Кафедра «Химических дисциплин» Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС) «Аналитическая химия» Образовательная программа 6B10106 «Фармация»

1.	Общие сведения о дисциплине		
1.1	Код дисциплины: АН 1202	1.6	Учебный год: 2023-2024
1.2	Название дисциплины: Аналитическая химия	1.7	Kypc: 1
1.3	Пререквизиты: программа среднего профессионального образования химии	1.8	Семестр: 1
1.4	Постреквизиты: фармацевтическая химия, токсикологическая химия, фармакогнозия.	1.9	Количество кредитов (ECTS): 3
1.5	Цикл: БД	1.10	Компонент: ОК
2.	Описание дисциплины (максимум 50 слов)		

Кислотно-основная классификация катионов и анионов. Основные химические методы анализа аналитической химии. Сущность гравиметрического анализа. Классификация методов:выделения, осаждения и отгонки. Использование титриметрического анализа для исследования состава лекарственных веществ. Теоретические основы и классификация электрохимических, оптических и хроматографических методов анализа. Основ аналитической использования при разработке лекарственных препаратов, экспертизе, химии стандартизации и исследовании рациональных лекарственных форм.

3.	Форма суммативной оценки *		
3.1	Тестирование 🗸	3.5	Курсовая
3.2	Письменный	3.6	Эссе
3.3	Устный опрос	3.7	Проект
3.4	ОСПЭ/ОСКЭ или прием практических	3.8	Другой (указать)
	навыков		

4. Цели дисциплины

Сформировать знание общетеоретических основ аналитической химии и обучить использованию полученных знаний, навыков и умений при разработке лекарственных препаратов, экспертизе, стандартизации и исследовании лекарственных форм.

5.	Конечные результаты обучения (РО дисциплины)
PO1	Знает и понимает общетеоретические основы аналитической химии для применения
	полученных знаний, умений и навыков на всех стадиях изготовления и контроля качества лекарственных препаратов.
PO2	- умеет ставит простейшие учебно-исследовательские, химико-аналитические эксперименты и
	выполнять расчеты при проведении синтеза и анализа органических соединений.;
	- владеет навыками различных методов научного исследования при приготовлении растворов
	заданных концентраций и выполнении качественных реакций катионов и анионов.
PO3	- формулирует собственные выводы по прогнозированию продуктов всех типов качественных
	реакции по катионам, анионам и функциональным группам.
PO4	- использует информационные материалы и интерпретирует результаты проводимых
	исследований в области качественного и количественного анализ, аргументирует принципы и
	применения физических методов для подтверждения структуры синтезированных соединений
	для медицинской и фармацевтической науки.

SKMA
-1979
-117, ACADEMY
AO «Южно-Казахо

«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ Онтүстік Қазахстанская медицинская академия»

Кафедра Химических дисциплин

044-52/11 2 стр. из 28

Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)

PO5 -Владеет навыками публичного выступления с представлением собственных суждений, анализа и синтеза информации в области аналитической химии. -Оценивает современные достижения науки в области химических наук и фармации, составляет обзоры и отчеты, подготавливает научные публикации PO6 способен к проведению анализа лекарственных средств с помощью химических, физикохимических и иных методов. PO7 Соблюдает принципы академической честности и поведения в обучении при выполнении письменных работ, ответах на экзаменах. 5.1 Результаты обучения ОП, с которыми связаны РО дисциплины РО дисциплины PO 1 Демонстрирует профессиональные знания понимание современных тенденций развития фармацевтической отрасли в PO₂ соответствии с требованиями действующего законодательства РК и Надлежащих фармацевтических практик (GxP) PO 3 РО4 Организует и осуществляет контроль качества лекарственных PO 4 средств, фармацевтических субстанций, стандартных образцов и PO5 вспомагательных веществ и материалов PO₆ PO5 Организует осуществляет И проведение химикотоксикологической экспертизы PO 7 Подробная информация о дисциплине 6. 6.1 Место проведения (здание, аудитория): Южно-Казахстанская медицинская академия, главный корпус, кафедра Химических дисциплин. Площадь Аль-Фараби-1, 5-этаж, аудитория № 517--528. Телефон (АТС) 40-82-06. в\н 340 Практ. зан. Количество часов Лекции Лаб. Зан. **CPO** 6.2 СРОП 42 25 18 7. Сведения о преподавателях No О.И.Ф Электронны Достижения Степени Научные интересы и др. должность й адрес 1. Дауренбеков e-mail: более 130- научных 1. «Изучение кандидат Канат daurenbekov. метолических химических лекарственных Нарбекович kanat@mail.r публикаций, наук, 6 растений, учебников, и.о.профессор 12 11 используемых в учебнонародной медицине, методических произрастающих во пособий 6флоре Туркестанской типовых программ. области» 2. «Поиск и внедрение активных методов обучения в преподавании химических дисциплин» 2. Дильдабекова e-mail: 9-учебнок.пед.н., «Поиск и внедрение Лазза и.о.доцоцент Lazzat D@i активных методов метолических пособия, более 75 nbox.ru обучения в преподавании Анаркуловна химических дисциплин» научно-

«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ



АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра Химических дисциплин

044-52/11 3 стр. из 28

методических

								публикаций.			
3. 8.	Рысымбетова Жансая Калдарбековн а Тематический	Магистр, старший преподават	гель	e-mail: jansaya_198 0@mail.ru	акт обу	оиск и внедрение гивных методов учения в преподавании мических дисциплин»			3-учебно- методических пособии, 25 научно- методических публикаций.		
0.											
Недел я/ день	Название темн	I	Кра	аткое содержаі	ние	РО дис- ципли ны	Кол- во часо в	Форм оды/ техно:	погии	Формы/ методы оценивания	
1	Практическое занятие Правила работы в лаборатории и организация рабочего места. Катионы. Анионы. Классификация катионов и анионов. Качественные реакции. Исходный уровень знаний.		пра без раб хим лаб Кат Кла кат ани Кач реа	блюдение авил и техники опасности боты в мической боратории. гионы. Анионасификация ионов и мественные жции катионов.	ы.	PO1 PO2	2	Работа малых группа решен задач	ax,	Устный опрос, тестирован- ие	
	СРОП. Консто выполнен 1. Задание СН Химический а метод химии.	нию СРО	хим ана тех бис фар ток мед	икладные видимического лиза нический, охими-ческий, омацевтический сикологический, ологический.	ій,	PO1 PO5 PO7	1/2	Презе	нтаци	Устный опрос	
	Практическое Характерные катионов I, аналитически	реакции II и III	Лаб раб Рас и II гру таб Д.И обі хар Хи ана сво	бораторная бота №1. положение І, положение І, положение І, по катионов блице І. Менделеева, пактеристика. мико-питические ойства катион ІІ и ІІІ гру	кой в в	PO2 PO3	2	Работа малых группа лаб.ра	ax,	Устный опрос, тестировани е	

SOUTH KAZAKHSTAN

SKMA
-1979-1979ACADEMY
AO «Южно-Казахстанская медицинская академия»

АКАДЕМІАЅҮ «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ Кафедра Химических дисциплин

044-52/11

Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)

Групповые	
реагенты катионов	
аналитических	
групп по кислотно-	
основной	
классификации.	
СРОП. Консультация Основные типы РО2 1/2 Презентац	
по выполнению СРО ионных равновесий, применяемые в РО5	опрос
2. Задание СРО	
Применение закона анализе: Кислотно-	
действующих масс комплексообразовате	
(ЗДМ) к различным льные, окислительно-	
типам ионных восстановительные,	
равновесий в равновесия «осадок-	
аналитической химии. раствор».	
3 Лекция Введение в РО1 1 Обзорна:	я/ Обратная
дисциплину. компьюте	ер связь
Аналитическая химия и Аналитическая ная	
химический анализ. химия как технологи	RI
Роль аналитической фундаментальная	
химии для анализа наука. Предмет и	
лекарственных задачи	
веществ. Качественный аналитической	
анализ. Классификация химии.	
катионов и анионов. Основные разделы	
химического	
анализа -	
качественный,	
количественный,	
фазовый,	
структурный.	
Аналитическая	
кислотно-	
основная	
классификация	
катионов. Понятие	
о сульфидной и	
аммиачно-	
фосфатной	
классификации.	
https://youtu.be/fgxw JwjusOE	
Практическое занятие Лабораторная работа РО2 1 Работа в	Устный
№2.	опрос,
Анализ смеси катионов I- Схема разделения РОЗ группах.	тестировани
III аналитических групп. катионов І-ІІІ лаб.работа	_
	1

