

**Питання змістового модулю №4 з фармацевтичної хімії
для студентів 4 курсу,
фармацевтичного факультету
(2017-2018 навчальний рік)**

Визначення домішок (з наведенням хімізму реакцій та вказати

**аналітичний ефект): Ca²⁺, Mg²⁺, важкі метали, Zn²⁺, Fe³⁺ K⁺, Cl⁻, Al³⁺, Mg²⁺,
SO₄²⁻, Zn²⁺**

Аналіз субстанцій: ідентифікація та кількісне визначення

Фенол	Парацетамол
Резорцин	Лідокаїну гідрохлорид (ксикаїн)
Тимол	Тримекаїн
Ксероформ	

Аналіз лікарських форм

1. Rp.: *Sol. Resorcini 5 % - 100 ml*
D.S. Примочка
 2. Rp.: *Tab. Paracetamoli 0, 2 N. 10*
D.S
 3. Rp.: *Solutio Phenoli 2 % 100 ml*
D.S. Наружное
 4. Rp.: *Sol. Lidocaini hydrochlorici 1% pro iniectiionibus*
 5. Rp.: *Resorcini 1, 0*
Vaselini 10, 0
- Rp.: *Lidocaine - 4% - 5 мл*
D.S.

ТЕСТИ
до змістового модулю №4
з фармацевтичної хімії
для студентів 4 КУРСУ (VII СЕМЕСТР)
фармацевтичного факультету

Випробування на граничний вміст домішок

№	Тест з банку даних 2002-2015
1.	<p>13. Хімік контрольно-аналітичної лабораторії одержав завдання приготувати еталони каламутності згідно вимог фармакопеї. Які речовини він повинен використовувати для цього як вихідні?</p> <p><i>A</i> *гексаметилентетрамін і гідразину сульфат <i>B</i> кальцію сульфат і гліцерин <i>C</i> натрію хлорид і кальцію нітрат <i>D</i> калію хлорид і барію сульфат <i>E</i> срібла нітрат і кальцію хлорид</p>
2.	<p>95. Згідно ДФУ домішку арсену за методом А можна визначити після відновлення сполук арсену до арсину, який забарвлює від жовтого до оранжевого кольору:</p> <p><i>A</i> *ртутно-бромідний папір <i>B</i> лакмусовий папір <i>C</i> свинцевий папір <i>D</i> йодкрохмальний папір <i>E</i> куркумовий папір</p>
3.	<p>96. Для виявлення домішки кальцію за ДФУ використовується реактив:</p> <p><i>A</i> *розчин амонію оксалату <i>B</i> розчин гліоксальгідроксіанілу <i>C</i> розчин кислоти сульфатної <i>D</i> розчин калію фероціаніду <i>E</i> розчин кислоти фосфатної</p>
4.	<p>142. Провізор-аналітик визначає в натрію йодиді домішку важких металів з тіоацетамідним реактивом. Наявність домішки він встановлює за появою:</p> <p><i>A</i> *коричневого забарвлення <i>B</i> жовтого забарвлення <i>C</i> зеленої флуоресценції <i>D</i> білої опалесценції <i>E</i> синього забарвлення</p>
5.	<p>148. Провізор-аналітик визначає в натрію хлориді домішку магнію та лужно-земельних металів. Для цього він використав розчин:</p> <p><i>A</i> *натрію едетату <i>B</i> натрію нітропрусиду <i>C</i> натрію гідроксиду <i>D</i> натрію тетрафенілборату <i>E</i> натрію цитрату</p>
6.	<p>157. У якості основного реактиву при випробуванні на граничний вміст домішки фосфатів ДФУ рекомендує використовувати:</p> <p><i>A</i> *сульфомолібденовий реактив <i>B</i> мідно-тартратний реактив <i>C</i> тіоацетамідний реактив <i>D</i> ацетилацетоновий реактив <i>E</i> гіпофосфітний реактив</p>
7.	<p>172. Визначення домішки солей алюмінію в лікарських засобах проводять з розчином:</p> <p><i>A</i> *8-гідроксихіноліну <i>B</i> піридину <i>C</i> β-нафтолу <i>D</i> етанолу <i>E</i> гідроксиламіну</p>
8.	<p>213. Виберіть реактив, який застосовується для визначення домішки миш'яку в лікарських речовинах за методом В:</p> <p><i>A</i> *натрію гіпофосфіт <i>B</i> натрію хлорид <i>C</i> натрію сульфід <i>D</i> цинк <i>E</i> калію йодид</p>
9.	<p>248. Спеціаліст лабораторії з контролю якості лікарських засобів проводить випробування на вміст домішки важких металів у субстанції кислоти борної згідно з вимогами Державної Фармакопеї України. Вихідною стандартною речовиною для приготування еталонного розчину плюмбуму (свинцю) є:</p> <p><i>A</i> *плюмбуму (II) нітрат <i>B</i> плюмбуму (II) оксид <i>C</i> плюмбуму (II) хлорид <i>D</i> плюмбуму (IV) оксид <i>E</i> плюмбуму (II) сульфат</p>
10.	<p>278. Для визначення припустимої межі домішок в лікарських речовинах провізор-аналітик використовує:</p> <p><i>A</i> *еталонні розчини <i>B</i> розчини лікарських засобів <i>C</i> титровані розчини <i>D</i> буферні розчини <i>E</i> розчини індикаторів</p>

