#### B. SC. (GENERAL) (BSCG)

### Term-End Examination

June, 2023

# BCHET-141 : ANALYTICAL METHODS IN CHEMISTRY

Time: 2 Hours Maximum Marks: 50

Note: (i) Answer any ten questions.

(ii) All questions carry equal marks.

- 1. Write any *five* precautions required for sampling.
- A diabetic patient on a single day observed the following glucometer readings:
   103, 110, 105, 108, 106, 111 and 105
   Calculate mean, median, mode, range and average deviation.
- Explain the principle of solvent extraction and define distribution coefficient. Name two types of extraction processes.

- 4. Define and differentiate between terms batch extraction and continuous extraction. 5
- 5. Explain chromatography. Who discovered it?
  How is this technique classified depending on the basis of mobile and stationary phases?
  5
- 6. What is column chromatography? Name any four adsorbents and write their characteristics.
- 7. Math the following:

Group-B

exchanger

Decreasing

order of

Strong anion

5

Group-A

- (i) Analcite
- (ii) Styrene & Divinylbenzene
- (iii)  $-CH_2 \stackrel{+}{N} (CH_3)_3$
- (iv)  $Ba^{2+} > Ca^{2+} > Cu^{2+} > Zn^{2+}$
- (v) Particle size of resin

selectivity
(c) Increasing

(a)

(b)

- (c) Increasing efficiency
- (d) Nature Ion exchanger
- (e) Copolymer

- 8. Draw a labelled block diagram of thermobalance stating all the components.

  Illustrate shape of a typical thermogravimetric (TGA) curve.
- 9. Enlist any *five* types of electroanalytical methods and explain salient features of any *one* of these briefly.
- 10. Explain electrolytes and non-electrolytes with classification and examples for each. 2+3
- 11. What is wave number  $(\bar{\nu})$ ? If wavelength  $(\lambda)$  is 450 nm then calculate its wave number and energy (E).

$$(h = 6.626 \times 10^{-34} \text{Js and } c = 3 \times 10^8 \text{ ms}^{-1})$$
. 5

- 12. Draw a generalized molecular orbital energy level diagram for organic molecules showing all possible transitions. Indicate the type of transitions in the following organic molecules:

  CH<sub>3</sub>CHO and RCH = CH<sub>2</sub>.

  3+2
- 13. Write briefly about sources of radiation and sampling devices in IR spectrometric instrumentation. 2½×2

- 14. Draw a schematic structure of laminar flow flame showing various zones. Write temperatures of oxy-acetylene and hydrogen-air fuel oxidant compositions.
- 15. Name *five* processes occurring in flame photometric experiment and explain each one briefly with illustration.

#### BCHET-141

## विज्ञान स्नातक (सामान्य) (बी. एस. सी. जी.) सत्रात परीक्षा

#### जून, 2023

बी.सी.एच.ई.टी.-141 : रसायन में विश्लेषणात्मक विधियाँ

समय : 2 घण्टे अधिकतम अंक : 50

**नोट**: (i) किन्हीं **दस** प्रश्नों के उत्तर दीजिए।

(ii) सभी प्रश्नों के अंक समान हैं।

- प्रतिचयन के लिए आवश्यक किन्हीं **पाँच** सावधानियों को लिखिए।
- किसी एक दिन मधुमेह के मरीज क ग्लूकोमीटर पर निम्न मान प्राप्त होते हैं:
   103, 110, 105, 108, 106, 111 और 105
   माध्य, माध्यिका, बहुलक, परास और औसत विचलन परिकलित कीजिए।

3.	विलायक निष्कर्षण के नियम की व्र	पाख्य	। कीजिए और
	गुणांक का उल्लेख कीजिए। निष्कर्षण की <b>दो</b> विधियों		
	क नाम बताइए।		5
4.	बैच निष्कर्षण और सतत् निष्कर्षण	का	वर्णन कीजिए
	और इनके बीच के अन्तर को बताइए	l	5
5.	वर्णलेखिकी की व्याख्या कीजिए। इसे किसने खोजा ?		
	स्तब्ध प्रावस्था और गतिशील प्रावस्था के आधार पर इसे		
	कैसे वर्गीकृत करते हैं।		5
6.	स्तम्भ वर्णलेखिकी क्या होती है	?	किन्हीं <b>चार</b>
	अधिशोषकों के नाम बताइए और	उनके	व्यवहार की
	चर्चा कीजिए।		5
7.	निम्नलिखित का मिलान कीजिए :		5
	समूह—अ		समूह—ब
	(i) एनलसाइट	(a)	प्रबल ऋणायन
			विनिमयक
	(ii) स्टाइरीन तथा डिवाइनिल बेन्जीन	(p)	चयनात्मकता का
			घटता क्रम
	(iii) $-CH_2 \stackrel{+}{N} (CH_3)_3$	(c)	उच्च क्षमता
	(iv) $Ba^{2+} > Ca^{2+} > Cu^{2+} > Zn^{2+}$	(d)	•
			विनिमयक
	$^{ m (v)}$ रेजिन के कण का आकार	(e)	समबहलक

- 8. थर्मोबैलेंस का ब्लॉक आरेख बनाइए और सभी घटकों का उल्लेख कीजिए। प्ररूपी तापभारात्मक वक्र (TGA) की संरचना की सचित्र व्याख्या कीजिए।
  5
- 9. किन्हीं **पाँच** वैद्युत विश्लेषण विधियों की सूची बनाइए और किसो **एक** की मुख्य विशेषताओं की संक्षेप में व्याख्या कीजिए।
- 10. विद्युत-अपघट्य और विद्युत-अनपघट्य की उनके वर्गीकरण के साथ व्याख्या कीजिए और प्रत्येक के लिए उदाहरण भी दीजिए।
  5
- 11. तरंग संख्या  $(\overline{v})$  क्या होती है ? यदि तरंगदैर्घ्य  $450~\mathrm{nm}$  है तो तरंग संख्या और ऊर्जा का परिकलन कीजिए।

 $(h = 6.626 \times 10^{-34} \text{ Js और } c = 3 \times 10^8 \text{ ms}^{-1})$ । 5

12. सभी सम्भव संक्रमण को दर्शाते हुए कार्बिनक अणुओं के लिए सामान्यीकृत आण्विक कक्षीय ऊर्जा स्तर आरेख बनाइए। निम्नलिखित कार्बिनिक अणुओं में संक्रमण का प्रकार बताइए :
5

(CH3CHO और RCH = CH2)।

13. IR स्पेक्ट्रोमापी में IR विकिरण के स्रोतों और प्रहस्तन की युक्तियों पर संक्षिप्त चर्चा कीजिए।  $2\frac{1}{2} \times 2=5$ 

- 14. विभिन्न क्षेत्रों को दर्शाती पटलीय प्रवाह ज्वाला को योजनाबद्ध संरचना बनाइए। ऑक्सी-ऐसिटिलीन और हाइड्रोजन वायु ईंधन-ऑक्सीकारकों के मिश्रण से प्राप्त ज्वाला का तापमान बताइए।
- 15. पाँच प्रक्रियाओं क नाम दीजिए जो ज्वाला प्रकाशिमिति प्रयोगों के दौरान होती हैं। आरेख द्वारा प्रत्येक को संक्षेप में समझाइए।
  5