«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ

AKADEMIASY

SKMA -1979-ACADEMY

SOUTH KAZAKHSTAN **MEDICAL**

АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра Химических дисциплин

044-52/11

Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)

	T ====================================	T 5	D.O.0	L a /a	T ==	77 1/
	СРОП. Консультация по выполнению СРО	Виды кислотно- основных реакций,	PO2	2/2	Презентация	Устный опрос
	3. Задание СРО	используемых в	PO5			onpoe
	Современные теории	аналитической химии- ионизации,	PO7			
	кислот и оснований.	нейтрализации,				
	Протолитическая теория	гидролиза. Константа				
	Бренстеда-Лоури,	кислотности Ка и				
	составление уравнений	силовой показатель				
	протолитических	рКа. Константа				
	реакции.	основности Кв и				
		силовой показатель				
		рКв.				
4	Практическое занятие	Лабораторная работа	PO2	2	Работа в	Устный
	V	№3.	DO2		малых	опрос,
	Характерные реакции	Химические свойства	PO3		группах,	тестировани
	катионов IV, V и VI	катионов IV, V и VI			решение	e
	аналитических групп.	аналитических групп.			задач,	
		Качественные			лаб.работа	
		реакции катионов IV, V и VI			•	
		аналитических групп.				
		Качественные				
		реакции катионов IV, V и VI				
		аналитических групп.	_			
	СРОП. Консультация	Расчет рН и рОН	PO2	1/2	Презентация	Устный
	по выполнению СРО	растворов сильных и	PO5			опрос
	4. Задание СРО	слабых кислот и оснований и				
	Расчет рН сильных,	оснований и многопротонных	PO7			
	слабых электролитов,	кислот и оснований.				
	буферных растворов.	Протолитические				
	Роль буферных растворов	равновесия в				
	в медицине.	буферных системах.				
		Расчет рН буферных				
		растворов.				
5	Практическое занятие	Лабораторная работа	PO2	2	Работа в	Устный
	A	<u>№</u> 4.	DO2		малых	опрос,
	Анализ смеси катионов	Схема анализа смеси	PO3		группах,	тестировани
	IV-VI аналитических	катионов IV -VI			решение	e
	групп.	аналитической группы.			задач,	
					лаб.работа	
	СРОП. Консультация	Протолитическая	PO2	1/2	Презентация	Устный
	по выполнению СРО	равновесия в водных	102	1,2	Прозоптация	опрос
	5. Задание СРО	растворах солей.	PO5			onpoc
		Степень и константа	DO7			
		гидролиза. Расчет рН	PO7			
	растворов	растворов				
	гидролизующихся солей	гидролизующихся				
	различных типов. Роль	солей различных				
	гидролиза при получении,					

SKMA -1979 -MEDISINA **AKADEMIASY**

SOUTH KAZAKHSTAN **MEDICAL**

«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ

ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра Химических дисциплин

044-52/11 6 стр. из 28

хранении и анализе	типов. Использование				
лекарственных	процессов гидролиза в				
препаратов.	анализе.				
Лекция	Растворы как	PO1	1	Обзорная/	Обратная
	среда для			компьютер	связь
Основные положения	проведения			ная	
теории растворов	аналитических			технология	
электролитов,	реакций.				
используемых в	Основные				
анализе веществ.	положения теории				
Применение закона	сильных				
действующих масс к	электролитов.				
кислотно-основным,	Общая и активная				
гетерогенным,	концентрация				
окислительно-	ионов. Ионная				
	сила раствора,				
восстановительным	коэффициент				
равновесиям и к	активности ионов				
равновесиям	в растворах.				
комплексообразования	Ионное				
и их роль в	произведение				
аналитической химии.	воды. Шкала рН				
	водных растворов				
	электролитов.				
	Виды кислотно-				
	основных				
	реакций,				
	используемых в				
	аналитической				
	химии -				
	ионизации,				
	нейтрализации,				
	гидролиза.				
	Ионное				
	произведение				
	растворимости.				
	Связь				
	растворимости и				
	произведения				
	растворимости.				
	https://youtu.be/iF9t				
	VF3EVEw				
	Обратимые				
	окислительно-				
	восстановительны				
	е системы.				
	Применение				
	уравнения				

SKMA -1979-**AKADEMIASY** «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ

SOUTH KAZAKHSTAN **MEDICAL**

ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра Химических дисциплин

044-52/11

Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)

		Нернста для расчета электродных				
		потенциалов. Определение направления ОВР.				
		https://youtu.be/6w5l 1Wa5vHk Типы				
		комплексных соединений, используемых в				
		аналитической химии, их характеристика. https://youtu.be/mzS				
		FhkhUuWs Лабораторная работа №5. Классификация анионов. Групповой	PO2	1	Работа в малых группах, лаб.работа	Устный опрос, тестировани е
	Практическое занятие Характерные реакции анионов.	реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительно-				
		восстановительным свойствам. Классификация анионов по Бунзену. Качественные реакции анионов.				
	СРОП. Консультация по выполнению СРО 6. Задание СРО	Аналитическая кислотно-основная классификация	PO1 PO5	2/2	Презентация	Устный опрос
	Кислотно-основная, сульфидная и аммиачно-фосфатная классификация катионов.	катионов. Понятие о сульфидной и аммиачно-фосфатной классификации. Групповые реагенты.	PO7			
7	Практическое занятие Анализ смеси анионов.	Лабораторная работа №6. Разделение и анализ смеси анионов. Разделение анионов по группам и доказать присутствие каждого из них специфическими	PO2 PO3	2	Работа в малых группах, решение задач, лаб.работа	Устный опрос, тестировани е

SKMA
-1979ACADEMY
ACAMEMICAL
ACADEMY
ACAMEMICAL
ACADEMY

AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ

АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра Химических дисциплин

044-52/11

Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)

	СРОП. Консультация	Классификация	PO 1	1/2	Презентаци	Устный
	по выполнению СРО	анионов по		1/2	_	опрос
	7. Задание СРО	способности к	PO5		Я	onpoc
	Классификация анионов.	образованию	PO7			
	Классификация анионов.	-	PO/			
		нерастворимых соединеий, по				
		окислительно-				
		восстановительны м свойствам				
8	Пистина		PO4	2	Работа в	Устный
o	Практическое занятие	Сущность гравиметрического	PO4	2		
	Гравиметрический	анализа.	PO6		малых	опрос,
	анализ.	Классификация			группах	тестировани
		методов. Основные				e
		этапы работы и				
		операции в				
		гравиметрическом				
		методе.				
	СРОП. Консультация	Темы лекций (1-5),	PO7	1/2	Тестировани	Рубежный
	по выполнению РК 1.	лабораторно-			е, или	контроль
	Рубежный контроль №1	практических			устный	
		занятий (1-7), темы			опрос по	
		CPO (1-7).			билетам	
9	Лекция	Сулууу олту	PO 1	1	Ofnonyag/	Обратная
	Количественный	Сущность	101	1	Обзорная/	связь
		гравиметрическог о анализа.			компьютер	СБЯЗБ
	анализ. Классификация.	Классификация			ная	
	Гравиметрия.	_			технология	
		методов. Основные этапы				
		*				
		операции в				
		гравиметрическом				
		методе. https://youtu.be/MVn				
		mjN0Rvuc				
		Лабораторная работа	PO4	1	Работа в	Устный
	Практическое занятие	No 7.		1	малых	опрос,
	1		PO6		группах,	тестировани
	Гравиметрический	Классификация			решение	e
	анализ. Определение	методов: выделения,			задач,	
	массовой доли железа(III)	осаждения и отгонки.			лаб.работа	
	в препарате. Определение	Основные этапы				
	иона сульфата в	работы и операции в				
	препарате.	гравиметрическом				
		методе				
	СРОП. Консультация	Обратимые	PO 4	4	презентация	Устный
	по выполнению СРО	окислительно-	104	-	презептации	опрос
	9. Задание СРО	восстановительные	PO5			onpoc
	7. Задание СТО	системы.				
		CHCICMBI.]	