11.	<p>284. Хімік ампульного цеху проводить аналіз розчину кальцію хлориду для ін'єкцій. На вимогу монографії досліджуваний розчин повинен бути безбарвним. Для виконання цього тесту він повинен порівняти досліджуваний розчин з:</p> <p><i>A</i> *водою <i>B</i> спиртом <i>C</i> ацетоном <i>D</i> кислотою хлористоводневою <i>E</i> хлороформом</p>
12.	<p>306. Вкажіть, які з наведених реактивів використовують для встановлення домішки кальцію в лікарських препаратах</p> <p><i>A</i> *оксалат амонію <i>B</i> хлорид барію <i>C</i> карбонат калію <i>D</i> нітрат срібла <i>E</i> сульфат натрію</p>
13.	<p>307. Вкажіть реактив з якого готують еталонний розчин хлорид-іону</p> <p><i>A</i> *натрію хлорид <i>B</i> кальцію хлорид <i>C</i> калію хлорид <i>D</i> заліза(III) хлорид <i>E</i> хлоридна кислота</p>
14.	<p>329. Провізор-аналітик визначає домішку заліза в препараті відповідно до вимог ДФУ за допомогою лимонної і тіогліколевої кислот. Поява якого забарвлення свідчить про наявність цієї домішки?</p> <p><i>A</i> *рожевого <i>B</i> зеленого <i>C</i> жовтого <i>D</i> синього <i>E</i> чорного</p>
15.	<p>341. В контрольно-аналітичну лабораторію на аналіз поступила субстанція прокаїну гідрохлориду. Граничний вміст важких металів згідно ДФУ визначають за допомогою:</p> <p><i>A</i> *тіоацетамідного реактиву <i>B</i> реактиву метоксифенілоцтової кислоти <i>C</i> реактиву гіпофосфіту <i>D</i> реактиву амінометилалізаріноцтової кислоти <i>E</i> сульфомолібденового реактиву</p>
16.	<p>342. Як основний реактив при випробуванні на граничний вміст домішки магнію згідно ДФУ хімік-аналітик використовує розчин:</p> <p><i>A</i> *гідроксихіноліну <i>B</i> резорцину <i>C</i> піридину <i>D</i> формальдегіду <i>E</i> бензальдегіду</p>
17.	<p>350. Провізор-аналітик визначає в лікарській речовині домішку солей амонію за методом В. Наявність домішки він встановлює за появою сірого забарвлення:</p> <p><i>A</i> *срібно-марганцевого паперу <i>B</i> куркумового паперу <i>C</i> свинцево-ацетатного паперу <i>D</i> ртутно-бромідного паперу <i>E</i> йодкрохмального паперу</p>
18.	<p>389. Провізор-аналітик досліджує доброякісність магнію оксиду легкого відповідно до вимог ДФУ. За допомогою якого реактиву він визначив в ньому наявність домішки солей кальцію?</p> <p><i>A</i> *амонію оксалату <i>B</i> барію сульфату <i>C</i> срібла нітрату <i>D</i> калію фероціаніду <i>E</i> натрію сульфіді</p>
19.	<p>404. Як основний реактив при випробуванні на граничний вміст домішки цинку хімік-аналітик використовує розчин:</p> <p><i>A</i> *калію фероціаніду <i>B</i> амонію тіоціанату <i>C</i> натрію сульфіді <i>D</i> срібла нітрату <i>E</i> барію хлориду</p>
20.	<p>424. Для виявлення домішок важких металів (метод А), згідно вимог ДФУ, провізор-аналітик аптеки проводить реакцію з реактивом:</p> <p><i>A</i> *тіоацетамідним <i>B</i> натрію сульфіді <i>C</i> кислоти сульфосаліцилової <i>D</i> амонію оксалату <i>E</i> калію йодиду</p>
21.	<p>436. Провізор-аналітик визначає в препараті домішку солей калію з розчином натрію тетрафенілборату. Наявність домішки він встановлює за появою:</p> <p><i>A</i> *білої опалесценції <i>B</i> жовтого забарвлення <i>C</i> зеленої флуоресценції <i>D</i> коричневого осаду <i>E</i> синього забарвлення</p>
22.	<p>442. У контрольно-аналітичну лабораторію на аналіз поступила субстанція заліза сульфату гептагідрату. За допомогою якого реактиву ДФУ рекомендує визначати в ньому домішку солей цинку?</p> <p><i>A</i> *калію фероціаніду <i>B</i> натрію нітропрусиду</p>

