

**федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования
Первый Московский государственный медицинский университет им. И.М. Сеченова
Министерства здравоохранения Российской Федерации
(Сеченовский Университет)**

**Институт Фармации им. А.П. Нелюбина
Кафедра фармацевтической и токсикологической химии им. А.П.
Арзамасцева**

Методические материалы по дисциплине:

Основы фармакопейного анализа

основная профессиональная образовательная программа среднего
профессионального образования – программа СПО

33.02.01 Фармация

**ДЕ-1. ГОСУДАРСТВЕННЫЕ ПРИНЦИПЫ И ПОЛОЖЕНИЯ, РЕГЛАМЕНТИРУЮЩИЕ
КАЧЕСТВО ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ.
ОБЩИЕ МЕТОДЫ И ПРИЕМЫ АНАЛИЗА КАЧЕСТВА**

В	001	ГОСУДАРСТВЕННАЯ ФАРМАКОПЕЯ РФ ЯВЛЯЕТСЯ:
О	А	сборником основных стандартов, применяемых в фармакопейном анализе и производстве лекарственных средств
О	Б	сборником основных стандартов, применяемых в производстве лекарственных средств
О	В	сборником методических указаний по анализу лекарственных средств
О	Г	сборником основных стандартов, применяемых в фармакопейном анализе лекарственных средств
В	002	ИСПЫТАНИЕ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ НА ТЕСТ «РАСТВОРИМОСТЬ» ОБЫЧНО ПРОВОДЯТ ПРИ ТЕМПЕРАТУРЕ (ЕСЛИ НЕТ ДРУГИХ УКАЗАНИЙ В ЧАСТНОЙ ФАРМАКОПЕЙНОЙ СТАТЬЕ):
О	А	20°C
О	Б	10°C
О	В	15°C
О	Г	25°C
В	003	В ВОДЕ ОЧИЩЕННОЙ РЕГЛАМЕНТИРУЕТСЯ КОЛИЧЕСТВО ПРИМЕСЕЙ:
О	А	ионов аммония
О	Б	хлоридов
О	В	сульфатов
О	Г	диоксида углерода
В	004	РАСТВОРИМОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ В ГФ XIV ВЫРАЖАЕТСЯ:
О	А	в частях и в условных терминах
О	Б	в условных терминах
О	В	в процентах
О	Г	только в частях
В	005	ЕСЛИ РАСТВОРИМОСТЬ ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА ПО ГФ XIV ХАРАКТЕРИЗУЕТСЯ УСЛОВНЫМ ТЕРМИНОМ, ТО ОПРЕДЕЛЯЮТ:
О	А	примерное количество растворителя (соответственно термину) для растворения 1 г вещества при t = 15–25°C
О	Б	примерное количество растворителя (соответственно термину) для растворения 1 г вещества при фиксированной температуре t = 10°C
О	В	конкретное количественное соотношение лекарственного вещества и растворителя
О	Г	количество грамм молей на литр
В	006	ИСПЫТУЕМУЮ ЖИДКОСТЬ ПО ТРЕБОВАНИЮ ГФ XIV СЧИТАЮТ ПРОЗРАЧНОЙ, ЕСЛИ ОНА:
О	А	по прозрачности не отличается от воды или растворителя, используемого при приготовлении испытуемой жидкости, или выдерживает сравнение с эталоном мутности I

О	Б	по прозрачности не отличается от воды или растворителя, используемого при приготовлении испытуемой жидкости, или выдерживает сравнение с эталоном мутности IV
О	В	по прозрачности не отличается от воды или растворителя, используемого при приготовлении испытуемой жидкости, или выдерживает сравнение с эталоном мутности II
О	Г	по прозрачности не отличается от воды или растворителя, используемого при приготовлении испытуемой жидкости, или выдерживает сравнение с эталоном мутности III
В	007	В АНАЛИЗЕ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ КОЛИЧЕСТВО ОКРАШЕННЫХ СОЕДИНЕНИЙ РЕГЛАМЕНТИРУЕТСЯ С ПОМОЩЬЮ:
О	А	эталонов цветности
О	Б	эталонов мутности
О	В	сравнения с водой
О	Г	сравнения с растворителем
В	008	СОГЛАСНО ГФ XIV, БЕСЦВЕТНЫМИ СЧИТАЮТ ЖИДКОСТИ, ЕСЛИ ИХ ОКРАСКА:
О	А	не отличается от воды (или соответствующего растворителя) или окраска не более интенсивна, чем окраска эталона В₉
О	Б	не отличается от воды (или соответствующего растворителя) или окраска не более интенсивна, чем окраска эталона В ₁
О	В	не отличается от воды (или соответствующего растворителя) или окраска не более интенсивна, чем окраска эталона Y ₁
О	Г	не отличается от воды (или соответствующего растворителя) или окраска не более интенсивна, чем окраска эталона Y ₉
В	009	ПОЯВЛЕНИЕ ОКРАШЕННЫХ ПРИМЕСЕЙ В ЛЕКАРСТВЕННОМ ВЕЩЕСТВЕ ПРИ НЕПРАВИЛЬНОМ ХРАНЕНИИ ГФ XIV РЕГЛАМЕНТИРУЕТ ПУТЕМ СРАВНЕНИЯ ОКРАСКИ С:
О	А	эталоном цветности
О	Б	эталоном мутности
О	В	водой очищенной
О	Г	раствором неизменного при хранении препарата
В	010	СОГЛАСНО ГФ XIV, В ХОДЕ АНАЛИЗА ВОДЫ ОЧИЩЕННОЙ ТРЕБУЕТСЯ ОПРЕДЕЛЕНИЕ КИСЛОТНОСТИ И ЩЕЛОЧНОСТИ:
О	А	по индикатору феноловому красному
О	Б	методом стандартных добавок
О	В	потенциометрическим методом
О	Г	методом градуировочного графика
В	011	ПРИ ДОБАВЛЕНИИ К ВОДЕ ОЧИЩЕННОЙ РАСТВОРА ДИФЕНИЛАМИНА В КОНЦЕНТРИРОВАННОЙ СЕРНОЙ КИСЛОТЕ СИНЕЕ ОКРАШИВАНИЕ ОБРАЗУЕТСЯ ПРИ НАЛИЧИИ ПРИМЕСИ:
О	А	нитратов, нитритов
О	Б	восстанавливающих веществ
О	В	диоксида углерода
О	Г	тяжелых металлов

