Определение качества лекарственного препарата включает.

оценку внешнего вида, растворимости, установление его подлинности, определение степени чистоты, количественное содержание чистого вещества в препарате

оценку внешнего вида и установление его подлинности

оценку растворимости и определение степени чистоты вещества в препарате

оценку растворимости, определение степени чистоты и количественного содержания чистого вещества в препарате

Объектом изучения фармацевтической химии явля¬ются

лекарственные средства

медицинские препараты

лечебные вещества

фармакологические средства

К лекарственным средствам относятся-

лекарственные вещества

лекарственное растительное сырье

лекарственные вещества и лекарственное растительное сырье

фармакологические средства

Объединение лекарственных веществ в группы по общности химической структуры их молекул и химических свойств независимо от фармакологического действия называют

химической классификацией

медицинской классификацией

фармакологической классификацией

фармакопейной классификацией

Сборник обязательных стандартов и положений, нормирующих качество лекарственных средств и препаратов, называют

государственной фармакопеей

государственным стандартом

внутриаптечным стандартом

фармацевтическим законодательством

Понятие доброкачественности лекарственного средства включает

подтверждение подлинности, проверку чистоты и проведение количественного анализа

только подтверждение подлинности,

только проверку чистоты,

проведение количественного анализа

Исключает применение лекарственного препарата в медицине его несоответствие требованиям Государственной фармакопеи

по всем показателям

по одному показателю

по двум показателям

по трем и более показателям

В соответствии с ГФ XI термин «постоянная масса» означает, что разница в массе между двумя последовательными взвешиваниями

не превышает 0,0005 г

не превышает 0,0002 г

составляет 0,0001г

не превышает 0,001г

Органолептический контроль заключается в проверке лекарственного средства (ЛС), в том числе по показателям

цвет, запах, однородность, внешний вид

растворимость в спиртах

растворимость в эфирах

температуры кипения и плавления

Химический контроль заключается в оценке качества изготовления ЛС по показателям

подлинность, допустимые пределы примесей

стерильность

рН среды

температура плавления ЛС

Подтверждение идентичности анализируемого лекарственного вещества (лекарственной формы), осуществляемое на основе требований фармакопеи или другой нормативно-технической документации, называют

испытанием на подлинность

испытанием на достоверность

испытанием на чистоту

испытанием на стерильность

Вещество для растворения 1 г которого требуется от 100 мл до 1000 мл растворителя называется

Мало растворимым

Растворимым

Легко растворимым

Очень легко растворимым

Вещество, для растворения 1 г которого требуется более 10 л растворителя, называется

Практически не растворимым

Мало растворимым

Растворимым

Очень легко растворимым

Медленно растворимые вещества - это вещества для растворения, которых требуется

Более 10 мин

Более 7 мин

7 мин

5 мин

Методика определения растворимости допускает нагревание медленно растворимых препаратов на водяной бане в течение не более

10 мин

15 мин

5 мин

30 мин

Укажите наиболее распространенный в фарм. химии органический растворитель

Этанол

Эфир

Хлороформ

Бензол

Укажите, сколько эталонных растворов для определения степени мутности применяются согласно ГФХI

4

2

28

16

Укажите, из каких компонентов готовятся эталоны для определения степени мутности согласно ГФ ХI

Гидразин сульфат с гексаметилентетрамином

Хлорное железо с нитратом кобальта

Сульфат меди с белой глиной

Хлорная известь с белой глиной

Укажите, на каком фоне определяется прозрачность растворов согласно НТД

На черном

На белом

На сером

На матовом

Укажите, на каком фоне определяется цветность растворов согласно НТД

На белом

На черном

На матово-белом

На сером

Укажите, какое определение соответствует растворимости 1 г вещества в объёме растворителя до 1 мл

очень легко растворим

растворим

легко растворим

мало растворим

Укажите, какое определение соответствует растворимости 1 г вещества в объёме растворителя от 1 до 10 мл

легко растворим

очень легко растворим

растворим

мало растворим

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси ионов кальция в препарате

с раствором аммония оксалата

с раствором серебра азотнокислого

с раствором бария хлорида

с реактивом Несслера

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси хлорид-ионов в препарате

с раствором серебра азотнокислого

с раствором бария хлорида

с раствором аммония оксалата

с реактивом Несслера

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси сульфат-ионов в препарате

с раствором бария хлорида

с раствором серебра азотнокислого

с раствором аммония оксалата

с дифениламином

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси солей аммония в препарате

с реактивом Несслера

с дифениламином

с раствором аммония оксалата

с раствором серебра азотнокислого

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси нитратов и нитритов в препарате

с дифениламином

с реактивом Несслера

с раствором аммония оксалата

с раствором серебра азотнокислого

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси соли железа закисного в препарате