	<p><i>C</i> амонію тіоціанату <i>D</i> натрію тетрафенілборату <i>E</i> калію ацетату</p>
23.	<p>444. Провізор-аналітик визначає в калію броміді домішку магнію і лужно-земельних металів. Для цього він використав розчин: <i>A</i> *натрію едетату <i>B</i> калію перманганату <i>C</i> кислоти хлористоводневої <i>D</i> срібла нітрату <i>E</i> натрію нітриту</p>
24.	<p>451. Як основний реактив при випробуванні на граничний вміст домішки алюмінію хімік-аналітик використовує розчин: <i>A</i> *гідроксихіноліну <i>B</i> резорцину <i>C</i> піридину <i>D</i> формальдегіду <i>E</i> бензальдегіду</p>
25.	<p>458. Провізор-аналітик визначає домішку сульфатів в борній кислоті. Як основний реактив він додає: <i>A</i> *барію хлорид <i>B</i> натрію сульфід <i>C</i> калію фероціанід <i>D</i> срібла нітрат <i>E</i> амонію оксалат</p>
26.	<p>471. Хлорид-іони виявляють розчином аргентуму нітрату в присутності кислоти: <i>A</i> *нітратної <i>B</i> сульфатної <i>C</i> фосфатної <i>D</i> оцтової <i>E</i> сульфідної</p>
27.	<p>483. Для визначення домішки калію у лікарських сполуках провізор-аналітик проводить реакцію з: <i>A</i> *натрію тетрафенілборатом <i>B</i> натрію тетраборатом <i>C</i> натрію нітратом <i>D</i> натрію сульфатом <i>E</i> натрію саліцилатом</p>
28.	<p>484. Для визначення домішки алюмінію у лікарських сполуках провізор-аналітик проводить реакцією з: <i>A</i> *розчином гідроксихіноліну <i>B</i> розчином натрію гідроксиду <i>C</i> розчином амоніаку <i>D</i> розчином натрію сульфідну <i>E</i> розчином натрію дигідрофосфату</p>
29.	<p>485. Для визначення домішки фторидів у лікарських сполуках провізор-аналітик проводить перегонку з водяною парою і потім визначає наявність натрію фториду реакцією з: <i>A</i> *реактивом амінометилалізаринової кислоти <i>B</i> реактивом тіоацетамідним <i>C</i> реактивом метоксибенілоцтової кислоти <i>D</i> реактивом роданбромідним <i>E</i> реактивом йодсірчистим</p>
30.	<p>517. Хімік ВТК фармацевтичного підприємства визначає доброякісність води очищеної. Який реактив йому необхідно використовувати для виявлення домішок нітратів і нітритів? <i>A</i> *розчин дифеніламіну <i>B</i> розчин амонію оксалату <i>C</i> розчин кислоти сульфосаліцилової <i>D</i> розчин срібла нітрату <i>E</i> розчин барію хлориду</p>
31.	<p>519. Спеціаліст контрольно-аналітичної лабораторії визначає в лікарській речовині втрату в масі при висушуванні. Постійну масу він повинен вважати досягнутою, якщо різниця двох подальших зважувань після висушування не перевищує: <i>A</i> *0,0005 г <i>B</i> 0,01 г <i>C</i> 0,005 г <i>D</i> 0,05 г <i>E</i> 0,0008 г</p>
32.	<p>29 Провізор-аналітик аптеки проводить аналіз води очищеної. Для цього певну кількість досліджуваного зразка він доводить до кипіння, додає 0,02 М розчин калію перманганату і кислоту сірчану розведену. Після кип'ятіння отриманого розчину протягом 5 хвилин рожеве забарвлення повинно зберігатися. Яку домішку визначав провізор-аналітик? <i>A</i> *речовини, що відновлюються <i>B</i> нітрати <i>C</i> діоксид вуглецю <i>D</i> сульфати <i>E</i> важкі метали</p>
33.	<p>40 На аналіз поступив зразок води очищеної з аптеки. За допомогою якого реактиву можна виявити в ньому наявність важких металів? <i>A</i> *тіоацетаміду <i>B</i> натрію нітропрусиду <i>C</i> 2,6-дихлорфеніліндофенолу <i>D</i> нінгідрину <i>E</i> тіосемікарбазиду</p>

