NEW

2018

Part-III 3-Tier

**CHEMISTRY** 

PAPER-IVA

(General)

Full Marks: 45

Time: 2 Hours

The figures in the right-hand margin indicate full 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 one of the following.

15×1

- 1. (a) Define isoelectric point of an  $\alpha$ -amino acid. Give its usefulness.
  - (b) Write down the name of two natural polymers and give the structure(s) of their monomer unit(s).

(Turn Over)

- (c) What do you understand by high polymer?

  Differentiate between thermosetting polymer and thermoplastic polymer.
- (d) Write short notes on:
  - (i) Octane number;
  - (ii) Gas Liquid Chromotography (GLC).

$$(2+1)+(1+2)+(1+3)+(2\frac{1}{2}\times 2)$$

- (a) What is superphosphate of lime? Describe its manufacturing process.
  - (b) What are the raw materials used commonly for glass manufacture? Write down the purpose of annealing of glass. What is borosilicate glass?
  - (c) Write short notes on:
    - (i) Setting of cement;
    - (ii) Polyethylene.

$$(1+4)+(2+2+1)+(2\frac{1}{2}\times 2)$$

- 3. (a) What do you mean by essential amino acid? Give two examples.
  - (b) Write down the differences between RNA and DNA.

- (c) What is Ziegler-Natta catalyst? Write its uses.
- (d) Write short notes on:
  - (i) Flash point;
  - (ii) Bakelite.

 $(2+2)+3+(2+1)+(2\frac{1}{2}\times 2)$ 

### Group-B

Answer any two of the following.

10×2

- 4. (a) Distinguish between Nylon-66 and Nylon-6.
  - (b) What is crosslinked polymer? Give an example.
  - (c) "All enzymes are proteins but all proteins are not enzymes" — explain.
  - (d) Name important consituents of petroleum.

2+(2+1)+3+2

- 5. (a) What do you mean by accuracy and precision?
  - (b) What are the differences between soap and detergent?
  - (c) How dodecyl benzene sulphonate can be prepared from dedecyl benzene?
  - (d) What is photochromatic glass? Give its uses.

3+2+3+(1+1)

- (a) Write down the name of bases present in DNA molecule.
  - (b) What is dipeptide? Give an example.
  - (c) Why is an oil hydrogenated? Give uses of hydrogenated oils.
  - (d) Write the reaction for synthesis of paracetamol.

    Mention its important uses. 2+(1+1)+(2+1)+(2+1)
- (a) Discuss the manufacturing process of DDT with a flow diagram.
  - (b) Write down the disadvantages of using gammaxene as pesticide.
  - (c) What do you understand by the terms 'determinate error' and 'indeterminate error'?
  - (d) Give two commonly used food preservatives.

4+2+2+2

#### Group-C

- 8. Write notes on any two of the following:  $2\times5$ 
  - (i) Zinc White;
  - (ii) HPLC;
  - (iii) Sulphanilamide;
  - (iv) Congo red.

# বঙ্গানুবাদ

দক্ষিণ প্রান্তস্থ সংখ্যাণ্ডলি প্রশ্নমান নির্দেশক। পরীক্ষার্থীদের যথাসম্ভব নিজের ভাষায় উত্তর দেওয়া প্রয়োজন।

## বিভাগ-ক

যে-কোনো একটি প্রশ্নের উত্তর দাও।

SEXS

- ১। (ক) আলফা অ্যামাইনো অ্যাসিডের আইসোইলেকট্রিক বিন্দু বলতে কি বোঝ? এর ব্যবহার লেখ।
  - (খ) দুটি প্রাকৃতিক পলিমারের নাম লেখ এবং তাহাদের monomer unitগুলির গঠন লেখ।
  - (গ) 'High polymer' বলতে কি বোঝ'? 'Thermo setting polymer' ও 'thermoplastic polymer'-এর মধ্যে পার্থক্যগুলি লেখ।
  - (ঘ) টীকা লেখঃ
    - (i) Octane number;
    - (ii) Gas Liquid Chromotography (GLC).

(\$+\$)+(\$+\$)+(\$+\$)+(\$\frac{1}{2}\times\$)

- ২। (ক) 'Superphosphate of lime' কি? কিভাবে প্রস্তুত করা হয়?
  - (খ) গ্লাস প্রস্তুতিতে ব্যবহৃত কাঁচামালগুলি উদ্নেখ কর। 'annealing of glass' কেন করা হয়? 'borosilicate glass' कि?

- (গ) সংক্ষিপ্ত টীকা লেখ:
  - (i) Setting of cement;
  - (ii) Polyethylene.

