### Силлабус Кафедра «химических дисциплин»

### Рабочая учебная программа дисциплины «Химия и техника лабораторных исследовании» Образовательная программа 6В10118 -« Медико-профилактическое дело»

1.	Общие сведения о дисциплине						
1.1	Код дисциплины: HTL1 2205	1.6	Учебный г	юд: 2024-2025			
1.2	Название дисциплины: Химия и техника лабораторных	1.7	Курс: 2				
	исследовании						
1.3	Пререквизиты: Введение в профессию,	1.8	Семестр: 3	Семестр: 3			
	морфофизиология		•	1 -			
1.4	Постреквизиты: Биохимия, ведение в научные	1.9	Количеств	о кредитов (ECTS): 3			
	исследования.			1			
1.5	Цикл: БД	1.10	Компонент	г: ВК			
2.	Описание дисциплины						
гигиенич химичесь строение	вание знаний и умений основ качественного и количественн еской экспертизе объектов в нешей среды. Общие закономерном ких процессов и воздействия среды на организм человека. Предстом, свойствами и биологической активностью органических раций используемые в санитарной гигиене. Оформление результат	ости хим тавление к вещес	иии, необходим о взаимосвязи	мые для понимания физико - между химическим составом,			
<b>3.</b>	Форма суммативной оценки *	Ub.					
3.1	Тестирование   ✓		3.5	Курсовая			
3.1	Письменный		3.6	Эссе			
3.3	Устный опрос		3.7	Проект			
3.4	ОСПЭ/ОСКЭ или прием практических навыков		3.8	Другой (указать)			
4.	Цели дисциплины		3.0	другой (указать)			
	ование знаний об общих закономерностях химии,	0 5	HOPAHHILIV	лементах, окислительно-			
5.	изе объектов внешней среды.  Конечные результаты обучения (РО дисциплины)			-			
PO1	восстановительных процессов и воздействие на живой среды.	акономо организ	ерности пр вм химическ	оотекания окислительно- ких факторов окружающей			
PO2	- умеет рассчитывать концентрацию вещества в растворе и						
	использовать знания, полученные по коллоидной химии, в	з задаче	защиты факт	оров окружающей среды от			
	загрязнения; установить причинно-следственные связи ме	жду бол	езнями и эко.	логическими проблемами;			
	определяет причины эндемических заболеваний.						
PO3	- понимает механизм действия буферных систем организатическовного гомеостаза, а также значение гидро санитарно-гигиенических исследованиях для определен структуры исходных соединений и разложения процессов	лиза ка ия кон	к мощный ин	нструмент, применяемый в			
PO4	- формулирует собственные выводы по прогнозировании реакции по катионам, анионам и функциональным гр последующей профессиональной деятельности.						
PO5	- владеет навыками безопасной работы в химической ла посудой, реактивами и оборудованием; умеет ставить п аналитические эксперименты и выполнять расчеты	іростейі	пие учебно-и	сследовательские, химико-			
PO6	-способен анализировать уровни опасность и вредных фак количественно определять состав объектов внешней средь помощью химических (кислотно-основное, окислительно-комплексонометрическое титрование) и физико-химическ	ы при са восстан	нитарно-гиги овительное, с	енической экспертизе с			
5 1	Волин тати объимания ОП с которим						

Результаты обучения ОП, с которыми связаны РО дисциплины

5.1

РО дисциплины

# OŃTÚSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ Кафедра «химических дисциплин» МЕDICAL АСАДЕМУ АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Рабочая учебная программа дисциплины «Химия и техника лабораторных исследовании»

