

**Питання до підсумкового модулю з фармацевтичної хімії
для студентів 4 курсу,
фармацевтичного факультету
(2017-2018 навчальний рік)**

Визначення домішок:

K^+ , Cl^- , Al^{3+} , Ca^{2+} , Mg^{2+} , Zn^{2+} , солі NH_4^+ (метод А.,В), SO_4^{2-} , As (А), Фосфати, Fe^{3+}

Аналіз субстанцій: ідентифікація та кількісне визначення

Фенол	Кислота бензойна	Глібенкламід
Резорцин	Натрію бензоат	Хлорамін
Тимол	Кислота саліцилова	Сульфадимезин
Парацетамол	Натрію саліцилат	Етазол
	Кислота	
Лідокаїну гідрохлорид	ацетилсаліцилова (таблетки)	Сульфаніламід
Бензокаїн	Фенілсаліцилат	Стрептоцид розчинний
Прокаїну гідрохлорид	Саліциламід	Норсульфазол
Дикаїн	Диклофенак натрію	Фталілсульфатіазол
		Сульфаметоксазол

**ТЕСТИ
до ПІДСУМКОВОГО КОНТРОЛЮ
МОДУЛЮ I з фармацевтичної хімії
для студентів 4 КУРСУ (VII СЕМЕСТР)
фармацевтичного факультету**

Випробування на граничний вміст домішок

№	Тест з банку даних 2002-2017
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</p>

	<i>E</i> куркумовий папір
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 сульфідну</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 сульфідну <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 сульфідну <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 <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:</p> <p><i>A</i> *натрію едетату <i>B</i> калію перманганату <i>C</i> кислоти хлористоводневої <i>D</i> срібла нітрату <i>E</i> натрію нітриду</p>
24.	<p>451. Як основний реактив при випробуванні на граничний вміст домішки алюмінію 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>

25.	<p>458. Провізор-аналітик визначає домішку сульфатів в борній кислоті. Як основний реактив він додає:</p> <p><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:</p> <p><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:</p> <p><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:</p> <p><i>A</i> *розчином гідроксихіноліну <i>B</i> розчином натрію гідроксиду <i>C</i> розчином амоніаку <i>D</i> розчином натрію сульфідіу <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:</p> <p><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?</p> <p><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:</p> <p><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?</p> <p><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?</p> <p><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 <i>B</i> змішуванням основних розчинів <i>C</i> змішуванням вихідних розчинів <i>D</i> змішуванням вихідних та основних розчинів <i>E</i> розбавленням вихідних розчинів водою</p>
35.	<p>Виберіть відновник, який необхідний для визначення домішки арсену в лікарських речовинах (метод <i>B</i>)</p> <p><i>A</i> *гіпофосфіт натрію <i>B</i> розчин натрію сульфідіу <i>C</i> розчин натрію гідроксиду <i>D</i> розчин калію йодиду <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 <i>B</i> калію фероціанідіу <i>C</i> натрію тетраборату <i>D</i> барію хлориду</p>

	<i>E</i> срібла нітрату
37.	75. Провізор-аналітик визначає домішки кальцію та магнію в воді очищеній згідно ДФУ за допомогою розчину : <i>A</i> * натрію едетату <i>B</i> срібла нітрату <i>C</i> натрію тіосульфату <i>D</i> барію хлориду <i>E</i> калію тіоціанату
38.	138. Спеціаліст контрольно-аналітичної лабораторії проводить визначення домішки солей амонію у лікарському засобі за допомогою розчину калію тетраїодмеркурату лужного. Поява якого забарвлення свідчить про наявність цієї домішки? <i>A</i> *Жовтого <i>B</i> Рожевого <i>C</i> Коричневого <i>D</i> Сірого <i>E</i> Зеленого
39.	149. Провізор-аналітик визначає в калії броміді домішку магнію та лужноземельних металів. Наявність домішки він встановлює за допомогою титрованого розчину: <i>A</i> * натрію едетату <i>B</i> срібла нітрату <i>C</i> натрію нітриту <i>D</i> натрію тіосульфату <i>E</i> натрію гідроксиду
40.	Провізор-аналітик визначає домішку солей амонію (методом <i>A</i>) в натрію тетрабораті згідно ДФУ за допомогою розчину: <i>A</i> * калію тетраїодомеркурату <i>B</i> калію фероціаніду <i>C</i> натрію тетрафенілборату <i>D</i> барію хлориду <i>E</i> срібла нітрату

Лікарські речовини –похідні фенолів

№	Тести з банку даних 2002-2017
1.	11. Провізор-аналітик проводить фармакопейний аналіз субстанції тимолу. Кількісне визначення згідно вимог фармакопеї проводиться методом: <i>A</i> *броматометрії <i>B</i> ацидиметрії <i>C</i> алкаліметрії <i>D</i> нітритометрії <i>E</i> комплексонометрії
2.	21. Провізор-аналітик проводить фармакопейний аналіз субстанції тимолу. Кількісне визначення згідно ДФУ проводять методом: <i>A</i> *броматометрії <i>B</i> алкаліметрії <i>C</i> комплексонометрії <i>D</i> нітритометрії <i>E</i> перманганатометрії
3.	54. Яка неприпустима домішка у фенолфталеїні визначається при розчиненні у розчині натрію гідроксиду? <i>A</i> *флюоран <i>B</i> фенол <i>C</i> фталевий ангідрид <i>D</i> тетраїодфенолфталеїн <i>E</i> <i>m</i> -діоксibenзол
4.	55. Провізор-аналітик КАЛІ 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? <i>A</i> *резорцин <i>B</i> тимол <i>C</i> фенол <i>D</i> фенолфталеїн <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.	<p>104. Реакція ідентифікації на фенол згідно ДФУ – реакція з бромною водою. Яка сполука утворюється при цьому?</p> <p><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</p>
8.	<p>105. З яким із перелічених реактивів фенол утворює фіолетове забарвлення?</p> <p><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</p>
9.	<p>118. Для ідентифікації резорцину згідно ДФУ провізор-аналітик використовує розчин натрію гідроксиду концентрований і хлороформ. Який продукт реакції утворюється?</p> <p><i>A</i> *ауриновий барвник <i>B</i> індофеноловий барвник <i>C</i> азометиновий барвник <i>D</i> азобарвник <i>E</i> оксикетоновий барвник</p>
10.	<p>184. Який з наведених методів використовують для кількісного визначення лікарських засобів, похідних фенолу:</p> <p><i>A</i> *броматометрія <i>B</i> алкаліметрія <i>C</i> гравіметрія <i>D</i> комплексонометрія <i>E</i> нітритометрія</p>
11.	<p>282. У контрольно-аналітичній лабораторії досліджується субстанція резорцину. Яким з перерахованих методів визначається його кількісний вміст?</p> <p><i>A</i> *броматометричним <i>B</i> аргентометричним <i>C</i> комплексонометричним <i>D</i> меркуриметричним <i>E</i> нітритометричним</p>
12.	<p>381. Лікарський засіб ідентифікують за реакцією утворення флуоресцеїну. Укажіть цей лікарський засіб.</p> <p><i>A</i> *резорцин <i>B</i> тимол <i>C</i> парацетамол <i>D</i> анестезин <i>E</i> ментол</p>
13.	<p>387. Провізор-аналітик проводить кількісне визначення тимолу. Вкажіть метод, який можна використати для його кількісного визначення?</p> <p><i>A</i> *броматометрії <i>B</i> комплексонометрії <i>C</i> гравіметрії <i>D</i> алкаліметрії <i>E</i> нітритометрії</p>
14.	<p>401. Провізор-аналітик визначає кількісний вміст резорцину методом зворотної броматометрії. Як індикатор він використовує:</p> <p><i>A</i> *крохмаль <i>B</i> метиловий червоний <i>C</i> тропеолін 00 <i>D</i> фенолфталеїн <i>E</i> бромтимоловий синій</p>
15.	<p>419. Для ідентифікації фенолу використовується кольорова реакція (синьо-фіолетове забарвлення) з розчином:</p> <p><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</p>
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</p>

