : 2+2=4
 - (i) F_2
 - (ii) NO

Draw the molecular orbital diagram for following molecules and calculate its bond order:

- (i) F₂
- (ii) NO

OR / अथवा

(a) VBT से आप क्या समझते हैं ? VBT की कमियाँ लिखिए।

What do you understand by VBT ? Write limitations of VBT.

- (b) निम्नलिखित अणुओं की आकृति और संकरण की व्याख्या कीजिए: 2+2=4
 - (i) SF_6
 - (ii) NO₃

Discuss the shape and hybridisation of following molecules :

- (i) SF₆
- (ii) NO_3^-

UNIT-IV

Q. 4. (a) समझाइये, क्यों :

2+2=4

- (i) Li, Mg से विकर्ण संबंध दर्शाता है।
- (ii) लिथियम आयन में अधिकतम जलयोजन ऊर्जा होती है।

Explain, why:

- (i) Li, shows a diagonal relationship with Mg.
- (ii) Lithium ion has the maximum hydration energy.
- (b) क्षार धातुओं की संकुलन प्रवृत्ति पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखिए।

Write a note on the complexation tendency of alkali metals.

OR / अथवा

- (a) अकार्वनिक बेन्जीन क्या है ? इसे बनाने की विधि तथा इसके रासायनिक गुण लिखिए। 3

 What is Inorganic Benzene? Write the method of its preparation and its chemical property.
- (b) अंतर हैलोजन यौगिक क्या है ? निम्नलिखित अंतर हैलोजन की संरचना उदाहरण सहित समझाइये। 3
 - (i) AX₃ Type
 - (ii) AX₅ Type

What is interhalogen compound? Explain the structure of following interhalogen compound with example:

- (i) AX₃ Type
- (ii) AX₅ Type

UNIT-V

- ्र 5. (a) नोबल गैसों की इलेक्ट्रॉन बंधुता शून्य होती है।
 समझाइये।
 Electron affinity of noble gases are zero.
 Explain.
 - (b) निम्नलिखित में से किन्हीं दो की संरचना एवं आकृति दीजिए: 2+2=4

XeO₃, XeF₄, XeF₆, XeOF₄

Give structure and shape of any two of the following:

XeO₃, XeF₄, XeF₆, XeOF₄

OR / अथवा

- (a) अम्लीय व क्षारीय मूलक क्या होते हैं ? उदाहरण सिंहत समझाइये।
 2

 What are acid and base radicals ? Explain with example.
- (b) नाइट्रेट हेतु वलय परीक्षण का रसायन लिखिए। 2
 Write the chemistry of Ring Test for Nitrate.

(c) शून्य समूह में कौन से मूलक होते हैं तथा इनका परीक्षण किस प्रकार किया जाता है ?
Which radicals are in the zero group and how are they tasted ?