

Перечень вопросов на СМ 4 (2017 год) для студентов 4 курса Факультета по подготовке иностранных граждан

Идентификация (написать соответствующие уравнения реакций, указать условия проведения реакции и аналитический эффект)

Количественное определение (написать соответствующие уравнения реакций, формулы расчета титра и количественного содержания)

Применение в медицине:

лекарственных субстанций

- 1) Фенол
- 2) Резорцин
- 3) Тимол
- 4) Парацетамол
- 5) Лидокаина гидрохлорид

лекарственных форм

- 6) Rp.: Tab. Paracetamoli 0, 2 N. 10
- 7) Rp.: Solutio Phenoli 2 % 100 ml
- 8) Rp.: Sol. Lidocaini hydrochlorici 1% pro iniectionibus

Тесты

Испытания на предельное содержание примесей

№	Тест из банка данных 2002-2015	Объяснения
1.	Химик контрольно-аналитической лаборатории получил задание приготовить эталоны мутности согласно требованиям фармакопеи. Какие вещества он должен использовать для этого в качестве исходных? <i>A</i> *гексаметилентетрамин и гидразина сульфат <i>B</i> кальция сульфат и глицерин <i>C</i> натрия хлорид и кальция нитрат <i>D</i> калия хлорид и бария сульфат <i>E</i> серебра нитрат и кальция хлорид	
2.	Согласно ГФУ обнаружить примесь мышьяка по методу <i>A</i> можно после восстановления соединений мышьяка до арсина по окраске от желтого до оранжевого цвета: <i>A</i> *ртутно-бромидной бумаги <i>B</i> лакмусовой бумаги <i>C</i> свинцовой бумаги <i>D</i> йодкрахмальной бумаги <i>E</i> куркумовой бумаги	
3.	Для обнаружения примеси кальция по ГФУ используется реактив: <i>A</i> *раствор аммония оксалата <i>B</i> раствор глиоксальгидроксианила <i>C</i> раствор кислоты фосфорной <i>D</i> раствор калия ферроцианида	

	<i>E</i> раствор кислоты серной	
4.	Провизор-аналитик определяет в натрия йодиде примесь тяжелых металлов с тиацетамидным реактивом. Наличие примеси он устанавливает по появлению: <i>A</i> *коричневого окрашивания <i>B</i> желтого окрашивания <i>C</i> зеленой флуоресценции <i>D</i> белой опалесценции <i>E</i> синего окрашивания	
5.	Провизор-аналитик определяет в натрия хлориде примесь магния и щелочно-земельных металлов. Для этого он использовал раствор: <i>A</i> *натрия эдетата <i>B</i> натрия нитропруссид <i>C</i> натрия гидроксида <i>D</i> натрия тетрафенилбората <i>E</i> натрия цитрата	
6.	Провизор-аналитик определяет в калия бромиде примесь магния и щелочно-земельных металлов. Для этого он использовал раствор: <i>A</i> . *Натрия эдетата <i>B</i> . Калия перманганата <i>C</i> . Кислоты хлористоводородной <i>D</i> . Серебра нитрата <i>E</i> . Натрия нитрита	
7.	В качестве основного реактива при испытании на предельное содержание примеси фосфатов ГФУ рекомендует использовать: <i>A</i> *сульфолибденовый реактив <i>B</i> медно-тарtratный реактив <i>C</i> тиацетамидный реактив <i>D</i> ацетилацетоновый реактив <i>E</i> гипофосфитный реактив	
8.	Определение примеси солей алюминия в лекарственных средствах проводят с раствором: <i>A</i> *8-гидроксихинолина <i>B</i> пиридина <i>C</i> β-нафтола <i>D</i> этанола <i>E</i> гидроксилamina	
9.	Выберите реактив, который используется для определения примеси мышьяка в лекарственных веществах по методу <i>B</i> : <i>A</i> *натрия гипофосфит <i>B</i> натрия хлорид <i>C</i> натрия сульфит <i>D</i> цинк <i>E</i> калия йодид	
10.	Специалист лаборатории по контролю качества лекарственных средств проводит испытание на содержание примеси тяжелых металлов в субстанции кислоты борной согласно требованиям Государственной Фармакопеи Украины. Исходным стандартным веществом для приготовления эталонного раствора свинца является: <i>A</i> *свинца (II) нитрат <i>B</i> свинца (II) оксид <i>C</i> свинца (II) хлорид <i>D</i> свинца (IV) оксид <i>E</i> свинца (II) сульфат	
11.	Для определения допустимого предела примесей в лекарственных веществах провизор-аналитик использует: <i>A</i> *эталонные растворы <i>B</i> растворы лекарственных средств <i>C</i> титрованные растворы <i>D</i> буферные растворы <i>E</i> растворы индикаторов	
12.	Химик ампульного цеха проводит анализ раствора кальция хлорида для инъекций. По требованию монографии исследуемый раствор должен быть бесцветным. Для выполнения этого теста он должен сравнить исследуемый раствор с: <i>A</i> *водой <i>B</i> спиртом <i>C</i> ацетоном	

