

«Химиялық пәндер» кафедрасы
«Аналитикалық химия» пәннің жұмыс оку бағдарламасы (СИЛЛАБУС)
6 В10106 «Фармация» Білім беру бағдарламасы

1. Пән туралы жалпы мағлumat			
1.1	Пән коды: АН 2201	1.6	Оқу жылы: 2023-2024
1.2	Пән атауы: Аналитикалық химия	1.7	Курс: 2
1.3	Реквизитке дейінгі: бейорганикалық химия	1.8	Семестрі: 4
1.4	Реквизиттен кейінгі: фармацевтикалық химия, токсикологиялық химия, фармакогнозия.	1.9	Кредиттер саны (ECTS): 6
1.5	Цикл: БП	1.10	Компоненті: ЖООК
2. Пәннің мазмұны (50 сөзден көп емес)			
Катиондар мен аниондардың қышқылды-негіздік жіктелуі. Фармацияда қолданылатын аналитикалық химияның негізгі химиялық талдау әдістері. Гравиметриялық талдаудың негізі. Әдістердің жіктелуі: бөлу, тұндыру және айдау. Дәрілік заттардың құрамын зерттеуде фармацияда қолданылатын титриметриялық талдауды пайдалану. Электрохимиялық, оптикалық жіне хроматографиялық талдау әдістерінің жіктелуі мен теориялық негізі. Аналитикалық химияның жалпы теориялық негізін дәрілік препараттарды өндөуде, сараптама жасауда, стандарттауда және дәрілік түрлерді рационалдық зерттеуде қолдану.			
3. Жыныстық бағалау түрі			
3.1	Тестілеу <input checked="" type="checkbox"/>	3.5	Курстық
3.2	Жазбаша	3.6	Эссе
3.3	Ауызша	3.7	Жоба
3.4	ОҚКЕ/ ОҚТЕ немесе Тәжірибелік дағдыларды қабылдау <input checked="" type="checkbox"/>	3.8	Басқа (көрсету)
4. Пәннің мақсаттары			
Аналитикалық химияның жалпы теориялық негіздері туралы білімді қалыптастыру және дәрілік заттарды әзірлеу, дәрілік формаларды сараптау, стандарттау және зерттеу кезінде алған білімдерін, дағдыларын қолдануға үйрету.			
5. Оқытудың сонғы нәтижелері (пәннің ОН)			
ОН1	Дәрілік препараттарды дайындау мен сапасын бақылаудың барлық сатыларында алған білімдерін, біліктері мен дағдыларын қолдану үшін Аналитикалық химияның жалпы теориялық негіздерін біледі және түсінеді.		
ОН2	-қарапайым оқу-зерттеу, химиялық-аналитикалық эксперименттер жүргізе алады және органикалық қосылыстардың синтезі мен талдауын жүргізу кезінде есептеулер жүргізе алады.; - берілген концентрациялы ерітінділерді дайындауда және катиондар мен аниондардың сапалы реакцияларын орындауда ғылыми зерттеудің әдістерін біледі.		
ОН3	- катиондар, аниондар және функционалдық топтар бойынша сапалық реакцияның барлық түрлерінің өнімдерін болжая бойынша өз қорытындыларын қалыптастырады;		
ОН4	- ақпараттық материалдарды пайдаланады және сапалы және сандық талдау саласында жүргізілген зерттеулердің нәтижелерін түсіндіреді, Медициналық және фармацевтикалық ғылым үшін синтезделген қосылыстардың құрылымын раставу үшін физикалық әдістердің қағидаттары мен қолданылуын дәлелдейді;		
ОН5	Аналитикалық химия саласында ақпаратты синтездеу және талдау, өз пікірін білдіру арқылы көпшілік алдында сөз сөйлеу дағдыларын менгерген. - Химия ғылымдары мен фармация саласындағы ғылымның заманауи жетістіктерін бағалайды, шолулар мен есептерді жасайды, ғылыми жарияланымдарды дайындайды		
ОН6	-химиялық, физика-химиялық және басқа әдістердің көмегімен дәрілік заттарды		

