Рабочая учебная программа дисциплины (Силлабус) «Химия» Образовательная программа 6В10111-«Общественное здоровье»

$\cdot 1.$	Общие сведения о дисциплине	o Yn	· VV	21. "Up " C. Yn.
1.1	Код дисциплины: Him 1206	1.6	Учебн	ный год: 2025-2026
1.2	Название дисциплины: Химия	1.7	Курс:	1/1 3/2 00 00
1.3	Пререквизиты: дисциплины среднего общего образования: химия, биология, физика и математика.	1.8	Семес	erp: 2
1.4	Постреквизиты: медицинская биохимия, морфология и физиология.	1.96	Колич (ЕСТS	нество кредитов S): 3
1.5	Цикл: БД	1.10	Комп	онент: ВК
2.	Описание дисциплины	717.12	VI.	Th. Vs. 60,"/F.
предо иедиц приме	ческие процессы, протекающие в организме челения количественного содержания веществ в био инских растворов. Основные принципы качестворых заболениемые при диагностике и лечении некоторых заболениемыемыемыемыемыемыемыемыемыемыемыемыемые	логиче енного	ских ж и кол	идкостях и подготовк
3.	Форма суммативной оценки *	A. V	(g. 6)	34714
3.1	Тестирование ✓	CKI,	3.5	Курсовая
3.2	Письменный		3.6	Эссе
3.3	Устный опрос		3.7	Проект
3.4 4.	ОСПЭ/ОСКЭ или прием практических навыков Цели дисциплины	V.P.	3.8	Другой (указать)
подхо, химич различ	ирование у обучающихся целостного физико- да к изучению человеческого организма и окружаю веских и физико-химических аспектов важней иных видов равновесий, происходящих в живом орга	щей ег ших б анизме.	о средн иохими	ы, а также обоснование
подхо, химич различ 5.	да к изучению человеческого организма и окружаю неских и физико-химических аспектов важней нных видов равновесий, происходящих в живом орга Конечные результаты обучения (РО дисциплин	щей ег ших б анизме. ты)	о средниохими	ы, а также обоснование ических процессов и
подхо, химич различ	да к изучению человеческого организма и окружаю еских и физико-химических аспектов важней ных видов равновесий, происходящих в живом орга	щей ег ших б анизме. ты) основн рностя протека	о средниохими ых тип м хим	ы, а также обоснование ических процессов и ов реакций) в организмин, а так же общических процессов;
лодхо, химич различ 5. PO1	да к изучению человеческого организма и окружаю веских и физико-химических аспектов важней ных видов равновесий, происходящих в живом орга Конечные результаты обучения (РО дисциплин -демонстрирует знания о химических процессах (подчиняющихся общим законам и закономе энергетических и кинетических закономерностей годемонстрирует знания о классификации, свойства	щей ег ших б анизме. ты) основн рностя протека ах и пр оля, мо трация ии и п	о средниохими на хим хим хим именен олярная , моля понимае	ы, а также обоснование ических процессов и ов реакций) в организмии, а так же общии, а так же общий в медицине основниконцентрация, молярная доля, титр) пет способы определен
РО2	да к изучению человеческого организма и окружаю веских и физико-химических аспектов важнейных видов равновесий, происходящих в живом орга Конечные результаты обучения (РО дисциплине -демонстрирует знания о химических процессах (подчиняющихся общим законам и закономе энергетических и кинетических закономерностей и -демонстрирует знания о классификации, свойства классов органических соединений. -применяет знания расчетных формул (массовая д концентрация эквивалента, моляльная концентрация количественного содержания веществ в иссл биологических жидкостях. - формулирует общетеоретические основы химии химических реакций и процессов жизнедеятельн систем организма, их взаимосвязь и роль в поддер для знаний, умений и навыков в их последующей и демонстрирует знания о роли биогенных эл	щей егих банизме. основностя протека ах и пр оля, мо трация и и п едуемь , знани ости; м ожании профес ементо	о среднихими м хим хим хим хим сиси м разлиеханих кислотов и и пений;	а, а также обоснование ических процессов и ов реакций) в организмии, а так же общии, а так же общиине основнить в медицине основнить в том числе ичных видов равновесть в том стемах в том числе ичных видов равновесть в том сеновного гомеоста ьной деятельности; х соединений в живнособенностей адсорбц
роз РО3	да к изучению человеческого организма и окружаю веских и физико-химических аспектов важнейных видов равновесий, происходящих в живом орга Конечные результаты обучения (РО дисциплине -демонстрирует знания о химических процессах (подчиняющихся общим законам и закономе энергетических и кинетических закономерностей и -демонстрирует знания о классификации, свойства классов органических соединений. -применяет знания расчетных формул (массовая д концентрация эквивалента, моляльная концентрация количественного содержания веществ в иссл биологических жидкостях. - формулирует общетеоретические основы химии химических реакций и процессов жизнедеятельн систем организма, их взаимосвязь и роль в поддер для знаний, умений и навыков в их последующей и демонстрирует знания о роли биогенных эл	щей егих банизме. (вы) основностя протека ах и пр оля, мо трация и и п едуемь а, знани ости; м жании профестых ява кимиче	о среднихими на хим кименен олярная на сиси и разлисханих сиси и разлискими и разлискими	а, а также обоснование ических процессов и ов реакций) в организмии, а так же общии, а так же общий в медицине основний в медицине основните способы определентемах в том числе ичных видов равновесты в том сет способы обернительности; х соединений в жив особенностей адсорби свойствами дисперсн

NY S	MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ SKMA —1979— ACADEMY ACADEMY АО «Южно-Казахстанска:	я медицинская акаде
90. K	Кафедра химических дисциплин, биологии и биохимии	46-11
So Yn.	Рабочая учебная программа дисциплины (Силлабус)	2стр. из 24

14.				ин, биологии и биох		Mr. Y	46-11	I . из 24
1	Раоочах	я учеоная	программа	дисциплины (Силла	ioye)	F. Va.	ZCIP.	. ИЗ 24
. The	средств и особе	енности	кислотно	-основных свойс	ств ами	нокисло	т и белков	и их роль
90	поддержаний ки	ислотно-	-основного	о гомеостаза.	17. K	SK	My Sign	401. KJ
PO6	-используя навы	іки обуч	нения публ	ично выступает	с пред	ставлени	ем собстве	нных
9.	суждений, анали	иза и си	нтеза инф	ормации в облас	ти прим	менения	химии в ме	дицине.
PO7	-соблюдает при	нципы а	кадемичес	ской честности и	поведе	ения в об	бучении при	A C Y
410	выполнении пис	сьменнь	іх работ, о	тветах на экзаме	нах.	30, 401.	12 SK	Wa. So
5.1	PO	Резул	ьтаты обу	чения ОП, с кото	рыми о	связаны	РО дисципл	ины 💛
51	дисциплины	5	"Was	6 70.1	SK. W	ia so	AU! ICL	SK. Vo
, 5	PO 1	PO1 I	Трименяет	с основные конце	епции,	методы (общественн	ого здоров
KI	PO 2	и ус	тойчивого	о развития, ос	сновань	ные на	важнейши	их аспект
), K	PO 3	совре	менной и	стории, философ	рии и о	социальн	ю-политиче	еских знан
90,	15 24 Wa	для	эффект		/ U. =/L	пьного	взаимоде	
3 40	1 C 24, Wo	-		и современных и	77.0	ALV U	1 A .	
2: -	PO 4		* (\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	г различные мето			* W' \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	* (
v ~ 6	PO 5			здравоохранения				
Wo.	PO 6	- 4		ических задач	// /· = /			
1. W	PO 7	санит	арно-эпид	емиологического	о благо	получия	населения.	K1, V9.
6.]	Подробная инфор	мация	о дисципл	тине	A 12	10. 60	111.1.1	(4) N
SO YO	Пабораторно-практ	гически	ии и обо	оиях ЮКМА, кот орудованиями, п и проводятся в	прибор	но-комп	ьютерными	система
6. 1 2	Пабораторно-практа мудиториях кафедр Гелефон (АТС) 40- Количество часов Сведения о препо Ф.И.О	тически оы. -82-06. Л 6	ми и обое занятия Текции Лях Степен	Практ. зан. 24	лрибор: 517, Лаб. 3	но-комп 521, 5	ьютерными 23, 528, 5 СРОП 9	системам 330 учебн СРО 42 (9)
6. 1 2	Пабораторно-практ пудиториях кафедр Гелефон (АТС) 40- Количество часов Сведения о препо	тически оы. -82-06. Л 6	ми и обое занятия Текции Лях Степен	ррудованиями, п проводятся в Практ. зан.	лрибор: 517, Лаб. 3	но-комп 521, 5	Бютерными 23, 528, 5 СРОП 9 Эл.адрес daurenbek	системам 30 учебн СРО
6. 1 2	Пабораторно-практа мудиториях кафедр Гелефон (АТС) 40- Количество часов Сведения о препо Ф.И.О Дауренбеков К.Н	гически оы. -82-06. Л 6 одавате	ми и обо е занятия екции лях Степень Зав.каф.	Практ. зан. 24 и должность , к.х.н., и.о. проф	лрибор: 517, Лаб. 3	но-комп 521, 5	Бютерными 23, 528, 5 СРОП 9 Эл.адрес daurenbek il.ru	системам (30 учебн СРО 42 (9) ov.kanat@
6. 1 2 7. 0 No. 1	Пабораторно-практа удиториях кафедр Гелефон (АТС) 40-Количество часов Сведения о препо Ф.И.О Дауренбеков К.Н. Дильдабекова Л.	лически оы. -82-06. Л 6 одавате И.	ми и обо е занятия екции лях Степень Зав.каф.	Практ. зан. 24	лрибор: 517, Лаб. 3	но-комп 521, 5	Бютерными 23, 528, 5 СРОП 9 Эл.адрес daurenbek	системан 330 учебн СРО 42 (9) ov.kanat@
6. 1 2	Пабораторно-практа мудиториях кафедр Гелефон (АТС) 40- Количество часов Сведения о препо Ф.И.О Дауренбеков К.Н	тически оы. -82-06. Л 6 одавате И.	ми и обо е занятия екции лях Степень Зав.каф.	Практ. зан. 24 и должность , к.х.н., и.о. проф	лрибор: 517, Лаб. 3	но-комп 521, 5	Бютерными 23, 528, 5 СРОП 9 Эл.адрес daurenbek il.ru	системам 330 учебн СРО 42 (9) ov.kanat@