с раствором сульфосалициловой кислотой

с раствором калия гексацианоферрата К4[Fe(CN)6]

с раствором калия гексацианоферрита К3[Fe(CN)6]

с раствором аммония оксалата

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси солей тяжёлых металлов в препарате

с раствором натрия сульфида

с реактивом Несслера

с раствором серебра азотнокислого

с раствором бария хлорида

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси бромидов в препарате

с раствором серебра азотнокислого

с раствором бария хлорида

с раствором аммония оксалата

с реактивом Несслера

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси йодидов в препарате

с раствором серебра азотнокислого

с раствором бария хлорида

с раствором аммония оксалата

с раствором сульфида натрия

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси ионов калия в препарате

с раствором виннокаменной кислоты

с раствором натрия азотнокислого

с раствором сульфосалициловой кислоты

с раствором серебра азотнокислого

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси ионов висмута в препарате

с раствором натрия сульфида

с раствором серебра азотнокислого

с раствором натрия азотнокислого

с раствором натрия гидрокарбоната

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси ионов натрия в препарате

с раствором цинк-уранил-ацетата

с раствором калия азотнокислого

с раствором калия гидрокарбоната

с раствором калия сульфата

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси ионов серебра в препарате

с раствором натрия гидрокарбоната

с раствором натрия азотнокислого

с раствором натрия сернокислого

с раствором натрия хлорида

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси ионов ртути в препарате

с раствором натрия сульфида

с раствором серебра азотнокислого

с раствором натрия азотнокислого

с раствором натрия сульфата

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси ионов железа в препарате

с раствором натрия гидрокарбоната

с раствором серебра азотнокислого

с раствором натрия азотнокислого

с раствором натрия сульфида

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси ионов аммония в препарате

с раствором натрия гидроксида при нагревании

с раствором натрия хлорида при нагревании

с раствором натрия сульфата при нагревании

с раствором натрия сульфата

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси фосфат-ионов в препарате

с раствором нитрат серебра

с раствором калия гидрокарбоната

с раствором калия гексацианферрата

с раствором калия оратата

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси арсенит-ионов в препарате

с раствором натрия сульфида

с раствором аммония азотнокислого

с раствором натрия азотнокислого

с раствором натрия сернокислого

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси ионов железа в препарате

с раствором сульфосалициловщой кислотой

с раствором калия гидрокарбоната

с раствором калия сульфата

с раствором аммония сульфида

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси карбонат-ионов в препарате

с известковой водой

с раствором калия азотнокислого

с раствором калия хлорида

с раствором магния сульфата

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси нитрат-ионов в препарате

с раствором дифениламина

с раствором калия сернокислого

с раствором калия хлорида

с раствором кальция хлорида

Укажите, с каким из перечисленных ниже реактивов определяют наличие примеси тиосульфат-ионов в препарате

с раствором нафтилендиамин

с раствором серебра азотнокислого

с раствором бария хлорида

с раствором аммония оксалата

Укажите реактив, с помощью которого проводят испытание идентичности на ионы кальция

раствор аммония оксалата

раствор серебра азотнокислого

раствор бария хлорида

реактив Несслера

Укажите реактив, с помощью которого проводят испытание идентичности на хлориды

раствор серебра азотнокислого

раствор бария хлорида

раствор аммония оксалата

дифениламин

Укажите реактив, с помощью которого проводят испытание идентичности на сульфаты

раствор бария хлорида

раствор серебра азотнокислого

раствор аммония оксалата

реактив Несслера

Укажите реактив, с помощью которого проводят испытание идентичности на соли аммония

реактив Несслера

раствор аммония оксалата

дифениламин

раствор серебра азотнокислого

Укажите реактив, с помощью которого проводят испытание идентичности на нитраты и нитриты

дифениламин

раствор аммония оксалата

реактив Несслера

раствор серебра азотнокислого

Укажите реактив, с помощью которого проводят испытание идентичности на соли железа закисного

с раствором сульфосалициловой кислотой

с раствором калия ферроцианида К4[Fe(CN)6]

с раствором феррицианида калия К3[Fe(CN)6]

с раствором аммония оксалата

Укажите реактив, с помощью которого проводят испытание идентичности на йодиды

раствор серебра азотнокислого

раствор бария хлорида

раствор аммония оксалата

раствор сульфида натрия

Укажите реактив, с помощью которого проводят испытание идентичности на бромиды

раствор серебра азотнокислого

раствор бария хлорида

раствор аммония оксалата

раствор сульфида натрия

Укажите реактив, с помощью которого проводят испытание идентичности на соли цинка

с раствором ферроцианида калия К4[Fe(CN)6]

