

2024

CHEMISTRY (Minor)

B.Sc. Third Semester End Examination - 2024

PAPER - MI-301T

Full Marks : 40

Time : 2 hours

The figures in the right-hand margin indicate marks.

Candidates are required to give their answers in their own words as far as practicable.

Illustrate the answers wherever necessary.

Group - A

Answer any five questions :

5×2=10

1. State Kirchhoff's Equation.
2. Write the definition of pseudo 1st order reaction with example.
3. What is wave length of the emitted spectrum when an electron M-shell comes to L-shell of H-atom.
4. What is enantiomer? Give example.

(Turn Over)

(2)

5. Why 1st ionization energy is less than 2nd ionization energy?
6. What is steric-inhibition-of-resonance?
7. Which atoms of propyne align linearly?
8. The value of rate constant of reaction is $2.3 \times 10^{-9} \text{ mol. lit}^{-1} \text{ sec}^{-1}$. Find out order of the reaction.

Group - B

Answer any four questions :

4×5=20

9. Prove that for ideal gas $C_p - C_v = R$
10. (i) Differentiate between transition energy and intermediate state.
(ii) rate constants for the 1st-order reaction $k = 4.75 \times 10^{-4} \text{ s}^{-1}$ at 293 K and $k = 1.63 \times 10^{-3} \text{ s}^{-1}$ at 303 K. What is the activation energy for this reaction.
11. (i) Define electron affinity. Mention the factors which influence electron affinity. (2+3)
(ii) Arrange the radius order of Be^{+2} , F^- , N^{3-} , B^{+3} , O^{2-} .

(3+2)

(3)

12. (i) What will be the uncertainty in the position of an electron (mass = $9 \times 10^{-31} \text{ kg}$) moving at 300 m/s with an accuracy of 0.001%?

(ii) Calculate the Electron's Wavelength if it travels at the speed of light. (2½ + 2½)

13. (i) Why phenol is more acidic than methanol?

(ii) Draw the π Molecular Orbital diagram of butadiene and indicate HOMO and LUMO. (2½ + 2½)

14. (i) Calculate double bond equivalent of $\text{C}_4\text{H}_9\text{NO}$, $\text{C}_3\text{H}_4\text{OCl}$.

(ii) Arrange the stability order of the following:



Group-C

Answer any one questions :

1×10=10

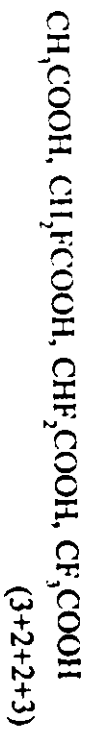
15. (i) The half-life period of a first order reaction is 50 min. In what time will it go to 90% completion?

(ii) State the drawbacks of the Bohr's postulate.

(iii) Define isolated system with example.

(4)

(iv) Arrange the acidity order of the following compounds:



16. (i) ${}_A^a$ & ${}_B^b$ are two different elements in the periodic table. If (b-a)=5, identify 'A' and 'B'.

(ii) Write the electronic configuration of ${}_{29}\text{Cu}$, ${}_{25}\text{Mn}(\text{H})$, ${}_{17}\text{Cl}$, ${}_{36}\text{Kr}$.

(iii) Arrange the basicity order of NH_3 , CH_3NH_2 , PhNH_2 ,

(iv) Classify following species as aromatic, nonaromatic and anti-aromatic.



(2+2+3+3)

বঙ্গানুবাদ

যে কোনো পাঁচটি প্রশ্নের উত্তর দাও :

5×2=10

1. ক্রিটফের সমীকরণ লেখ।
2. উদাহরণস্বরূপ দুই ১ম ক্রম বিক্রিয়ার সংজ্ঞা দাও।
3. M-কক্ষ একটি ইলেকট্রন যখন H-পরমাণুর L-কক্ষ আসে তখন নিগতি বর্ণালীর তরঙ্গ দৈর্ঘ্য কত?