34.	<p>111 Визначення ступеня забарвлення рідин проводять візуально шляхом порівняння з відповідними еталонами. Вкажіть, як готують еталонні розчини.</p> <p><i>A</i> *розбавленням основних розчинів кислотою хлористоводневою</p> <p><i>B</i> змішуванням основних розчинів</p> <p><i>C</i> змішуванням вихідних розчинів</p> <p><i>D</i> змішуванням вихідних та основних розчинів</p> <p><i>E</i> розбавленням вихідних розчинів водою</p>
35.	<p>Виберить відновник, який необхідний для визначення домішки арсену в лікарських речовинах (<i>метод B</i>)</p> <p><i>A</i> *гіпофосфіт натрію</p> <p><i>B</i> розчин натрію сульфіту</p> <p><i>C</i> розчин натрію гідроксиду</p> <p><i>D</i> розчин калію йодиду</p> <p><i>E</i> розчин соляної кислоти</p>
36.	<p>74. Провізор-аналітик визначає домішки солей амонію (метод <i>A</i>) в натрію тетрабораті згідно ДФУ за допомогою розчину:</p> <p><i>A</i>* калію тетраїодомеркурату</p> <p><i>B</i> калію фероціаніду</p> <p><i>C</i> натрію тетраборату</p> <p><i>D</i> барію хлориду</p> <p><i>E</i> срібла нітрату</p>
37.	<p>75. Провізор-аналітик визначає домішки кальцію та магнію в воді очищеній згідно ДФУ за допомогою розчину :</p> <p><i>A</i>* натрію едетату</p> <p><i>B</i> срібла нітрату</p> <p><i>C</i> натрію тіосульфату</p> <p><i>D</i> барію хлориду</p> <p><i>E</i> калію тіоціанату</p>
38.	<p>138 Спеціаліст контрольно-аналітичної лабораторії проводить визначення домішки солей амонію у лікарському засобі за допомогою розчину калію тетраїодомеркурату лужного. Поява якого забарвлення свідчить про наявність цієї домішки?</p> <p><i>A</i> *Жовтого</p> <p><i>B</i> Рожевого</p> <p><i>C</i> Коричневого</p> <p><i>D</i> Сірого</p> <p><i>E</i> Зеленого</p>
39.	<p>149 Провізор-аналітик визначає в калії броміді домішку магнію та лужноземельних металів. Наявність домішки він встановлює за допомогою титрованого розчину:</p> <p><i>A</i> * натрію едетату</p> <p><i>B</i> срібла нітрату</p> <p><i>C</i> натрію нітриту</p> <p><i>D</i> натрію тіосульфату</p> <p><i>E</i> натрію гідроксиду</p>
40.	<p>Провізор-аналітик визначає домішку солей амонію (методом <i>A</i>) в натрію тетрабораті згідно ДФУ за допомогою розчину:</p> <p><i>A</i> * калію тетраїодомеркурату</p> <p><i>B</i> калію фероціаніду</p> <p><i>C</i> натрію тетрафенілборату</p> <p><i>D</i> барію хлориду</p> <p><i>E</i> срібла нітрату</p>