в анализе Применение

Роль

OBP

2962 SKMA -1979-

SOUTH KAZAKHSTAN

PO7

MEDICAL ACADEMY

AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра Химических дисциплин

044-52/11 9 стр. из 28				
-				

	лекарственных препаратов, применение в клинических исследованиях и метаболизме лекарственных веществ.	уравнения Нернста для расчета электродных потенциалов. Определение направления ОВР. Влияние концентрации ионов и рН на значения потенциалов окислительновосстановительных пар и на направление протекания реакций в анализе.	FO			
10	Практическое занятие Титриметрический анализ. Классификация метода.	Титриметрический анализ. Требования к реакциям в титриметрическом анализе. Приемы титрования: прямое, обратное и косвенное титрование. Классификация титриметрического анализа.	PO2	2	Работа в малых группах, решение задач	Устный опрос, тестировани е
	СРОП. Консультация по выполнению СРО 10. Задание СРО Экстракция. Применение экстракции в медицине и фармации.	Теория экстракционных методов, законы распределения. Константа экстракции. Коэффициент распределения. Условия экстракции органических и неорганических соединений.	PO4 PO5 PO7	1/2	презентация	Устный опрос
11	Практическое занятие Проверка вместимости мерной посуды: колб, пипеток, бюреток.	Лабораторная работа №8 Титриметрический анализ. Классификация. Способы титрования	PO2	2	Работа в малых группах, решение задач, лаб.работа	Устный опрос, тестировани е

«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ

SKMA -1979--19

Кафедра Химических дисциплин

044-52/11

10 стр. из 28

СРОП. Консультация по выполнению СРО 11. Задание СРО Расчет, построение и анализ кривых титрования (сильных, слабых кислот и оснований).	Расчет, построение и анализ кривых титрования (сильных, слабых кислот и оснований). Выбор индикатора по кривой титрования. Индикаторные ошибки титрования: водородная, гидроксильная, кислотная и основная. Расчет индикаторных ошибок.	PO4 PO5 PO7	1/2	Презента- ция	Устный опрос
Титриметрический анализ. Классификации. Способы титрования. Кислотно — основное титрование. Ацидиметрия и алкалиметрия. Окислительновостановительное титрование. Классификация.	Основные понятия титриметрическог о анализа. Кислотноосновное титрование. Сущность метода. Требования креакциям в кислотноосновном титровании. Алкалиметрия, ацидиметрия. Стандарты и титранты кислотноосновного титрования. Индикаторы кислотноосновного титрования. Индикаторы кислотноосновного титрования. https://youtu.be/l8tv7szHN6o Окислительновосстановительное титрование. Классификация методов по типутитранта.	PO1	1	Обзорная/ компьютер ная технология	Обратная связь

SOUTH KAZAKHSTAN

MEDICAL

ACADEMY

AO «Южно-Казахстанская медицинская академия»

«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ АО Кафедра Химических дисциплин

AKADEMIASY

044-52/11

Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)

	Индикаторы окислительно-восстановительно го титрования. https://youtu.be/OMmsHGB504s				
Практическое занятие Кислотно-основное титрование. Приготовление и стандартизация титрантов. Определение содержания щелочей и карбонатов при их совместном присутствии.	Лабораторная работа №9 Алкалиметрия, ацидиметрия. Стандарты и титранты кислотноосновного титрования. Индикаторы кислотно-основного титрования	PO2 PO6	1	Работа в малых группах, решение задач, лаб.работа	Устный опрос, тестировани е
СРОП. Консультация по выполнению СРО 12. Задание СРО Осадительное титрование. Тио-ционатометрическое, меркурометрическое и сульфатометричес кое титрование.	Осадительное титрование. Сущность метода. Требования к реакциям в осадительном титровании. Классификация методов по типу титранта. Расчет, построение и анализ кривых титрования. Индикаторы осадительного титрования	PO2 PO6 PO7	1/2	Презента- ция	Устный опрос
Практическое занятие Окислительно- восстановительное титрование Перманганатометрическо е титрование. Приготовление и стандартизация раствора КМпО4. Определение содержания железа (II).	Лабораторная работа №10 Сущность метода. Требования к реакциям в окислительновосстановительном титровании. Классификация методов по типу титранта. Индикаторы окислительно¬восстановительного титрования.	PO1 PO2 PO6	2	Работа в малых группах, решение задач, лаб.работа	Устный опрос, тестировани е

«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ

SOUTH KAZAKHSTAN

MEDICAL

ACADEMY

AO «Южно-Казахо

АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра Химических дисциплин

044-52/11

Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)

	СРОП. Консультация по выполнению СРО 13. Задание СРО Комплексонометрическое титрование. Определение жесткости воды.	Сущность метода. Требования к реакциям в комплексонометричес ком титровании. Комплексоны и их свойства. Динатриевая соль этилендиамин- тетрауксусной кислоты (ЭДТА). Состав и свойства комплексонатов. Металлохромные индикаторы (эриохром черный Т, мурексид,	PO 1 PO4 PO5	1/2	презентация	Устный опрос
14	Пистина	ксиленовый оранжевый и др.)	DO2	2	December 1	V
14	Практическое занятие Осадительное титрование. Классификация.	Сущность метода. Требования к реакциям в осадительном титровании. Классификация методов по типу титранта. Индикаторы применяемые в осадительном титровании Аргентометрическое (Мор, Фаянс) титрование.	PO2 PO4 PO6	2	Работа в малых группах, решение задач	Устный опрос, тестировани е
	СРОП. Консультация по выполнению СРО 14. Задание СРО Определение содержания лекарственных препаратов титриметрическими методами.	Титриметрический фактор пересчета, поправочный коэффициент. Стандартные вещества, требования к ним. Стандартизированны е растворы. Первичные и вторичные стандарты. Титранты, способы их приготовления и хранения. Фиксоналы. Стандартизация	PO4 PO5 PO7	1/2	Презентация	Устный опрос

SOUTH KAZAKHSTAN

SKMA
-1979-1979ACADEMY
AO «Южно-Казахстанская медицинская академия»

«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ АО Кафедра Химических дисциплин

044-52/11

13 стр. из 28

	титрантов. Точка эквивалентности и точка конца титрования. Классификация методов титриметрического анализа.	no.			
Лекция Осадительное титрование. Требования к реакциям. Индикаторы. Комплексонометрическ ое титрование. Кривые титрования. Индикаторы.	Осадительное титрование. Классификация методов по типу титранта. Расчет, построение и анализ кривых титрования. Индикаторы осадительного титрования. Аргентометрическо е, меркуро- и меркуриметрическо е методы титрования. https://youtu.be/rixtSL NwbKU Комплексонометр ическое титрование. Сущность метода. Комплексоны и их свойства. Динатриевая соль этилендиаминтетр ауксусной кислоты (ЭДТА). Металлохромные индикаторы.	PO1	1	Обзорная/ компьютер ная технология	Обратная связь

SKMA -1979-...I., **MEDISINA AKADEMIASY** «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ

SOUTH KAZAKHSTAN **MEDICAL**

ACADEMY

АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра Химических дисциплин

044-52/11

Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)

	Практическое заня Комплексонометричтитрование. Опредомассы кальция и при совме присутствии в расти	ческое целение магния честном	Лабораторная работа №11 Сущность метода. Требования к реакциям в комплексонометриче с ком титровании. Индикаторы комплексонометриче ского титрования.	PO2 PO4 PO6	1	Работа в малых группах, решение задач, лаб.работа	Устный опрос, тестировани е
	СРОП. Консульто выполнению Рубежный контроле Подготовка и аттестации	PK 2.	Темы лекций (6-10), лабораторно-практических занятий (9-15), темы СРО (9-14).	PO7	9 час	тестировани е, или устный опрос по билетам	Рубежный контроль
9.	Методы обучения						
9.1	Лекции об	бзорные					
9.2	•	работа и		лпах, решение задач, лабораторная работа демонстрация			демонстрация
9.3			рвка и защита электронной презентации темы, работа с урой, электронными базами данных, решение расчетных задач.				
9.4			ли писменный опрос по (, <u>, , , , , , , , , , , , , , , , , , </u>	•	
10	Критерии оцениван	ния					