	<i>D</i> кислотой хлористоводородной <i>E</i> хлороформом	
13.	Укажите, какие из приведенных реактивов используют для обнаружения примеси кальция в лекарственных препаратах <i>A</i> *оксалат аммония <i>B</i> хлорид бария <i>C</i> карбонат калия <i>D</i> нитрат серебра <i>E</i> сульфат натрия	
14.	Укажите реактив, из которого готовят эталонный раствор хлорида-иона: <i>A</i> *натрия хлорид <i>B</i> кальция хлорид <i>C</i> калия хлорид <i>D</i> железа (III) хлорид <i>E</i> хлористоводородная кислота	
15.	Провизор-аналитик определяет примесь железа в препарате в соответствии с требованиями ГФУ с помощью лимонной и тиогликолевой кислот. Появление какого окрашивания свидетельствует о наличии этой примеси? <i>A</i> *розового <i>B</i> зеленого <i>C</i> желтого <i>D</i> синего <i>E</i> черного	
16.	В контрольно-аналитическую лабораторию на анализ поступила субстанция прокаина гидрохлорида. Предельное содержание тяжелых металлов согласно ГФУ определяют с помощью: <i>A</i> *тиоацетамидного реактива <i>B</i> реактива метоксифенилуксусной кислоты <i>C</i> реактива гипофосфита <i>D</i> реактива аминотетрагидрокарбинолуксусной кислоты <i>E</i> сульфомолибденового реактива	
17.	В качестве основного реактива при испытании на предельное содержание примеси магния согласно ГФУ химик-аналитик использует раствор: <i>A</i> *гидроксихинолина <i>B</i> резорцина <i>C</i> пиридина <i>D</i> формальдегида <i>E</i> бензальдегида	
18.	Провизор-аналитик определяет в лекарственном веществе примесь солей аммония по методу <i>B</i> . Наличие примеси он устанавливает по появлению серой окраски: <i>A</i> *серебряно-марганцевой бумаги <i>B</i> куркумовой бумаги <i>C</i> свинцово-ацетатной бумаги <i>D</i> ртутно-бромидной бумаги <i>E</i> йодкрахмальной бумаги	
19.	Провизор-аналитик исследует доброкачественность магния оксида легкого в соответствии с требованиями ГФУ. С помощью какого реактива он определил в нем наличие примеси солей кальция? <i>A</i> *аммония оксалата <i>B</i> бария сульфата <i>C</i> серебра нитрата <i>D</i> калия ферроцианида <i>E</i> натрия сульфида	
20.	В качестве основного реактива при испытании на предельное содержание примеси цинка химик-аналитик использует раствор: <i>A</i> *калия ферроцианида <i>B</i> аммония тиоцианата <i>C</i> натрия сульфида <i>D</i> серебра нитрата <i>E</i> бария хлорида	
21.	Для обнаружения примесей тяжелых металлов (метод <i>A</i>), согласно требований ГФУ провизор-аналитик аптеки проводит реакцию с реактивом: <i>A</i> *тиоацетамидным <i>B</i> натрия сульфидом <i>C</i> кислотой сульфосалициловой <i>D</i> аммония оксалатом	

