



ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ
ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
«АСТРАХАНСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ МЕДИЦИНСКИЙ
УНИВЕРСИТЕТ»
МИНИСТЕРСТВА ЗДРАВООХРАНЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Кафедра химии фармацевтического факультета
2019-2020 учебный год
Специальность: Фармация – 33.05.01
Дисциплина: «Фармацевтическая химия» (6 семестр)

Общее количество вопросов в тесте - 30

1	Учебное заведение	ФГБОУ ВО Астраханский ГМУ Минздрава России
2	Специальность	Фармация
3	Дисциплина	Фармацевтическая химия
4	Автор заданий	Исякаева Р.Р., Сютова Е.А.
5	Телефон	89378271717
6	Электронная почта	galina92@inbox.ru
7	СНИЛС	

Вид	Код	Текст названия трудовой функции/ вопроса задания/ вариантов ответа
Ф		Необходимо выбрать один правильный ответ
		Во всех тестовых заданиях правильный ответ - А
В	001	Через какой промежуток времени, разрабатываются и пересматриваются общая фармакопейная статья, фармакопейная статья?
О	А	5 лет
О	Б	3 года
О	В	10 лет
О	Г	1 год
В	002	Фармакопейная статья - это
О	А	государственный стандарт качества лекарственных средств, под международным непатентованным названием, содержащий обязательный перечень показателей и методов контроля качества лекарственных средств.
О	Б	государственный стандарт качества лекарственных средств, содержащий основные требования, к лекарственной форме или описание стандартных методов контроля качества лекарственных средств
О	В	стандарт качества лекарственных средств, под торговым названием, содержащий перечень показателей и методов контроля качества лекарственных средств
О	Г	стандарт качества, регламентирующий качество вспомогательных веществ, вспомогательных материалов.
В	003	Требования стандарта качества не распространяются на:
О	А	кровь и её компоненты
О	Б	готовые лекарственные формы
О	В	субстанции
О	Г	таблетки
В	004	Государственная фармакопея утверждает:

Исякаева Р.Р.

<input type="radio"/>	А	Министерством здравоохранения Российской Федерации
<input type="radio"/>	Б	руководителем Департамента государственного контроля качества, безопасности ЛС.
<input type="radio"/>	В	фармакопейным комитетом
<input type="radio"/>	Г	фармакологическим комитетом
В	005	Общая фармакопейная статья - это
<input type="radio"/>	А	государственный стандарт качества лекарственных средств, содержащий основные требования, к лекарственной форме или описание стандартных методов контроля качества лекарственных средств
<input type="radio"/>	Б	государственный стандарт качества лекарственных средств, под международным непатентованным названием, содержащий обязательный перечень показателей и методов контроля качества лекарственных средств.
<input type="radio"/>	В	стандарт качества лекарственных средств, под торговым названием, содержащий перечень показателей и методов контроля качества лекарственных средств
<input type="radio"/>	Г	стандарт качества, регламентирующий качество вспомогательных веществ, вспомогательных материалов.
В	006	На каком языке заполняют паспорт письменного контроля?
<input type="radio"/>	А	На латинском
<input type="radio"/>	Б	На русском
<input type="radio"/>	В	На английском
<input type="radio"/>	Г	На немецком
В	007	Опросный контроль проводится после изготовления фармацевтом лекарственных форм не более:
<input type="radio"/>	А	5
<input type="radio"/>	Б	6
<input type="radio"/>	В	10
<input type="radio"/>	Г	7
В	008	Качественному анализу подвергают обязательно:
<input type="radio"/>	А	воду очищенную
<input type="radio"/>	Б	растворы атропина сульфата
<input type="radio"/>	В	стабилизаторы
<input type="radio"/>	Г	внутриаптечную заготовку
В	009	Когда производятся расчеты для приготовления лекарственной формы?
<input type="radio"/>	А	до изготовления
<input type="radio"/>	Б	при отпуске
<input type="radio"/>	В	после изготовления
<input type="radio"/>	Г	после анализа
В	010	Когда вода, очищенная направляется в контрольно-аналитическую лабораторию на полный химический контроль?
<input type="radio"/>	А	1 раз в квартал
<input type="radio"/>	Б	1 раз в месяц
<input type="radio"/>	В	1 раз в полгода

Исякаева Р.Р.

<input type="radio"/>	Г	1 раз в неделю
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	011	К обязательному виду контроля относится:
<input type="radio"/>	А	органолептический
<input type="radio"/>	Б	физический
<input type="radio"/>	В	качественный
<input type="radio"/>	Г	опросный
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	012	При изготовлении, каких ЛФ проверяют запах, отсутствие механических примесей?
<input type="radio"/>	А	жидких лекарственных форм
<input type="radio"/>	Б	порошков
<input type="radio"/>	В	мазей
<input type="radio"/>	Г	суппозиторий
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	013	Какой срок хранения паспорта письменного контроля в аптеке?
<input type="radio"/>	А	2 месяца
<input type="radio"/>	Б	1 год
<input type="radio"/>	В	2 года
<input type="radio"/>	Г	1 месяц
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	014	Обязательно подвергают физическому контролю:
<input type="radio"/>	А	внутриаптечную заготовку
<input type="radio"/>	Б	стабилизаторы
<input type="radio"/>	В	концентраты
<input type="radio"/>	Г	полуфабрикаты
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	015	В воде очищенной регламентируется количество примесей:
<input type="radio"/>	А	Ионоваммония
<input type="radio"/>	Б	Диоксидауглерода
<input type="radio"/>	В	Сульфатов
<input type="radio"/>	Г	Хлоридов
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	016	Растворимость лекарственных веществ в ГФ выражается:
<input type="radio"/>	А	В частях и в условных терминах
<input type="radio"/>	Б	В условных терминах
<input type="radio"/>	В	Только в частях
<input type="radio"/>	Г	В процентах
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	017	Для определения значения величины рН растворов лекарственных веществ используют метод:
<input type="radio"/>	А	Ионометрии
<input type="radio"/>	Б	Спектрофотометрии
<input type="radio"/>	В	Поляриметрии
<input type="radio"/>	Г	Рефрактометрии
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	018	Бесцветными по ГФ XIV считают жидкости, если их окраска:
<input type="radio"/>	А	Не отличается от воды (или соответствующего растворителя) или окраска не более интенсивна, чем эталона В ₉

Исякаева Р.Р.

<input type="radio"/>	Б	Не отличается от воды, или не интенсивнее окраски эталона В ₁
<input type="radio"/>	В	Одинакова с окраской эталона В ₂
<input type="radio"/>	Г	Не отличается от окраски эталона В ₁
В	020	Прозрачным считается жидкость по ГФ XIV, если она:
<input type="radio"/>	А	В. По прозрачности не отличается от воды или растворителя, используемого при приготовлении испытуемой жидкости, или ее опалесценция не превышает опалесценцию эталона I
<input type="radio"/>	Б	Выдерживает испытание с эталоном мутности II
<input type="radio"/>	В	Выдерживает испытание с эталоном мутности IV
<input type="radio"/>	Г	По прозрачности не отличается от воды
В	021	Определение количества примеси ионов аммония в воде очищенной проводится:
<input type="radio"/>	А	Путем сравнения окраски воды очищенной, к которой добавлен реактив Несслера с окраской эталонного раствора на ион аммония, к которому также добавлен реактив Несслера
<input type="radio"/>	Б	По выделению аммиака при взаимодействии с NaOH, который обнаруживают красной лакмусовой бумагой
<input type="radio"/>	В	По появлению желтого окрашивания от прибавления реактива Несслера
<input type="radio"/>	Г	Путем сравнения окрашивания воды очищенной, к которой добавлен реактив Несслера с водой очищенной
В	022	После смешивания и выдерживания в течение часа равных объемов воды очищенной и воды известковой в плотно закрытой пробирке помутнение наблюдается при наличии примеси:
<input type="radio"/>	А	Диоксида углерода
<input type="radio"/>	Б	Ионов кальция
<input type="radio"/>	В	Ионовтяжелыхметаллов
<input type="radio"/>	Г	Хлорид-ионов
В	023	Как долго можно хранить воду для инъекций после вскрытия?
<input type="radio"/>	А	Не более 24 часов
<input type="radio"/>	Б	3 суток
<input type="radio"/>	В	Неболее 10 часов
<input type="radio"/>	Г	1 месяц
В	024	Когда проверяют содержание стабилизирующих и изотонирующих веществ при анализе глазных капель?
<input type="radio"/>	А	до стерилизации
<input type="radio"/>	Б	после стерилизации
<input type="radio"/>	В	до и после стерилизации
<input type="radio"/>	Г	неопределяют
В	025	Реактив, применяемый для определения катиона калия:
<input type="radio"/>	А	гексанитрокобальтат (III) натрия
<input type="radio"/>	Б	гидрофосфатнатрия
<input type="radio"/>	В	щавелеваякислота
<input type="radio"/>	Г	оксалат аммония

В	026	Какой цвет осадка йодида серебра?
О	А	Желтого
О	Б	Белого
О	В	Светло-желтого
О	Г	Коричневого
В	027	Среда в количественном определении по методу Мора:
О	А	Нейтральная
О	Б	Щелочная
О	В	Кислая
О	Г	Азотнокислая
В	028	Среда в количественном определении по методу меркуриметрии:
О	А	Азотнокислая
О	Б	Нейтральная
О	В	Уксуснокислая
О	Г	Сернокислая
В	029	Реактив, применяемый для определения катиона натрия:
О	А	Калия пуроантимонат
О	Б	Оксалат натрия
О	В	Гидроксид аммония
О	Г	Реактив Несслера
В	030	При наличии, какого реактива с хлорамином и раствором хлороводородной кислоты хлороформный слой окрашивается в желто-бурый цвет:
О	А	Натрия бромид
О	Б	Калия хлорид
О	В	Натрия йодид
О	Г	Натрия фторид
В	031	Какой индикатор используется при титровании хлоридов методом Мора?
О	А	Хромат калия
О	Б	Эозинат калия
О	В	Дихромат калия
О	Г	Фенолфталеин
В	032	Характерное уравнение реакции с применением определения по методу Мора:
О	А	$K_2CrO_4 + 2AgNO_3 \rightarrow Ag_2CrO_4 \downarrow + 2KNO_3$
О	Б	$NaCl + AgNO_3 \rightarrow AgCl \downarrow + NaNO_3$
О	В	$AgCl + 2NH_3 \rightarrow [Ag(NH_3)_2]Cl$
О	Г	$NaI + AgNO_3 \rightarrow AgI \downarrow + NaNO_3$
В	033	Катион натрия, при проведении анализа, окрашивает пламя горелки в:
О	А	Желтый цвет
О	Б	Кирпично-красный цвет
О	В	Синий цвет

Исякаева Р.Р.

<input type="radio"/>	Г	Зеленый цвет
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	034	С каким реактивом при взаимодействии нитрата серебра образуется белый творожистый осадок?
<input type="radio"/>	А	Натрия хлоридом
<input type="radio"/>	Б	Натрия бромидом
<input type="radio"/>	В	Натрия йодидом
<input type="radio"/>	Г	Раствором йода спиртового 5%
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	035	Катион калия, при проведении качественной реакции окрашивает пламя горелки в:
<input type="radio"/>	А	Фиолетовый цвет
<input type="radio"/>	Б	Кирпично-красный цвет
<input type="radio"/>	В	Синий цвет
<input type="radio"/>	Г	Зеленый цвет
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	036	Какой индикатор используется при титровании методом Фольгарда?
<input type="radio"/>	А	железоаммониевые квасцы
<input type="radio"/>	Б	калия дихромат
<input type="radio"/>	В	Эозинат калия
<input type="radio"/>	Г	Фенолфталеин
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	037	Среда в количественном определении по методу Фольгарда:
<input type="radio"/>	А	Азотнокислая
<input type="radio"/>	Б	Щелочная
<input type="radio"/>	В	Аммиачно-буферная
<input type="radio"/>	Г	Нейтральная
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	038	Среда, метода Фаянса при определении йодидов:
<input type="radio"/>	А	нейтральная
<input type="radio"/>	Б	азотнокислая
<input type="radio"/>	В	уксуснокислая
<input type="radio"/>	Г	щелочная
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	039	Метод количественного определения хлористоводородной кислоты:
<input type="radio"/>	А	алкалометрии
<input type="radio"/>	Б	ацидиметрии
<input type="radio"/>	В	броматометрии
<input type="radio"/>	Г	меркуриметрии
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	040	Для стабилизации 3% растворов пероксида водорода применяют:
<input type="radio"/>	А	Натрия бензоат
<input type="radio"/>	Б	Кислоту бензойную
<input type="radio"/>	В	Кислоту лимонную
<input type="radio"/>	Г	Кислоту хлороводородную и натрия бензоат
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	041	Согласно ГФ, количественное определение препарата «Магния пероксид» проводят методом:
<input type="radio"/>	А	Перманганатометрии

Исякаева Р.Р.

<input type="radio"/>	Б	Алкалиметрии
<input type="radio"/>	В	Броматометрии
<input type="radio"/>	Г	Иодхлорметрии
В	042	В качестве стабилизатора в таблетках «Гидроперит» используют:
<input type="radio"/>	А	Мочевину
<input type="radio"/>	Б	Кислоту щавелевую
<input type="radio"/>	В	Натриябензоат
<input type="radio"/>	Г	Кислоту лимонную
В	043	Какое из перечисленных ЛС выпускают в ампулах, в виде 30% раствора:
<input type="radio"/>	А	натрия тиосульфат
<input type="radio"/>	Б	пероксид водорода
<input type="radio"/>	В	натрия хлорид
<input type="radio"/>	Г	натрия бромид
В	044	Какие химические свойства проявляет пероксида водорода в методе перманганатометрии?
<input type="radio"/>	А	восстановительные
<input type="radio"/>	Б	окислительные
<input type="radio"/>	В	кислотные
<input type="radio"/>	Г	основные
В	045	Раствором гидроксида кальция в воде очищенной определяют отсутствие примеси:
<input type="radio"/>	А	солей аммония
<input type="radio"/>	Б	солей кальция
<input type="radio"/>	В	солей аммония
<input type="radio"/>	Г	диоксида углерода
В	046	Цвет надхромовой кислоты в слое эфира:
<input type="radio"/>	А	синий
<input type="radio"/>	Б	зелёный
<input type="radio"/>	В	красный
<input type="radio"/>	Г	желтый
В	047	Какая субстанция содержит в своём составе кристаллизационную воду?
<input type="radio"/>	А	натрия тиосульфат
<input type="radio"/>	Б	натрия иодид
<input type="radio"/>	В	натрия хлорид
<input type="radio"/>	Г	йод
В	048	Применением, какого реактива можно определить наличие примесей нитрат-ионов и нитрит-ионов в воде очищенной?
<input type="radio"/>	А	дифениламин
<input type="radio"/>	Б	серебра нитрат
<input type="radio"/>	В	дифенилкарбазон
<input type="radio"/>	Г	бария хлорид

Исякаева Р.Р.