10	Критерии оценивания							
10.1	Критерии оценивания результатов обучения дисциплины							
№	Результаты	Неудовлетворител	Удовлетворител	Хорошо	Отлично			
PO	обучения	ьно	ьно					
PO 1	Знает и понимает	Не знает теорию и	Знает теорию, но	Знает теорию и	Знает теорию и			
	общетеоретически	не понимает основы	не ясно понимает	понимает основы	четко понимает			
	е основы	аналитической	основы	аналитической	основы			
	аналитической	химии; не умеет	аналитической	химии; умеет	аналитической			
	химии для	применять	химии; не ясно	применять	химии; логично,			
	применения	полученные знания,	умеет применять	полученные	грамотно применяет			
	полученных	умения и навыки на	полученные	знания, умения и	полученные знания, умения и навыки на			
	знаний, умений и	стадиях	знания, умения и	навыки не на всех	всех стадиях			
	навыков на всех	изготовления и	навыки не на	стадиях	изготовления и			
	стадиях	контроля качества	всех стадиях	изготовления и	контроля качества			
	изготовления и	лекарственных	изготовления и	контроля качества	лекарственных			
	контроля качества	препаратов.	контроля	лекарственных	препаратов.			
	лекарственных		качества	препаратов.				
	препаратов.		лекарственных					

MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ

IA SKMA
-1979,...,

SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY

АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра Химических дисциплин Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)

044-52/11

			препаратов.		
			1 1		
PO 2	Умеет ставить простейшие учебно- исследовательски е, химико- аналитические эксперименты и выполнять расчеты при проведении синтеза и анализа органических соединений.; - владеет навыками различных методов научного исследования при приготовлении растворов заданных концентраций и выполнении качественных реакций катионов и анионов.	не умеет проводить простейшие учебно- исследовательские эксперименты; не умеет применять расчеты при проведении синтеза и анализа органических соединений; Не может демонстрировать навыки различных методов научного исследования при приготовлении растворов заданных концентраций, не знает качественные реакции катионов и анионов.	умеет проводить простейшие учебно- исследовательск ие, химико- аналитические эксперименты; не умеет применять расчеты при проведении синтеза и анализа органических соединений; не уверенно демонстрирует навыки различных методов научного исследования при приготовлении растворов заданных концентраций, выполняет качественные реакции катионов и анионов.	умеет проводить простейшие учебно- исследовательские , химико- аналитические эксперименты; не умело применяет расчеты при проведении синтеза и анализа органических соединений; не уверенно демонстрирует навыки различных методов научного исследования при приготовлении растворов заданных концентраций, умеет проводить качественный анализ катионов и анионов.	четко умеет проводить простейшие учебно- исследовательские, химико- аналитические эксперименты; четко умеет применять расчеты при проведении синтеза и анализа органических соединений; Умело демонстрирует навыки различных методов научного исследования при приготовлении растворов заданных концентраций, умеет проводить качественный анализ катионов и анионов.
PO 3	Формулирует собственные выводы по прогнозированию продуктов всех типов качественных реакции по катионам, анионам и функциональным группам.	не умеет излогать свои выводы при систематическом анализе веществ. Не умеет прогнозировать состав анализируемых продуктов; не умеет проводить качественные реакции и не дает характеристику аналитических эффектов.	не четко излогает свои выводы при систематическом анализе веществ. Не умеет прогнозировать состав анализируемых продуктов; умеет проводить качественные реакции и дает характеристику аналитических эффектов.	не четко,но грамотно, излогает свои выводы при систематическом анализе веществ; не ясно прогнозирует состав анализируемых продуктов; умеет проводить качественные реакции и дает характеристику аналитических эффектов.	логично, грамотно, излогает свои выводы при систематическом анализе веществ; умеет прогнозировать состав анализируемых продуктов; умеет проводить качественные реакции и дает характеристику аналитических эффектов.

MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ SCHA SOUTH KAZAKHSTAN

SKMA MEDICAL

ACADEMY

ACADEMY AO «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра Химических дисциплин

044-52/11

16 стр. из 28

PO 4	Использует информа-ционные материалы и интерпретирует результаты проводимых исследований в области качественного и количественного анализа, аргументирует принципы и применения физико-химических методов анализа для медицинской и фармацевтическо й науки.	не умеет использовать информационные материалы и не умеет интерпретировать результаты проводимых исследований в области качественного и количественного анализа; не умеет обосновывать аргументами принципы и применения физикохимических методов анализа для медицинской и фармацевтической науки.	умеет использовать информационные материалы, но не умеет интерпретироват ь результаты проводимых исследований в области качественного и количественного анализа; не умело обосновывает аргументами принципы и применения физикохимических методов анализа для медицинской и фармацевтическо й науки.	умеет использовать информационные материалы и интерпретирует результаты проводимых исследований в области качественного и количественного анализа; не умело обосновывает аргументами принципы и применения физико-химических методов анализа для медицинской и фармацевтической науки.	грамотно умеет использовать информационные материалы и четко интерпретирует результаты проводимых исследований в области качественного и количественного анализа; умеет обосновывать аргументами принципы и применения физико-химических методов анализа для медицинской и фармацевтической науки.
PO 5	Владеет навыками публичного выступления с представлением собственных суждений, анализа и синтеза информации в области аналитической химии. -Составляет обзоры и отчеты, с анализом современных достижений науки в области химических наук и фармации, подготавливает научные публикации	не умеет демонстрировать навыки обучения. Не умеет излагать собственные суждения, не умеет проводить анализ и синтез информации в области применения аналитической химии в фармации. Не может - составлят обзоры и отчеты, с анализом современных достижений науки в области химических наук и фармации, не умеют подготавливать научные публикации	не уверено демонстрирует навыки обучения. Неясно излагает собственные суждения, проводит анализ и синтез информации в области применения аналитической химии в фармации. Не ясно анализирует - обзоры и отчеты, с анализом современных достижений науки в области химических наук и фармации, не умеет подготавливать и резумировать научные	четко демонстрирует навыки обучения, излагает собственные суждения, проводит анализ и синтез информации в области применения аналитической химии в фармации. Умеет анализировать современные достижения науки в области химических наук и фармации, не умело составляет обзоры и отчеты, подготавливает но не умеет резумировать научные публикации.	четко демонстрирует навыки обучения. Свободно, уверенно излагает собственные суждения, четко и ясно проводит анализ и синтез информации в области применения аналитической химии в фармации. Четко составляет современные достижения науки в области химических наук и фармации, умеет составлять обзоры и отчеты, подготавливает и резумирует научные публикации.

STAN
SINA
SKMA
-1979IASY

SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY

АКАDEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ

АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра Химических дисциплин

044-52/11 17 стр. из 28

			публикации.		
PO6	Способен к проведению анализа лекарственных средств с помощью химических, физико-химических и иных методов.	не выполняет простейшие учебно- исследовательские эксперименты. Не владеет навыками различных методов исследования, не знает качественных реакции на функциональные группы, а также не умеет определять количественное содержание лекарственных средств.	не умело выполняет простейшие учебно- исследователь- ские эксперименты. Не четко владея навыками различных методов исследования при выполнии качественных реакции на функциональные группы, а также при определении количественных осодержания лекарственных средств допускает существенные ошибки.	выполняет простейшие учебно- исследовательские эксперименты. Владея навыками различных методов исследования выполняет качественные реакции на функциональные группы, а также при определении количественного содержания лекарственных средств допускает непринципиальны е ошибки.	четко выполняет простейшие учебно- исследовательские эксперименты. Владея навыками различных методов исследования, умеет проводить качественные реакции на функциональные группы, а также определяет количественное содержание лекарственных средств.
PO7	Соблюдает принципы академической честности и поведения в обучении при выполнении письменных работ, ответах на экзаменах.	Не отвечает на теоретические вопросы, тестовые задания, письменные работы. Соблюдает академическую честность.	При ответах на теоретические вопросы, тестовые задания, письменные работы допускает принципиальные ошибки. Соблюдает академическую честность.	При ответах на теоретические вопросы, тестовые задания, письменные работы допускает незначительные ошибки. Соблюдает академическую честность.	дает полный ответ на все теоретические вопросы и тестовые задания; логично и грамотно отвечает на письменные работы. Соблюдает академическую честность.

