Кафедра фармацевтической и токсикологической химии КОНТРОЛЬНО-ИЗМЕРИТЕЛЬНЫЕ СРЕДСТВА

1стр. из 2

КОНТРОЛЬНО-ИЗМЕРИТЕЛЬНЫЕ СРЕДСТВА

Вопросы программы для рубежного контроля 1

Код дисциплины OMIALS 1211

Название дисциплины Общие методы исследования

и анализ лекарственных средств

 Название и шифр ОП
 6В10106 - «Фармация»

 Объем учебных
 120 часов/4 кредитов

часов/кредитов:

Составители:

ст.преподаватель Каракулова А.Ш.

Заведующий кафедрой:

O. Open

Ордабаева С.К.

Рубежный контроль 1 Общие методы исследования и анализ лекарственных средств Учебный гол: 2023-2024

- 1. Введение в фармацевтическую химию. Общие фармакопейные методы исследования ЛС по показателям качества: описание, растворимость, идентификация ЛП по катионам и анионам, качественным реакциям и функциональным группам.
- 2. Государственные принципы и положения, регламентирующие качество лекарственных средств.
- 3. Общие фармакопейные методы исследования ЛС по показателям качества: pH среды, кислотности или щелочности, прозрачности и цветности, примеси органических и восстанавливающих веществ, зола, остаточные растворители, летучие вещества, микробиологическая чистота, потеря в массе при высушивании.
- 4. Общие принципы и методы идентификации лекарственных средств.
- 5. Идентификация ЛС по физическим свойствам и константам.
- 6. Идентификация ЛС инструментальными методами.
- 7. Фармакопейные испытания на наиболее часто встречающиеся примеси (хлориды, сульфаты и т.п.). Родственные примеси.
- 8. Испытания ЛС на чистоту по показателям качества: определение воды в ЛС и летучих веществ.
- 9. Остаточные количества органических растворителей; микробиологическая чистота для нестерильных ЛС; стерильность.
- 10. Класификация и номенклатура неорганических ЛС. Получение, физические, химические, фармакологические свойства неорганических ЛС производных элементов VIII группы (соединения железа, платины, гадолиния) VII группы (йод, хлороводородная кислота, соединения фторидов, хлоридов, бромидов, йоди-дов) периодической системы Д.И.Менделеева. Требования к качеству, методы анализа.
- 11. Класификация и номенклатура неорганических ЛС. Получение, физические, химические, фармакологические свойства неорганических ЛС производных элементов VI группы (кислород, вода, препараты перекиси водорода, соединения серы) V группы (доноры азота нитрит натрия; соединения висмута) периодической системы Д.И.Менделеева. Требования к качеству, методы анализа.
- 12. Химические методы ко-личественного анализа ЛС. Титриметрические методы: кислотно-основное титрование в водных средах, окислительно-восстановительное (перманганатометрия, йодометрия, броматометрия и др.) комплексонометрия, нитритометрия.
- 13. Физические и физико-химические методы анализа. Оптические методы: абсорбционная спектрофотометрия в ультрафиолетовой и видимой областях спектра, ИК-спектроскопия, фотометрия в видимой области спектра, рефрактометрия, хроматографические методы: тонкослойная хроматография (ТСХ), высокоэффективная жидкостная хроматография (ВЭЖХ).

OŃTÚSTIK QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ	SKMA -1979- 	SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY AO «Южно-Казахстанская медицинская акад	емия»
Кафедра фармацевтической и токсикологической химии		044-55/	
КОНТРОЛЬНО-ИЗМЕРИТЕЛЬНЫЕ СРЕДСТВА		4стр. из 2	

14. Физические, химические свойства, общие, частные методы анализа, требования к качеству. Применение в медицине. Йод и его спиртовые растворы. Хлороводородная кислота. Соединения хлоридов, бромидов, йодидов: натрия хлорид, калия хлорид, калия бромид, калия йодид

Кафедра фармацевтической и токсикологической химии КОНТРОЛЬНО-ИЗМЕРИТЕЛЬНЫЕ СРЕДСТВА 044-55/ 5стр. из 2

КОНТРОЛЬНО-ИЗМЕРИТЕЛЬНЫЕ СРЕДСТВА

Вопросы программы для рубежного контроля 2

Код дисциплины OMIALS 1211

Название дисциплины Общие методы исследования

и анализ лекарственных средств

Название и шифр ОП 6В10106 - «Фармация» Объем учебных 120 часов/4 кредитов

часов/кредитов:

Курс и семестр изучения 1/2

Составитель: ст.преподаватель Каракулова А.Ш.