В	012	ЗНАЧЕНИЕ ВЕЛИЧИНЫ pH ВОДЫ ОЧИЩЕННОЙ ПО ТРЕБОВАНИЯМ ГФ XIV ДОЛЖНО БЫТЬ В ПРЕДЕЛАХ:
О	А	5,0–7,0
О	Б	5,5–8,0
О	В	5,0–7,5
О	Г	5,0–6,0
В	013	ОПРЕДЕЛЕНИЕ КОЛИЧЕСТВА ПРИМЕСИ ИОНОВ АММОНИЯ В ВОДЕ ОЧИЩЕННОЙ ПРОВОДИТСЯ:
О	А	путем сравнения окраски воды очищенной, к которой добавлен реактив Несслера с окраской эталонного раствора на ион аммония, к которому также добавлен реактив Несслера
О	Б	по появлению желтого окрашивания от прибавления реактива Несслера
О	В	путем сравнения окрашивания воды очищенной, к которой добавлен реактив Несслера с водой очищенной
О	Г	по выделению аммиака при взаимодействии с NaOH, который обнаруживают красной лакмусовой бумагой
В	014	ПРИ СТОЯНИИ В ТЕЧЕНИЕ ЧАСА РАВНЫХ ОБЪЕМОВ ВОДЫ ОЧИЩЕННОЙ И РАСТВОРА КАЛЬЦИЯ ГИДРОКСИДА (ИЗВЕСТКОВОЙ ВОДЫ) В ПЛОТНО ЗАКРЫТОЙ ПРОБИРКЕ ПОМУТНЕНИЕ ОБРАЗУЕТСЯ ПРИ НАЛИЧИИ ПРИМЕСИ:
О	А	диоксида углерода
О	Б	ионов тяжелых металлов
О	В	ионов кальция
О	Г	хлорид-ионов
В	015	ПРИ НАЛИЧИИ ПРИМЕСИ ВОССТАНАВЛИВАЮЩИХ ВЕЩЕСТВ В ВОДЕ ОЧИЩЕННОЙ, РАСТВОР КАЛИЯ ПЕРМАНГАТА В ПРИСУТСТВИИ СЕРНОЙ КИСЛОТЫ ПРИ КИПЯЧЕНИИ С ИСПЫТУЕМОЙ ВОДОЙ:
О	А	обесцвечивается
О	Б	образует осадок
О	В	не меняет свой цвет
О	Г	желтеет
В	016	ЕСЛИ В ЧАСТНОЙ ФАРМАКОПЕЙНОЙ СТАТЬЕ КАЧЕСТВО ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА ОПРЕДЕЛЯЮТ ПО ПОКАЗАТЕЛЮ «ЦВЕТНОСТЬ» ИЛИ «ЦВЕТНОСТЬ РАСТВОРА», ТО СЛЕДУЕТ ОБРАТИТЬСЯ К ОФС:
О	А	степень окраски жидкостей
О	Б	прозрачность и степень мутности жидкости
О	В	растворимость
О	Г	спектрофотометрия в ультрафиолетовой и видимой областях
В	017	ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ НЕДОПУСТИМЫХ ПРИМЕСЕЙ В ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВАХ ИСПОЛЬЗУЮТ:
О	А	безэталонный метод
О	Б	эталонный метод
О	В	метод внешнего стандарта
О	Г	метод внутреннего стандарта
В	018	СОГЛАСНО ОФС ЭТАЛОНАМИ МУТНОСТИ СЛУЖАТ:

<input type="radio"/>	А	взвеси из гидразина сульфата и гексаметилентетрамина
<input type="radio"/>	Б	взвеси из кальция хлорида и гексаметилентетрамина
<input type="radio"/>	В	взвеси из гидразина сульфата и едкого натра
<input type="radio"/>	Г	взвесь из белой глины
ПРИ ДОБАВЛЕНИИ К ВОДЕ ОЧИЩЕННОЙ АЗОТНОЙ КИСЛОТЫ РАЗВЕДЕННОЙ И РАСТВОРА СЕРЕБРА НИТРАТА НАБЛЮДАЕТСЯ ОПАЛЕСЦЕНЦИЯ, ЧТО УКАЗЫВАЕТ НА НАЛИЧИЕ ПРИМЕСИ:		
<input type="radio"/>	А	хлоридов
<input type="radio"/>	Б	сульфатов
<input type="radio"/>	В	фосфатов
<input type="radio"/>	Г	нитратов
ПРИМЕСЬ ИОНОВ КАЛЬЦИЯ И МАГНИЯ В ВОДЕ ОЧИЩЕННОЙ ОПРЕДЕЛЯЮТ С:		
<input type="radio"/>	А	индикаторной смесью эриохрома черного Т и натрия эдетата
<input type="radio"/>	Б	натрия кобальтинитритом
<input type="radio"/>	В	магния сульфатом
<input type="radio"/>	Г	натрия нитратом
ПРИМЕСЬ СУЛЬФАТ-ИОНОВ В ВОДЕ ОЧИЩЕННОЙ ОПРЕДЕЛЯЮТ С:		
<input type="radio"/>	А	бария хлоридом
<input type="radio"/>	Б	натрия сульфидом
<input type="radio"/>	В	натрия фосфатом
<input type="radio"/>	Г	аммония хлоридом
ПРИ ДОБАВЛЕНИИ К ВОДЕ ОЧИЩЕННОЙ УКСУСНОЙ КИСЛОТЫ РАЗВЕДЕННОЙ И РАСТВОРА НАТРИЯ СУЛЬФИДА НАБЛЮДАЕТСЯ БУРОЕ ОКРАШИВАНИЕ, ЧТО УКАЗЫВАЕТ НА НАЛИЧИЕ ПРИМЕСИ:		
<input type="radio"/>	А	тяжелых металлов
<input type="radio"/>	Б	сульфат-ионов
<input type="radio"/>	В	хлорид-ионов
<input type="radio"/>	Г	нитрит-ионов
ЕСЛИ РАСТВОРИМОСТЬ ЯВЛЯЕТСЯ ПОКАЗАТЕЛЕМ ЧИСТОТЫ ДЛЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА, ТО ОНА ВЫРАЖАЕТСЯ:		
<input type="radio"/>	А	в частях
<input type="radio"/>	Б	в условных терминах
<input type="radio"/>	В	указывается растворимость 10,0 вещества в 1000 мл воды
<input type="radio"/>	Г	в грамм-эквивалентах на литр
ПРИ РАСТВОРЕНИИ В ВОДЕ КИСЛУЮ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ ДАЕТ:		
<input type="radio"/>	А	цинка сульфат ($ZnSO_4 \cdot 7H_2O$)
<input type="radio"/>	Б	натрия хлорид ($NaCl$)
<input type="radio"/>	В	натрия тиосульфат ($Na_2S_2O_3 \cdot 5H_2O$)
<input type="radio"/>	Г	натрия тетраборат ($Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O$)
ОПРЕДЕЛЕНИЕ ЗНАЧЕНИЯ ВЕЛИЧИНЫ pH ВОДНОГО РАСТВОРА ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА ПРОВОДЯТ, ИСПОЛЬЗУЯ МЕТОДИКИ ОБЩЕЙ ФАРМАКОПЕЙНОЙ СТАТЬИ:		
<input type="radio"/>	025	