ońtústik-qazaqstan MEDISINA AKADEMIASY

«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ

SOUTH KAZAKHSTAN

SKMA
-1979-11,
ACADEMY

AO «Южно-Казах»

АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра химических дисциплин, биологии и биохимии Рабочая учебная программа дисциплины (Силлабус)

46-11 3стр. из 24

Лекция №1 Тема. Введение. Термодинат биологичес процессов. Основные понятия и законы термодинам	мика об еких К те То Э	редмет и задачи химии. имическая термодинамика соретическая основа изучень бмена веществ и энергии. летка человека как комплексна срмодинамическая систем ермохимия. Закон Гесс нтропия. Энергия Гиббса.	ая ia.	Aria e	обзорная	Обратная связь
Практичес занятие № Тема: Химическая кинетика значение медицине.	22. Ф ре см и ее ра бі ор	инетика химических реакций. акторы влияющие на скорость сакции. Прогнозирование мещения химического авновесия. Понятия о кинетике мологических процессов в живы оганизмах.	iegnyn,	2.	Работа в малых группах, лаборато рная работа	Устный опрос/решен ие задач, защита результата опытов лабораторн ых работ
Задание СРО№1.2 Вода. Химически реакции в водном рас Биологичес роль воды в живом организме.	С ди зы ж творе.	ода, строение молекулі войства воды. Вод истиллированная, апирогенна начение воды дл изнедеятельности организмов.	да я. 1я	edniki Kusiki Kusiki	Margaria edu. Karana edu. Kara	L SKILLER
СРОП №1/2 Задание №1.1 Ферментатий ка Особенност действия ферментов. Защитные ферменты организма.	ССРО. СРО Ф иивны О итализ. в	езопасностив лаборатории и облюдение правил организации обочего места. Виды химической осуды и реактивов. Природ классификация ферментов. собенности действия ферментов живых организмах. Значение ерментов в процессах етоболизма жизнедеятельности.	PO1 PO6	1/3	презента ция	Устный опрос

OŃTÚSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY

«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ

SOUTH KAZAKHSTAN

MEDICAL ACADEMY

АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра химических дисциплин, биологии и биохимии Рабочая учебная программа дисциплины (Силлабус)

46-11 4стр. из 24

J.K.J.	Практическое занятие №3. Тема: Растворы. Коллигативные свойства растворов. Роль осмоса в биологических процессах.	Концентрация растворов и способы их выражения. Приготовление физиологических растворов. Значение растворов в жизнедеятельности организмов. Осмос в клетках крови. Закон Вант-Гоффа. Плазмолиз, гемолиз, тургор и изотоничность. Классификация растворов для инъекций (гипотонические, гипертонические и изотонические растворы).	PO2 PO3	Sug-equation of the second of	работа в малых группах, лаб. работа	Устный опрос, решение задач, защита результатов лабораторно й работы
Sking Sking	СРОП №2/СРО. Задание СРО №2.1 Значение растворов в жизнедеятельнос ти организмов. Электролиты в живом организме.	Виды растворов. Растворимость. Зависимость растворимости от температуры. Электролиты. Сильные и слабые электролиты. Степени диссоциации и концентрации ионов в растворах слабых электролитов. Биологические жидкости организма в виде растворов электролитов и неэлектролитов.	PO2 PO6	du ki	презента ции	Устный опрос
SKUS SKUS SKUS SKUS	Задание СРО№2.2 Биологическая роль комплексных соединений. Биокомплексы. Представление о строении металлофермент ов (гемоглобин, хлорофил) их биологическая роль	Биологическая роль комплексных соединений в организме человека. Представления и биокомплексах. Строение гемоглобина, хлорофилла, витамина В12 (цианокобаламин) и их биологическая роль.	instruction of the second of t	sking edu. king edu. king edu.	kusisensi Kusisensi Tekusisensi Tekusisensi Tekusisensi Tekusisensi Tekusisensi Tekusisensi Tekusisensi Tekusisensi Tekusisensi Tekusisensi Tekusi Te	J.KJ. KJ. SKUS. SK
sking Sking	Практическое занятие №4. Тема: Буферные системы.	Кислотно-основное равновесие в процессах жизнедеятельности. Буферные системы. Зона буферного действия, ее вычисление. Определение рН кислотных и основных буферных систем. Значение буферных систем в организме человека	PO3	2	работа в малых группах, лаб. работа	решение задач, защита результатов лабораторно й работы
11.17	CPO	2 111. 1 St. 19. 00. "	7.1	-/3	73. 000	14 1 2 M
SKUL	Практическое занятие №5 Тема: Коллоидно-дисперсная система. Свойства	Понятия: дисперсная система, дисперсная фаза, дисперсионная среда. Классификация дисперсных систем. Строение мицеллы. Методы получения и очистки коллоидных растворов. Диализ в медицинской практике.	PO3	2 St. St.	работа в малых группах, лаб. работа	Устный опрос, решение задач, защита результатов лабораторно

OŃTÚSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY

«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ

SKMA
-1979ACADEMY
ACADEMY
ACADEMY
ACADEMY
ACADEMY
ACADEMY
ACADEMY
ACADEMY

АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра химических дисциплин, биологии и биохимии Рабочая учебная программа дисциплины (Силлабус)