Заведующий кафедрой: Ордабаева С.К.

Кафедра фармацевтической и токсикологической химии контрольно-измерительные средства 044-55/ 6стр. из 2

Рубежный контроль 2 Общие методы исследования и анализ лекарственных средств

1. Физические, химические свойства, общие, частные методы анализа, требования к качеству. Применение в медицине. Вода высокоочищенная, для инъекций, очищенная. Лекарственные препараты перекиси водорода: водорода пероксида 30%, водорода пероксид 3%, магния пероксид, гидроперит.

Учебный год: 2024-2025

Соединения серы: натрия тиосульфат

2. Физические, химические свойства, общие, частные методы анализа, требования к качеству. Применение в медицине. Фармакопейный анализ ЛС, производных IV группы периодической системы Д.И.Менделеева.

Карбонаты и гидрокарбонаты: натрия гидрокарбонат, лития карбонат.

- 3. Физические, химические свойства, общие, частные методы анализа, требования к качеству. Применение в медицине. Соединения магния: магния сульфат, магния оксид, магния гидроксид.
- 4. Соединения кальция: кальция хлорид, кальция карбонат, кальция суль-фат жженый. Бария сульфат для рентгеноскопии.
- 5. Элементный анализ ЛС. Определение азота в органических соединениях метолом Къельдаля.
- 6. Связь химической структуры с фармакологическим действием в сравнительной оценке физических и химических свойств. Источники получения, показатели качества по физическим свойствам, химические, фармакологические свойства ЛС галогенопроизводных органических соединений. Требования к качеству и методы анализа. Хлороформ, йодоформ.
- 7. Требования к качеству и методы анализа ЛС спиртов и их эфиров. Спирт этиловый, глицерол.
- 8. Анализ лекарственных средств альдегидов и их производных. Раствор формальдегида, гексаметилентетрамин, хлоралгидрат.
- 9. Идентификация органических лекарственных веществ по функциональным группам.
- 10. Анализ ЛС карбоновых кислот, производных ненасыщенных полиокси- пактонов. Кальция глюконат, кальция лактат, калия ацетат, натрия цитрат, натрия вальпроат. Кислота аскорбиновая.

 Кафедра фармацевтической и токсикологической химии
 044-55/

 КОНТРОЛЬНО-ИЗМЕРИТЕЛЬНЫЕ СРЕДСТВА
 7стр. из 2

КОНТРОЛЬНО-ИЗМЕРИТЕЛЬНЫЕ СРЕДСТВА

Вопросы программы для промежуточной аттестации

Код дисциплины ОМІALS 1211

Название дисциплины Общие методы исследования

и анализ лекарственных средств

Название и шифр ОП 6В10106 - «Фармация» Объем учебных 120 часов/4 кредитов

часов/кредитов:

Составитель: ст.преподаватель Каракулова А.Ш.

Заведующий кафедрой: Ордабаева С.К.