Лікарські речовини –похідні фенолів

№	Тести з банку даних 2002-2015
1.	<p>11. Провізор-аналітик проводить фармакопейний аналіз субстанції тимоли. Кількісне визначення згідно вимог фармакопеї проводиться методом:</p> <p><i>A</i> *броматометрії</p> <p><i>B</i> ацидиметрії</p> <p><i>C</i> алкаліметрії</p> <p><i>D</i> нітритометрії</p> <p><i>E</i> комплексонометрії</p>
2.	<p>21. Провізор-аналітик проводить фармакопейний аналіз субстанції тимоли. Кількісне визначення згідно ДФУ проводять методом:</p> <p><i>A</i> *броматометрії</p> <p><i>B</i> алкаліметрії</p> <p><i>C</i> комплексонометрії</p> <p><i>D</i> нітритометрії</p> <p><i>E</i> перманганатометрії</p>
3.	<p>54. Яка неприпустима домішка у фенолфталеїні визначається при розчиненні у розчині натрію гідроксиду?</p> <p><i>A</i> *флюоран</p> <p><i>B</i> фенол</p> <p><i>C</i> фталевий ангідрид</p> <p><i>D</i> тетраїодфенолфталеїн</p> <p><i>E</i> <i>m</i>-діоксибензол</p>
4.	<p>55. Провізор-аналітик КАЛ проводить аналіз лікарських речовин з групи фенолів. Сплавлення якої досліджуваної речовини з фталевим ангідридом у присутності кислоти сірчаної концентрованої дає жовто-червоне забарвлення розчину з зеленою флюоресценцією?</p> <p><i>A</i> *резорцин</p> <p><i>B</i> тимол</p> <p><i>C</i> фенол</p> <p><i>D</i> фенолфталеїн</p>

	<i>E</i> ксероформ
5.	93. Для ідентифікації за ДФУ субстанції “Thymolum” використовують реакцію лужного розчину препарату з хлороформом при нагріванні на водяному огрівнику. В результаті реакції утворюється забарвлення: <i>A</i> *фіолетове <i>B</i> зелене <i>C</i> синє <i>D</i> жовте <i>E</i> червоне
6.	94. Для ідентифікації за ДФУ субстанції “Thymolum” використовують реакцію розчину препарату в безводній ацетатній кислоті з кислотами сірчаною та азотною концентрованими. В результаті цієї взаємодії утворюється забарвлення: <i>A</i> *синьо-зелене <i>B</i> червоне <i>C</i> жовте <i>D</i> фіолетове <i>E</i> жовто-зелене
7.	104. Реакція ідентифікації на фенол згідно ДФУ – реакція з бромною водою. Яка сполука утворюється при цьому? <i>A</i> *2,4,6-трибромфенол <i>B</i> 2,6-дибромфенол <i>C</i> 3-бромфенол <i>D</i> 4,6-дибромфенол <i>E</i> 2,4-дибромфенол
8.	105. З яким із перелічених реактивів фенол утворює фіолетове забарвлення? <i>A</i> *розчином заліза (III) хлориду <i>B</i> розчином міді (II) сульфату <i>C</i> розчином натрію нітриту <i>D</i> розчином калію сульфату <i>E</i> розчином свинцю (II) ацетату
9.	118. Для ідентифікації резорцину згідно ДФУ провізор-аналітик використовує розчин натрію гідроксиду концентрований і хлороформ. Який продукт реакції утворюється? <i>A</i> *ауриновий барвник <i>B</i> індофеноловий барвник <i>C</i> азометиновий барвник <i>D</i> азобарвник <i>E</i> оксикетоновий барвник
10.	184. Який з наведених методів використовують для кількісного визначення лікарських засобів, похідних фенолу: <i>A</i> *броматометрія <i>B</i> алкаліметрія <i>C</i> гравіметрія <i>D</i> комплексонометрія <i>E</i> нітритометрія
11.	282. У контрольно-аналітичній лабораторії досліджується субстанція резорцину. Яким з перерахованих методів визначається його кількісний вміст? <i>A</i> *броматометричним <i>B</i> аргентометричним <i>C</i> комплексонометричним <i>D</i> меркуриметричним <i>E</i> нітритометричним
12.	381. Лікарський засіб ідентифікують за реакцією утворення флюоресцеїну. Укажіть цей лікарський засіб. <i>A</i> *резорцин <i>B</i> тимол <i>C</i> парацетамол <i>D</i> анестезин <i>E</i> ментол
13.	387. Провізор-аналітик проводить кількісне визначення тимолю. Вкажіть метод, який можна використати для його кількісного визначення? <i>A</i> *броматометрії <i>B</i> комплексонометрії <i>C</i> гравіметрії <i>D</i> алкаліметрії <i>E</i> нітритометрії
14.	401. Провізор-аналітик визначає кількісний вміст резорцину методом зворотної броматометрії. Як індикатор він використовує: <i>A</i> *крохмаль <i>B</i> метиловий червоний <i>C</i> тропеолін 00 <i>D</i> фенолфталеїн <i>E</i> бромтимоловий синій
15.	419. Для ідентифікації фенолу використовується кольорова реакція (синьо-фіолетове забарвлення) з розчином: <i>A</i> *заліза (III) хлориду <i>B</i> амонію гідроксиду <i>C</i> кислоти хлороводневої <i>D</i> гідроксиламіну хлороводневого <i>E</i> дифеніламіну

