

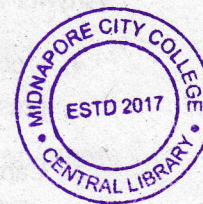
2022

2nd Semester Examination

CHEMISTRY (Honours)

Paper : GE 2-P

States of Matter and Chemical Kinetics,
Chemical Bonding and Molecular Structure,
P block Element



[Practical]

[CBCS]

Full Marks : 20

Time: Three Hours

*The figures in the margin indicate full marks.
Candidates are required to give their answers
in their own words as far as practicable.*

Group - A

Answer any *one* question :

1×5=5

1. Write the principle for finding the rate constant of the reaction of hydrolysis of methyl acetate in presence of HCl. 5
2. Write the method for identification of K^+ , Ca^{+2} and Ba^{+2} ion by flame test. 5
3. Write the principle involved for the determination of surface tension of a liquid by using stalagmometer. 5

P.T.O.

(2)

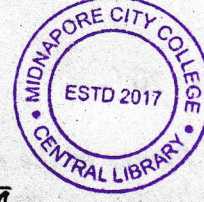
Group - B

Answer any *one* question : 1×10=10

4. Detect qualitatively one acid and one basic radical present in the supplied sample marked as I. 10
5. Carry out the experiment for finding the absolute viscosity of the supplied unknown solution by using an oswald's viscometer. 10

Group - C

6. Viva-voce 3
7. Laboratory note book 2



বঙ্গানুবাদ

বিভাগ - ক

যেকোনো একটি প্রশ্নের উত্তর দাও : ১×৫=৫

- ১। হাইড্রোক্লোরিক অ্যাসিডের (HCl) উপস্থিতিতে মিথাইল অ্যাসিটেটের আর্দ্র বিশ্লেষণ বিক্রিয়ার রেট ধ্রুবক নির্ণয়ের মূলতত্ত্ব লেখ। ৫
- ২। শিখা পরীক্ষার দ্বারা K^+ , Ca^{+2} এবং Ba^{+2} মূলকগুলির সনাক্তকরণের পদ্ধতি লেখ। ৫
- ৩। স্টালাগমোমিটারের সাহায্যে একটি তরলের পৃষ্ঠটান নির্ণয়ের মূলতত্ত্ব লেখ। ৫

(3)

বিভাগ - খ

যেকোনো একটি প্রশ্নের উত্তর দাও : $1 \times 10 = 10$

৪। I চিহ্নিত লবণের একটি আয়নিক ও একটি ক্ষারীয় মূলক গুণগত বিশ্লেষণের দ্বারা বাহির কর। ১০

৫। অস্টওয়াল্ড ভিসকোমিটার ব্যবহার করে প্রদত্ত অজানা দ্রবণের পরম সান্দ্রতা পরীক্ষার দ্বারা বাহির কর। ১০

বিভাগ - গ

৬। Viva-voce ৩

৭। Laboratory note book ২

