#### 2019

# B.Sc. (Honours)

## 3rd Semester Examination

#### CHEMISTRY

# Paper - GE3P

Full Marks: 20

Time: 3 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

- Carry out the experiment that will be alloted to you from the list of experiments given below. (Allotment of an experiment to a candidate will be made by drawing lots)
  - (a) Find the enthalpy of neutralisation of hydrochloric acid with sodium hydroxide.
    8
  - (b) Find the p<sup>H</sup> of a supplied dilute solution of a soap by using a p<sup>H</sup> meter. Also compare the value of p<sup>H</sup> obtained with the value of p<sup>H</sup> obtained from the indicator method.

[ Turn Over ]

- (c) Prepare a set of buffer solutions consisting of acetic acid and sodium acetate, and find the p<sup>H</sup> of a supplied unknown buffer solution by colour matching method.
  8
- (d) Determine the solubility of benzoic acid in water over a range of temperature (at least 3 different temperatures), make a plot of log s (s = solubility) vs  $\frac{1}{T}$ .

Total marks of 8 are divided among the following items given below.

Theory: 1

Experiment: 3

Reporting data + Graph (if any): 3

Result: 1

## Section - B

Identify the supplied organic compound (solid or liquid) marked 'O' according to systamatic methods.

(Allotment of sample to a candidate will be made by drawing lots)  $7 \times 1 = 7$ 

Total marks of 7 are divided among the following items.

Physical characteristics: 11/2

Tests for identification of the supplied organic compound: 4

Confirmity test: 11/2

7

3. Laboratory Note Book.

2

4. Viva-voce.

3

#### বঙ্গানুবাদ

### বিভাগ - ক

 নিম্নে প্রদত্ত experiment গুলির মধ্যে যেটি তোমাকে বন্টন করা হবে সেটি সম্পন্ন করে।

(Experiment-গুলির বন্টন লটারির মাধ্যমে সম্পন্ন করতে হবে।)

ক) হাইড্রোক্রোরিক অ্যাসিড ও সোডিয়াম হাইড্রক্সাইড এর
 মধ্যে প্রশমন বিক্রিয়ার ক্ষেত্রে প্রশমন এনথ্যালপি নির্ণয়
 কর।

- (খ) p<sup>H</sup> meter যদ্ভের সাহায্যে প্রদন্ত সাবানের লঘু জলীয় দ্রবণের p<sup>H</sup> নির্ণয় করো। একই সঙ্গে p<sup>H</sup> যদ্ভের মাধ্যমে প্রাপ্ত মানকে নির্দেশক পদ্ধতিতে প্রাপ্ত p<sup>H</sup> মানের সঙ্গে তুলনা করো।
- (গ) অ্যাসিটিক অ্যাসিভ ও সোভিয়াম অ্যাসিটেটের সমন্বয়ে গঠিত কয়েকটি বাফার দ্রবণ প্রস্তুত করো এবং প্রদত্ত অজানা বাফার দ্রবণের p<sup>H</sup> colour matching পদ্ধতিতে নির্ণয় করো।
- ্ঘ) কমপক্ষে তিনটি বিভিন্ন উশ্বতায় জলে বেপ্তায়িক আনিডের দ্রাব্যতা পরীক্ষার সাহাব্যে নির্ণয় করো, এবং  $\log s$  (s = দ্রাব্যতা) বনাম  $\frac{1}{T}$ -এর লেখচিত্র অঞ্চন করো।

মোট নম্বর ৮-কে নিম্নলিখিতভাবে ভাগ করা হয়েছে।

তত্ত্ব : ১

পরীক্ষা : ৩

Data উপস্থাপন + গ্রাফ (if any) : ৩

यनायन : ১

# বিভাগ - খ

२।	Systematic method-এর মাধ্যমে 'O' চিহ্নিত জৈব যৌগ (কঠিন বা তরল) শনাক্ত করো।	ণী ৭
	(Sample-এর বন্টন লটারীর মাধ্যমে সম্পন্ন করতে হবে।	)
	মোট নম্বর ৭ কে নিম্নলিখিত ভাবে ভাগ করা হয়েছে।	
	ভৌত গুণাবলী : 1½	
	বন্টিত যৌগের শনাক্তকরণের জন্য সম্পাদিত পরীক্ষা : 4	
	নিশ্চয় পরীক্ষা : 1½	
3.	Laboratory Note Book.	2
4.	Viva-voce.	3

4. Viva-voce.