

**Тематичний модуль 3**  
**Лікарські засоби аліфатичної природи.**  
**Добування, властивості, методи аналізу, застосування**

<b>Добування</b>	
<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Гексаметилентетрамін</li> <li>2. Хлоралгідрат</li> <li>3. Кальцію глюконат</li> <li>4. Кальцію лактат</li> <li>5. Гліцерину тринітрат</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>6. Дифенгідраміну гідрохлорид</li> <li>7. Бромізовал</li> <li>8. Ментол</li> <li>9. Камфора рацемічна</li> <li>10. Етанол</li> </ol>
<b>Субстанції</b>	<b>Тести</b>
<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Гліцерин</li> <li>2. Розчин формальдегіду</li> <li>3. Калію ацетат</li> <li>4. Кальцію лактат</li> <li>5. Натрію цитрат</li> <li>6. Кислота глутамінова</li> <li>7. Метіонин</li> <li>8. Дифенгідраміну гідрохлорид</li> <li>9. Гліцерину тринітрату розчин</li> <li>10. Бромізовал</li> <li>11. Бромкамфора</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Хлоралгідрат</li> <li>2. Натрію цитрат</li> <li>3. Кислота глутамінова</li> <li>4. Динатрію едетат</li> <li>5. Дифенгідраміну гідрохлорид</li> <li>6. Спазмолітин</li> <li>7. Кальцію гліцерофосфат</li> <li>8. Бромізовал</li> <li>9. Новембіхін</li> <li>10. Циклофосфамід</li> <li>11. Бромкамфора</li> </ol>
<b>Лікарські форми</b>	
<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Розчину хлоралгідрату 1% - 20 мл</li> <li>2. Розчину гексаметилентетраміну 40%-50 мл</li> <li>3. Розчину кальцію лактату 3% - 50 мл</li> <li>4. Розчину натрію цитрату 4%- 100 мл</li> <li>5. Розчину кислоти глутамінової 1% - 10мл</li> <li>6. Кислоти глутамінової 1,0 Розчину глюкози 10% - 100 мл</li> <li>7. Метіоніну 0,25 Цукру 0,1</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>8. Метіоніну Глюкози по 0,3</li> <li>9. Таблетки метіоніну 0,25</li> <li>10. Димедролу 0,001 Цукру 0,1</li> <li>11. Таблетки димедролу 0,05</li> <li>12. Таблетки бромізовалу 0,3</li> <li>13. Таблетки бромкамфори 0,25</li> </ol>

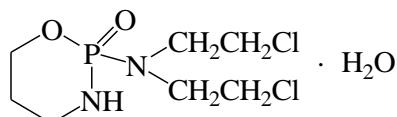
**Домішки:** аммонію солі (*Метод А, Метод В, Метод С, Метод D*); мыш'як (*Метод А, Метод В*); кальцій; хлориди; магній; важкі метали (*Метод А*); залізо; калій; сульфати; алюміній; цинк

**Зразок**  
**Кафедра фармацевтичної хімії**

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

**БІЛЕТ № 1**

1. Наведіть реакцію визначення домішки фторидів згідно вимог ДФУ. Поясніть умови.
2. Якому лікарському засобу відповідає структура:



Вкажіть його фармакологічну дію

3. Наведіть схему добування сарколізину. Вкажіть фармакологічну дію субстанції.
4. Наведіть можливі методи ідентифікації та кількісного визначення (з написанням відповідних рівнянь реакцій, значень стехіометричного співвідношення, формулами розрахунку титру і вмісту діючої речовини у субстанції) аміналону.
5. Охарактеризуйте умови проведення та наведіть рівняння реакцій ідентифікації і кількісного визначення діючої речовини в лікарській формі:

***Розчину кислоти глутамінової 2% - 100 мл***

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

<b>1 питання</b>	<b>0,75 – 1 балів</b>
<b>2 питання</b>	<b>0,25 – 0,5 балів</b>
<b>3 питання</b>	<b>0,5 – 1 балів</b>
<b>4 питання</b>	<b>1,5 – 2 балів</b>
<b>5 питання</b>	<b>1 – 1,5</b>

---

**min – 4            max - 6**