5стр. из 24

46-11

kiug gredi	дисперсных систем. Устойчивость и коагуляция коллоидных растворов.	Оптические и электрокинетические свойства коллоидных растворов. Электроосмос и электрофорез, их применение в медицине. Эффект Тиндаля. Коагуляция, ее медикобиологическое значение. Правило Шульце-Гарди.	igiedn sqnik	90.597. 10.15 15.2	s. skra. edi skra. edi skra. edi skra.	й работы
13.60	СРОП №3/СРО. Задание СРО №3.1 Нарушения кислотно- щелочного баланса в организме. Гомеостаз.	Кислотно-основное состояние организма. Виды ацидоза и алкалоза. Основные виды гомеостаза. Механизмы гомеостаза. Нарушения кислотного равновесия крови.	PO3 PO6	1/3	презента ция	Устный опрос
1.K1	3адание СРО № 3.2 Хроматография и ее применение в медицинской практике.	Хроматография в медицине: классификафия, применение, перспективы. Определение лекарственных и наркотических веществ.	T SKUS	kwais gistori	edn'ky sky	Kusis skus
611. 341.3	Лекция №2. Тема: Буферные системы. Значение буферных систем в организме человека.	Буферные системы. Биологические функции буферных систем в живых организмах. Зона буферного действия, ее вычисление. Определение рН кислотных и основных буферных систем. Значение буферных систем в организме человека	PO3	9. 5kg	обзорная	Обратная связь
ya el egni	Практическое занятие №6 Тема: Буферные системы.	Кислотно-основное равновесие в процессах жизнедеятельности. Буферные системы. Зона буферного действия, ее вычисление. Определение рН кислотных и основных буферных систем. Значение буферных систем в организме человека живого организма.	PO3	2 L SKI SKI SKI SKI SKI SKI SKI SKI SKI SKI	работа в малых группах, лаб. работа	решение задач, защита результатов лабораторно й работы
2, M	CPO	22 My 3'0 90. 15 3	Mo	-/3	10. K	St. Wo. 6
Was s	Практическое занятие №7 Тема: Окислительно— восстановительные процессы и их биологическая роль. Электродные потенциалы.	Окислительно-восстановитель-ные реакций. Электродные потенциалы. Гальванические элементы. Электродвижущая сила (ЭДС) гальванического элемента. Уравнение Нернста. Направление окислительно-восстановительных процессов. Мембранный потенциал. Значение окислительно-восстановительных реакций в жизни человека.	PO1	2	работа в малых группах	устный опрос, решение задач

ОЙТÚSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ Кафедра химических дисциплин, биологии и биохимии 46-11

Рабочая учебная программа дисциплины (Силлабус)

6стр. из 24

skusi gedi	СРОП №4/СРО. Задание СРО№4 Потенциометрия в медицинской практике.	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.	PO1 PO6	1/3	презента ции	Устный опрос
8 . K. J. J. K. J.	Практическое занятие №8. Тема: Кислотность и основность органических соединений. Реакционная способность и биологические функции спиртов, фенолов, тиолов и аминов.	Теории Бренстеда Лоури и Льюиса. Типы органических кислот (ОН-, SH-, NH- и СН-кислоты) и оснований (n- и π-основания). Факторы, определяющие кислотность и основность: электро отрицательность и поляризуемость атома кислотного и основного центров, электронные эффекты заместителей, сольватационный эффект. Реакционная способность спиртов, фенолов, тиолов и аминов	PO1 PO4	2 SKING	работа в малых группах	устный опрос и тест-контроль
KWg.	СРОП/СРО№5 Консультация по вып олнению РК1 Рубежный контроль №1	Контроль усвоения теоретических знаний и практических навыков по пройденным темам лекций(1-2), практических занятий (1-7) и сро (1-7 темы).	PO7	1/3	Устный опрос по билетам	Устный опрос
1 3K, 1919	Лекция №3. 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.	PO3	ia.edu kusiki skusiki kusiki	обзорная	Обратная связь
14. Sq. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1.	Практическое занятие №9. Тема: Оксосоединения. Альдегиды и кетоны. Реакции нуклеофильного присоединения и конденсации.	Альдегиды и кетоны. Общая формула. Изомерия. Номенклатура (тривиальная, рациональная и систематическая). Химические свойства. Альдегиды и кетоны, их биологические функции. Карбоновые и дикарбоновые кислоты. Общая характеристика. Способы получения. Химические	PO4	1 skni 1 skni 1.kl 2.kl edu.kl	работа в малых группах	Устный опрос/ тест- контроль

ОŃTÚSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ Кафедра химических дисциплин, биологии и биохимии 46-11

Рабочая учебная программа дисциплины (Силлабус)

7стр. из 24

11	Практическое занятие №11.	Аминокислоты. Классификация и номенклатура. Способы	PO5	2	работа в малых	Устный опрос/ тест-
sk ski kl. kl. ina.edu.	Задание СРО№6.2 Пространственн ое строение органических соединений. Взаимное влияние атомов в органических молекулах.	Конфигурация и конформация - важнейшие понятия стереохимии. Способы изображения пространственного строения молекул. Стерохимическая номенклатура. Хиральность в органической химии. Энантиомеры. Диастереомеры. Рацематы.	giedo grikt krikt skus	T SKUS	Skusis Skusis Skusis Skusis Skusis Skusis Skusis Skusis Skusis Skusis Skusis Skusis Skusis Skusis Skusis Skusis Skusis	skrivase 1 skriase 1 skria
edu.k 1.kl 1.kl 1.kl 1.kl 1.kl 1.kl 1.kl 1.	СРОП/СРО №6. Задание СРО№6.1 Гетерофункцион альные производные бензола как лекарственные средства.	п-Аминофенол, салициловая, паминобенгзойная, сульфаниловая кислоты и их производные. Номенклатура, строение,способы получения и химические свойства. Практическое применение, значение в медицине и стоматологии. Классификация полимеров. Типы реакций полимеризации. Природные и синтетические полимеры в стоматологии. Акриловая (пропеновая) и метакриловая (метилпропеновая) кислоты, их физические и химические свойства.	PO4 PO6		Презента ция	Устный опрос
10kg	СРО Практическое занятие №10. Тема: Гетерофункцион альные соединения, участвующие в процессах жизнедеятельнос ти	Гидроксикислоты. Классификация и номенклатура. Физические и химические свойства. α, β - и γ-гидроксикислоты. Лактиды. Лактоны. Оксокислоты. Классификация и номенклатура. Способы получения и свойства. Кето-енольная таутомерия. Реакции кетонной и енольной форм ацетоуксусного эфира. Важнейшие представители гидрокси- и оксокислот. Гетерофункциональные соединения как основа — биологически активных веществ организма и лекарственных препаратов.	PO4 PO5	-/3	работа в малых группах, лабор.раб ота	Устный опрос/ тест-контроль, защита результатов лабораторно й работы
9.6dn	Карбоновые и дикарбоновые кислоты. Реакции нуклеофильного замещения.	свойства и биологическое значение моно- и дикарбоновых кислот	sqnik	MY S	Skusied Tusied	g.edu.kl

OŃTÚSTIK-QAZAQSTAN

MEDISINA
AKADEMIASY
«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ

 Кафедра химических дисциплин, биологии и биохимии
 46-11

 Рабочая учебная программа дисциплины (Силлабус)
 8стр. из 24

a.edi a.edi ema. ema.	Тема: α- Аминокислоты и их химические свойства. Пептиды. Белки.	получения. Химические свойства. Особенности химических свойств α -, β- и γ - аминокислот. Понятия о белках. Состав, строение и физико-химические свойства белков. Качественная идентификация и количественное определение белков и отдельных аминокислот. Уровни структурной организации белковых молекул. Классификация белков. Простые и сложные белки. Структурные белки. Биологические функции белков.	J.K. Skriger	sking	группах, лабор.раб ота	контроль, защита результатов лабораторно й работы
L SKING	Лекция №4. Тема: Биологичкески важные гетерофункцион альные органические соединения. Аминокислоты. Пептиды, белки.	Аминоспирты. Амино-, гидрокси- и оксокислоты. Строение, номенклатура, реакционная способность и биологическая роль. α-Аминокислоты. Строение и классификация α-аминокислот, входящих в состав белков. Стереоизмерия. Химические свойства аминокислот. Специфические реакций α, β, γ -аминокислот. Кислотно-основные свойства α-аминокислот. Пептиды, белки. Строение пептидной группы. Первичная структура пептидов и белков. Белки и их функции в живых системах.	PO4	1 X AU	обзорная	Обратная связь
SKUS SKUS SKUS SKUS SKUS SKUS SKUS SKUS	Практическое занятие № 12. Тема: Углеводы. Моносахариды, олиго- и полисахариды.	Классификация (альдозы и кетозы, пентозы и гексозы). Стереоизомерия. D- и L-стереохимические ряды. Химические свойства моносахаридов. Реакции с участием спиртовых гидроксильных групп (ацилирование, алкилирование): образование сложных (ацетаты, фосфаты) и простых эфиров. Реакции полуацетального гидроксила: восстановительные свойства альдоз, образование гликозидов. Строение и биологическое значение олиго- и полисахаридов.	PO4	T Skurger	Работа в малых группах, лабор.раб ота	Устный опрос/тест-контроль, защита результатов лабораторно й работы
SKUS US	<i>СРОП/СРО №7. Задание СРО№7.1</i> Незаменимые аминокислоты	Характеристика и функции. Содержание в продуктах питания. Суточная норма. Нехватка: признаки и последствия.	PO4 PO5 PO6	1/2	Презента ция	Устный опрос

OŃTÚSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY SKMA MEDICAL ACADEMY AO «Южно-Казах»

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

Кафедра химических дисциплин, биологии и биохимии Рабочая учебная программа дисциплины (Силлабус)

46-11 9стр. из 24

3.0	Задание СРО№7.2 Антибиотики. Значение в медицине.	История открытия антибиотиков. Определение антибиотиков. Антибиотики, входящие в группу аминогликозидов. Классификация антибиотиков.	igiedn sqn.,	111/2 311/2	KT SKUS	a edu edu.
a. K. M. di.	Практическое занятие №13. Тема: Биологически важные гетероциклическ ие соединения.	Значение биологически важных пяти- и шестичленных гетероциклических соединений с одним и двумя гетероатомами в медицине и фармации. Ароматичность. Гидрокси- и аминопроизводные пиримидина и пурина: урацил, тимин, цитозин, гипоксантин, ксантин, мочевая кислота, аденин, гуанин. Лактимлактамная таутомерия.	POS SKI		Работа в малых группах	Устный опрос/ тест- контроль
1	CPO	24 W. 62 M. 17 34	Wo.	-/3	W. C.	H. VS.
, X	Лекция №5. Тема: Углеводы и их биологическое значение	Углеводы. Моносахариды. Строение и стереоизомерия. Химические свойства моносахаридов. Олиго и полисахариды. Строение. Номенклатура. Химические свойства олиго- и полисахаридов. Биологическая роль углеводов в живых клетках организма.	PO 4	Skuli Skuli	обзорная	Обратная связь
7.7.4	Практическое занятие №14. Тема: Нуклеиновые кислоты. ДНК и РНК.	Нуклеиновые кислоты. Нуклеозиды, нуклеотиды. Пуриновые и пиримидиновые нуклеозиды. Строение, номенклатура. Нуклеотиды. Строение, номенклатура нуклеозид-монофосфатов. ДНК и РНК, и их биологические функции в живом организме.	PO4 PO5		работа в малых группах	Устный опрос/ тест- контроль
12/1/2/2/2/2/2/2/2/2/2/2/2/2/2/2/2/2/2/	СРОП/СРО №8 Задание СРО№8.1 Алкалоиды. Классификация алкалоидов и их значение в медицине. Задание	Алкалоиды. Определение, номенклатура, строение и значение в медицине. Основные свойства алкалоидов. Солеобразования. Химическая классификация алкалоидов. Методы выделения алкалиодов из растительного сырья. Неомыляемые липиды.	PO4 PO5 PO6	1/2	Презента ция	Устный опрос
is G	заоание СРО№8.2 Неомыляемые липиды.	Неомыляемые липиды. Изопреноиды, Терпены, стероиды, каратиноиды. Холестерин и его значение для здоровья. Биологическая роль стероидов в	7.697.	6901K	1 Skus	ug equir

15	Лекция №5. Тема:	Значение биологически важных пяти- и шестичленных	PO5	9	обзорная	Обратна: связь
Sqi	Биологически важные гетероциклическ ие соединения. Нуклеиновые кислоты. ДНК и РНК.	гетероциклических соединений с одним и двумя гетероатомами в медицине и фармации. Реакционная способность и кислотно-основные свойства пятии шестичленных гетероциклов. Нуклеозиды. Нуклеотиды. Структура нуклеиновых кислот.	Kugi Sqn:	3.edn.	SKING SKING S	skugiedn giednige
1.1.4	1 ski skina elel 1 kl skina elel	Биологические функции ДНК и РНК. Нуклеотидные коферменты. Нуклеозид полифосфаты в биохимических процессах. https://youtu.be/SXo9yq7obz0	1 X X	KTSK	ekusisquik	547/17/KJ
2	Практическое занятие №15. Тема: Омыляемые липиды и их биологическое значение.	Классификация липидов. Жиры. Номенклатура и изомерия жиров. Химические свойства жиров. Число омыления. Фосфолипиды - как основная структура биомембран. Гликолипиды.	PO4	d. kl	работа в малых группах	Устный опрос/ тест- контроль
7	СРОП/СРО №9 Консультация по выполнению РК 2 Рубежный контроль	Контроль усвоения теоретических знаний и практических навыков по пройденным темам лекций (3-5), практических занятий и сро (9-15 темы).	PO7	1/2	Устный опрос по билетам	Устный опрос
		ведение промежуточной аттестации				

9.	Методы обучен	(NA) 1 54 79. 60 114 1 74 79. 60 114 1 3. 77.
9.1	Лекции	- Обзорная. Для обратной связи обучающимся предоставляется задать вопросы по теме
9.2	Практические занятия	- Работа в малых группах, обсуждения основных вопросов; - работа в малых группах, выполнение лабораторных работ.
9.3	СРОП/СРО	консультации по всем возникающим вопросам, самостоятельное освоение тем выделенных в плане, подготовка презентаций, обсуждение результатов выполнения индивидуальных и групповых заданий, работа с таблицами, учебниками, выполнение тестовых заданий, работа с интерактивными обучающими программами, работа с литературой, электронными базами данных, выполнение задач и упражнений.
9.4	Рубежный контроль	Устный опрос по билетам

10. 10.1	Критерий оцени Критерии оцени		ов обучения дисци	плины	10. Egg/1/1/
№ PO	PO OII	Неудовлетвор ительно	Удовлетворите льно	Хорошо	Отлично
PO 1	-демонстрирует знания о химических процессах	-не ориентируется в теориях, концепциях и	-нечетко ориентируется в теориях, концепциях и	-грамотно, ориентируется в теориях, концепциях и	-логично, четко, грамотно, ориентируется в теориях,

OŃTÚSTIK-QAZAQSTAN

MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY

ACADEMY AO «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Кафедра химических дисциплин, биологии и биохимии Рабочая учебная программа дисциплины (Силлабус)

46-11 11стр. из 24

ing edil	(основных типов реакций) в организме, подчиняющихся общим законам и закономерностя м химии, а так же общих энергетических и кинетических закономерносте й протекания химических процессов;	направлениях по теме, не демонстрирует свои знания, не отвечает на вопросы.	направлениях по теме, слабо демонстрирует свои знания, отвечает на вопросы с принципиальны ми ошибками.	направлениях по теме, демонстрирует свои знания, отвечает на вопросы с непринципиальными ошибками.	концепциях и направлениях по теме, демонстрирует свои знания, отвечает на все вопросы. Также логично и грамотно отвечает на дополнительные вопросы.
kring ex	-демонстрирует знания о классификации, свойствах и применений в медицине основных классов органических соединений.	-не знает классификации , свойствах основных классов органических соединений. И не умеет связывать данные знания с медициной.	- не ясно знает классификации, свойствах основных классов органических соединений. И не умеет связывать данные знания с медициной.	-знает классификации, свойствах основных классов органических соединений. Но не умеет связывать данные знания с медициной.	-четко знает классификации, свойствах основных классов органических соединений. Также умеет связывать данные знания с медициной.
PO 2 e PO 2 e kina ki	-применяет знания расчетных формул (массовая доля, молярная концентрация, молярная концентрация, моляльная концентрация, молярная доля, титр) при приготовлении растворов заданных концентрации и понимает способы определения количественног о содержания веществ в исследуемых системах в том числе и	не знает расчетные формулы способов выражения концентрации растворов. Не умеет выбирать формулы при приготовлении растворов. Не умеет делать выводы о количественно м 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.	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.	четко 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.