2 стр. из 20

	l no 1	. 4 . 4								
								ежную, соврем		
	ļ ,		•					ально-поведен	· ·	
	РО 3	омедицинских	к, гигие	нических, эг	идемио	логичес	ких и клі	инических нау	К	
								исследования	, анализа и	
		оценки показателей качества различных объектов окружающей среды и рормулирования собственных выводов в виде рекомендаций по предотвращению								
		еблагоприятного воздействия на них. ОВ Проводит сбор информации и медико-статистический анализ о состоянии								
								зателей здорог		
		•						зателей здорог цанные официа		
	_	•		_ ·			•	льных и перио		
		дицинских ос	-			пове пр	дырш		A. 1001	
6.	Подробная информац									
6.1	Место проведения (зда			жно-Казахст	ганская	медици	нская ак	адемия, главн	ый корпус,	
	кафедра химических д									
	аудиториях ЮКМА,									
	оборудованиями, прибо				Лабора	аторно-п	рактиче	ские занятия п	роводятся в	
	517, 521, 523,528,530 yr		риях ка	афедры.						
	Телефон (АТС) 40-82-0				T = -			T		
6.2	Количество часов	Лекции	_	акт. зан.	Лаб. З	ан.	СРОП	CPO		
-		6	24		-		9	51		
7.	Сведения о преподава	ателях:	C====				7			
<u>№</u>	Ф.И.О			нь и должн			Эл.ад		mail mi	
2	Дауренбеков Канат Нарбо Дильдабекова Лаззат Ана			ав.каф., к.х.н., и.о. профессора. daurenbekov.kanat@n			<u>nan.ru</u>			
				цент, к.пед.н			<u>Lazzat_D@inbox.ru</u>			
3	Құлбаева Мадина Серико	вна	Сериковна магистр, преподаватель <u>Mili_0907@mail.ru</u>				<u>M1111_U</u>	907@ma11.ru		
0	Torgonyman	*								
	Тематический план	<b>Иражиза за</b>		•		DΩ	<b>Г</b> од	Формал	Формул	
Неде	Тематический план Название темы	Краткое со,		•		РО	Кол-	Формы/	Формы/	
Неде ля/		Краткое со,		•		дис-	во	методы/	методы	
Неде		Краткое со,		•				методы/ технологии	_	
Неде ля/		<b>Краткое со</b> , Предмет и з	держан	ие		дис- ципли	во часо	методы/	методы оцениван ия	
Неде ля/ день	Название темы	Ŷ	<b>держан</b> адачи х	ие		дис- ципли ны	во часо в	методы/ технологии обучения	методы оцениван	
Неде ля/ день	Название темы Лекция. Тема:	Предмет и з Химическая теоретическ	держан адачи х и термод сая осно	ие шмии. цинамика — ва изучения		дис- ципли ны	во часо в	методы/ технологии обучения Обзорные,	методы оцениван ия Обратная	
Неде ля/ день	Название темы  Лекция. Тема: Введение. Термодинамика биологических	Предмет и з Химическая теоретическ обмена вещ	держан адачи х и термод сая осно еств и э	ие лимии. цинамика – ова изучения нергии. Зако	ОНЫ	дис- ципли ны	во часо в	методы/ технологии обучения Обзорные, предостави	методы оцениван ия Обратная	
Неде ля/ день	Название темы  Лекция. Тема: Введение. Термодинамика биологических процессов. Основные	Предмет и з Химическая теоретическ обмена вещ термодинам	держан задачи х и термод зая осно еств и э ики. Кл	ие лимии. цинамика – ова изучения онергии. Зако цетка челове	оны ка как	дис- ципли ны	во часо в	методы/ технологии обучения Обзорные, предостави ть информаци ю,	методы оцениван ия Обратная	
Неде ля/ день	Название темы  Лекция. Тема: Введение. Термодинамика биологических процессов. Основные понятия и законы	Предмет и з Химическая теоретическ обмена вещ термодинам комплексна	держан задачи х и термод зая осно еств и э ики. Кл я термо,	ие лимии. цинамика — ова изучения онергии. Зако тетка челове динамическа	оны ка как ая	дис- ципли ны	во часо в	методы/ технологии обучения Обзорные, предостави ть информаци	методы оцениван ия Обратная	
Неде ля/ день	Название темы  Лекция. Тема: Введение. Термодинамика биологических процессов. Основные понятия и законы термодинамики.	Предмет и з Химическая теоретическ обмена вещ термодинам комплексна система. Те	держан адачи х и термод сая осно еств и э ики. Кл я термо, рмохим	ие цинамика – ва изучения нергии. Зако цетка челове динамическа ия. Закон Ге	оны ка как ая	дис- ципли ны	во часо в	методы/ технологии обучения Обзорные, предостави ть информаци ю,	методы оцениван ия Обратная	
Неде ля/ день	Название темы  Лекция. Тема: Введение. Термодинамика биологических процессов. Основные понятия и законы термодинамики. Химическая кинетика и	Предмет и з Химическая теоретическ обмена вещ термодинам комплексна система. Те Энтропия. З	держан адачи х а термод сая осно еств и э ики. Кл я термо, рмохим	имии. цинамика — ва изучения нергии. Зако цетка челове: динамическа ия. Закон Ге Гиббса.	оны ка как ая есса.	дис- ципли ны	во часо в	методы/ технологии обучения Обзорные, предостави ть информаци ю,	методы оцениван ия Обратная	
Неде ля/ день	Название темы  Лекция. Тема: Введение. Термодинамика биологических процессов. Основные понятия и законы термодинамики. Химическая кинетика и ее значение в санитарно-	Предмет и з Химическая теоретическ обмена вещ термодинам комплексна система. Те Энтропия. З Кинетика хи	держан хадачи ха термодая осно еств и этики. Кля термо, рмохим этергия	ие  динамика —  ва изучения  нергии. Зако  тетка челове  динамическа  ия. Закон Ге  Гиббса.  ких реакций.	оны ка как ая есса.	дис- ципли ны	во часо в	методы/ технологии обучения Обзорные, предостави ть информаци ю,	методы оцениван ия Обратная	
Неде ля/ день	Название темы  Лекция. Тема: Введение. Термодинамика биологических процессов. Основные понятия и законы термодинамики. Химическая кинетика и	Предмет и з Химическая теоретическ обмена вещи термодинам комплексна система. Теј Энтропия. З Кинетика хи Факторы вл	держан хадачи ха термод сая осно еств и этики. Кля термо, рмохим. Энергия имическияющие имическияющие	ие  динамика — ва изучения нергии. Зако нетка челове динамическа ия. Закон Ге Гиббса. ких реакций. е на скорост	оны ка как ая есса.	дис- ципли ны	во часо в	методы/ технологии обучения Обзорные, предостави ть информаци ю,	методы оцениван ия Обратная	
Неде ля/ день	Название темы  Лекция. Тема: Введение. Термодинамика биологических процессов. Основные понятия и законы термодинамики. Химическая кинетика и ее значение в санитарно-	Предмет и з Химическая теоретическ обмена вещ термодинам комплексна система. Тер Энтропия. З Кинетика хи Факторы вл реакции. Пр	держан хадачи х термод сая осно еств и элики. Кля термо, рмохим энергия имическ ияющие оогнозир	ие  динамика — ва изучения нергии. Зако динамическа динамическа ия. Закон Ге Гиббса. ких реакций. е на скорост	оны ка как ая есса. ь	дис- ципли ны	во часо в	методы/ технологии обучения Обзорные, предостави ть информаци ю,	методы оцениван ия Обратная	
Неде ля/ день	Название темы  Лекция. Тема: Введение. Термодинамика биологических процессов. Основные понятия и законы термодинамики. Химическая кинетика и ее значение в санитарно-	Предмет и з Химическая теоретическ обмена вещ термодинам комплексна система. Теј Энтропия. З Кинетика хи Факторы вл реакции. Пр химическог	адачи х п термод сая осно еств и э пики. Кл у термо, рмохим энергия имическ ияющие оогнозир о равно	ие  динамика — ва изучения нергии. Зако нетка челове динамическа ия. Закон Ге Гиббса. ких реакций. е на скорост рование сме весия. Поня	оны ка как ая есса. ь щения гия о	дис- ципли ны	во часо в	методы/ технологии обучения Обзорные, предостави ть информаци ю,	методы оцениван ия Обратная	
Неде ля/ день	Название темы  Лекция. Тема: Введение. Термодинамика биологических процессов. Основные понятия и законы термодинамики. Химическая кинетика и ее значение в санитарно-	Предмет и з Химическая теоретическ обмена вещ термодинам комплексна система. Тер Энтропия. З Кинетика хи Факторы вл реакции. Пр	держан хадачи ха термод кая осно еств и этики. Кля термо, рмохим. Энергия имическияющие огнозиро равного равного пологиче	ие  динамика —  ва изучения  нергии. Зако  етка челове  динамическа  ия. Закон Ге  Гиббса.  ких реакций.  е на скорост  рование сме  весия. Понят  еских проце	оны ка как ая есса. ь щения гия о	дис- ципли ны	во часо в	методы/ технологии обучения Обзорные, предостави ть информаци ю,	методы оцениван ия Обратная	
Неде ля/ день	Название темы  Лекция. Тема: Введение. Термодинамика биологических процессов. Основные понятия и законы термодинамики. Химическая кинетика и ее значение в санитарно-	Предмет и з Химическая теоретическ обмена вещ термодинам комплексна система. Теј Энтропия. З Кинетика хи Факторы вл реакции. Пр химическог кинетике би	держан хадачи ха термод кая осно еств и этики. Кля термо, рмохим этикическияющие огнозиро равного равногизмах.	ие  динамика —  ва изучения  нергии. Зако  етка челове  динамическа  ия. Закон Ге  Гиббса.  ких реакций.  е на скорост  рование смер  весия. Понят  еских проце	оны ка как ая есса. ы щения гия о ессов в	дис- ципли ны	во часо в	методы/ технологии обучения Обзорные, предостави ть информаци ю,	методы оцениван ия Обратная	
Неде ля/ день	Название темы  Лекция. Тема: Введение. Термодинамика биологических процессов. Основные понятия и законы термодинамики. Химическая кинетика и ее значение в санитарно- гигиенической практике.  Практическое занятие Правила работы в	Предмет и з Химическая теоретическ обмена вещ термодинам комплексна система. Теј Энтропия. З Кинетика хи Факторы вл реакции. Пр химическог кинетике би живых орга Инструктаж работы в ла	держан хадачи х	ие  динамика — ва изучения нергии. Закон Ге динамическа ия. Закон Ге Гиббса. ких реакций. е на скорост рование смересия. Поня веских процес	оны ка как ая есса. ь щения гия о ссов в	дис- ципли ны PO1	во часо в	методы/ технологии обучения Обзорные, предостави ть информаци ю, объяснение	методы оцениван ия Обратная связь	
Неде ля/ день	Название темы  Лекция. Тема: Введение. Термодинамика биологических процессов. Основные понятия и законы термодинамики. Химическая кинетика и ее значение в санитарно- гигиенической практике.  Практическое занятие Правила работы в химической лаборатории	Предмет и з Химическая теоретическ обмена вещ термодинам комплексна система. Тер Энтропия. З Кинетика хи Факторы вл реакции. Пр химического кинетике би живых орга. Инструктаж работы в ла правил орга	держан хадачи хал термод сая осно еств и этермод мическ ияющие оравного равного пологиченизмах. Спо техаборато данизаци	ие  динамика —  ва изучения  нергии. Зако  тетка челове  динамическа  ия. Закон Ге  Гиббса.  ких реакций.  е на скорост  рование сме  весия. Поня  еских проце  нике безопа  рии и соблы  и рабочего	оны ка как ая есса. ь щения гия о ссов в сности одение места.	дис- ципли ны PO1	во часо в	методы/ технологии обучения Обзорные, предостави ть информаци ю, объяснение  Работа в малых группах,	методы оцениван ия Обратная связь  Устный опрос/тест-	
Неде ля/ день	Название темы  Лекция. Тема: Введение. Термодинамика биологических процессов. Основные понятия и законы термодинамики. Химическая кинетика и ее значение в санитарно- гигиенической практике.  Практическое занятие Правила работы в химической лаборатории и организация рабочего	Предмет и з Химическая теоретическо обмена вещитермодинам комплексна система. Теј Энтропия. З Кинетика хи Факторы влреакции. Пр химическог кинетике би живых орга: Инструктаж работы в ла правил орга Виды химическог кинетике би живых орга:	держан хадачи х	имии.  динамика — ва изучения нергии. Закон динамическа ия. Закон Ге Гиббса. ких реакций. е на скорост рование смер весия. Поня еских процес нике безопа рии и соблы	оны ка как ая есса. ь щения гия о ссов в сности одение места.	дис- ципли ны PO1	во часо в	методы/ технологии обучения Обзорные, предостави ть информаци ю, объяснение  Работа в малых	методы оцениван ия Обратная связь  Устный опрос/	
Неде ля/ день	Название темы  Лекция. Тема: Введение. Термодинамика биологических процессов. Основные понятия и законы термодинамики. Химическая кинетика и ее значение в санитарно- гигиенической практике.  Практическое занятие Правила работы в химической лаборатории и организация рабочего места. Химическая	Предмет и з Химическая теоретическо обмена вещитермодинам комплексна система. Теј Энтропия. З Кинетика хи Факторы влреакции. Пр химическог кинетике би живых орга. Инструктаж работы в ла правил орга Виды хи реактивов.	держан хадачи хал термод кая осно еств и элики. Клая термо, рмохим элергия имическияющие оравногическия по техабораторанизации имической винической винич	ие  динамика — ва изучения нергии. Зако ветка челове динамическа ия. Закон Ге Гиббса. ких реакций. е на скорост рование смер весия. Поня еских проце нике безопа рии и соблы и рабочего ой посуд	оны ка как ая есса. ыщения гия о ссов в сности одение места. ы и	дис- ципли ны PO1	во часо в	методы/ технологии обучения Обзорные, предостави ть информаци ю, объяснение  Работа в малых группах,	методы оцениван ия Обратная связь  Устный опрос/тест-	
Неде ля/ день	Название темы  Лекция. Тема: Введение. Термодинамика биологических процессов. Основные понятия и законы термодинамики. Химическая кинетика и ее значение в санитарно- гигиенической практике.  Практическое занятие Правила работы в химической лаборатории и организация рабочего места. Химическая посуда, реактивы, виды	Предмет и з Химическая теоретической обмена вещетермодинам комплексна система. Теј Энтропия. З Кинетика хи Факторы влреакции. Пр химическог кинетике би живых орга. Инструктаж работы в ла правил орга Виды хи реактивов. Лаборатори	держан хадачи хал термод кая осно кологиче низмах. То тех абораторанизаци кологической кологиче	ие  динамика — ва изучения нергии. Закон динамическа ия. Закон Ге Гиббса. ких реакций. е на скорост рование смересия. Понят еских процест нике безопа рии и соблы и рабочего ой посуд	оны ка как ая есса. ыщения гия о ссов в сности одение места. ы и	дис- ципли ны PO1	во часо в	методы/ технологии обучения Обзорные, предостави ть информаци ю, объяснение  Работа в малых группах,	методы оцениван ия Обратная связь  Устный опрос/тест-	
Неде ля/ день	Название темы  Лекция. Тема: Введение. Термодинамика биологических процессов. Основные понятия и законы термодинамики. Химическая кинетика и ее значение в санитарно- гигиенической практике.  Практическое занятие Правила работы в химической лаборатории и организация рабочего места. Химическая посуда, реактивы, виды и их предназначение.	Предмет и з Химическая теоретическ обмена вещ термодинам комплексна система. Тер Энтропия. З Кинетика хи Факторы вл реакции. Пр химического кинетике би живых орга. Инструктаж работы в ла правил орга Виды хи реактивов. Лаборатори вместимост.	держан хадачи хал термод сая осно еств и элики. Клармохим. Энергия имическияющие оргавного равного по тех абораторанизациямической мической мерн	ие  динамика — ва изучения нергии. Закон динамическа ия. Закон Ге Гиббса. ких реакций. е на скорост рование смересия. Понят еских процест нике безопа рии и соблы и рабочего ой посуд	оны ка как ая есса. ыщения гия о ссов в сности одение места. ы и	дис- ципли ны PO1	во часо в	методы/ технологии обучения Обзорные, предостави ть информаци ю, объяснение  Работа в малых группах,	методы оцениван ия Обратная связь  Устный опрос/тест-	
Неде ля/ день	Название темы  Лекция. Тема: Введение. Термодинамика биологических процессов. Основные понятия и законы термодинамики. Химическая кинетика и ее значение в санитарно- гигиенической практике.  Практическое занятие Правила работы в химической лаборатории и организация рабочего места. Химическая посуда, реактивы, виды	Предмет и з Химическая теоретической обмена вещетермодинам комплексна система. Теј Энтропия. З Кинетика хи Факторы влреакции. Пр химическог кинетике би живых орга. Инструктаж работы в ла правил орга Виды хи реактивов. Лаборатори	держан хадачи хал термод сая осно еств и элики. Клармохим. Энергия имическияющие оргавного равного по тех абораторанизациямической мической мерн	ие  динамика — ва изучения нергии. Закон динамическа ия. Закон Ге Гиббса. ких реакций. е на скорост рование смересия. Понят еских процест нике безопа рии и соблы и рабочего ой посуд	оны ка как ая есса. ыщения гия о ссов в сности одение места. ы и	дис- ципли ны PO1	во часо в	методы/ технологии обучения Обзорные, предостави ть информаци ю, объяснение  Работа в малых группах,	методы оцениван ия Обратная связь  Устный опрос/тест-	



