

Перечень субстанций на СМ 4 (2017 год) для студентов 4 курса Иностранный факультет

| | |
|--|--|
| Идентификация, количественное определение и применение в медицине: | Фенол, резорцин, тимол, парацетамол, лидокаина гидрохлорид |
|--|--|

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 тиоацетамидным 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 нитропруссиды <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 | |

| | | |
|-----|--|--|
| | <p><i>C</i>. Кислоты хлористоводородной <i>D</i>. Серебра нитрата <i>E</i>. Натрия нитрита</p> | |
| 7. | <p>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> тиоацетамидный реактив <i>D</i> ацетилацетоновый реактив <i>E</i> гипофосфитный реактив</p> | |
| 8. | <p>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</p> | |
| 9. | <p>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</p> | |
| 10. | <p>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</p> | |
| 11. | <p>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</p> | |
| 12. | <p>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</p> | |
| 13. | <p>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</p> | |
| 14. | <p>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</p> | |
| 15. | <p>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</p> | |

| | | |
|-----|---|--|
| | <p><i>C</i> желтого <i>D</i> синего <i>E</i> черного</p> | |
| 16. | <p>В контрольно-аналитическую лабораторию на анализ поступила субстанция прокаина гидрохлорида. Предельное содержание тяжелых металлов согласно ГФУ определяют с помощью:</p> <p><i>A</i> *тиоацетамидного реактива <i>B</i> реактива метоксибензилуксусной кислоты <i>C</i> реактива гипофосфита <i>D</i> реактива аминотетрагидрокарбонилуксусной кислоты <i>E</i> сульфомолибденового реактива</p> | |
| 17. | <p>В качестве основного реактива при испытании на предельное содержание примеси магния согласно ГФУ химик-аналитик использует раствор:</p> <p><i>A</i> *гидроксихинолина <i>B</i> резорцина <i>C</i> пиридина <i>D</i> формальдегида <i>E</i> бензальдегида</p> | |
| 18. | <p>Провизор-аналитик определяет в лекарственном веществе примесь солей аммония по методу <i>B</i>. Наличие примеси он устанавливает по появлению серой окраски:</p> <p><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</p> | |
| 19. | <p>Провизор-аналитик исследует доброкачественность магния оксида легкого в соответствии с требованиями ГФУ. С помощью какого реактива он определил в нем наличие примеси солей кальция?</p> <p><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</p> | |
| 20. | <p>В качестве основного реактива при испытании на предельное содержание примеси цинка химик-аналитик использует раствор:</p> <p><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</p> | |
| 21. | <p>Для обнаружения примесей тяжелых металлов (метод <i>A</i>), согласно требований ГФУ провизор-аналитик аптеки проводит реакцию с реактивом:</p> <p><i>A</i> *тиоацетамидным <i>B</i> натрия сульфидом <i>C</i> кислотой сульфосалициловой <i>D</i> аммония оксалатом <i>E</i> калия йодидом</p> | |
| 22. | <p>Провизор-аналитик определяет в препарате примесь солей калия с раствором натрия тетрафенилбората. Наличие примеси он устанавливает по появлению:</p> <p><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</p> | |
| 23. | <p>В контрольно-аналитическую лабораторию на анализ поступила субстанция железа сульфата гептагидрата. С помощью какого реактива ГФУ рекомендует определять в нем примесь солей цинка?</p> <p><i>A</i> *калия ферроцианида <i>B</i> натрия нитропруссиды <i>C</i> аммония тиоцианата <i>D</i> натрия тетрафенилбората <i>E</i> калия ацетата</p> | |
| 24. | <p>В качестве основного реактива при испытании на предельное содержание примеси алюминия химик-аналитик использует раствор:</p> <p><i>A</i> *гидроксихинолина <i>B</i> резорцина</p> | |

| | | |
|-----|---|--|
| | <p><i>C</i> пиридина <i>D</i> формальдегида <i>E</i> бензальдегида</p> | |
| 25. | <p>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</p> | |
| 26. | <p>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</p> | |
| 27. | <p>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</p> | |
| 28. | <p>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</p> | |
| 29. | <p>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</p> | |
| 30. | <p>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 <i>D</i> 0,05 г <i>E</i> 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? <i>A</i> *восстанавливающие вещества <i>B</i> диоксид углерода <i>C</i> нитраты <i>D</i> сульфаты <i>E</i> тяжелые металлы</p> | |
| 32. | <p>На анализ поступил образец воды очищенной из аптеки. С помощью какого реактива можно обнаружить в нем наличие тяжелых металлов? <i>A</i> *тиоацетида <i>B</i> 2,6-дихлорфенолиндофенола <i>C</i> натрия нитропруссиды <i>D</i> нингидрина <i>E</i> тиосемикарбазида</p> | |
| 33. | <p>Определения степени окрашенности жидкостей проводят визуально путем сравнения с соответствующими эталонами. Укажите, как готовят эталонные растворы. <i>A</i> * Разбавлением основных растворов кислотой хлористоводородной</p> | |