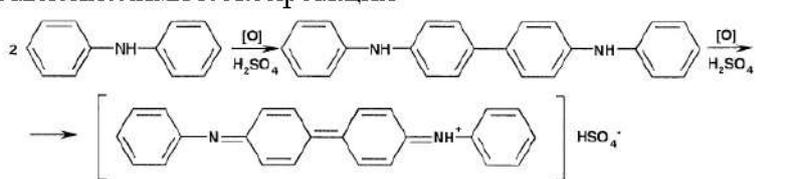
В	049	Количественное содержание стабилизатора натрия бензоата в препарате «Раствор пероксида водорода 3%» проводят методом:
О	А	Прямой ацидиметрией
О	Б	Прямой перманганатометрией
О	В	Прямой йодометрией
О	Г	Прямой алкалимиметрией
В	050	Назовите препарат: «Белый порошок без запаха. Практически нерастворим в воде, растворим в разведенных минеральных кислотах и в кипящей разведенной уксусной кислоте».
О	А	Магния пероксид
О	Б	Натрия нитрит
О	В	Натрия тиосульфат
О	Г	Таблетки гидроперита
В	051	Окраска раствора в точке эквивалентности при комплексонометрическом титровании обусловлена образованием
О	А	свободного индикатора
О	Б	комплекса металла с ЭДТА
О	В	комплекса металла с индикатором
О	Г	комплекса металла с буферным раствором
В	052	Испытание на примеси, которые в данной концентрации раствора лекарственного вещества «не должны обнаруживаться», проводят сравнением с
О	А	раствором препарата без основного реактива
О	Б	эталонным раствором на определяемую примесь
О	В	растворителем
О	Г	водой очищенной
В	053	Каким реагентом можно дифференцировать натрия тиосульфат, натрия нитрит и натрия гидрокарбонат?
О	А	кислотой хлороводородной
О	Б	раствором аммиака
О	В	калия перманганатом
О	Г	нитратом серебра
В	054	Какое ЛС изменяет внешний вид при прокаливании?
О	А	магния оксид
О	Б	бария сульфат
О	В	натрия хлорид
О	Г	висмутанитрата основной
В	055	Субстанция, представляющая собой бесцветные прозрачные кристаллы, легко выветривающиеся на воздухе - это
О	А	натрия тетраборат
О	Б	кислота борная
О	В	натрия гидрокарбонат
О	Г	натрия бромид

Исякаева Р.Р.

В	056	Укажите температуру, при которой происходит переход в метаборную кислоту из кислоты борной путем потери части воды.
О	А	100 ⁰ С
О	Б	50 ⁰ С
О	В	150 ⁰ С
О	Г	75 ⁰ С
В	057	Какой реактив образует белый осадок с раствором кальция хлорида?
О	А	натрия гидрокарбонат
О	Б	натрия бромид
О	В	натрия хлорид
О	Г	калияхлорид
В	058	Водные растворы, какого ЛС вследствие гидролиза обладают сильнощелочной реакцией?
О	А	натрия тетрабората
О	Б	натрия хлорида
О	В	натрия тиосульфата
О	Г	кислотыборной
В	059	С помощью какого реактива можно отличить натрия тетраборат от кислоты борной?
О	А	пироантимонат калия
О	Б	гидротартрат натрия
О	В	образование борно-этилового эфира
О	Г	куркумовойбумажкой
В	060	Укажите фактор эквивалентности кислоты борной при количественном определении методом алкалометрии?
О	А	1
О	Б	1/2
О	В	2
О	Г	1,5
В	061	Индикатор, используемый в ацидиметрическом методе в количественном определении натрия гидрокарбоната:
О	А	метиловый красный
О	Б	метиловый оранжевый
О	В	метиленовая синь
О	Г	фенолфталеин
В	062	Какой реактив усиливает проявление кислотных свойств «кислоты борной» при количественном определении?
О	А	глицерин
О	Б	спирт
О	В	хлороформ
О	Г	эфир
В	063	Какое ЛС содержит кристаллизационную воду?

Исякаева Р.Р.

<input type="radio"/>	А	натрия тетраборат
<input type="radio"/>	Б	натрия хлорид
<input type="radio"/>	В	кислота борная
<input type="radio"/>	Г	натрия гидрокарбонат
В	064	Назовите субстанцию: «плохо растворяется в холодной воде, хорошо в горячей, в спирте, медленно в глицерине».
<input type="radio"/>	А	кислота борная
<input type="radio"/>	Б	натрия тетраборат
<input type="radio"/>	В	натрия гидрокарбонат
<input type="radio"/>	Г	натрия хлорид
В	065	Борно-этиловый эфир горит пламенем с каймой:
<input type="radio"/>	А	зелёной
<input type="radio"/>	Б	фиолетовой
<input type="radio"/>	В	красной
<input type="radio"/>	Г	желтой
В	066	Индикатор, применяемый при проведении количественного определения натрия тетрабората методом ацидиметрии:
<input type="radio"/>	А	метиловый оранжевый
<input type="radio"/>	Б	метиловый красный
<input type="radio"/>	В	метиленовая синь
<input type="radio"/>	Г	фенолфталеин
В	067	Какой раствор имеет щелочную реакцию среды?
<input type="radio"/>	А	натрия гидрокарбонат
<input type="radio"/>	Б	натрия хлорид
<input type="radio"/>	В	натрия тиосульфат
<input type="radio"/>	Г	кислота борная
В	068	Фактор эквивалентности в количественном определении натрия тетрабората методом ацидиметрии:
<input type="radio"/>	А	1/2
<input type="radio"/>	Б	1
<input type="radio"/>	В	1/4
<input type="radio"/>	Г	1/3
В	069	Индикатор фенолфталеин применяют при количественном определении:
<input type="radio"/>	А	H_3BO_3
<input type="radio"/>	Б	$Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O$
<input type="radio"/>	В	$Na_2S_2O_3 \cdot 5H_2O$
<input type="radio"/>	Г	$NaCl$
В	070	Какое ЛС обладает антацидным действием?
<input type="radio"/>	А	натрия гидрокарбонат
<input type="radio"/>	Б	натрия тетраборат
<input type="radio"/>	В	натрия тиосульфат
<input type="radio"/>	Г	натрия хлорид

В	071	В химических реакциях проявляет свойства, как окислителя, так и восстановителя:
О	А	водородпероксид
О	Б	серебранигат
О	В	калияйодид
О	Г	натрийбромид
В	072	Отсутствие примеси восстанавливающих веществ в воде очищенной устанавливают по:
О	А	сохранению окраски раствора перманганата калия в среде серной кислоты
О	Б	появлению синей окраски от прибавления раствора дифениламина
О	В	сохранению окраски раствора перманганата калия в среде хлористоводородной кислоты
О	Г	обесцвечиванию раствора перманганата калия в среде серной кислоты
В	073	При проведении испытаний на хлорид-ион в воде очищенной одновременно может быть обнаружен:
О	А	бромид-ион
О	Б	фосфат-ион
О	В	сульфид-ион
О	Г	карбонат-ион
В	074	Примесь трех ионов (бария, кальция, бромата) в лекарственном средстве натрия бромид можно обнаружить одним реактивом:
О	А	серной кислотой
О	Б	раствором аммиака
О	В	оксалатом аммония
О	Г	раствором натрия гидроксида
В	075	Отличить раствор гидрокарбоната натрия от раствора карбоната натрия можно по:
О	А	индикатору фенолфталеину
О	Б	индикатору лакмусу
О	В	индикатору метиловому красному
О	Г	реакции с уксусной кислотой
В	076	Раствор натрия тиосульфата для инъекции стабилизируют с помощью:
О	А	натрия гидрокарбоната
О	Б	хлороводородной кислоты
О	В	натрия гидроксида
О	Г	натрия метабисульфита
В	077	Уравнение химической реакции 

Исякаева Р.Р.

		лежит в основе определения подлинности иона:
О	А	нитрат-иона
О	Б	аммония
О	В	сульфат-иона
О	Г	верный ответ отсутствует
В	078	Вода очищенная, используемая для приготовления нестерильных лекарственных форм, в аптеках подвергается испытаниям на отсутствие:
О	А	хлоридов, сульфатов, солей кальция
О	Б	хлоридов, тяжелых металлов
О	В	тяжелых металлов, сульфатов, солей кальция
О	Г	верный ответ отсутствует
В	079	Температурой, при которой происходит переход вещества из твердого состояния в жидкое, согласно ГФ XI понимают температуру:
О	А	плавления
О	Б	сублимации
О	В	испарения
О	Г	конденсации
В	080	Обязательным требованием при определении окраски жидкостей согласно ГФ XIV, является:
О	А	матово-белый фон
О	Б	темный фон
О	В	объем испытуемой жидкости 15 мл
О	Г	соответствие воде
В	081	Документ, утвержденный уполномоченным федеральным органом исполнительной власти и содержащий перечень показателей качества и (или) методов контроля качества конкретного лекарственного средства для медицинского применения:
О	А	фармакопейная статья
О	Б	Государственная фармакопея
О	В	фармакопейная статья предприятия
О	Г	технические условия
В	082	Содержание воды при расходе на титрование воды в навеске ацикловира массой 0,50120 г 8,05 мл реактива К.Фишера, в контрольном опыте – 0,2 мл; при расходе на титрование навески воды массой 0,03025 г 7,8 мл реактива (с целью установки титра реактива), в контрольном опыте – 0,2 мл составляет:
О	А	6,2%
О	Б	5,7%
О	В	3,26%
О	Г	4,8%
В	083	Фактором, не оказывающим влияния на БАВ при его выделении, является:
О	А	верный ответ отсутствует
О	Б	условия экстракции
О	В	температура

О	Г	природарастворителя
В	084	При использовании метода рефрактометрии для установления подлинности вещества устанавливают:
О	А	показатель преломления
О	Б	площадь основного пика на хроматограмме
О	В	оптическую плотность
О	Г	удельное вращение
В	085	В результате реакции обнаружения иона цинка согласно уравнению $\text{Zn}^{2+} + \text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] \rightarrow \quad + 2\text{K}^+$ образуется продукт, цвет которого:
О	А	белый
О	Б	желтый
О	В	бурый
О	Г	синий
В	086	Потеря в массе при прокаливании белой глины при массе тигля с навеской испытуемого вещества до прокаливания – 24,3682 г, после прокаливания – 24,1991 г, массе тигля – 23,2876 г составляет:
О	А	15,6 %
О	Б	17,2 %
О	В	19,85%
О	Г	18,28 %
В	087	В изолированных прохладных помещениях, оборудованных специальными негорячими стеллажами и шкафами, расположенными на некотором расстоянии от стен, защищенных от света и особенно - от прямых солнечных лучей, хранят:
О	А	вещества с огнеопасными и взрывоопасными свойствами
О	Б	вещества, требующие защиты от повышенной температуры
О	В	вещества, требующие защиты от действия газов
О	Г	ЛВ, обладающие сильным запахом
В	088	Срок годности основных растворов, приготавливаемых для определения окраски жидкостей по ГФ XI:
О	А	1 год
О	Б	6 месяцев
О	В	верный ответ отсутствует
О	Г	4 дня
В	089	При добавлении к 1 г субстанции 1 мл растворителя она полностью растворилась, согласно ГФ XI она:
О	А	легкорастворима
О	Б	практически нерастворима
О	В	малорастворима
О	Г	умеренно растворима
В	090	При прибавлении к 2 мл раствора соли окисного железа (около 0,001 г иона

Исякаева Р.Р.

		железа) 0,5 мл разведенной хлористоводородной кислоты и 1-2 капли раствора роданида аммония образуется:
О	А	красноеокрашивание
О	Б	синееокрашивание
О	В	желтыйтворожистыйосадок
О	Г	черный осадок, растворимый в разведенных минеральных кислотах
В	091	Неорганические или органические соединения, обладающие фармакологической активностью, полученные путём синтеза, из растительного сырья, минералов, крови, плазмы крови, органов, тканей человека или животного, а также с применением биологических технологий, это:
О	А	лекарственные средства
О	Б	лекарственные вещества
О	В	пролекарства
О	Г	фармацевтически эквивалентные лекарственные препараты
В	092	К химическим способам стабилизации ЛС не относится:
О	А	приготовление и ампулирование ЛС в токе инертных газов
О	Б	использование комплексообразователей
О	В	использование консервантов
О	Г	использование стабилизаторов
В	093	При прибавлении к раствору бромида разведенной хлороводородной кислоты, раствора хлорамина, хлороформа при взбалтывании хлороформный слой окрашивается:
О	А	желто-бурый
О	Б	красный
О	В	фиолетовый
О	Г	синий цвет
В	094	Испытание на примеси, которые в данной концентрации раствора ЛВ «не должны обнаруживаться», проводят сравнением с:
О	А	раствором препарата без основного реактива
О	Б	растворителем
О	В	эталонным раствором на определяемую примесь
О	Г	водой очищенной
В	095	Влажность дегтя березового при определении её методом дистилляции с использованием навески анализируемого образца массой 10,5042 г, объеме воды в градуированной пробирке приемника 0,05 мл составляет:
О	А	0,48%
О	Б	0,52%
О	В	0,27%
О	Г	0,37%
В	096	Признаком химической классификации лекарственных средств не является:
О	А	тип рецептора, с которым связывается вещество
О	Б	строение углеродной цепи
О	В	природа функциональной группы

Исякаева Р.Р.

<input type="radio"/>	Г	положение элемента в ПС Д.И. Менделеева
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	В	097
		Официальное руководство для фармацевтов (провизоров), содержащее описание свойств, проверки подлинности и качества, условий хранения, это:
<input type="radio"/>	А	Государственная фармакопея
<input type="radio"/>	Б	технические условия
<input type="radio"/>	В	фармакопейная статья предприятия
<input type="radio"/>	Г	фармакопейная статья
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	В	098
		Рассчитайте содержание воды в аминофиллине, если на титрование навески массой 0,10124 г пошло 1,3 мл реактива Фишера, контрольного опыта – 0,15 мл. При установке титра реактива Фишера на титрование навески воды массой 0,04234 г потрачено 10,45 мл реактива, контрольного опыта – 0,15 мл.
<input type="radio"/>	А	4,6%
<input type="radio"/>	Б	1,9%
<input type="radio"/>	В	3,1%
<input type="radio"/>	Г	7,5%
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	В	099
		Индивидуальные вещества растительного, животного, микробного или синтетического происхождения, обладающие фармакологической активностью, предназначенные для получения лекарственных средств, это:
<input type="radio"/>	А	лекарственные вещества
<input type="radio"/>	Б	лекарственные средства
<input type="radio"/>	В	фармацевтически эквивалентные лекарственные препараты
<input type="radio"/>	Г	пролекарства
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	В	100
		В результате реакции обнаружения иона кальция согласно уравнению $\text{Ca}^{2+} + \begin{array}{c} \text{COONH}_4 \\ \\ \text{COONH}_4 \end{array} \longrightarrow \quad + 2\text{NH}_4^+$ образуется продукт цвет которого:
<input type="radio"/>	А	белый
<input type="radio"/>	Б	черный
<input type="radio"/>	В	желтый
<input type="radio"/>	Г	красный
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	В	101
		Сумма коэффициентов в уравнении, описывающем идентификацию калия хлорида по иону калия с раствором винной кислоты, равна:
<input type="radio"/>	А	4
<input type="radio"/>	Б	7
<input type="radio"/>	В	9
<input type="radio"/>	Г	5
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	В	102
		Наиболее высокую температуру, остающуюся в течение короткого времени постоянной температурой во время перехода вещества из жидкого состояния в твердое в ГФ XI понимают температурой:
<input type="radio"/>	А	затвердевания
<input type="radio"/>	Б	конденсации
<input type="radio"/>	В	плавления
<input type="radio"/>	Г	сублимации

Исякаева Р.Р.

В	103	Органолептический контроль порошков заключается в проверке:
О	А	Цвета, запаха, однородности смешения
О	Б	Цвета, запаха, вкуса, однородности смешения
О	В	Цвета, запаха
О	Г	Цвета, запаха, вкуса
В	104	Рассчитайте содержание эфирного масла в анализируемом образце листьев шалфея, если, при использовании навески сырья массой 20, 1036 г, объем эфирного масса в градуированной части приемника составил 0,175 мл, а потеря в массе при высушивании – 14%.
О	А	1 %
О	Б	0,8 %
О	В	2 %
О	Г	1,5 %
В	105	Фактором, не оказывающим влияние на БАВ при его выделении, является:
О	А	верный ответ отсутствует
О	Б	условия экстракции
О	В	температура
О	Г	природа растворителя
В	106	ЛП, который предназначен для возможной замены инновационного ЛП, выпускается без лицензии компании, производящей инновационный ЛП и размещается на рынке после окончания срока действия патента или других исключительных прав, это:
О	А	дженерический ЛП
О	Б	аналогичный ЛП
О	В	оригинальный ЛП
О	Г	инновационный ЛП
В	107	При проведении приемочного контроля лекарственных средств проверяют показатели:
О	А	Упаковка, масса, маркировка
О	Б	Масса, маркировка, описание
О	В	Упаковка, маркировка, описание
О	Г	Общий объем, упаковка, масса
В	108	К какой категории веществ можно отнести кислоту борную по растворимости в этаноле, если известно, что на растворение 1 г требуется 25 мл этанола:
О	А	растворимым
О	Б	очень легко растворимым
О	В	трудно растворимым
О	Г	очень малорастворимым
В	109	При определении потери в массе при высушивании пероксида магния масса бюкса – 18,3176 г; масса бюкса с навеской вещества до высушивания – 18,8342 г, после высушивания – 18,8084 г. Рассчитайте потерю в массе при высушивании магния пероксида.

