	 	 -			
Roll No.					A-24416-MN

B.Sc. IV SEMESTER [ATKT] EXAMINATION JUNE - JULY 2024

PHARMACEUTICAL CHEMISTRY

[Pharmaceutical Analytical Chemistry-II] [Minor Subject]

[Max. Marks : 60] [Time : 3:00 Hrs.]

Note : All THREE Sections are compulsory. Student should not write any thing on question paper. नोट : सभी तीन खण्ड अनिवार्य हैं। विद्यार्थी प्रश्न–पत्र पर कुछ न लिखें।

[Section - A]

This Section contains Very Short Answer Type Questions. Attempt any two questions in this section in 50 words each. Each question carries 3 Marks.

इस खण्ड में **अति लघुउत्तरीय प्रश्न** हैं। इस खण्ड में **किन्हीं दो** प्रश्नों को हल करें। प्रत्येक उत्तर 50 शब्दों में लिखें। प्रत्येक प्रश्न **3 अंक** का है।

- Q. 01 What is Redox Titration ? Explain it. रेडॉक्स अनुमापन किसे कहते हैं ? समझाइये।
- Q. 02 What is Masking and Demasking Reagents.

 मास्किंग एवं डि—मास्किंग अभिकारक किसे कहते हैं ?
- **Q. 03** Write the theory of Adsorption. अधिशोषण का सिद्धांत लिखिये।
- Q. 04 Write the principle of gravimetric analysis. भारात्मक विश्लेषण के सिद्धांत को लिखिये।

[Section - B]

This Section contains Short Answer Type Questions. Attempt any four questions in this section in 200 words each. Each question carries 8 Marks.

इस खण्ड में **लघुउत्तरीय प्रश्न** हैं। इस खण्ड में **किन्हीं चार** प्रश्नों को हल करें। प्रत्येक उत्तर 200 शब्दों में लिखें। प्रत्येक प्रश्न **8 अंक** का है।

Q. 05 Explain the concept of oxidation and reduction with suitable examples. आक्सिकरण अपचयन के सिद्धांत को उचित उदाहरण द्वारा समझाइये।

- Q. 06 Write the theory of metal ion Indications. धातु आयन सूचक का सिद्धांत लिखिये।
- Q. 07 Write the steps involved in estimation of chloride. क्लोराइड के आकलन में शामिल चरण को लिखिये।
- Q. 08 Write a short note on solvents and indicators. विलायक एवं सूचकों पर संक्षिप्त टिप्पणी लिखिये।
- Q. 09 What is Non-Aqueous solvents? Write the names of two non aqueous solvents.
 अजलीय, विलायक किसे कहते हैं। दो अजलीय विलायकों के नाम लिखिये।
- Q. 10 Write the steps involved in gravimetric analysis. भारात्मक विश्लेषण में शामिल चरणों को लिखिये।
- Q. 11 Explain the theory of super saturation.
 अतिसंतृप्त विलयन के सिद्धांत को समझाइये।

[Section - C]

This section contains **Essay Type Questions**. Attempt **any two** questions in this section in 500 words each. Each question carries **11 marks**. इस खण्ड में **दीर्घाउत्तरीय प्रश्न** हैं। इस खण्ड में **किन्हीं दो** प्रश्नों को हल करें। प्रत्येक उत्तर 500 शब्दों में लिखें। प्रत्येक प्रश्न **11 अंकों** का है।

- Q. 12 Write the principle of Iodometry and explain Iodometry titrations with potassium Iodate.
 आयोडोमेट्री का सिद्धांत लिखिये एवं पोटेशियम आयोडेट के साथ आयोडोमेट्री अनुमापन समझाइये।
- Q. 13 What is complexometric titration? Write their principle and applications. संकुलिमिति अनुमापन किसे कहते हैं। इसका सिद्धांत एवं अनुप्रयोग लिखिये।
- Q. 14 Explain the steps involved in Volhard's and Fajan's titration. वोल्हार्ड एवं फजांस अनुमापन में शामिल पदों को समझाइये।
- Q. 15 Explain Potentiometric titration in details. विभवमापी अनुमापन को विस्तारपूर्वक समझाइये।

____o___

2 A-24416-MN