	<i>E</i> амоніаку оксалатом
19.	503. В фармацевтичному аналізі широко застосовуються окислювально-відновні методи. Для кількісного визначення фенолу, тимолу та резорцину використовують метод: <i>A</i> *броматометрії <i>B</i> нітритометрії <i>C</i> перманганатометрії <i>D</i> алкаліметрії <i>E</i> аргентометрії
20.	504. Провізор-аналітик аналізує ксероформ. Який з наведених реактивів він може використати для його ідентифікації? <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
21.	512. Провізор-аналітик при ідентифікації ксероформу провів реакцію з натрію сульфідом; при цьому утворився чорний осад. Вкажіть, який іон він виявив: <i>A</i> *бісмуту <i>B</i> плумбуму <i>C</i> цинку <i>D</i> купруму <i>E</i> аргентуму
22.	190. Провізор-аналітик аналізує ксероформ. Який з наведених реактивів він може використати для ідентифікації бісмуту в складі ксероформу? <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
23.	214. Провізор-аналітик проводить фармакопейний аналіз субстанції тимолу. Кількісне визначення згідно вимог фармакопеї проводиться методом: <i>A</i> прямої броматометрії <i>B</i> зворотної ацидиметрії <i>C</i> зворотної комплексометрії <i>D</i> нітритометрії <i>E</i> зворотної йодометрії
24.	301. Який з наведених методів використовують для кількісного визначення фенолу та резорцину: <i>A</i> *броматометрія [зворотне титрування] <i>B</i> ацидиметрія <i>C</i> гравіметрія <i>D</i> комплексометрія <i>E</i> нітритометрія
25.	68. Кількісне визначення субстанції тимолу, згідно вимог ДФУ, проводять методом броматометрії (пряме титрування). Точка еквівалентності фіксується за: <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
26.	101. Для ідентифікації резорцину провізор-аналітик сплавляє однакові кількості резорцину і калію гідрофталату. Після одержання оранжево-жовтого сплаву, його охолодження та додавання розчину натрію гідроксиду і води провізор-аналітик спостерігає утворення: <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

Лекарські речовини –похідні ароматичних амінів

№	Тести з банку даних 2002-2017
1.	90. За ДФУ для ідентифікації парацетамолу пропонується проводити реакцію з розчином калію дихромату після кислотного гідролізу. В результаті цієї реакції утворюється: <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
2.	91. Кількісне визначення субстанції парацетамолу згідно вимог ДФУ проводять після попереднього кислотного гідролізу методом: <i>A</i> *цериметрії <i>B</i> нітритометрії <i>C</i> ацидиметрії <i>D</i> броматометрії

	<i>E</i> алкаліметрії
3.	133. Яка з нижченаведених сполук є вихідною речовиною для синтезу парацетамолу <i>A</i> * <i>n</i> -амінофенол <i>B</i> <i>n</i> -нітроголуол <i>C</i> <i>m</i> -амінофенол <i>D</i> <i>o</i> -амінофенол <i>E</i> <i>o</i> -ксилол
4.	145. У контрольно-аналітичній лабораторії досліджується субстанція парацетамолу. З яким реактивом досліджувана речовина утворює фіолетове забарвлення, що не переходить у червоне? <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
5.	227. Парацетамол кількісно визначають цериметрично після попереднього кислотного гідролізу, при цьому пара-амінофенол, що утворюється, окиснюється церію (IV) сульфатом до: <i>A</i> *хіноніміну <i>B</i> хінону <i>C</i> гідрохінону <i>D</i> індофенолу <i>E</i> резорцину
6.	228. При нагріванні лідокаїну гідрохлориду (ксикаїну) з розчином лугу утворюється: <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
7.	319. Кількісний вміст парацетамолу можна визначити методом: <i>A</i> *нітритометрії <i>B</i> аргентометрії <i>C</i> перманганатометрії <i>D</i> комплексонометрії <i>E</i> меркуриметрії
8.	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: <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
9.	406. Як титрований розчин при кислотно-основному титруванні ксикаїну (по зв'язаній хлористоводневій кислоті) провізор-аналітик використовує розчин: <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
10.	437. Кількісний вміст парацетамолу відповідно до вимог ДФУ визначається методом цериметрії. В якості титранту використовується розчин: <i>A</i> *церію сульфату <i>B</i> калію перманганату <i>C</i> йодмоноклориду <i>D</i> срібла нітрату <i>E</i> кислоти хлористоводневої
11.	475. Кількісне визначення якого лікарського засобу методом нітритометрії вимагає попереднього гідролізу? <i>A</i> *парацетамол <i>B</i> анестезин <i>C</i> прокаїну гідрохлорид <i>D</i> натрію пара-аміносаліцилат <i>E</i> дикаїн
12.	489. Провізор-аналітик лабораторії Державної інспекції з контролю якості лікарських засобів кількісне визначення лікарської субстанції «Парацетамол» проводить згідно вимог ДФУ. Вкажіть цей метод. <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
13.	490. Провізор-аналітик проводить кількісне визначення «Парацетамолу» методом цериметрії. Вкажіть, який індикатор рекомендує ДФ України використовувати для зазначеного методу? <i>A</i> *фероїн <i>B</i> калію хромат <i>C</i> фенолфталеїн <i>D</i> тропеолін 00 <i>E</i> метиловий оранжевий
14.	191. При проведенні ідентифікації Парацетамолу [Paracetamolium] наявність фенольного гідроксилу в його структурі визначають реакцією з: <i>A</i> *FeCl ₃ <i>B</i> Na ₂ S