16.	<p>460. Для якої лікарської речовини з групи похідних фенолів є специфічною реакція сплавлення з фталевим ангідридом у присутності концентрованої кислоти сірчаної з утворенням флуоресцеїну?</p> <p><i>A</i> *резорцин <i>B</i> тимол <i>C</i> фенол <i>D</i> фенолфталеїн <i>E</i> ксероформ</p>
17.	<p>491. Провізор-аналітик лабораторії Державної інспекції з контролю якості лікарських засобів кількісне визначення лікарської субстанції «Резорцин» проводить методом броматометрії (зворотне титрування). Вкажіть, який індикатор при цьому він використовує?</p> <p><i>A</i> *крохмаль <i>B</i> заліза(III) аммонію сульфат <i>C</i> калію хромат <i>D</i> фенолфталеїн <i>E</i> натрію еозинат</p>
18.	<p>502. При проведенні фармацевтичного аналізу препарату Фенолу [Phenolum], його тотожність визначають реакцією з:</p> <p><i>A</i> *заліза (III) хлоридом <i>B</i> срібла нітратом <i>C</i> барію хлоридом <i>D</i> калію фероціанідом <i>E</i> амоніаку оксалатом</p>
19.	<p>503. В фармацевтичному аналізі широко застосовуються окислювально-відновні методи. Для кількісного визначення фенолу, тимолу та резорцину використовують метод:</p> <p><i>A</i> *броматометрії <i>B</i> нітритометрії <i>C</i> перманганатометрії <i>D</i> алкаліметрії <i>E</i> аргентометрії</p>
20.	<p>504. Провізор-аналітик аналізує ксероформ. Який з наведених реактивів він може використати для його ідентифікації?</p> <p><i>A</i> *натрію сульфід <i>B</i> барію хлорид <i>C</i> амоніаку гідроксид <i>D</i> калію натрію тартрат <i>E</i> міді сульфат</p>
21.	<p>512. Провізор-аналітик при ідентифікації ксероформу провів реакцію з натрію сульфідом; при цьому утворився чорний осад. Вкажіть, який іон він виявив:</p> <p><i>A</i> *бісмуту <i>B</i> плюмбуму <i>C</i> цинку <i>D</i> купруму <i>E</i> аргентуму</p>
22.	<p>190. Провізор-аналітик аналізує ксероформ. Який з наведених реактивів він може використати для ідентифікації бісмуту в складі ксероформу?</p> <p><i>A</i> *натрію сульфід <i>B</i> барію хлорид <i>C</i> амоніаку гідроксид <i>D</i> калію натрію тартрат <i>E</i> міді сульфат</p>
23.	<p>214. Провізор-аналітик проводить фармакопейний аналіз субстанції тимолу. Кількісне визначення згідно вимог фармакопеї проводиться методом:</p> <p><i>A</i> прямої броматометрії <i>B</i> зворотньої ацидиметрії <i>C</i> зворотньої комплексонометрії <i>D</i> нітритометрії <i>E</i> зворотньої йодометрії</p>
24.	<p>301. Який з наведених методів використовують для кількісного визначення фенолу та резорцину:</p> <p><i>A</i> *броматометрія [зворотне титрування] <i>B</i> ацидиметрія <i>C</i> гравіметрія <i>D</i> комплексонометрія <i>E</i> нітритометрія</p>
25.	<p>68. Кількісне визначення субстанції тимолу, згідно вимог ДФУ, проводять методом броматометрії (пряме титрування). Точка еквівалентності фіксується за:</p> <p><i>A</i> зникненням рожевого забарвлення <i>B</i> появою рожевого забарвлення <i>C</i> появою синього забарвлення <i>D</i> переходом рожевого забарвлення в фіолетове <i>E</i> появою осаду синього кольору</p>
26.	<p>101. Для ідентифікації резорцину провізор-аналітик сплаває однакові кількості резорцину і калію гідрофталату. Після одержання оранжево-жовтого сплаву, його охолодження та додавання розчину натрію гідроксиду і води провізор-аналітик спостерігає утворення:</p> <p><i>A</i> * Зеленої флуоресценції <i>B</i> Червоної флуоресценції <i>C</i> Коричневого забарвлення <i>D</i> Осаду білого кольору <i>E</i> Осаду зеленого кольору</p>