Кафедра «химических дисциплин» 044-52/11 Рабочая учебная программа дисциплины «Химия и техника лабораторных исследовании» 3 стр. из 20

			I	1	1	 I
	пипеток, бюреток.					
	СРОП/СРО: Вода. Биологическая роль воды в живом организме. Показатели качества питьевой воды.	Свойства воды. Цветность, мутность и жесткость воды. Вода дистиллированная, апирогенная. Значение воды для жизнедеятельности организмов. Вода как универсальный растворитель. Физиологическое и гигиеническое значение воды. Отбор проб воды на физико-химический и бактериологический анализ. Влияние химического состава воды на здоровье населения.	PO3	1/3	Презентаци я	Устный опрос
2	Лекция.			-		
	Практическое занятие. Тема: Основы химической термодинамики. Связь параметров системы (температура, внутренняя энергия, энтальпия, свободная энергия, энтропия,) с живой материей. Термохимические расчеты. Химическая кинетика и ее значение в медицине.	Термодинамика биологических процессов. Биоэнергетика. Система. Понятие об энтальпии. Учение о термохимии. Закон Гесса. Изменение энтальпии при различных химических и физико- химических процессах. Второй закон термодинамики. Энтропия. Свободная энергия Гиббса. Кинетика химических реакций. Факторы влияющие на скорость реакции. Прогнозирование смещения химического равновесия. Понятия о кинетике биологических процессов в живых организмах.	PO1	2	Работа в малых группах	Устный опрос/ тест- контроль
	СРОП/СРО: Круговорот веществ и поток энергии в экосистеме. Здоровое питание для профилактики болезней.	Круговорот веществ и поток энергии в экосистеме. Обмен веществ и энергии (питание, дыхание, выделение). Энергетический баланс, калорийность пищевых продуктов необходимых гигиенистам для профилактики заболеваний. Нормы физиологических потребностей в энергии. Здоровое питание для профилактики неинфекционных болезней. Взаимосвязь между диетой и риском болезни или смертности.	PO1	-/3	Эссе	Устный опрос

SOUTH KAZAKHSTAN

SKMA

-1979-117,
ACADEMY

AO «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра «химических дисциплин» 044-52/11 Рабочая учебная программа дисциплины «Химия и техника лабораторных исследовании» 4 стр. из 20

3	Лекция. Тема: Учение о растворах. Осмос в биологических ситемах. Буферные системы.	Раствор как основа жизнедеятельности клеток организма. Изменения температур кипения и замерзания растворов. Эбулиометрия. Криометрия. Осмос. Осмос в клетках крови. Закон Вант-Гоффа. Плазмолиз, гемолиз, тургор и изотоничность. Гипертонические и гипотонические растворы. Буферные системы. Биологические функции буферных систем в живых организмах.	PO3	1	Обзорные, предостави ть информаци ю, объяснение	Обратная связь
	Практическое занятие. Тема: Растворы. Приготовление растворов заданной концентрации. Значение растворов в жизнедеятельности организмов. Коллигативные свойства растворов.	Концентрация растворов и способы их выражения. Приготовление растворов заданной концентрации. Значение растворов в медицине, биологии и практической деятельности человека. Осмос. Осмос в клетках крови. Закон Вант-Гоффа. Плазмолиз, гемолиз, тургор и изотоничность. Классификация растворов для инъекций (гипотонические, гипертонические и изотонические растворы). Лабораторная работа №2. Расчеты и решения задач по приготовлению растворов на различные способы концентрации.	PO2	1	Работа в малых группах, лаб.работа	Устный опрос/ тест- контроль
	СРОП/СРО: Химические дезинфицирующие средства используемые в санитарно- гигиенической практике.	Классификация химических дезинфицирующих средств. Хлоросодержащие вещества. Йодсодержащие вещества. Спиртосодержащие вещества. Аммониевые соединения. Кислородоактивные вещества.	PO1	1/3	Реферат	Устный опрос
4	Лекция.	•		-		
7	Практическое занятие. Тема: Кислотно-основное равновесие в процессах жизнедеятельности. Нарушения кислотно-щелочного баланса. Гомеостаз. Гидролиз солей. Буферные системы. Значение буферных систем в организме человека. Буферные растворы против кислотных дождей.	Кислотно-основные теории по Аррениусу, Бренстеду-Лоури и Льюису. Степень и константа диссоциации. Закон разведения Оствальда. Ионное произведение воды. Водородный показатель. Виды нарушений кислотнощелочного баланса. Виды ацидоза и алкалоза. Гомеостаз. Нарушения кислотного равновесия крови. Гидролитические процессы различных типов солей. Необратимый гидролиза. Смещение равновесия гидролиза. Буферные системы. Зона буферного действия, ее вычисление. Определение рН кислотных и основных буферных систем. Значение буферных систем в	PO3	2	Работа в малых группах, лаб.работа	Устный опрос/ тест- контроль



Кафедра «химических дисциплин»

Рабочая учебная программа дисциплины «Химия и техника лабораторных исследовании»

044-52/11
5 стр. из 20

		T 4	1	1	1	
		организме человека. Буферные растворы против кислотных дождей. <b>Лабораторная работа №3.</b> 1) "Определение посторонних примесей в молоке" 2) "Определение рН растворов с помощью индикаторов"				
	СРОП/СРО: Сильные и слабые электролиты. Их классификация. Растворы электролитов в окружающей среде.	Сильные и слабые электролиты. Смещение равновесия в растворах слабых электролитов. Как ведут себя растворы электролитов в окружающей среде и какое воздействие они оказывают.	PO3	-/3	Презентаци я	Устный опрос
5	Лекция. Тема: Коллоидно-дисперсная система. Свойства дисперсных систем. Устойчивость и коагуляция коллоидных растворов.	Понятия: дисперсная система, дисперсная фаза, дисперсионная среда. Классификация дисперсных систем. Строение мицеллы. Методы получения и очистки коллоидных растворов. Оптические и электрокинетические свойства коллоидных растворов. Эффект Тиндаля. Коагуляция, ее медикобиологическое значение. Правило Шульце-Гарди. Диализ, электроосмос и электрофорез в медицинской практике. Значение коллоидной химии в санитарно-гигиенической практике, и охрана окружающей среды	PO2	1	Обзорные, предостави ть информаци ю, объяснение	Обратная связь
	Практическое занятие Окислительно— восстановительные процессы и их биологическая роль.	Роль среды в протекании ОВР. Значение окислительновосстановительных реакций в жизни человека. Электродные потенциалы. Гальванические элементы. Электродвижущая сила (ЭДС) гальванического элемента. Уравнение Нернста. Направление окислительно-восстановительных процессов. Окислительновосстановительные процессы: роль и влияние на природные среды и экосистемы.	PO1	2	Работа в малых группах, лаб.работа	Устный опрос/ тест- контроль
	СРОП/СРО: Потенциометрия в гигиенических исследованиях.	Потенциометрия. Использование методов потенциометрии в клиническом анализе и в практике санитарно-гигиенических исследований. Определение с помощью потенциометрических методов концентрации физиологически активных ионов в биологических жидкостях и тканях. рН объектов внешней среды.	PO3	1/3	Презентаци я	Устный опрос
6	Лекция.	* ***		-		
					<u> </u>	

SOUTH KAZAKHSTAN

SKMA

-1979-117,
ACADEMY

AO «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра «химических дисциплин» 044-52/11 Рабочая учебная программа дисциплины «Химия и техника лабораторных исследовании» 6 стр. из 20

	Практическое занятие. Тема: Биогенные s-, p-, d- элементы и их значение для живых организмов. Элементы-токсиканты. Радиоактивное загрязнение окружающей среды. Комплексные соединения и их свойства. Медико - биологическая роль комплексных соединений. Биокомплексы.	Классификация элементов. Расположение s-, p-, d-элементов в таблице Менделеева. Содержание химических элементов в организме. Биологическая роль химических элементов в жизнедеятельности живого организма. Биогенные элементы и элементытоксиканты. Токсическое действие некоторых металлов на организм человека Радиоактивность. Радиоактивное загрязнение окружающей среды: причины, последствия и меры предотвращения. Структура комплексных соединений. Номенклатура и типы комплексных соединениих. Биологическая роль комплексных соединений в организме человека. Представления о биокомплексах. Строение гемоглобина, хлорофилла, витамина В <sub>12</sub> (цианокобаламин) и их биологическая роль.	PO1	1	Работа в малых группах, лаб.работа	Устный опрос/ тест- контроль
7	СРОП/СРО  Химические загрязнения окружающей среды и здоровье человека.  Лекция  Аналитическая химия и химический анализ. Роль аналитической химии для анализа объектов санитарногигиенической экспертизы.  Качественный анализ. Классификация катионов и анионов.	Лабораторная работа №4.  Химические загрязнения окружающей среды (Оксид углероды. Сернистый и серный ангидрид. Сероводород и сероуглерод. Оксид азота. Соединения фтора. Соединения хлора). Основные загрязнители атмосферы. Химические загрязняющие вещества в пищевых продуктах. Дисперсные частицы — как косвенный показатель уровня загрязнения воздуха.  Введение в дисциплину. Аналитическая химия как фундаментальная наука. Предмет и задачи аналитической химии. Основные разделы химического анализа - качественный, количественный, фазовый, структурный. Аналитическая кислотно-основная классификация катионов. Понятие о сульфидной и аммиачно-фосфатной классификации. https://youtu.be/fgxwJwjusOE	PO1	-/3	Эссе Обзорные, предостави ть информаци ю, объяснение	Устный опрос  Обратная связь



 Кафедра «химических дисциплин»
 044-52/11

 Рабочая учебная программа дисциплины «Химия и техника лабораторных исследовании»
 7 стр. из 20