OŃTÚSTIK-QAZAQSTAN

MEDISINA **AKADEMIASY** SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL

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

Кафедра химических дисциплин, биологии и биохимии Рабочая учебная программа дисциплины (Силлабус)

46-11 12стр. из 24

du.k	биологических жидкостях.	J. Edin Kr. KT.	Kula ededi	MIKT S. SKULL	Us Eggin Kr
PO 3	- формулирует общетеоретичес	- формулирует общетеоретиче	не грамотно, ориентируется в	нечетко, но грамотно,	грамотно, ориентируется в
E/Wo	химии, знает о	ские основы химии, знает о	общетеоретичес ких основах	ориентируется в общетеоретичес	общетеоретическ их основах
Ys .	различных	различных	химии, слабо	ких основах	химии, логично,
1	видах равновесий	видах	знает о различных видах	химии, знает о	четко знает о
. A.	химических	равновесий химических	равновесий	различных видах равновесий	различных видах равновесий
	реакций и	реакций и	химических	химических	химических
90, 1	процессов	процессов	реакций и	реакций и	реакций и
	жизнедеятельно	жизнедеятельн	процессов	процессов	процессов
2.	сти; механизмов	ости;	жизнедеятельнос	жизнедеятельнос	жизнедеятельнос
(n. V.)	действия	механизмов	ти; механизмов	ти; механизмов	ти; механизмов
Mo.	буферных	действия	действия	действия	действия
	систем	буферных	буферных	буферных	буферных систем
	организма, их	систем	систем	систем	организма, их
L at	взаимосвязь и	организма, их	организма, их	организма, их	взаимосвязь и
11	роль в	взаимосвязь и	взаимосвязь и	взаимосвязь и	роль в
(K)	поддержании	роль в	роль в	роль в	поддержании
K	кислотно-	поддержании	поддержании	поддержании	кислотно-
900,	основного	кислотно-	кислотно-	кислотно-	основного
3,90	гомеостаза для	основного	основного	основного	гомеостаза; дает
2.	знаний, умений	гомеостаза для	гомеостаза; дает	гомеостаза; дает	четкий
10, 5	и навыков в их	знаний, умений	нечеткий вывод	нечеткий вывод,	самостоятельный
	последующей	и навыков в их	и не может	но не умеет	вывод и умеет
	профессиональн	последующей	связать тему с	связывать тему с	связывать тему с
CKI,	ой	профессиональ	будущей	будущей	будущей
1 5	деятельности.	ной деятельности.	профессией.	профессией.	профессией.
J.Kr. 1	- демонстрирует	- не знает о	- не четко знает	- грамотно	- логично,
111.10	знания о роли	роли	о роли	показывает	грамотно
200,11	биогенных	биогенных	биогенных	знания о роли	показывает
	элементов и их	элементов и их	элементов и их	биогенных	знания о роли
D. 0	соединений в	соединений в	соединений в	элементов и их	биогенных
1,00	живых	живых	живых системах;	соединений в	элементов и их
Million	системах;	системах; о	о физико-	живых системах;	соединений в
2	физико-	физико-	химических	о физико-	живых системах;
SK	химических	химических	основах	химических	о физико-
	основ поверхностных	основах	поверхностных явлений; об	основах	химических
1	явлений;	поверхностных явлений; об	особенностях	поверхностных явлений; об	основах
1.1	явлении, особенностей	особенностях	адсорбции на	особенностях	поверхностных явлений; об
111.15	адсорбции на	адсорбции на	различных	адсорбции на	особенностях
60, "	различных	различных	границах	различных	адсорбции на
. 001	границах	границах	разделов фаз;	границах	различных
2.	разделов фаз;	разделов фаз;	слабо	разделов фаз;	границах
71,	физико-	не	демонстрирует	демонстрирует	разделов фаз;
Mo	химическими	демонстрирует	знания о физико-	знания о физико-	демонстрирует
N 72	свойствами	знания о	химических	химических	знания о физико-

OŃTÚSTIK-QAZAQSTAN **MEDISINA**

AKADEMIASY

SOUTH KAZAKHSTAN

MEDICAL

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

> Кафедра химических дисциплин, биологии и биохимии Рабочая учебная программа дисциплины (Силлабус)

46-11 13стр. из 24

krusi eq sequi	дисперсных систем и растворов биополимеров.	физико- химических свойствах дисперсных систем и растворов биополимеров. Не отвечает на вопросы.	свойствах дисперсных систем и растворов биополимеров. Отвечает на вопросы с принципиальны ми ошибками.	свойствах дисперсных систем и растворов биополимеров. Отвечает на вопросы с непринципиальн ыми ошибками	химических свойствах дисперсных систем и растворов биополимеров. Также логично и грамотно отвечает на дополнительные
PO 4	Демонстрирует знания взаимосвязи химических свойств органических соединений с их биологической активностью.	не знает и не умеет связывать химические свойства органических соединений с их биологической активностью.	не четко знает о химических свойства органических соединений и их взаимосвязи с биологической активностью.	точно знает о химических свойствах органических соединений, но не может четко их связать с биологической активностью.	вопросы. Четко, ясно знает о химических свойствах органических соединений, и четко умеет связывать их с биологической активностью.
POS J. J. K. J. S. S. S. K. J. S. S. K. J. S. S. K. J. S. S. K. J. S. S. S. K. J. S. S. S. K. J. S. S. S. S. K. J. S. S. S. K. J. S.	Знает основы гетероцикличес ких соединений как основу для создания лекарственных средств и особенности кислотноосновных свойств аминокислот и белков и их роль в поддержаний кислотноосновного гомеостаза.	не знает основы гетероцикличес ких соединений как основу для создания лекарственных средств, не понимает особенности кислотноосновных свойств аминокислот и белков а также не понимает их роль в поддержаний кислотноосновного гомеостаза.	знает основы гетероциклическ их соединений как основу для создания лекарственных средств, но не понимает особенности кислотноосновных свойств аминокислот и белков а также не понимает их роль в поддержаний кислотноосновного гомеостаза.	четко знает основы гетероциклическ их соединений как основу для создания лекарственных средств, ясно понимает особенности кислотно-основных свойств аминокислот и белков, но не четко понимает их роль в поддержаний кислотно-основного гомеостаза.	четко знает основы гетероцикличе ских соединений как основу для создания лекарственны х средств, ясно понимает особенности кислотноосновных свойств аминокислот и белков, а также четко понимает их роль в поддержаний кислотноосновного гомеостаза.
PO6	Используя навыки обучения публично выступает с представлением собственных суждений, анализа и	не умеет демонстрирова ть навыки обучения. Не умеет излагать собственные суждения, не умеет проводить	не уверенно демонстрирует навыки обучения. Неясно излагает собственные суждения, проводит анализ и синтез	четко демонстрирует навыки обучения. Уверенно излагает собственные суждения, проводит анализ	четко демонстрирует навыки обучения. Свободно, уверенно излагает собственные суждения, четко

Mik	синтеза	анализ и синтез	информации в	и синтез	и ясно проводит
is sking ed	информации в области применения химии в медицине.	информации в области применения химии в медицине. Не умеет делать выводы	области применения химии в медицине. Не умеет самостоятельно делать выводы и связывать информацию с будущей профессией.	информации в области применения химии в медицине. Умеет самостоятельно делать выводы но не ясно умеет связывает информацию с будущей	анализ и синтез информации в области применения химии в медицине. Умеет самостоятельно делать выводы и связывать информацию с будущей
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.	профессией. При ответах на теоретические вопросы, тестовые задания, письменные работы допускает незначительные ошибки. Соблюдает академическую честность.	профессией. дает полный ответ на все теоретические вопросы и тестовые задания; логично и грамотно отвечает на письменные работы. Соблюдает академическую честность.

10.2	Метолы	и критерии	оценивания
10.2	птетоды	II INDILLOPILLI	оценивания

Чек-лист для практического занятия....