Исякаева Р.Р.

<input type="radio"/>	А	5%
<input type="radio"/>	Б	1,5 %
<input type="radio"/>	В	1%
<input type="radio"/>	Г	10%
В	110	В основе классификации органических веществ лежит:
<input type="radio"/>	А	природа функциональной группы
<input type="radio"/>	Б	структура углеродной цепи или цикла
<input type="radio"/>	В	действие ЛВ на ту или иную физиологическую систему
<input type="radio"/>	Г	источник получения
В	111	Выберете одну из стадий микробиологического синтеза:
<input type="radio"/>	А	фильтрация и отделение биомассы
<input type="radio"/>	Б	всеответыверны
<input type="radio"/>	В	удаление и регенерация растворителя из экстракта и исходного сырья
<input type="radio"/>	Г	производство вторичных метаболитов
В	112	Верны ли следующие утверждения о йодиде калия: А. Источником получения йодида калия служит йодид железа (II) и (III); Б. Йодид калия идентифицируют по реакции образования желтого осадка с гексанитрокобальтатом (III) натрия:
<input type="radio"/>	А	верны оба суждения
<input type="radio"/>	Б	верно только А
<input type="radio"/>	В	верно только Б
<input type="radio"/>	Г	оба суждения неверны
В	113	Методом количественного определения натрия фторида не является:
<input type="radio"/>	А	рефрактометрия
<input type="radio"/>	Б	гравиметрия
<input type="radio"/>	В	потенциометрия
<input type="radio"/>	Г	неводнотитрование
В	114	Коэффициент, стоящие перед окислителем в уравнении реакции обнаружения примеси оксида углерода (II) в кислороде:
<input type="radio"/>	А	2
<input type="radio"/>	Б	4
<input type="radio"/>	В	1
<input type="radio"/>	Г	7
В	115	В случае испытания воды очищенной на восстанавливающие вещества при кипячении смеси, состоящей из воды, разведенной серной кислоты и свежеприготовленного раствора перманганата калия не должно быть:
<input type="radio"/>	А	исчезновения розового окрашивания
<input type="radio"/>	Б	помутнения
<input type="radio"/>	В	выделения пузырьков газа
<input type="radio"/>	Г	выделения газа с резким запахом
В	116	При добавлении к раствору перекиси водорода, подкисленному серной кислотой, диэтилового эфира и дихромата калия после взбалтывания и

Исякаева Р.Р.

		отстаивания смеси:
<input type="radio"/>	А	эфирный слой окрашивается в синий цвет
<input type="radio"/>	Б	образуется осадок оранжевого цвета
<input type="radio"/>	В	водная вытяжка окрашена в зеленый цвет
<input type="radio"/>	Г	выделяются пузырьки газа
В	117	Коэффициент перед восстановителем в уравнении реакции, описывающем перманганатометрическое титрование водорода в кислой среде, равен:
<input type="radio"/>	А	5
<input type="radio"/>	Б	2
<input type="radio"/>	В	4
<input type="radio"/>	Г	3
В	118	Веществом, не используемым для идентификации натрия тиосульфата, является:
<input type="radio"/>	А	верный ответ отсутствует
<input type="radio"/>	Б	раствор хлорид железа (III)
<input type="radio"/>	В	хлороводородная кислота
<input type="radio"/>	Г	раствор йод
В	119	В результате реакции натрия нитрита с разведенной серной кислотой:
<input type="radio"/>	А	образуется газ бурого цвета
<input type="radio"/>	Б	образуется газ, обнаруживаемый по посинению красной лакмусовой бумаги
<input type="radio"/>	В	происходит помутнение раствора
<input type="radio"/>	Г	выпадает желтый осадок
В	120	При прокаливании висмута нитрата основного:
<input type="radio"/>	А	выделяются желто-бурые пары
<input type="radio"/>	Б	образуется плав красного цвета
<input type="radio"/>	В	происходит расслоение реакционной смеси
<input type="radio"/>	Г	верный ответ отсутствует
В	121	Комплексометрическое титрование не используется для количественного определения:
<input type="radio"/>	А	натрия нитрита
<input type="radio"/>	Б	магния окиси
<input type="radio"/>	В	висмута нитрата основного
<input type="radio"/>	Г	кальция хлорида
В	122	Объем раствора серебра нитрата с концентрацией 0,05 моль/л и $K=1$, пошедшего на титрование 0,05 г натрия хлорида (М.м. 58,44), составляет:
<input type="radio"/>	А	17,11 мл
<input type="radio"/>	Б	15,44 мл
<input type="radio"/>	В	7,85 мл
<input type="radio"/>	Г	4,6 мл
В	123	В результате реакции висмута нитрата основного с раствором сульфида натрия образуется:
<input type="radio"/>	А	коричнево-черный осадок

Исякаева Р.Р.

О	Б	студенистый осадок
О	В	плавтемно-красного цвета
О	Г	осадок белого цвета
В	124	При несоблюдении условий хранения натрия нитрита (в темном месте в хорошо закупоренных склянках из оранжевого стекла) происходит:
О	А	его распыливание и пожелтение
О	Б	поглощение им углекислого газа из окружающей среды
О	В	слеживание
О	Г	помутнение его раствора
В	125	Сумма коэффициентов в последней стадии количественного определения водорода пероксида методом йодометрии равна:
О	А	6
О	Б	11
О	В	7
О	Г	10
В	126	Белые кубические кристаллы или белый кристаллический порошок без запаха соленого вкуса:
О	А	натрия хлорид
О	Б	натрия тиосульфат
О	В	кислота борная
О	Г	натрия нитрит
В	127	О примеси цианид-иона свидетельствует:
О	А	образование темно-синей окраски при добавлении хлорида железа (III) в систему, содержащую гексацианоферрат (II) натрия
О	Б	обесцвечивание йода раствором сернистой кислоты
О	В	образовании красно-оранжевого осадка
О	Г	верный ответ отсутствует
В	128	По физическим свойствам раствор йода:
О	А	прозрачная жидкость красно-бурого цвета с характерным запахом
О	Б	серовато-черные с металлическим блеском пластинки с характерным запахом, легко растворимые в воде
О	В	вещество, летучее при обычной температуре, возгоняющееся при нагревании с образованием фиолетовых паров
О	Г	бесцветная жидкость с характерным запахом, летучая при обычной температуре
В	129	Отсутствие нитратов и нитритов в воде очищенной устанавливают по реакции:
О	А	верный ответ отсутствует
О	Б	с раствором перманганата калия
О	В	раствором йода, при котором он обесцвечивается
О	Г	с концентрированной серной кислотой
В	130	Способ получения кислорода служит:
О	А	методом низкотемпературной ректификации
О	Б	электролизом гидроксида меди (II)

Исякаева Р.Р.

<input type="radio"/>	В	электролизсернойкислоты
<input type="radio"/>	Г	всеотвetyверны
В	131	Наличие иона магния в «магния перекиси» устанавливают по реакции с:
<input type="radio"/>	А	раствором гидрофосфата натрия в присутствии хлорида аммония и аммиака
<input type="radio"/>	Б	растворомгидроксиданатрия
<input type="radio"/>	В	воднымрастворомаммиака
<input type="radio"/>	Г	растворомгидрофосфатанатрия
В	132	Фторид-ион в препарате натрия фторида обнаруживают по:
<input type="radio"/>	А	всеотвetyверны
<input type="radio"/>	Б	образованию осадка белого цвета с хлоридом кальция
<input type="radio"/>	В	реакции с ализарином циркония с переходом окраски от красно-фиолетовой к желтой
<input type="radio"/>	Г	реакции с тиоцианатом железа (III) с образованием красного окрашивания
В	133	Примесь тиосульфат-ионов в бромидах устанавливают:
<input type="radio"/>	А	реакцией с йодом в присутствии крахмала с посинением последнего
<input type="radio"/>	Б	реакцией с йодом в присутствии крахмала с обесцвечиванием первого
<input type="radio"/>	В	реакцией с нитратом серебра выделением тиосульфата серебра белого цвета
<input type="radio"/>	Г	верныйответотсутствует
В	134	Способ получения кислоты хлористоводородной основан на:
<input type="radio"/>	А	прямом синтезе из водорода и хлора
<input type="radio"/>	Б	электролизерастворахлориданатрия
<input type="radio"/>	В	хлорированиибензола
<input type="radio"/>	Г	разбавлении кислоты хлористоводородной с концентрацией 70%
В	135	Кoeffициент перед восстановителем в уравнении реакции, описывающем перманганатометрическое титрование водорода в кислой среде, равен:
<input type="radio"/>	А	5
<input type="radio"/>	Б	2
<input type="radio"/>	В	6
<input type="radio"/>	Г	3
В	136	Отсутствие нитратов и нитритов воде очищенной устанавливают по реакции:
<input type="radio"/>	А	верныйответотсутствует
<input type="radio"/>	Б	с растворомперманганатакалия
<input type="radio"/>	В	раствором йода, при котором он обесцвечивается
<input type="radio"/>	Г	с концентрированнойсернойкислотой
В	137	Наличие иона магния в магния перекиси устанавливают по реакции с:
<input type="radio"/>	А	раствором гидрофосфата натрия в присутствии хлорида аммония и аммиака
<input type="radio"/>	Б	воднымрастворомаммиака
<input type="radio"/>	В	растворомгидрофосфатанатрия
<input type="radio"/>	Г	растворомгидроксиданатрия
В	138	При добавлении к раствору натрия тиосульфата раствора хлорида железа (III) образуется:

Исякаева Р.Р.

<input type="radio"/>	А	фиолетовоеокрашивание
<input type="radio"/>	Б	осадокжелто-зеленогоцвета
<input type="radio"/>	В	опалесценция
<input type="radio"/>	Г	осадокбурогоцвета
В	139	Об отсутствии примеси диоксида углерода в воде очищенной судят по :
<input type="radio"/>	А	отсутствию помутнения в течение 1 часа у смеси, состоящей из равных объемов испытуемой и известковой воды
<input type="radio"/>	Б	отсутствию белой опалесценции при прибавлении раствора нитрата серебра
<input type="radio"/>	В	отсутствию пузырьков газа при прибавлении к испытуемой воде кислоты хлористоводородной
<input type="radio"/>	Г	отсутствию помутнения в течение 1 минуты у смеси, состоящей из равных объемов испытуемой и баритовой воды
В	140	При добавлении к раствору натрия тиосульфата хлороводородной кислоты образуется:
<input type="radio"/>	А	вещество с характернымзапахом
<input type="radio"/>	Б	осадокбелогоцвета
<input type="radio"/>	В	осадокчерногоцвета
<input type="radio"/>	Г	осадокфиолетовогоцвета
В	141	Ион натрия в натрия хлориде обнаруживают по:
<input type="radio"/>	А	окрашиванию бесцветного пламени горелки в желтый цвет
<input type="radio"/>	Б	окрашиванию бесцветного пламени горелки в фиолетовый цвет
<input type="radio"/>	В	образованию зеленого осадка с ацетатом кальция
<input type="radio"/>	Г	верныйответотсутствует
В	142	Белые или белые со слабым желтоватым оттенком кристаллы. Гигроскопичен. Легко растворим в воде. Труднорастворим в спирте:
<input type="radio"/>	А	Натрия нитрит
<input type="radio"/>	Б	Натрия хлорид
<input type="radio"/>	В	Магния пероксид
<input type="radio"/>	Г	Висмут нитрат основной
В	143	Рассчитайте навеску магния оксида (М.М = 40,31), чтобы на титрование пошло 25 мл 0,05 моль/л раствора трилона Б (К = 0,99).
<input type="radio"/>	А	0,05 г
<input type="radio"/>	Б	1 г
<input type="radio"/>	В	0,5 г
<input type="radio"/>	Г	0,9 г
В	144	Сумма коэффициентов в последней стадии количественного определения водорода пероксида методом йодометрии равна:
<input type="radio"/>	А	6
<input type="radio"/>	Б	7
<input type="radio"/>	В	10
<input type="radio"/>	Г	11
В	145	В результате реакции натрия нитрита с разведенной серной кислотой:

Исякаева Р.Р.

<input type="radio"/>	А	образуется газ красно-бурого цвета
<input type="radio"/>	Б	выпадает желтый осадок
<input type="radio"/>	В	происходит помутнение раствора
<input type="radio"/>	Г	образуется газ, обнаруживаемый по посинению красной лакмусовой бумаги
В	146	При прокаливании висмута нитрата основного:
<input type="radio"/>	А	выделяются желто-бурые пары
<input type="radio"/>	Б	образуется плавкрасного цвета
<input type="radio"/>	В	происходит расслоение реакционной смеси
<input type="radio"/>	Г	верный ответ отсутствует
В	147	Уравнение реакции количественного определения натрия тиосульфата:
<input type="radio"/>	А	$2 \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 + \text{I}_2 \rightarrow 2\text{NaI} + \text{Na}_2\text{S}_4\text{O}_6$
<input type="radio"/>	Б	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 + 2 \text{HCl} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{SO}_2 \uparrow + \text{S} \downarrow + \text{H}_2\text{O}$
<input type="radio"/>	В	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 + 2\text{AgNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ag}_2\text{S} \downarrow + 2 \text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4$
<input type="radio"/>	Г	$3 \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 + 2 \text{FeCl}_3 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{S}_2\text{O}_3)_3 + 6\text{NaCl}$
В	148	Лекарственное средство при взаимодействии с раствором серебра нитрата образует белый осадок, переходящий в чёрный :
<input type="radio"/>	А	натрия тиосульфат
<input type="radio"/>	Б	натрия хлорид
<input type="radio"/>	В	натрия бромид
<input type="radio"/>	Г	пероксид водорода
В	149	Реактивом Несслера в воде для инъекций определяют отсутствие примеси:
<input type="radio"/>	А	солей аммония
<input type="radio"/>	Б	хлоридов
<input type="radio"/>	В	сульфатов
<input type="radio"/>	Г	солей кальция
В	150	С какой периодичностью в аптеке проверяют чистоту воды очищенной?
<input type="radio"/>	А	1 раз в квартал
<input type="radio"/>	Б	1 раз в неделю
<input type="radio"/>	В	1 раз в 3 дня
<input type="radio"/>	Г	ежедневно
В	151	Реакция между раствором перекиси водорода и дихроматом калия протекает в присутствии:
<input type="radio"/>	А	серной кислоты и эфира
<input type="radio"/>	Б	этанола
<input type="radio"/>	В	хлороформа
<input type="radio"/>	Г	уксусной кислоты
В	152	Индикатор, используемый в методе Мора при количественном определении кальция хлорида:
<input type="radio"/>	А	калия хромат
<input type="radio"/>	Б	калия дихромат
<input type="radio"/>	В	дифенилкарбазон
<input type="radio"/>	Г	дифениламин

В	153	Общий метод количественного определения магния сульфата, цинка сульфата, кальция хлорида:
О	А	комплексометрии
О	Б	Фаянса
О	В	меркуриметрии
О	Г	Мора
В	154	Лекарственное средство при взаимодействии с раствором сульфида натрия образует белый осадок:
О	А	цинка сульфат
О	Б	кальция хлорид
О	В	магния сульфат
О	Г	калия хлорид
В	155	Водные растворы, какого лекарственного средства имеют слабо - кислую реакцию:
О	А	цинка сульфата
О	Б	магния сульфата
О	В	кальция хлорида
О	Г	калия хлорида
В	156	Цвет осадка, при взаимодействии магния сульфата с раствором бария хлорида:
О	А	белый
О	Б	желто-коричневый
О	В	жёлтый
О	Г	серый
В	157	Для определения подлинности аммония оксалата применяют:
О	А	кальция хлорид
О	Б	цинка сульфат
О	В	магния сульфат
О	Г	калия хлорид
В	158	Выберите экономически выгодный метод количественного определения кальция хлорида 50%:
О	А	рефрактометрии
О	Б	комплексометрии
О	В	меркуриметрии
О	Г	аргентометрии
В	159	При проведении количественного определения по методу комплексометрии, необходимо поддерживать среду:
О	А	Аммиачно-буферную
О	Б	Азотнокислую
О	В	Нейтральную
О	Г	Сернокислую
В	160	При добавлении данного реактива к цинку сульфату наблюдают выпадение

Исякаева Р.Р.