	талдауға қабілетті.						
ОН7	Жазбаша жұмыстарды орындау, емтихандарға жауап беру кезінде Академиялық адалдық және оқудағы мінезд-құлық қағидаттарын сақтайды.						
5.1	Пәннің ОН	Пәнді оқыту нәтижелерімен байланысты білім беру бағдарламасының оқыту нәтижелері					
	ОН 1	ОН1 Қазақстан Республикасының қолданыстағы заңнамасы мен Тиісті фармацевтикалық практиканың (GxP) талаптарына сәйкес фармацевтика саласын дамытудың заманауи тенденциялары туралы көсіби білімі мен түсінігін көрсетеді.					
	ОН 2						
	ОН 3						
	ОН 4	ОН4 Дәрілік заттардың, фармацевтикалық заттардың, стандартты үлгілер мен қосалқы заттар мен материалдардың сапасын бақылауды үйымдастырады және жүзеге асырады					
	ОН 5						
	ОН 6	ОН5 Химиялық-токсикологиялық саралтаманы үйымдастырады және өткізеді					
	ОН 7						
6.	Пән туралы толық ақпарат						
6.1	Өтетін орны (ғимарат, аудитория): Оңтүстік Қазақстан медициналық академиясы, бас ғимарат, химиялық пәндер кафедрасы. Әл-Фараби-1, 5-қабат, Зертханалық-Тәжірибелік сабактар кафедраның 517, 528 оку аудиторияларында жүргізіледі. Телефон (АТС) 40-82-06. в\н 340						
6.2	Сағаттар саны	Дәріс	Тәжір. сабак	Зерт. саб.	БӨЖ	БОӨЖ	
		15	45	-	84	36	
7.	Оқытушылар туралы мәліметтер						
№	ТАЖ	Дәрежесі және лауазым	Электрондық адресі	Фылыми қызығушылық тары және т. б..	Жетістіктері		
1.	Дауренбеков Қанат Нарбекұлы	х.ғ.к., профессор м.а.	daurenbekov.kanat@mail.ru	1.«Түркістан облысы флорасында өсетін халық медицинасында қолданылатын дәрілік өсімдіктерді зерттеу» 2."Химиялық пәндерді оқытуда оқытудың белсенді әдістерін іздеу және енгізу"	6 оқулық, 130-дан аса ғылыми-әдістемелік басылымдар, 12 оку-әдістемелік күрал және 6 типтік бағдарлама авторы.		
2.	Дильдабекова Лаззат Анаркуловна	к.пед.н., и.о.доцент	e-mail: Lazzat_D@inbox.ru	"Химиялық пәндерді оқытуда оқытуудың белсенді әдістерін іздеу және енгізу"»	9-оку-әдістемелік күралдар, 75-тен астам ғылыми-әдістемелік жарияланымдар.		

3.	Рысымбетова Жансая Калдарбековна	Магистр, аға оқытушы	e-mail: jansaya_1980@mail.ru	"Химиялық оқытуда белсенді әдістерін іздеу және енгізу"	пәндердің оқытудың күрал, 25-тен аса ғылыми-әдіstemelik жарияланым.	3-оку-әдіstemelik
----	----------------------------------	----------------------	------------------------------	---	---	-------------------

<u>8.</u> Апта/ күн	Тақырып атаяу	Тақырыптық жоспар Пәннің қысқаша мазмұны	Пәннің ОН	Сағат саны	Оқыту технологи ясының формасы / әдістері	Бағалау әдістері/ формалары
1	Дәріс Аналитикалық химия және химиялық талдау. Дәрілік препараттарды талдаудағы аналитикалық химияның маңызы.	Аналитикалық химия фундаментальді ғылым ретінде. Аналитикалық химия пәні және оның қарастыратын мәселелері. https://youtu.be/QmK1bMehznc	ОН1	1	шолу/ компьюте рлік технологи я	Кепі байлан ыс
	Тәжірибелік сабак Химиялық лабораторияда жұмыс жасау ережелері мен қауіпсіздікті сақтау. Катиондар. Аниондар. Катиондар мен аниондардың жіктелуі. Сапалық реакциялары. Бастапқы білім деңгейі.	Химиялық лабораторияда жұмыс жасау ережелері мен қауіпсіздікті сақтау. Катиондар. Аниондар. Катиондар мен аниондардың жіктелуі. Катиондар мен аниондардың сапалық реакциялары.	ОН1 ОН2	3	Кіші топтарда жұмыс. Есептер шығару	Ауызш а сұрау, тестіле у
	ОБӨЖ. БӨЖ 1 -ді жүзеге асыру бойынша көңес беру. БӨЖ тапсырмасы. Химиялық талдау, химия әдісі ретінде.	Медикобиологиялық, токсикологиялық, фармацевтикалық, биохимиялық, санитарлы-химиялық, ауылшаруашылық, техникалық т.б. химиялық талдаудың қолданбалы түрлері.	ОН1 ОН5 ОН7	2/5	Презента ция	Ауызш а сұрау
2	Дәріс Сапалық талдау әдісі. Катиондар мен аниондардың жіктелуі.	Химиялық талдаудың негізгі білімдері-сапалық, сандық. Катиондардың аналитикалық қышқылдық-негіздік	ОН1	1	шолу/ компьюте рлік технологи я	Кепі байлан ыс