	<i>E</i> калия йодидом	
22.	Провизор-аналитик определяет в препарате примесь солей калия с раствором натрия тетрафенилбората. Наличие примеси он устанавливает по появлению: <i>A</i> *белой опалесценции <i>B</i> желтого окрашивания <i>C</i> зеленой флуоресценции <i>D</i> коричневого осадка <i>E</i> синего окрашивания	
23.	В контрольно-аналитическую лабораторию на анализ поступила субстанция железа сульфата гептагидрата. С помощью какого реактива ГФУ рекомендует определять в нем примесь солей цинка? <i>A</i> *калия ферроцианида <i>B</i> натрия нитропруссид <i>C</i> аммония тиоцианата <i>D</i> натрия тетрафенилбората <i>E</i> калия ацетата	
24.	В качестве основного реактива при испытании на предельное содержание примеси алюминия химик-аналитик использует раствор: <i>A</i> *гидроксинолина <i>B</i> резорцина <i>C</i> пиридина <i>D</i> формальдегида <i>E</i> бензальдегида	
25.	Провизор-аналитик определяет примесь сульфатов в борной кислоте. В качестве основного реактива он прибавил: <i>A</i> *бария хлорид <i>B</i> натрия сульфид <i>C</i> калия ферроцианид <i>D</i> серебра нитрат <i>E</i> аммония оксалат	
26.	Хлорид-ионы определяют раствором серебра нитрата в присутствии кислоты: <i>A</i> *азотной <i>B</i> серной <i>C</i> фосфорной <i>D</i> уксусной <i>E</i> сернистой	
27.	Для определения примеси калия в лекарственных соединениях провизор-аналитик проводит реакцию с раствором: <i>A</i> *натрия тетрафенилбората <i>B</i> натрия тетрабората <i>C</i> натрия нитрата <i>D</i> натрия сульфата <i>E</i> натрия салицилата	
28.	Для определения примеси фторидов в лекарственных соединениях, провизор-аналитик проводит перегонку с водяным паром и затем определяет наличие натрия фторида реакцией с: <i>A</i> *реактивом аминотетрагидроксибензойной кислоты <i>B</i> реактивом тиацетамидным <i>C</i> реактивом метоксибензилуксусной кислоты <i>D</i> реактивом роданбромидным <i>E</i> реактивом йодсернистым	
29.	Химик ОТК фармацевтического предприятия определяет доброкачественность воды очищенной. Какой реактив ему необходимо использовать для обнаружения примесей нитратов и нитритов? <i>A</i> *раствор дифениламина <i>B</i> раствор аммония оксалата <i>C</i> раствор кислоты сульфосалициловой <i>D</i> раствор серебра нитрата <i>E</i> раствор бария хлорида	
30.	Специалист контрольно-аналитической лаборатории определяет в лекарственном веществе потерю в массе при высушивании. Постоянную массу он должен считать достигнутой, если разница двух последующих взвешиваний после высушивания не превышает: <i>A</i> *0,0005 г <i>B</i> 0,01 г <i>C</i> 0,005 г	