<input type="radio"/>	А	ионометрия
<input type="radio"/>	Б	растворимость
<input type="radio"/>	В	испытание на чистоту и допустимые пределы примесей
<input type="radio"/>	Г	степень окраски жидкостей
В 026 ЭТАЛОННЫЕ РАСТВОРЫ ИСПОЛЬЗУЮТСЯ ПРИ АНАЛИЗЕ НА ЧИСТОТУ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ, ЕСЛИ:		
<input type="radio"/>	А	необходимо установить количество примеси, регламентированное ФС
<input type="radio"/>	Б	необходимо установить отсутствие примеси
<input type="radio"/>	В	необходимо обнаружить присутствие примеси
<input type="radio"/>	Г	для определения прозрачности раствора
В 027 ЖЕЛТЫЙ КОЛЛОИДНЫЙ ОСАДОК ОБРАЗУЕТ С СЕРЕБРА НИТРАТОМ В ПРИСУТСТВИИ АЗОТНОЙ КИСЛОТЫ:		
<input type="radio"/>	А	йодид-ион
<input type="radio"/>	Б	хлорид-ион
<input type="radio"/>	В	фосфат-ион
<input type="radio"/>	Г	бромид-ион
В 028 УСТАНОВЛЕНИЕ ОТСУТСТВИЯ ПРИМЕСИ ХЛОРИДОВ В ВОДЕ ОЧИЩЕННОЙ ПО ГФ XIV ПРОВОДИТСЯ:		
<input type="radio"/>	А	по отрицательной реакции с раствором серебра нитрата и азотной кислотой
<input type="radio"/>	Б	сравнением с эталонным раствором на хлориды после проведения реакции
<input type="radio"/>	В	сравнением с эталоном мутности II
<input type="radio"/>	Г	по положительной реакции с раствором серебра нитрата и азотной кислотой
В 029 В АНАЛИЗЕ ЧИСТОТЫ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ КОЛИЧЕСТВО ОКРАШЕННЫХ ПРИМЕСЕЙ ПО ГФ XIV РЕГЛАМЕНТИРУЕТСЯ С ПОМОЩЬЮ:		
<input type="radio"/>	А	эталонов цветности
<input type="radio"/>	Б	эталонов мутности
<input type="radio"/>	В	сравнения с водой
<input type="radio"/>	Г	сравнения с растворителем
В 030 ПОЯВЛЕНИЕ ОКРАШЕННЫХ ПРИМЕСЕЙ В ЛЕКАРСТВЕННОМ ВЕЩЕСТВЕ ПРИ НЕПРАВИЛЬНОМ ХРАНЕНИИ ГФ XIV РЕГЛАМЕНТИРУЕТ ПУТЕМ СРАВНЕНИЯ ОКРАСКИ С:		
<input type="radio"/>	А	эталонами цветности
<input type="radio"/>	Б	эталонами мутности
<input type="radio"/>	В	водой очищенной
<input type="radio"/>	Г	раствором неизменного при хранении препарата
В 031 ДЛЯ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ В 1 МЛ СОДЕРЖИТСЯ:		
<input type="radio"/>	А	20 капель
<input type="radio"/>	Б	10 капель
<input type="radio"/>	В	50 капель
<input type="radio"/>	Г	25 капель
В 032 СОГЛАСНО ГФ XIV, ЕСЛИ ДЛЯ РАСТВОРА НЕ УКАЗАН РАСТВОРИТЕЛЬ, ТО ПОДРАЗУМЕВАЕТСЯ:		
<input type="radio"/>	А	водный раствор

<input type="radio"/>	Б	спиртовой раствор
<input type="radio"/>	В	эфирный раствор
<input type="radio"/>	Г	раствор в воде для инъекций
РАСТВОР МЕДИ СУЛЬФАТА ИМЕЕТ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ:		
<input checked="" type="radio"/>	А	слабокислую
<input type="radio"/>	Б	щелочную
<input type="radio"/>	В	нейтральную
<input type="radio"/>	Г	сильнощелочную
РАСТВОР ЖЕЛЕЗА(II) СУЛЬФАТА ИМЕЕТ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ:		
<input checked="" type="radio"/>	А	слабокислую
<input type="radio"/>	Б	щелочную
<input type="radio"/>	В	нейтральную
<input type="radio"/>	Г	сильнощелочную
ПРИ ПРИГОТОВЛЕНИИ РАСТВОРА ТВЕРДОГО ВЕЩЕСТВА В ВОДЕ 1:20 СЛЕДУЕТ ВЗЯТЬ:		
<input checked="" type="radio"/>	А	1 г вещества и растворителя до получения 20 мл раствора
<input type="radio"/>	Б	1 г вещества и 20 мл растворителя
<input type="radio"/>	В	10 г вещества и 200 мл растворителя
<input type="radio"/>	Г	1 г вещества и воды до получения 20 мл раствора
ТЕРМИН «ТОЧНАЯ НАВЕСКА» ОБОЗНАЧАЕТ:		
<input checked="" type="radio"/>	А	взвешивание на аналитических весах и фиксацию результата для дальнейших расчетов
<input type="radio"/>	Б	отбор навески точно той массы, которая указана в методике
<input type="radio"/>	В	навеску только субстанции и фиксацию результата для дальнейших расчетов
<input type="radio"/>	Г	навеску лекарственной формы и фиксацию результата для дальнейших расчетов
В РАЗДЕЛЕ «ОПИСАНИЕ» ДЛЯ ТВЕРДЫХ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ ПРИВОДИТСЯ:		
<input checked="" type="radio"/>	А	цвет порошка
<input type="radio"/>	Б	растворимость
<input type="radio"/>	В	возможные изменения при неправильном хранении
<input type="radio"/>	Г	пределы количественного содержания вещества
ПРАВИЛА ХРАНЕНИЯ ВОДЫ ОЧИЩЕННОЙ ВКЛЮЧАЮТ СЛЕДУЮЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ:		
<input checked="" type="radio"/>	А	хранят в закрытых ёмкостях не более 3-х суток
<input type="radio"/>	Б	хранят в течение 6 месяцев
<input type="radio"/>	В	хранят в течение 1-го месяца
<input type="radio"/>	Г	хранят в закрытых ёмкостях не более 10 суток
ЕСЛИ УКАЗАНО, ЧТО ФАРМАЦЕВТИЧЕСКАЯ СУБСТАНЦИЯ РАСТВОРИМА В ЖИРНЫХ МАСЛАХ, ТО ОНА РАСТВОРИМА В:		
<input checked="" type="radio"/>	А	оливковом масле
<input type="radio"/>	Б	льняном масле
<input type="radio"/>	В	подсолнечном масле
<input type="radio"/>	Г	минеральном масле