Форма контро ля	Оценка	Критерии оценки
Практи ческие, лаборат орные	95-100% (4,0; A)	Обучающийся выполнил все практические и лабораторные работы и дает полный ответ на все теоретические вопросы и тестовые задания. Активно участвует, становится абсолютным лидером в группе, умеет вести диалог между подгруппами, использует самооценку и взаимооценку.
занятия	90-94% (3,67; A-)	Обучающийся выполнил все практические и лабораторные работы и дает полный ответ на все тестовые вопросы. Активно участвует, лидирует в подгруппе, умеет вести диалог между подгруппами, использует самооценку и взаимооценку.
.kl .kl .kl	85-89% (3,33; B+)	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.
Klugiese	80-84% (3,0; B)	Обучающийся знает теоретические вопросы, своевременно сдал лабораторные работы и отчеты по ним и во время ответа на практических занятиях допускал ошибки; положительная оценка по тестовым заданиям. Умеет вести диалог между подгруппами.
2. Chui	75-79% (2,67; B-)	Обучающийся знает теоретические вопросы своевременно сдал лабораторные работы и отчеты по ним и во время ответа на практических занятиях допускал

 С+) работы и отчеты по ним и во время ответа на практических занятиях допуска принципиальные ошибки; при ответе по тестовым заданиям допуска незначительные ошибки. Не очень активно участвует в подгруппе, умеет вести диалог между подгруппами, использует самооценку. 65-69% (2,0; C) Обучающийся испытывает при ответе на практических занятиях некоторы 	Sociality.	15 SKUS	принципиальные ошибки; положительная оценка по тестам. Не очень активно участвует в подгруппе, умеет вести диалог между подгруппами, использует самооценку.
	T Sklus	70-74% (2,33; C+)	Обучающийся знает теоретические вопросы своевременно сдал лабораторные работы и отчеты по ним и во время ответа на практических занятиях допускал принципиальные ошибки; при ответе по тестовым заданиям допускал незначительные ошибки. Не очень активно участвует в подгруппе, умеет вести диалог между подгруппами, использует самооценку.
Несвоевременно выполнил лабораторную работу, сдал все отчеты по ним; мал	3.690.KJ	65-69% (2,0; C)	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.
С-) допустил логические и стилистические ошибки. При выполнении лабораторны работ допускал ошибки, не полностью сдал все отчеты по ним; мало прояви.	skus eo	60-64% (1,67; C-)	Обучающийся испытывает при ответе на практических занятиях трудности, допустил логические и стилистические ошибки. При выполнении лабораторных работ допускал ошибки, не полностью сдал все отчеты по ним; мало проявил активности на занятии и нуждался в помощи преподавателя, частично выполнил тестовые задания.
D+) не понимает вопросы темы. Неполностью выполнил лабораторную работу	M1.K1	50-59% (1,0; D+)	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.
25-49% (0.5; Обучающийся не подготовился, но 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 подгруппу.	13.60.60		выполнил лабораторную работу, не сдал отчеты и не принимал участия во время
0-24% (0.24; F) Обучающийся не подготовился, не знает тему и цель занятия, а также не	SKUS	0-24% (0.24; F)	Обучающийся не подготовился, не знает тему и цель занятия, а также не выполнил лабораторную работу, не сдал отчеты и не принимал участия во время

Форма контро ля	Оценка	Критерии оценки
Устный опрос	Отлично Соответствует оценкам: А (4,0; 95-100%); А- (3,67; 90-94%)	Обучающийся логично, четко, грамотно, ориентируясь в теориях, концепциях и направлениях по теме, ответил на все вопросы. Также логично и грамотно отвечает на дополнительные вопросы преподавателя.
7 SK	Хорошо Соответствует оценкам: В+ (3,33; 85-89%); В (3,0; 80-84%);	Обучающийся в ответах допускал непринципиальные неточности не принципиальные ошибки, которые сам же исправляет. На дополнительные вопросы преподавателя, отвечает.
us segni	B- (2,67; 75-79%) C+ (2,33; 70-74%)	Обучающийся в ответах допускал непринципиальные неточности не принципиальные ошибки, которые сам же исправляет. На дополнительные вопросы преподавателя, отвечает с непринципиальными ошибками.
Skus	Удовлетворительно Соответствует оценкам:	Обучающийся в ответах допускал принципиальные ошибки, которые исправляет с помощью преподавателя. На дополнительные вопросы отвечает с принципиальными ошибками.

KT SKULIS	is squirk & skilling is squirk	ex knows of equility of	ZKugi se egninki
301.KJ 5K	MEDISINA S	SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY AO «Южно-Казахстанская ме	дицинская академия»
1.00 911. KI	Кафедра химических дисциплин, би	иологии и биохимии	46-11
3.60 90.1	Рабочая учебная программа дисци	иплины (Силлабус)	16стр. из 24

SK SKW	ңтүстік Қазақстан медицина	
1 5		еских дисциплин, биологии и биохимии 46-11 16стр. из 24
OO JULK	C (2,0; 65-69%); C- (1,67; 60-64%);	7. K 3. 3KII. U.S. S. EGO, M. K T 3. 3KII. U.S. S. EGO, M. K. T.
Mg. gis	D+ (1,33; 55-59%) D (1,0; 50-54%)	Обучающийся в ответах допускал принципиальные ошибки, которые трудом исправляет с помощью преподавателя. На дополнительные вопросах допускает грубые ошибки.
SKUL	Неудовлетворительно Соответствует оценке FX (25 - 49%)	Обучающийся в ответах допускал грубые ошибки, которые не мож исправить, даже при наводящих вопросах преподавателя. І дополнительные вопросы преподавателя не может ответить.
1 9	F (0-24)	Обучающийся абсолютно не смог ответить на все заданные вопросы.
Форма контро ля	Оценка	Критерии оценки
Решен ие задач	95-100% (4,0; A)	- составлен правильный алгоритм решения задачи, в логическо рассуждении и в выборе формул и решении нет ошибок, получе верный ответ, задача решена рациональным способом; дает полное ясное объяснение решению задачи, умение делать выводы на основани полученных данных.
KI SIE	90-94% (3,67; A-)	- составлен правильный алгоритм решения задачи, в логической рассуждении и в выборе формул и решении есть грамматической ошибки, получен верный ответ, задача решена рациональным способо умение делать выводы на основании полученных данных.
Wa's gir	85-89% (3,33; B+)	- составлен правильный алгоритм решения задачи, в логическо рассуждении и решении нет существенных ошибок; правильно сдель выбор формул для решения; есть объяснение решения, но задача реше нерациональным способом, получен верный ответ.
K Skug.	80-84% (3,0; B)	- составлен правильный алгоритм решения задачи, в логическо рассуждении и решении нет существенных ошибок; правильно сдель выбор формул для решения; есть объяснение решения, при решени задач допущено не более двух несущественных ошибок, получеверный ответ.
edu.K	75-79% (2,67; B-)	- составлен правильный алгоритм решения задачи, в решении н существенных ошибок; правильно сделан выбор формул для решени но нет полного и ясного объяснения решения, а также задача реше
Kuy 60	70-74% (2,33; C+)	нерациональным способом и допущено более двух несущественни ошибок, получен верный ответ составлен правильный алгоритм решения задачи, в решении есть
1 3km	kwajajedniki ki sk	значительные ошибки; правильно сделан выбор формул для решени но нет полного и ясного объяснения решения, а также задача реше нерациональным способом и допущено более двух несущественны ошибок, получен верный ответ.
1.11	65-69% (2,0; C)	- задача решена, но допущены существенные ошибки в выборе формул
edu.r.	60-64% (1,67; C-)	- задача решена, но допущены существенные ошибки в выборе форм и в математических расчетах.
ys. eg	50-59% (1,0; D+)	- задача решена не правильно, имеются существенные ошибки логическом рассуждении.
KWg. 9	25-49% (0.5; FX)	- задача решена не правильно, имеются грубые ошибки и отсутствует логическое мышление.
S. 17(1)	0-24% (0.24; F)	- задача не решена, отсутствие ответа на задание.

a.C	Форма контроля	SI THE SECOND
,	Гестирование. Оценивается по многобалльной системе оценки знаний	26 Mg 3 60 M. KJ
0	" SON" IN I SURVING SIGNATURE SERVING SIGNATURE	1 26 My Jier 411. KT
	43. 600 M. K. V. 3. 441, 43. 691, 14, V. 3. 441, 43. 691.	The service sie gir.