с раствором аммония оксалата

с раствором феррицианида калия К3[Fe(CN)6]

с раствором сульфосалициловой кислотой

Укажите реактив, с помощью которого проводят испытание идентичности на соли тяжёлых металлов

раствор сульфида натрия

раствор серебра азотнокислого

раствор бария хлорида

реактив Несслера

Каким реактивом и в какой среде определяют подлинность солей висмута

Na2S в среде HCl

Na2S в среде HNO3

Na2S в щелочной среде

Na2S в среде серной кислоты

Что такое контрольный опыт:

Определение с теми же реактивами, в тех же условиях, но без испытуемого вещества

Определение с теми же реактивами, в тех же условиях, но с другим веществом

Определение с теми же реактивами, в других условиях, с испытуемым веществом

Определение с теми же реактивами, в других условиях, с другим веществом

Каким реактивом определяют подлинность солей аммония?

NaОН

Н2SO4

HCl

FeCl3

Какая реакция лежит в основе определения подлинности первичных ароматических аминов?

диазотирования и образования азокрасителя

восстановления

окисления

образования ауринового красителя

Каким реактивом определяют подлинность бромидов?

хлорамин в кислой среде

спирт+кН2SO4

FeCl3

NaОН

При каком освещении и на каком фоне наблюдают появление мути и опалесценцию?

в проходящем свете на темном фоне

при дневном отраженном свете на матово-белом фоне

в проходящем свете на матово-белом фоне

при дневном отраженном свете на темном фоне

В титриметрических методах анализа измеряют

количество вещества реагента, вступившего в реакцию с определяемым веществом

количество вещества продукта химической реакции

равновесную концентрацию продукта химической реакции

равновесную концентрацию определяемого вещества

Что из перечисленного верно?

точкой эквивалентности называется момент титрования, при котором количества вещества определяемого соединения и титранта становятся химически эквивалентными друг другу

момент титрования, при котором происходит изменение окраски индикатора, называется точкой эквивалентности

конечная точка титрования является теоретическим понятием, а точка эквивалентности – практической величиной

точка эквивалентности не должна совпадать с конечной точкой титрования

В каком из методов анализа обнаружение конечной точкой титрования может быть проведено без использования индикатора?

перманганатометрия

ацидиметрия

алкалиметрия

комплексонометрия

В какой строчке указаны титриметрические методы анализа, в основе которых лежит один и тот же тип химических реакций?

цериметрия, иодометрия, хлориодометрия

ацидиметрия, дихроматометрия, комплексонометрия

аргентометрия, алкалиметрия, меркуриметрия

иодометрия, дихроматометрия, алкалиметрия

Точную навеску образца гидроксида натрия поместили в мерную колбу вместимостью 100,0 мл, растворили в воде, затем 10,00 мл полученного раствора титровали 0,1000 М HCl в присутствии фенолфталеина. Как называют данный способ титрования?

прямое титрование, метод пипетирования

косвенное титрование, метод отдельных навесок

титрование заместителя, метод пипетирования

обратное титрование, метод отдельных навесок

Соединения, используемые в качестве первичных стандартных веществ, должны

иметь постоянный состав

легко терять кристаллизационную воду

быть окрашенными

иметь небольшую молярную массу

Какое из веществ используется в качестве титранта в ацидиметрическом титровании?

хлороводородная кислота;

борная кислота;

гидроксид натрия

уксусная кислота.

Какое из веществ используют в качестве титранта в алкалиметрическом титровании?

гидроксид натрия;

аммиак;

гидроксид меди (II);

гидроксид алюминия

Стандартный раствор иода следует хранить

в прохладном месте

при температуре не ниже 25 ºС

на свету

в посуде, закрытой корковыми пробками

Какими свойствами должна обладать реакция образования осадка для того, чтобы её можно было использовать в осадительном титровании?

процесс образования осадка должен происходить быстро

реакция должна сопровождаться образованием пересыщенного раствора

желательно, чтобы в процессе реакции происходило образование пересыщенного раствора

образующийся осадок не должен иметь постоянный состав

В качестве стандартного вещества при стандартизации раствора нитрата серебра используют

хлорид натрия

хлорид кальция

хромат калия

эозин

Какой метод анализа относится к спектроскопическим?

поляриметрия

масс-спектроскопия

кондуктометрия

ионометрия

К спектроскопическим методам анализа, в которых вещество не поглощает и не испускает электромагнитного излучения, относится

рефрактометрия

спектрофотометрия

флуориметрия

ИК-спектроскопия

Какое устройство в поляриметре преобразует обычный свет в плоскополяризованный?