В	040	В РАЗДЕЛЕ ЧАСТНЫХ ФС «ОПИСАНИЕ» ПРИВОДЯТСЯ ДАННЫЕ НА ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА:
О	А	кристаллическое вещество или аморфное
О	Б	растворимость в воде
О	В	растворимость в органических растворителях
О	Г	окраска водного раствора вещества
В	041	РЕАКТИВОМ ДЛЯ ПРИГОТОВЛЕНИЯ ОДНОГО ИЗ ИСХОДНЫХ РАСТВОРОВ ПРИ ПРОВЕДЕНИИ ИСПЫТАНИЯ «ЦВЕТНОСТЬ» ЯВЛЯЕТСЯ:
О	А	$\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
О	Б	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
О	В	KMnO_4
О	Г	CuCl_2
В	042	ВСЛЕДСТВИЕ ГИДРОЛИЗА ПРИ РАСТВОРЕНИИ В ВОДЕ КИСЛУЮ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ ДАЁТ:
О	А	цинка сульфат ($\text{ZnSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$)
О	Б	натрия тиосульфат ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$)
О	В	натрия тетраборат ($\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$)
О	Г	натрия нитрит (NaNO_2)
В	043	ВОДА ОЧИЩЕННАЯ ПРИМЕНЯЕТСЯ В МЕДИЦИНЕ ДЛЯ ПРИГОТОВЛЕНИЯ:
О	А	микстур
О	Б	глазных капель
О	В	растворов для инфузий
О	Г	растворов для инъекций
В	044	РАСТВОР НАТРИЯ ГИДРОКАРБОНАТА ИМЕЕТ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ:
О	А	щелочную
О	Б	нейтральную
О	В	слабокислую
О	Г	сильнощелочную
В	045	РАСТВОР НАТРИЯ НИТРИТА ИМЕЕТ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ:
О	А	щелочную
О	Б	нейтральную
О	В	слабокислую
О	Г	сильнощелочную
В	046	РАСТВОР НАТРИЯ ТЕТРАБОРАТА ИМЕЕТ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ:
О	А	сильнощелочную
О	Б	нейтральную
О	В	слабокислую
О	Г	щелочную
В	047	РАСТВОР НАТРИЯ ХЛОРИДА ИМЕЕТ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ:
О	А	нейтральную
О	Б	слабокислую
О	В	щелочную
О	Г	сильнощелочную

В	048	РАСТВОР НАТРИЯ ТИОСУЛЬФАТА ИМЕЕТ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ:
О	А	щелочную
О	Б	нейтральную
О	В	слабокислую
О	Г	сильнощелочную
В	049	ПРИ РАСТВОРЕНИИ В ВОДЕ ГИДРОЛИЗУ ПОДВЕРГАЕТСЯ:
О	А	меди сульфат пентагидрат
О	Б	натрия хлорид
О	В	натрия сульфат
О	Г	калия йодид
В	050	ЩЕЛОЧНУЮ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ ВОДНОГО РАСТВОРА МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ ИНДИКАТОРОМ:
О	А	фенолфталеином
О	Б	лакмусом синим
О	В	метиловым красным
О	Г	эриохромом черным Г
В	051	КИСЛУЮ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ ВОДНОГО РАСТВОРА МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ С ПОМОЩЬЮ ИНДИКАТОРА:
О	А	метилового оранжевого
О	Б	фенолфталеина
О	В	метиленового синего
О	Г	красного лакмуса
В	052	В АНАЛИЗЕ НА ЧИСТОТУ ВОДЫ ОЧИЩЕННОЙ ОПРЕДЕЛЕНИЕ СОДЕРЖАНИЯ ИОНОВ АММОНИЯ ПРОВОДИТСЯ:
О	А	эталонным методом по реакции с реактивом Несслера
О	Б	по отрицательной реакции с дифениламином
О	В	потенциометрически
О	Г	по реакции с раствором бария хлорида
В	053	В АНАЛИЗЕ ЧИСТОТЫ ВОДЫ ОЧИЩЕННОЙ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ВЕЛИЧИНЫ pH ПРОВОДИТСЯ:
О	А	потенциометрически
О	Б	по индикатору метиловому оранжевому
О	В	с помощью индикаторной бумаги
О	Г	эталонным методом
В	054	АББРЕВИАТУРА «В» СТАНДАРТНОГО РАСТВОРА ДЛЯ ПРИГОТОВЛЕНИЯ ЭТАЛОНОВ ЦВЕТНОСТИ ОЗНАЧАЕТ:
О	А	коричневый
О	Б	красный
О	В	желтый
О	Г	коричнево-желтый
В	055	АББРЕВИАТУРА «ВУ» СТАНДАРТНОГО РАСТВОРА ДЛЯ ПРИГОТОВЛЕНИЯ ЭТАЛОНОВ ЦВЕТНОСТИ ОЗНАЧАЕТ:
О	А	коричнево-желтый
О	Б	коричневый

О	В	красный
О	Г	желтый
В	056	АББРЕВИАТУРА «У» СТАНДАРТНОГО РАСТВОРА ДЛЯ ПРИГОТОВЛЕНИЯ ЭТАЛОНОВ ЦВЕТНОСТИ ОЗНАЧАЕТ:
О	А	желтый
О	Б	коричнево-желтый
О	В	коричневый
О	Г	красный
В	057	АББРЕВИАТУРА «R» СТАНДАРТНОГО РАСТВОРА ДЛЯ ПРИГОТОВЛЕНИЯ ЭТАЛОНОВ ЦВЕТНОСТИ ОЗНАЧАЕТ:
О	А	красный
О	Б	желтый
О	В	коричнево-желтый
О	Г	коричневый
В	058	ГОСУДАРСТВЕННАЯ ФАРМАКОПЕЯ СОДЕРЖИТ:
О	А	введение
О	Б	общие фармакопейные статьи
О	В	фармакопейные статьи на лекарственные средства
О	Г	фармакопейные статьи на лекарственные формы
В	059	СОГЛАСНО ОФС ДЛЯ РАСТВОРИМОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ ИСПОЛЬЗУЮТ РАСТВОРИТЕЛИ РАЗНОЙ ПОЛЯРНОСТИ:
О	А	вода
О	Б	спирт этиловый
О	В	спирт метиловый
О	Г	хлороформ
В	060	В ОБЩИХ ФАРМАКОПЕЙНЫХ СТАТЬЯХ ОПИСАНЫ МЕТОДЫ АНАЛИЗА, ПРИМЕНЯЕМЫЕ ДЛЯ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ:
О	А	физические
О	Б	химические
О	В	биологические
О	Г	физико-химические
В	061	В РАЗДЕЛЕ ЧАСТНЫХ ФС «ОПИСАНИЕ» ПРИВОДЯТСЯ ДАННЫЕ НА ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА:
О	А	кристаллическое вещество или аморфное
О	Б	цвет лекарственного вещества
О	В	возможные изменения под действием факторов окружающей среды
О	Г	гигроскопичность
В	062	В РАЗДЕЛЕ «ОПИСАНИЕ» ДЛЯ ТВЕРДЫХ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ ПРИВОДИТСЯ:
О	А	цвет порошка
О	Б	растворимость
О	В	окраска пламени при внесении в бесцветное пламя горелки
О	Г	возможные изменения при неправильном хранении

