[2]

Roll No. Total Printed Pages - 8

F-3607

B.Sc. (Part I) Examination, 2022 (New Course) CHEMISTRY PAPER THIRD (Physical Chemistry)

Time: Three Hours] [Maximum Marks:34

नोट : सभी पाँच प्रश्नों के उत्तर दीजिए। प्रत्येक इकाई से एक प्रश्न करना अनिवार्य है। लॉग टेबल का उपयोग किया सकता है।

Note: Attempt all the five questions. One question from each unit is compulsory. Log table can be used.

इकाई - 1 / Unit - 1

1. (अ) $\log_8 512 = x$ में x का मान ज्ञात कीजिए।

Find the value of x in $\log_8 512 = x$.

(ब) फलन $f(x) = 2x^3 - 3x^2 - 36x + 14$ के उच्चिष्ठ तथा निम्निष्ठ मान ज्ञात कीजिए। 3

Find the maxima and minima value of function

 $f(x) = 2x^3 - 3x^2 - 36x + 14$

(स) आव्यूह किसे कहते हैं? आव्यूह के प्रकार को समझाइये।

What is matrix? Explain the types of matrix.

3

3

अथवा / OR

(अ) $\int \log x \, dx$ का मान ज्ञात कीजिए। 1

(ब) यदि $a = 2\hat{i} + 2\hat{j} + 3\hat{k}$, $b = \hat{i} + 3\hat{j} + 2\hat{k}$ एवं $c = 3\hat{i} - 2\hat{j} + \hat{k}$ हो तो (a × b).c का मान ज्ञात कीजिए।

Find the value of (a × b).c if $a = 2\hat{i} + 2\hat{j} + 3\hat{k}$, $b = \hat{i} + 3\hat{j} + 2\hat{k}$ and $c = 3\hat{i} - 2\hat{j} + \hat{k}$

(स) यदि आव्यूह $A = \begin{bmatrix} 2 & 1 & 0 \\ 0 & 2 & 2 \\ 1 & 2 & -1 \end{bmatrix}$ हो तो (सह खण्डज) ज्ञात कीजिए।

Find the Adjoint A if matrix $A = \begin{bmatrix} 2 & 1 & 0 \\ 0 & 2 & 2 \\ 1 & 2 & -1 \end{bmatrix}$

3

डकाई - 2 / Unit - 2

2. (अ) व्युत्क्रमण ताप किसे कहते हैं? What is inversion temperature?

(ब) सिद्ध कीजिए कि $\left(P + \frac{an^2}{V^2}\right)(V - nb) = nRT$ 3

Prove that the $\left(P + \frac{an^2}{V^2}\right)(V - nb) = nRT$

(स) मैक्सवेल के आण्विक वेगों का वितरण नियम क्या है? विस्तृत वर्णन कीजिए। 3

What is maxwell's distribution law of molecular velocities? Describe in detail.

अथवा / OR

(अ) माध्य मुक्त पथ किसे कहते हैं? What is mean free path?

(ब) सिद्ध कीजिए कि $PV = \frac{1}{3}mnv^2$ 3

Prove that the $PV = \frac{1}{3}mnv^2$

(स) क्रांतिक स्थिरांक तथा वाण्डरवाल्स स्थिरांक के मध्य सम्बन्ध लिखिए तथा सिद्ध कीजिए। 3

Write and prove the relationship between critical constant and Vaan-der-Waals constant.

डकाई - 3 / Unit - 3

3. (अ) पायस क्या है?

What is Emulsion?

(ब) हाइड्रोजन बंध पर टिप्पणी लिखिए। 2 Write note on Hydrogen bond.

F-3607 P.T.O. F-3607

ı

स)	निम्न पर	टिप्पणी	लिखिए।	(कोई 2)	
----	----------	---------	--------	---------	--

- (i) हार्डी शुल्जे नियम
- (ii) स्वर्ण संख्या
- (iii) ब्राउनी गति
- (iv) द्रवस्नेही तथा द्रव विरोधी कोलाइड

Write short notes on (any two)

- (i) Hardy Shulze's law
- (ii) Gold Number
- (iii) Brownian motion.
- (iv) Lyophilic and Lyophobic colloids

अथवा / OR

(अ) लन्दन बल क्या है? What is London force?

(ब) भौतिक एवं रासायनिक अधिशोषण में क्या अंतर है? 2 What is the difference between Physical and Chemical adsorption. [6]

(स) BET अधिशोषण समतापी सिद्धान्त क्या है? BET समतापी वक्र को समझाइए। 4

What is BET adsorption isotherm theory? Explain the BET isotherm curve.

इकाई - 4 / Unit - 4

4. (अ) H2O में कौन-सा बिन्दु समूह पाया जाता है?

Which point group is found in H2O molecule.

(ब) ब्रैग समीकरण व्युत्पन्न कीजिए तथा क्रिस्टल संरचना के अध्ययन में इसका उपयोग लिखिए। 3

Derive Bragg's equation and write the use in the study of structure of Crystal.

(स) क्रिस्टल में उपस्थित विभिन्न प्रकार के समिमित के तत्वों को समझाइए।3

Explain the different types of elements of symmetry in crystal.

अथवा / OR

(अ) तल की सममिति किसे कहते हैं?
What is plane of Symmetry?

F-3607

P.T.O.

4

F-3607

[7]

[8]

(ৰ)	क्रिस्टल जालक की संरचना का निर्धारण करने वाले प	पाउडर
	विधि का सचित्र वर्णन कीजिए।	3

Describe the powder method to determine the structure of crystal lattice with diagram.

(स) मिलर घातांक व वाइस अंक को उदाहरण सहित समझाइए। 3

Explain Miller indices and Weise indices with proper example.

इकाई - 5 / Unit - 5

- 5. (अ) दर निर्धारक पद किसे कहते हैं? 1
 What is rate determining step?
 - (ब) संघट्ट सिद्धांत के दोषों का वर्णन कीजिए। 2

 Describe the demerits of collision theory.
 - (स) द्वितीय कोटि की अभिक्रिया किसे कहते हैं? द्वितीय कोटि की अभिक्रिया के लिए दर व्यजक व्युत्पन्न कीजिए। 3 What is second order of reaction? Derive the rate equation for second order of reaction.

अथवा / OR

(अ) उत्प्रेरक किसे कहते हैं? What is Catalyst?

- (ब) सक्रियण ऊर्जा को परिभाषित कीजिए तथा इसे ज्ञात करने की आर्हिनियस समीकरण को व्युत्पन्न कीजिए। 3
 Define activation energy and derive the Arrenius equation for its determination.
- (स) अभिक्रिया की दर को प्रभावित करने वाले कारकों को समझाइए। 2

Explain the factor influencing rate of reaction.

F- 3607 P.T.O.

F-3607