

Змістовий модуль 3. Лікарські препарати аліфатичної природи.

Аналіз субстанцій:

- | | |
|-------------------------|---------------------------------|
| 1. Гліцерин | 9. Кислота глутамінова |
| 2. Розчин формальдегіду | 10. Метіонін |
| 3. Хлоралгідрат | 11. Дифенгідраміну гідрохлорид |
| 4. Гексаметилентетрамін | 12. Гліцерину тринітрату розчин |
| 5. Калію ацетат | 13. Кальцію гліцерофосфат |
| 6. Кальцію лактат | 14. Спазмолітин |
| 7. Кальцію глюконат | 15. Мепротан |
| 8. Натрію цитрат | 16. Бромізовал |

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

Зразок

Кафедра фармацевтичної хімії

ТЕМАТИЧНИЙ МОДУЛЬ № _____
(для студентів 3 курсу фармацевтичного факультету)

БІЛЕТ № 1

1. Наведіть реакцію визначення домішки **магнію і лужноземельних металів** згідно вимог ДФУ. Поясніть умови.
2. Виберіть для наведених лікарських субстанцій відповідний метод кількісного визначення та індикатор:

1	Етанол	A	Ацидиметрія	a	Крохмаль
2	Розчин формальдегіду	B	Дихроматометрія	b	Змішаний (мет. черв., мет.син.)
3	Калію ацетат	C	Аргентометрія	c	Тропеолін 00
4	Дифенгідраміну гідрохлорид	D	Зворотна алкаліметрія	d	Заліза (III) амонію сульфат
5	Мепротан	E	Метод К'ельдаля	e	Фенолфталеїн

Для мепротану наведіть рівняння реакцій кількісного визначення. Вкажіть значення стехіометричного співвідношення, наведіть формулу розрахунку титру і кількісного вмісту.

3. Наведіть можливі рівняння реакцій ідентифікації **етанолу**.
-