	<p><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: <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 : <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: <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: <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? <i>A</i> * заліза (III) амонію сульфат <i>B</i> натрію еозинат <i>C</i> бромфеноловий синій <i>D</i> крохмаль <i>E</i> калію хромат</p>

Лікарські речовини –похідні ароматичних кислот та оксикислот

№	Тести з банку даних 2002-2017
1.	<p>193 Відомо, що бензойна кислота має антисептичні властивості. Для ідентифікації використовують: <i>A</i> *FeCl₃ <i>B</i> [NH₄]₂C₂O₄ <i>C</i> K₂[HgI₄] <i>D</i> K₂CrO₄ <i>E</i> KmnO₄</p>
2.	<p>181 Бензойна кислота має антисептичні властивості. Для ідентифікації бензойної кислоти використовують: <i>A</i> *заліза (III) хлорид <i>B</i> амонію оксалат <i>C</i> калію йодид <i>D</i> калію сульфат <i>E</i> калію перманганат</p>
3.	<p>66. Провізор-аналітик проводить ідентифікацію натрію бензоату згідно ДФУ. Який осад утворюється при взаємодії з розчином заліза (III) хлориду? <i>A</i> *блідо-жовтий осад <i>B</i> червоний осад <i>C</i> білий осад <i>D</i> синій осад <i>E</i> оранжево-червоний осад</p>
4.	<p>298 На аналіз в контрольній-аналітичній лабораторії поступила лікарська форма, що містить натрію саліцилат і натрію бензоат. За допомогою якого реактиву можна виявити саліцилат- і бензоат-іони при сумісній присутності? <i>A</i> *розчин заліза (III) хлориду <i>B</i> розчин калію йодиду <i>C</i> розчин натрію нітриту <i>D</i> розчин амонію хлориду <i>E</i> розчин алюмінію сульфату</p>
5.	<p>348 Провізор-аналітик виконує аналіз натрію бензоату. Виберіть реактив, за допомогою якого можна відкрити бензоат-іон: <i>A</i> *розчин заліза (III) хлориду <i>B</i> розчин натрію броміду <i>C</i> розчин калію йодиду <i>D</i> розчин натрію тіосульфату <i>E</i> розчин магнію сульфату</p>
6.	<p>435 У КАЛІ аналізується лікарська форма, що містить натрію бензоат. Який з перерахованих реактивів утворює з досліджуваним препаратом жовто-рожевий осад? <i>A</i> *розчин заліза (III) хлориду <i>B</i> розчин натрію гідрокарбонату</p>

	<p><i>C</i> розчин калію перманганату <i>D</i> розчин магнію сульфату <i>E</i> розчин натрію нітрату</p>
7.	<p>447 Провізор контрольно-аналітичної лабораторії досліджує субстанцію кислоти бензойної відповідно до вимог ДФУ. Яким методом ДФУ рекомендує визначати кількісний вміст цього препарату? <i>A</i> *алкаліметрії <i>B</i> броматометрії <i>C</i> ацидиметрії <i>D</i> нітриметрії <i>E</i> комплексонометрії</p>
8.	<p>44. Вміст натрію бензоату у лікарських формах можна визначити методом прямої ацидиметрії у присутності ефіру. Для чого використовують ефір? <i>A</i> * для вилучення бензойної кислоти, що утворюється <i>B</i> для покращення розчинності <i>C</i> для покращення визначення точки еквівалентності <i>D</i> для швидкого проходження реакції <i>E</i> для утворення малорозчинної сполуки</p>
9.	<p>78 У присутності якого реактиву провізор-аналітик може визначити кількісний вміст натрію бензоату методом ацидиметрії? <i>A</i> *ефіру <i>B</i> ацетону <i>C</i> спирту <i>D</i> кислоти оцтової <i>E</i> диметилформаміду</p>
10.	<p>114 Для кількісного визначення лікарського засобу згідно ДФУ використовують метод ацидиметрії в неводному середовищі. Назвіть цей лікарський засіб. <i>A</i> *натрію бензоат <i>B</i> натрію тетраборат <i>C</i> натрію тіосульфат <i>D</i> натрію гідрокарбонат <i>E</i> натрію бромід</p>
11.	<p>146 Аналітик визначає кількісний вміст натрію бензоату методом ацидиметрії в неводному середовищі відповідно до вимог ДФУ. Який реактив він використав у якості розчинника? <i>A</i> *кислоту оцтову безводну <i>B</i> піридин <i>C</i> кислоту сірчану концентровану <i>D</i> диметилформамід <i>E</i> кислоту сульфанілову</p>
12.	<p>52. Провізор-аналітик ідентифікує кислоту саліцилову за утворенням ауринового барвника червоного кольору. Який реактив він при цьому додає: <i>A</i> * Розчин формальдегіду в концентрованій сульфатній кислоті (реактив Маркі) <i>B</i> реактив Фішера <i>C</i> лужний розчин калію тетраїодмеркурату (реактив Несслера) <i>D</i> реактив Толленса <i>E</i> реактив Фелінга</p>
13.	<p>310 Провізор-аналітик ідентифікує кислоту саліцилову за утворенням ауринового барвника червоного кольору. Який реактив він при цьому додає: <i>A</i> *реактив Маркі <i>B</i> реактив Фішера <i>C</i> реактив Несслера <i>D</i> реактив Толленса <i>E</i> реактив Фелінга</p>
14.	<p>207 Однією з реакцій ідентифікації на саліцилову кислоту є реакція піролізу, в результаті якої утворюється: <i>A</i> *фенол <i>B</i> тимол <i>C</i> крезол <i>D</i> бензол <i>E</i> анілін</p>
15.	<p>141 У контрольно-аналітичній лабораторії аналізується лікарська форма, що містить натрію саліцилат. Який із перерахованих реактивів утворює з досліджуваною речовиною фіолетове забарвлення <i>A</i> *розчин заліза(III) хлориду <i>B</i> розчин натрію гідрокарбонату <i>C</i> розчин калію перманганату <i>D</i> розчин магнію сульфату <i>E</i> розчин натрію нітрату</p>
16.	<p>408 Провізор-аналітик ідентифікує кислоту саліцилову за утворенням фіолетового забарвлення з: <i>A</i> *заліза (III) хлоридом <i>B</i> магнію сульфатом <i>C</i> ртуті (II) бромідом <i>D</i> натрію нітратом <i>E</i> калію карбонатом</p>
17.	<p>505 Саліцилати широко застосовуються у медицині як протизапальні засоби. Встановлення тотожності саліцилової кислоти здійснюють за допомогою розчину: <i>A</i> *заліза(III) хлориду <i>B</i> натрію гідроксиду <i>C</i> магнію сульфату <i>D</i> натрію нітриту <i>E</i> калію сульфату</p>