		жіктеуі. Катиондардың қышқылдық-негіздік, сульфидтік және аммиакты-фосфатты жіктеулері туралы түсінік. https://youtu.be/QmK1bMehznc				
	Тәжірибелік сабак I,II және III-ші аналитикалық топ катиондарының сапалық реакциялары.	№1 зертханалық жұмыс. I,II және III аналитикалық топ катиондарының .И.Менделеев кестесіндегі орны, жалпы сипаттамасы. I, II және III топ катиондарының химия-аналитикалық касиеттері. Қышқылдық-негіздік жіктеу бойынша II, III топ катиондарының топтық регенттері.	ОН2 ОН3	3	Кіші топтарда жұмыс, есеп шығару, зертх.жұмыс	Ауызша сұрау, тестілеу
	ОБӨЖ. БӨЖ 2 -ні жүзеге асыру бойынша көнеш беру. БӨЖ тапсырмасы. Аналитикалық химияда әрекеттесуші массалар заңын иондық тепе-тендіктің әр түріне қолдану.	Талдауда қолданылатын иондық тепе-тендіктің негізгі түрлері: қышқылдық-негіздік, кешен түзілу, тотығу-тотықсыздану, «тұнба-ерітінді» арасындағы тепе-тендік.	ОН2 ОН5 ОН7	2/5	Презентация	Ауызша сұрау
3	Дәріс Заттар талдауында қолданылатын электролиттер ерітінділері теориясының негізі. Активтілік теориясы. Әрекеттесуші массалар заңының қышқылдық-негіздік тепе-тендікке қолданылуы және оның аналитикалық химиядағы маңызы.	Аналитикалық реакцияны жүргізу үшін ерітінділерді орта ретінде пайдалану. Күшті электролиттер теориясының негізі. Иондардың жалпы және активті концентрациясы. Ерітінділердің иондық күші мен активтілік коэффициенті. Судың иондық көбейткіші. Электролиттердің сулы	ОН1	1	шолу / компьютерлік технология	Көрі байланыс

		ерітінділерінің рН шкаласы. Аналитикалық химияда қолданылатын қышқылдық-негіздік реакциялардың түрлері - иондану, бейтараптану, гидролиз. Амфолит және буфер ерітінділері. https://youtu.be/NwGsHYk5G5o				
	Тәжірибелік сабак I-III аналитикалық катиондар тобының қоспасын талдау.	№2 зертханалық жұмыс. I-III аналитикалық топ катиондарының бөліну схемасы.	OH2 OH3	3	Кіші топтарда жұмыс, есеп шығару, зертх.жұмыс	Ауызша сұрау, тестілеу
	ОБӨЖ. БӨЖ 1 -ті жүзеге асыру бойынша кеңес беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Қышқылдар мен негіздердің заманауи теориясы. Бренстед-Лоурідің протолитикалық теориясы, протолитикалық реакциялардың тендеуін құрастыру.	Аналитикалық химияда қолданылатын қышқылдық-негіздік тепе-тендіктер - иондану, бейтараптау және гидролиз. Элсіз электролиттердің сипаттамасы. K_a қышқылдық константа, pK_a күш көрсеткіші. K_b негіздік константа, pK_b күш көрсеткіші.	OH2 OH5 OH7	3/3	Презентация	Ауызша сұрау
4	Дәріс Әрекеттесуші массалар занын гетерогенді тепе-тендікке қолданылуы және оның аналитикалық химиядағы орны. Ерітінді-тұнба жүйесіндегі тепе-тендік	Иондық көбейткіш пен ерігіштік көбейтіндісі. Ерігіштік пен ерігіштік көбейтіндісі арасындағы байланыс. Тұнба түзілудің жағдайы. https://youtu.be/m3EPwXRE7XI	OH1	1	шолу/компьютерлік технология	Кепі байланыс
	Тәжірибелік сабак IV, V және VI аналитикалық топ катиондарының	№3 зертханалық жұмыс. IV, V және VI аналитикалық топ	OH2 OH3	3	Кіші топтарда жұмыс. Есеп	Ауызша сұрау, тестілеу