		белого студенистого осадка:
<input type="radio"/>	А	$K_4[Fe(CN)_6]$
<input type="radio"/>	Б	$BaCl_2$
<input type="radio"/>	В	$K_3[Fe(CN)_6]$
<input type="radio"/>	Г	Na_2S
В	161	Реактив при взаимодействии, которого с цинка сульфатом образует желтовато-коричневый осадок:
<input type="radio"/>	А	$K_3[Fe(CN)_6]$
<input type="radio"/>	Б	$BaCl_2$
<input type="radio"/>	В	$K_4[Fe(CN)_6]$
<input type="radio"/>	Г	Na_2S
В	162	Укажите индикатор, применяемый в методе комплексонометрии при проведении количественного определения кальция хлорида:
<input type="radio"/>	А	эриохром темно-синий
<input type="radio"/>	Б	калия дихромат
<input type="radio"/>	В	эриохром чёрный
<input type="radio"/>	Г	калияхромат
В	163	Укажите, для какого вещества при определении подлинности применяют реактив натрия гидрофосфата:
<input type="radio"/>	А	Магния сульфата
<input type="radio"/>	Б	Цинка сульфата
<input type="radio"/>	В	Кальция хлорида
<input type="radio"/>	Г	Калия хлорида
В	164	Окраска в точке эквивалентности при комплексонометрическом титровании обусловлена образованием:
<input type="radio"/>	А	свободного индикатора
<input type="radio"/>	Б	комплекса металла с индикатором
<input type="radio"/>	В	комплекса металла с трилоном Б
<input type="radio"/>	Г	комплекса металла с буферным раствором
В	165	В каком методе при проведении количественного определения применяют индикатор дифенилкарбазон?
<input type="radio"/>	А	меркуриметрии
<input type="radio"/>	Б	комплексонометрии
<input type="radio"/>	В	Фаянса
<input type="radio"/>	Г	Мора
В	166	Гидроксид, какого металла растворим в избытке раствора NaOH?
<input type="radio"/>	А	Zn^{+2}
<input type="radio"/>	Б	Ca^{+2}
<input type="radio"/>	В	Mg^{+2}
<input type="radio"/>	Г	K^+
В	167	Какая из представленных субстанций очень гигроскопична и распыляется на влажном воздухе?

Исякаева Р.Р.

<input type="radio"/>	А	кальция хлорид
<input type="radio"/>	Б	магния сульфат
<input type="radio"/>	В	цинка сульфат
<input type="radio"/>	Г	калия хлорид
В	168	В присутствии, какого реактива проводят реакцию осаждения кальция хлорида серной кислотой:
<input type="radio"/>	А	CHCl_3
<input type="radio"/>	Б	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
<input type="radio"/>	В	$\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3$
<input type="radio"/>	Г	$\text{C}_2\text{H}_5\text{-O-N}_5\text{C}_2$
В	169	Лекарственное средство с раствором 8-оксихинолином в присутствии аммиачно-буферной смеси, образует зеленовато-желтое окрашивание:
<input type="radio"/>	А	магния сульфат
<input type="radio"/>	Б	цинка сульфат
<input type="radio"/>	В	кальция хлорид
<input type="radio"/>	Г	калия хлорид
В	170	В какой цвет катион кальция окрашивает бесцветное пламя спиртовки?
<input type="radio"/>	А	кирпично-красный
<input type="radio"/>	Б	желтый
<input type="radio"/>	В	зеленый
<input type="radio"/>	Г	фиолетовый
В	171	Зеленовато - или синевато-черные пластинки с металлическим блеском - это
<input type="radio"/>	А	колларгол
<input type="radio"/>	Б	протаргол
<input type="radio"/>	В	серебра нитрат
<input type="radio"/>	Г	ртути (II) окись
В	172	Белок в протарголе обнаруживают реакцией с раствором:
<input type="radio"/>	А	меди сульфата в щелочной среде
<input type="radio"/>	Б	меди сульфата в кислой среде
<input type="radio"/>	В	гидроксидом натрия
<input type="radio"/>	Г	кислотой хлористоводородной
В	173	Коричнево-желтый или коричневый лёгкий порошок без запаха - это
<input type="radio"/>	А	протаргол
<input type="radio"/>	Б	колларгол
<input type="radio"/>	В	серебра нитрат
<input type="radio"/>	Г	ртути(II) окись
В	174	При прокаливании, какой субстанции образуют запах жженого рога?
<input type="radio"/>	А	колларгол
<input type="radio"/>	Б	магния оксид
<input type="radio"/>	В	серебра нитрат
<input type="radio"/>	Г	кальция хлорида

В	175	Получают серебра нитрат при растворении металлического серебра в избытке:
О	А	азотной кислоты
О	Б	натрия нитрита
О	В	натрия нитрата
О	Г	оксида азота(II)
В	176	Цвет осадка при взаимодействии раствора серебра нитрата с раствором калия хромата:
О	А	кирпично-красный
О	Б	белый
О	В	желтый
О	Г	бледно-желтый
В	177	Какие реактивы используются для определения подлинности серебра нитрата?
О	А	все ответы верны
О	Б	HCl
О	В	Na ₂ S ₂ O ₃
О	Г	NaBr
В	178	По данным реакциям у серебра нитрата доказывают наличия иона: $2AgNO_3 + H_2SO_4 \rightarrow Ag_2SO_4 + 2HNO_3$ $2HNO_3 + 3FeSO_4 + 6FeSO_4 \rightarrow 3Fe_2(SO_4)_3 + 2NO\uparrow + 4H_2O$ $FeSO_4 + NO \rightarrow [FeSO_4 \cdot NO]$
О	А	NO ₃ ⁻
О	Б	Cl ⁻
О	В	Br ⁻
О	Г	Ag ⁺
В	179	Согласно представленным уравнениям реакции определите метод количественного определения: $AgNO_3 + NH_4SCN \rightarrow AgSCN\downarrow + NH_4NO_3$ $Fe^{3+} + 3SCN^- \rightarrow Fe(SCN)_3$
О	А	Фольгарда
О	Б	меркуриметрии
О	В	Мора
О	Г	Фаянса
В	180	Какой из приведенных реактивов с раствором серебра нитрата, образует белый осадок, переходящий в желтый, затем в черный?
О	А	Na ₂ S ₂ O ₃
О	Б	K[Sb(OH) ₆]
О	В	HCl
О	Г	NaBr
В	181	Дифениламином определяют у серебра нитрата наличия иона:
О	А	NO ₃ ⁻
О	Б	Ag ⁺
О	В	Cl ⁻
О	Г	Br ⁻

Исякаева Р.Р.

В	182	Выберите общий метод количественного определения протаргола, колларгола:
О	А	Фольгарда
О	Б	Фаянса
О	В	Мора
О	Г	меркуриметрии
В	183	Реакцией серебряного зеркала подтверждают подлинность:
О	А	серебра нитрата
О	Б	протаргола
О	В	колларгола
О	Г	кальцияхлорида
В	184	Индикатор, используемый в методе Фольгарда:
О	А	$\text{NH}_4\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$
О	Б	K_2CrO_4
О	В	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
О	Г	FeSO_4
В	185	8% коллоидного серебра содержит:
О	А	протаргол
О	Б	колларгол
О	В	серебра нитрат
О	Г	кальцияхлорид
В	186	70% коллоидного серебра содержит:
О	А	колларгол
О	Б	протаргол
О	В	серебранинтрат
О	Г	кальция хлорид
В	187	Среда в методе Фольгарда:
О	А	азотнокислая
О	Б	уксуснокислая
О	В	сернокислая
О	Г	щелочная
В	188	Субстанция представляет собой бесцветные прозрачные кристаллы, при хранении на воздухе темнеющие – это
О	А	серебра нитрата
О	Б	протаргола
О	В	колларгола
О	Г	кальцияхлорида
В	189	В виде 1%,3%,5% растворов в качестве вяжущего, антисептического, противовоспалительного средства применяют:
О	А	колларгол
О	Б	калия хлорид
О	В	серебра нитрат

<input type="radio"/>	Г	кальцияхлорид
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	190	Прижигающим, антисептическим действием обладает следующее ЛС:
<input type="radio"/>	А	серебра нитрат
<input type="radio"/>	Б	протаргол
<input type="radio"/>	В	колларгол
<input type="radio"/>	Г	кальцияхлорид
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	191	Для отличия гидрокарбоната-иона от карбонат-иона ФС рекомендует реакцию взаимодействия с:
<input type="radio"/>	А	хлороводородной кислотой
<input type="radio"/>	Б	нитратом аммония
<input type="radio"/>	В	сульфатом магния
<input type="radio"/>	Г	гидроксидом натрия
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	192	Веществом, не используемым для идентификации лития карбоната, является:
<input type="radio"/>	А	концентрированная серная кислота
<input type="radio"/>	Б	натрия фосфат двузамещенный
<input type="radio"/>	В	фторид натрия
<input type="radio"/>	Г	верный ответ отсутствует
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	193	Веществом, пропущенным в уравнении реакции идентификации кислоты борной
<input type="radio"/>		$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{B} - \text{OH} \\ \\ \text{OH} \end{array} + \quad \rightarrow \quad \begin{array}{c} \text{OC}_2\text{H}_5 \\ \\ \text{B} - \text{OC}_2\text{H}_5 \\ \\ \text{OC}_2\text{H}_5 \end{array} + 3\text{H}_2\text{O}$
<input type="radio"/>		является:
<input type="radio"/>	А	этиловый спирт
<input type="radio"/>	Б	уксусная кислота
<input type="radio"/>	В	дихлорэтан
<input type="radio"/>	Г	этилхлорид
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	194	Веществом, не используемым для идентификации гидроксида алюминия, является:
<input type="radio"/>	А	винная кислота
<input type="radio"/>	Б	гидроксидаммония
<input type="radio"/>	В	8-оксихинолин
<input type="radio"/>	Г	нитрат кобальта
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	195	Соединения магния хранят в хорошо закупоренной таре, учитывая
<input type="radio"/>	А	взаимодействовать с углекислым газом окружающей среды
<input type="radio"/>	Б	его способность выветриваться
<input type="radio"/>	В	окисляться на воздухе;
<input type="radio"/>	Г	разлагаться под действием света.
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	196	Сумма коэффициентов в уравнении реакции идентификации кальция хлорида раствором гексацианоферратом (II) калия при pH 7 в присутствии хлорида аммония равна:
<input type="radio"/>	А	7

Исякаева Р.Р.

О	Б	5
О	В	15
О	Г	14
В	197	Соль лития окрашивает бесцветное пламя горелки в:
О	А	карминово-красный цвет
О	Б	зелёный цвет
О	В	желтый цвет
О	Г	фиолетовый цвет
В	198	Спиртовой раствор борной кислоты горит:
О	А	пламенем с зеленой каймой
О	Б	желтым пламенем
О	В	красным пламенем
О	Г	не окрашивает пламя
В	199	При растворении кислоты борной в глицерине ее кислотность:
О	А	повышается
О	Б	не изменяется
О	В	понижается
В	200	Титрование борной кислоты проводят в присутствии:
О	А	глицерина
О	Б	хлороформа
О	В	спирта
О	Г	ацетона

201. Количественное определение натрия гидрокарбоната проводят методом:

- А. ацидиметрии
- Б. аргентометрии
- В. комплексонометрии
- Г. йодометрии

202. Эффект реакции подлинности - розовое пятно на куркумовой бумаге, переходящее в грязно-зеленое - от прибавления раствора аммиака - соответствует лекарственному веществу:

- А. кислота борная
- Б. кислота хлороводородная
- В. кислота бензойная
- Г. кислота салициловая

203. Комплексонометрия - фармакопейный метод количественного определения для лекарственного вещества:

- А. магния сульфат
- Б. лития карбонат
- В. натрия гидрокарбонат
- Г. натрия хлорид

204. Окраска раствора в точке эквивалентности при комплексонометрическом титровании обусловлена образованием:

- А. свободного индикатора
- Б. комплекса металла с индикатором
- В. комплекса металла с трилоном Б

Исякаева Р.Р.

Г. комплекса металла с буферным раствором

205. Рассчитайте титр трилона Б по магния сульфату, чтобы на титрование пошло 20,0 мл 0,05 моль/л раствора трилона Б ($K=0,99$).

А. 0,006 г/мл

Б. 0,06 г/мл

В. 0,001 г/мл

Г. 1,5 г/мл

206. Количественное содержание кальция хлорида можно определить методом:

А. Мора

Б. алкалиметрии

В. йодометрии

Г. ацидиметрии

207. Рассчитайте объем 0,1 моль/л раствора натрия гидроксида ($K=0,99$), который пойдет на титрование навески кислоты борной массой 0,2104 г.

А. 53,1 мл

Б. 4 мл

В. 3,7 мл

Г. 25 мл

208. Кальция хлорид по своим свойствам – это:

А. бесцветные кристаллы без запаха, горько-соленого вкуса, очень гигроскопичные, расплываются на воздухе

Б. бесцветные призматические выветривающиеся кристаллы

В. белый мелкий легкий порошок, без запаха

Г. белый или белый с желтоватым оттенком аморфный порошок

209. Магния сульфат дает положительные реакции с раствором:

А. хлорида бария

Б. нитрата серебра

В. оксалата аммония

Г. верный ответ отсутствует

210. Борная кислота по своим свойствам – это:

А. бесцветные, блестящие, жирные на ощупь чешуйки или мелкокристаллический порошок без запаха

Б. бесцветные кристаллы без запаха, горько-соленого вкуса, очень гигроскопичные, расплываются на воздухе

В. бесцветные, прозрачные, легко выветривающиеся кристаллы или белый кристаллический порошок

Г. верный ответ отсутствует.

211. Лекарственное средство при взаимодействии с раствором сульфида натрия образует белый осадок:

А. цинка сульфат

Б. магния сульфат

В. калия хлорид

Г. кальция хлорид

212. Цвет осадка, при взаимодействии магния сульфата с раствором бария хлорида:

А. белый

Б. желто-коричневый

В. желтый

Г. серый.

213. Реактив, который с цинка сульфатом образует белый студенистый осадок:

А. $K_4[Fe(CN)_6]$

Б. $BaCl_2$

Исякаева Р.Р.