№	Тести з банку даних 2002-2015
1.	<p>90. За ДФУ для ідентифікації парацетамолу пропонується проводити реакцію з розчином калію дихромату після кислотного гідролізу. В результаті цієї реакції утворюється:</p> <p><i>A</i> *фіолетове забарвлення <i>B</i> жовте забарвлення <i>C</i> синє забарвлення <i>D</i> чорне забарвлення <i>E</i> зелене забарвлення</p>
2.	<p>91. Кількісне визначення субстанції парацетамолу згідно вимог ДФУ проводять після попереднього кислотного гідролізу методом:</p> <p><i>A</i> *цериметрії <i>B</i> нітритометрії <i>C</i> ацидиметрії <i>D</i> броматометрії <i>E</i> алкаліметрії</p>
3.	<p>133. Яка з нижченаведених сполук є вихідною речовиною для синтезу парацетамолу</p> <p><i>A</i> *<i>n</i>-амінофенол <i>B</i> <i>n</i>-нітротолуол <i>C</i> <i>m</i>-амінофенол <i>D</i> <i>o</i>-амінофенол <i>E</i> <i>o</i>-ксилол</p>
4.	<p>145. У контрольно-аналітичній лабораторії досліджується субстанція парацетамолу. З яким реактивом досліджувана речовина утворює фіолетове забарвлення, що не переходить у червоне?</p> <p><i>A</i> *калію дихроматом <i>B</i> натрію гідроксидом <i>C</i> магнію сульфатом <i>D</i> натрію хлоридом <i>E</i> цинку сульфатом</p>
5.	<p>227. Парацетамол кількісно визначають цериметрично після попереднього кислотного гідролізу, при цьому пара-амінофенол, що утворюється, окиснюється церію (IV) сульфатом до:</p> <p><i>A</i> *хіноніміну <i>B</i> хінону <i>C</i> гідрохінону <i>D</i> індофенолу <i>E</i> резорцину</p>
6.	<p>228. При нагріванні лідокаїну гідрохлориду (ксікаїну) з розчином лугу утворюється:</p> <p><i>A</i> *2,6-диметиланілін <i>B</i> 2-метиланілін <i>C</i> 3,5-диметиланілін <i>D</i> 4-метиланілін <i>E</i> 2,4,6-триметиланілін</p>
7.	<p>319. Кількісний вміст парацетамолу можна визначити методом:</p> <p><i>A</i> *нітритометрії <i>B</i> аргентометрії <i>C</i> перманганатометрії <i>D</i> комплексонометрії <i>E</i> меркуриметрії</p>
8.	<p>334. На аналіз поступила субстанція парацетамолу. При взаємодії його з розчином заліза (III) хлориду утворилося синьо-фіолетове забарвлення, що свідчить про наявність в його структурі:</p> <p><i>A</i> *фенольного гідроксилу <i>B</i> альдегідної групи <i>C</i> кето-групи <i>D</i> складноєфірної групи <i>E</i> спиртового гідроксилу</p>
9.	<p>406. Як титрований розчин при кислотно-основному титруванні ксікаїну (по зв'язаній хлористоводневій кислоті) провізор-аналітик використовує розчин:</p> <p><i>A</i> *натрію гідроксиду <i>B</i> натрію метилату <i>C</i> натрію нітриту <i>D</i> натрію едетату <i>E</i> натрію тіосульфату</p>
10.	<p>437. Кількісний вміст парацетамолу відповідно до вимог ДФУ визначається методом цериметрії. В якості титранту використовується розчин:</p> <p><i>A</i> *церію сульфату <i>B</i> калію перманганату <i>C</i> йодмоноклориду <i>D</i> срібла нітрату <i>E</i> кислоти хлористоводневої</p>
11.	<p>475. Кількісне визначення якого лікарського засобу методом нітритометрії вимагає попереднього гідролізу?</p> <p><i>A</i> *парацетамол <i>B</i> анестезин <i>C</i> прокаїну гідрохлорид <i>D</i> натрію пара-аміносаліцилат <i>E</i> дикаїн</p>
12.	<p>489. Провізор-аналітик лабораторії Державної інспекції з контролю якості лікарських засобів кількісне визначення</p>