	Практическое занятие. Тема: Коллоидно-дисперсная система. Свойства дисперсных систем. Устойчивость и коагуляция коллоидных систем. Коагуляция и пептизация золей.	Понятия: дисперсная система, дисперсная фаза, дисперсионная среда. Природа, классификация коллоидных систем. Строение мицеллы. Методы получения и очистки коллоидных растворов. Диализ в медицинской практике. Оптические и электрокинетические свойства коллоидных растворов. Эффект Тиндаля. Электроосмос и электрофорез, их применение в медицине. Седиментационный анализ.  Коагуляция коллоидных систем, ее медико-биологическое значение.	PO2	2	Работа в малых группах, лаб.работа	Устный опрос/ тест- контроль
	<b>СРОП/СРО</b> Рубежный контроль №1	Правило Шульце-Гарди. Аэрозоли, суспензии, порошки, эмульсии и их свойства.  Контроль усвоения теоретических знаний и практических навыков по пройденным темам лекций, практических занятий и сро (1-7 темы).		1/3	Устный и письм. опрос по билетам	Устный и письм. опрос по билетам
8	Лекция Практическое занятие Катионы. Анионы. Классификация катионов и анионов. Качественные реакции.	Катионы. Анионы. Классификация катионов и анионов. Качественные реакции катионов и анионов. Расположение I-VI аналитической группы катионов в таблице Д.И.Менделеева, общая характеристика.	PO4	1/3	Работа в малых группах	Устный опрос/ тест- контроль
	СРОП/СРО Химический анализ как метод химии.	Прикладные виды химического анализа технический, биохимический, фармацевтический, токсикологический, медикобиологический. Санитарнохимические исследования.	PO4	1	Реферат	Устный опрос
9	Лекция Количественный анализ. Гравиметрия. Титриметрический анализ. Кислотно — основное титрование. Окислительновосстановительное титрование.	Сущность гравиметрического анализа. Классификация методов. Основные этапы работы и операции в гравиметрическом методе. https://youtu.be/MVnmjN0Rvuc Основные понятия титриметрического анализа. Кислотно-основное титрование. Сущность метода. Требования к реакциям в кислотно-основном титровании. Алкалиметрия, ацидиметрия. Стандарты и титранты кислотно-основного титрования. Индикаторы кислотно-основного титрования. https://youtu.be/18tv7szHN6o Окислительно-восстановительное титрование. Классификация методов по типу титранта. Индикаторы	PO6	1	Обзорные, предостави ть информаци ю, объяснение	Обратная связь

Кафедра «химических дисциплин»	044-52/11
Рабочая учебная программа дисциплины «Химия и техника лабораторных исследовании»	8 стр. из 20

		окислительно-восстановительного				
		титрования.				
		Перманганатометрическое				
		титрование. Сущность метода,				
		титрант, его приготовление и				
		стандартизация. Иодометрическое				
		титрование. Сущность метода,				
		титранты, их приготовление и				
		стандартизация. Индикатор метода.				
		https://youtu.be/OMmsHGB504s				
	Практическое занятие	Лабораторная работа №5.	PO4	1	Работа в	Устный
		Химико-аналитические свойства	104	1		
	Характерные реакции				малых	опрос/
	катионов I-VI	катионов всех групп. Групповые			группах,	тест-
	аналитических групп.	реагенты и качественные реакции			лаб.работа	контроль
		катионов всех аналитических групп				
		по кислотно-основной				
		классификации.				
	СРОП/СРО	Контролируемые объекты и	PO4	-/3	Эссе	Устный
	Методы контроля	компоненты. Список приоритетных				опрос
	качества объектов	загрязнителей. Этапы аналитического				
	окружающей среды	исследования. Контактные методы				
		контроля окружающей среды.				
		Разложение образцов (сухие и				
		мокрые методы разложения).				
		Устранение влияния мешающих				
10	Лекция	примесей.		_		
10	Лекция Практическое занятие	примесей.	PO4	- 2	Работа в	Vстный
10	Практическое занятие	примесей.  Лабораторная работа №6.	PO4	2	Работа в	Устный
10	Практическое занятие Характерные реакции	примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой	PO4	2	малых	опрос/
10	Практическое занятие	примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической	PO4	2	малых группах,	опрос/
10	Практическое занятие Характерные реакции	примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация	PO4	2	малых	опрос/
10	Практическое занятие Характерные реакции	примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительно-	PO4	2	малых группах,	опрос/
10	Практическое занятие Характерные реакции	примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительновосстановительным свойствам.	PO4	2	малых группах,	опрос/
10	Практическое занятие Характерные реакции	примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительновосстановительным свойствам. Классификация анионов по Бунзену.	PO4	2	малых группах,	опрос/
10	Практическое занятие Характерные реакции	примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительновосстановительным свойствам. Классификация анионов по Бунзену. Качественные реакции анионов.	PO4	2	малых группах,	опрос/
10	Практическое занятие Характерные реакции	примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительновосстановительным свойствам. Классификация анионов по Бунзену. Качественные реакции анионов. Разделение и анализ смеси анионов.	PO4	2	малых группах,	опрос/
10	Практическое занятие Характерные реакции	Примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительновосстановительным свойствам. Классификация анионов по Бунзену. Качественные реакции анионов. Разделение и анализ смеси анионов. Разделение анионов по группам и	PO4	2	малых группах,	опрос/
10	Практическое занятие Характерные реакции	Примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительновосстановительным свойствам. Классификация анионов по Бунзену. Качественные реакции анионов. Разделение и анализ смеси анионов. Разделение анионов по группам и доказать присутствие каждого из них	PO4	2	малых группах,	опрос/
10	Практическое занятие Характерные реакции анионов.	Примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительновосстановительным свойствам. Классификация анионов по Бунзену. Качественные реакции анионов. Разделение и анализ смеси анионов. Разделение анионов по группам и доказать присутствие каждого из них специфическими реакциями.			малых группах, лаб.работа	опрос/ тест- контроль
10	Практическое занятие Характерные реакции	Примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительновосстановительным свойствам. Классификация анионов по Бунзену. Качественные реакции анионов. Разделение и анализ смеси анионов. Разделение анионов по группам и доказать присутствие каждого из них	PO4	2	малых группах,	опрос/
10	Практическое занятие Характерные реакции анионов.	Примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительновосстановительным свойствам. Классификация анионов по Бунзену. Качественные реакции анионов. Разделение и анализ смеси анионов. Разделение анионов по группам и доказать присутствие каждого из них специфическими реакциями.			малых группах, лаб.работа	опрос/ тест- контроль
10	Практическое занятие Характерные реакции анионов.	Примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительновосстановительным свойствам. Классификация анионов по Бунзену. Качественные реакции анионов. Разделение и анализ смеси анионов. Разделение анионов по группам и доказать присутствие каждого из них специфическими реакциями.  Применение знаний теоретических			малых группах, лаб.работа Презентаци	опрос/ тест- контроль
10	Практическое занятие Характерные анионов.  СРОП/СРО Анализ однородного	Примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительновосстановительным свойствам. Классификация анионов по Бунзену. Качественные реакции анионов. Разделение и анализ смеси анионов. Разделение анионов по группам и доказать присутствие каждого из них специфическими реакциями.  Применение знаний теоретических основ качественного анализа при			малых группах, лаб.работа Презентаци	опрос/ тест- контроль
10	Практическое занятие Характерные анионов.  СРОП/СРО Анализ однородного	Примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительновосстановительным свойствам. Классификация анионов по Бунзену. Качественные реакции анионов. Разделение и анализ смеси анионов. Разделение анионов по группам и доказать присутствие каждого из них специфическими реакциями.  Применение знаний теоретических основ качественного анализа при подготовке рабочего места к проведению санитарно-			малых группах, лаб.работа Презентаци	опрос/ тест- контроль
10	Практическое занятие Характерные анионов.  СРОП/СРО Анализ однородного	Примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительновосстановительным свойствам. Классификация анионов по Бунзену. Качественные реакции анионов. Разделение и анализ смеси анионов. Разделение анионов по группам и доказать присутствие каждого из них специфическими реакциями.  Применение знаний теоретических основ качественного анализа при подготовке рабочего места к проведению санитарногиченических исследований			малых группах, лаб.работа Презентаци	опрос/ тест- контроль
10	Практическое занятие Характерные анионов.  СРОП/СРО Анализ однородного	Примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительновосстановительным свойствам. Классификация анионов по Бунзену. Качественные реакции анионов. Разделение и анализ смеси анионов. Разделение анионов по группам и доказать присутствие каждого из них специфическими реакциями.  Применение знаний теоретических основ качественного анализа при подготовке рабочего места к проведению санитарногигиенических исследований объектов внешней среды.			малых группах, лаб.работа Презентаци	опрос/ тест- контроль
10	Практическое занятие Характерные анионов.  СРОП/СРО Анализ однородного	Примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительновосстановительным свойствам. Классификация анионов по Бунзену. Качественные реакции анионов. Разделение и анализ смеси анионов. Разделение анионов по группам и доказать присутствие каждого из них специфическими реакциями.  Применение знаний теоретических основ качественного анализа при подготовке рабочего места к проведению санитарногигиенических исследований объектов внешней среды. Приготовление раствора для анализа			малых группах, лаб.работа Презентаци	опрос/ тест- контроль
10	Практическое занятие Характерные анионов.  СРОП/СРО Анализ однородного	Примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительновосстановительным свойствам. Классификация анионов по Бунзену. Качественные реакции анионов. Разделение и анализ смеси анионов. Разделение анионов по группам и доказать присутствие каждого из них специфическими реакциями.  Применение знаний теоретических основ качественного анализа при подготовке рабочего места к проведению санитарногигиенических исследований объектов внешней среды. Приготовление раствора для анализа и проведение систематического и			малых группах, лаб.работа Презентаци	опрос/ тест- контроль
10	Практическое занятие Характерные анионов.  СРОП/СРО Анализ однородного	Примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительновосстановительным свойствам. Классификация анионов по Бунзену. Качественные реакции анионов. Разделение и анализ смеси анионов. Разделение анионов по группам и доказать присутствие каждого из них специфическими реакциями.  Применение знаний теоретических основ качественного анализа при подготовке рабочего места к проведению санитарногигиенических исследований объектов внешней среды. Приготовление раствора для анализа и проведение систематического и дробного анализа по обнаружению			малых группах, лаб.работа Презентаци	опрос/ тест- контроль
10	Практическое занятие Характерные анионов.  СРОП/СРО Анализ однородного	Примесей.  Лабораторная работа №6.  Классификация анионов. Групповой реагент I, II и III аналитической группы анионов. Классификация анионов по окислительновосстановительным свойствам. Классификация анионов по Бунзену. Качественные реакции анионов. Разделение и анализ смеси анионов. Разделение анионов по группам и доказать присутствие каждого из них специфическими реакциями.  Применение знаний теоретических основ качественного анализа при подготовке рабочего места к проведению санитарногигиенических исследований объектов внешней среды. Приготовление раствора для анализа и проведение систематического и			малых группах, лаб.работа Презентаци	опрос/ тест- контроль

