

NJ-1363
B.Sc. (Part - III) Examination,
Mar.-Apr., 2023
CHEMISTRY
Paper - III
(Physical Chemistry)

Time Allowed : Three Hours

Maximum Marks : 34

Minimum Pass Marks : 11

नोट : सभी प्रश्नों के उत्तर दीजिए। प्रश्नों के अंक उनके दाहिनी ओर अंकित हैं।

Note : Answer all questions. The figures in the right hand margin indicate marks.

इकाई-I / Unit-I

Q. 1. (a) प्रकाश विद्युत प्रभाव क्या है ? इसका नियम लिखिये तथा प्रकाश विद्युत प्रभाव समीकरण व्युत्पन्न कीजिए। 4

What is photoelectric effect ? Write its law and derive photoelectric effect equation.

(2)

(b) निम्न को समझाइये :

- (i) लाप्लासियन संकारक

- (ii) आइगेन फलन तथा आइगेन मान

Explain the following :

- (i) Laplacian operator

- (ii) Eigen function and Eigen value

अथवा OR

(a) श्रोडिंजर तरंग समीकरण ब्यूतन्न कीजिये तथा इसका

भौतिक महत्व समझाइये।

4

Derive Schrodinger wave equation and

explain its physical significance.

(b) कोणीय संवेग संकारक ब्यूतन्न कीजिये।

3

Derive angular momentum operator.

इकाई-II / Unit-II

Q. 2. (a) LCAO विधि द्वारा sp^2 संकरित कक्षकों के लिए तरंग

फलन ज्ञात कीजिये।

4

3

(3)

Calculate wave functions of sp^2 hybridized

orbitals by LCAO method.

(b) δ , δ^* तथा π , π^* आणविक कक्षक कैसे बनते हैं?

इनके अधिलक्षण लिखिये।

3

How δ , δ^* and π , π^* molecular orbitals are

formed? Describe its characteristics.

अथवा OR

(a) हक्कल का आणविक कक्षक सिद्धांत क्या है? इथीन अणु

के लिए हक्कल आणविक कक्षक सिद्धांत की उपयोगिता

समझाइये।

4

What is Huckel's molecular orbital theory?

Describe the application of Huckel's

molecular orbital theory to ethene molecule.

(4)

(b) δ तथा π आणिक कक्षांमें विभेद कीजिये। 3

अथवा OR

Differentiate between δ and π molecular orbitals.

4

इकाई-III / Unit-III

Describe pure Rotational-Raman spectrum

Q. 3. (a) द्वि-प्रमाणिक अणु के घुर्णन वर्णन का वर्णन

कीजिये।

4

Describe rotational spectrum of diatomic

molecule.

- (b) सिन्स को समझाइये :
- तनन कंपन
 - रमन विस्थापन

Explain the following :

(b) H-Cl अणु 2890 cm^{-1} पर एक मौलिक कंपन बैण्ड दर्शाता है। H-Cl बंध के बल नियतांक की गणना कीजिये।

3

The H-Cl molecule gives a fundamental

vibration band at 2890 cm^{-1} . Calculate the

force constant for H-Cl bond.

(5)

(a) द्वि-प्रमाणिक अणु के विशुद्ध घुर्णन-रमन स्पेक्ट्रम का

वर्णन कीजिये।

4

इकाई-IV / Unit-IV

Q. 4. (a) आयनिक शक्ति को परिभासित कीजिये 0.25 m K_2SO_4 लिलयन के आयनिक शक्ति की गणना कीजिये। 3

(6)

Define ionic strength. Calculate ionic

strength of 0.25 m K_2SO_4 solution.

- (b) विशिष्ट चालकता को परिभाषित कीजिये। विशिष्ट
चालकता पर तनुता का प्रभाव समझाइये। 3

इकाई-V / Unit-V

Define specific conductance. Explain the effect of dilution on specific conductance.

- (c) सेल स्थिरांक को परिभाषित कीजिये। 1

Define cell constant.

अथवा OR

- (a) चालकतामूलक अनुमापन का वर्णन कीजिये। 3

Describe conductometric titration.

- (b) निम्न को समझाइये :

4

chemical cells :

- (i) अभिगमनांक

- (ii) तुल्यांकी चालकता

Explain the following :

- (i) Transport number

- (ii) Equivalent conductance

(7)

- Q. 5. (a) लवण सेरु क्या है ? इसका कार्य समझाइये। 3

What is salt bridge ? Describe its functions.

- (b) निम्नलिखित विद्युत रसायनिक सेलों की सेल अधिक्रिया

लिखिये :



Write the cell reaction of following electro

- (i) $Zn(s) \mid Zn^{2+}(aa) \parallel Cu^{2+}(aa) \mid Cu(s)$
- (ii) $Pb(s) \mid Pb^{2+}(aa) \parallel I_3^-, I^- \mid Pt$

(8)

अथवा OR

- (a) सांद्रता सेल से आप क्या समझते हैं ? इलेक्ट्रोड सांद्रता सेल के विद्युत वाहक बल के लिए व्यंजक व्युत्पन्न कीजिये। 3

What do you mean by concentration cell ?

Derive an expression for electromotive force (emf) of electrode concentration cell.

- (b) ग्लास इलेक्ट्रोड की रचना एवं कार्य सिद्धांत समझाइये। 3

Explain the construction and working principle of glass electrode.