В	063	ПРАВИЛА ХРАНЕНИЯ ВОДЫ ОЧИЩЕННОЙ ВКЛЮЧАЮТ СЛЕДУЮЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ:
О	А	хранят в течение 6 месяцев
О	Б	хранят в закрытых ёмкостях не более 3-х суток
О	В	ёмкости для хранения должны быть изготовлены из материалов, не изменяющих свойств воды и защищающих её от инородных частиц и микробиологических загрязнений
О	Г	хранят в течение 1-го месяца
В	064	ЕСЛИ УКАЗАНО, ЧТО СУБСТАНЦИЯ ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА РАСТВОРИМА В ЖИРНЫХ МАСЛАХ, ТО ОНА РАСТВОРИМА В:
О	А	оливковом масле
О	Б	миндальном масле
О	В	апельсиновом масле
О	Г	льняном масле
В	065	ЖИДКОСТЬ СЧИТАЮТ ПРОЗРАЧНОЙ, ЕСЛИ ОНА ПО ПРОЗРАЧНОСТИ НЕ ОТЛИЧАЕТСЯ ОТ:
О	А	воды
О	Б	растворителя, используемого при приготовлении испытуемой жидкости
О	В	эталона I
О	Г	эталона В ₉
В	066	ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ДОПУСТИМЫХ ПРИМЕСЕЙ В ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВАХ ПРОВОДЯТ ИХ КОЛИЧЕСТВЕННУЮ ОЦЕНКУ С ПОМОЩЬЮ ЭТАЛОННЫХ РАСТВОРОВ:
О	А	цветности
О	Б	мутности
О	В	прозрачности
О	Г	содержащих ионы в определенной концентрации
В	067	РЕАКТИВАМИ ДЛЯ ПРИГОТОВЛЕНИЯ ИСХОДНЫХ РАСТВОРОВ ПРИ ПРОВЕДЕНИИ ИСПЫТАНИЯ «ЦВЕТНОСТЬ» ЯВЛЯЮТСЯ:
О	А	FeCl₃ · 6 H₂O
О	Б	CoCl₂ · 6H₂O
О	В	K ₂ Cr ₂ O ₇
О	Г	CuSO₄ · 5H₂O
В	068	ВОДА ОЧИЩЕННАЯ ПРИМЕНЯЕТСЯ В МЕДИЦИНЕ ДЛЯ ПРИГОТОВЛЕНИЯ:
О	А	глазных капель
О	Б	микстур
О	В	отваров
О	Г	растворов для инфузий
В	069	ПРИ РАСТВОРЕНИИ В ВОДЕ ГИДРОЛИЗУ ПОДВЕРГАЮТСЯ:
О	А	соли, образованные сильным основанием и сильной кислотой
О	Б	соли, образованные сильным основанием и слабой кислотой
О	В	соли, образованные слабым основанием и сильной кислотой
О	Г	все растворимые натриевые соли

В	070	ПРИ РАСТВОРЕНИИ В ВОДЕ ГИДРОЛИЗУ ПОДВЕРГАЮТСЯ:
О	А	натрия гидрокарбонат (NaHCO_3)
О	Б	натрия хлорид (NaCl)
О	В	натрия тетраборат ($\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$)
О	Г	цинка сульфат ($\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$)
В	071	ЩЕЛОЧНУЮ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ ВОДНОГО РАСТВОРА МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ ИНДИКАТОРОМ:
О	А	лакмусом синим
О	Б	лакмусом красным
О	В	фенолфталеином
О	Г	метиловым красным
В	072	КИСЛУЮ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ ВОДНОГО РАСТВОРА МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ С ПОМОЩЬЮ ИНДИКАТОРА:
О	А	лакмуса синего
О	Б	лакмуса красного
О	В	фенолфталеина
О	Г	метилового оранжевого
В	073	ВСЛЕДСТВИЕ ГИДРОЛИЗА ПРИ РАСТВОРЕНИИ В ВОДЕ КИСЛУЮ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ ДАЮТ:
О	А	меди сульфат ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$)
О	Б	цинка сульфат ($\text{ZnSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$)
О	В	натрия тиосульфат ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$)
О	Г	натрия тетраборат ($\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$)
В	074	В РАЗДЕЛЕ ЧАСТНЫХ ФС «ОПИСАНИЕ» ПРИВОДЯТСЯ ДАННЫЕ НА ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА:
О	А	форма кристаллов
О	Б	растворимость
О	В	гигроскопичность
О	Г	цвет
В	075	ОПРЕДЕЛЯТЬ ЗНАЧЕНИЕ ВЕЛИЧИНЫ pH ВОДНОГО РАСТВОРА ГФ XIV РЕКОМЕНДУЕТ:
О	А	по индикатору лакмусу синему
О	Б	методом построения градуировочного графика
О	В	методом стандартных добавок
О	Г	потенциометрическим методом
В	076	ИСПЫТУЕМУЮ ЖИДКОСТЬ ПО ТРЕБОВАНИЮ ГФ XIV СЧИТАЮТ ПРОЗРАЧНОЙ, ЕСЛИ ОНА:
О	А	выдерживает испытание с эталоном мутности II
О	Б	по прозрачности не отличается от воды очищенной
О	В	по прозрачности не отличается от воды или растворителя, используемого при приготовлении испытуемой жидкости, или выдерживает сравнение с эталоном мутности I
О	Г	выдерживает испытание с эталоном мутности IV

