

Змістовий модуль 2 Лікарські засоби неорганічної природи

Аналіз субстанцій:

- | | |
|---------------------------------|-------------------------------------|
| 1. Натрію (калію) хлорид | 10. Магнію сульфат |
| 2. Натрію (калію) бромід | 11. Магнію карбонат основний легкий |
| 3. Натрію (калію) йодид | 12. Магнію оксид легкий |
| 4. Розчин водню пероксиду (3 %) | 13. Кальцію хлорид гексагідрат |
| 5. Натрію тіосульфат | 14. Цинку сульфат гептагідрат |
| 6. Натрію гідрокарбонат | 15. Ртуті оксид |
| 7. Кислота борна | 16. Міді сульфат пентагідрат |
| 8. Натрію тетраборат | 17. Срібла нітрат |
| 9. Натрію нітрит | 18. Заліза сульфат гептагідрат |

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	Натрію хлорид	A	Комплексонометрія	a	Крохмаль
2	Натрію тіосульфат	B	Цериметрія	b	Фероїн
3	Магнію оксид	C	Аргентометрія	c	Протравний чорний
4	Заліза (II) сульфат	D	Алкаліметрія	d	Заліза (III) амонію сульфат
5	Натрію тетраборат	E	Йодометрія	e	Фенолфталеїн

Наведіть рівняння реакцій кількісного визначення магнію оксиду згідно вимог ДФУ. Вкажіть значення стехіометричного співвідношення, наведіть формулу розрахунку титру і кількісного вмісту.

3. Наведіть можливі рівняння реакцій ідентифікації ртуті хлориду. Вкажіть ефект, що спостерігається.
-