В. $K_3[Fe(CN)_6]$

Г. Na_2S

214. Выветриваются при хранении на воздухе:

А. цинка сульфат

Б. магния сульфат

В. кальция хлорид

Г. калия хлорид

215. Катион бария окрашивает бесцветное пламя в цвет:

А. зелено-желтый

Б. красный

В. черный

Г. фиолетовый

216. Натрия тиосульфат, натрия гидрокарбонат можно идентифицировать одним реагентом:

А. кислота хлороводородная

Б. раствор калия перманганата

В. раствор нитрата серебра

Г. раствор йода

217. При количественном определении натрия гидрокарбоната ацидиметрическим методом фактор эквивалентности составляет:

А. 1

Б. $1/3$

В. $1/2$

Г. $1/4$

218. Пламенем с зеленой каймой горит спиртовой раствор:

А. кислоты борной

Б. кальция хлорида

В. натрия тетрабората

Г. лития карбоната

219. Фактор эквивалентности натрия тетрабората при титровании кислотой хлороводородной равен:

А. $1/2$

Б. 1

В. $1/4$

Г. 2

220. Укажите метод анализа, который используется для количественного определения натрия тетрабората:

А. ацидиметрия в водной среде

Б. алкалиметрия

В. комплексонометрия

Г. ацидиметрия в водно-глицериновой среде

221. Отличить раствор гидрокарбоната натрия от раствора карбоната натрия можно по:

А. индикатору фенолфталеину

Б. индикатору метиловому красному

В. реакции с уксусной кислотой

Г. индикатору лакмусу

222. Общей реакцией на препараты бора, является:

А. образование сложного эфира с этанолом

Б. реакция с кислотой хлороводородной

В. реакция с кислотой серной

Г. реакция с аммония оксалатом

223. Характерную окраску пламени не дает:

А. магния сульфат

Исякаева Р.Р.

Б. натрия тетраборат

В. лития карбонат

Г. кальция хлорид

224. Индикатор метода Мора при количественном определении кальция хлорида:

А. калия хромат

Б. калия дихромат

В. дифенилкарбазон

Г. дифениламин.

225. Цвет осадка, при взаимодействии магния сульфата с раствором бария хлорида:

А. белый

Б. желто-коричневый

В. желтый

Г. серый

226. Экономически выгодный метод количественного определения кальция хлорида 50%:

А. рефрактометрии

Б. комплексонометрии

В. меркуриметрии

Г. аргентометрии

227. Лекарственное средство с раствором 8-оксихинолином белый осадок:

А. алюминия фосфат

Б. магния сульфат

В. кальция хлорид

Г. калия хлорид

228. Катион кальция окрашивает бесцветное пламя в цвет:

А. кирпично-красный

Б. желтый

В. зеленый

Г. фиолетовый

229. Рассчитайте навеску натрия тетрабората ($M=381,37$ г/моль), чтобы на ее титрование пошло 20 мл 0,1 моль/л раствора хлороводородной кислоты ($K=1$).

А. 0,38 г

Б. 0,76 г

В. 0,88 г

Г. 0,1 г

230. Веществом, не используемым для идентификации гидроксида алюминия, является:

А. винная кислота

Б. нитрат кобальта

В. 8-оксихинолин

Г. гидроксид аммония

231. Соединения магния хранят в хорошо закупоренной таре, учитывая:

А. взаимодействовать с углекислым газом окружающей среды

Б. его способность выветриваться

В. окисляться на воздухе

Г. разлагаться под действием света

232. Антацидным действием обладает:

А. натрия гидрокарбонат

Б. натрия тетраборат

В. натрия тиосульфат

Г. натрия хлорид

233. Рассчитайте объем 0,1 моль/л раствора натрия гидроксида ($K=0,99$), который пойдет на титрование навески кислоты борной ($M=61,83$ г/моль) массой 0,2104 г.

Исякаева Р.Р.

- А. 34,3 мл
- Б. 106, 7 мл
- В. 55,7 мл
- Г. 13,6 мл

234. Цинка сульфат дает положительные реакции с:

- А. гексациано II ферратом калия
- Б. нитратом серебра
- В. хлоридом бария
- Г. гексациано III ферратом калия

235. Бария сульфат количественно определяют методом:

- А. гравиметрии
- Б. аргентометрии
- В. йодометрии
- Г. меркуриметрии

236. Общий метод количественного определения магния сульфата, цинка сульфата, кальция хлорида:

- А. комплексонометрии
- Б. Фаянса
- В. меркуриметрии
- Г. Мора

237. Реактив, который при прокаливании с цинка оксидом образует плав ярко зеленого цвета:

- А. $\text{Co}(\text{NO}_3)_2$
- Б. BaCl_2
- В. $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$
- Г. Na_2S

238. Лекарственный препарат нерастворим в воде:

- А. бария сульфат
- Б. кальция хлорид
- В. борная кислота
- Г. цинка сульфат

239. Вещества, не используемые при стандартизации натрия тетрабората, являются:

- А. все ответы верны
- Б. натрия фторид
- В. ЭДТАNa_2
- Г. дихромат калия

240. Верхним пределом, установленным для поправочного коэффициента титрованного раствора, является:

- А. 1,02
- Б. 0,903
- В. 0,99
- Г. 0,87

241. По физическим свойствам йод:

- А. вещество, летучее при обычной температуре, возгоняющееся при нагревании с образованием фиолетовых паров
- Б. серовато-черные с металлическим блеском пластинки с характерным запахом, легко растворимые в воде
- В. прозрачная жидкость красно-бурого цвета с характерным запахом
- Г. прозрачная жидкость красно-бурого цвета с характерным запахом, летучая при обычной температуре

242. О примеси цианид-иона свидетельствует:

- А. образование темно-синей окраски при добавлении хлорида железа (III) в систему, содержащую гексацианоферрат (II) натрия

Исякаева Р.Р.

Б. обесцвечивание йода раствором сернистой кислоты

В. образование красно-оранжевого осадка

Г. верный ответ отсутствует

243. Примесь хлоридов в растворе йода определяют по:

А. обесцвечиванию раствора йода сернистой кислотой

Б. реакции образования нерастворимого в азотной кислоте белого осадка

В. реакции образования нерастворимого в водном растворе аммиака желтого осадка

Г. реакции образования растворимого в водном растворе аммиака белого осадка

244. Способ получения кислоты хлористоводородной основан на:

А. электролизе раствора хлорида натрия

Б. хлорировании бензола

В. прямом синтезе из водорода и хлора

Г. разбавлении кислоты хлористоводородной с концентрацией 70%

245. При испытании на чистоту кислорода определяют:

А. примесь окисляющих веществ

Б. пирогенность

В. щелочность

Г. содержание влаги

246. Метод, основанный на измерении светопоглощения анализируемого раствора относительно раствора сравнения, содержащего определенное количество стандартного образца испытуемого вещества или его заменителя, является:

А. дифференциальная спектрофотометрия

Б. фототурбидиметрия

В. полярография

Г. поляриметрия

247. Процесс разделения смесей веществ, основанный на количественных различиях в поведении разделяемых компонентов при их непрерывном перераспределении между двумя контактирующими фазами, одна из которых неподвижна, а другая имеет постоянное направление движения, называется:

А. хроматографией

Б. экстракцией

В. электрофорезом

Г. верный ответ отсутствует

248. Метод, применяемый для количественного определения веществ, представляющих собой кислоты, основания или соли, определение которых в воде затруднено или невозможно из-за слабых кислотно - основных свойств или малой растворимости, называется:

А. неводным титрованием

Б. алкаиметрией

В. ацидиметрией

Г. комплексонометрией

249. Метод фотометрического анализа, основанный на измерении интенсивности флюоресценции испытуемых веществ, это:

А. флуориметрия

Б. фототурбидиметрия

В. полярография

Г. поляриметрия

250. Электрохимический метод анализа, основанный на измерении силы тока, возникающего при электролизе раствора анализируемого вещества на микроэлектроде, при помощи которого обычно изучаются вещества, способные к электровосстановлению, реже - вещества, окисляющиеся при электролизе, это:

А. полярография

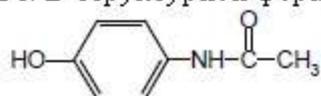
Б. фотоколориметрия

Исякаева Р.Р.

В. потенциометрия

Г. флуориметрия

251. В структурной формуле лекарственного средства



содержится:

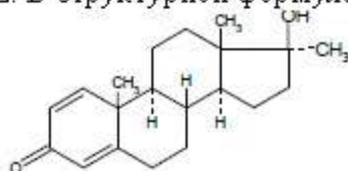
А. фенольный гидроксил

Б. спиртовый гидроксил

В. альдегидную группу

Г. кетонная группа

252. В структурной формуле лекарственного средства



содержится:

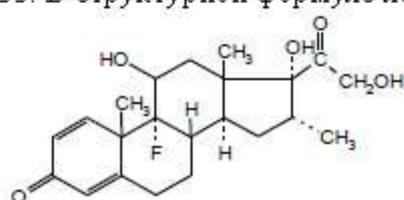
А. кетонная группа

Б. карбоксильная группа

В. альдегидная группа

Г. фенольный гидроксил

253. В структурной формуле лекарственного средства



содержится:

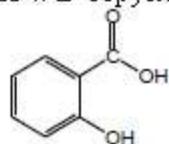
А. гидроксиацетильная (α -кетольная) группа

Б. фенольный гидроксил

В. карбоксильная группа

Г. альдегидная группа

254. В структурной формуле лекарственного средства



содержится:

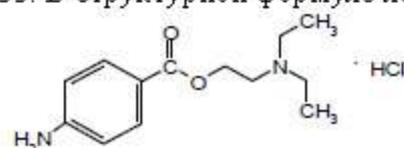
А. карбоксильная группа

Б. спиртовый гидроксил

В. альдегидная группа

Г. кетонная группа

255. В структурной формуле лекарственного средства



содержится:

А. первичная ароматическая аминогруппа

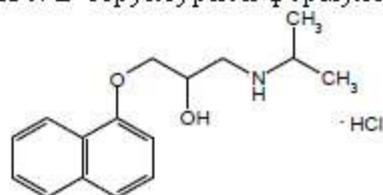
Б. первичная алифатическая аминогруппа

Исякаева Р.Р.

В. вторичная ароматическая аминогруппа

Г. амидная группа

256. В структурной формуле лекарственного средства



содержится:

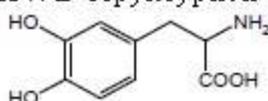
А. простая эфирная группа

Б. сложноэфирная группа

В. карбоксильная группа

Г. альдегидная группа

257. В структурной формуле лекарственного средства



содержится:

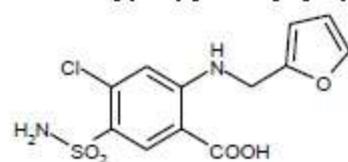
А. первичная алифатическая аминогруппа

Б. первичная ароматическая аминогруппа

В. вторичная ароматическая аминогруппа

Г. амидная группа

258. В структурной формуле лекарственного средства



содержится:

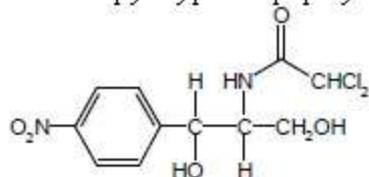
А. вторичная ароматическая аминогруппа

Б. первичная алифатическая аминогруппа

В. первичная ароматическая аминогруппа

Г. третичная аминогруппа (третичный атом азота)

259. В структурной формуле лекарственного средства



содержится:

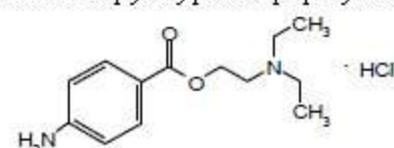
А. ароматическая нитрогруппа

Б. первичная ароматическая аминогруппа

В. первичная алифатическая аминогруппа

Г. третичная аминогруппа (третичный атом азота)

260. В структурной формуле лекарственного средства

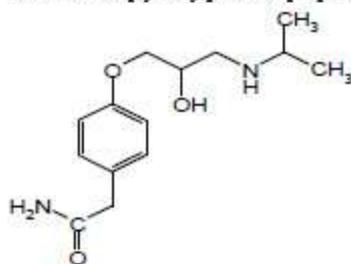


содержится:

Исякаева Р.Р.

- А. третичная алифатическая аминогруппа (третичный атом азота)
- Б. амидная группа
- В. вторичная ароматическая аминогруппа
- Г. первичная алифатическая аминогруппа

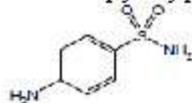
261. В структурной формуле лекарственного средства



содержится:

- А. амидная группа
- Б. третичная аминогруппа (третичный атом азота)
- В. первичная ароматическая аминогруппа
- Г. первичная алифатическая аминогруппа

262. В структурной формуле лекарственного средства



содержится:

- А. сульф амидная группа
- Б. сульфгидрильная группа
- В. вторичная ароматическая аминогруппа
- Г. первичная алифатическая аминогруппа

263. В структурной формуле лекарственного средства



содержится:

- А. сульфгидрильная группа
- Б. сульф амидная группа
- В. третичная аминогруппа (третичный атом азота)
- Г. первичная ароматическая аминогруппа

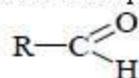
264. Лекарственные средства с функциональной группой

R - CH₂ - OH

дают реакцию идентификации:

- А. этерификация с органическими кислотами
- Б. образование "серебряного зеркала"
- В. гидроксамовая проба
- Г. гидролиз

265. Лекарственные средства с функциональной группой

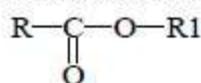


дают реакцию идентификации:

- А. образование "серебряного зеркала"
- Б. этерификация с органическими кислотами
- В. этерификация со спиртами
- Г. образование азокрасителя

266. Лекарственные средства с функциональной группой

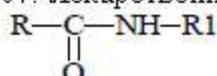
Исякаева Р.Р.



дают реакцию идентификации:

- А. гидроксамовая проба
- Б. нингидриновая проба
- В. этерификация с органическими кислотами
- Г. образование азокрасителя

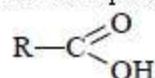
267. Лекарственные средства с функциональной группой



дают реакцию идентификации:

- А. гидроксамовая проба
- Б. этерификация с органическими кислотами
- В. этерификация со спиртами
- Г. образования азокрасителя

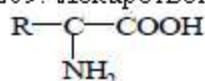
268. Лекарственные средства с функциональной группой



дают реакцию идентификации:

- А. этерификация со спиртами
- Б. этерификация с органическими кислотами
- В. образование "серебряного зеркала"
- Г. образование азокрасителя

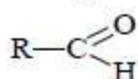
269. Лекарственные средства с функциональной группой



дают реакцию идентификации:

- А. нингидриновая проба
- Б. образование "серебряного зеркала"
- В. образование азокрасителя
- Г. гидроксамовая проба

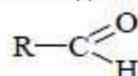
270. Идентификацию лекарственных средств, содержащих функциональную группу



можно проводить с реактивом:

- А. Фелинга
- Б. Драгендорфа
- В. Майера
- Г. Марки

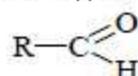
271. Идентификацию лекарственных средств, содержащих функциональную группу



можно проводить с реактивом:

- А. Нesslerа
- Б. Майера
- В. Драгендорфа
- Г. Марки

272. Идентификацию лекарственных средств, содержащих функциональную группу



Исякаева Р.Р.