10.2 I	Критерии оценов				
Чек лис	Чек лист для практического занятия				
Форм		Критерии оценки			
контро	RLC				
Работа	я 95-100%	Обучающийся выполнил все практические и дабораторные работы и дает			

«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ

SKMA
-1979-1077,
ACADEMY
AO «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра Химических дисциплин

044-52/11

Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)

малых	(4,0; A)	полный ответ на все теоретические вопросы и тестовые задания. Активно
группах		участвует, становится абсолютным лидером в группе, умеет вести диалог
(практи-		между подгруппами, использует самооценку и взаимооценку.
ческие,	90-94%	Обучающийся выполнил все практические и лабораторные работы и дает
лабораторн	(3,67; A-)	полный ответ на все тестовые вопросы. Активно участвует, лидирует в
ые занятия)		подгруппе, умеет вести диалог между подгруппами, использует самооценку
		и взаимооценку.
	80-89%	Обучающийся знает теоретические вопросы, своевременно сдал
	(3,0; B;	лабораторные работы и отчеты по ним и во время ответа на практических
	3,33; B+)	занятиях допускал непринципиальные ошибки; положительная оценка по
	ŕ	тестам. Активно участвует в подгруппе, умеет вести диалог между
		подгруппами, использует самооценку.
	70-79%	Обучающийся знает теоретические вопросы своевременно сдал
	(2,33; C+;	лабораторные работы и отчеты по ним и во время ответа на практических
	2,67; B-)	занятиях допускал принципиальные ошибки; положительная оценка по
		тестам. Не очень активно участвует в подгруппе, умеет вести диалог между
		подгруппами, использует самооценку.
	60-69%	Обучающийся испытывает при ответе на практических занятиях некоторые
	(1,67; C-;	трудности, при ответе допустил логические и стилистические ошибки.
	2,0; C)	Несвоевременно выполнил лабораторную работу, сдал все отчеты по ним;
		мало проявил активности на занятии и нуждался в помощи преподавателя,
		частично выполнил тестовые задания.
	50-59%	Обучающийся допустил при ответе на теоретические вопросы грубые
	(1,0; D+)	ощибки и не понимает вопросы темы. Неполностью выполнил
		лабораторную работу и отчеты по ней, не выполнил тестовые задания. Не
		проявлял активность в подгруппу.
	0-49%	Обучающийся не подготовился, не знает тему и цель занятия, а также не
	(0.24; F;	выполнил лабораторную работу, не сдал отчеты и не принимал участия во
	0.5; FX)	время занятия, не выполнил тестовые задания. Не проявлял активность в
		подгруппу.

Форма	Оценка	Критерии оценки
контроля		
Лабора-	95-100%	- план решения составлен правильно; ответ полный и правильный на
торная	(4,0; A)	основании изученных теорий; материал изложен в определенной
работа		логической последовательности, литературным языком; ответ
		самостоятельный и сделаны выводы; эксперимент осуществлен по плану
		с учетом техники безопасности и правильно осуществлен подбор
		химического реактива и оборудования.
	90-94%	- план решения составлен правильно; ответ полный и правильный на
	(3,67; A-)	основании изученных теорий; материал изложен в определенной
		логической последовательности, литературным языком; сделаны выводы;
		эксперимент осуществлен по плану, правильно осуществлен подбор
		химического реактива и оборудования но при выполнении не
		соблюдалась техника безопасности
	80-89%	- ответ полный и правильный на основании изученных теорий; материал
	(3,0; B;	изложен в определенной логической последовательности; работа
	3,33; B+)	выполнена правильно, сделаны правильные наблюдения и выводы, но при
		этом эксперимент проведен не полностью или допущены не более двух
		несущественных ошибок, исправленные по требованию преподавателя.
	70-79%	- ответ полный и правильный на основании изученных теорий; материал

(2,33; C+;

2,67; B-)

60-69%

(1,67; C-;

2,0; C)

(0.24; F;0.5; FX)

«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ Кафедра Химических дисциплин

044-52/11 19 стр. из 28

Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)

изложен в определенной логической последовательности; работа
выполнена правильно, сделаны правильные наблюдения, но при этом
эксперимент проведен не полностью, выводы не четки, или допущены
две-три несущественные ошибки, исправленные по требованию
преподавателя.
- ответ полный, работа выполнена правильно не менее чем наполовину
или допущена существенная ошибка в ходе эксперимента, в объяснении, в
оформлении работы, в соблюдении правил техники безопасности при
работе с веществами и оборудованием, которая исправляется по
требованию преподавателя

	требованию преподавателя.
50-59%	- допущены более двух существенных ошибок в ходе эксперимента, в
(1,0; D+)	объяснении и оформлении работы, в соблюдении техники безопасности
	при работе с веществами и оборудованием, при ответе обнаружено
	непонимание обучающимся основного содержания учебного материала
	или допущены существенные ошибки, которые обучающийся не может
	исправить при наводящих вопросах преподавателя.
0-49%	- знает тему и цель работы, но работа не выполнена, отсутствует ответ.

Форма контроля	Оценка	Критерии оценки
Тестирование	Отлично	90-100 % правильных ответов
	Соответствует оценкам:	
	A (4,0; 95-100%);	
	A- (3,67; 90-94%)	
	Хорошо	70-89 % правильных ответов
	Соответствует оценкам:	
	B+ (3,33; 85-89%);	
	B (3,0; 80-84%);	
	B- (2,67; 75-79%)	
	C+ (2,33; 70-74%);	
	Удовлетворительно	50-69 % правильных ответов
	Соответствует оценкам:	
	C (2,0; 65-69%);	
	C- (1,67; 60-64%);	
	D+ (1,0; 50-54%)	
	Неудовлетворительно	менее 50% правильных ответов
	Соответствует оценке	
	FX (25 - 49%)	
	F (0-24)	

Форма контроля Оценка		Критерии оценки	
Устный опрос	Отлично	Обучающийся логично, четко, грамотно, ориентируясь	
	Соответствует оценкам:	в теориях, концепциях и направлениях по теме, ответи.	
	A (4,0; 95-100%);	на все вопросы. Также логично и грамотно отвечает на	
A- (3,67; 90-94%)		дополнительные вопросы преподавателя.	
	Хорошо	Обучающийся в ответах допускал непринципиальные	
	Соответствует оценкам:	неточности не принципиальные ошибки, которые сам	

MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ SOUTH KAZAKHSTAN

SKMA
MEDICAL
ACADEMY

АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра Химических дисциплин

044-52/11

Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)

20 стр. из 28

B+ (3,33; 85-89%); B (3,0; 80-84%); B- (2,67; 75-79%) C+ (2,33; 70-74%);	же исправляет. На дополнительные вопросы преподавателя, отвечает. Обучающийся в ответах допускал непринципиальные неточности не принципиальные ошибки, которые сам же исправляет. На дополнительные вопросы преподавателя, отвечает с непринципиальными
Удовлетворительно Соответствует оценкам: С (2,0; 65-69%); С- (1,67; 60-64%); D+ (1,33; 55-59%) D (1,0; 50-54%)	ошибками. Обучающийся в ответах допускал принципиальные ошибки, которые исправляет с помощью преподавателя. На дополнительные вопросы отвечает с принципиальными ошибками. Обучающийся в ответах допускал принципиальные ошибки, которые с трудом исправляет с помощью преподавателя. На дополнительных вопросах допускает грубые ошибки.
Неудовлетворительно Соответствует оценке FX (25 - 49%) F (0-24)	Обучающийся в ответах допускал грубые ошибки, которые не может исправить, даже при наводящих вопросах преподавателя. На дополнительные вопросы преподавателя не может ответить.