призма Николя

дифракционная решётка

светофильтр

фотоэлемент

Спектр поглощения вещества представляет собой зависимость оптической плотности раствора от

длины волны

молярной концентрации вещества

титра раствора

толщины поглощающего слоя

ИК-спектроскопия используется в фармацевтическом анализе для

идентификации веществ

количественного определения веществ в биологических жидкостях

определения примесей тяжёлых металлов

количественного определения веществ в сложных лекарственных формах

Молярный показатель поглощения представляет собой –

оптическую плотность 1 М раствора вещества при толщине слоя 1 см

показатель преломления раствора

угол отклонения поляризованного луча света

концентрацию вещества в растворе

Удельный показатель поглощения представляет собой –

оптическую плотность раствора, содержащего 1 г вещества в 100,0 мл раствора при толщине слоя 1 см

оптическую активность вещества

величину удельного вращения

показатель преломления раствора

Длины волн в спектроскопическом методе анализа выражаются в

нм

см

м

дм

Кислота аскорбиновая – это производное:

L-гулоновой кислоты

D-гулоновой кислоты

3-кето-L-гулоновая кислота

2-кето-D-гулоновая кислота

Сколько у кислоты аскорбиновой существует оптических изомеров?

4

3

6

2

Исходным продуктом при синтезе кислоты аскорбиновой является?

D-глюкоза

2-кето-L-гулоновая кислота

D-сорбит

2-кето-D-гулоновая кислота

Какого цвета осадок образуется при взаимодействии кислоты аскорбиновой и реактива Фелинга?

оранжево-желтого цвета

красного цвета

синего цвета

чёрного цвета

Какого цвета образуется осадок при восстановления меди (II) сульфата до меди (I) тиоцианата?

белый

серый

сиреневый

красный

Что происходит с кислотой аскорбиновой в растворах?

окисляется

восстанавливается

разлагается

испаряется

Рефрактометрия – это:

метод анализа, основанный на измерении показателя преломления света исследуемым веществом

способность вещества вращать плоскость поляризации при прохождении через него поляризованного света

измерение оптической плотности раствора

метод анализа, основанный на измерении показателя поглощения света исследуемым веществом

При какой температуре следует проводить рефрактометрическое определение?

20

12

25

15

Величина показателя преломления зависит от:

концентрации, длины волны света, температуры

температуры, плотности р-ра, объема используемого р-ра

концентрации, цветности р-ра, срока годности р-ра

цветности р-ра, концентрации, длины волны света

Какой методом используют для разделения смеси гликозидов?

хроматографический

титрометрический

фотоэлектроколориметрический

спектрофотометрический

Какая реакция позволяет обнаружить наличие стероидного цикла в молекуле органического вещества?

Либермана-Бурхарта

Балье

Легаля

Раймонда

Какая реакция позволяет обнаружить наличие 5-ти членного лактонного цикла в молекуле карденолидов?

Легаля

Пезеце

Балье

Келлера-Килиани

Какие продукты взаимодействуют при постановке реакции Раймонда?

сердечный гликозид с нитропроизводными ароматического ряда

сердечный гликозид с фенолпроизводными ароматического ряда

сердечный гликозид с бензолпроизводными ароматического ряда

сердечный гликозид с хинонпроизводными ароматического ряда

Какая реакция применяется для обнаружения сахарного компонента в сердечных гликозидах?

Келлера — Килиани

Либермана-Бурхарда

Легаля

Раймонда

Укажите методы анализа, которые можно использовать для количественного определения сердечных гликозидов в лекарственных формах?

ВЭЖХ

рефрактометрическим

комплексонометрическим

поляриметрическим

Гормоны – …..органические БАВ, вырабатываемые железами внутренней секреции и выделяемые ими непосредственно в…...

сложные, кровь

простые, кровь

сложные, мочу

простые, слюну

Исходным продуктом синтеза прогестерона является:

холестерин

прегнезолон

кортизон

гидрокортизон

Какое соединение образуется при взаимодействии гестагенных гормонов с гидраксиламином?

оксимы

гидроксиды

альдегиды

спирты

Какое окрашивание приобретает спиртовой раствор прогестерона с м-динитробензолом?

красное

зеленое

сиреневое

оранжевое

Какое окрашивание образуется при взаимодействии гидразонов с 2,4-динитрофенилгидразином?

оранжево-красное

сине-зеленое

красно-коричневое

сине-чёрное

Какое окрашивание приобретает этинилэстрадиол в присутствии кH2SO4 при определении подлинности?

оранжево-желтое

красно-фиолетовое

сине-желтое

красно-коричневое

Укажите продукт взимодействия эфедрин гидрохлорида и гексацианоферрат (III) калия?

Бензальдегид

Хинонимин

Хинон

Фенол

Укажите реакцию подлинности аминокислот, содержащих серу?