	<p>лікарської субстанції «Парацетамол»проводить згідно вимог ДФУ. Вкажіть цей метод.</p> <p><i>A</i> *цериметрія <i>B</i> кислотно-основне титрування у неводних розчинах <i>C</i> аргентометрія <i>D</i> йодометрія <i>E</i> нітритометрія</p>
13.	<p>490. Провізор-аналітик проводить кількісне визначення «Парацетамолу» методом цериметрії. Вкажіть, який індикатор рекомендує ДФ України використовувати для зазначеного методу?</p> <p><i>A</i> *фероїн <i>B</i> калію хромат <i>C</i> фенолфталеїн <i>D</i> тропеолін 00 <i>E</i> метиловий оранжевий</p>
14.	<p>191. При проведенні ідентифікації Парацетамолу [Paracetamolium] наявність фенольного гідроксилу в його структурі визначають реакцією з:</p> <p><i>A</i> *FeCl₃ <i>B</i> Na₂S <i>C</i> BaCl₂ <i>D</i> K₄[Fe(CN)₆] <i>E</i> AgNO₃</p>
15.	<p>72. Для кількісного визначення тримекаїну (гідрохлориду діетиламіно-2,4,6-триметилацетаніліду) – місцевого анестетика – використовують:</p> <p><i>A</i> *Ацидиметрію у неводному середовищі <i>B</i> Цериметрію <i>C</i> Перманганатометрію <i>D</i> Броматометрію <i>E</i> Йодометрію</p>
16.	<p>86. Провізор-аналітик проводить ідентифікацію лідокаїну гідрохлориду відповідно ДФУ за утворенням осаду, для якого визначають температуру плавлення, при взаємодії з розчином :</p> <p><i>A</i>* кислоти пікринової <i>B</i> кислоти оцтової <i>C</i> кислоти тіоглікової <i>D</i> кислоти лимонної <i>E</i> кислоти фосфорної</p>
17.	<p>87. Провізор-аналітик проводить ідентифікацію лідокаїну гідрохлориду згідно ДФУ за утворенням синьо-зеленого осаду при взаємодії з розчином:</p> <p><i>A</i>* кобальту нітрату <i>B</i> міді сульфату <i>C</i> заліза (III) хлориду <i>D</i> кальцію хлориду <i>E</i> амонію хлориду</p>
18.	<p>88. Кількісний вміст лідокаїну гідрохлориду згідно ДФУ провізор-аналітик визначає методом:</p> <p><i>A</i>*алкаліметрії <i>B</i> цериметрії <i>C</i> йодометрії <i>D</i> броматометрії <i>E</i> комплексонометрії</p>
19.	<p>127. Кількісний вміст ксикаїну можна визначити методом аргентометрії (зворотне титрування). Який індикатор використовується в цьому методі?</p> <p><i>A</i> * заліза (II) амонію сульфат <i>B</i> натрію еозинат <i>C</i> бромфеноловий синій <i>D</i> крохмаль <i>E</i> калію хромат</p>