Чек-лист для СРО

Форма контроля	Оценка	Критерии оценки
СРО	95-100%	Обучающийся работал с библиографическими источниками и вовремя сдал
презентации	(4,0; A)	работу. Подготовил выбранные формы СРО. При защите темы не допускает никаких ошибок. Обучающийся аккуратно выполнил работу, подготовил слайды, при защите использовал текст работы, составил тестовые задания использовал интерактивные кроссворды, образовательные компьютерным игры, ребусы и т.д. Излагает свой материал свободно, уверенно. Дает четкий
	00.040/	самостоятельный вывод и связывает тему с будущей профессией.
	90-94% (3,67; A-)	Обучающийся работал с библиографическими источниками и вовремя сдал работу. Подготовил выбранные формы СРО. При защите темы не допускает никаких ошибок. Обучающийся аккуратно выполнил работу, подготовил слайды, и при защите использовал текст работы, составил тестовые задания использовал интерактивные кроссворды, образовательные компьютерные
		игры, ребусы и т.д. Дает самостоятельный вывод и связывает тему будущей профессией.
	80-89% (3,0; B;	Обучающийся сдал СРО в назначенный срок и при защите допускае непринципиальные ошибки. Аккуратно подготовил тему СРО. Подготовил
	3,33; B+)	достаточное количество слайдов для проведения презентации. Выполнени наглядных пособий плакат, интерактивные кроссворды, ребусы и т.д., на допустил непринципиальные ошибки;
	70-79% (2,33; C+;	Обучающийся сдал СРО в назначенный срок и при защите допускае принципиальные ошибки. Подготовил тему СРО. Подготовил достаточно
	2,67; B-)	количество слайдов для проведения презентации. Выполнение наглядны пособий плакат, интерактивные кроссворды, ребусы и т.д., излагает сво материал не свободно и не уверенно.
	60-69%	Обучающийся при написании СРО использовал недостаточное количеств
	(1,67; C-;	литературных источников. Неполный объем СРО и защита была не
	2,0; C)	назначенный срок. Неполностью раскрыта тема и не достаточное раскрыта вопросы тем СРО.
	50-59%	Обучающийся допустил принципиальные ошибки при написании СРО; не
	(1,0; D+)	вовремя сдал работу преподавателю и оформлено неправильно.
	0-49%	СРО не выполнен;
	(0.24; F; 0.5; FX)	

«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ АО Кафедра Химических дисциплин

044-52/11

Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)

Оценка	Критерии оценки		
	- составлен правильный алгоритм решения задачи, в логическом		
(4,0; A)	рассуждении и в выборе формул и решении нет ошибок, получен		
	верный ответ, задача решена рациональным способом; дает полное		
	и ясное объяснение решению задачи, умение делать выводы на		
	основании полученных данных.		
	- составлен правильный алгоритм решения задачи, в логическом		
(3,67; A-)	рассуждении и в выборе формул и решении есть грамматические		
	ошибки, получен верный ответ, задача решена рациональным		
	способом; умение делать выводы на основании полученных		
00.001	данных.		
	- составлен правильный алгоритм решения задачи, в логическом		
	рассуждении и решении нет существенных ошибок; правильно		
3,33; B+)	сделан выбор формул для решения; есть объяснение решения, но		
	задача решена нерациональным способом или допущено не более		
70.700/	двух несущественных ошибок, получен верный ответ.		
	- составлен правильный алгоритм решения задачи, в решении нет		
	существенных ошибок; правильно сделан выбор формул для		
2,6/; B-)	решения; но нет полного и ясного объяснения решения, а также		
	задача решена нерациональным способом или допущено более		
60.600/	двух несущественных ошибок, получен верный ответ.		
	- задача решена, но допущены существенные ошибки в выборе		
	формул или в математических расчетах, задача решена не полностью		
	- задача решена не правильно, имеются существенные ошибки в		
	логическом рассуждении и в решении.		
	- задача не решена, отсутствие ответа на задание.		
	saga ia ne pemena, ore y terbne orbera na saganne.		
	95-100% (4,0; A) 90-94% (3,67; A-) 80-89% (3,0; B; 3,33; B+) 70-79% (2,33; C+; 2,67; B-) 60-69% (1,67; C-; 2,0; C) 50-59% (1,0; D+) 0-49% (0.24; F; 0.5; FX)		

Форма	Оценка	Критерии оценки			
контроля					
Рубежный	95-100%	Обучающийся дает полный ответ на все теоретические вопросы и			
контроль	(4,0; A)	тестовые задания, умеет оценивать других.			
	90-94%	Обучающийся дает полный ответ на все теоретические вопросы и			
	(3,67; A-)	тестовые задания.			
	80-89%	Обучающийся дает полный ответ на все теоретические вопросы и			
	(3,0; B;	тестовые задания, допускает незначительные ошибки при решении			
	3,33; B+)	задач.			
	70-79%	Обучающийся при ответе допускает ошибки на теоретические			
	(2,33; C+;	вопросы, допускает незначительные ошибки при решении задач.			
	2,67; B-)				
	60-69%	Обучающийся испытывает некоторые трудности при ответе на			
	(1,67; C-;	вопросы, при решении задач.			
	2,0; C)				
	50-59%	Обучающийся допустил при ответе грубые ошибки и не знает и не			



«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ

АО «Южно-Казахстанская медицинская академия» ких дисциплин 044-52/11

Кафедра Химических дисциплин
Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)

22 стр. из 28

(1,0; D+)	понимает вопросы темы. Неправильно решил задачу и тестовые			
	задания.			
0-49%	Обучающийся не подготовился, не знает пройденные материалы			
(0.24; F;	дисциплины, не может ответить на легкие вопросы преподавателя.			
0.5; FX)				

Промежуточная аттестация

Многобалльность система оценки знаний

Оценка по	Цифровой	Процентное	Оценка по традиционной
буквенной	эквивалент баллов	содержание	системе
системе			
A	4.0	95-100 %	Отлично
A-	3,67	90-94 %	
B+	3.33	85-89 %	Хорошо
В	3.0	80-84 %	
B-	2,67	75-79 %	
C+	2.33	70-74 %	
С	2.0	65-69 %	Удовлетворительно
C-	1.67	60-64 %	
Д+	1.33	55-59 %	
Д	1.0	50-54 %	
FX	0,5	25-49%	Havinah nampanyina wa
F	0	0-24 %	Неудовлетворительно

11. Учебные ресурсы

Электронные ресурсы, включая, но не ограничиваясь ими: базы данных, анимации симуляторы, профессиональны е блоги, вебсайты, другие электронные справочные материалы (например, видео, аудио, дайджесты)

Литература, для предназначенная медицинского И фармацевтического библиотеке образования, представлена электронной «Консультант обучающийсяа» ГЭОТАР), представляет (издательство который полнотекстовый доступ к современной учебной литературе по всем доступа: http://www.studmedlib.ru, дисциплинам. Ссылка для ibragim123, ПАРОЛЬ Libukma123 (логин и пароль единый для всех на период пандемии) и/или на сайте библиотечно-информационного центра академии lib.ukma.kz, а также в цифровой библиотеке Aknurpress www.aknurpress.kz.

- 1. Харитонов, Ю. Я. Аналитическая химия. Качественный анализ. Титриметрия [Электронный ресурс]: учебник / Ю. Я. Харитонов. Электрон.текстовые дан. (39,9Мб). М.:ГЭОТАР Медиа, 2017.
- 2. Харитонов, Ю. Я. Аналитическая химия. Аналитика 1. Общие теоретические основы. Качественный анализ [Электронный ресурс] : учебник / Ю. Я. Харитонов. Электрон.текстовые дан. (44,3Мб). М. : ГЭОТАР Медиа, 2017
- 3. Харитонов, Ю. Я. Аналитическая химия. Аналитика 2. Количественный анализ. Физико-химические (инструментальные) методы анализа [Электронный ресурс] : учебник / Ю. Я. Харитонов. Электрон.текстовые дан. (43,1Мб). М. : ГЭОТАР Медиа, 2017.
- 4. Аналитикалық химия.Маденова П.С., 2019

https://aknurpress.kz/login

Электронные

1. Патсаев А.К. Руководство к лабораторным занятиям по аналитической

Кафедра Химических дисциплин

044-52/11

Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)