	сапалық реакциялары.	катиондарының химиялық қасиеттері. IV, V және VI аналитикалық топ катиондарының сапалық реакциялары.			шығару, зертх.жұмыс	у
	ОБӨЖ. БӨЖ 4 -ті жүзеге асыру бойынша кеңес беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Күшті және әлсіз қышқылдар мен негіздердің, буферлі ерітінділердің pH есептеу. Медицинадағы буферлі ерітінділердің маңызы.	Күшті және әлсіз қышқылдар мен негіздердің және көп протонды қышқылдар мен негіздердің pH-ы мен рОН-ын есептеу. Буферлі ерітінділердегі протолитикалық тептендік. Буферлі ерітінділердің pH есептеу.	OH2 OH5 OH7	2/5	Презентация	Ауызша сұрау
5	Дәріс Әрекеттесуші массалар заңын тотыгу-тотқыздану тәп-тәндігіне қолданылуы және оның аналитикалық химиядағы орны.	Қайтымды тотығу-тотқыздану жүйесі. Электродты потенциалдарды Нернст теңдеуі арқылы есептеу. Тотығу-тотқыздану реакциясының жүру бағытын анықтау. Тотығу-тотқыздану жұбының потенциалының маңызы және иондардың концентрациясы мен pH-ның әсері. Таңдауда қолданылатын негізгі тотықтырғыштар мен тотықыздандырығыштар.	OH1	1	шолу/ компьютерлік технология	Кепі байланыс
	Тәжірибелік сабак IV-VI аналитикалық катиондар тобының қоспасын талдау.	№4 зертханалық жұмыс. IV-VI аналитикалық топ катиондарының бөліну схемасы.	OH2 OH3	3	Кіші топтарда жұмыс, есеп шығару, зертх.жұмыс	Ауызша сұрау, тестілеу

	ОБӨЖ. БӨЖ 5 -ті жүзеге асыру бойынша кеңес беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Гидролиз. Әр түрлі типті гидролизденуші тұздардың pH есептеу. Дәрілік препараттарды алу мен сақтаудағы гидролиздің маңызы.	Тұздардың сулы ерітінділеріндегі протолиттік тепе-тендік. Гидролиз константасы мен дәрежесі. Әр түрлі гидролизденуші тұздар ерітінділерінің pH есептеу. Талдауда гидролиз процесін қолдану.	ОН2 ОН5 ОН7	2/5	Презентация	Ауызш а сұрау
6	Дәріс Әрекеттесуші массалар заңын комплекс түзілу тепе-тендігіне қолданылуы және оның аналитикалық химиядағы орны.	Аналитикалық химияда қолданылатын кешенді қосылыстардың түрлері және олардың сипаты. Кешенді қосылыстардың түсі, ерігіштігі және тұрақтылығы. Кешенді қосылыстардың тұрақтылық және тұрақсыздық константалары. https://youtu.be/PhUSmy9D0wU	ОН1	1	шолу/ компьюте рлік технология	Кері байланыс
	Тәжірибелік сабак Аниондардың сапалық реакциялары.	№5 зертханалық жұмыс. Аниондардың жіктелуі. I, II және III аналитикалық топ аниондарының топтық реагенті. Аниондарды тотығу-тотықсыздану қасиеттері бойынша жіктеу. Аниондардың Бунзен әдісі бойынша жіктелуі. Аниондардың сапалық реакциялары.	ОН2	3	Кіші топтарда жұмыс, есеп шығару, зертханалық жұмыс.	Ауызш а сұрау, тестілеу
7	ОБӨЖ. БӨЖ 6 -ны жүзеге асыру бойынша кеңес беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Катиондардың қышқылдық-негіздік, сульфидтік және амиакты- фосфатты жіктеуі.	Катиондардың аналитикалық қышқылдық-негіздік жіктеуі. Сульфидтік және амиакты- фосфатты жіктеу туралы түсінік. Топтық реагенттер.	ОН1 ОН5 ОН7	3/3	Презентация	Ауызш а сұрау
7	Дәріс	Органикалық	ОН1	1	шолу/	Кері