при нагревании с нитропрусидом натрия в щелочной среде образуется сине-

фиолетовое окрашивание

при нагревании с нингидридом образуется сине-фиолетовое окрашивание

образование синего окрашиванияс сульфатоммеди(11) в щелочной среде

образование красно-фиолетового окрашивания и зеленой флюоресценции при нагревании с резорцином и концентрованной серной кислотой

Отличительная реакция ацетилцистеина от цистеина?

образование уксусно-этильного эфира при добавлении спирта после кипячения с дихроматом калия в кислотной среде

в щелочной среде с нитропрусидом натрия

в щелочной среде с сульфатоммеди(11)

нагревание с резорцином и концентрованной серной кислотой

Метод минера¬лизация для определения группы тиометила в метионине?

кипячение с 30 % раствором натрия гидроксида

кипячение сконцентрованной серной кислото

кипячение с концентрованной серной и азотной кислотами

кипячениес концентрованной серной кислотой и перманганатом калия

Определение группы тиометила в метонине ?

с нитропруссидом натрия ипо запаху сульфида водорода

с нитропруссидом натрия и с антимонил калий тартратом

с кадмий карбонатом и по запаху сульфида водорода

с антимонил калий тиртратом и по запаху сульфида водорода

Укажите метод количественного определения аминокислот, содержащих серу?

Йодометрический

Перманганатометрический

Нейтрализации

Броматометрический

Укажите продукт, образуемый приколичественном определении аминокислот содержащих серу, йодометрическим методом?

дисульфидное соединение

сульфоксидное соединение

гидроксид натрия и цинковые гранулы

комплексное соединение

Применение аминалона?

при атеросклероз

Противоэпилепсическое

Кровоостанавливающее

при катаракте

При каких заболеваниях применяется глютаминовая кислота?

при эпилепсия

Атеросклероз

Кровоостанавливающее

при катаракте

Кон¬денсационным соединением какой кислоты является бромизовал мочевины?

монобром изовалериановой кислоты

диэтилбром уксусной кислоты

трёхбромной уксусной кислоты

валериановой кислота

Условия выделения аммиака избромизовала?

щелочной гидролиз

кислотный гидролиз

при отравлении печени

в присутствии уксусной кислоты

Какое из соединений образуется в результате кислотного гидролиза бромизовала?

изовалерианновая кислота, аммоний сульфат, диоксид углерода, кислота бромоводородная

аммоний сульфат и изовалериановая кислота

изовалериановая кислота, диоксид углерода

уксусная кислота

Из какой части молекулы бромизовалав результате кислотного гидролиза выделяется диоксид углерода?

из части мочевины

из части альфа-бромизовалериановой кислоты

из изовалериановой кислоты

без гидролизный

Укажите условия определения иона бромав бромизовале?

после гидролиза

Безгидролизный

таблетки, растворы

кислотный гидролиз

Метод количественного определения бромизовала по фармакопее?

метод Фольгарда после гидролиза

ацидиметрически после щелочной гидролиза

метод Фаянс после гидролиза

метод Фаянс безгидролизный

Лекарственная формабромизовала?

поршок,таблетки

раствор, мазь

раствор, мазь

Свечи

Применение бромизовала?

снотворние и успокоительное

Обезбаливающие

Противовосполительное

Антисептик

Применеия в медицине радиоактивних вещств ?

при лечении и установление диагноза

профилактика болезнейи установление диагноза

профилактика болезнейи

Противовосполительное

Ра¬диоактивный изотоп принимается в медицине в виде?

вторичные таблетки, раствор

таблетки, раствор

первичный натрия фосфат

Обезболивающие

Какой из этих ра¬диоактивных веществ включен в НД ?

инъекционный раствор о-гиппурата, содержащий радиоактив ¬ йод-131

инъекционный раствор о-гиппурата, содержащий радиоактив йод-125

инъекционный раствор о-гиппурата, содержащий радиоактив йод-129

инъекционный раствор о-гиппурата, содержащий радиоактив ¬ йод-135

Укажите реактив, определяюший ион фосфата в составе радиоактивного натрия фосфата по НД?

циркония нитрат

аммония молибдат

смесь магнезиал

нитрат серебра

Какой дополнительный показатель определяется при анализе радиофармацевтических инъекционых растворов кроме общепринятых показателей?

сравнительная активность

по внешним показателям

Подлинность

рН показатель

Хранение радиофармацевтическихлекарственных веществ?

в крепко укупоренных резиновой крышкой в металических посудах -контейнерах

в крепко укупоренныхемкотях

в крепко укупоренныхтемных емкотях

в крепко укупоренныхемкотях,внутренние стенки которых запара¬финены

К какому фармакологическому действиюприводит включение в строение алифатических веществ спиртового гидроксила?