	<p>D 0,05 г E 0,0008 г</p>	
31.	<p>Провизор-аналитик аптеки проводит анализ воды очищенной. Для этого определенное количество исследуемого образца он доводит до кипения, прибавляет 0,02М раствор калия перманганата и кислоту серную разведенную. После кипячения полученного раствора в течение 5 минут розовая окраска должна сохраняться. Какую примесь определял провизор-аналитик? A *восстанавливающие вещества B диоксид углерода C нитраты D сульфаты E тяжелые металлы</p>	
32.	<p>На анализ поступил образец воды очищенной из аптеки. С помощью какого реактива можно обнаружить в нем наличие тяжелых металлов? A*тиоцетамида B 2,6-дихлорфенолиндофенола C натрия нитропруссиды D нингидрина E тиосемикарбазида</p>	
33.	<p>Определения степени окрашенности жидкостей проводят визуально путем сравнения с соответствующими эталонами. Укажите, как готовят эталонные растворы. A* Разбавлением основных растворов кислотой хлористоводородной B Смешиванием исходных растворов C Смешиванием основных растворов D Смешиванием исходных и основных растворов E Разбавлением исходных растворов водой</p>	
34.	<p>Химик контрольно-аналитической лаборатории получил задание приготовить эталоны мутности согласно требованиям фармакопеи. Какие вещества он должен использовать для этого в качестве исходных? A* гексаметилентетрамин и гидразина сульфат B кальция сульфат и глицерин C натрия хлорид и кальция нитрат D калия хлорид и бария сульфат E фурациллин и кальция хлорид</p>	
35.	<p>Выберите восстановитель, необходимый для определения примеси мышьяка в лекарственных веществах (метод2): A*Гипофосфит натрия B Раствор калия йодида C Раствор натрия сульфита D Раствор натрия гидроксида E Раствор соляной кислоты</p>	
36.	<p>Провизор-аналитик определяет примесь кальция и магния в воде очищенной согласно ГФУ с помощью раствора: A* натрия эдетата B серебра нитрата C натрия тиосульфата D бария хлорида E калия тиоцианата</p>	
37.	<p>Провизор-аналитик проводит анализ кислоты аскорбиновой согласно требований ГФУ. Для определения примеси кислоты щавелевой он использует раствор: A * Кальция хлорида B Натрия хлорида C Натрия гидрокарбоната D Натрия сульфата E Натрия тиосульфата</p>	
38.	<p>Провизор-аналитик проводит анализ субстанции глицерина согласно требований ГФУ. Для определения примеси воды полумикрометодом при испытании на чистоту он использует: A Йодсернистый реактив B Биуретовый реактив C Метоксифенилуксусной кислоты реактив D Молибденованадиевый реактив E Гипофосфита реактив</p>	
39.	<p>Провизор-аналитик проводит испытания на содержание примеси ацетона и альдегидов в эфире для наркоза согласно требований ГФУ. Какой реактив ему следует для этого использовать? A * раствор калия тетраидомеркурата щелочной</p>	

	B раствор гидроксилamina солянокислый C калия гидроксида раствор спиртовой D тетраметиламмония гидроксида раствор разведенный E бета-нафтола щелочной раствор	
40.	Специалист контрольно-аналитической лаборатории проводит определение примеси солей аммония в лекарственном средстве с помощью раствора калия тетраидомеркурата щелочного. Появление какой окраски свидетельствует о наличии этой примеси? A * желтой B розовой C коричневой D серой E зеленой	
41.	Провизор-аналитик определяет примесь солей аммония (методом А) в натрия тетраборате согласно ГФУ с помощью раствора: A * калия тетраидомеркурата B калия ферроцианида C натрия тетрафенилбората D бария хлорида E серебра нитрата	

Лекарственные вещества – производные фенолов

№	Тест из банка данных 2002-2015	Объяснения
1	Провизор-аналитик проводит фармакопейный анализ субстанции тимола. Количественное определение согласно требованиям фармакопеи проводится методом: A *броматометрии B алкаиметрии C комплексонометрии D нитритометрии E ацидиметрии	
2	Провизор-аналитик проводит фармакопейный анализ субстанции тимола. Количественное определение согласно ГФУ проводят методом: A *броматометрии B нитритометрии C алкаиметрии D комплексонометрии E перманганатометрии	
3	Какая недопустимая примесь в фенолфталеине определяется при растворении в растворе натрия гидроксида? A *флюоран B фенол C фталевый ангидрид D тетраидофенолфталеин E м-диоксibenзол	
4	Провизор-аналитик КАЛ проводит анализ лекарственных веществ из группы фенолов. Сплавление какого исследуемого вещества с фталевым ангидридом в присутствии кислоты серной концентрированной дает желто-красное окрашивание раствора с зеленой флюоресценцией? A *резорцин B тимол C фенол D фенолфталеин E ксероформ	
5	Для идентификации по ГФУ субстанции “Thymolum” используют реакцию щелочного раствора препарата с хлороформом при нагревании на водяной бане. В результате реакции появляется окрашивание: A *фиолетовое B зеленое C красное D желтое E синее	