Форма контро ля	для СРОП/С Оценка	Критерии оценки
Презент ация темы	95-100% (4,0; A)	Обучающийся работал с библиографической литературой и своевременно сдал работу. Подготовил СРС в указанном формате. Во время защиты темы не допустил ошибок. Обучающийся аккуратно выполнил работу, подготовил слайды и использовал текст работы при защите, составил тестовые задания, применил интерактивные кроссворды, компьютерные игры, ребусы и т.п. Он свободно и уверенно излагает свой материал. Делает выводы самостоятельно, без чьей-либо помощи, и связывает тему с будущей профессией.
is some of the second of the s	90-94% (3,67; A-)	Обучающийся работал с библиографической литературой и своевременно сдал СРС. Подготовил СРС в указанном формате. Во время защиты темы не допустил ошибок. Обучающийся аккуратно выполнил работу, подготовил слайды и использовал текст работы при защите, составил тестовые задания, применил интерактивные кроссворды, компьютерные игры, ребусы и т.п. Делает выводы и связывает тему с будущей профессией.
KY SKUO	80-89% (3,0; B; 3,33; B+)	Обучающийся своевременно сдал СРС, но допустил необоснованные ошибки во время защиты. Тема СРС подготовлена аккуратно. Для презентации подготовлено достаточное количество слайдов. Подготовлены наглядные материалы: плакаты, интерактивные кроссворды, ребусы и др., но были допущены незначительные ошибки.
ug g.edu.	70-79% (2,33; C+; 2,67; B-)	Обучающийся своевременно сдал СРС, но допустил ошибки во время защиты. Тема СРС подготовлена. Для презентации подготовлено достаточное количество слайдов. Подготовлены наглядные материалы: плакаты, интерактивные кроссворды, ребусы и др. Тему изложил неуверенно и не свободно.
3 SKUS	60-69% (1,67; C-; 2,0; C)	Обучающийся при написании СРС недостаточно использовал литературные источники. Объем СРС неполный и не защищён в установленный срок. Вопросы и тема СРС раскрыты не полностью.
MINT	50-59% (1,0; D+)	Обучающийся допустил ошибки при написании СРС, не сдал работу в срок и оформил её неправильно.
a.edu.k	0-49% (0.24; F; 0.5; FX)	СРС не выполнена.

Промежуточная	аттестация
---------------	------------

Форма контроля	Оценка	Критерии оценки
Рубежный контроль	95-100% (4,0; A)	Обучающийся дает полный ответ на все теоретические вопросы и тестовые задания, умеет оценивать других. Логично и грамотно отвечает на дополнительные вопросы.
2KU19: EG	90-94% (3,67; A-)	Обучающийся дает полный ответ на все теоретические вопросы и тестовые задания, умеет оценивать других.
17 1 3K 143	85-89% (3,33; B+)	Обучающийся дает полный ответ на все теоретические вопросы и тестовые задания, допускает незначительные ошибки при решении задач, умеет оценивать других,
equitiVI	80-84% (3,0; B)	Обучающийся дает ответ на все теоретические вопросы и тестовые задания, допускает незначительные ошибки при решении задач.
Wa Siegnin	75-79% (2,67; B-)	Обучающийся при ответе допускает ошибки на теоретические вопросы, допускает незначительные ошибки при решении задач.
SKULDIS E	70-74% (2,33; C+)	Обучающийся при ответе допускает ошибки на теоретические вопросы, допускает существенные ошибки при решении задач.
17. KT 24. KW.	60-69% (1,67; C-; 2,0; C)	Обучающийся испытывает некоторые трудности при ответе на вопросы, при решении задач.
edn'n' K	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.
Way Bergin	0-49% (0.24; F; 0.5; FX)	Обучающийся не подготовился, не знает пройденные материалы дисциплины, не может ответить на легкие вопросы преподавателя.

Оценка буквенной системе	Цифровой эквивалент баллов	Процентное содержание	Оценка по традиционной системе	
A	4,0	95-100	2 41. 15 2/2 W. 60 11.	
A	3,67	90-94	Отлично	
B + ///	3,33	85-89	6, 60 M. 15 ch. 48. 60	
B	3,0	80-84	Хорошо	
В-	2,67	75-79	Fr. 3. 600 11 Fr. 7 2 Kr. 3	
C+	2,33	70-74	This 3. 500 11 1 3. Thus	
C.	2,0	65-69	Удовлетворительно	
1 C-W	1,67	60-64		
D+	1,33	55-59	Kr 2, Kus 3:0, 90, Kr 3	
D-	1,0	50-54	s. Kr 20 We sign M. Kr	
FX	0,5	25-49	90. Kr 22 We 30 90. K	
ed F	1 3 SKULOS Sedu	0-24	Не удовлетворительно	
KT SKUUS EQUA	iging and an in the sking of th	skugisqniki ki siski	Try skulging eqnikt skulgies	

Учебные ресурсы
Электронные ресурсы ЮКМА
1. Электронная библиотека ЮКМА - https://e-lib.skma.edu.kz/genres
2. Республиканская межвузовская электронная библиотека (РМЭБ) –
http://rmebrk.kz/
3. Цифровая библиотека «Aknurpress» - https://www.aknurpress.kz/
4. Электронная библиотека «Эпиграф» - http://www.elib.kz/
5. Эпиграф - портал мультимедийных учебников https://mbook.kz/ru/index/
6. 36C IPR SMART https://www.iprbookshop.ru/auth
7. информационно-правовая система «Заң» - https://zan.kz/ru
8. Medline Ultimate EBSCO
9. eBook Medical Collection EBSCO
10. Scopus - https://www.scopus.com/
1. Жолнин, А. В. Общая химия [Электронный ресурс] : учебник / А. В. Жолнин
Электрон. текстовые дан. (40,9Мб) М.: ГЭОТАР - Медиа, 2017 эл. опт. диск
2. Общая химия: учебник. Жолнин А.В. / Под ред. В.А. Попкова. 2012 400 с.: ил.
http://www.studmedlib.ru/
3. Жалпы химия. Керімбаева К.З., 2019 https://aknurpress.kz/login
4. Сейтембетов Т. С. Химия / Сейтембетов Т. С., 2020 273 с.
https://elib.kz/ru/search/read_book/2962/
5. Болысбекова С. М. Химия биогенных элементов / Болысбекова С. М., 2020 225 с.
https://elib.kz/ru/search/read_book/237/
6. Глинка Н. Л. Жалпы химия. I том / Глинка Н. Л., БабкинаС.С.,2020. 204 б
https://www.elib.kz/ru/search/read_book/707/
7. Глинка Н. Л. Жалпы химия. II том / Глинка Н. Л., Бабкина C.C., 2020. 156 б.
https://www.elib.kz/ru/search/read_book/709/
8. Глинка Н. Л. Жалпы химия. III том / Глинка Н. Л., Бабкина С.С., 2020. 232 б.
https://www.elib.kz/ru/search/read_book/710/
9. Глинка Н. Л. Жалпы химия. IV том / Глинка Н. Л., БабкинаС.С.,2020. 157c.
https://elib.kz/ru/search/read_book/712/
10. Глинка Н. Л. Общая химия. І том / Глинка Н. Л., БабкинаС.С.,2020. 212.
https://www.elib.kz/ru/search/read_book/713/
11. Глинка Н. Л. Общая химия. II том / Глинка Н. Л., БабкинаС.С.,2020. 164
https://www.elib.kz/ru/search/read_book/715/
12. Глинка Н. Л. Общая химия. III том / Глинка Н. Л., Бабкина С.С., 2020. 240
https://www.elib.kz/ru/search/read_book/717/
13. Глинка Н. Л. Общая химия. IV том / Глинка Н. Л., Бабкина С.С., 2020. 162
https://www.elib.kz/ru/search/read_book/718/
14. Патсаев А. К. Биоорганическая химия / Патсаев А. К., Бабкина С. С., Бақтыбаев
Ө., Қуатбеков Ә., 2020 345 с. <u>www.elib.kz</u>
15. Қуатбеков Ә. Биоорганикалық химия практикумы / Қуатбеков Ә. Бақтыбаев Ө.,
Патсаев А. К., 2020 592 с. <u>www.elib.kz</u>
16. Теоретические основы органической химии
Алматы: Эверо, - 140 с. https://www.elib.kz/ru/search/read-book/769/ 17. Патсаев А.К.Учебно-методическое пособие для лабораторно практических занятий по
17. Патсаев А.К. учеоно-методическое посооие для лаоораторно практических занятии по органической химии/Патсаев А.К., Алиханова Х.Б., Ахметова А.А., 2020-165с.
органической химии/Патсаев А.К., Алиханова А.Б., Ахметова А.А., 2020-163c. https://www.elib.kz/ru/search/read_book/776/
https://www.enb.kz/fu/search/feau_book/7/b/
1. Определение pH растворов с помощью индикаторов. https://youtu.be/533pZ2DJaLo
2. Влияние концентрации реагирующих веществ на скорость химической реакции.
https://youtu.be/cbEpdFRyevw