Наркотическое

местное обезбаливающие

от простуды

Обезбаливающие

Источник полученияэтилового спирта биологическим методом?

Крахмал

Этилен

Ацетилен

этил хлорид

Укажите каким реактивомопределяется подлинностьэтилового спирта, в результате чего образуется йодоформ поНД?

кислота уксусная,серная кислота

пропионовая кислота,серная кислота

борной кислота,серная кислота

муравьиная кислота,серная кислота

Укажите каким реактивом определяется примесь фурфурола в составе этилового спирта по НД ?

Анилин

Гидроксиламин

Гидрозил

Фенилгидрозил

Укажите по каким физическим конс¬тантам, определяют качество этилового спирта по НД?

плотность, температура кипения

температура кипения, вязкость

вязкость, плотность

Стерильность

Спирт какойконцентрации применятся, если это не указано ?

этиловый спирт 95 C

этиловый спирт 90 C

этиловый спирт 70 C

этиловый спирт 40 C

Из каких веществ путем гидролиза получают глице¬рин ?

из эфира высокомолекульных жировых кислот

из эфира низкомолекульных кислот

минеральные кислоты, сложные эфиры

спиртовые минеральные кислоты, сложные эфиры

Укажите каким реактивомопределяется подлинность глицерина, в результате чего образуется акролеин по НД?

гидросульфат калия

концентрированная серная кислота

сухой кальция хлорид

борная кислота

Метод получения диэтилового эфира на производстве?

нагревание этилового спирта с участием влагопоглащающего вещества

влияние алкилгалогенидов на алкоголяты

с концентрированной серной кислотой

глицерин, азотистая кислота

Каким физическим показателем определяется подлинность этилового эфира ?

температура кипения, температура замерзания

Температура замерзания, плотность

вязкость, плотность

плотность и температура кипения

За счет какой примеси вещества, образующегося во время получения этилового эфира может произойти взрыв?

Этилен

избыток серной кислоты

пероксидные соединения

уксусный альдегид

Хранение этилового эфира?

в темной емкости, в месте защищенном от солнечных лучей, защищая от огня ( огнеопасно)

крепко укупоренных темных емкостях

крепко укупоренных емкостях

крепко укупоренных емкостях, внутренепара¬финированных емкостях

Основное вещество при синтезе нитроглицерина?

глицерин, азотная кислота, концентрированная серная кислота

глицерин, азотистая кислота, концентрированная серная кислота

глицериновое масло с кислотами образуют сложный эфир, концентрированная серная кислота

глицерин, нитритазотистая кислота

Какое из описаний подходит нитроглицерину?

прозрачная безцветная или светло-желтая маслянистая жидкость

прозрачная жидкость, со своеобразным запахом спирта

прозрачная густая жидкость, без запаха, сладкого вкуса

похожа на уксусный альдегид

Реакция определенияподлинности нитроглицерина ?

калия гидросульфат, дифениламин

дифениламин, антипирин

сульфатмеди, дифениламин

антипирин, сульфатмеди

Метод количественного определения1 % спиртового растворанитроглицерина по НД ?

СФ в присутствии концентрированной уксусной кислоты; образование желтого нитро прозводного с 2,4 фенолдисульфоновой кислотой

титрование кислотой после щелочногогидролиза

образование желтого нитро прозводного с 2,4 фенолдисульфоновой кислотой

дифениламин, антипирин

При каком процессенитроглицерин может взорваться?

Нагревание

Гидролиз

Окисление

Восстаноление

Остатками каких углеводородов считаюсятерпены?

Изопрена

Пиперилена

альфа-амилена

бета-амилена

В какую группу терпенов входит ментол ?

Моноциклических

Бициклических

гамма-амилен

Тетратерпены

Каким физическим показателемопределяется подлинность этилового эфира ?

температура кипения, температура замерзания

температуразамерзания, плотность

вязкость, плотность

За счет какой примесивещества,образующегося во время полученияэтилового эфира может произойтит взрыв?

Этилен

избыток серной кислоты

пероксидные соединения

уксусный альдегид

Хранение этилового эфира?

в темной емкоти,в месте защищенном от солнечных лучей, защищая от огня ( огнеопасно)

крепко укупоренных темных емкостях

крепко укупоренных емкостях

крепко укупоренныхемкотях, внутренепара¬финированных емкостях

Основное вещество при синтезе нитроглицерина?

глицерин, азотная кислота, концентрированная серная кислота

глицерин, азотистая кислота, концентрированная серная кислота

глицериновое масло с кислотами образуют сложный эфир, концентрированная серная кислота

глицерин, нитритазотистая кислота

Какое из описаний подходит нитроглицерину ?