Кафедра «химических дисциплин»	044-52/11
Рабочая учебная программа дисциплины «Химия и техника лабораторных исследовании»	9 стр. из 20

	Γ_		DO.		\ \frac{\pi}{2}	- <del>-</del>
11	Лекция	Осадительное титрование.	PO6	1	Обзорные,	Обратная
	Осадительное	Классификация методов по типу			предостави	связь
	титрование.	титранта. Расчет, построение и			ТЬ	
	Комплексонометрическо	анализ кривых титрования.			информаци	
	е титрование.	Индикаторы осадительного			ю,	
	Требования к реакциям.	титрования. Аргентометрическое,			объяснение	
	Кривые титрования.	меркуро- и меркуриметрическое				
	Индикаторы.	методы титрования.				
	1	https://youtu.be/rixtSLNwbKU				
		Комплексонометрическое				
		титрование. Сущность метода.				
		Комплексоны и их свойства.				
		Динатриевая соль				
		этилендиаминтетрауксусной кислоты				
		(ЭДТА). Металлохромные				
		* * * * *				
		индикаторы.				
	П	https://youtu.be/oGVR7PtoH5Q	DO 4	2	D.C	<b>3</b> 7 0
	Практическое занятие	Лабораторная работа №7.	PO4	2	Работа в	Устный
	Анализ смеси катионов	1) "Качественный анализ чипсов"			малых	опрос/
	и анионов (продуктов).	2) "Определение в молоке соды,			группах,	тест-
		крахмала и муки"			лаб.работа	контроль
	СРОП/СРО Асептика и	Асептика и антисептика. Химическая	PO5	-/3	Реферат	Устный
	антисептика.	антисептика. Антисептические и				опрос
	Химическая	дезинфицирующие средства группы				
	антисептика.	анионов окислителей. Как				
		антисептики применяют				
		йодсодержащие препараты. Как				
		дезинфектанты применяют				
		хлорсодержащие препараты.				
		Кислоты и щёлочи применяют как				
		антисептики.				
12	Лекция			-		
	Практическое занятие	Сущность гравиметрического	PO6	1	Работа в	Устный
	Гравиметрический	анализа. Классификация методов.			малых	опрос/
	анализ.	Основные этапы работы и операции в			группах,	тест-
		гравиметрическом методе.			лаб.работа	контроль
		Лабораторная работа №8.			•	•
		Определение массовой доли влаги в				
		пищевых продуктах.				
	СРОП/СРО	Сущность метода хроматографии.	PO6	1/2	Презентаци	Устный
	Хроматография и ее	Классификация хроматографических	100	-	Я	опрос
	применение в	методов анализа. Качественный			<del></del>	
	санитарно-	хроматографический анализ				
	гигиенической практике.	(идентификация компонентов).				
	тигиснической практике.	Бумажная хроматография.				
		Хроматография и ее применение в				
12	Помуула	санитарно-гигиенической практике.				
13	Лекция			-		



Кафедра «химических дисциплин» 044-52/11 Рабочая учебная программа дисциплины «Химия и техника лабораторных исследовании» 10 стр. из 20

	Практическое занятие Кислотно-основное титрование. Приготовление и стандартизация титрантов.	Алкалиметрия, ацидиметрия. Стандарты и титранты кислотно-основного титрования. Индикаторы кислотно-основного титрования. Лабораторная работа №9  1) "Определение щелочности воды". 2) "Определение кислотности воды", 3) "Определение общей кислотности хлеба".	PO6	2	Работа в малых группах, лаб.работа	Устный опрос/ тест- контроль
	СРОП/СРО Осадительное титрование. Тиоционатометрическое, 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. Основы количественного анализа, техники титрования при санитарно-гигиенической экспертизе объектов внешней среды	PO6	-/3	Эссе	Устный опрос
14	Лекция			-		
	Практическое занятие Окислительно- восстановительное титрование Перманганатометрическ ое титрование.  СРОП/СРО Комплексонометрическо е титрование.	Сущность метода. Требования к реакциям в окислительновосстановительном титровании. Классификация методов по типу титранта. Индикаторы окислительновосстановительного титрования. Лабораторная работа №10 Приготовление и стандартизация раствора КМпО4. Определение содержания железа (II).  Сущность метода. Требования к реакциям в комплексонометрическом титровании. Комплексоны и их свойства. Динатриевая соль этилендиамин-тетрауксусной кислоты (ЭДТА). Состав и свойства комплексонометрического титрования. Металлохромные индикаторы (эриохром черный Т, мурексид, ксиленовый оранжевый и др.)	PO5	1/2	Работа в малых группах, лаб.работа Презентаци я	Устный опрос/ тест- контроль  Устный опрос
15	Лекция			-		
	Практическое занятие Комплексонометрическо е титрование. Определение жесткости воды. СРОП/СРО	Лабораторная работа №11 1) "Определение содержания кальция и магния при совместном присутствии в растворе". 2) "Определение жесткости воды". Контроль усвоения теоретических	PO6	1/2	Работа в малых группах, лаб.работа	Устный опрос/ тест- контроль
<i>П</i> а 3 с	Рубежный контроль №2	знаний и практических навыков по пройденным темам лекций, практических занятий и сро (9-14 темы).	0			письм. опрос по билетам
110020	отовка и проведение промеж	суточнои аттастации	9			

### OŃTÚSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY

SOUTH KAZAKHSTAN

MEDICAL
ACADEMY
AO «Южно-Казахс

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

Кафедра «химических дисциплин»	044-52/11
Рабочая учебная программа дисциплины «Химия и техника лабораторных исследовании»	11 стр. из 20

9.	Методы обучения и оценивания						
9.1	Лекции		Обзорные, г	редоставить информацию, объяснение			
9.2	Практические анятия		Проведение	дение лабораторных работ, составление отчетов, работа с малыми			
			группами, и	пами, индукционный метод, игрово-метод обучения.			
9.3	СРО/СРОП		Эссе, рефера	е, реферат, презентация			
9.4	Рубежный контроль		Устный или	письменный опрос п	о билетам		
10.	Критерии оценивания результатов обучения дисциплины						
10.1.							
№ PO	Результаты	Неудов.	петвори-	Удовлетворитель	Хорошо	Отлично	
	обучения	тельно		но			
PO 1	- знает основы химии, свойства соединений биогенных элементов, элементов-токсикантов; физико-химические, энергетические и кинетические закономерности протекания окислительновосстановительных процессов и воздействие на живой организм химических	теориях концепп направл теме, не демонст	иях и ениях по рирует свои не отвечает	- неточно реагирует на теории, концепции и тенденции по предмету, демонстрирует плохие знания, отвечает на вопросы с принципиальными ошибками.	- демонстрирует свои знания, отвечает на вопросы с непринципиальн ыми ошибками.	- демонстрирует свои знания, отвечает на все вопросы. Также логично и грамотно отвечает на дополнительные вопросы.	
	факторов окружающей среды.						
PO 2	-умеет рассчитывать концентрацию вещества в растворе и биологических жидкостях, применять знания коллоидной химии для проблемы охраны окружающей среды от загрязнений и получения пресной воды; устанавливать причинноследственные связи между заболеваниями и экологическими проблемами; выявлять причины эндемических заболеваний.	формули выражен концент растворовыбират при при раствороделать в	рации  ов. Не умеет  то формулы  готовлении  ов. Не умеет  выводы о  твенном  нии  в	слабо знает расчетные формулы способов выражения концентрации растворов. Плохо рассуждает в выборе формул при приготовлении растворов. И не умеет делать выводы о количественном содержании веществ в исследуемых жидкостях.	не четко знает расчетные формулы способов выражения концентрации растворов. Плохо рассуждает в выборе формул при приготовлении растворов. И не умеет делать выводы о количественном содержании веществ в исследуемых жидкостях.	знает расчетные формулы способов выражения концентрации растворов. Логический правильно рассуждает в выборе формул при приготовлении растворов. И умеет делать выводы о количественном содержании веществ в исследуемых жидкостях.	
PO 3	- понимает механизм действия буферных систем организма, их взаимосвязь и роль в поддержании	общетес основах	нтируется в ретических химии по отвечает на	не грамотно, ориентируясь в общетеоретически х основах химии по теме отвечает	нечетко, но грамотно, ориентируясь в общетеоретическ их основах химии	логично, четко, грамотно, ориентируясь в общетеоретически х основах химии	

### OŃTÚSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY

SOUTH KAZAKHSTAN

MEDICAL

ACADEMY

AO «Южно-Казахстанская медицинская академия»

«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ

 Кафедра «химических дисциплин»
 044-52/11

 Рабочая учебная программа дисциплины «Химия и техника лабораторных исследовании»
 12 стр. из 20