Кафедра фармацевтической и токсикологической химии КОНТРОЛЬНО-ИЗМЕРИТЕЛЬНЫЕ СРЕДСТВА 044-55/ 9стр. из 2

Вопросы программы для промежуточной аттестации

- 1. Введение в фармацевтическую химию. Общие фармакопейные методы исследования ЛС по показателям качества: описание, растворимость, идентификация ЛП по катионам и анионам, качественным реакциям и функциональным группам.
- 2. Государственные принципы и положения, регламентирующие качество лекарственных средств.
- 3. Общие фармакопейные методы исследования ЛС по показателям качества: pH среды, кислотности или щелочности, прозрачности и цветности, примеси органических и восстанавливающих веществ, зола, остаточные растворители, летучие вещества, микробиологическая чистота, потеря в массе при высушивании.
- 4. Общие принципы и методы идентификации лекарственных средств.
- 5. Идентификация ЛС по физическим свойствам и константам.
- 6. Идентификация ЛС инструментальными методами.
- 7. Фармакопейные испытания на наиболее часто встречающиеся примеси (хлориды, сульфаты и т.п.). Родственные примеси.
- 8. Испытания ЛС на чистоту по показателям качества: определение воды в ЛС и летучих веществ.
- 9. Остаточные количества органических растворителей; микробиологическая чистота для нестерильных ЛС; стерильность.
- 10. Класификация и номенклатура неорганических ЛС. Получение, физические, химические, фармакологические свойства неорганических ЛС производных элементов VIII группы (соединения железа, платины, гадолиния) VII группы (йод, хлороводородная кислота, соединения фторидов, хлоридов, бромидов, йоди-дов) периодической системы Д.И.Менделеева. Требования к качеству, методы анализа.
- 11. Класификация и номенклатура неорганических ЛС. Получение, физические, химические, фармакологические свойства неорганических ЛС производных элементов VI группы (кислород, вода, препараты перекиси водорода, соединения серы) V группы (доноры азота нитрит натрия; соединения висмута) периодической системы Д.И.Менделеева. Требования к качеству, методы анализа.
- 12. Химические методы ко-личественного анализа ЛС. Титриметрические методы: кислотно-основное титрование в водных средах, окислительно-восстановительное (перманганатометрия, йодометрия, броматометрия и др.) комплексонометрия, нитритометрия.
- 13. Физические и физико-химические методы анализа. Оптические методы: абсорбционная спектрофотометрия в ультрафиолетовой и видимой областях спектра, ИК-спектроскопия, фотометрия в видимой области спектра, рефрактометрия, хроматографические методы: тонкослойная хроматография (ТСХ), высокоэффективная жидкостная хроматография (ВЭЖХ).
- 14. Физические, химические свойства, общие, частные методы анализа, требования к качеству. Применение в медицине. Йод и его спиртовые растворы.

Хлороводородная кислота. Соединения хлоридов, бромидов, йодидов: натрия хлорид, калия хлорид, натрия бромид, калия бромид, натрия йодид, калия йодид 15. Физические, химические свойства, общие, частные методы анализа, требования к качеству. Применение в медицине. Вода высокоочищенная, для инъекций, очищенная. Лекарственные препараты перекиси водорода: водорода пероксида 30%, водорода пероксид 3%, магния пероксид, гидроперит.

10стр. из 2

Соединения серы: натрия тиосульфат

16. Физические, химические свойства, общие, частные методы анализа, требования к качеству. Применение в медицине. Фармакопейный анализ ЛС, производных IV группы периодической системы Д.И.Менделеева.

Карбонаты и гидрокарбонаты: натрия гидрокарбонат, лития карбонат.

- 17. Физические, химические свойства, общие, частные методы анализа, требования к качеству. Применение в медицине. Соединения магния: магния сульфат, магния оксид, магния гидроксид.
- 18. Соединения кальция: кальция хлорид, кальция карбонат, кальция суль-фат жженый. Бария сульфат для рентгеноскопии.
- 19. Элементный анализ ЛС. Определение азота в органических соединениях методом Къельдаля.
- 20. Связь химической структуры с фармакологическим действием в сравнительной оценке физических и химических свойств. Источники получения, показатели качества по физическим свойствам, химические, фармакологические свойства ЛС галогенопроизводных органических соединений. Требования к качеству и методы анализа. Хлороформ, йодоформ.
- 21. Требования к качеству и методы анализа ЛС спиртов и их эфиров. Спирт этиловый, глицерол.
- 22. Анализ лекарственных средств альдегидов и их производных. Раствор формальдегида, гексаметилентетрамин, хлоралгидрат.
- 23. Идентификация органических лекарственных веществ по функциональным группам.
- 24. Анализ ЛС карбоновых кислот, производных ненасыщенных полиокси- пактонов. Кальция глюконат, кальция лактат, калия ацетат, натрия цитрат, натрия вальпроат. Кислота аскорбиновая.