18.	<p>84. Провізор-аналітик виявляє наявність домішок важких металів в кислоті саліцилової. Відповідно ДФУ для виявлення домішок важких металів він повинен використати:</p> <p><i>A</i>*тіоцетамідний реактив <i>B</i> мідно-тартратний реактив <i>C</i> сульфомолібденовий реактив <i>D</i> ціанобромідний реактив <i>E</i> кислоти метоксифенілоцтової реактив</p>
19.	<p>180 Саліцилати широко застосовуються у медицині як протизапальні засоби. Для кількісного вмісту кислоти саліцилової використовують метод:</p> <p><i>A</i> *алкаліметрії <i>B</i> нітритометрії <i>C</i> аргентометрії <i>D</i> перманганатометрії <i>E</i> комплексонометрії</p>
20.	<p>103 Кислота ацетилсаліцилова є складним ефіром:</p> <p><i>A</i> *кислоти саліцилової та кислоти оцтової <i>B</i> кислоти бензойної та кислоти оцтової <i>C</i> фенолу та кислоти оцтової <i>D</i> кислоти саліцилової та етилового спирту <i>E</i> кислоти саліцилової та фенолу</p>
21.	<p>382 З метою ідентифікації кислоти ацетилсаліцилової проводять її гідроліз. Який із реактивів використовується для ідентифікації продуктів гідролізу?</p> <p><i>A</i> *хлорид заліза (III) <i>B</i> сульфат магнію <i>C</i> нітрат натрію <i>D</i> молібдат амонію <i>E</i> фосфат калію</p>
22.	<p>112 З метою встановлення тотожності субстанції кислоти ацетилсаліцилової проводять її лужний гідроліз. Який із наведених нижче реактивів використовується для ідентифікації продуктів гідролізу?</p> <p><i>A</i> *Феруму (III) хлорид <i>B</i> Натрію нітрат <i>C</i> Феруму (II) сульфат <i>D</i> Кобальту (II) нітрат <i>E</i> Амонію молібдат</p>
23.	<p>67. Провізор-аналітик проводить ідентифікацію кислоти ацетилсаліцилової згідно до вимог ДФУ. Яке забарвлення утворюється при взаємодії з розчином заліза (III) хлориду</p> <p><i>A</i> *фіолетове забарвлення <i>B</i> рожеве забарвлення <i>C</i> білий осад <i>D</i> червоне забарвлення <i>E</i> оранжево-червоний осад</p>
24.	<p>68. Провізор-аналітик проводить дослідження кислоти ацетилсаліцилової згідно до вимог ДФУ. Яка речовина після гідролізу утворює фіолетове забарвлення з розчином заліза (III) хлориду?</p> <p><i>A</i> *кислота саліцилова <i>B</i> кислота бензойна <i>C</i> <i>n</i>-ацетамінофенол <i>D</i> кислота оцтова <i>E</i> натрію ацетат</p>
25.	<p>407 Хімік ВТК фармацевтичного підприємства визначає середню масу таблеток кислоти ацетилсаліцилової однієї серії. Для цього він повинен зважити:</p> <p><i>A</i> *20 таблеток <i>B</i> 100 таблеток <i>C</i> 5 таблеток <i>D</i> 50 таблеток <i>E</i> 30 таблеток</p>
26.	<p>347 Хімік-аналітик цеху аналізує таблетки кислоти ацетилсаліцилової. Яким із перерахованих методів він визначає її кількісний вміст?</p> <p><i>A</i> *алкаліметричним <i>B</i> перманганатометричним <i>C</i> комплексонометричним <i>D</i> нітритометричним <i>E</i> аргентометричним</p>
27.	<p>267 Провізору-аналітику необхідно визначити показник заломлення метилсаліцилату. Який прилад він повинен для цього використовувати?</p> <p><i>A</i> *рефрактометр <i>B</i> поляриметр <i>C</i> потенціометр <i>D</i> полярограф <i>E</i> спектрофотометр</p>
28.	<p>12. Назвіть лікарську речовину, яка не розпадається в кислому середовищі шлунку, а розпадаючись в лужному середовищі кишківника, проявляє фармакологічну дію:</p> <p><i>A</i> *фенілсаліцилат <i>B</i> дифенгідраміну гідрохлорид (димедрол) <i>C</i> натрію саліцилат <i>D</i> натрію бензоат <i>E</i> натрію гідрокарбонат</p>
29.	<p>142 Салол (феніловий естер саліцилової кислоти) – синтетичний антибактеріальний засіб, що використовується при захворюваннях кишківника. Для його ідентифікації використовують реагент</p>

	<p><i>A</i> *Ферум(III) хлорид <i>B</i> Етанол 96% <i>C</i> Аргентум нітрат <i>D</i> Кислоту хлоридну <i>E</i> Амоній хлорид</p>
30.	<p>299 При визначенні тотожності Фенілсаліцилату [Phenylii salicylas] його спиртовий розчин дав фіолетове забарвлення. З розчином якої сполуки проводилась реакція ідентифікації? <i>A</i> *FeCl₃ <i>B</i> CuSO₄ <i>C</i> NaOH <i>D</i> NaCl <i>E</i> K₂CO₃</p>
31.	<p>300 Ідентифікувати Фенілсаліцилат [Phenylii salicylas] можна по запаху фенолу, який виділиться при додаванні до препарату: <i>A</i> *H₂SO₄ <i>B</i> CoCl₂ <i>C</i> NaCl <i>D</i> CuSO₄ <i>E</i> AgNO₃</p>
32.	<p>182 З яким розчином спиртовий розчин фенілсаліцилату утворює фіолетове забарвлення? <i>A</i> *заліза (III) хлориду <i>B</i> амонію оксалату <i>C</i> калію йодиду <i>D</i> калію сульфату <i>E</i> калію перманганату</p>
33.	<p>183 Ідентифікувати фенілсаліцилат можна за запахом фенолу, який утвориться при додаванні до розчину препарату: <i>A</i> *кислоти сірчаної <i>B</i> калію гідроксиду <i>C</i> натрію хлориду <i>D</i> міді сульфату <i>E</i> калію хлориду</p>
34.	<p>302 Оксафенамід [Oxaphenamidum, Osalmid] одержують з фенілсаліцилату: <i>A</i> *конденсацією фенілсаліцилату з п-амінофенолом <i>B</i> окисненням фенілсаліцилату <i>C</i> конденсацією фенілсаліцилату з толуолом <i>D</i> окисненням фенілсаліцилату <i>E</i> конденсацією фенілсаліцилату з бензолом</p>
35.	<p>65. Оксафенамід [Oxaphenamidum, Osalmid] отримують з фенілсаліцилату: <i>A</i>* конденсацією фенілсаліцилату з <i>n</i>-амінофенолом. <i>B</i> конденсацією фенілсаліцилату з бензолом <i>C</i> окисненням фенілсаліцилату <i>D</i> конденсацією фенілсаліцилату з толуолом <i>E</i> окисненням фенілсаліцилату</p>
36.	<p>193 Оксафенамід отримують з фенілсаліцилату реакцією з: <i>A</i> *<i>n</i>-амінофенолом <i>B</i> бензолом <i>C</i> толуолом <i>D</i> β-нафтолом <i>E</i> антрахіноном</p>
37.	<p>110 Для ідентифікації саліциламід – нестероїдного протизапального засобу з групи саліцилатів – використовують реагент: <i>A</i> * Ферум(III)хлорид <i>B</i> Етанол 96% <i>C</i> Аргентум нітрат <i>D</i> Натрій тіосульфат <i>E</i> Амоній хлорид</p>
38.	<p>191 Аміак, який утворився у результаті гідролізу саліциламід, кількісно визначають за методом: <i>A</i> * К'єльдаля <i>B</i> Фольгарда <i>C</i> Мора <i>D</i> Фаянса <i>E</i> алкаліметрії по Серенсену</p>
39.	<p>311 Наявність іонів бісмуту в дерматолі підтверджують реакцією в кислому середовищі з: <i>A</i> *натрію сульфідом <i>B</i> амонію оксалатом <i>C</i> барію хлоридом <i>D</i> срібла нітратом <i>E</i> калію нітратом</p>

