

ПІДСУМКОВИЙ МОДУЛЬНИЙ КОНТРОЛЬ № 2.

Лікарські засоби ароматичного ряду

Домішки: амонію солі (*Метод А, Метод В, Метод С, Метод D*); миш'як (*Метод А, Метод В*); кальцій; хлориди; магній; важкі метали (*Метод А*); залізо; калій; сульфати; алюміній; цинк

Добування субстанцій

<ol style="list-style-type: none">1. фенол2. резорцин3. парацетамол4. лидокаїну гідрохлорид5. кислота бензойна6. натрію саліцилат	<ol style="list-style-type: none">7. бензокаїн8. прокаїну гідрохлорид9. хлорамін10. сульфаниламід
--	--

Аналіз субстанцій: можливі методи ідентифікації та кількісного визначення

1. Фенол
2. Резорцин
3. Парацетамол
4. Лидокаїну гідрохлорид
5. Натрію бензоат
6. Кислота саліцилова
7. Кислота ацетилсаліцилова
8. Бензокаїн
9. Прокаїна гідрохлорид
10. Прокаїнаміду гідрохлорид
11. Хлорамін
12. Глібенкламід
13. Сульфаниламід
14. Сульфацетамід-натрій
15. Норсульфазол (норсульфазол натрію)
16. Фталілсульфатіазол

Аналіз лікарських форм:

1. Розчину фенолу 2% - 100 мл
2. Розчину резорцину 1% - 150 мл
3. Таблетки парацетамолу 0,2
4. Розчин лидокаїну гідрохлориду 2% для ін'єкцій
5. Мазі саліцилової 3% - 25,0
6. Натрію саліцилату 2,0
Води очищеної 100 мл
7. Таблетки кислоти ацетилсаліцилової 0,5
8. Таблетки анестезину 0,3
9. Мазь анестезинова 5% - 20,0
10. Розчин новокаїну 0,5% для ін'єкцій
11. Розчин натрію пара-аміносаліцилату 3% для ін'єкцій
12. Мазь стрептоцидова 10% - 30,0
13. Таблетки норсульфазолу 0,25
14. Розчину норсульфазолу натрію 5% - 100 мл
15. Розчину сульфацилу-натрію 30% - 10 мл

(Зразок)

ЗАТВЕРДЖЕНО
Наказ Міністерства освіти і науки,
молоді та спорту України
29 березня 2012 року № 384

Форма № Н-5.05

Національний фармацевтичний університет

(повне найменування вищого навчального закладу)

Освітньо-кваліфікаційний рівень спеціаліст

Напрямок підготовки 1102, 1202

Спеціальність 7.110201 Фармація Семестр 7
(назва)

Навчальна дисципліна фармацевтична хімія

ЕКЗАМЕНАЦІЙНИЙ БІЛЕТ № 17

1. Наведіть реакцію визначення домішки **фторидів** згідно вимог ДФУ. Поясніть умови.
2. Наведіть схему добування **фенолфталейну**, вкажіть хімічні назви вихідних, проміжних та кінцевого продуктів. Вкажіть фармакологічну дію субстанції.
3. Наведіть можливі методи ідентифікації і кількісного визначення **тримекаїну**. Наведіть відповідні рівняння реакцій, значення стехіометричного співвідношення, формули розрахунку титру та кількісного вмісту діючої речовини в субстанції.
4. Охарактеризуйте умови проведення та наведіть рівняння реакцій ідентифікації і кількісного визначення діючої речовини в лікарській формі:

Розчин натрію бензоату 1% - 50 мл

Наведіть значення стехіометричного співвідношення, формули розрахунку титру і кількісного вмісту діючої речовини.

Затверджено на засіданні
кафедри фармацевтичної хімії
Протокол № 13 від „14” квітня 2015 року

Завідувач кафедри _____ **Георгіянец В.А.**
(підпис) (прізвище та ініціали)

Тести (50 тестів)	ПМК
50 – 5 балів	1 питання – 3 – 7 балів
48-49 – 4 бали	2 питання – 5 – 8 балів
46-48 – 3 бали	3 питання – 7 – 10 балів
	4 питання – 7 – 10 балів
	Min – 22 бали max – 35 балів

Рейтинг за **Модуль 1** – сума балів за поточний рейтинг (25 -60 балів), складання тестів (3 – 5 балів) та підсумкового модульного контролю (22 – 35 балів)