

Assignment 2019-20

B.Sc. Part - I

Subject - Chemistry.

Paper - Third (Physical Chemistry)

Mark. marks - 34

Date - 25/09/2020

Time - 03 hrs.

Note - Attempt all questions.

Unit - I

1. (a) निम्नलिखित को हल कीजिए -

03

Solve the following -

(i) $\frac{d}{dx} \frac{\tan x}{\sin x}$ (ii) $\int \log x \cdot e^x \cdot dx$

- (b) लघुगांत्र सारणी की सहायता से प्रतिलघुगांत्र का मान ज्ञात कीजिए।

03

Find out the value of Antilogarithm with the help of log table.

(i) 0.1125 (ii) -2.187

(OR)

- (a) इंडियन के सात रंगों को हम अपनी रिंज कार्ड पर में कितने तरीके से व्यवस्थित कर सकते हैं, जिसमें दो बार दो नया प्रारूप प्राप्त हों ?

02

In how many ways can we arrange the seven colors of the rainbow in our drawing sheet, so that we get a new format every time?

- (b) निम्न पर टिप्पणी लिखें

04

Write notes on the following

(i) सरल रेखा के गुण (Properties of straight line)

(ii) महत्वपूर्ण अंकों के विभिन्न उपयोग

(Significant figure and their applications)

Unit - 02

2. (a) आदर्श में से समीकरण से वांडरवॉल्स समीकरण की व्युत्पत्ति कीजिए। 04

Derive Vanderwall's equation from Ideal gas equation.

- (b) वांडरवॉल्स कानून का एक इकाई की व्युत्पत्ति कीजिए। 03

Derive the unit of Vanderwall's constant a & b .

(OR)

- (a) नोट पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखें।

Write notes on the following-

- (i) आविंशक वेगों पर ताप का प्रभाव

Effect of temperature on Molecular Velocities.

- (ii) माध्य गुवत पथ

Mean free path

Unit - 03

3. (a) आदर्श एवं अनादर्श विलयन से आप क्या समझते हैं? उदाहरण सहित समझाओ। 04

What do you mean by Ideal and Non-ideal solution?

Explain with example.

- (b) द्रव और गॅसों की वायरों कीजिए। 03

Explain the properties of liquid.

(OR)

निम्न पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखें -
Write notes on the following -

07

(i) तापमात्रा में वृद्धि

Elevation in boiling point.

(ii) फ्रिंज में अवलम्बन

Depression in freezing point.)

Unit - 04

4.

संक्षिप्त दृश्य लिखें -

3+2+2

(i) थर्मोग्राफी (Thermography)

(ii) हार्डी-शुल्जे कानून (Hardy-Schulze law)

(iii) LCD (Liquid crystal display)

(OR)

(a) ब्रेग्स समीकरण की व्याख्या कीजिए ।

04

Derive Braggs equation.

(b) परिमेय गतिक्रम के तिप्पणी की व्याख्या कीजिए ।

03

Explain the Law of Rational Indices.

Unit - 05

5. (a) सक्रियता ऊर्जा क्या है ? आर्थेनियस समीकरण का उपयोग ऊर्जा का निर्धारण कैसे किया जाता है ?
What is Activation energy ? How to determine activation energy by Arrhenius equation.

04

⑥ अभियंता के निर्धारण के लिए अच्छी आवृत्ति पर संक्षिप्त विवरणी लिखें।

03

Write brief note on half life method for the determination of reaction.

(OR)

संक्षिप्त विवरणी लिखें

2+2+3

Write short notes.

(i) उत्प्रेरण का सिद्धान्त

Theory of catalysis

(ii) अच्छी आवृत्ति

Half life time

(iii) शुद्ध छोटी की अभियंता

Zero order reaction