Лікарські речовини –похідні ароматичних амінокислот

№	Тести з банку даних 2002-2017
1.	<p>126 Яка з нижченаведених сполук є вихідною речовиною для синтезу анестезину</p> <p><i>A</i> *п-нітротолуол <i>B</i> о-нітротолуол <i>C</i> м-амінофенол <i>D</i> о-ксилол <i>E</i> м-крезол</p>
2.	<p>333 Бензокаїн (анестезин) відноситься до речовин з місцево анестезуючою активністю і є похідним:</p> <p><i>A</i> *п-амінобензойної кислоти <i>B</i> п-аміносаліцилової кислоти <i>C</i> п-амінобензолсульфокислоти <i>D</i> п-хлорбензойної кислоти <i>E</i> п-амінофталевої кислоти</p>
3.	<p>69 Бензокаїн (Анестезин) – лікарський засіб, який належить до класу:</p> <p><i>A</i> * Естерів ароматичних амінокислот <i>B</i> Ароматичних кетонів <i>C</i> Амідів ароматичних амінокислот <i>D</i> Ароматичних аміноальдегідів <i>E</i> Амідів ароматичних сульфокислот</p>
4.	<p>68. Провізор-аналітик виконує ідентифікацію бензокаїну (анестезину) згідно ДФУ по визначенню:</p> <p><i>A</i>* температури плавлення <i>B</i> кута обертання <i>C</i> показника заломлення <i>D</i> температури кипіння <i>E</i> відносної густини</p>
5.	<p>50. Для ідентифікації етанолу, який виділяється в результаті гідролізу бензокаїну, провізору-аналітику необхідно провести:</p> <p><i>A</i> *йодоформну пробу <i>B</i> мурексидну пробу <i>C</i> гідроксамову реакцію <i>D</i> нінгідринову реакцію <i>E</i> талейохінну пробу</p>
6.	<p>76 Яка речовина утворюється при гідролізі бензокаїну (анестезину), що ідентифікується реакцією з розчином йоду у лужному середовищі?</p> <p><i>A</i> * етанол <i>B</i> бензол <i>C</i> толуол <i>D</i> фенол <i>E</i> анілін</p>
7.	<p>152 Провізор-аналітик досліджує субстанцію бензокаїну. Етанол, що утворюється в результаті лужного гідролізу, він ідентифікував за допомогою йодоформної проби за утворенням:</p> <p><i>A</i> * жовтого осаду <i>B</i> чорного осаду <i>C</i> синього осаду <i>D</i> червоного осаду <i>E</i> білого осаду</p>
8.	<p>247 Чому при ідентифікації лікарської речовини “Анестезин” провізор-аналітик проводить реакцію з йодом у лужному середовищі?</p> <p><i>A</i> * Для визначення етанолу, що утворюється при лужному гідролізі <i>B</i> Для визначення первинної ароматичної аміногрупи <i>C</i> Для визначення п-амінобензойної кислоти <i>D</i> Для визначення фенольного радикалу <i>E</i> Для визначення альдегідної групи</p>
9.	<p>273 При ідентифікації лікарського засобу провізор-аналітик провів реакцію утворення азобарвника. Вкажіть, якому з перерахованих лікарських засобів характерна дана реакція:</p> <p><i>A</i> *анестезин (етилловий ефір п-амінобензойної кислоти) <i>B</i> кислота ацетилсаліцилова (саліциловий ефір оцтової кислоти) <i>C</i> фенілсаліцилат (феніловий ефір саліцилової кислоти) <i>D</i> хлорпропамід (N-п-хлорбензолсульфоніл)-N'-пропилсечовина) <i>E</i> резорцин (м-діоксibenзол)</p>
10.	<p>Провізор-аналітик ідентифікує бензокаїн (анестезин) за утворенням синьої плями на фільтрувальному папері, просякнутому розчинами натрію нітропрусиду та піперазину гідрату, після нагрівання субстанції з розчином:</p> <p><i>A</i> * хрому(VI) оксиду <i>B</i> амонію оксалату <i>C</i> калію броміду <i>D</i> натрію гідроксиду <i>E</i> кислоти хлористоводневої</p>
11.	<p>Провізор-аналітик проводить кількісне визначення бензокаїну (анестезину) згідно ДФУ методом:</p> <p><i>A</i> * нітридометрії <i>B</i> перманганатометрії <i>C</i> комплексонометрії <i>D</i> ацидометрії <i>E</i> алкаліметрії</p>
12.	<p>Провізор-аналітик визначає кількісний вміст бензокаїну (анестезину) згідно ДФУ методом нітридометрії. Титруванним</p>