можно проводить с:

- А. аммиачным раствором серебра нитрата
- Б. нингидрином
- В. бета-нафтолом
- Г. *п*-диметиламинобензальдегидом

273. Какие из приведенных функциональных групп относятся к ауксохромам:

- А. спиртовой гидроксил
- Б. карбонильная группа
- В. нитрогруппа
- Г. азогруппа

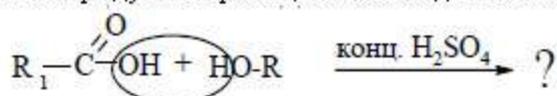
274. Согласно химической классификации органические ЛВ делятся:

- А. все ответы верны
- Б. ациклические соединения
- В. карбоциклические соединения
- Г. гетероциклические соединения

275. Введение непредельной связи в молекулу усиливает:

- А. наркотический эффект
- Б. снотворное действие
- В. жаропонижающее действие
- Г. антипиретический эффект

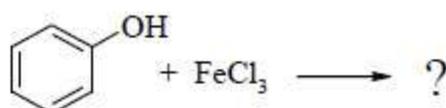
276. Продуктом реакции взаимодействия



является:

- А. сложный эфир
- Б. азокраситель
- В. ауриновый краситель
- Г. простой эфир

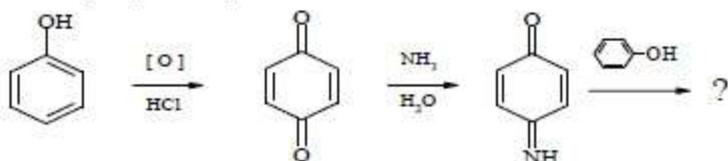
277. Продуктом реакции взаимодействия



является:

- А. комплексная соль
- Б. оксониевая соль
- В. гидроксамовая кислота
- Г. соль диазония

278. Продуктом реакции взаимодействия

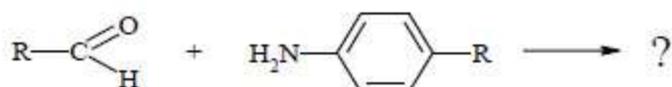


является:

- А. индофеноловый краситель
- Б. ауриновый краситель
- В. сложный эфир
- Г. азокраситель

279. Продуктом реакции взаимодействия

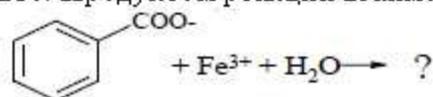
Исякаева Р.Р.



является:

- А. основание Шиффа
- Б. сложный эфир
- В. ауринный краситель
- Г. азокраситель

280. Продуктом реакции взаимодействия



является:

- А. комплексная соль
- Б. соль диазония
- В. оксониевая соль
- Г. гидроксамовая кислота

281. Галогенпроизводные углеводородов (алканов) представляют собой группу производных предельных углеводородов, в молекулах которых один или несколько атомов водорода замещены на:

- А. галоген
- Б. спиртовой гидроксил
- В. серу
- Г. карборсильную группу

282. Фторид-ион в галотане открывают по реакции с:

- А. 1%-ным спиртовым раствором ализарина, предварительно смешенного с 2%-ным раствором нитрата циркония в 5%-ной хлороводородной кислоте
- Б. раствором хлорида свинца (II)
- В. раствором хлорамина Б
- Г. раствором хлорида кальция

283. Для предотвращения образования токсичных примесей к галотану добавляют стабилизатор:

- А. тимол
- Б. лимонную кислоту
- В. натрия карбонат
- Г. бензоат натрия

284. Количественное определение хлорэтила проводят методом:

- А. аргентометрии
- Б. ацидиметрии
- В. алкалометрии
- Г. комплексонометрии

285. Галотан подвергают повторной проверке через:

- А. 6 месяцев
- Б. 1 год
- В. 1 месяц
- Г. 3 месяца

286. Исходное вещество для получения хлорэтила:

- А. этан
- Б. 1,1,1-трифтор-2-хлорэтана
- В. пентан
- Г. пентен

287. Исходное вещество для получения галотана:

- А. 1,1,1-трифтор-2-хлорэтана
- Б. этан

Исякаева Р.Р.

В. этен

Г. метан

288. Как растворимы в воде галогенпроизводные углеводороды:

А. мало растворимы

Б. хорошо растворимы

В. очень легко растворимы

Г. практически нерастворимы

289. Хлорид-ион в галотане открывают по реакции с:

А. минерализацией с последующим добавлением нитрата серебра

Б. раствором хлорида свинца (II)

В. раствором хлорамина Б

Г. раствором хлорида кальция

290. Мешающие бромид-ионы при открытии хлорид-ионов извлекают:

А. раствором бромата калия и ацетоном

Б. хлороформом

В. раствором хлорамина Б

Г. верный ответ отсутствует

291. В субстанции галотана не допускается присутствие примеси:

А. все ответы верны

Б. Br^-

В. Cl^-

Г. Br_2

292. Для определения примесей молекулярного хлора и брома в галогенпроизводных прибавляют:

А. раствор, содержащий йодид калия и крахмала

Б. концентрированную азотную кислоту и раствор нитрата серебра

В. раствором бромата калия и ацетона

Г. верный ответ отсутствует

293. В хлорэтиле отсутствие спирта этилового определяют по реакции с раствором:

А. йода

Б. уксусной кислоты

В. нитрата серебра

Г. верный ответ отсутствует

294. При какой температуре кипит хлорэтил?

А. 12-13 °С

Б. 100 °С

В. 90-98 °С

Г. 23-25 °С

295. Структурной формуле соответствует ЛС: $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{Cl}$

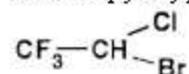
А. хлорэтил

Б. галотан

В. хлорметан

Г. фторотан

296. Структурной формуле соответствует ЛС:



А. все ответы верны

Б. галотан

В. фторотан

Г. 1,1,1 – трифтор-2-хлор-2-бромэтан

297. Допустимая примесь в фторотане:

А. нелетучий остаток

Б. хлориды

Исякаева Р.Р.

В. бромиды

Г. все ответы верны

298. Продуктом реакции, является: $C_2H_5OH + 4I_2 + 6 NaOH \rightarrow ? + 5NaI + HCOONa + 5 H_2O$

А. йодоформ

Б. хлороформ

В. хлорэтил

Г. йодметан

299. Прозрачная, бесцветная, легко летучая жидкость, со своеобразным запахом – это

А. хлорэтил

Б. галотан

В. фторотан

Г. йодоформ

300. Прозрачная, бесцветная жидкость, тяжелая, подвижная, легко летучая жидкость с запахом, напоминающим хлороформ, сладким и жгучим вкусом – это

А. все ответы верны

Б. галотан

В. фторотан

Г. 1,1,1 – трифтор-2-хлор-2-бромэтан

301. Промышленный способ получения спирта этилового из:

А. картофеля

Б. этилена

В. этана

Г. верный ответ отсутствует

302. Синтетический способ получения спирта этилового из:

А. этилена

Б. злаков

В. этана

Г. верный ответ отсутствует

303. Фермент амилаза при получении спирта этилового катализирует процесс:

А. образования мальтозы из крахмала; из измельченного сырья

Б. образования густой массы (клейстера)

В. брожения глюкозы

Г. верный ответ отсутствует

304. При действии гидросульфата калия на глицерин образуется:

А. соединение, имеющее неприятный запах

Б. мутный раствор

В. осадок синего цвета

Г. верный ответ отсутствует

305. Среди веществ, не принимающих участие в количественном определении глицерола, является:

А. серная кислота

Б. йодноватистая кислота

В. уксусный ангидрид

Г. гидроксид натрия

306. Веществом, не принимающим участие в идентификации глицерола, является:

А. перманганат калия

Б. гидросульфат калия;

В. дихромат калия

Г. реактив Несслера

307. Реакция идентификации спирта этилового основанная на нуклеофильных свойствах:

А. реакция этерификации

Б. образование йодоформа

Исякаева Р.Р.

В. реакция с гидросульфатом калия

Г. верный ответ отсутствует

308. Сумма коэффициентов в образовании йодоформа равна:

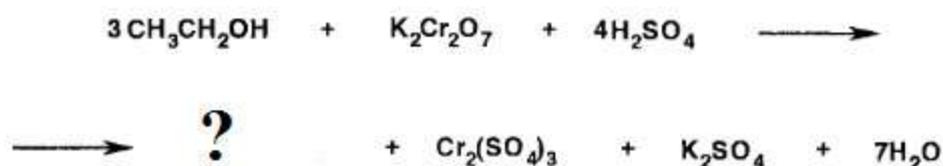
А. 23

Б. 20

В. 15

Г. 25

309. Продуктом реакции взаимодействия



является:

А. ацетальдегид

Б. уксусная кислота

В. метанол

Г. ацетон

310. Реакция идентификации спирта этилового основана на:

А. все ответы верны

Б. образование этилацетата

В. образований йодоформа

Г. взаимодействию с сильными окислителями

311. Каким реактивом можно подтвердить подлинность спирта этилового?

А. раствором калия перманганата

Б. растворами нитрата серебра и азотной кислоты

В. растворами йода и калия гидроксида

Г. концентрированной серной кислотой

312. Допустимые примеси в глицерине:

А. все ответы верны

Б. хлориды

В. галогенсодержащие соединения

Г. тяжелые металлы

313. Примесь эфиров в глицерине определяют методом:

А. ацидиметрическим после щелочного гидролиза

Б. алкалиметрическим

В. ГХ

Г. ТСХ

314. Метилловый спирт и другие летучие примеси в спирте этиловом определяют методом:

А. ГХ

Б. ГЖХ

В. ТСХ

Г. рефрактометрическим

315. Недопустимая примесь в глицерине:

А. углеводы

Б. хлориды

В. галогенсодержащие соединения

Г. тяжелые металлы

316. Нефармакопейный метод количественного определения спирта этилового:

А. все ответы верны

Б. ГЖХ

В. ВЭЖХ

Исякаева Р.Р.

Г. с помощью ареометр

317. Нефармакопейный метод количественного определения спирта этилового:

А. все ответы верны

Б. с помощью спиртометра

В. йодометрическое титрование

Г. ГЖХ

318. Метод количественного определения глицерола:

А. все ответы верны

Б. количество муравьиной кислоты, выделившейся при окислении глицерола, определяют алкалиметрически

В. йодометрически

Г. избыток уксусного ангидрида определяют алкалиметрически

319. При хранении спирта этилового учитывают:

А. летучесть

Б. окисление

В. способность поглощать пары воды из воздуха

Г. гигроскопичность

320. При хранении глицерола учитывают:

А. способность поглощать пары воды из воздуха

Б. окисление

В. летучесть

Г. гигроскопичность

321. Физико-химический метод идентификации глицерина:

А. рефрактометрический

Б. спектрофотометрический

В. поляриметрический

Г. ТСХ

322. Физико-химический метод идентификации глицерина:

А. инфракрасная спектроскопия

Б. рефрактометрический

В. поляриметрический

Г. верный ответ отсутствует

323. Наиболее характерны для альдегидов следующие реакции:

А. все ответы верны

Б. нуклеофильное присоединение

В. окисление и восстановление

Г. конденсация

324. Эффект реакции кислотного гидролиза гексаметилентетрамина с последующей реакцией с раствором гидроксида натрия при нагревании:

А. запах аммиака

Б. запах сероводорода

В. белый осадок

Г. малиновое окрашивание

325. Указать, тип реакции взаимодействия раствора формальдегида с аммиачным раствором серебра нитрата:

А. осаждение

Б. окисление

В. разложение

Г. гидролиза

326. В реакцию с аммиачным раствором серебра нитрата вступает ЛС:

А. гексаметилентетрамин

Б. спирт этиловый

Исякаева Р.Р.

В. кальция хлорид

Г. стрептоцид

327. Формалин, применяемый для консервирования биопрепаратов, а также для приготовления лекарственных форм в аптеке, представляет собой водный раствор с массовой долей формальдегида:

А. 36,5-37,5%

Б. 10%

В. 38-40%

Г. 40%

328. При количественном определении гексаметилентетрамина обратной алкалиметрией по методике ФС (титрованием 0,1 М раствором серной кислоты) фактор эквивалентности составляет:

А. 1/4

Б. 1/2

В. 1

Г. 1/6

329. При йодометрическом определении раствора формальдегида способом обратного титрования в щелочной среде фактор эквивалентности составляет:

А. 1/2

Б. 1/3

В. 1/4

Г. 1

330. Выберите рациональную цепочку действий и изменений при идентификации гексаметилентетрамина по продуктам гидролиза:

А. добавление раствора H_2SO_4 → нагревание → запах формальдегида → добавление раствора NaOH → нагревание → запах аммиака

Б. добавление раствора NaOH → нагревание → запах аммиака → добавление раствора HCl → запах формальдегида

В. добавление раствора NaOH → нагревание → запах формальдегида → добавление раствора HCl → запах аммиака

Г. добавление раствора NaOH → запах аммиака → добавление H_2O → запах

331. Образованию параформа в растворе формальдегида способствует:

А. повышение температуры ($> 9^\circ C$)

Б. добавление метилового спирта

В. понижение температуры ($< 9^\circ C$)

Г. действие света

332. Для количественного определения гексаметилентетрамина может применяться:

А. метод обратной алкалиметрии

Б. метод прямой алкалиметрии

В. метод кислотно-основного титрования в неводной среде

Г. метод ионообменной хроматографии

333. Для количественного определения гексаметилентетрамина может применяться:

А. все ответы верны

Б. метод обратной алкалиметрии

В. метод кислотно-основного титрования в водной среде

Г. метод окислительно-восстановительного титрования

334. Групповая реакция на альдегиды:

А. реактив Несслера

Б. нингидрин

В. уксусная кислота

Г. правильный ответ отсутствует

335. Лишним среди веществ, принимающих участие в идентификации кальция лактата, является:

А. реактив Фреде

Б. раствор нитропруссид натрия

Исякаева Р.Р.

В. раствор перманганата калия

Г. реактив Несслера

336. Вещество, принимающее участие в идентификации кальция глюконата, является раствором:

А. все ответы верны

Б. хлорида железа (III)

В. нитрата серебра

Г. фенилгидразина и ледяной уксусной кислоты

337. Среди веществ, используемых для идентификации цитрат-иона, не применяются:

А. правильный ответ отсутствует

Б. мочевины

В. хлорид кальция

Г. уксусный ангидрид

338. Натрия цитрат образует белый осадок при нагревании с раствором:

А. кальция хлоридом

Б. железа хлорида (III)

В. серебра нитратом

Г. калия хлоридом

339. Методом комплексонометрии определяют следующие ЛВ:

А. кальция глюконат

Б. натрия гидроцитрат

В. натрия цитрат

Г. кислоту аскорбиновую

340. Ион кальция в глюконате кальция подтверждают реакцией с раствором:

А. аммония оксалатом

Б. аммония хлоридом

В. аммония сульфатом

Г. железа хлоридом (III)

341. Лекарственное средство при взаимодействии раствором железа хлорида образует желто-зелёное окрашивание:

А. кальция глюконат

Б. кальция лактат

В. натрия цитрат

Г. натрия гидроцитрат

342. Условия проведения метода комплексонометрии:

А. pH= 3-4

Б. pH= 9-10

В. pH=7,0

Г. pH=0

344. Антиаллергическим действием обладает следующее ЛС:

А. кальция глюконат

Б. калия ацетат

В. натрия вальпроат

Г. натрия цитрат

345. Метод количественного определения кальция глюконата:

А. комплексонометрия

Б. алкалометрия

В. ацидиметрия

Г. аргентометрия

346. Диуретическим свойством обладает:

А. калия ацетат

Б. кальция глюконат

В. натрия цитрат

Г. натрия вальпроат

347. Индикатор кислотный хром темно-синий применяют в методе:

Исякаева Р.Р.

- А. комплексонометрии
- Б. ацидиметрии
- В. алкалиметрии
- Г. аргентометрии

348. Для препарата при проведении количественного определения используют метод ионообменной хроматографии в сочетании с алкалиметрией:

- А. натрия цитрата
- Б. натрия вальпроата
- В. калия ацетата
- Г. кальция глюконата

349. Присутствие глюконат-иона доказывают по реакции с раствором:

- А. железа хлорида (III)
- Б. аммония оксалата
- В. кальция хлорида
- Г. нитрат кобальта

350. Предотвращает свертываемость крови:

- А. натрия цитрат
- Б. кальция глюконат
- В. калия ацетата
- Г. кальция глюконата

351. Для очистки эфира для наркоза от примеси альдегидов в систему вводят раствор:

- А. гидросульфита натрия и щелочной раствор перманганата калия
- Б. перманганата калия щелочной раствор
- В. нитрата серебра
- Г. сульфата железа (II)

352. Среди веществ, используемых для идентификации нитроглицерина, не применяются:

- А. β -нафтол
- Б. дифениламин
- В. анилин
- Г. все ответы верны

353. Сумма коэффициентов в уравнении реакции омыления нитроглицерина в присутствии пероксида водорода, применяемой для количественного определения нитроглицерина, составляет:

- А. 14
- Б. 16
- В. 8
- Г. 28

354. Антиангинальное, гипотензивное и спазмолитическое (коронарорасширяющего) средство:

- А. нитроглицерин
- Б. апрофен
- В. кальция глюконат
- Г. глюкоза

355. Спазмолитиком является следующее ЛВ:

- А. апрофен
- Б. хлорид натрия
- В. натрия цитрат
- Г. калия ацетат

356. При несоблюдении условий хранения апрофен постепенно:

- А. гидролизует
- Б. выветривается
- В. окисляется
- Г. теряет кристаллизационную воду

357. Плотность эфира медицинского определяют:

- А. с помощью ареометра

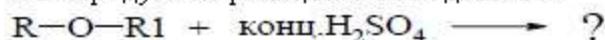
Исякаева Р.Р.