	T		T	T	
	кислотно-основного гомеостаза, а также	преподавателя Не умеет делать	на вопросы преподавателя.	по теме отвечает на вопросы	по теме отвечает на дополнительные
	значение гидролиза	вывод и не может	Дает нечеткий	преподавателя.	вопросы
	как мощный	связать тему с	вывод и не может	Дает нечеткий	преподавателя.
	инструмент,	будущей	связать тему с	вывод и умеет	Дает четкий
	применяемый в	профессией.	будущей	связывать тему с	самостоятельный
	санитарно-		профессией.	будущей	вывод и умеет
	гигиенических			профессией.	связывать тему с
	исследованиях для				будущей
	определения				профессией.
	концентрации				
	вредных веществ,				
	изучения структуры				
	исходных				
	соединений и				
	разложения				
	процессов.				
PO 4	- формулирует	не знает тему и	знает тему, но	четко знает тему	четко знает тему и
	собственные выводы	цель учебно-	нечетко понимает	и цель учебно-	цель учебно-
	по прогнозированию	исследовательских	цель учебно-	исследовательски	исследовательских
	качества продуктов	лабораторных	исследовательски	х лабораторных	лабораторных
	всех типов	работ, не умеет	х лабораторных	работ, умеет	работ, умеет
	качественных	анализировать	работ, плохо	анализировать	анализировать
	реакции по катионам,	информацию по	умеет	информацию по	информацию по
	анионам и	закономерностям и	анализировать	закономерностям	закономерностям и
	функциональным	экспериментальным	информацию по	и эксперименталь	эксперименталь
	группам для знаний,	исследованиям в	закономерностям	ным	ным
	умений и навыков в	области химии, не	И	исследованиям в	исследованиям в
	их последующей	использует	экспериментальны	области химии,	области химии,
	профессиональной	компьютерную	м исследованиям	использует	использует
	деятельности.	технологию и	в области химии,	компьютерную	компьютерную
		информационную	не использует	технологию и	технологию и
		базу данных	компьютерную	информационную	информационную
		медицинских не	технологию и	базу данных	базу данных
		умеет оформлять	информационную	медицинских	медицинских
		протоколы.	базу данных	источников. В	источников. Четко
			медицинских	протоколе	и грамотно
			источников. В	допускает	оформляет
			протоколе	непринципиальн	протоколы.
			допускает	ые ошибки.	
			принципиальные		
			ошибки.		

SOUTH KAZAKHSTAN SKMA **MEDICAL ACADEMY** АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра «химических дисциплин» 044-52/11 13 стр. из 20 Рабочая учебная программа дисциплины «Химия и техника лабораторных исследовании»

	Τ				
PO 5	-владеет навыками	не умеет	не уверено	четко	четко
	безопасной работы в	демонстрировать	демонстрирует	демонстрирует	демонстрирует
	химической	навыки обучения.	навыки обучения.	навыки обучения.	навыки обучения.
	лаборатории и	Не умеет излагать	Неясно излагает	Уверенно	Свободно,
	умением обращаться	собственные	собственные	излагает	уверенно излагает
	с химической	суждения, не умеет	суждения,	собственные	собственные
	посудой, реактивами	проводить анализ и	проводит анализ и	суждения,	суждения, четкои
	и оборудованием;	синтез информации	синтез	проводит анализ	ясно проводит
	умеет ставить	в области	информации в	и синтез	анализ и синтез
	простейшие учебно-	применения химии	области	информации в	информации в
	исследовательские,	в медицине. Не	применения	области	области
	химико-	умеет делать	химии в	применения	применения химии
	аналитические	выводы	медицине. Не	химии в	в медицине. Умеет
	эксперименты и		умеет	медицине. Умеет	самостоятельно
	выполнять расчеты		самостоятельно	самостоятельно	делать выводы и
	•		делать выводы и	делать выводы	связывать
			связывать	но не ясно	информацию с
			информацию с	связывает	будущей
			будущей	информацию с	профессией.
			профессией.	будущей	
			1 1	профессией.	
	-способен к	- не умеет	- не умело	- выполняет	-четко выполняет
PO6	проведению	выполнять	выполняет	простейшие	простейшие
	количественного	простейшие	простейшие	учебно-	учебно-
	состава объектов	учебно-	учебно-	исследовательски	исследовательские
	внешней среды при	исследовательские	исследовательские	е эксперименты.	эксперименты.
	санитарно-	эксперименты.	эксперименты.	Владеет	Владеет навыками
	гигиенической	Не владеет	Не четко владеет	навыками	различных методов
	экспертизе с	навыками	навыками	различных	исследования,
	помощью	различных методов	различных	методов	умеет проводить
	химических	исследования, не	методов	исследования,	качественные
	(кислотно-основное,	знает качественных	исследования, при	при выполнении	реакции на
	окислительно-	реакции на	выполнии	качественных	различные
	восстановительное,	функциональные	качественных	реакции на	функциональные
	осадительное,	группы	реакции на	функциональные	группы
	комплексонометриче	лекарственных	функциональные	группы	лекарственных
	ское титрование) и	средств.	группы	лекарственных	средств.
	физико-химических	* ''	лекарственных	средств	* ' '
	методов анализа.		средств допускает	допускает	
	, ,		существенные	непринципиаль	
			ошибки.	ные ошибки.	
i	L				L

### 10.2 Методы и критерии оценивания

Чек-лист для практического занятия

тек-лист для і	трактического запятия				
Форма	Оценка	Критерии оценки			
контроля					
Работа в	95-100% (4,0; A)	Обучающийся выполнил все практические и лабораторные работы и дает			
малых		полный ответ на все теоретические вопросы и тестовые задания. Активно			
группах		участвует, становится абсолютным лидером в группе, умеет вести диалог			
(практически		между подгруппами, использует самооценку и взаимооценку.			
e,	90-94% (3,67; A-)	Обучающийся выполнил все практические и лабораторные работы и дает			
лабораторные		полный ответ на все тестовые вопросы. Активно участвует, лидирует в			
занятия)		подгруппе, умеет вести диалог между подгруппами, использует			
		самооценку и взаимооценку.			

Кафедра «химических дисциплин» 044-52/11  Ребочед учебуед программа дисциплину ублука и томущее деборогоруму и нестологоруму 14 стр. из 20		
Рабочая учабуля программа программа и участи и такучика набораторум у маста программу 14 стр. из 20	Кафедра «химических дисциплин»	044-52/11
гаоочая учеоная программа дисциплины «химия и техника лаоораторных исследовании»	Рабочая учебная программа дисциплины «Химия и техника лабораторных исследовании»	14 стр. из 20

80-89% (3,0; B; 3,33; B+)  70-79% (2,33; C+; 2,67; B-)  60-69% (1,67; C-; 2,0; C)		Обучающийся знает теоретические вопросы, своевременно сдал лабораторные работы и отчеты по ним и во время ответа на практических занятиях допускал непринципиальные ошибки; положительная оценка по тестам. Активно участвует в подгруппе, умеет вести диалог между подгруппами, использует самооценку.  Обучающийся знает теоретические вопросы своевременно сдал лабораторные работы и отчеты по ним и во время ответа на практических занятиях допускал принципиальные ошибки; положительная оценка по тестам. Не очень активно участвует в подгруппе, умеет вести диалог между подгруппами, использует самооценку.  Обучающийся испытывает при ответе на практических занятиях некоторые трудности, при ответе допустил логические и стилистические ошибки. Несвоевременно выполнил лабораторную работу, сдал все отчеты по ним; мало проявил активности на занятии и нуждался в помощи преподавателя, частично выполнил тестовые задания.  Обучающийся допустил при ответе на теоретические вопросы грубые 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% (0.24; F; 0.5; FX )		Обучающийся не подготовился, не знает тему и цель занятия, а также не выполнил лабораторную работу, не сдал отчеты и не принимал участия во время занятия, не выполнил тестовые задания. Не проявлял активность в
Фанта	0,,,,,,,,,	подгруппу.
Форма	Оценка	Критерии оценки
контроля		
Устный	Отлично	Обучающийся логично, четко, грамотно, ориентируясь в теориях,
опрос	Соответствует оценкам:	концепциях и направлениях по теме, ответил на все вопросы. Также
	A (4,0; 95-100%); A- (3,67; 90-94%)	логично и грамотно отвечает на дополнительные вопросы преподавателя.
	Хорошо	Обучающийся в ответах допускал непринципиальные неточности не
	Соответствует оценкам:	принципиальные ошибки, которые сам же исправляет. На дополнительные
	В+ (3,33; 85-89%);	вопросы преподавателя, отвечает.
	B (3,0; 80-84%);	Обучающийся в ответах допускал непринципиальные неточности не
	B- (2,67; 75-79%)	принципиальные ошибки, которые сам же исправляет. На дополнительные
	C+ (2,33; 70-74%)	вопросы преподавателя, отвечает с непринципиальными ошибками.
	Удовлетворительно	Обучающийся в ответах допускал принципиальные ошибки, которые
	Соответствует оценкам:	исправляет с помощью преподавателя. На дополнительные вопросы
	C (2,0; 65-69%);	отвечает с принципиальными ошибками.
	C- (1,67; 60-64%);	Обучающийся в ответах допускал принципиальные ошибки, которые с
D+ (1,33; 55-59%)		трудом исправляет с помощью преподавателя. На дополнительных
D (1,0; 50-54%)		вопросах допускает грубые ошибки.
1 2 2		06
	<b>Неудовлетворительно Соотретствует оценка</b>	Обучающийся в ответах допускал грубые ошибки, которые не может
	Соответствует оценке	исправить, даже при наводящих вопросах преподавателя. На
	Соответствует оценке FX (25 - 49%)	
Форма	Соответствует оценке FX (25 - 49%) F (0-24)	исправить, даже при наводящих вопросах преподавателя. На дополнительные вопросы преподавателя не может ответить.
Форма контроля	Соответствует оценке FX (25 - 49%)	исправить, даже при наводящих вопросах преподавателя. На
Форма контроля Решение	Соответствует оценке FX (25 - 49%) F (0-24)	исправить, даже при наводящих вопросах преподавателя. На дополнительные вопросы преподавателя не может ответить.
контроля	Соответствует оценке FX (25 - 49%) F (0-24) Оценка	исправить, даже при наводящих вопросах преподавателя. На дополнительные вопросы преподавателя не может ответить.  Критерии оценки

## OŃTÚSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ

Кафедра «химических дисциплин»	044-52/11
Рабочая учебная программа дисциплины «Химия и техника лабораторных исследовании»	15 стр. из 20