В	077	ПОЛУЧЕНИЕ ВОДЫ ОЧИЩЕННОЙ ПО ГФ XIV ДОПУСКАЕТСЯ МЕТОДАМИ:	
О	А	фильтрования через бумажные фильтры	
О	Б	дистилляции	
О	В	ионного обмена	
О	Г	обратного осмоса	
078 ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПРИМЕСЕЙ В ВОДЕ ОЧИЩЕННОЙ В СООТВЕТСТВИИ С ТРЕБОВАНИЯМИ ПРОВОДЯТ:			
1)	ионы SO_4^{2-} , Cl^- , Ca^{2+}	примеси должны отсутствовать, реакции на них должны быть отрицательны	
2)	ионы аммония	примесь регламентируется, проводится сравнение с эталоном	
3)	нитраты, нитриты	примеси должны отсутствовать, реакции на них должны быть отрицательны	
4)	восстанавливающие вещества	не должно быть обесцвечивания раствора калия перманганата в среде серной кислоты при кипячении	
079 В АНАЛИЗЕ НА ЧИСТОТУ ВОДЫ ОЧИЩЕННОЙ ПРОВОДИТСЯ:			
1)	определение величины рН	потенциометрически	
2)	определение содержания ионов NH_4^+	эталонным методом по реакции с реактивом несслера	
3)	определение сухого остатка	выпариванием 100 мл H_2O взвешиванием остатка	
4)	определение отсутствия нитратов, нитритов	по отрицательной реакции с дифениламином	
080 АББРЕВИАТУРА СТАНДАРТНЫХ РАСТВОРОВ ДЛЯ ПРИГОТОВЛЕНИЯ ЭТАЛОНОВ ЦВЕТНОСТИ ОЗНАЧАЕТ:			
1)	В	коричневый	
2)	ВУ	коричнево-желтый	
3)	У	желтый	
4)	R	красный	
081 ПОДВЕРГАЮТСЯ ГИДРОЛИЗУ ПРИ РАСТВОРЕНИИ В ВОДЕ И ДАЮТ РЕАКЦИЮ СРЕДЫ:			
1)	натрия тиосульфат ($Na_2S_2O_3 \cdot 5H_2O$)	нейтральную, не подвергается гидролизу	
2)	натрия гидрокарбонат ($NaHCO_3$)	щелочную	
3)	меди сульфат	слабокислую	
4)	натрия тетраборат	сильнощелочную	
082 РЕАКЦИЮ СРЕДЫ ВОДНОГО РАСТВОРА МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ С ПОМОЩЬЮ ИНДИКАТОРА:			
1)	слабощелочную	лакмуса красного	
2)	сильнощелочную	фенолфталеина	
3)	слабокислую	лакмуса синего	
4)	сильнокислую	метилового оранжевого	

ДЕ-2. РЕАКЦИИ ПОДЛИННОСТИ (ОБЩАЯ ФАРМАКОПЕЙНАЯ СТАТЬЯ)

В	083	ПОДЛИННОСТЬ ИОНА АММОНИЯ В РАСТВОРАХ СОЛЕЙ СОГЛАСНО ГФ XIV ОПРЕДЕЛЯЮТ С РЕАКТИВОМ:
О	А	натрия гидроксидом
О	Б	серной кислотой
О	В	хлористоводородной кислотой
О	Г	магния сульфатом
В	084	ОБРАЗОВАНИЕ ХАРАКТЕРНОГО ЗАПАХА ЭТИЛАЦЕТАТА ЯВЛЯЕТСЯ ДОКАЗАТЕЛЬСТВОМ НАЛИЧИЯ:
О	А	ацетат-иона
О	Б	бензоат-иона
О	В	карбонат-иона
О	Г	цитрат-иона
В	085	ОБРАЗОВАНИЕ РОЗОВО-ЖЕЛТОГО ОСАДКА ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ ЛЕКАРСТВЕННОГО СРЕДСТВА С РАСТВОРОМ ЖЕЛЕЗА(III) ХЛОРИДА СВИДЕТЕЛЬСТВУЕТ О ПРИСУТСТВИИ:
О	А	бензоат-иона
О	Б	тарtrat-иона
О	В	цитрат-иона
О	Г	ацетат-иона
В	086	ЕСЛИ СОЛЬ ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА, СМОЧЕННАЯ ХЛОРИСТОВОДОРОДНОЙ КИСЛОТОЙ И ВНЕСЕННАЯ В БЕСЦВЕТНОЕ ПЛАМЯ, ОКРАШИВАЕТ ЕГО В КИРПИЧНО-КРАСНЫЙ ЦВЕТ, ТО ЭТО КАТИОН:
О	А	кальция
О	Б	натрия
О	В	железа(II)
О	Г	калия
В	087	ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ РАСТВОРА СОЛИ ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА С РАСТВОРОМ НАТРИЯ СУЛЬФИДА ОБРАЗУЕТСЯ БЕЛЫЙ ОСАДОК, НЕ РАСТВОРИМЫЙ В УКСУСНОЙ КИСЛОТЕ РАЗВЕДЕННОЙ И ЛЕГКО РАСТВОРИМЫЙ В ХЛОРИСТОВОДОРОДНОЙ КИСЛОТЕ РАЗВЕДЕННОЙ, ЧТО ДОКАЗЫВАЕТ ПРИСУТСТВИЕ КАТИОНА:
О	А	цинка
О	Б	натрия
О	В	железа(III)
О	Г	свинца
В	088	РЕАКТИВ ДЛЯ ОБНАРУЖЕНИЯ СУЛЬФАТ-ИОНА В СОЛЯХ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ:
О	А	бария хлорид
О	Б	натрия нитрит
О	В	серебра нитрат
О	Г	железа(III) хлорид
В	089	СОГЛАСНО ГФ XIV ДЛЯ ОБНАРУЖЕНИЯ БРОМИД-ИОНА В РАСТВОРАХ СОЛЕЙ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ ИСПОЛЬЗУЮТ:

<input type="radio"/>	А	хлорамин
<input type="radio"/>	Б	натрия нитрит
<input type="radio"/>	В	железа(III) хлорид
<input type="radio"/>	Г	калия перманганат
СОГЛАСНО ГФ XIV РЕАКЦИЮ ОБРАЗОВАНИЯ АЗОКРАСИТЕЛЯ ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ, СОДЕРЖАЩИХ:		
<input type="radio"/>	А	первичную ароматическую аминогруппу
<input type="radio"/>	Б	третичный алифатический атом азота
<input type="radio"/>	В	карбоксильную группу
<input type="radio"/>	Г	альдегидную группу
КАТИОН МАГНИЯ В СОЛЯХ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ ОПРЕДЕЛЯЕТСЯ ПРИ ПОМОЩИ РЕАКТИВА:		
<input type="radio"/>	А	натрия фосфата
<input type="radio"/>	Б	натрия нитрита
<input type="radio"/>	В	натрия сульфида
<input type="radio"/>	Г	натрия гидроксида
СОГЛАСНО ГФ XIV КАТИОН КАЛЬЦИЯ В СОЛЯХ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ ОПРЕДЕЛЯЮТ ПРИ ПОМОЩИ:		
<input type="radio"/>	А	аммония оксалата
<input type="radio"/>	Б	аммония гидроксида
<input type="radio"/>	В	аммония хлорида
<input type="radio"/>	Г	аммония сульфата
ПРИ НАГРЕВАНИИ ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА С СЕРНОЙ КИСЛОТОЙ КОНЦЕНТРИРОВАННОЙ ВЫДЕЛЯЮТСЯ ФИОЛЕТОВЫЕ ПАРЫ, ЧТО СВИДЕТЕЛЬСТВУЕТ О ПРИСУТСТВИИ:		
<input type="radio"/>	А	йодид-иона
<input type="radio"/>	Б	хлорид-иона
<input type="radio"/>	В	бромид-иона
<input type="radio"/>	Г	сульфат-иона
ОБРАЗОВАНИЕ ЖЕЛТОГО КРИСТАЛЛИЧЕСКОГО ОСАДКА ПРИ ДОБАВЛЕНИИ К РАСТВОРУ ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА НАТРИЯ КОБАЛЬТИНИТРИТА УКАЗЫВАЕТ НА ПРИСУТСТВИЕ КАТИОНА:		
<input type="radio"/>	А	калия
<input type="radio"/>	Б	натрия
<input type="radio"/>	В	кальция
<input type="radio"/>	Г	магния
ПОЯВЛЕНИЕ КРАСНОГО ОКРАШИВАНИЯ ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА С РАСТВОРОМ АММОНИЯ ТИОЦИАНАТА УКАЗЫВАЕТ НА ПРИСУТСТВИЕ КАТИОНА:		
<input type="radio"/>	А	железа(III)
<input type="radio"/>	Б	висмута
<input type="radio"/>	В	калия
<input type="radio"/>	Г	кальция
ОБЩЕЙ РЕАКЦИЕЙ НА НАТРИЯ ГИДРОКАРБОНАТ И ЛИТИЯ		