Б. с помощью пикнометра

В. методом перегонки

Г. с помощью денситометра

358. Продуктом реакции взаимодействия



является:

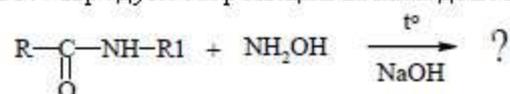
А. оксониевая соль

Б. основание Шиффа

В. сложный эфир

Г. гидроксая кислота

359. Продуктом реакции взаимодействия



является:

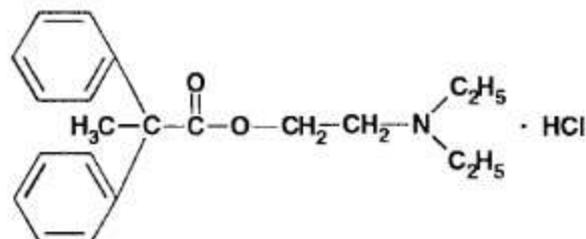
А. гидроксая кислота

Б. основание Шиффа

В. сложный эфир

Г. оксониевая соль

360. Структурной формуле соответствует ЛС:



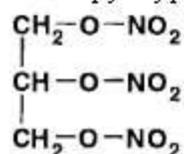
А. апрофен

Б. нитроглицерин

В. глюкоза

Г. глицерин

361. Структурной формуле соответствует ЛС:



А. нитроглицерин

Б. апрофен

В. глюкоза

Г. глицерин

362. За счет чего, у простых эфиров меньше температура кипения и плотность в отличие от соответствующих спиртов?

А. отсутствие способности образовывать водородные связи

Б. неподеленной электронной пары

В. атома кислорода

Г. правильный ответ отсутствует

363. Химические свойства простых эфиров:

А. основные

Б. кислотные

В. окислительные

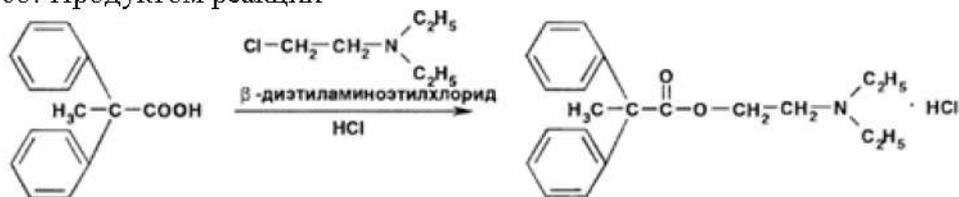
Г. амфотерные

Исякаева Р.Р.

364. Вещество, участвующее в синтезе диэтилового эфира:

- А. все ответы верны
- Б. этиловый спирт
- В. концентрированная серная кислота
- Г. этилсерная кислота

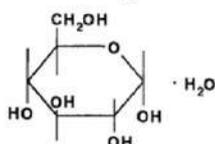
365. Продуктом реакции



является:

- А. апрофен
- Б. нитроглицерин
- В. аскорбиновая кислота
- Г. дифенилпропионовая кислота

366. ЛС, выраженной формулой:



по химической классификации относится к производным:

- А. углеводов
- Б. аминокислот ароматического ряда
- В. терпенов
- Г. фенолов

367. Основной источник получения глюкозы в промышленности:

- А. крахмал
- Б. сахароза
- В. лактоза
- Г. сахарная свекла

368. Восстановительные свойства углеводов объясняется наличием в молекуле:

- А. полуацетального гидроксила
- Б. альдегидной группы
- В. гидроксила
- Г. асимметричного атома углерода

369. Общий реактив глюкозы и лактозы в реакции подлинности:

- А. реактив Фелинга
- Б. реактив Мора
- В. реактив Драгендорфа
- Г. пикриновая кислота

370. Продукт реакции идентификации глюкозы реактивом Фелинга:

- А. оксид меди (I)
- Б. оксид меди (II)
- В. гидроксид меди (II)
- Г. верный ответ отсутствует

371. При помощи какого прибора определяют угол вращения углеводов:

- А. поляриметра
- Б. спектрофотометра
- В. колориметра
- Г. рефрактометра

Исякаева Р.Р.

372. Количественное определение инъекционных форм глюкозы согласно ГФ:

- А. рефрактометрия
- Б. титрование
- В. ВЭЖХ
- Г. спектрофотометрия

373. Производное углеводов, которое используется для визуализации полостей при УЗИ:

- А. галактоза
- Б. глюкоза
- В. сахароза
- Г. крахмал

374. Реакция лактозы с аммиачным раствором нитрата серебра с образованием черного осадка серебра обусловлена свойствами:

- А. восстановительными
- Б. комплексообразующими
- В. кислотными
- Г. окислительными

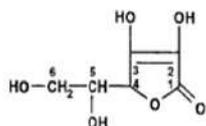
375. При хранении лактозы учитывают:

- А. гигроскопичность
- Б. способность гидролизаться с образованием дисахаридов
- В. разлагаться при комнатной температуре
- Г. поглощать углекислый газ из атмосферы

376. При хранении сахарозы учитывают:

- А. способность гидролизаться с образованием моносахаридов
- Б. способность гидролизаться с образованием дисахаридов
- В. разлагаться при комнатной температуре
- Г. поглощать углекислый газ из атмосферы

377. Лекарственное средство



по химической классификации относится к производным:

- А. лактон ненасыщенных полигидроксикислот
- Б. аминокислотароматического ряда
- В. терпенов
- Г. фенолов

378. Восстановительные свойства аскорбиновой кислоты связано с наличием в молекуле:

- А. эндиольной группировки
- Б. альдегидной группы
- В. гидроксила
- Г. асимметричного атома углерода

379. Сколько асимметричных атомов в аскорбиновой кислоте:

- А. 2
- Б. 4
- В. 1
- Г. 3

380. Сколько существует оптических изомеров аскорбиновой кислоты:

- А. 4
- Б. 1
- В. 2
- Г. 5

Исякаева Р.Р.

381. Лактоны – это сложные эфиры, образованные за счет взаимодействия карбоксильной и..... в пределах одной молекулы.

- А. гидроксильной группы
- Б. альдегидной группы
- В. эндиольной группы
- Г. верный ответ отсутствует

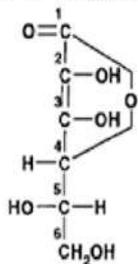
382. Структурная единица аскорбиновой кислоты:

- А. лактонный цикл
- Б. пиридиновый цикл
- В. лактимный цикл
- Г. верный ответ отсутствует

383. Функциональной группой в аскорбиновой кислоте, является:

- А. кетогруппа
- Б. альдегидная группа
- В. аминогруппа
- Г. сложноэфирная группа

384. Структурной формуле соответствует ЛС:



- А. аскорбиновая кислота
- Б. глюкоза
- В. ацетилцистеин
- Г. янтарная кислота

385. Какой функциональной группой обусловлены кислотные свойства кислоты аскорбиновой?

- А. енольного гидроксила
- Б. карбоксильной группы
- В. лактонного цикла
- Г. кетогруппы

386. Для чего добавляют стабилизатор в аскорбиновую кислоту?

- А. предотвращения окисления
- Б. предотвращения восстановления
- В. предотвращения гидролиза
- Г. верный ответ отсутствует

387. Реакция, подтверждающая восстановительные свойства аскорбиновой кислоты с раствором:

- А. нитрата серебра
- Б. формальдегида
- В. карбоната натрия
- Г. реактива Марки

388. Аскорбиновая кислота подобно аминокислотам дает реакцию с раствором:

- А. нингидрина
- Б. нитрата серебра
- В. реактива Феленга
- Г. хлорида железа (III)

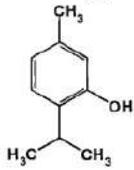
389. Кислоту аскорбиновую хранят в хорошо укупоренной таре, предохраняя от действия света, т.к. при облучении кислота аскорбиновая подвергается процессу:

- А. окисления

Исякаева Р.Р.

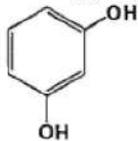
- Б. восстановления
- В. деструктуризации
- Г. полимеризации

390. Структурной формуле соответствует ЛС:



- А. тимол
- Б. фенол
- В. бензол
- Г. тамоксифен

391. Структурной формуле соответствует ЛС:



- А. резорцин
- Б. фенол
- В. бензол
- Г. тамоксифен

392. Какое ЛС под влиянием света и кислорода воздуха легко окисляется и приобретает розовое окрашивание?

- А. фенол
- Б. аскорбиновая кислота
- В. тамоксифен
- Г. бензол

393. Какие химические свойства проявляют фенолы?

- А. слабые кислотные
- Б. основные
- В. амфотерные
- Г. сильные кислотные

394. Какую окраску имеет продукт реакции взаимодействия фенола с раствором хлорида железа (III):

- А. синею
- Б. желтую
- В. белую
- Г. красную

395. Продукт реакции Либерна:

- А. индофенол
- Б. гидрокарбонат натрия и хлорид железа(II)
- В. соль диазония
- Г. хинонимин

396. Продуктом реакции фенолов с солями диазония, является:

- А. оксиазосоединение
- Б. индофенол
- В. п-безохинон
- Г. п-нитрозофенол

397. Фенолы образуют продукты конденсации со:

- А. все ответы верны
- Б. спиртами
- В. альдегидами

Исякаева Р.Р.

Г. органическими кислотами

398. Какие химические свойства лежат в основе количественного определения резорцина методом броматометрии:

А. способность вступать в реакцию замещения на галогены

Б. кислотные

В. окислительные

Г. восстановительные

399. Укажите, какая группа химических процессов происходит при неправильном хранении лекарственных препаратов, содержащих в молекуле фенольный гидроксил:

А. окисление

Б. восстановление

В. гидролиз

Г. конденсация

400. При проведении идентификации бензойной кислоты реакцией с железа (III) хлоридом лекарственный препарат растворяют в:

А. эквивалентном количестве 0,1 н. раствора натрия гидроксида

Б. разбавленной хлороводородной кислоте

В. 10% растворе натрия гидроксида

Г. воде

401. Какие органические кислоты получаются в результате окисления фенола избытком раствора сульфата церия (IV):

А. глутаровая и муравьиная кислота

Б. уксусная и муравьиная

В. янтарная и уксусная

Г. угольная и муравьиная

402. Фактор эквивалентности тимола в броматометрическом методе:

А. $\frac{1}{4}$

Б. $\frac{1}{2}$

В. 1

Г. $\frac{1}{6}$

403. Природный источник получения тимола:

А. эфирное масло тимьяна

Б. каменноугольная смола

В. плоды шиповника

Г. эфирное масло чайного дерева

404. Исходное вещество, используемое в процессе синтеза резорцина:

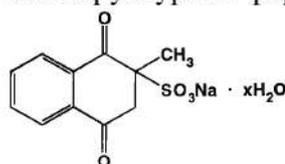
А. бензол

Б. анилин

В. хлорбензол

Г. фенол

405. Структурной формуле соответствует ЛС:



А. менадионатриябисульфит

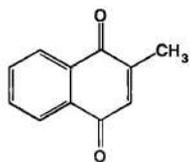
Б. менадион

В. менахинон

Г. все ответы верны

406. Структурной формуле соответствует химическое название:

Исякаева Р.Р.



А. 2-метил-1,4-нафтохинон

Б. нафталин

В. β-метилнафталин

Г. тамоксифен

407. Укажите, какой химический процесс происходит при неправильном хранении витамина К₁:

А. разложение

Б. гидролиз

В. потеря кристаллизационной воды

Г. конденсация

408. Какой реактив используют для обнаружения оксида серы (IV) в менадионе натрия бисульфите:

А. концентрированная серная кислота

Б. азотная кислота

В. гидроксид натрия

Г. карбонат натрия

409. Метод количественного определения викасола:

А. цериметрический

Б. ацидиметрический

В. алкалиметрический

Г. аргентометрический

410. Укажите, качественную реакцию на ион натрия, согласно ГФ XIV:

А. калия пирометанат

Б. цинкуранилацетат

В. винная кислота

Г. хлорид бария

411. Каким методом определяют родственные примеси в ЛС:

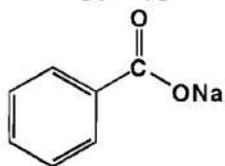
А. ТСХ

Б. ВЭЖХ

В. ГЖХ

Г. рефрактометрическим

412. Структурной формуле соответствует ЛС:



А. натрия бензоат

Б. натриясалицилат

В. бензойная кислота

Г. осальмид

413. Для идентификации бензойной кислоты по реакции с железа (III) хлоридом, лекарственный препарат растворяют в:

А. эквивалентном количестве 0,1 н. раствора натрия гидроксида

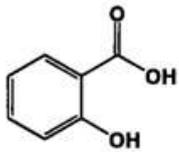
Б. 10% растворе натрия гидроксида

В. разбавленной хлороводородной кислоте

Г. воде

414. Структурной формуле соответствует ЛС:

Исякаева Р.Р.



А. о-оксибензойная кислота

Б. бензойная кислота

В. салициламид

Г. осальмид

415. Исходное вещество, спользуемое в процессе синтеза кислоты бензойной:

А. толуол

Б. изопропилбензол

В. бензол

Г. анилин

416. Специфическая примесь в кислоте ацетилсалициловой:

А. п-аминобензойная кислота

Б. фенол

В. п-аминофенол

Г. салициловая кислота

417. Сумма коэффициентов в уравнении последней стадии бромид-броматометрического титрования кислоты салициловой составляет:

А. 6

Б. 3

В. 5

Г. 9

418. Вещество, образующееся при реакции кислотного гидролиза осальмида, обнаруживают по реакции с раствором:

А. резорцина в щелочной бреде

Б. сульфата меди (II)

В. резорцина в нейтральной среде

Г. растворводного аммиака

419. Укажите, при какой температуре кислота бензойная разлагается до бензола и диоксида углерода:

А. 370 °С

Б. 100 °С

В. 506 °С

Г. 300 °С

420. Какие химические свойства проявляют ароматические кислоты?

А. кислотные

Б. основные

В. амфотерные

Г. верный ответ отсутствует

421. Допустимой примесью в натрия бензоате, является:

А. все ответы верны

Б. хлориды

В. сульфаты

Г. тяжелые металлы

422. Укажите, титрант в ацидиметрическом титровании натрия бензоата:

А. хлороводородная кислота

Б. гидроксид натрия

В. гидроксид калия

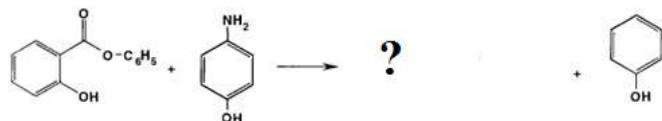
Г. раствор йода

423. Фактор эквивалентности бензойной кислоты при определении методом алкаиметрии:

Исякаева Р.Р.