6	<p>Для идентификации по ГФУ субстанции “Thymolum” используют реакцию раствора препарата в безводной уксусной кислоте с кислотами серной и азотной концентрированными. В результате этого взаимодействия появляется окрашивание:</p> <p><i>A</i> *сине-зеленое <i>B</i> красное <i>C</i> желтое <i>D</i> желто-зеленое <i>E</i> фиолетовое</p>	
7	<p>Реакция идентификации на фенол согласно ГФУ – реакция с бромной водой. Какое соединение образуется при этом?</p> <p><i>A</i> *2,4,6-трибромфенол <i>B</i> 2,4-дибромфенол <i>C</i> 2,6-дибромфенол <i>D</i> 3-бромфенол <i>E</i> 4,6-дибромфенол</p>	
8	<p>С каким из перечисленных реактивов фенол образует фиолетовое окрашивание?</p> <p><i>A</i> *раствором железа (III) хлорида <i>B</i> раствором меди (II) сульфата <i>C</i> раствором натрия нитрита <i>D</i> раствором калия сульфата <i>E</i> раствором свинца (II) ацетата</p>	
9	<p>Для идентификации резорцина согласно ГФУ провизор-аналитик использует раствор натрия гидроксида концентрированный и хлороформ. Какой продукт реакции образуется?</p> <p><i>A</i> *ауриновый краситель <i>B</i> азометиновый краситель <i>C</i> азокраситель <i>D</i> индофеноловый краситель <i>E</i> оксикетоновый краситель</p>	
1	<p>Какой из приведенных методов используют для количественного определения лекарственных средств, производных фенола:</p> <p><i>A</i> *броматометрия <i>B</i> алкалиметрия <i>C</i> гравиметрия <i>D</i> комплексонометрия <i>E</i> нитритометрия</p>	
1	<p>В контрольно-аналитической лаборатории исследуется субстанция резорцина. Каким из перечисленных методов определяется его количественное содержание?</p> <p><i>A</i> *броматометрическим <i>B</i> аргентометрическим <i>C</i> комплексонометрическим <i>D</i> меркуриметрическим <i>E</i> нитритометрическим</p>	
1	<p>Лекарственное средство идентифицируют по реакции образования флюоресцеина. Укажите это лекарственное средство.</p> <p><i>A</i> *резорцин <i>B</i> тимол <i>C</i> парацетамол <i>D</i> анестезин <i>E</i> ментол</p>	
1	<p>Провизор-аналитик проводит количественное определение тимола. Укажите метод, который можно использовать для его количественного определения?</p> <p><i>A</i> *броматометрии <i>B</i> комплексонометрии <i>C</i> гравиметрии <i>D</i> алкалиметрии <i>E</i> нитритометрии</p>	
1	<p>Провизор-аналитик определяет количественное содержание резорцина методом обратной броматометрии. В качестве индикатора он использует:</p> <p><i>A</i> *крахмал <i>B</i> метиловый красный <i>C</i> тропеолин 00 <i>D</i> фенолфталеин <i>E</i> бромтимоловый синий</p>	