		КАРБОНАТ ЯВЛЯЕТСЯ ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С:
О	А	хлористоводородной кислотой
О	Б	раствором натрия гидроксида
О	В	раствором аммиака
О	Г	раствором серебра нитрата
В 097 ХЛОРИД-ИОНЫ ОБНАРУЖИВАЮТ ПО РЕАКЦИИ С:		
О	А	раствором серебра нитрата в присутствии азотной кислоты
О	Б	водным раствором серебра нитрата
О	В	раствором серебра нитрата в присутствии аммиака
О	Г	раствором серебра нитрата в присутствии серной кислоты
В 098 БЕЛЫЙ ОСАДОК С РАСТВОРОМ БАРИЯ ХЛОРИДА В ПРИСУТСТВИИ ХЛОРИСТОВОДОРОДНОЙ КИСЛОТЫ ДАЕТ:		
О	А	сульфат-ион
О	Б	нитрат-ион
О	В	фосфат-ион
О	Г	сульфид-ион
В 099 ПРИ ДОБАВЛЕНИИ К РАСТВОРУ ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА РАСТВОРА ХЛОРАМИНА, ХЛОРИСТОВОДОРОДНОЙ КИСЛОТЫ РАЗВЕДЕННОЙ И ХЛОРОФОРМА ПРИ ВЗБАТЫВАНИИ ХЛОРОФОРМНЫЙ СЛОЙ ОКРАШИВАЕТСЯ В ЖЕЛТО-БУРЫЙ ЦВЕТ. ДАННЫМ ЛЕКАРСТВЕННЫМ ВЕЩЕСТВОМ ЯВЛЯЕТСЯ:		
О	А	натрия бромид
О	Б	калия йодид
О	В	натрия хлорид
О	Г	натрия фторид
В 100 ПРИ ДОБАВЛЕНИИ К РАСТВОРУ ЛЕКАРСТВЕННОГО ВЕЩЕСТВА РАСТВОРА ВИННОКАМЕННОЙ КИСЛОТЫ И НАТРИЯ АЦЕТАТА ПОСТЕПЕННО ВЫПАДАЕТ БЕЛЫЙ КРИСТАЛЛИЧЕСКИЙ ОСАДОК, РАСТВОРИМЫЙ В РАЗВЕДЕННЫХ МИНЕРАЛЬНЫХ КИСЛОТАХ И ЩЕЛОЧАХ. ДАННЫМ ЛЕКАРСТВЕННЫМ СРЕДСТВОМ ЯВЛЯЕТСЯ:		
О	А	калия хлорид
О	Б	натрия фторид
О	В	хлористоводородная кислота разведенная
О	Г	натрия бромид
В 101 РЕАКЦИЮ НА БРОМИД-ИОНЫ С ОКИСЛИТЕЛЕМ ХЛОРАМИНОМ Б ПРОВОДЯТ:		
О	А	в кислой среде (НСl)
О	Б	в нейтральной среде
О	В	в щелочной среде
О	Г	при охлаждении и потирании стенок пробирки стеклянной палочкой
В 102 ОБЩИМ РЕАКТИВОМ, ПРИМЕНЯЕМЫМ ДЛЯ ИДЕНТИФИКАЦИИ ЦИНКА СУЛЬФАТА И ВИСМУТА НИТРАТА ОСНОВНОГО, ЯВЛЯЕТСЯ:		
О	А	натрия сульфид
О	Б	аммония гидроксид
О	В	калия йодид
О	Г	натрия гидроксид

В	103	БЕСЦВЕТНОЕ ПЛАМЯ ГОРЕЛКИ ОКРАШИВАЕТСЯ В КИРПИЧНО-КРАСНЫЙ ЦВЕТ ПРИ ВНЕСЕНИИ В НЕГО:
О	А	кальция хлорида
О	Б	калия хлорида
О	В	натрия хлорида
О	Г	магния сульфата
В	104	С РАСТВОРОМ КАЛИЯ ЙОДИДА ВНАЧАЛЕ ОБРАЗУЕТ ЧЕРНЫЙ ОСАДОК, А ПРИ ДОБАВЛЕНИИ ИЗБЫТКА РЕАКТИВА – ЖЕЛТОВАТО-ОРАНЖЕВЫЙ РАСТВОР КАТИОН:
О	А	висмута
О	Б	меди
О	В	цинка
О	Г	железа(III)
В	105	ЖЕЛЕЗА(III) ХЛОРИД НЕ ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ ОБНАРУЖЕНИЯ:
О	А	сульфат-ионов
О	Б	салицилат-ионов
О	В	бензоат-ионов
О	Г	ацетат-ионов
В	106	НЕ ОКРАШИВАЕТ ПЛАМЯ ГОРЕЛКИ КАТИОН:
О	А	магния
О	Б	калия
О	В	натрия
О	Г	кальция
В	107	НАТРИЯ СУЛЬФИД ЯВЛЯЕТСЯ РЕАКТИВОМ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ КАТИОНА:
О	А	цинка
О	Б	кальция
О	В	магния
О	Г	натрия
В	108	СОГЛАСНО ГФ XIV С ПОМОЩЬЮ СЕРЕБРА НИТРАТА В ПРИСУТСТВИИ АЗОТНОЙ КИСЛОТЫ РАЗВЕДЕННОЙ ОБНАРУЖИВАЮТ:
О	А	йодид-ионы
О	Б	карбонат-ионы
О	В	сульфит-ионы
О	Г	фосфат-ионы
В	109	ПРИ ДОБАВЛЕНИИ ДИФЕНИЛАМИНА К ЛЕКАРСТВЕННОМУ ВЕЩЕСТВУ ОБРАЗОВАЛОСЬ СИНЕЕ ОКРАШИВАНИЕ, ЧТО ЯВЛЯЕТСЯ ПОЛОЖИТЕЛЬНОЙ РЕАКЦИЕЙ НА:
О	А	нитрит-ионы
О	Б	хлорид-ионы
О	В	сульфит-ионы
О	Г	салицилат-ионы