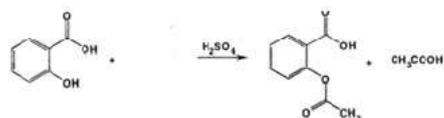
- А. 1
- Б. $\frac{1}{2}$
- В. $\frac{1}{3}$
- Г. $\frac{1}{6}$

424. Какой продукт получается в результате реакции:



- А. осальмид
- Б. ацетилсалициловая кислота
- В. салициламид
- Г. салицилат натрия

425. Пропущенным веществом, является:



- А. уксусный ангидрид
- Б. ацетат натрия
- В. уксусная кислота
- Г. нет верного ответа

426. Качественная реакция на амидную группу в салициламиде:

- А. с едким натром
- Б. с бромом
- В. с серной кислотой
- Г. с хлорида окисного железа

427. Для качественного определения салициловой кислоты используют реакцию с:

- А. раствором хлорида железа
- Б. раствором хлористоводородной кислоты
- В. раствором хлорида бария
- Г. раствором серебра нитрата

428. При установлении доброкачественности осальмида определяют:

- А. п-аминофенол
- Б. свободную салициловую кислоту
- В. крезол
- Г. фенол

429. Какой продукт получается в результате реакции:



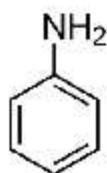
- А. бензойная кислота
- Б. резорцин
- В. салициламид
- Г. салицилат натрия

430. Салициловая кислота с раствором альдегида в присутствии концентрированной серной кислоты образует:

- А. ауриновый краситель
- Б. азокраситель
- В. бензальдегид
- Г. феррипирин

431. Структурной формуле соответствует ЛС:

Исякаева Р.Р.



- А. анилин
- Б. фенол
- В. бензол
- Г. осальмид

432. Укажите, функциональные группы, которые содержат аминфенолы:

- А. фенольный гидроксил и аминогруппу
- Б. спиртовой гидроксил и аминогруппу
- В. альдегидную и карбоксильную группу
- Г. фенольный гидроксил и амидную группу

433. Структурной формуле соответствует ЛС:



- А. п-аминофенол
- Б. о-аминофенол
- В. фенол
- Г. анилин

434. Исходное вещество, используемое в процессе синтеза парацетамола:

- А. п-аминофенол
- Б. изопропилбензол
- В. бензол
- Г. анилин

435. Пропущенным веществом в синтезе парацетамола является:



- А. уксусный ангидрид
- Б. уксусная кислота
- В. ацетат натрия
- Г. салициловая кислота

436. Укажите, функциональные группы, которые содержат парацетамол:

- А. фенольный гидроксил и ацетаминогруппу
- Б. спиртовой гидроксил и аминогруппу
- В. альдегидную и карбоксильную группу
- Г. кето- и амидную группу

437. Качественная цветная реакция на фенольный гидроксил с раствором:

- А. хлорида железа (III)
- Б. нингидрином
- В. гидроксидом натрия
- Г. уксусным ангидридом

438. Реакция парацетамола с раствором дихромата калия и разведенной хлороводородной кислотой основана на образовании:

- А. индофенола
- Б. ауринового красителя
- В. азокрасителя
- Г. бензальдегида

Исякаева Р.Р.

439. Наличие, какой функциональной группы у парацетамола обуславливает проявление восстанавливающих свойств:

- А. фенольный гидроксил
- В. спиртовой гидроксил
- Г. ацетиламиногруппы
- Г. кетогруппы

440. Укажите, реактив применяемый для доказательства восстанавливающих свойств парацетамола:

- А. аммиачный раствор нитрата серебра
- Б. хлорид железа (III)
- В. реактив Марки
- Г. раствор йода

441. Укажите, титрант в ацидиметрическом титровании натрия бензоата:

- А. раствор хлороводородной кислоты
- Б. раствор гидроксида натрия
- В. раствор хлорной кислоты
- Г. раствор йода

442. Идентифицируют после кислотного гидролиза амидную группу в парацетамоле с помощью:

- А. разведенной хлороводородной кислотой
- Б. серной кислотой
- В. раствором гидроксида натрия
- Г. уксусной кислотой

443. Парацетамол вступает в реакцию с диазореактивом за счет наличия в молекуле:

- А. фенольного гидроксида
- Б. спиртового гидроксила
- В. ацетиламиногруппы
- Г. кетогруппы

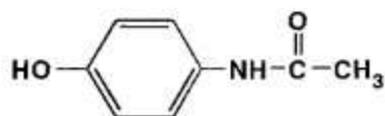
445. Реакция кислотного гидролиза с образованием уксусной кислоты служит для идентификации препарата по функциональному центру:

- А. амидная группа
- Б. спиртового гидроксила
- В. кетонной группы
- Г. фенольного гидроксила

446. Допустимая примесь (в пределах эталона) в парацетамоле, является:

- А. все ответы верны
- Б. сульфаты
- В. тяжелые металлы
- Г. хлориды

447. Структурной формуле соответствует ЛС:



- А. парацетамол
- Б. п-аминофенол
- В. стрептоцид
- Г. новокаин

448. Метод количественного определения парацетамола:

- А. все ответы верны
- Б. нитритометрический
- В. алкалиметрический
- Г. цериметрический

449. От воздействия света при не правильном хранении парацетамола может произойти:

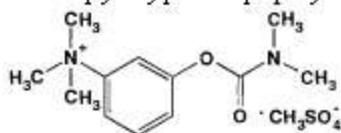
Исякаева Р.Р.

- А. гидролиз и окисление
- Б. восстановление
- В. потеря кристаллизационной воды
- Г. верный ответ отсутствует

450. Фактор эквивалентности парацетамола в нитритометрическом методе:

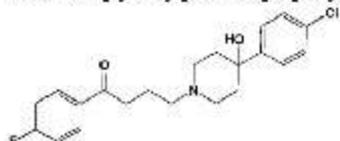
- А. 1
- Б. $\frac{1}{2}$
- В. $\frac{1}{4}$
- Г. $\frac{1}{6}$

451. Структурной формуле соответствует ЛС:



- А. неостигминаметилсульфат
- Б. парацетамол
- В. диметиланилин
- Г. осальмид

452. Структурной формуле соответствует ЛС:



- А. галоперидол
- Б. прозерин
- В. неостигминаметилсульфат
- Г. анилин

453. За счет какого атома или функциональной группы прозерин вступает в реакцию комплексообразования:

- А. четвертичного атома азота
- Б. амидной группы
- В. сложноэфирной группы
- Г. правильный ответ отсутствует

454. После разложения неостигминаметилсульфата сульфат-ион обнаруживают по реакции с раствором:

- А. хлорида бария
- Б. цинкуранилацетата
- В. винной кислоты
- Г. нитрата серебра

455. Метод количественного определения прозерина:

- А. все ответы верны
- Б. йодометрический
- В. спектрофотометрический
- Г. видоизмененный метод Кьельдаля

456. Фактор эквивалентности неостигминаметилсульфата в видоизмененном методе Кьельдаля:

- А. 1
- Б. $\frac{1}{2}$
- В. 2
- Г. $\frac{1}{3}$

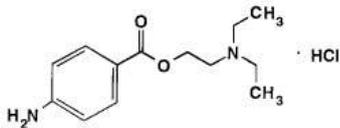
457. При использовании метода рефрактометрии для установления подлинности вещества устанавливают:

- А. показатель преломления

Исякаева Р.Р.

- Б. оптическую плотность
- В. площадь основного пика на хроматограмме
- Г. удельное вращение

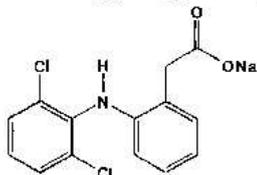
458. В молекуле вещества, формула которого представлена ниже:



отсутствует функциональный центр:

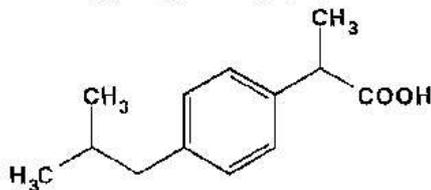
- А. кетогруппа
- Б. первичная ароматическая аминогруппа
- В. третичный атом азот
- Г. верный ответ отсутствует

459. Структурной формуле соответствует ЛС:



- А. натрия диклофенак
- Б. ибупрофен
- В. диметиланилин
- Г. оксафенамид

460. Структурной формуле соответствует ЛС:



- А. ибупрофен
- Б. натрия диклофенак
- В. диметиланилин
- Г. оксафенамид

461. Исходное вещество, используемое в процессе синтеза ибупрофена:

- А. п-изобутилацетофенона
- Б. изопропилбензол
- В. бензол
- Г. хлорангирида бензойной кислоты

462. Исходное вещество, используемое в процессе синтеза диклофенака натрия:

- А. 2,6-дихлорацетанилида
- Б. изопропилбензол
- В. п-изобутилацетофенона
- Г. диметиланилин

463. За счет какой функциональной группы диклофенак натрия вступает в реакцию комплексообразования:

- А. карбоксильной группы
- Б. амидной группы
- В. сложноэфирной группы
- Г. правильный ответ отсутствует

464. Структурной формуле соответствует ЛС:

Исякаева Р.Р.

Б. натрия салицилат

В. натрия бензоат

Г. анилин

474. Свободную карбоксильную группу не содержит:

А. фенолсалицилат

Б. кислота ацетилсалициловая

В. кислота салициловая

Г. кислота бензойная

475. Наличие сложноэфирной группировки характерно для лекарственного средства:

А. фенолсалицилата

Б. натрия салицилата

В. натрия бензоата

Г. фенол

476. Какое лекарственное средство при кислотном гидролизе образует уксусную кислоту?

А. кислота ацетилсалициловая

Б. натрия салицилат

В. фенолсалицилат

Г. натрия бензоат

477. Желчонным лекарственным средством, является:

А. осальмид

Б. кислота ацетилсалициловая

В. салициламид

Г. правильный ответ отсутствует

478. Противовоспалительным, жаропонижающим, болеутоляющим действием обладает:

А. кислота ацетилсалициловая

Б. кислота бензойная

В. кислота салициловая

Г. кислота аскорбиновая

480. Отхаркивающим ЛС, является:

А. натрия бензоат

Б. натрия салицилат

В. кислота ацетилсалициловая

Г. салициламид

481. Применяют в качестве антисептического средства при заболеваниях ЖКТ и как противоглистное средство:

А. тимол

Б. резорцин

В. фенол

Г. кислоту салициловую

482. Применяют в профилактических и лечебных целях при цинге, кровотечениях различной этиологии:

А. аскорбиновую кислоту

Б. глюкозу

В. фенол

Г. тамоксифен

483. Какое ЛС используют в качестве наполнителей при приготовлении таблеток и порошков?

А. сахароза

Б. глюкоза

В. лактоза

Г. натрия бензоат

484. Является антидотом при отравлении тяжелыми металлами:

А. пеницилламин

Исякаева Р.Р.

Б. резорцин

В. глюкоза

Г. метионин

485. Укажите, незаменимую кислоту, фактором роста, широко используется для профилактики и лечения заболеваний, связанных с нарушением обменных процессов, роста и развития:

А. метионин

Б. ацетилцистеин

В. пеницилламин

Г. правильный ответ отсутствует

486. Укажите, аминокислоту, которая оказывает нейротропное действие, являясь медиатором ЦНС, применяется при ослаблении памяти, атеросклероза мозговых сосудов:

А. гамма-аминомасляная кислота

Б. метионин

В. ацетилцистеин

Г. пеницилламин

487. Метод хроматографии основан на:

А. разделении смесей, в котором разделяемые компоненты распределены между двумя фазами

Б. измерении силы тока между погруженными в раствор электродами

В. избирательном поглощении электромагнитного излучения

Г. свойстве вещества вращать плоскость поляризации при прохождении через него поляризованного света

488. В методе спектрофотометрии в ультрафиолетовой (УФ) области измеряют:

А. оптическую плотность

Б. показатель преломления

В. угол вращения

Г. величину силы тока между погруженными в раствор электродами

489. Углом вращения называют:

А. величину отклонения плоскости поляризации при прохождении через испытуемое вещество поляризованного света

Б. отношение скорости света в воздухе к скорости света в испытуемом веществе

В. уменьшение величины интенсивности монохроматического излучения при прохождении через испытуемое вещество

Г. величину интенсивности флуоресцентного света, излучаемого испытуемым веществом в возбужденном состоянии

490. Оптическое вращение - это

А. свойство вещества вращать плоскость поляризации при прохождении через него поляризованного света

Б. избирательное поглощение электромагнитного излучения

В. отношение скорости света в вакууме к скорости света в испытуемом веществе

Г. зависимость величины оптической плотности от концентрации раствора

491. Одним из основных хроматографических параметров является:

А. время удерживания

Б. угол вращения

В. показатель преломления

Г. оптическая плотность

492. Величина R_f , используемая в методе хроматографии в тонком слое сорбента, представляет собой отношение расстояния:

А. пройденного определяемым веществом к расстоянию, пройденному элюентом

Б. пройденного определяемым веществом к расстоянию, пройденному стандартным веществом

В. пройденного стандартным веществом к расстоянию, пройденному определяемым веществом

Г. пройденного элюентом к расстоянию, пройденному определяемым веществом

493. Инфракрасные (ИК) спектры возникают за счет:

А. поглощения электромагнитной энергии при колебаниях ядер атомов в молекулах

Исякаева Р.Р.

Б. отклонения плоскости поляризации при прохождении через испытуемое вещество поляризованного света

В. изменения скорости света в воздухе к скорости света в испытуемом веществе

Г. способности электронов на некоторых орбиталях поглощать кванты света и переходить на более высокие энергетические уровни

494. Оптическая плотность (A) - это

А. логарифм отношения интенсивности монохроматического потока излучения, прошедшего через исследуемый объект, к интенсивности первоначального потока излучения

Б. длина волны, при которой интенсивность поглощения достигает максимума

В. отрицательный десятичный логарифм активности ионов водорода

Г. величина смещение полосы поглощения в сторону длинных волн

495. Максимум поглощения (A_{\max}) – это:

А. длина волны, при которой интенсивность поглощения достигает максимума

Б. логарифм отношения интенсивности монохроматического потока излучения, прошедшего через исследуемый объект, к интенсивности первоначального потока излучения

В. величина смещение полосы поглощения в коротковолновую часть спектра

Г. величина смещение полосы поглощения в сторону длинных волн

496. Структурные элементы, обуславливающие избирательное поглощение электромагнитного излучения, получили название хромофоров, к их числу относятся:

А. азогруппа ($-N=N-$)

Б. гидроксильная группа ($-OH$)

В. аминогруппа ($-NH_2$)

Г. сульфгидрильная группа ($-SH$)

497. Структурные элементы, обуславливающие избирательное поглощение электромагнитного излучения, получили название хромофоров, к их числу относятся:

А. нитрогруппа ($-NO_2$)

Б. аминогруппа ($-NH_2$)

В. гидроксильная группа ($-OH$)

Г. сульфгидрильная группа ($-SH$)

498. Метод поляриметрии может быть использован для подтверждения подлинности (идентификации) лекарственных веществ, содержащих в химической структуре:

А. асимметрические атомы углерода

Б. хромофорные группы

В. ауксохромные группы

Г. атомы галогенов

499. При определении посторонних примесей в фармацевтических субстанциях методом хроматографии в тонком слое сорбента значение R_f используется для:

А. идентификации определяемых примесей

Б. расчета удельного показателя светопоглощения определяемой примеси

В. расчета величины удельного вращения определяемой примеси

Г. расчета количественного содержания определяемых примесей

500. Для определения посторонних примесей в фармацевтических субстанциях используют метод:

А. высокоэффективной жидкостной хроматографии

Б. рефрактометрии

В. спектрометрии в инфракрасной области

Г. поляриметрии

Исякаева Р.Р.

Критерии оценивания тестовых заданий:

Процент результативности (правильных ответов)	Оценка уровня подготовки	
	балл (отметка)	вербальный аналог
90 ÷ 100	5	отлично
80 ÷ 89	4	хорошо
70 ÷ 79	3	удовлетворительно
менее 70	2	неудовлетворительно