1	<p>Для идентификации фенола используется цветная реакция (синь-фиолетовое окрашивание) с раствором:</p> <p><i>A</i> *железа (III) хлорида <i>B</i> аммония гидроксида <i>C</i> кислоты хлористоводородной <i>D</i> гидроксилamina гидрохлорида <i>E</i> дифениламина</p>	
1	<p>Для какого лекарственного вещества из группы производных фенолов является специфической реакция сплавления с фталевым ангидридом в присутствии концентрированной кислоты серной с образованием флуоресцеина?</p> <p><i>A</i> *резорцин <i>B</i> тимол <i>C</i> фенол <i>D</i> фенолфталеин <i>E</i> ксероформ</p>	
1	<p>Провизор-аналитик лаборатории Государственной инспекции по контролю качества лекарственных средств количественное определение субстанции "Резорцин" проводит методом броматометрии (обратное титрование). Укажите, какой индикатор при этом он использует?</p> <p><i>A</i> *крахмал <i>B</i> железа(III) аммония сульфат <i>C</i> калия хромат <i>D</i> фенолфталеин <i>E</i> натрия эозинат</p>	
1	<p>При проведении фармацевтического анализа препарата Фенола [Phenolum], его подлинность определяют реакцией с:</p> <p><i>A</i> *железа (III) хлоридом <i>B</i> серебра нитратом <i>C</i> бария хлоридом <i>D</i> калия ферроцианидом <i>E</i> аммония оксалатом</p>	
1	<p>В фармацевтическом анализе широко применяются окислительно-восстановительные методы. Для количественного определения фенола, тимола и резорцина используют метод:</p> <p><i>A</i> *броматометрии <i>B</i> нитритометрии <i>C</i> перманганатометрии <i>D</i> алкалиметрии <i>E</i> аргентометрии</p>	
2	<p>Провизор-аналитик анализирует ксероформ. Какой из приведенных реактивов он может использовать для его идентификации?</p> <p><i>A</i> *натрия сульфид <i>B</i> бария хлорид <i>C</i> аммиака гидроксид <i>D</i> калия-натрия тартрат <i>E</i> меди сульфат</p>	
2	<p>Провизор-аналитик при идентификации ксероформа провел реакцию с натрия сульфидом; при этом образовался черный осадок. Укажите, какой ион он обнаружил:</p> <p><i>A</i> *висмута <i>B</i> свинца <i>C</i> цинка <i>D</i> меди <i>E</i> серебра</p>	
2	<p>Провизор-аналитик анализирует ксероформ. Какой из приведенных реактивов он может использовать для идентификации висмута в составе ксероформа?</p> <p><i>A</i> *натрия сульфид <i>B</i> бария хлорид <i>C</i> аммония гидроксид <i>D</i> калия натрия тартрат <i>E</i> меди сульфат</p>	
2	<p>Провизор-аналитик проводит фармакопейный анализ субстанции тимола. Количественное определение согласно требованиям фармакопеи проводится методом:</p> <p><i>A</i> прямой броматометрии <i>B</i> обратной ацидиметрии <i>C</i> обратной комплексонометрии <i>D</i> нитритометрии <i>E</i> обратной йодометрии</p>	

2	Какой из приведенных методов используют для количественного определения фенола и резорцина: A *броматометрия [обратное титрование] B ацидиметрия C гравиметрия D комплексонометрия E нитритометрия	
2	Количественное определение субстанции тимола согласно ГФУ проводят методом броматометрии (прямое титрование). Точка эквивалентности фиксируется по: A исчезновению розовой окраски B появлению розовой окраски C появлению синей окраски D переходу розой окраски в фиолетовую E появлению осадка синего цвета	
26	Для идентификации резорцина провизор-аналитик сплавляет одинаковые количества резорцина и калия гидрофталата. После получения оранжево-желтого сплава, его охлаждения и добавления раствора натрия гидроксида и воды провизор-аналитик наблюдает образование: A * Зеленой флуоресценции B Красной флуоресценции C Коричневой окраски D Осадка белого цвета E Осадка зеленого цвета	

Лекарственные вещества – производные ароматических аминов

№	Тест из банка данных 2002-2015	Объяснения
1	По ГФУ для идентификации парацетамола предлагается проводить реакцию с раствором калия дихромата после кислотного гидролиза. В результате этой реакции образуется: A *фиолетовое окрашивание B зеленое окрашивание C синее окрашивание D желтое окрашивание E черное окрашивание	
2	Количественное определение субстанции парацетамол согласно требованиям ГФУ проводят после предварительного кислотного гидролиза методом: A *цериметрии B ацидиметрии C нитритометрии D броматометрии E алкалиметрии	
3	Какое из нижеприведенных соединений является исходным веществом для синтеза парацетамола A * <i>n</i> -аминофенол B <i>n</i> -нитротолуол C <i>m</i> -аминофенол D <i>o</i> -аминофенол E <i>o</i> -ксилол	
4	В контрольно-аналитической лаборатории исследуется парацетамол. С каким реактивом исследуемое вещество образует фиолетовое окрашивание, не переходящее в красное? A *калия дихроматом B натрия гидроксидом C магния сульфатом D натрия хлоридом E цинка сульфатом	
5	Парацетамол количественно определяют цериметрически после предварительного кислотного гидролиза, при этом образующийся пара-аминофенол окисляется церия (IV) сульфатом до: A *хинонимина B хинона C гидрохинона D индофенола E резорцина	