23 стр. из 28

учебники	химии /Патсаев А.К.,2020-153 с.
	2. Патсаев А.К. Аналитикалық химия пәнінің лабораториялық
	сабақтарына арналған оқу-әдістемелік құралы/ Патсаев А.К, Бухарбаева
	А.Е., Шыназбекова Ш.С., 2020-213 с.
	3. Сейтембетова А.Ж. Аналитикалық химия/ Сейтембетова А.Ж.,
	Иненбаева Б.Б., Мадиева Ш.А., 2020125с.
	4. Патсаев А.К. Аналитикалық химия/ Патсаев А.К., Жайлау С.Ж.,
	Махатов Б.Қ., Шыназбекова Ш.С. 2020401 с.
	5. Шекеева К.Қ. Аналитикалық химия/Шекеева К.К. 2020259с.
	6. Махмұтова А.С. Аналитикалық химияға арналған практикум/ Махмұтова А.С., 2020-125с.
Лабораторные/фи	1Качественные реакции I аналитической группы
зические ресурсы	катионов. https://youtu.be/HGzeD6QtAM4
зи теские ресурсы	2. Качественные реакции II аналитической группы катионов.
	https://youtu.be/cy8sM6GHNg0
	3. Качественные реакции III аналитической группы катионов.
	https://youtu.be/nG6ZA7Wmd68
	4. Качественные реакции IY аналитической группы катионов.
	https://youtu.be/ELsULMh3V0E
	5. Качественные реакции Y аналитической группы катионов.
	https://youtu.be/z8VoKyXkYvc
	6. Качественные реакции YI аналитической группы катионов.
	https://youtu.be/68NHP0JwR_w
	7. Качественные реакции I аналитической группы анионов.
	https://youtu.be/M622nE2IAFU
	8. Качественные реакции II,III аналитической группы анионов.
	https://youtu.be/zE3pC25kwlw
	9. Ацидиметрия <u>. media.skma.edu.kz</u>
	10. Алкалиметрия <u>. https://youtu.be/AzIVdLzqga8</u>
	11. Приготовление раствора натрия гидроксида, и его стандартизация щавелевой кислотой. https://youtu.be/sz7l1BG3zSs
	12. Перманганатометрия. Определение содержания перекиси водорода.
	https://youtu.be/Y8Ugu0oGelk
	13. Аргентометрия. media.skma.edu.kz
	14. Тиоцианатометрия. Метод Фольгарда. https://youtu.be/hD8lXx1QdJY
	15. Меркурометрия. Определение содержания бромида калия.
	https://youtu.be/Y9cQ1sxILNg
Литература	На русском языке:
	Основная:
	1. Харитонов Л.Г. Аналитическая химия. Аналитика 1. Общие
	теоретические основы. Качественный анализ: учебник - М.: ГЭОТАР-
	Медиа, 2014.
	2. Харитонов Л.Г. Аналитическая химия. Аналитика 2. Количественный
	анализ. Физико-химические (инструментальные) методы анализа :
	учебник - М.: ГЭОТАР-Медиа, 2014.
	v

3. Харитонов, Ю. Я. Аналитическая химия. Аналитика 2. Количественный анализ. Физико-химические (инструментальные) методы анализа : учебник / Ю. Я. Харитонов ; М-во образования и науки РФ. - 6-е изд., испр. и доп. ; Рек. ГБОУ ВПО "Первый МГМУ им. И. М. Сеченова". - М. : ГЭОТАР - Медиа,

3. Патсаев, А. К. Руководство к лабораторно- практическим занятиям по аналитической химии [Текст] : учебное пособие / А. К. Патсаев, Ш. С.

2014.

«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

044-52/11

24 стр. из 28

Кафедра Химических дисциплин Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)

~365~

SKMA

Шиназбекова, Л. А. Дильдабекова. - Шымкент : ЮКГФА, 2014. - 189 с. 4. Аналитическая химия : учебное пособие / Б. Б. Адиходжаева, Р. А. Рустамбекова. - Алматы : ЭСПИ, 2023. - 220 с

На казахском языке:

Основная:

- 1. Аналитикалық химия : оқу құралы / Қ. Н. Дәуренбеков, Л. А. Дильдабекова, Ж. Қ. Рысымбетова. Алматы : ЭСПИ, 2023. 268 бет. с
- 2. Чекотаева К.А. Аналитикалық химия: оқу құралы.- Қарағанды: Ақнұр,2014.
- 3. Патсаев, Ә. К. Аналитикалық химия пәнінің лабораториялық сабақтарына арналған оқу әдістемелік құралы: оқу-әдістемелік құрал /. Алматы: Эверо, 2015. 212 бет.

Дополнительная:

- 1. Шекеева К.Қ. Аналит. химия –оқу құралы. –Алматы: Эверо, 2014.
- 2. Кудреева, Лейла Қадірсізқызы. Сапалық талдаудың теориялық негіздері : [Мәтін] : оқу құралы / Л. К. Кудреева, Ә. Қ. Тоқтабаева ; әл-Фараби атын. ҚазҰУ. Алматы : Қазақ ун-ті, 2017. 197, [1] б. URL: http://elib.kaznu.kz/book/3984.

12. Политика дисциплины

Требования, предъявляемые к обучающимся, посещаемость, поведение и т.д.

- обязательное посещение лекций и лабораторных занятий и СРОП согласно расписания;
- -не опаздывать на занятия, на занятиях быть в специальной одежде (халаты, колпаки);
- -не пропускать занятия, в случаи болезни предоставлять справку;
- -пропущенные занятия отрабатывать в определенное преподавателем время;
- -активно участвовать в учебном процессе, соблюдать правила внутреннего распорядка академии и этику поведения, своевременно и четко выполнять домашние задания и СРО;
- -в случаи невыполнения заданий итоговая оценка снижается.
- -быть терпимым, открытым и доброжелательным к сокурсникам и преподавателям;
- -бережно относится к имуществу кафедры;
- -при пропуске лекций без уважительной причины вводятся штрафные баллы за каждый пропуск 1 балл;
- -при пропуске CPO без уважительной причины вводятся штрафные баллы за каждый пропуск CPO отнимается 2 балла.
- -Все виды письменных работ Обучающийсяов проходят проверку на предмет плагиата.
- -при текущей успеваемости учебные достижения Обучающийся ов оцениваются по 100 балльной шкале за каждое выполненное задание (ответ на текущих занятиях, сдача СРО, рубежный контроль).
- -В журнале успеваемости выставляется не цифровой эквивалент рейтинг-балла, а его процентное выражение.
- -Внесение рейтинг баллов в электронный журнал производится один раз в неделю и только один раз. Не допускается изменение рейтинг-балла.
- -Изменение рейтинг балла допускается по листу отработок, выданному по распоряжению деканата на основании справки об уважительной причине (например: состояние здоровья).
- -По окончании академического периода результат контроля успеваемости (ОРД) проводится расчетом среднеарифметической суммы всех оценок, полученных в течение академического периода, умноженного на коэффициент 0,6.
- -Минимальный рейтинг допуска к экзамену 50 баллов или 30%



SOUTH KAZAKHSTAN

MEDICAL ACADEMY

«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра Химических дисциплин

044-52/11

25 стр. из 28

Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)

- Итоговая оценка по дисциплине включает оценки рейтинг-допуска и итогового контроля. Рейтинг допуск составляет 60% от итоговой оценки знаний по дисциплине, и оценка экзамена составляет 40% от итоговой оценки знаний по дисциплине.
- ЦОР и цифровой контент размещаются преподавателем в модуле «Задание» для прикрепленной академической группы (потока). На все виды обучающих видеоматериалов дается ссылка на Youtube канал ЮКМА или др. источник.
- Модуль «Задание» АИС Platonus является основной платформой для дистанционного обучения и размещений всех учебных им методических материалов.

13. Академическая политика, основанная на моральных и этических ценностях академии

Академическая политика. П. 4 Кодекс чести обучающегося

Обучающийся стремится стать достойным гражданином Республики Казахстан, профессионалом в избранной специальности, развивать в себе лучшие качества творческой личности.

Обучающийся с уважением относится к старшим, не допускает грубости по отношению к окружающим и проявляет сочувствие к социально незащищенным людям и по мере возможностей заботится о них.

Обучающийся образец порядочности, культуры и морали, нетерпим к проявлениям безнравственности и не допускает проявлений дискриминации по половому, национальному или религиозному признаку.

Обучающийся ведет здоровый образ жизни и полностью отказывается от вредных привычек.

Обучающийся уважает традиции вуза, бережет его имущество, следит за чистотой и порядком в студенческом общежитии.