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

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: <i>A</i> *броматометрии <i>B</i> алкалиметрии <i>C</i> комплексонометрии <i>D</i> нитритометрии <i>E</i> ацидиметрии | |
| 2 | Провизор-аналитик проводит фармакопейный анализ субстанции тимола. Количественное определение согласно ГФУ проводят методом: <i>A</i> *броматометрии <i>B</i> нитритометрии <i>C</i> алкалиметрии <i>D</i> комплексонометрии <i>E</i> перманганатометрии | |
| 3 | Какая недопустимая примесь в фенолфталеине определяется при растворении в растворе натрия гидроксида? <i>A</i> *флюоран <i>B</i> фенол <i>C</i> фталевый ангидрид <i>D</i> тетрагидрофенолфталеин <i>E</i> <i>m</i> -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? <i>A</i> *резорцин <i>B</i> тимол <i>C</i> фенол <i>D</i> фенолфталеин <i>E</i> 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: <i>A</i> *фиолетовое <i>B</i> зеленое <i>C</i> красное <i>D</i> желтое <i>E</i> синее | |
| 6 | 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: <i>A</i> *сине-зеленое <i>B</i> красное <i>C</i> желтое <i>D</i> желто-зеленое <i>E</i> фиолетовое | |
| 7 | Реакция идентификации на фенол согласно ГФУ – реакция с бромной водой. Какое соединение образуется при этом? <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 | |
| 8 | С каким из перечисленных реактивов фенол образует фиолетовое окрашивание? <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 | |

| | | |
|---|---|--|
| 9 | <p>Для идентификации резорцина согласно ГФУ провизор-аналитик использует раствор натрия гидроксида концентрированный и хлороформ. Какой продукт реакции образуется?</p> <p>A *ауриновый краситель B азометиновый краситель C азокраситель D индофеноловый краситель E оксикетоновый краситель</p> | |
| 1 | <p>Какой из приведенных методов используют для количественного определения лекарственных средств, производных фенола:</p> <p>A *броматометрия B алкаиметрия C гравиметрия D комплексонометрия E нитритометрия</p> | |
| 1 | <p>В контрольно-аналитической лаборатории исследуется субстанция резорцина. Каким из перечисленных методов определяется его количественное содержание?</p> <p>A *броматометрическим B аргентометрическим C комплексонометрическим D меркуриметрическим E нитритометрическим</p> | |
| 1 | <p>Лекарственное средство идентифицируют по реакции образования флюоресцеина. Укажите это лекарственное средство.</p> <p>A *резорцин B тимол C парацетамол D анестезин E ментол</p> | |
| 1 | <p>Провизор-аналитик проводит количественное определение тимола. Укажите метод, который можно использовать для его количественного определения?</p> <p>A *броматометрии B комплексонометрии C гравиметрии D алкаиметрии E нитритометрии</p> | |
| 1 | <p>Провизор-аналитик определяет количественное содержание резорцина методом обратной броматометрии. В качестве индикатора он использует:</p> <p>A *крахмал B метиловый красный C тропеолин 00 D фенолфталеин E бромтимоловый синий</p> | |
| 1 | <p>Для идентификации фенола используется цветная реакция (сине-фиолетовое окрашивание) с раствором:</p> <p>A *железа (III) хлорида B аммония гидроксида C кислоты хлористоводородной D гидроксилamina гидрохлорида E 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>A *резорцин B тимол C фенол D фенолфталеин E 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>A *крахмал B железа(III) аммония сульфат C калия хромат D фенолфталеин E натрия эозинат</p> | |