6	<p>При нагревании лидокаина гидрохлорида (ксикаина) с раствором щелочи образуется:</p> <p>A *2,6-диметиланилин B 2-метиланилин C 3,5-диметиланилин D 4-метиланилин E 2,4,6-триметиланилин</p>	
7	<p>Количественное содержание парацетамола можно определить методом:</p> <p>A *нитритометрии B аргентометрии C перманганатометрии D комплексонометрии E меркуриметрии</p>	
8	<p>На анализ поступила субстанция парацетамола. При взаимодействии его с раствором железа(III) хлорида образовалось сине-фиолетовое окрашивание, что свидетельствует о наличии в его структуре:</p> <p>A *фенольного гидроксила B альдегидной группы C кето-группы D сложноэфирной группы E спиртового гидроксила</p>	
9	<p>В качестве титрованного раствора при кислотно-основном титровании ксикаина (по связанной хлористоводородной кислоте) провизор-аналитик использует раствор:</p> <p>A *натрия гидроксида B натрия метилата C натрия нитрита D натрия эдетата E натрия тиосульфата</p>	
1	<p>Количественное содержание парацетамола в соответствии с требованиями ГФУ определяется методом цериметрии. В качестве титранта используется раствор:</p> <p>A *церия сульфата B калия перманганата C йодмоноклорида D серебра нитрата E кислоты хлористоводородной</p>	
1	<p>Количественное определение какого лекарственного средства методом нитритометрии требует предварительного гидролиза?</p> <p>A *парацетамол B анестезин C прокаина гидрохлорид D натрия пара-аминосалицилат E дикаин</p>	
1	<p>Провизор-аналитик лаборатории Государственной инспекции по контролю качества лекарственных средств количественное определение субстанции "Парацетамол" проводит согласно требованиям ГФУ. Укажите этот метод.</p> <p>A *цериметрия B кислотно-основное титрование в неводных средах C аргентометрия D йодометрия E нитритометрия</p>	
1	<p>Провизор-аналитик проводит количественное определение "Парацетамола" методом цериметрии. Укажите, какой индикатор рекомендует ГФ Украины использовать для указанного метода?</p> <p>A *ферроин B калия хромат C фенолфталеин D тропеолин 00 E метиловый оранжевый</p>	
1	<p>При проведении идентификации Парацетамола [Paracetamolium] наличие фенольного гидроксила в его структуре определяют реакцией с:</p> <p>A *FeCl₃ B Na₂S C BaCl₂ D K₄[Fe(CN)₆] E AgNO₃</p>	
1	<p>Для количественного определения тримекаина (гидрохлорида диэтиламино-2,4,6-триметилацетанилида) - местного анестетика - используют:</p>	

	<p><i>A</i> *Ацидиметрию в неводной среде <i>B</i> Цериметрию <i>C</i> Перманганатометрию <i>D</i> Броматометрию <i>E</i> Йодометрию</p>	
1	<p>Провизор-аналитик проводит идентификацию лидокаина гидрохлорида согласно ГФУ по образованию осадка, для которого устанавливают температуру плавления, при взаимодействии с раствором:</p> <p><i>A</i> * кислоты пикриновой <i>B</i> кислоты уксусной <i>C</i> кислоты тиогликолевой <i>D</i> кислоты лимонной <i>E</i> кислоты фосфорной</p>	
1	<p>Провизор-аналитик проводит идентификацию лидокаина гидрохлорида согласно ГФУ по образованию синевато-зеленого осадка при взаимодействии с раствором:</p> <p><i>A</i> * кобальта нитрата <i>B</i> меди сульфата <i>C</i> железа (III) хлорида <i>D</i> кальция хлорида <i>E</i> аммония хлорида</p>	
1	<p>Количественное содержание лидокаина гидрохлорида согласно ГФУ провизор-аналитик определяет методом:</p> <p><i>A</i> *алкалиметрии <i>B</i> цериметрии <i>C</i> броматометрии <i>D</i> йодометрии <i>E</i> комплексонометрии</p>	
1	<p>Количественное содержание ксикаина можно определить методом аргентометрии (обратное титрование). Какой индикатор используется в этом методе?</p> <p><i>A</i> * железа (III) аммония сульфат <i>B</i> натрия эозинат <i>C</i> бромфеноловый синий <i>D</i> крахмал <i>E</i> калия хромат</p>	