Обучающийся признает необходимую и полезную деятельность, направленную на развитие творческой активности (научно-образовательной, спортивной, художественной и т.п.), на повышение корпоративной культуры и имиджа вуза.

Вне стен обучающийся всегда помнит, что он является представителем высшей школы и предпринимает все усилия, чтобы не уронить его честь и достоинство. Обучающийся считает своим долгом бороться со всеми видами академической недобросовестностей, среди которых: списывание и обращение к другим лицам за помощью при прохождении процедур контроля знаний; представление любых по объему готовых учебных материалов (рефератов, курсовых, контрольных, дипломных и других Офис регистратора Идент.номер

Академическая политика АО «ЮКМА» 15 стр. из 89

работ), включая Интернет-ресурсы, в качестве результатов собственного труда; использование родственных или служебных связей для получения более высокой оценки; прогулы, опоздания и пропуск учебных занятий без уважительной причины. Обучающийся рассматривает все перечисленные виды академической

обучающийся рассматривает все перечисленные виды академической недобросовестной как несовместные с получением качественного и конкурентоспособного образования, достойного будущей экономической, политической и управленческой элиты Казахстана.

Политика выставления оценок по дисциплине

Бакалавриат

- 1. Оценка учебных достижений обучающийся предполагает оценку текущего контроля, рубежного контроля и итоговой аттестации обучающихся.
- 2. Текущий контроль знаний обучающийся осуществляется в рамках практических (семинарских, лабораторных) занятий с ежедневным заполнением учебного журнала успеваемости обучающихся и электронного журнала до конца недели. Обучающемуся, пропустившему занятие, лекцию и СРОП (если не освобожден от занятий согласно распоряжению декана факультета) выставляется отметка «ж» (язык заполнения -

SKMA -1979-..... SOUTH KAZAKHSTAN **MEDICAL**

ACADEMY

AKADEMIASY (ОНТУСТІК Казакстан медицина академиясы» АК

АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра Химических дисциплин

044-52/11

Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)

26 стр. из 28

казахский); «н» (язык заполнения - русский); «а» (язык заполнения - английский).

- 3. Пропущенные занятия по неуважительной причине не отрабатываются. Обучающийся, пропустившим занятия по неуважительной причине или неотработавшим в электронном журнале рядом с отметкой «н» выставляется оценка «0» на последней неделе академического периода.
- 4. Пропущенные занятия по уважительной причине отрабатываются при предоставлении оправдательного документа (по болезни, семейным обстоятельствам или иным объективным причинам). Обучающийся обязан предоставить справку не позднее 5 рабочих дней с момента ее получения. При отсутствии подтверждающих документов или при предоставлении их в деканат позднее, чем через 5 рабочих дней после выхода на учебу причина считается неуважительной. Обучающийся подает заявление на имя декана и получает лист отработок с указанием срока сдачи, который действителен в течение 30 дней с момента получения его в деканате. Обучающийсяам, пропустившим занятия по уважительной причине в электронном журнале рядом с отметкой «н» выставляется оценка, полученная в результате отработки занятия. При этом отметка «н» автоматически аннулируется.
- 5. Обучающимся, пропустившим занятия по распоряжению декана об освобождении, отметка «н» не выставляется, выставляется оценка, полученная в результате отработки занятия. Форма проведения контроля определяется кафедрой (политика кафедры). Офис регистратора Идент.номер

Академическая политика АО «ЮКМА» 45 стр. из 89

- 6. К 1 числу каждого месяца кафедры подают в деканат сведения об успеваемости посещаемости Обучающийсяов.
- 7. Рубежный контроль знаний обучающегося проводится не менее двух раз в течение одного академического периода на 7-8/14-15 неделях теоретического обучения с проставлением итогов рубежных контролей в учебный журнал успеваемости и электронный журнал с учетом штрафных баллов за пропуски лекций (пропуски лекций в виде штрафных баллов отнимаются из оценок рубежного контроля). Штрафной балл за пропуск 1 лекции составляет 1,0 балл. Обучающийся, не явившийся на рубежный контроль без уважительной причины, не допускается к сдаче экзамена по дисциплине. Обучающийся, не явившийся на рубежный контроль по уважительной причине, сразу после того, как приступил к занятиям, подает заявление на имя декана, предоставляет оправдательные документы (по болезни, семейным обстоятельствам или иным объективным причинам), получает отработочный лист, который действителен в течение срока указанного в пункте 12.4. Итоги рубежного контроля предоставляются в деканат в виде рапорта до конца контрольной недели.
- 8. Оценка СРО выставляется на занятиях СРОП согласно расписанию в учебный журнал успеваемости и электронный журнал с учетом штрафных баллов за пропуски занятий СРОП (пропуски занятий СРОП в виде штрафных баллов отнимаются из оценок СРО). Штрафной балл за пропуск 1 занятия СРОП составляет 2,0 балла.
- 9. Обучающийся, не набравший проходной балл (50%) по одному из видов контролей (текущий контроль, рубежный контроль №1 и/или №2) не допускается к экзамену по дисциплине.
- 10. Корректировка оценок текущего и рубежных контролей проводится при технических ошибках в заполнении электронного журнала на основании объяснительной записки преподавателя (за подписью заведующего кафедрой) с указанием причины; представления подтверждающих документов (журнала успеваемости и др.); разрешения проректора по учебной и методической работе.
- 11. Оценка знаний Обучающийся ов осуществляется по балльно-рейтинговой буквенной системе, согласно которой 60% составляет текущий контроль, 40% итоговый контроль.
- 12. Итоговая оценка рассчитывается автоматически на основе средней оценки текущего контроля, средней оценки рубежных контролей и оценки итогового контроля: Итоговая оценка (100%) = Рейтинг допуска (60%)+ Итоговый контроль (40%)

АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра Химических дисциплин

044-52/11

27 стр. из 28

Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)

Рейтинг допуска (60%) = Средняя оценка рубежных контролей (20%)+ Средняя оценка текущего контроля (40%)

Средняя оценка рубежных контролей = Рубежный контроль 1 + Рубежный контроль 2/2 Средняя оценка текущего контроля = среднеарифметическая сумма текущих оценок с учетом средней оценки по СРО

Итоговая оценка (100%) = PKcp x 0.2 + TKcp x 0.4 + ИК x 0.4

РКср – средняя оценка рубежных контролей

ТКср – средняя оценка текущего контроля

ИК – оценка итогового контроля

13. Уровень овладения Обучающийсяом учебной дисциплины, отражается в экзаменационной ведомости по 100-бальной шкале, соответствующих принятой в международной практике буквенной системе с цифровым эквивалентом (положительные оценки, по мере убывания, от «А» до «D», и «неудовлетворительно» - «ҒХ», «F») и оценкам по традиционной системе.

Офис регистратора Идент.номер

Академическая политика АО «ЮКМА» 46 стр. из 89

- 14. Итоговый контроль проводится в два этапа в том случае, если в Типовой программе по дисциплине предусмотрен прием практических навыков. При проведении двухэтапного итогового контроля прием практических навыков осуществляется методом ОСПЭ/ОСКЭ с привлечением независимых экзаменаторов. Не аттестованные по первому этапу Обучающийсяы не допускаются к второму этапу экзамена – тестированию.
- 15. По итогам промежуточной аттестации, Обучающемуся по государственному образовательному гранту начисляется стипендия при условии сдачи всех экзаменов с оценками от «А» до «С+».
- 16. Обучающийся, поступивший в академию после окончания вуза (бакалавр), для получения второго высшего образования, имеет право на освобождение от посещения дисциплин, по которым имеет положительный итоговый результат.
- 17. Результаты итоговых оценок в виде зачета предыдущего образования учитываются при назначении стипендии.

Дата утверждения на кафедре	Протокол № 1/1	Ф.И.О. заведующего	Подпись
	06.06.25	Дауренбеков К.Н.	The second
Дата утверждения на КОП	Протокол № 📶	Ф.И.О. председателя КОП	Подпись
	15.06.23	Токсанбаева Ж.С.	more

ОЙТÚSTIK-QAZAQSTAN

MEDISINA

AKADEMIASY
«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ

Кафедра Химических дисциплин

МЕDICAL

АСАДЕМУ

АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

044-52/11

Рабочая учебная программа дисциплины (СИЛЛАБУС)