

МІНІСТЕРСТВО ОХОРОНИ ЗДОРОВ'Я УКРАЇНИ
НАЦІОНАЛЬНИЙ ФАРМАЦЕВТИЧНИЙ УНІВЕРСИТЕТ

Рівень вищої освіти

другий (магістерський)

Галузь знань

22 Охорона здоров'яСпеціальність **226 Фармація, промислова фармація** Семестр осінній, 2019/20 н.р.Освітня програма **Фармація Фм(4,10д); Клінічна фармація КФм(4,10д);**Технології парфумерно-косметичних засобів ТПКЗм(4,10д)

Навчальна дисципліна

Аналітична хімія

ПІДСУМКОВИЙ КОНТРОЛЬ МОДУЛЯ № 1

«Якісний аналіз. Основи кількісного аналізу»

ТИПОВИЙ БІЛЕТ ТЕОРЕТИЧНА ЧАСТИНА

1. Ідентифікуйте іони солі $ZnBr_2$ за схемою:

1.1. Аналіз катіона:

- дія групового реагенту;
- реакції визначення*.

1.2. Аналіз аніона:

- дія групового реагенту;
- реакції визначення*.

* Вкажіть умови проведення реакцій, аналітичні ефекти, зазначте фармакопейні реакції

(max 20 балів)

2. Тестові питання за темами Модуля 1

(max 10 балів)

ПРАКТИЧНА ЧАСТИНА

1. Розрахуйте масову відсоткову частку натрій карбонату згідно $E_{(Na_2CO_3)}$, $M_{(Na_2CO_3)}$ і за титром титранту за визначуваною речовиною за величинами $E_{(Na_2CO_3)}$, $M_{(Na_2CO_3)}$ в спосіб окремих наважок, якщо $c(HCl) = 0,09992$ моль/дм³, $V_{HCl} = 20,05$ см³, $m = 0,1890$ г (індикатор – метиловий оранжевий). Напишіть відповідне рівняння реакції.

(max 10 балів)

Завідувач кафедри
аналітичної хімії, проф. _____ Гриценко І.С.
(підпис)

Екзаменатор, професор _____ Колісник С.В.
(підпис)

Доценти: _____ Жукова Т.В.

_____ Костіна Т.А.