	розчином в цьому методі є розчин: A * натрію нітриту B амонію тиоціанату C калію перманганату D кислоти хлористоводневої E натрію гідроксиду
13.	195 Прокаїну гідрохлорид (новокаїн) можна синтезувати з: A *пара-нітробензойної кислоти B орто-нітробензойної кислоти C мета-нітробензойної кислоти D бензойної кислоти E саліцилової кислоти
14.	124 Прокаїну гідрохлорид одержують реакцією омплексонометрії в присутності алкоголяту натрію з: A *бензокаїну (анестезину) B резорцину C кислоти саліцилової D бензолу E тримекаїну
15.	194 Фармацевтична хімія вивчає способи одержання лікарських засобів. При взаємодії анестезину з бета-діетиламіноетанолом у присутності натрію омплекс з наступним підкисленням кислотою хлороводневою отримують: A *прокаїну омплексоном B прокаїнамиду омплексоном C дикаїн D ксикаїн E тримекаїн
16.	394 Прокаїну гідрохлорид застосовується як місцевоанестезуючий засіб і є похідним: A * <i>n</i> -амінобензойної кислоти B ацетилсаліцилової кислоти C сульфанілової кислоти D бензойної кислоти E нікотинової кислоти
17.	1 При транспортуванні субстанцій прокаїну гідрохлориду та бензокаїну (анестезину) із заводу-виробника була пошкоджена маркіровка на їх упаковці. Проби субстанцій були направлені на аналіз в контрольно-аналітичну лабораторію. Однієї з реакцій, яка дає можливість відрізнити прокаїну гідрохлорид від бензокаїну є реакція ідентифікації: A *хлоридів B бромідів C сульфатів D нітратів E йодидів
18.	330 В контрольно-аналітичній лабораторії досліджується субстанція прокаїну гідрохлориду. Який з перерахованих реактивів можна використовувати для його ідентифікації? A *срібла нітрат B натрію хлорид C кальцію оксалат D калію бромід E міді сульфат
19.	75 Провізор-аналітик досліджує прокаїну гідрохлорид. При додаванні до аналізуємої речовини розчину натрію гідроксиду утворюється: A *масляниста рідина B білий осад C червоне забарвлення D жовтий осад E синє забарвлення
20.	187 Однією з реакцій ідентифікації прокаїну гідрохлориду (новокаїну) є реакція: A * на первинну ароматичну аміногрупу B на альдегідну групу C на сульфат-іони D на фенольний гідроксил E на спиртовий гідроксил
21.	153 Провізор контрольно-аналітичної лабораторії досліджує субстанцію прокаїну гідрохлориду відповідно до вимог ДФУ. Яким методом ДФУ рекомендує визначати кількісний вміст цього препарату? A *нітридометрії B броматометрії C ацидиметрії D алкаліметрії E комплексонометрії
22.	50 Провізор-аналітик визначає кількісний вміст прокаїну гідрохлориду. Який з наведених розчинів він повинен використати в якості титранту: A *розчин натрію нітриту B розчин натрію тиосульфату C розчин натрію едетату D розчин калію бромату E розчин срібла нітрату
23.	111 Для кількісного визначення субстанції прокаїну гідрохлориду згідно ДФУ провізор-аналітик використовує метод нітридометрії. Який індикатор йому можна використати? A *нейтральний червоний

	<p>B метиловий червоний C кристалічний фіолетовий D ксиленоловий оранжевий E кислотний хром темно-синій</p>
24.	<p>246 Який із лікарських препаратів буде реагувати з натрію нітридом у кислому середовищі з утворенням <i>N</i>-нітрозопохідного? A *дикаїн B натрію <i>n</i>-аміносалицилат C бензокаїн D прокаїну гідрохлорид E прокаїнамідю гідрохлорид</p>
25.	<p>53 Провізор-аналітик КАЛ проводить дослідження лікарських речовин з групи похідних ароматичних амінокислот. За допомогою якого реактиву можна відрізнити прокаїнамідю гідрохлорид від прокаїну гідрохлориду? A *амонію ванадату B водню пероксиду C хлораміну D кислоти азотної E натрію нітриту</p>
26.	<p>245 Прокаїнамідю гідрохлорид (новокаїнамід) можна відрізнити від прокаїну гідрохлориду (новокаїну) за допомогою реактиву: A *амонію ванадату B амонію хлориду C амонію гідроксиду D аргентуму нітрату E бромної води</p>
27.	<p>395 Провізор-аналітик виконує ідентифікацію прокаїнамідю гідрохлориду. В результаті реакції азосполучення утворюється азобарвник червоного кольору, що свідчить про наявність в його структурі: A *первинної ароматичної аміногрупи B спиртового гідроксилу C альдегідної групи D фенольного гідроксилу E амідної групи</p>
28.	<p>455 На приналежність прокаїнамідю гідрохлориду до похідних пара-амінобензойної кислоти вказує позитивна реакція на : A *первинну ароматичну аміногрупу B альдегідну групу C складноєфірну групу D кетогрупу E нітрогрупу</p>
29.	<p>21 Вкажіть, який набір реактивів використовується провізором-аналітиком для підтвердження наявності первинної ароматичної аміногрупи в структурі натрію <i>n</i>-аміносалицилату: A натрію нітрит, розчин кислоти хлористоводневої, лужний розчин бета-нафтолу B натрію хлорид, розчин кислоти хлористоводневої, лужний розчин бета-нафтолу C міді сульфат, розчин кислоти хлористоводневої, розчин фенолу D натрію нітрит, розчин натрію гідроксиду, лужний розчин бета-нафтолу E розчин натрію тіосульфату, розчин кислоти хлористоводневої, розчин резорцину</p>
30.	<p>305 Аналітик контрольно-аналітичної лабораторії виконує експрес-аналіз натрію пара-аміносалицилату. Наявність фенольного гідроксилу підтверджується реакцією з розчином: A *FeCl₃ B NH₃ C AgNO₃ D K₃[Fe(CN)₆] E Концентрованої HNO₃</p>
31.	<p>457 При сертифікації субстанції бепаску хімік-аналітик повинен ідентифікувати катіон: A *кальцію B калію C натрію D заліза(III) E магнію</p>
32.	<p>506 Лікарський препарат "Бепаск" [Verascum] містить у своєму складі катіони кальцію. Назвіть метод придатний для його кількісного визначення після попередньої мінералізації: A *комплексонометрія B алкаліметрія C ацидиметрія D аргентометрія E перманганатометрія</p>
33.	<p>148 Для ідентифікації натрієвої солі мекфенамінової кислоти провізору-аналітику контрольно-аналітичної лабораторії слід використати наступний реактив: A *розчин нітриту натрію B розчин натрію гідроксиду C розчин літію карбонату D розчин магнію сульфату E розчин амонію сульфідю</p>
34.	<p>61 Утворення білого об'ємного кристалічного осаду у результаті реакції натрію диклофенаку з реактивом кислоти метоксифенілоцтової свідчить про наявність у молекулі досліджуваної речовини: A *катіону натрію B ацетат-іону C нітрит-іону D катіону калію E хлорид-іону</p>