	Сапалық талдауда органикалық реагенттерді қолдану негіздері	реактивтер. Тұндырғыш органикалық реагенттер. Экстракцияда органикалық реагенттерді қолдану. Органикалық реагенттердің индикаторлық қасиеттері және олардың анализде қолданылуы.			компьюте рлік технологи я	байлан ыс
	Тәжірибелік сабак Аниондар қоспасын талдау.	№6 зертханалық жұмыс. Аниондарды бөлу және талдау. Аниондарды топ бойынша бөлу және олардың бар екендігін спецификалық реакциялар бойынша анықтау және дәлелдеу.	ОН2 ОН3	3	Кіші топтарда жұмыс, есеп шығару, зертх.жұм ыс	Ауызш а сұрау, тестіле у
	ОБӨЖ. БӨЖ 7 -ні жүзеге асыру бойынша кеңес беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Аниондардың жіктелуі.	Аниондарды аз еритін қосылыстар түзуіне байланысты және тотығу-тотықсыздану қасиеттері бойынша жіктеу.	ОН1 ОН5 ОН7	2/5	Презента ция	Ауызш а сұрау
8	Дәріс Сандық талдау әдісі. Жіктелуі. Гравиметрия.	Гравиметрлік талдаудың негізі. Әдістің жіктелуі. Гравиметрия әдісіндегі негізгі этаптар мен жұмыстардың реті. https://youtu.be/tJsWJP26CuA	ОН1	1	шолу/ компьюте рлік технологи я	Кері байланыс
	Тәжірибелік сабак Гравиметрлік талдау әдісі.	Гравиметрлік талдаудың негізі. Әдістің жіктелуі. Гравиметрия әдісіндегі негізгі операциялар мен жұмыстардың реті.	ОН4 ОН6	3	Кіші топтарда жұмыс, тест тапсырмаларын құрастыр у	Ауызш а сұрау, тестіле у
	ОБӨЖ. 1-ші АБ -ды жүзеге асыру бойынша кеңес беру	Дәріс (1-5), тәжірибелік-зертханалық	ОН7	2/5	Тестілеу немесе билет	Аралы қ бақыла

	мерзімі. №1 Аралық бақылау	сабактардың (1-7), БӘЖ (1-7) тақырыптары.			бойынша ауызша	у
9	Дәріс Титриметриялық талдау. Жіктелуі. Титрлеу тәсілдері.	Титранттың түріне қарай әдістің жіктеу. Әдістің негізі, титрант, оны дайындау мен стандарттау. Әдісте қолданылатын индикатор. https://youtu.be/1Wf9J-YEDU	ОН1	1	шолу/ компьюте рлік технологи я	Кері байланыс
	Тәжірибелік сабак Гравиметрлік талдау. Препараттағы темір (III) массалық үлесін анықтау. Препараттағы сульфат ионының мөлшерін анықтау».	№7 зертханалық жұмыс. Әдістің жіктелуі: белу, айдау және тұндыру. Гравиметрия әдісінің негізгі этаптары мен операциялары.	ОН4 ОН6	3	Кіші топтарда жұмыс, есеп шығару, зертх.жұм ыс	Ауызш а сұрау, тестіле у
	ОБӨЖ. БӘЖ 9 -ді жүзеге асыру бойынша кеңес беру мерзімі. БӘЖ тапсырмасы. Дәрілік препараттарды анықтауда тотығутотықсыздану реакцияларының маңызы, клиникалық зерттеудегі дәрі-дәрмек заттардың метаболизмінде қолдану.	Қайтымды тотығутотықсыздану жүйесі. Электродты потенциалды Нернст тендеуі арқылы есептеу. Тотығутотықсыздану реакциясының журу бағытын анықтау. Тотығутотықсыздану жұбының потенциалының мәніне және талдаудағы реакцияның журу бағытына иондардың концентрациясы мен pH әсері.	ОН4 ОН5 ОН7	3/3	Презента ция	Ауызш а сұрау
10	Дәріс Қышқылдық-негіздік титрлеу. Ацидиметрия және алкалиметрия.	Қышқылдық-негіздік титрлеу. Әдістің мәні. Қышқылдық-негіздік титрлеудегі реакцияларға қойылатын талаптар. Алкалиметрия, ацидиметрия. Қышқылдық-негіздік титрлеуге арналған стандарттар мен титранттар.	ОН1	1	шолу/ компьюте рлік технологи я	Кері байланыс