| | | |
|----|---|--|
| 1 | <p>При проведении фармацевтического анализа препарата Фенола [Phenolum], его подлинность определяют реакцией с:</p> <p>A *железа (III) хлоридом B серебра нитратом C бария хлоридом D калия ферроцианидом E аммония оксалатом</p> | |
| 1 | <p>В фармацевтическом анализе широко применяются окислительно-восстановительные методы. Для количественного определения фенола, тимола и резорцина используют метод:</p> <p>A *броматометрии B нитритометрии C перманганатометрии D алкалиметрии E аргентометрии</p> | |
| 2 | <p>Провизор-аналитик анализирует ксероформ. Какой из приведенных реактивов он может использовать для его идентификации?</p> <p>A *натрия сульфид B бария хлорид C аммиака гидроксид D калия-натрия тартрат E 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>A *висмута B свинца C цинка D меди E серебра</p> | |
| 2 | <p>Провизор-аналитик анализирует ксероформ. Какой из приведенных реактивов он может использовать для идентификации висмута в составе ксероформа?</p> <p>A *натрия сульфид B бария хлорид C аммония гидроксид D калия натрия тартрат E меди сульфат</p> | |
| 2 | <p>Провизор-аналитик проводит фармакопейный анализ субстанции тимола. Количественное определение согласно требованиям фармакопеи проводится методом:</p> <p>A прямой броматометрии B обратной ацидиметрии C обратной комплексонометрии D нитритометрии E обратной йодометрии</p> | |
| 2 | <p>Какой из приведенных методов используют для количественного определения фенола и резорцина:</p> <p>A *броматометрия [обратное титрование] B ацидиметрия C гравиметрия D комплексонометрия E нитритометрия</p> | |
| 2 | <p>Количественное определение субстанции тимола согласно ГФУ проводят методом броматометрии (прямое титрование). Точка эквивалентности фиксируется по:</p> <p>A исчезновению розовой окраски B появлению розовой окраски C появлению синей окраски D переходу розой окраски в фиолетовую E появлению осадка синего цвета</p> | |
| 26 | <p>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:</p> <p>A * Зеленой флуоресценции B Красной флуоресценции C Коричневой окраски D Осадка белого цвета E Осадка зеленого цвета</p> | |

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 | При нагревании лидокаина гидрохлорида (ксикаина) с раствором щелочи образуется: A *2,6-диметиланилин B 2-метиланилин C 3,5-диметиланилин D 4-метиланилин E 2,4,6-триметиланилин | |
| 7 | Количественное содержание парацетамола можно определить методом: A *нитритометрии B аргентометрии C перманганатометрии D комплексонометрии E меркуриметрии | |
| 8 | На анализ поступила субстанция парацетамола. При взаимодействии его с раствором железа(III) хлорида образовалось сине-фиолетовое окрашивание, что свидетельствует о наличии в его структуре: A *фенольного гидроксила B альдегидной группы C кето-группы D сложноэфирной группы E спиртового гидроксила | |
| 9 | В качестве титрованного раствора при кислотно-основном титровании ксикаина (по связанной хлористоводородной кислоте) провизор-аналитик использует раствор: A *натрия гидроксида B натрия метилата | |

| | | |
|---|--|--|
| | <p><i>C</i> натрия нитрита <i>D</i> натрия эдетата <i>E</i> натрия тиосульфата</p> | |
| 1 | <p>Количественное содержание парацетамола в соответствии с требованиями ГФУ определяется методом цериметрии. В качестве титранта используется раствор: <i>A</i> *церия сульфата <i>B</i> калия перманганата <i>C</i> йодмоноклорида <i>D</i> серебра нитрата <i>E</i> кислоты хлористоводородной</p> | |
| 1 | <p>Количественное определение какого лекарственного средства методом нитритометрии требует предварительного гидролиза? <i>A</i> *парацетамол <i>B</i> анестезин <i>C</i> прокаина гидрохлорид <i>D</i> натрия пара-аминосалицилат <i>E</i> 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. <i>A</i> *цериметрия <i>B</i> кислотно-основное титрование в неводных средах <i>C</i> аргентометрия <i>D</i> йодометрия <i>E</i> нитритометрия</p> | |
| 1 | <p>Провизор-аналитик проводит количественное определение "Парацетамола" методом цериметрии. Укажите, какой индикатор рекомендует ГФ Украины использовать для указанного метода? <i>A</i> *ферроин <i>B</i> калия хромат <i>C</i> фенолфталеин <i>D</i> тропеолин 00 <i>E</i> метиловый оранжевый</p> | |
| 1 | <p>При проведении идентификации Парацетамола [Paracetamolium] наличие фенольного гидроксила в его структуре определяют реакцией с: <i>A</i> *FeCl₃ <i>B</i> Na₂S <i>C</i> BaCl₂ <i>D</i> K₄[Fe(CN)₆] <i>E</i> AgNO₃</p> | |
| 1 | <p>Для количественного определения тримекаина (гидрохлорида диэтиламино-2,4,6-триметилацетанилида) - местного анестетика - используют: <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: <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: <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: <i>A</i> *алкалиметрии</p> | |

| | | |
|---|--|--|
| | <p>B периметрии C броматометрии D йодометрии E комплексонометрии</p> | |
| 1 | <p>Количественное содержание ксикаина можно определить методом аргентометрии (обратное титрование). Какой индикатор используется в этом методе?</p> <p>A * железа (III) аммония сульфат B натрия эозинат C бромфеноловый синий D крахмал E калия хромат</p> | |