35.	163 При сертифікації субстанції натрію диклофенаку хімік-аналітик повинен ідентифікувати катіон натрію реакцією з реактивом метоксифенілоцтової кислоти за утворенням: <i>A</i> *білого осаду <i>B</i> жовтого осаду <i>C</i> червоного осаду <i>D</i> синього осаду <i>E</i> чорного осаду
36.	Реакція діазотування з наступним азосполученням є загальною для речовин, які містять первинну ароматичну аміногрупу. Який з наведених лікарських засобів цієї реакції не дає? <i>A</i> *барбітал <i>B</i> бензокаїн <i>C</i> прокаїну гідрохлорид <i>D</i> прокаїнамід гідрохлорид <i>E</i> сульфаніламід

Амідовані похідні сульфокислот ароматичного ряду

№	Тести з банку даних 2002-2017
1	197 Кількісне визначення хлораміну [Chloraminum] згідно ДФУ проводять методом: <i>A</i> *йодометрії <i>B</i> йодохлорометрії <i>C</i> йодатометрії <i>D</i> аргентометрії <i>E</i> перманганатометрії
2	352 Хіміку-аналітику ВТК фармацевтичного підприємства для визначення середньої маси таблеток глібенкламіду необхідно відібрати: <i>A</i> *20 таблеток <i>B</i> 5 таблеток <i>C</i> 10 таблеток <i>D</i> 50 таблеток <i>E</i> 30 таблеток
3	431 У контрольно-аналітичну лабораторію на аналіз поступила субстанція глібенкламіду. Відповідно до вимог ДФУ кількісний вміст глібенкламіду визначають методом: <i>A</i> * алкаліметрії <i>B</i> ацидиметрії <i>C</i> йодометрії <i>D</i> броматометрії <i>E</i> йодхлорметрії

Лікарські речовини – похідні амідів сульфанілової кислоти

№ пп	Тести з банку даних 2002-2017
1	4. Виготовлені на фармацевтичному підприємстві очні краплі, до складу яких входить сульфациламід натрію (сульфацил-натрію) аналізують згідно АНД. Яку реакцію ідентифікації діючої речовини слід провести аналітику? <i>A</i> *утворення азобарвника <i>B</i> утворення нафтохінону <i>C</i> утворення мурексиду <i>D</i> утворення флуоресцеїну <i>E</i> утворення йодоформу
2	10. Для ідентифікації стрептоциду, сульфацилу-натрію, норсульфазолу, сульфадимезину слід провести реакцію: <i>A</i> *утворення азобарвника <i>B</i> утворення флуоресцеїну <i>C</i> утворення мурексиду <i>D</i> утворення йодоформу <i>E</i> утворення нафтохінону
3	45. При ідентифікації лікарського засобу провізор-аналітик Державної інспекції по контролю за якістю лікарських засобів проводить лігнінову пробу. Вкажіть цей лікарських засіб: <i>A</i> *сульфаніламід (стрептоцид) <i>B</i> метіонін <i>C</i> кислота аскорбінова <i>D</i> метамізолу натрієва сіль <i>E</i> кортизону ацетат
4	92. Кількісне визначення субстанції "Sulfamethoxazolium" за ДФУ проводять методом: <i>A</i> *нітритометрії <i>B</i> комплексонометрії <i>C</i> ацидиметрії <i>D</i> цериметрії <i>E</i> перманганатометрії
5	161. Утворення азобарвника червоного кольору свідчить про наявність в молекулі сульфадимезину <i>A</i> *первинної ароматичної аміногрупи

	<p>B альдегідної групи C складноесірної групи D кетогрупи E нітрогрупи</p>
6	<p>200. Структура якого лікарського засобу містить тiazольний цикл? A *норсульфазол B стрептоцид C сульгін D етазол E сульфадимезин</p>
7	<p>214 В якому лікарському засобі можна ідентифікувати фталеву кислоту після гідролізу? A *фталазолі B сульфазині C сульфадиметоксині D сульфадіридазині E норсульфазолі</p>
8	<p>216. В якому з перелічених препаратів після піролізу утворюється аміак: A *сульгіні B фталазолі C етазолі D норсульфазолі E сульфадимезині</p>
9	<p>234. При кислотному гідролізі якого лікарського засобу утворюється 2-амінотіазол? A *норсульфазол B етазол C сульфадимезин D сульфален E сульфадиметоксин</p>
10	<p>251. В аптеку для реалізації поступив сульфаніламідний препарат бісептол. Які хімічні сполуки є основними складовими частинами цього препарату? A *сульфаметоксазол, триметоприм B сульфазин, салазодиметоксин C сульгін, норсульфазол D фталазол, сульфадимезин E уросульфан, сульфадіридазин</p>
11	<p>254. Провізор-аналітик проводить ідентифікацію стрептоциду. Наявність сульфуру в молекулі препарату можна підтвердити після окислення кислотою нітратною концентрованою за реакцією з розчином: A *барію хлориду B плюмбуму ацетату C натрію сульфіді D натрію сульфату E аргентуму нітрату</p>
12	<p>276. Хімік-аналітик контрольно-аналітичної лабораторії при нітритометричному методі кількісного визначення субстанції стрептоциду використовує спосіб фіксації точки кінця титрування за допомогою: A *йодкрохмального паперу B куркумового паперу C сулемового паперу D лакмусового паперу E універсального індикаторного паперу</p>
13	<p>287. Спеціаліст контрольно-аналітичної лабораторії виконує експрес-аналіз етазолу. Наявність первинної ароматичної аміногрупи він підтвердив за допомогою лігнінової проби. Який реактив можна використовувати в цій реакції? A *бензальдегід B бензол C оцтовий ангідрид D піридин E хлороформ</p>
14	<p>296. Сульфадимезин, етазол, уросульфан застосовуються як хіміотерапевтичні лікарські засоби. Вони є похідними: A *аміду сульфанілової кислоти B аміді бензойної кислоти C аміді саліцилової кислоти D аміді барбітурової кислоти E аміді нікотинової кислоти</p>
15	<p>308. Для кількісного визначення сульфаніламідних препаратів застосовують титрування нітритом натрію, тому що їх молекули містять A * первинну ароматичну аміногрупу B альдегідну групу C гідроксильну групу D карбоксильну групу E карбонільну групу</p>
16	<p>388. Сульфаніламідні лікарські засоби вступають у реакцію діазотування з наступним азосполученням. Для якої лікарської речовини це дослідження вимагає проведення попереднього гідролізу? A *стрептоцид розчинний B сульфацил-натрій C сульгін D етазол E сульфадиметоксин</p>
17	<p>403. У результаті реакції ідентифікації норсульфазолу з розчином сульфату міді утворився брудно-фіолетовий осад, що</p>