прозрачная безцветная или светло-желтая маслянистая жидкость

прозрачная жидкость, со своеобразным запахом спирта

прозрачная густойая жидкость, беззапаха, сладкого вкуса

похожа на уксусный альдегид

Реакция определенияподлинности нитроглицерина ?

калия гидросульфат, дифениламин

дифениламин, антипирин

сульфатмеди, дифениламин

антипирин, сульфатмеди

Метод количественного определения1 % спиртового растворанитроглицерина по НД ?

СФ в присутствии концентрированной уксусной кислоты;

образование желтого нитро прозводного с 2,4 фенолдисульфоновой кислотой

титрование кислотой после щелочногогидролиза

образование желтого -нитро прозводного с 2,4 фенолдисульфоновой кислотой

дифениламин, антипирин

При каком процессенитроглицерин может взорваться?

Нагревание

Гидролиз

Окисление

Восстановление

Остатками каких углеводородов считаюсятерпены?

Изопрена

Пиперилена

альфа-амилена

бета-амилена

В какую группу терпенов входит ментол ?

Моноциклических

Бициклических

гамма-амилен

Тетратерпены

В какую группу циклических терпенов входит камфора ?

Моноциклических

Бициклических

Сексивитерпены

Тритерпены

Укажите вещества, используемые при получении ментола на производстве?

м-крезол, изопропил хлорид

мята, изопропил хлорид

ментон, изопропил хлорид

тимол, изопропил хлорид

Природный источник ментола?

масло мяты

Скипидар

Канифол

Камфора

Сколько % ментола содержится в масле мяты?

40-80 %

10-20 %

20-50%

50-60%

Сколько% ментола содержится в масле мяты при получении путем Бората?

50-60 %

10-20 %

40-60%

30-70%

Какими признаками отличаются мментолом терпенгидрата ?

по вкусу и запаху

поагрегатномусостоянию, по цвету

по запаху, цвету

по вкусу, цвету

Какой изомер ментола включен в НД ?

Левовращающий

Правовращающий

Рацемат

все ответы верны

Какой изомер ментола применяется наружно ?

Рацемат

Левовращающий

Правовращающий

все ответы верны

Какая константа терпенов определяеся по НД ?

удельный показатель вращения

удельный показатель поглощения

показатель преломления лучей

ФЭК

Какой реактив используется при пределении подлинностиментола по НД?

концентрированная серная кислота и ванилин

п-диметилбензальдегид и спиртовый раствор хлорида железа(111)

спиртовый раствор хлорида железа(111) и бен¬зальдегид

спиртовый раствор хлорида железа(111)и конц.серная кислота

Метод количественногоопределения валидола по НД?

ацидометрия после щелочного гидролиза

Алкалиметрия после кислотного гидролиза

СФ

ФЭК

Применение валидола?

при стенокардии

при воспалении

при аллергии

при ревматизме

Каким спиртом считается терпенгидрат по химическому стоению?

третичный спирт

вторичный спирт

первичный спирт

основной спирт

Какой изомер терпенгидрата считается фармакологически активным вещством ?

Транс

Цис

Рацемат

Изомер

Какой реактив используется при определении подлинности терпенгидрата ?

концентрированная серная кислота

концентрированная соляная кислота

концентрированная уксуснаякислота

концентрированная азотная кислота

Применение терпенгидрата?

Отхаркивающее

Жаропонижающее

расширение сосуды

Откашля

В какую группутерпенов входит камфора по химическому строению?

Бициклические

Моноциклические

Изомерные

Кристаллические

Вещество, используемое для получения рацемата а амфоры?

альфа-пинен

борнеол ацетат

Борнеол

Камфен

Внешнее описание камфоры?

белый кристаллы, со своеобразным острым запахом, приятного вкуса

безцветные кристаллы,с запахом мяты, освежающее, сладкого вкуса

безцветные кристаллы, беззапаха, чуть горького вкуса

сладкого вкуса

Какой константы используется при определении подлинности камфоры по НД

удельное вращение и температураплавления

показатель удельного поглащения и показатель преломления лучей

показатель преломления лучей и температураплавления

кристализация вещества

Какая функциональная группа учавствует в реакции конденсации камфоры с фурфуролом для определения ееподлинности по НД?

кетонная группа, засчет перемещения водорода в среднем положении

засчеткетонная группы

засчет метильнойгруппы

Засчетборнеола

С каким реактивом вступает в реакцию кето группа камфоры ?

Гидрохлорид гидроксиламина

Фурфурол

Бензальдегид

Ванилин

Основное вещество при синтезебромкамфоры?

Камфора

Пинен

Борнеол

Камфен

Какой реактив при нагревании переводит бром в составе бромкамфоры в ионное состояние?

