

Підсумковий модульний контроль № 1
(для студентів 3 курсу фармацевтичного факультету)
(2014-2015 н.р.)

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

Добування, фармакологічна дія субстанцій

- | | |
|--|--|
| <ol style="list-style-type: none"> 1. Калію бромід 2. Натрію бромід 3. Калію йодид 4. Натрію гідрокарбонат 5. Кальцію хлорид 6. Ртуті хлорид | <ol style="list-style-type: none"> 7. Розчин формальдегіду 8. Гліцерин 9. Етанол 10. Гліцерину тринітрату розчин 11. Кальцію лактат |
|--|--|

Можливі методи ідентифікації та кількісного визначення субстанцій

- | | |
|--|---|
| <ol style="list-style-type: none"> 1. Калію бромід 2. Натрію хлорид 3. Розчин водню пероксиду 3% 4. Натрію тетраборат 5. Кислота борна 6. Кальцію хлорид гексагідрат 7. Ртуті хлорид 8. Заліза сульфат гептагідрат | <ol style="list-style-type: none"> 9. Розчин формальдегіду (35%) 10. Гліцерин 11. Калію ацетат 12. Натрію цитрат 13. Кальцію лактат пентагідрат 14. Кислота глютамінова 15. Дифенгідраміну гідрохлорид 16. Бромізовал |
|--|---|

Лікарські форми

- | | |
|---|--|
| <ol style="list-style-type: none"> 1. Розчин натрію хлориду 0,9%-200 мл 2. Розчин калію йодиду 3%-10 мл 3. Розчин кальцію хлориду 5% 150 мл 4. Розчин цинку сульфату 0,25%- 10 мл 5. Розчин натрію тіосульфату 30% - 200 мл 6. Магнію пероксиду 0,5 № 10 7. Натрію гідрокарбонату 0,5 № 20 8. Розчин калію ацетату 1% -150 мл | <ol style="list-style-type: none"> 9. Розчин кальцію лактату 3% - 50 мл 10. Розчин кислоти глютамінової 1% - 10 мл 11. Кислоти глютамінової 1,0 Глюкози 10% - 100 мл 12. Розчин гексаметилентетраміну 40% -50 мл 13. Розчин хлоралгідрату 2% -50 мл 14. Таблетки димедролу 0,05 15. Метіонін 0,25 Глюкоза 0,3 |
|---|--|

(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 6
(назва)

Навчальна дисципліна фармацевтична хімія

ЕКЗАМЕНАЦІЙНИЙ БІЛЕТ № 17

1. Наведіть реакцію визначення домішки **фторидів** згідно вимог ДФУ. Поясніть умови.
2. Наведіть схему добування **камфори**, вкажіть хімічні назви вихідних, проміжних та кінцевого продуктів. Вкажіть фармакологічну дію субстанції.
3. Наведіть можливі методи ідентифікації і кількісного визначення **цинку сульфату**. 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 цитрату 4% - 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 _____ **Георгіянц 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)