В	110	ОТЛИЧИТЬ НИТРИТ-ИОН ОТ НИТРАТ-ИОНА В СОЛЯХ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ МОЖНО С ПОМОЩЬЮ:
О	А	серной кислоты разведенной
О	Б	дифениламина
О	В	железа(III) хлорида
О	Г	натрия гидроксида
В	111	ИОН КАЛИЯ ОКРАШИВАЕТ ПЛАМЯ ГОРЕЛКИ В:
О	А	фиолетовый цвет
О	Б	желтый цвет
О	В	кирпично-красный цвет
О	Г	кармино-красный цвет
В	112	КАТИОН НАТРИЯ ОКРАШИВАЕТ БЕСЦВЕТНОЕ ПЛАМЯ ГОРЕЛКИ В:
О	А	желтый цвет
О	Б	фиолетовый цвет
О	В	кирпично-красный цвет
О	Г	карминово-красный цвет
В	113	НА КАТИОН НАТРИЯ ПРОВОДЯТ РЕАКЦИЮ С:
О	А	калия пирометанатом
О	Б	аммония оксалатом
О	В	виннокаменной кислотой
О	Г	натрия сульфидом
В	114	ИДЕНТИФИКАЦИЮ КАТИОНА КАЛИЯ ПРОВОДЯТ РЕАКЦИЕЙ С:
О	А	виннокаменной кислотой
О	Б	аммония роданидом
О	В	натрия сульфидом
О	Г	аммония оксалатом
В	115	ХЛОРИД СЕРЕБРА ПРЕДСТАВЛЯЕТ СОБОЙ:
О	А	белый творожистый осадок
О	Б	белый с желтоватым оттенком осадок
О	В	желтый осадок
О	Г	окрашенный раствор
В	116	ЙОДИД СЕРЕБРА ПРЕДСТАВЛЯЕТ СОБОЙ:
О	А	желтый осадок
О	Б	белый творожистый осадок
О	В	белый с желтоватым оттенком осадок
О	Г	окрашенный раствор
В	117	БРОМИД СЕРЕБРА ПРЕДСТАВЛЯЕТ СОБОЙ:
О	А	белый с желтоватым оттенком осадок
О	Б	белый творожистый осадок
О	В	желтый осадок
О	Г	окрашенный раствор
В	118	ЖЕЛЕЗА(III) ХЛОРИД ИСПОЛЬЗУЮТ ДЛЯ ОБНАРУЖЕНИЯ:
О	А	ацетат-ионов
О	Б	бензоат-ионов

<input type="radio"/>	В	салицилат-ионов
<input type="radio"/>	Г	сульфат-ионов
В 119 ПЛАМЯ ГОРЕЛКИ ОКРАШИВАЮТ:		
<input type="radio"/>	А	магния
<input type="radio"/>	Б	натрия
<input type="radio"/>	В	свинца
<input type="radio"/>	Г	калия
В 120 НАТРИЯ СУЛЬФИД ЯВЛЯЕТСЯ РЕАКТИВОМ ДЛЯ ПОДТВЕРЖДЕНИЯ ПОДЛИННОСТИ КАТИОНОВ:		
<input type="radio"/>	А	висмута
<input type="radio"/>	Б	кальция
<input type="radio"/>	В	цинка
<input type="radio"/>	Г	магния
В 121 СОГЛАСНО ГФ XIV С ПОМОЩЬЮ СЕРЕБРА НИТРАТА В ПРИСУТСТВИИ АЗОТНОЙ КИСЛОТЫ РАЗВЕДЕННОЙ ОБНАРУЖИВАЮТ:		
<input type="radio"/>	А	сульфит-ионы
<input type="radio"/>	Б	хлорид-ионы
<input type="radio"/>	В	бромид-ионы
<input type="radio"/>	Г	йодид-ионы
В 122 СОГЛАСНО ГФ XIV ДЛЯ ПОЛУЧЕНИЯ АЗОКРАСИТЕЛЯ ИСПОЛЬЗУЮТ:		
<input type="radio"/>	А	натрия нитрит
<input type="radio"/>	Б	хлористоводородную кислоту
<input type="radio"/>	В	β(бета)-нафтол
<input type="radio"/>	Г	натрия ацетат
В 123 ПРИ ДОБАВЛЕНИИ ДИФЕНИЛАМИНА К ЛЕКАРСТВЕННОМУ ВЕЩЕСТВУ ОБРАЗОВАЛОСЬ СИНЕЕ ОКРАШИВАНИЕ, ЧТО ЯВЛЯЕТСЯ ПОЛОЖИТЕЛЬНОЙ РЕАКЦИЕЙ НА:		
<input type="radio"/>	А	сульфид-ионы
<input type="radio"/>	Б	нитрат-ионы
<input type="radio"/>	В	нитрит-ионы
<input type="radio"/>	Г	салицилат-ионы
В 124 ОТЛИЧИТЬ НИТРИТ-ИОН ОТ НИТРАТ-ИОНА В СОЛЯХ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ВЕЩЕСТВ МОЖНО С ПОМОЩЬЮ:		
<input type="radio"/>	А	антипирина (феназона)
<input type="radio"/>	Б	серной кислоты разведенной
<input type="radio"/>	В	дифениламина
<input type="radio"/>	Г	хлороводородной кислоты разведенной
125	ВЫБЕРИТЕ ПАРЫ СООТВЕТСТВИЯ «ГАЛОГЕНИД – ЦВЕТ ОСАДКА»:	
1)	бромид серебра	желтоватый
2)	хлорид серебра	белый
3)	йодид серебра	желтый
126	ВЫБЕРИТЕ ПАРЫ СООТВЕТСТВИЯ «КАТИОН – ОКРАШИВАНИЕ ПЛАМЕНИ»:	

1)	катион натрия	желтый цвет
2)	катион калия	фиолетовый цвет
3)	катион лития	карминово-красный цвет
4)	катион кальция	кирпично-красный цвет

ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН
ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ

Сертификат: 00D9618CDA5DBFCD6062289DA9541BF88C
Владелец: Глыбочко Петр Витальевич
Действителен: с 13.09.2022 до 07.12.2023