B.Sc. RNLKWC(A)/Chemistry/ML-301T/SEM-III/24

(Continued)

(5)

4. এন্যাণ্টিওমার কি? উদাহরণ দাও।
5. ১ম আয়নীকরণ শক্তি ২য় আয়নীকরণ শক্তির চেয়ে কম কেন?
6. Steric-inhibition-of-resonance কি?
7. প্রোপিনের কোন কোন পরমাণু বৈদিকভাবে সারিবদ্ধ?
8. একটি বিক্রিয়ার ধ্রুবক হারের মান হল $2.3 \times 10^{-6} \text{ mol.lit}^{-1}\text{sec}^{-1}$ বিক্রিয়ার ক্রম কত?

Group-B

যে কোন চারটি প্রশ্নের উত্তর দাও :

4×5=20

9. প্রমাণ কর আদর্শ গ্যাস এর জন্য $C_p - C_v = R$.
10. (i) রূপান্তর শক্তি এবং মাধ্যবর্তী অবস্থার পার্থক্য কর।
(ii) 1ম-ক্রম বিক্রিয়ার জন্য হার ধ্রুবকগুলি হল $k=4.75 \times 10^{-4} \text{ s}^{-1}$ 293K এবং $k=1.63 \times 10^{-3} \text{ s}^{-1}$ 303 K। সক্রিয়করণ শক্তি, E_a , কত?
(2+3)
11. (i) ইলেকট্রন আসক্তি সংজ্ঞায়িত কর। এটা কোন বিষয়ের উপর নির্ভর করে?
(ii) Be^{+2} , F^- , N^{3-} , Li^+ , B^{+3} , O^{2-} এর ব্যাসার্ধের ক্রম সাজাও।
(3+2)

B.Sc. RNLKWC(A)/Chemistry/ML-301T/SEM-III/24

(Turn Over)

(6)

12. (i) 0.001% নির্ভুলতার সাথে 300nm/s গতিতে চলমান একটি ইলেকট্রনের (ভর= 9×10^{-31} kg) অবস্থানের নিশ্চয়তা কী হবে ?
(ii) আলোর গতিতে ভ্রমণ করলে ইলেকট্রনের তরঙ্গদৈর্ঘ্য গণনা কর।
(2½+2½)
13. (i) কেন ফেনল মিথানলের চেয়ে বেশি অম্লীয় ?
(ii) butadiene-এর π আণবিক অরবিটাল চিত্রটি আঁকো এবং HOMO এবং LUMO নির্দেশ কর।
(2½+2½)
14. (i) C_9H_9NO , C_9H_9OCl এর সমতুল্য ভরগ বন্ধ গণনা কর।
(ii) নীচের স্থায়িত্ব ক্রম সাজাও :
 $(CH_3)_3C^+$, $(CH_3)_2CH^+$, $CH_3CH_2^+$, CH_3^- 2+3

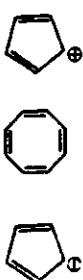
Group - C

যে কোনো একটি প্রশ্নের উত্তর দাও : 1×10-10

15. (i) প্রথম ক্রম বিক্রিয়ার অর্ধ-জীবন সময়কাল 50 মিনিট। কত সময়ে এটি 90% শেষ হবে ?
(ii) বোরের নীতির একটি লেখ।
(iii) উদাহরণসহ বিচ্ছিন্ন সিস্টেমের সংজ্ঞা দাও।

(7)

- (iv) নিম্নলিখিত CH_3COOH , CH_3FCH_2COOH , CH_3CH_2COOH , CF_3COOH এর অম্লতা ক্রম সাজাও।
(3+2+2+3)
16. (i) পর্যায় সারণিতে A^+ এবং B^+ দুটি ভিন্ন উপাদান। যদি $(b-a)=5$, A এবং B চিহ্নিত কর।
(ii) ^{29}Cu , $^{25}Mn(II)$, ^{17}Cl , ^{39}K এর ইলেকট্রনিক কনফিগারেশন লিখ।
(iii) NH_3 , CH_3NH_2 , $PhNH_2$ এর ক্ষারকত্ব ক্রম সাজাও।
(iv) নিম্নলিখিতগুলিকে অ্যারোমেটিক, নন্যারোমেটিক এবং অ্যান্টি-অ্যারোমেটিক হিসাবে শ্রেণীবদ্ধ কর।



(2+2+3+3)