Total No. of Questions : 8] *[Total No. of Printed Pages : 3*

Roll No .....

BP-102T (CBGS)

B.Pharmacy I Semester (PCI Scheme)

Examination, December 2023

Choice Based Grading System (CBGS)

Pharmaceutical Analysis - I

Time : Three Hours

Maximum Marks : 75

Note: i) Attempt any five questions.
किन्हीं पाँच प्रश्नों को हल कीजिए।

ii) All questions carry equal marks.
सभी प्रश्नों के समान अंक है।

iii) Draw neat and well labeled diagrams wherever necessary.
जहाँ भी आवश्यक हो, स्वच्छ और अच्छी तरह से लेबल किए गए चित्र बनाइए।

iv) In case of any doubt or dispute the English version question should be treated as final.
किसी भी प्रकार के संदेह अथवा विवाद की स्थिति में अंग्रेजी भाषा के प्रश्न को अंतिम माना जायेगा।

1. a) Describe Preparation and standardization of 0.1N oxalic acid solution. 6
0.1N ऑक्सालिक एसिड समाधान की तैयारी और मानकीकरण का वर्णन करें।

b) Brief account on methods of minimizing error. 9
त्रुटि को कम करने के तरीकों पर संक्षिप्त विवरण दें।

2. a) Explain neutralization curves. 8
उदासीनीकरण वक्रों की व्याख्या कीजिए।

b) Brief account on Sources of impurities in medicinal agents. 7
औषधीय एजेंटों में अशुद्धियों के स्रोतों पर संक्षिप्त विवरण दें।

3. a) What is Precipitation titrations and write method of estimation of sodium chloride? 9
वर्षण अनुमापन क्या है और सोडियम क्लोराइड के आकलन की विधि लिखिए?

b) Explain the Mohr's method. 6
मोहर की विधि को समझाइए।

4. a) Write down the principles and applications of redox titration. 7
रेडॉक्स अनुमापन के सिद्धांत और अनुप्रयोग लिखिए।

b) Write methods and application of diazotisation titration. 8
डायजोटाइजेशन अनुमापन की विधियाँ और अनुप्रयोग लिखिए।

5. a) Give classification of complexometric titration. 8
सम्मिश्रमितीय अनुमापन का वर्गीकरण दीजिए।

b) Write brief about Conductometric titrations. 7
कंडक्टोमेट्रिक अनुमापन के बारे में संक्षिप्त में लिखिए।

6. a) Describe the steps involved in gravimetric analysis. 9
ग्रेविमेट्रिक विश्लेषण में शामिल चरणों का वर्णन करें।

b) Write construction and working of dropping mercury electrode. 6
पारा इलेक्ट्रोड छोड़ने का निर्माण और कार्य लिखिए।

7. a) Describe preparation and standardization of 0.5 m EDTA solution. 8

   0.5 m EDTA समाधान की तैयारी और मानकीकरण का वर्णन करें।

   b) Explain method of standardization of 0.1 N Sulphuric acid solutions. 7

   0.1 N सल्फ्यूरिक अम्ल विलयन के मानकीकरण की विधि समझाइए।

8. Write short notes on (Any three): 3×5=15

   a) Ilkovic equation
   b) Principles of redox titrations
   c) Primary and secondary standard
   d) Preparation of 10% KOH solution
   e) Cerimetry titration

   निम्न पर लघु नोट लिखिए। (कोई तीन)

   अ) इल्कोविक समीकरण
   ब) रेडॉक्स अनुमापन के सिद्धांत
   स) प्राथमिक और माध्यमिक मानक
   द) 10% KOH समाधान की तैयारी
   इ) सेरिमेट्री अनुमापन

******