Roll No. :

BP-102T (CBGS)

B.Pharmacy I Semester (PCI Scheme)

Examination, November 2022

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 $KMnO_4$ solution. 6
0.1N $KMnO_4$ विलयन की तैयारी और मानकीकरण का वर्णन करें।

b) Detail account on types of error. 9
त्रुटि के प्रकार पर विवरण खाता।

2. a) Differentiate the acidimetry and alkalimetry titration. 7
अम्लमिति और क्षारमिति अनुमापन में अंतर करें।

b) Brief account on Volhard's method. 8
वोलहार्ड की विधि पर संक्षिप्त विवरण।

3. a) Explain the types of metal ion indicators with example. 8
धातु आयन संकेतकों के प्रकारों को उदाहरण सहित समझाइए।

b) Describe method for estimation of Magnesium sulphate. 7
मैग्नीशियम सल्फेट के आकलन की विधि का वर्णन कीजिए।

4. a) Write down the types of redox titrations with example. 9
उदाहरण के साथ रेडॉक्स अनुमापन के प्रकार लिखिए।

b) Write methods and application of potentiometric titration. https://www.rgpvonline.com 6
विभवमितीय अनुमापन की विधियाँ और अनुप्रयोग लिखिए।

5. a) Give preparation of 100 mM NaOH solution. 6
100 mM NaOH विलयन की तैयारी दें।

b) Brief about construction and working of dropping mercury electrode. 9
पारा इलेक्ट्रोड छोड़ने के निर्माण और कार्य के बारे में संक्षिप्त में बताइए।

6. a) What is conductance? Explain the Conductometric titrations. 10
चालन क्या है? कंडक्टोमेट्रिक अनुमापन की व्याख्या करें।

b) Differentiate the Iodimetry and Iodometry titration. 5
आयोडिमेट्री और आयोडोमेट्री अनुमापन में अंतर करें।

7. a) Describe Preparation and standardization of 0.1 N sodium carbonate solution. 8

0.1 N सोडियम कार्बोनेट विलयन की तैयारी एवं मानकीकरण का वर्णन कीजिए।

b) Explain method of standardization of 0.1 N sodium hydroxide solutions. 7

0.1 N सोडियम हाइड्रॉक्साइड विलयनों के मानकीकरण की विधि समझाइए।

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

a) Co-precipitation and post precipitation

b) Diazotization titration

c) Rotating platinum electrode

d) Limit test for chloride

e) Solvent used in non-aqueous titration

लघु नोट लिखिए। (कोई तीन)

अ) सह–वर्षा और वर्षा के बाद

ब) डायज़ोटाइज़ेशन अनुमापन

स) प्लैटिनम इलेक्ट्रोड घूर्णन

द) क्लोराइड के लिए सीमा परीक्षण

इ) गैर–जलीय अनुमापन में प्रयुक्त विलायक

******