		Қышқылдық-негіздік титрлеу көрсеткіштері. https://youtu.be/l8tv7szHN6o				
	Тәжірибелік сабак Титриметриялық талдау. Әдістің жіктелуі.	Титриметрлік талдаудың негізі. Реакцияларға қойылатын талаптар. Титрлеу тәсілдері: тұра. кері және жанама титрлеу. Титриметрия әдісінің жіктелуі.	ОН2	3	Кіші топтарда жұмыс	Ауызша сұрау, тестілеу
	ОБӨЖ. БӨЖ 10 -ді жүзеге асыру бойынша кеңес беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Экстракция. Медицина мен фармацияда экстракцияның қолданылуы.	Экстракция. Экстракциялық әдістердің теориясы, үлестірілу заны. Экстракция константасы. Үлестірілу коэффициенті. Бейорганикалық және органикалық қосылыстардың экстракциясы. Экстракцияның медицина мен фармацияда қолданылуы.	ОН4 ОН5 ОН7	2/5	Презентация	Ауызша сұрау
11	Дәріс Тотығу-тотықсыздану титрлеу әдісі. Әдістің жіктелуі. Қолданылатын индикаторлар, титрлеу қисық сзықтары. Перманганатометриялық, иодометриялық титрлеу әдістері.	Тотығу-тотықсыздану титрлеу әдісі. Титранттың түріне қарай әдісті жіктеу. Тотығу – тотықсыздану титрлеуде қолданылатын индикаторлар. Перманганатометрлік титрлеу. Әдістің негізі, титрант, оны дайындау мен стандарттау. Иодометрлік титрлеу. Әдістің негізі, титрант, оны дайындау мен стандарттау. Әдісте қолданылатын индикатор. https://youtu.be/Kf_9fO8QU6o	ОН1 ОН2	1	шолу/ компьютерлік технология	Кепі байланыс
	Тәжірибелік сабак	№8 зертханалық	ОН2	3	Кіші	Ауызш

	<p>Өлшеуіш ыдыстардың сиымдылығын тексеру: колба, бюретка, пипетка.</p> <p>ОБӨЖ. БӨЖ 11 -ді жүзеге асыру бойынша көнестер беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Титрлеу кисықтарын (күшті, әлсіз қышқылдар мен негіздердің) есептеу және тұрғызу.</p>	<p>жұмыс. Титриметриялық талдау әдісі. Жіктелуі. Титрлеу тәсілдері.</p> <p>Титрлеу кисықтарын (күшті, әлсіз қышқылдар мен негіздердің) есептеу және тұрғызу.</p>			<p>топтарда жұмыс. зерт.жұмыс</p>	<p>а сұрау, тестілеу</p>
12	<p>Дәріс Тұндыры титрлеу әдісі. Реакцияларға қойылатын талаптар. Индикаторлары.</p>	<p>Тұндыры титрлеу әдістері. Титранттың түріне қарай әдісті жіктеу. Титрлеу сзықтарын тұрғызу және есептеу. Тұндыры титрлеуіндегі индикаторлар. Аргентометриялық, меркуро- және меркуриметриялық титрлеу әдістері.</p>	ОН1	1	<p>шолу/ компьютерлік технология</p>	<p>Кері байланыс</p>
	<p>Тәжірибелік сабак Қышқылдық-негіздік титрлеу. Титранттың дайындау және стандарттау. Сілті мен карбонаттар бірге болғандағы мөлшерін анықтау».</p>	<p>№9 зертханалық жұмыс. Алкалиметрия, ацидиметрия. Қышқылдық – негіздік титрлеудегі титранттар мен стандарттар. Әдісте қолданылатын индикаторлар.</p>	ОН1 ОН2 ОН6	3	<p>Кіші топтарда жұмыс, есеп шығару, зертх.жұмыс</p>	<p>Ауызш а сұрау, тестілеу</p>
	<p>ОБӨЖ. БӨЖ 12 -ні жүзеге асыру бойынша көнестер беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Тұндыры титрлеу әдісі. Аргентометриялық, тиоцианатометриялық, меркурометриялық</p>	<p>Тұндыры титрлеу әдісі. Әдістің негізі. Тұндыры титрлеу әдісіндегі реакцияларға қойылатын талаптар. Титранттың түріне қарай әдісті жіктеу. Титрлеу кисығын тұрғызу және есептеу. Тұндыры титрлеуіндегі</p>	ОН2 ОН6 ОН7	3/3	<p>Презента ция</p>	<p>Ауызш а сұрау</p>