	<p>обумовлено наявністю в його молекулі:</p> <p><i>A</i> *сульфамідної групи <i>B</i> карбамідної групи <i>C</i> первинної ароматичної аміногрупи <i>D</i> нітрозогрупи <i>E</i> карбоксильної групи</p>
18	<p>454. Сульфаметоксазол – сульфаніламідний препарат, що містить первинну ароматичну аміногрупу. Який метод ДФУ рекомендує для його кількісного визначення?</p> <p><i>A</i> *нітритометрії <i>B</i> аргентометрії <i>C</i> перманганатометрії <i>D</i> комплексонометрії <i>E</i> ацидиметрії</p>
19	<p>476. Одноєю з реакцій ідентифікації сульфаніламідів є реакція утворення азобарвників. Який з наведених препаратів утворює азобарвник тільки після попереднього кислотного гідролізу ?</p> <p><i>A</i> *фталазол <i>B</i> стрептоцид <i>C</i> сульфален <i>D</i> сульфазин <i>E</i> норсульфазол</p>
20	<p>477. Лікарські засоби, що містять первинну ароматичну аміногрупу кількісно визначають методом омплексономе. Який з наведених препаратів кількісно визначають методом омплексономе без попереднього кислотного гідролізу?</p> <p><i>A</i> *сульфадимезин <i>B</i> фталазол <i>C</i> фтазин <i>D</i> парацетамол <i>E</i> стрептоцид розчинний</p>
21	<p>479. Провізор-аналітик лабораторії Державної інспекції з контролю якості лікарських засобів проводить ідентифікацію «Сульфаметоксазолу», додаючи до препарату розчин кислоти хлороводневої, натрію нітриту та бета-нафтолу. При цьому утворюється інтенсивне червоне забарвлення. Вкажіть, на яку функціональну групу проводиться реакція.</p> <p><i>A</i> *первинна ароматична аміногрупа <i>B</i> складноєфірна група <i>C</i> сульфамідна група <i>D</i> карбоксильна група <i>E</i> альдегідна група</p>
22	<p>507. При нагріванні сульфамідного препарату з саліциловою кислотою у присутності кислоти сірчаної концентрованої спостерігається малинове забарвлення. Який лікарський засіб аналізується?</p> <p><i>A</i> *стрептоцид розчинний <i>B</i> стрептоцид <i>C</i> сульгін <i>D</i> етазол <i>E</i> фталазол</p>
23	<p>515. Провізор-аналітик проводить кількісне визначення одного з нижченаведених препаратів методом нітритометрії. Вкажіть цей лікарський засіб:</p> <p><i>A</i> *норсульфазол <i>B</i> фтивазид <i>C</i> анальгін <i>D</i> амонію хлорид <i>E</i> атропіну сульфат</p>
24	<p>39 Фахівець контрольно-аналітичної лабораторії виконав експрес-аналіз етазолу. Наявність первинної ароматичної аміногрупи він підтвердив за допомогою лігнінової проби. Який реактив можна використовувати в цій реакції?</p> <p><i>A</i> небілений папір <i>B</i> бензол <i>C</i> оцтовий ангідрид <i>D</i> піридин <i>E</i> хлороформ</p>
25	<p>112 Сульфаніламідні лікарські засоби вступають у реакції діазотування з наступним азосполученням. Для якої лікарської речовини це дослідження вимагає проведення попереднього гідролізу?</p> <p><i>A</i> *Фталазол <i>B</i> Сульфацил-натрій <i>C</i> сульгін <i>D</i> Етазол <i>E</i> Сульфадиметоксин</p>
26	<p>118 Якому сульфаніламідному препарату відповідає хімічна назва 2-[<i>n</i>-(<i>o</i>-карбоксібенамідо)-бензолсульфамідо]-тіазол?</p> <p><i>A</i> * Фталазол <i>B</i> Стрептоцид розчинний <i>C</i> Сульфацил-натрій <i>D</i> Салазопіридазин <i>E</i> Уросульфан</p>
27	<p>76 Для кількісного визначення субстанції сульфометаксазолу, лікарського засобу з групи сульфаніламідів, згідно ДФУ провізор-аналітик використовує метод:</p> <p><i>A</i> * Нітритометрії <i>B</i> Алкаліметрії <i>C</i> Аргентометрії <i>D</i> Комплексонометрії <i>E</i> Броматометрії</p>
28	<p>80 Кількісний вміст якої з наведених субстанцій лікарських речовин можна визначити методом нітритометрії тільки після попереднього гідролізу?</p>

	<p><i>A</i> стрептоцид розчинний <i>B</i> норсульфазол <i>C</i> бензокаїн <i>D</i> дикаїн <i>E</i> прокаїну гідрохлорид</p>
29	<p>89 Провізор-аналітик проводить ідентифікацію сульфацетаміду натрію. Згідно ДФУ після нагрівання субстанції зі спиртом в присутності кислоти сірчаної утворюється :</p> <p><i>A</i>* етилацетат <i>B</i> флуоресцеїн <i>C</i> йодоформ <i>D</i> талейохінін <i>E</i> мурексид</p>
30	<p>90. Провізор-аналітик проводить ідентифікацію сульфацетаміду натрію згідно ДФУ за утворенням білого осаду при взаємодії з розчином:</p> <p><i>A</i>* калію піроантимонату <i>B</i> міді сульфату <i>C</i> заліза (III) хлориду <i>D</i> кальцію хлориду <i>E</i> амонію хлориду</p>
31	<p>91. Провізор-аналітик визначає кількісний вміст сульфацетаміду натрію згідно ДФУ методом:</p> <p><i>A</i>*нітридометрії <i>B</i> аргентометрії <i>C</i> комплексонометрії <i>D</i> тіоціанатометрії <i>E</i> алкаліметрії</p>
32	<p>92. Провізор – аналітик проводить ідентифікацію фталілсульфатіазолу. Згідно ДФУ субстанцію нагрівають з резорцином в присутності кислоти сірчаної, при наступному додаванні розчину натрію гідроксиду і води утворюється:</p> <p><i>A</i>*зелена флуоресценція <i>B</i> білий осад <i>C</i> фіолетове забарвлення <i>D</i> чорний осад <i>E</i> синє забарвлення</p>
33	<p>93. Провізор-аналітик визначає кількісний вміст фталілсульфатіазолу згідно ДФУ методом:</p> <p><i>A</i>*алкаліметрії <i>B</i> комплексонометрії <i>C</i> тіоціанатометрії <i>D</i> аргентометрії <i>E</i> цериметрії</p>
34	<p>75 До складу якого лікарського препарату входить тіазольне кільце</p> <p><i>A</i>* норсульфазол <i>B</i> стрептоцид <i>C</i> сульгін <i>D</i> етазол <i>E</i> сульфадимезин</p>