раствор натриягидроксида и порошок цинка.

конц.серная кислота

Пергидроль

калий перманганат в кислотной среде

По какому методу проводят аргентометрию при количественном определении бромкамфоры, после перевода брома в ионное состояние ?

Метод Фольгарда

метод Мора

Метод Фаянса

Метод Ворнил ацетата

Как переводится сульфатная группасульфокамфорной кислоты в ион сульфата ?

сжигание с карбонатомнатрия и нитратомнатрия

нагревается с конц.азотной кислотой

нагревается с пергидролем

нагревается с конц.серной кислотаой

Каким реактивом проводится реакция на кетогруппу сульфокамфорной кислоты?

2,4-динитрофенилгидразин игидрохлоридомгидроксиламина

фурфурол и гидрохлоридом гидроксиламина

бензоальдегид и гидрохлоридом гидроксиламина

Бензоальдегид

Метод количественного определения сульфокамфорной кислоты по НД ?

метод нейтрализации

весовой метод

Гравиметрия

поляриметрический

Какая соль сульфокамфорной кислоты используется в медицине?

Новокаин

Анестезин

Новокаинамид

Дикаин

Какая реакция проводится для определения подлинности новокаина в сульфокамфокаиновой соли ?

реакция образование азокраски

образование осадка бария хлорида, после нагревании со смесьюнатрия карбоната и натрия нитрата

образование с фурфуролом сине-фиолетового окрашивания

образоание с бензоальдегидом красной окраски

Метод количественного определения сульфокамфокаина по НД?

нейтрализация и нитритометрия

весовой метод и метод ФЭК

метод ФЭКа

метод ФЭК и нейтрализация

Лекарственная форма сульфокамфокаина?

инъекционый раствор

Раствор

Таблетки

Свечи

Какой из изомеров камфоры применяется наружно?

Рацемати

Правовращающий

Левовращающий

Осадок

В какую группу терпеноввходит ретинол по количеству остатков изопрена?

Тетратерпены

Монотерпены

Дитерпены

Сесквитерпены

Под воздействием какого фермена каротины в кишечнике и печени переходят в ретинол ?

Каротиназа

Амилаза

Липаза

Фосфолидаза

Реактив для определения полдиности ретинола ацетата по НД ?

с хлоридом сурмы(III) и раствором хлороформа

с хлорид железа (III)

конц.серная кислота

конц .азотная кислота

Укажите цвет образуемый при воздействии на ретинол ацетат хлорида сурмы (III) и раствора хлороформда?

Синий

светло-розовый

светло-желтый

Розовый

Метод количетвенного определения ретинола ацетата по НД?

метод СФ

метод ФЭК

востановительный метод

ФЭК, СФ

Какой химический процес происходит во время хранения ретинола ацетата ?

Окисление

Востановление

Изомеризация

Расщепление

Основной цикл в строении тетрациклина ?

Гидронафтацен

антроцен хинон

Нафталин

Антрацен

Какую функци¬ональную группу содержит 5 углеродный атом окситетрациклина.

Гидроксил

Альдегид

Карбоксил

Кетон

Какую функци¬ональную группу содержит 6 углеродный атомметациклина?

Метокси

Метил

Метилен

Метоксилен

Химические свойства тетрациклина?

Амфотерный

Кислотный

Основной

Нейтральный

За счёт какой группы тетрациклин обладает кислотными свойствами ?

Фенольная группа (С-6)

фенольная группа (С-10)

фенольная группа (С-12)

фенольная группа (С-3)

Определите внешний вид тетрациклинов?

желтый кристалл порошок, без запаха, горький

бело-желтые пластинки, своеобразного запаха

белый кристаллический поршок, без запаха, горький

аморфный белый порошок, солёный

При воздействии какого реактива натетрациклин образуется изо¬тетрациклин ?

раствор натрия гидроксида

концентрированная серная кислота

концентрированная хлорная кислота

концентрированная азотная кислота

При воздействии какого реактива на тетрациклин образуется ан¬гидридотетрациклин ?

концентрированная серная кислота

раствор натрия гидроксида

концентрированная хлорная кислота

концентрированная азотная кислота

При каком процессе образуется эпитетрациклин ?

Изомеризация

Гидролизация

Гидролизация

Окисление

Каким реактивом можно отличить тетрациклины друг от друга по НД ?

концентрированная серная кислоты

реактив Несслера

хлорида железа (III)

серная кислота

Метод определения оптической активности тетрациклина по НД ?

Поляриметрический

Рефрактометрический

Спектрофотомерический

Нефелонометрический

Метод количественного определения тетрациклина по НД ?

Биологический

СФ

ФЭК

безводное титрование