	және сульфатометриялық титрлеу әдістері.	индикаторлар.				
13	Дәріс Комплексонометрлік титрлеу. Титрлеу сызығы. Индикаторлары.	Комплексонометрлік титрлеу. Әдістің негізі. Комплексондар олардың қасиеттері. Этилендиаминтрасірке қышқылының динатрийлі тұзы (ЭДТА). Металлохромды индикаторлар.	ОН1	1	шолу/ компьюте рлік технология	Кері байланыс
	Тәжірибелік сабак Тотығу-тотықсыздану титрлеу әдісі. Перманганатометриялық титрлеу. KMnO ₄ ерітіндісін дайындау және стандарттау. Темір (II) мөлшерін анықтау.	№10 зертханалық жұмыс. Әдістің негізі. Тотығу- тотықсыздану титрлеуіндегі реакцияларға қойылатын талаптар. Титрантың түріне қарай әдісті жіктеу. Тотығу – тотықсыздану титрлеуінде қолданылатын индикаторлар	ОН1 ОН2 ОН6	3	Кіші топтарда жұмыс, есеп шығару, зертх.жұмыс	Ауызша сұрау, тестілеу
	ОБӨЖ. БӨЖ 13 -ті жүзеге асыру бойынша кеңес беру мерзімі. БӨЖ тапсырымасы. Комплексонометрлік титрлеу. Судың кермектілігін анықтау.	Әдістің негізі. Комплексонометриялық титрлеудегі реакцияларға қойылатын талаптар. Комплексондар олардың қасиеттері. Этилендиаминтрасірке қышқылының динатрий тұзы (ЭДТА). Комплексонаттардың қасиеттері мен құрамы. Металлохромды индикаторлар (эриохром қара T, мурексид, ксиленді сары т.б.).	ОН1 ОН4 ОН5	2/5	Презентация	Ауызша сұрау
14	Дәріс Құралдық талдау әдістері.	Құралдық талдау әдісінің жіктелуі. Электрохимиялық талдау әдісінің теориялық мен негіздері жіктелуі.	ОН1	1	шолу/ компьютерлік технология	Кері байланыс

		https://youtu.be/q74PmKalfFY				
	Тәжірибелік сабак Тұндыру титрлеу әдісі. Әдістің жіктелуі.	Әдістің негізі. Тұндыру титрлеу әдісіндегі реакцияларға қойылатын талаптар. Титранттың түріне қарай әдісті жіктеу. Тұндыру титрлеудің қолданылатын индикаторлар.	ОН2 ОН4 ОН6	3	Кіші топтарда жұмыс, есеп шығару	Ауызш а сұрау, тестіле у
	ОБӨЖ. БӨЖ 14 -ті жүзеге асыру бойынша кеңес беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Титриметриялық әдістермен дәрілік препараттардың мөлшерін анықтау.	Титриметрияды есептеу факторы, түзету коэффициенті. Стандартты заттар, оларға қойылатын талаптар. Стандартталған ерітінділер. Біріншілік және екіншілік стандарттар. Титранттар, оларды дайындау және сақтау тәсілдері. Фиксоналдар. Титранттарды стандарттау. Эквивалент нүктесі және оларға қойылатын талаптар. Титриметриялық талдау әдістерінің жіктелуі.	ОН4 ОН5 ОН6	2/5	Презента ция	Ауызш а сұрау
15	Дәріс Оптикалық және хроматографиялық талдау әдістері	Оптикалық талдау әдісі. Әдістің жіктелуі. Бугер-Ламберт-Бер заны. Хроматография әдістері және жіктелуі.	ОН1	1	шолу/ компьюте рлік технологи я	Кепі байлан ыс
	Тәжірибелік сабак Комплексонометрлік титрлеу. Ерітіндіден кальций мен магнийдің массасын бірге болғанда анықтау.	№11 зертханалық жұмыс. Әдістің негізі. Комплексонометрлік титрлеу әдісіндегі реакцияларға қойылатын талаптар. Титранттың түріне қарай әдісті жіктеу. Комплексонометрлік титрлеуде қолданылатын индикаторлар.	ОН2 ОН4 ОН6	3	Кіші топтарда жұмыс, есеп шығару, зертх.жұм ыс	Ауызш а сұрау, тестіле у