Техническая спецификация и тестовые задания

Код дисциплины OMIALS 1211

Название дисциплины Общие методы исследования

и анализ лекарственных средств

Название и шифр ОП 6В10106 - «Фармация» Объем учебных 120 часов/4 кредитов

часов/кредитов:

Составитель: ст.преподаватель Каракулова А.Ш.

Заведующий кафедрой: Ордабаева С.К.

Техническая спецификация и тестовые задания

13стр. из 2

№	Содержание темы	Уровень сложност и	Задания
1	Государственные принципы и положения, регламентирующие качество	A	10
1	лекарственных средств	В	15
2	Общие фармакопейные методы исследования ЛС по показателям качества: описание, растворимость, идентификация ЛП по катионам и анионам, качественным реакциям и функциональным группам	A	10
		В	15
3	Общие фармакопейные методы исследования ЛС по показателям качества: pH среды, кислотности или щелочности, прозрачности и цветности, примеси органических и восстанавливающих веществ, зола, остаточные растворители, летучие вещества, микробиологическая чистота, потеря в массе при высушивании	A	10
		В	10
4	Фармакопейные испытания на наиболее часто встречающиеся примеси (хлориды, сульфаты и т.п.). Родственные примеси	A	10
		В	10
5	Фармакопейные испытания на количественное определение ЛС титриметрическими методами и инструментальными методами анализа	A	15
		В	20
6	Неорганические ЛС, производные элементов VIII– VII групп периодической системы Д.И.Менделеева	A	20
		В	30
7	Фармакопейные испытания на родственные примеси в фармацевтических субстанциях спектрофотометрическими и хроматографическими методами	A	30
		В	20
8	Неорганические ЛС, производные элементов VI–V групп периодической системы Д.И.Менделеева	A	20
		В	20
9	Неорганические ЛС, производные элементов IV - III; II - I групп периодической системы Д.И.Менделеева	A	30
		В	40
10	Галогенопроизводные органических соединений	A	20
		В	30
11		A	15
	Спирты и их эфиры как лекарственные средства		30
12	Альдегиды и их производные как лекарственные средства.	A	20
	Карбоновые кислоты как лекарственные средства. Производные ненасыщенных поли-у-лактонов: кислота аскорбиновая	В	30
Ито	го:	480	

Перечень практических навыков по дисциплине

Код дисциплины OMIALS 1211

Название дисциплины Общие методы исследования

и анализ лекарственных средств

Название и шифр ОП 6В10106 - «Фармация» Объем учебных 120 часов/4 кредитов

часов/кредитов:

Составитель: ст.преподаватель Каракулова А.Ш.

Заведующий кафедрой: Ордабаева С.К.