(2+8)+(2+2+2)+(2½×2)

- ৩। (ক) 'essential amino acid' কাহাকে বলে? দৃটি উদাহরণ দাও।
  - (খ) RNA ও DNA মধ্যে পার্থক্যণ্ডলি কি কি?
  - (গ) 'Ziegler Natta' অনুঘটক কিং এর ব্যবহার লেখ।
  - (ঘ) সংক্ষিপ্ত টীকা লেখঃ
    - (i) Flash point;
    - (ii) ব্যাকেলাইট।

(\(\frac{2}{2}\)+(\(\frac{2}{2}\)+(\(\frac{2}{2}\)\)

### বিভাগ—খ

যে-কোনো *দুইটি* প্রশ্নের উত্তর দাও।

>ox5

- 8। (ক) 'Nylon-66' ও 'Nylon-6'-এর মধ্যে পার্থক্য কর।
  - (খ) 'Crosslinked Polymer' কি? একটি উদাহরণ দাও।
  - (গ) "সমস্ত উৎসেচকই প্রোটিন কিন্তু সমস্ত প্রোটিন উৎসেচক নয়" —ব্যাখ্যা কর।
  - (ঘ) পেট্রোলিয়াম এর মূল উপাদানগুলি কি কি? ২+(২+১)+৩+২

- ৫। (क) 'accuracy' এবং 'precision' বলতে কি বোঝ?
  - (খ) সাবান ও ডিটারজেন্টের মধ্যে পার্থক্য কিং
  - (গ) 'dodecyl benzene' থেকে কিভাবে dodecyl benzene sulphonate তৈরি করা হয়?
  - (ঘ) Photochromatic glass' কি? এর ব্যবহার লেখ। ৩+২+৩+(১+১)
- ঙ। (ক) DNA অণুতে উপস্থিত ক্ষারগুলি কি কি?
  - (খ) 'Dipeptide' কি? উদাহরণ দাও।
  - (গ) তেলের 'hydrogenation' করা হয় কেন? 'hydrogenated oil'-এর ব্যবহার লেখ।
  - ্ষ) Paracetamol' প্রস্তুতির বিক্রিয়াগুলি লেখ। এর ব্যবহার উল্লেখ কর। ২+(১+১)+(২+১)
- ৭। (ক) রেখাচিত্রের সাহায্যে প্রস্তুতি আলোচনা কর।
  - (খ) জীবাণুনাশক হিসেবে 'Gammatene' ব্যবহারের অসুবিধাণ্ডলি লেখ।
  - (গ) Determinate error' ও 'indeterminate error' বলতে কি বোঝ ?
  - (ঘ) Food preservatives' হিসেবে ব্যবহৃত হয় এরকম দুটি পদার্থের নাম দাও। 8+২+২+২

## বিভাগ--গ

৮। যে-কোনো *দুইটির* উপর টীকা লেখঃ

&XX

- (ক) জিন্ধ হোয়াইট;
- (ᅰ) HPLC;
- (१) সালফানিলামাইড;
- (ঘ) কঙ্গো রেড (congo red)।

NEW

Part-III 3-Tier

2018

CHEMISTRY

(General)

PAPER--IVB

(PRACTICAL)

Full Marks: 50

Time: 4 Hours

The figures in the right-hand margin indicate full marks.

Answer any one question from Q.1. to Q.4. through lottery.

- 1. (a) Prepare a 250 ml standard  $\left(\frac{N}{10}\right)$  standard Sodium oxalate  $(K_2Cr_2O_7)$  solution by accurate weighing in a chemical or digital balance.
  - (b) Weigh accurately 0.2 gm pyrolusite supplied to you in a chemical/digital balance.
  - (c) Find out the percentage(%) of available oxygen in the pyrolusite sample by titration with standard KMnO<sub>4</sub> solution.

2.	(a)	Prepare a 250 ml standard $\left(\frac{N}{10}\right)$ oxalic acid solution
		in a chemical / digital balance. 5
	(b)	Determine the strength of a given NaOH solution by standard oxalic acid solution.
	(c)	Find out the strength of HCl and CH <sub>3</sub> COOH in a given mixed solution of HCl and CH <sub>3</sub> COOH by titration with standard NaOH solution using two different indicators.
3.	(a)	Prepare a 250 ml standard $\left(\frac{M}{50}\right)$ (CH <sub>3</sub> COO) <sub>2</sub> Zn.2H <sub>2</sub> O
		solution in a chemical /digital balance. 5
	(b)	Standardise the supplied EDTA solution with Standard zinc acetate solution.
	(c)	Estimate the total hardness of water in ppm in a supplied unknown hard water marked 'V' by titration with standard EDTA solution.
4.	(a)	Prepare a 250 ml $\left(\frac{N}{10}\right)$ K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> solution by accurate
		weighing in a chemical /digital balance 6
	(b)	Determine the strength of a given Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> solution with standard K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> solution.
		with standard h201207 soldtion.
	(c)	Estimate the percentage(%) of copper in the supplied sample of brass with standard Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> solution.
r		Estimate the percentage(%) of copper in the supplied sample of brass with standard Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> solution.
5.		Estimate the percentage(%) of copper in the supplied sample of brass with standard Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> solution.