Методичні рекомендації
для здобувачів вищої освіти спеціальності 226 Фармація, промислова фармація

освітніх програм Фармація Фм (4,10д), Клінічна фармація КФм (4,10д)., Технології парфумерно-косметичних засобів ТПКЗм (4,10д)

Змістовий Модуль №3 складається із двох частин:

1.Тестовий білет (10 тестів);
2. Текстовий білет (3 питання).
Текстовий білет із 3 питань
здобувач отримує тільки за умови не менш ніж 80% правильних відповідей тестового білету (тестовий білет надається на паперовому носії).

Варіанти завдань текстового білету ЗМ №3

Питання 1

Для вибору можливих методів кількісного аналізу пропонується наступний ***перелік солей:***

KI, NaCl, $MgCl_2$ $AgNO_3$,$Pb(CH_3COO)_2$, $Hg_2(NO_3)_2$,$CaCl_2$,$Ca(NO_3)_2$,
$Ba(NO_3)_2$, $BaCl_2$, $ZnCl_2$, $FeSO_4$, $Hg(NO_3)_2$, $MgSO_4$,$CuCl_2$, $K_2Cr_2O_7$, $SnCl_2$

Питання 2.

Для визначення маси наважки аналізованих або стандартних речовин в способи окремих наважок або піпетування пропонуються наступні солі:
NaCl, NaBr, NaI, KCl, KBr, KI, NH_4Cl , $AgNO_3$. $CaCl_2$, $MgSO_4$, $MgCl_2$, $CaCO_3$, $ZnCl_2$, $CuSO_4$., $Mg(NO_3)_2$, $Sr(NO_3)_2$.

Питання 3

для визначення масової процентної частки аналізованих речовин в способи окремих наважок або піпетування пропонуються наступні об´єкти:
перманганатометрія, дихроматометрія, цериметрія :
$H_2C_2O_4 \cdot 2H_2O$, $Na_2C_2O_4$, $FeSO_4 \cdot 7H_2O$, $Fe(NH_4)_2(SO_4)_2 \cdot 6H_2O$ (сіль Мора);
йодометрія, йодохлориметрія : *$Na_2S_2O_3$, Na_2SO_3, $NaAsO_2$, $CuSO_4$, I_2, $KMnO_4$, $KBrO_3$, $CuSO_4 \cdot 5 H_2O$, $K_2Cr_2O_7$;*
броматометрія: *стрептоцид($C_6H_8N_2O_2S$),As_2O_3;*
нітритометрія*: сульфанілова кислота, стрептоцид($C_6H_8N_2O_2S$).*