N₂	Практические навыки, критерии оценки шагов
п/п	
1	Определение прозрачности и степени опалесценции жидкости Критерий:
	Готовит испытуемый раствор по методике монографии ГФ РК или другого НД. Выбирает одинаковые пробирки из бесцветного прозрачного нейтрального стекла с плоским дном, имеющие внутренний
	диаметр от 15 мм до 25 мм. Комментирует приготовление первичной опалесцирующей суспензии стандарта опалесценции,
	суспензии сравнения. Готовит стандарты опалесценции (суспензии сравнения I, II, III, IV), указанных в частной статье.
	Выбирает раствор сравнения (воду Р или растворитель, используемый для приготовления испытуемой жидкости, или стандарт опалесценции (суспензию сравнения I, II, III, IV), указанных в частной статье.
	Помещает одинаковые количества (по 40 мм) испытуемой жидкости и воды Р (или растворителя, используемого для приготовления испытуемой жидкости, или свежеприготовленной суспензии
	сравнения) в подготовленные пробирки и проводит сравнение жидкостей в рассеянном дневном свете, просматривая образцы вдоль вертикальной оси пробирок на черном фоне. При использовании суспензии
	сравнения сопоставление жидкостей проводят через 5 мин после приготовления суспензии сравнения. Обращается к общей статье ГФ РК «Определение прозрачности и степени опалесценции жидкостей» и дает заключение о соответствии (несоответствии) требованиям ГФ РК.
2	Определение о соответствии (несоответствии) треоованиям т Ф т к.
2	Критерий:
	Готовит испытуемый раствор в соответствии с методикой частной статьи ГФ РК или другого НД.
	Комментирует приготовление раствора сравнения и стандартного раствора на открываемый ион в соот-
	ветствии с общей статьей ГФ РК «Испытания на предельное содержание примесей».
	Выбирает пробирки одинакового диаметра и цвета из бесцветного нейтрального стекла. В
	подготовленные пробирки наливает по 15 мл испытуемого раствора и раствора сравнения. В каждую пробирку добавляет одновременно одинаковые количества реактивов, открывающих определяемый ион
	(в соответствии с методикой ГФ РК «Испытания на предельное содержание примесей». Сравнивают пробирки испытуемого раствора и раствора сравнения. Наблюдение мути или опалесценции
	проводит на темном фоне, а окраску – при дневном рассеянном свете на матово-белом фоне.
	Проводит на темном фонс, а окраску – при дневном рассеянном свете на матово-ослом фонс. Обращается к общей статье ГФ РК «Испытания на предельное содержание примесей» и дает заключение
	о соответствии (несоответствии) требованиям ГФ РК.
3	Определение растворимости лекарственной субстанции
J	Критерий:
	Обращается к разделу «Растворимость» монографии ГФ РК или другого НД на лекарственную
	субстанцию и выбирает соответствующие растворители.
	Взвешивает навеску субстанции 1г с точностью до 0,0001 г, помещает в колбу, по частям приливает
	растворитель при перемешивании.
	Согласно требованиям раздела ГФ РК «Растворимость» использует описательные термины для
	определения растворимости при температурном интервале от 15°C до 25°C, невооруженным глазом
	определяет отсутствие нерастворенных частиц вещества, фиксирует растворение. При определении
	растворимости медленно растворимых (более 10 мин) лекарственных субстанций экзаменуемый
	имитирует нагревание раствора на водяной бане до 25°C, охлаждение до 20°C при энергичном
	взбалтывании в течение 2-3 мин и фиксирование растворения.
	Обращается к общей статье ГФ РК «Растворимость» и дает заключение о соответствии (несоответствии) требованиям ГФ РК.
4	Определение количественного содержания действующих веществ
	Критерий:
	Готовит раствор исследуемого препарата для титрования в соответствии с монографией ГФ РК или
	другого НД. Берет навеску с точностью до 0,0001 г и далее поступает, как указано в частной статье.

OŃTÚSTIK QAZAQSTAN **MEDISINA**



SOUTH KAZAKHSTAN

MEDICAL ACADEMY

AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ

АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра фармацевтической и токсикологической химии

044-55/

16стр. из 2

КОНТРОЛЬНО-ИЗМЕРИТЕЛЬНЫЕ СРЕДСТВА

Обращает внимание на срок хранения титрованного раствора и проверяет дату установления поправочного коэффициента K_a

Устанавливает чистую, сухую бюретку в штатив, проверяет герметичность и рабочее состояние крана. Заполняет бюретку титрованным раствором:

• выпускает воздух из крана бюретки выливанием титрованного раствора;

устанавливает уровень заполнения бюретки по нижнему мениску в случае бесцветного, по верхнему мениску – в случае окрашенного раствора.

Титрует испытуемый раствор и устанавливает точку эквивалентности по переходу окраски индикатора. Рассчитывает количественное содержание исследуемого препарата (Γ ×экв, Титр, $V_{\text{теор.}}$, С %).

Дает заключение о соответствии (несоответствии) лекарственного препарата требованиям НД