	90-949	% (3,67;	A-)	- составлен правиль	ный алгоритм решения задачи, в логическом	
			,		ре формул и решении есть грамматические ошибки,	
				получен верный ответ, задача решена рациональным способом; умение		
					вании полученных данных.	
8	80-89%	(3,0; B; 3)	3,33;		ный алгоритм решения задачи, в логическом	
		B+)			ии нет существенных ошибок; правильно сделан	
					пения; есть объяснение решения, но задача решена	
				нерациональным способом или допущено не более двух несущественных		
70	70% (	2,33; C+	. 2 67.	ошибок, получен верны		
	J-19% (.	2,33, C⊤, B-)	, 2,07,		ный алгоритм решения задачи, в решении нет ; правильно сделан выбор формул для решения; но	
		Б)			го объяснения решения, а также задача решена	
					обом или допущено более двух несущественных	
				ошибок, получен верны	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
6	50-69%	(1,67; C-	; 2,0;	- задача решена, но дог	тущены существенные ошибки в выборе формул или	
		C)			етах, задача решена не полностью	
	50-59	% (1,0; Γ	<b>)</b> +)		вильно, имеются существенные ошибки в логическом	
	106: :-			рассуждении и в решен		
		24; F; 0.5	-		утствие ответа на задание.	
Форма контр	ОЛЯ			Оценка	Критерии оценки	
Тестирование				Отлично	90-100 % правильных ответов	
				ствует оценкам:		
A (4,0; 95-100) A- (3,67; 90-94)						
		11 (3,0)		Хорошо	70-89 % правильных ответов	
				тствует оценкам:		
			3; 85-89			
			80-84%)	* ·		
		B- (2,67	7; 75-799	%)		
				етворительно	50-69 % правильных ответов	
				ствует оценкам:		
			3; 70-74			
			65-69%) 7; 60-649			
			); 50-54%			
				о <i>)</i> элетворительно	менее 50% правильных ответов	
				етствует оценке	Mence 5070 hpublishibit ofberob	
		FX (25				
		F (0-24)				
Чек-лист для С	Чек-лист для СРО					
Форма	Оце	нка			Критерии оценки	
контроля	05.1	000/	07		1	
Презентация (4,0; А) Подгот ошибо		•	•	ографическими источниками и вовремя сдал работу.		
					ы СРО. При защите темы не допускает никаких	
			атно выполнил работу, подготовил слайды, при аботы, составил тестовые задания, использовал			
				ктивные кроссворды, образовательные компьютерные игры, ребусы и т.д.		
			Излагає	ет свой материал свободно, уверенно. Дает четкий самостоятельный вывод и		
	90-9		связыва	ает тему с будущей проф		
_	90-9	04% ; A-)	связыва Обучак Подгот	вет тему с будущей проф ощийся работал с библис овил выбранные формн	рессией. ографическими источниками и вовремя сдал работу. ы СРО. При защите темы не допускает никаких	
_		04% ; A-)	связыва Обучак Подгото ошибок	вет тему с будущей проф ощийся работал с библио овил выбранные форми с. Обучающийся аккура	ографическими источниками и вовремя сдал работу.	
		04%	связыва Обучаю	вет тему с будущей проф ощийся работал с библис	ографическими источниками и вовремя сдал работу.	

интерактивные кроссворды, образовательные компьютерные игры, ребусы и т.д.

Дает самостоятельный вывод и связывает тему с будущей профессией.

### OŃTÚSTIK-QAZAQSTAN SOUTH KAZAKHSTAN SKMA MEDISINA **MEDICAL** AKADEMIASY **ACADEMY** «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ АО «Южно-Казахстанская медицинская академия» Кафедра «химических дисциплин» 044-52/11

	Рабочая учебная программа дисциплины «Химия и техника лабораторных исследовании» 16 стр. из 20						
	90,900/ /2 0.	OF					
	80-89% (3,0; B; 3,33; B+)	Обучающийся сдал СРО в назначенный срок и при защите допускает непринципиальные ошибки. Аккуратно подготовил тему СРО. Подготовил достаточное количество слайдов для проведения презентации. Выполнение наглядных пособий плакат, интерактивные кроссворды, ребусы и т.д., но допустил непринципиальные ошибки;					
70-79% Обучающийся сдал СРО в назначенный срок и при защите до принципиальные ошибки. Подготовил тему СРО. Подготовил дост количество слайдов для проведения презентации. Выполнение наглядных плакат, интерактивные кроссворды, ребусы и т.д., излагает свой мате свободно и не уверенно.							
60-69% Обучающийся при написании СРО использовал недостаточное коли (1,67; С-; литературных источников. Неполный объем СРО и защита была не в назнач срок. Не полностью раскрыта тема и не достаточное раскрыты вопросы тем С 50-59% (1,0; Обучающийся допустил принципиальные ошибки при написании СРО; не вог							
	D+) 0-49% (0.24; F; 0.5; FX )	сдал работу преподавателю и оформлено неправильно. СРО не выполнен;					
Эссе	95-100% (4,0; 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, при защите использовал текст работы, составил тестовые задания, использовал интерактивные кроссворды, образовательные компьютерные игры, ребусы и т.д. Излагает свой материал свободно, уверенно. Дает четкий 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 с будущей профессией.					
	80-89% (3,0; B; 3,33; B+)	Обучающийся сдал СРО в назначенный срок и при защите допускает непринципиальные ошибки. Аккуратно подготовил тему СРО. Подготовил достаточное количество слайдов для проведения презентации. Выполнение наглядных пособий плакат, интерактивные кроссворды, ребусы и т.д., но допустил непринципиальные ошибки;					
	70-79% (2,33; C+;	Обучающийся сдал СРО в назначенный срок и при защите допускает принципиальные ошибки. Подготовил тему СРО. Подготовил достаточное					

количество слайдов для проведения презентации. Выполнение наглядных пособий плакат, интерактивные кроссворды, ребусы и т.д., излагает свой материал не

Обучающийся при написании СРО использовал недостаточное количество

литературных источников. Неполный объем СРО и защита была не в назначенный

срок. Не полностью раскрыта тема и не достаточное раскрыты вопросы тем СРО.

сдал работу преподавателю и оформлено неправильно.

связывает тему с будущей профессией.

Обучающийся допустил принципиальные ошибки при написании СРО; не вовремя

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, при защите использовал текст работы, составил тестовые задания, использовал интерактивные кроссворды, образовательные компьютерные игры, ребусы и т.д. Излагает свой материал свободно, уверенно. Дает четкий самостоятельный вывод и

2,67; B-)

60-69% (1,67; C-;

2,0;C)

50-59% (1,0;

D+) 0-49% (0.24;

F; 0.5; FX)

95-100% (4,0; A)

Реферат

свободно и не уверенно.

СРО не выполнен;

# ОЙТÚSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ Кафедра «химических дисциплин» МЕDICAL АСАДЕМУ АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Рабочая учебная программа дисциплины «Химия и техника лабораторных исследовании»

17 стр. из 20

	•				
	90-94% (3,67; A-) 80-89% (3,0; B; 3,33; B+)	Подготовил выбранные ошибок. Обучающийся защите использовал те интерактивные кроссвор, Дает самостоятельный вы Обучающийся сдал СІ непринципиальные оши	формы СРО. При аккуратно выполни кст работы, соста ды, образовательны вод и связывает тем РО в назначенны бки. Аккуратно	ии источниками и вовремя сдал работу. защите темы не допускает никаких ил работу, подготовил слайды, и при авил тестовые задания, использовал не компьютерные игры, ребусы и т.д. иу с будущей профессией. ий срок и при защите допускает подготовил тему СРО. Подготовил	
	·	достаточное количество слайдов для проведения презентации. Выполнение наглядных пособий плакат, интерактивные кроссворды, ребусы и т.д., но допустил непринципиальные ошибки;			
	70-79% (2,33; C+; 2,67; B-)	ий срок и при защите допускает ему СРО. Подготовил достаточное ации. Выполнение наглядных пособий и т.д., излагает свой материал не			
	60-69% (1,67; C-; 2,0; C)	литературных источнико срок. Не полностью раскр	в. Неполный объем рыта тема и не доста	пользовал недостаточное количество СРО и защита была не в назначенный аточное раскрыты вопросы тем СРО.	
	50-59% (1,0; D+)	Обучающийся допустил г сдал работу преподавател		пибки при написании СРО; не вовремя правильно.	
	0-49% (0.24; F; 0.5; FX)	СРО не выполнен;			
Чек лист для промежуточной аттестации					
Форма контроля	Оценка		оценки		
Рубежный	95-100%	Обучающийся дает полный ответ на все теоретические вопросы и тестовые задания,			
контроль (4,0; А)		умеет оценивать других.			
	90-94% (3,67; A-)	Обучающийся дает полный ответ на все теоретические вопросы и тестовые задания.			
80-89% (3,0; B; 3,33; B+)		Обучающийся дает полны допускает незначительны		етические вопросы и тестовые задания, нии задач.	
70-79% (2,33; C+; 2,67; B-)		Обучающийся при ответе допускает ошибки на теоретические вопросы, допускает незначительные ошибки при решении задач.			
	60-69% (1,67; C-; 2,0; C)	Обучающийся испытывает некоторые трудности при ответе на вопросы, при решении задач.			
50-59% (1,0; D+)		Обучающийся допустил при ответе грубые ошибки и не знает и не понимает вопросы темы. Неправильно решил задачу и тестовые задания.			
	0-49% (0.24;	Обучающийся не подготовился, не знает пройденные материалы дисциплины, не			
M ~	F; 0.5; FX)	может ответить на легкие	вопросы преподава	ателя.	
Оценка по бук	я система оцен	ка знаний Цифровой эквивалент	Процентное	Оценка по традиционной системе	
системе	ьсннои	цифровои эквивалент баллов	Процентное содержание	Оценка по градиционной системе	
А		4.0	95-100 %	Отлично	
A-		3,67	90-94 %		
B+		3.33	85-89 %	Хорошо	
В		3.0	80-84 %	1 *	
B-		2,67	75-79 %	1	
C+		2.33	70-74 %	1	
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%	<b>Памнов натроритани ма</b>				
F	0	0-24 %	Неудовлетворительно				
11.	Учебные ресурсы						
Электронные ресурсы, включая, но не ограничиваясь ими: базы данных,	1. Электронная библиотека ЮКМА - <a href="https://e-lib.skma.edu.kz/genres">https://e-lib.skma.edu.kz/genres</a>						
анимации симуляторы, профессиональны е блоги, веб- сайты, другие электронные справочные материалы	<ol> <li>Электронная библиотека «Эпиграф» - <a href="http://www.elib.kz/">http://www.elib.kz/</a></li> <li>Эпиграф - портал мультимедийных учебников <a href="https://mbook.kz/ru/index/">https://mbook.kz/ru/index/</a></li> <li>ЭБС IPR SMART <a href="https://www.iprbookshop.ru/auth">https://www.iprbookshop.ru/auth</a></li> <li>информационно-правовая система «Заң» - <a href="https://zan.kz/ru">https://zan.kz/ru</a></li> <li>Cochrane Library - <a href="https://www.cochranelibrary.com/">https://www.cochranelibrary.com/</a></li> </ol>						
(например, видео, аудио, дайджесты) Электронные	1.Сейтембетов Т. С. Химия	/ Сейтембетов Т. С., 2020 2					
Лабораторные/	2. Болысбекова С. М. Химия биогенных элементов / Болысбекова С. М., 2020 225 с. https://elib.kz/ru/search/read_book/237/ 3. Глинка Н. Л. Жалпы химия. І том / Глинка Н. Л., БабкинаС.С.,2020. 204 б https://www.elib.kz/ru/search/read_book/707/ 4. Глинка Н. Л. Жалпы химия. ІІ том / Глинка Н. Л., БабкинаС.С.,2020. 156 б. https://www.elib.kz/ru/search/read_book/709/ 5. Глинка Н. Л. Жалпы химия. ІІІ том / Глинка Н. Л., БабкинаС.С.,2020. 232 б. https://www.elib.kz/ru/search/read_book/710/ 6. Глинка Н. Л. Жалпы химия. ІV том / Глинка Н. Л., БабкинаС.С.,2020. 157c. https://elib.kz/ru/search/read_book/712/ 7. Глинка Н. Л. Общая химия. І том / Глинка Н. Л., БабкинаС.С.,2020. 212. https://www.elib.kz/ru/search/read_book/713/ 8. Глинка Н. Л. Общая химия. ІІ том / Глинка Н. Л., БабкинаС.С.,2020. 164 https://www.elib.kz/ru/search/read_book/715/ 9. Глинка Н. Л. Общая химия. ІІІ том / Глинка Н. Л., БабкинаС.С.,2020. 240 https://www.elib.kz/ru/search/read_book/717/ 10. Глинка Н. Л. Общая химия. IV том / Глинка Н. Л., БабкинаС.С.,2020. 162 https://www.elib.kz/ru/search/read_book/718/						
физические ресурсы	2. Влияние концентрации ре <a href="https://youtu.be/cbEpdFRyev">https://youtu.be/cbEpdFRyev</a> 3. Изучение зависимости ск 4. Приготовление гипертони 5. Химическое равновесие и равновесия. <a href="https://youtu.be/6.Получение золей">https://youtu.be/6.Получение золей</a> .						