Изучение зависимости скорости реакции от температуры. https://youtu.be/dxkGLDZj-jM

OŃTÚSTIK-QAZAQSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ	SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY AO «Южно-Казахстанск	кая медицинская академия»
Кафедра химических дисциплин	, биологии и биохимии	46-11
Рабочая учебная программа дис	сциплины (Силлабус)	20стр. из 24

pecy	ncli
pecy	hcdi'

- 4. Приготовление гипертонического раствора. https://youtu.be/sdzOSL0qE_0
- 5. Химическое равновесие и его смещение Влияние изменения концентрации на смещение равновесия. https://youtu.be/5GHWeYIIaN0
- 6. Получение золей. https://youtu.be/E5kb-NwtAA8
- 7. Изучение адсорбции на активированном угле. https://youtu.be/MlyrRJ4i2EU
- 8. Комплексные соединения. https://youtu.be/v-V88-U1hyA
- 9. Реакционная способность спиртов, фенолов. https://youtu.be/B-soFkXAkDM
- 10. Практическое занятие. Кислотно-основное равновесие. Буферные системы. https://youtu.be/a9dImNi357Q
- 11. Практическое занятие. Биогенные элементы. Комплексные соединения. https://youtu.be/goC_0Bz5uRM
- 12. Практическое занятие. Окислительно-восстановительные процессы. https://youtu.be/uaIK7WMAMGA
- 13. Практическое занятие. Поверхностные явления. Адсорбция. https://youtu.be/AUqwj2VQov0
- 14. Практическое занятие. Кислотность и основность органических соединений. https://youtu.be/rkLI6CvOhgo
- 15. Практическое занятие. Оксосоединения. https://youtu.be/A53QilhuBwg
- 16. Практическое занятие. Гетерофункциональные соединения. https://youtu.be/zNJppCH4s7s
- 17. Практическое занятие. Аминокислоты. Пептиды. https://youtu.be/IHDMSptZOvE
- 18. Практические занятие. Углеводы. https://youtu.be/NgMI7VAAW5g
- 19. Практическое занятие. Гетероциклические соединения. Нуклеиновые кислоты. https://youtu.be/pVCiB8e9_2w
- 20. Практическое занятие. Липиды. https://youtu.be/eZ5VNSYxwa4

Литература:

Основная:

- 1. Қ.Н. Дауренбеков, Қ. М. Серимбетова, А. Ш. Өмірқұлов Химия : оқу құралы /. Шымкент : Әлем баспаханасы, 2019. 272 бет.
- 2. Химия : оку құралы / Қ. Н. Дәуренбеков, Қ. М. Серимбетова, А. Ш. Өмірқұлов . Алматы : ЭСПИ, 2023. 304 бет.
- 3. Органикалық химия. Т.1 : оқулық / Қ.Н. Дәуренбеков. Алматы : New book, 2022. 320 бет. с. (Шифр 547/Д 22-174053)
- 4. Органикалық химия. Т.2 : оқулық / Қ.Н. Дәуренбеков. Алматы : New book, 2022. 388 бет. с. (Шифр 547/Д 22-897971)
- 5. Дауренбеков Қ. Н., Алиханова Х.Б., Катчанова А.Б.Органикалық химия, оқу құралы, Шымкент, «Әлем» баспаханасы, 340 бет, 2024ж.

Дополнительная:

- 1. Попков, В. А. Жалпы химия [Мәтін] : окулық / В. А. Попков, С. А. Пузаков ; Қазақ тіліне ауд. С. Н. Ділмағамбетов; Жауапты ред. Ж. Ж. Ғұмарова. ; Ресей мед. және фарм. жоғарғы білім оку-әдіст. бірлестігі ұсынған. М.: ГЭОТАР Медиа, 2014. 992 бет. эл. опт. диск (CD-ROM).
- 2. Веренцова Л.Г., Нечепуренко Е.В., Батырбаева А.Ә., Карлова Э.К. Бейорганикалық коллоидты және физикалық химия (студенттердің өзіндік жұмысына арналған оқу құралы) Алматы, Эверо, 2014. -212 б.

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. Зурабян, С. Э. Органическая химия [Текст] : учеб. для мед.вузов/ С. Э. Зурабян, А. П. Луизин ; под ред. Н. А. Тюкавкиной. М. : ГЭОТАР Медиа, 2013. 384 с. : ил
- 6. Зурабян С.Э. Органическая химия . Учебник. М: ГЕОТАР-Медиа, 2014

Дополнительная:

- 1. Веренцова Л.Г., Нечепуренко Е.В. Неорганическая, физическая и коллоидная химия. Алматы: издательство «Эверо», 2014.
- 2. Патсаев, А. К. "Функциональные производные углеводородов" [Текст] : учеб. пособие А. К. Патсаев ; М-во здравоохранения РК. Алматы : Эверо, 2014. 404 с

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.

12. Политика дисциплины

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

- обязательное посещение лекций и лабораторных занятий и СРСП 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 СРС;
- 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 CPC без уважительной причины вводятся штрафные баллы за каждый пропуск CPC отнимается 2 балла.
- Все виды письменных работ студентов проходят проверку на предмет плагиата.
- при текущей успеваемости учебные достижения студентов оцениваются по 100 балльной шкале за каждое выполненное задание (ответ на текущих занятиях, сдача СРС, рубежный контроль).
- В журнале успеваемости выставляется не цифровой эквивалентрейтинг-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%
- 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.

OŃTÚSTIK-OAZAOSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ ОЙТÚSTIK-OAZAOSTAN MEDICAL ACADEMY ACADEMY AO «Южно-Казахста	анская медицинская академия»
Кафедра химических дисциплин, биологии и биохимии	46-11
Рабочая учебная программа дисциплины (Силлабус)	22стр. из 24

- 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.

12. Политика дисциплины

Требования к обучающимся:

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

- обязательное посещение лекций и лабораторных занятий и СРСП 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 СРС;
- 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 СРС без уважительной причины вводятся штрафные баллы за каждый пропуск СРС отнимается 2 балла.
- Все виды письменных работ студентов проходят проверку на предмет плагиата.
- при текущей успеваемости учебные достижения студентов оцениваются по 100 балльной шкале за каждое выполненное задание (ответ на текущих занятиях, сдача СРС, рубежный контроль).
- В журнале успеваемости выставляется не цифровой эквивалентрейтинг-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%
- 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.

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 работ), включая Интернетресурсы, 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 7-8/14-15 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, 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

ОЙТÚSTIK-OAZAOSTAN MEDISINA AKADEMIASY «Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ Кафедра химических дисциплин, биологии и биохимии Рабочая учебная программа дисциплины (Силлабус) SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY AO «Южно-Казахстанская медицинская академия» 46-11 24стр. из 24

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 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.

Дата согласования с Библиотечно- информационным центром	Протокол № <u>+</u> 25.06.25	Ф.И.О. руководителя БИЦ Дарбичева Р.И.	Подпись
Дата утверждения на кафедрах	Протокол № 11.1 26.0 6.2 ед	Заведующий кафедры химических дисциплин, биологии и биохимии Дауренбеков К.Н.	Подпись
Дата одобрения на АК ОП	Протокол № 7	Председатель АК ОП Сарсенбаева Г.Ж.	Подпись