Ф А2.5-25-282

МІНІСТЕРСТВО ОХОРОНИ ЗДОРОВ'Я УКРАЇНИ
НАЦІОНАЛЬНИЙ ФАРМАЦЕВТИЧНИЙ УНІВЕРСИТЕТ

Рівень вищої освіти **другий (магістерський рівень)**
(назва рівня вищої освіти)
Галузь знань **22 Охорона здоров'я**
(шифр і назва галузі знань)
Спеціальність **226 Фармація, промислова фармація** Семестр **4**
(код і найменування спеціальності)
Освітня програма **Фармація Фс(4,10д), Клінічна фармація КФс(4,10д), Технології парфумерно-косметичних засобів ТПКЗс(4,10д)**
(найменування освітньої програми)
Навчальна дисципліна **аналітична хімія**
(назва навчальної дисципліни)

КОНТРОЛЬ ЗМІСТОВОГО МОДУЛЯ №3
«Осаджувальне, комплексиметричне та окисно-відновне титрування»

ТИПОВИЙ БІЛЕТ

1. Виберіть можливі методи кількісного визначення для $MgCl_2$: трилонометрія; тіоціанатометрія; меркурометрія. Напишить відповідні рівняння реакції

2. Визначення KI (M (KI) = 166,0027 г/моль) за методом Фаянса-Ходакова. Напишіть рівняння реакції, вкажіть титрант, індикатор. Приведіть значення E(KI). Розрахуйте масу наважки KI в спосіб окремих наважок згідно E(KI). ($c(AgNO_3)$=0,1моль/дм^3 , w= 85%).

3. Визначення масової частки Na_2SO_3 (M (Na_2SO_3)= 126,04 г/моль) методом йодохлориметрії. Напишіть рівняння реакції. Приведіть значення $f_{титранту}$, $f_{речовини}$, s та E(Na_2SO_3). Розрахуйте масову процентну частку Na_2SO_3 в пробі, згідно E(Na_2SO_3), M(Na_2SO_3) і за титром титранту за визначуваною речовиною. (c(1/2ICl)=0,1002моль/дм^3, V_{ICl}=21,05см^3, Vм.к.=100,00 мл, Vn=20,00 мл, $m_{Na_2SO_3}$=0,9086г).

Система оцінювання, бали

1 питання	2 бал
2,3 питання	по 3,5 бали
Разом	**9 балів**

Співвідношення оцінок
за 5-бальною та рейтинговою системою
*«**5**» — 8 -9 балів*
*«**4**» — 6,5-7,5 балів*
*«**3**» — 4-6 балів*
*«**2**» — нижче 4 балів*