Кафедра «химических дисциплин»	044-52/11
Рабочая учебная программа дисциплины «Химия и техника лабораторных исследовании»	19 стр. из 20

- 3. Чекотаева, К. А. Аналитикалық химия: оқу құралы. Қарағанды: Ақнұр, 2014
- 4. Аналитикалық химия : оқу құралы / Қ. Н.Дәуренбеков, Л. А. Дильдабекова, Ж. Қ. Рысымбетова. Алматы : New book, 2022. 268 бет. с. (Шифр 543/Д 22-747318)
- 5.Патсаев, Ә. Қ. Химия [Мәтін] : мед. кол. 2 курсемдеуісіжәнестоматологиямамандықтарыстуденттеріүшіноқуқұралы / Ә. Қ. Патсаев, Г. А. Сабирова, Г. С. Рахманова. Шымкент : Әлем, 2016. 424 бет.

### Дополнительная:

- 1 Попков, В. А. Жалпы химия [Мәтін] : оқулық / В. А. Попков, С. А. Пузаков ; Қазақ тіліне ауд. С. Н. Ділмағамбетов; Жауапты ред. Ж. Ж. Ғұмарова. ; Ресей мед. және фарм. жоғарғы білім оқу-әдіст. бірлестігі ұсынған. М. : ГЭОТАР Медиа, 2014. 992 бет. эл. опт. диск (CD-ROM).
- 2. Патсаев, Ә. К. Аналитикалық химия пәнінің лабораториялық сабақтарына арналған оқу әдістемелік құралы: оқу-әдістемелік құрал /. Алматы: Эверо, 2015.
- 3. Шекеева, К. Қ. Аналитикалық химия: оқу құралы Алматы: Эверо, 2014

### На русском языке:

### основная:

- 1. Глинка, Н. Л. Общая химия. Т.1: учеб. пособие для вузов Алматы: Эверо, 2014
- 2. Глинка, Н. Л. Общая химия. т. 2: учеб. пособие для вузов Алматы: Эверо, 2014
- 3. Глинка, Н. Л. Общая химия. Т. 3.: учеб. пособие для вузов Алматы: Эверо, 2014
- 4. Глинка, Н. Л. Общая химия. т. 4: учеб. пособие для вузов. Алматы: Эверо, 2014
- 5. Аналитическая химия : учебное пособие / Б. Б. Адиходжаева, Р. А. Рустамбекова. Алматы : ЭСПИ, 2023. 220 с
- 6. Харитонов, Ю. Я. Аналитическая химия. Количественный анализ, физико-химические методы анализа: практикум: учеб. пособие / Ю. Я. Харитонов, Д. Н. Джабаров, В. Ю. Григорьева; М-во образования и науки РФ.; Рек. ГБОУ ВПО "Первый Моск. гос. мед. унтим. И. М. Сеченова". М.: ГЭОТАР Медиа, 2012.
- 7. Харитонов, Ю. Я. Аналитическая химия. Количественный анализ, физико-химические методы анализа: практикум: учеб. пособие / Ю. Я. Харитонов, Д. Н. Джабаров, В. Ю. Григорьева; М-во образования и науки РФ.; Рек. ГБОУ ВПО "Первый Моск. гос. мед. унтим. И. М. Сеченова". М.: ГЭОТАР Медиа, 2012.
- 8. 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, 2014.

### дополнительная:

1. Веренцова Л.Г., Нечепуренко Е.В. Неорганическая, физическая и коллоидная химия. -Алматы: издательство «Эверо», 2014.

### На английском языке

- 1. Glinka, N. L. General chemistry. Volum 1. : manual for graduate students / N. L. Glinka, S. S. Babkina. 27th ed. Almaty : "Evero" , 2017. 232 p.
- 2. Glinka, N. L. General chemistry. Volume 2.: manual for graduate students / N. L. Glinka, S. S. Babkina. 27th ed. Almaty : "Evero", 2017. 176 p.
- 3. Glinka, N. L. General chemistry. Volum 3.: manual for graduate students / N. L. Glinka, S. S. Babkina. 27th ed. Almaty: "Evero", 2017. 248 p.
- 4. Glinka, N. L. General chemistry. Volum 4.: manual for graduate students / N. L. Glinka, S. S. Babkina. 27 th ed. Almaty : "Evero", 2017. 176 p.
- 5. Nazarbekova, S. P. Chemistry: textbook / S. P. Nazarbekova, A. Tukibayeva, U. Nazarbek. Almaty: Association of hiigher educationalinstitutions of Kazakhstan, 2016. 304 p.
- 6. Shokybayev, Sh. A. Teaching methods on chemistry: textbook / Sh. A. Shokybayev, Z. O. Onerbayeva, G. U. Ilyassova. Almaty: [s. n.], 2016. 271 p.
- 7. Manapov, N. T. Computer chemistry: textbook / N. T. Manapov. Almaty: Association of hiigher educationalinstitutions of Kazakhstan, 2016. 312 p.

### 12. Политика дисциплины

-не опаздывать на занятия, на занятиях быть в специальной одежде (халаты, колпаки);

- -не пропускать занятия, в случая 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 случая 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 отнимается 1 балл;
- -при пропуске CPO без уважительной причины вводятся штрафные баллы за каждый пропуск отнимается 2 балла;
- -все виды письменных работ студентов проходят проверку на предмет плагиата;
- -при текущей успеваемости учебные достижения обучающихся оцениваются по 100 балльной шкале за каждое выполненное задание (ответ на текущих занятиях, сдача CPO, рубежный контроль);
- -в электронном 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 текущего контроля успеваемости проводиться расчетом среднеарифметической суммы всех оценок, полученных в течение академического периода, умноженного на коэффициент 0,6;
- -минимальный рейтинг допуска к экзамену 50 баллов или 30%
- -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 наразвитие 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 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 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 обучающихся предполагает оценку текущего контроля, рубежного контроля и итоговой аттестации обучающихся.
- 2. Текущий контроль знаний обучающихся осуществляется в рамках практических (семинарских, лабораторных) занятий с ежедневным заполнением учебного журнала успеваемости обучающихся и электронного журнала до конца недели. Обучающему, пропустившему занятие, лекцию и СРОП (если не освобожден от занятий согласно распоряжению декана факультета) выставляется отметка «ж» (язык заполнения казахский); «н» (язык заполнения русский); «а» (язык заполнения английский).
- 3. Пропущенные занятия по неуважительной причине не отрабатываются. Обучающим, 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. Обучающимся, 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).
- 6. К 1 числу каждого месяца кафедры подают в деканат сведения об успеваемости посещаемости студентов.
- 7. Рубежный контроль знаний обучающихся проводится не менее двух раз в течение одного академического периода на 7/15 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, неявившийся 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; разрешения проректора по учебной и методической работе.
- 11. Оценка знаний обучающихся 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%)

Рейтинг допуска (60%) = Средняя оценка рубежных контролей (20%)+ Средняя оценка текущего контроля (40%) Средняя оценка рубежных контролей = Рубежный контроль1 + Рубежный контроль2/2

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 обучающимся 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» «FX», «F») и оценкам по традиционной системе.
- 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 студенты не допускаются к второму этапу экзамена тестированию.
- 15. По итогам промежуточной аттестации, обучающимся 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.

14. Согласование, утверждени	е и пересмотр		
Дата согласования с Библиотечно-информационным центром	Протокол № 9	Ф.И.О. руководителя БИЦ	Подпись
•	14.06.04	Дарбичева Р.И.	Call
Дата утверждения на кафедре	Протокол № /2	Ф.И.О. заведующего	Подпись
	03.06.2024	Дауренбеков К.Н.	Con .
Дата одобрения на АК ОП	Протокол №	Ф.И.О. председателя АК ОП	Подпись
	11.06.24	Ескерова С.У.	18810