	ОБӨЖ. 2-ші АБ-ды жүзеге асыру бойынша көнсө беру мерзімі. №2 Аралық бақылау	Дәріс (6-10), тәжірибелік-зертханалық сабактардың (9-15), БӨЖ (9-14) тақырыптары.	ОН7	4/4	Тестілеу немесе билеттер бойынша ауызша сұрау	Аралық бақылау
	Аралық аттестацияны дайындау және өткізу				18 сағ	
9.	Оқыту әдістері					
9.1	Дәріс	шолу.				
9.2	Тәжірибелік сабак	- кіші топтардағы жұмыс, тапсырмаларды шешу, зертханалық жұмыс, бейнебаянды көрсету				
9.3	БӨЖ /ОБӨЖ	электронды презентацияны дайындау және қорғау, әдебиеттермен, электрондық мәліметтер базасы мен жұмыс істеу, есептер шығару.				
9.4	Аралық бақылау	билеттер бойынша ауызша немесе жазбаша сұрау				

10 Бағалау критерийлері					
10.1 Пәннің оқыту нәтижелерін бағалау критерийлері					
№ ОН	Оқыту нәтижелері	Қанағаттана рлықсыз	Қанағаттанараптық	Жақсы	Оте жақсы
ОН 1	Дәрілік заттарды дайындаудың және сапасын бақылаудың барлық кезеңдерінде алынған білім, білік және дағдыларды колдану үшін аналитикалық химияның жалпы теориялық негіздерін біледі және түсінеді.	Теорияны білмейді және аналитикалық химия негіздерін түсінбейді; дәрілік заттарды дайындаудың және сапасын бақылаудың барлық кезеңдерінде алған білімдерін, іскерліктерін және дағдыларын қолдануды анық білмейді.	Теорияны біледі, бірақ аналитикалық химия негіздерін анық түсінбейді; дәрілік заттарды дайындаудың және сапасын бақылаудың барлық кезеңдерінде емес, алған білімдерін, дағдыларын және дағдыларын қолдануды анық білмейді.	Аналитикалық химияның теориясын біледі және негіздерін түсінеді; дәрілік заттарды дайындаудың және сапасын бақылаудың барлық кезеңдерінде емес, алған білімдерін, дағдыларын логикалық түрғыдан сауатты қолданады.	Теорияны біледі және аналитикалық химия негіздерін анық түсінеді; дәрілік заттарды дайындаудың және сапасын бақылаудың барлық кезеңдерінде алған білімдерін, дағдыларын логикалық түрғыдан сауатты қолданады.
ОН 2	Органикалық косылыстардың синтезі мен анализі кезінде қарапайым оку және ғылыми-зерттеу, химиялық-аналитикалық эксперименттер және есептеулер жүргізе алады; - берілген концентрациядағы ерітінділерді дайындауда және катиондар мен аниондардың сапалық реакцияларын орындауда	қарапайым оку-зерттеу эксперименттерін жүргізуі білмейді; органикалық косылыстардың синтезі мен анализінде есептеулерді колдануды білмейді; Берілген концентрациядағы ерітінділерді дайындауда және ғылыми зерттеудің әртүрлі әдістерінің дағдыларын сенімді түрде көрсете дағдыларын	қарапайым оку-зерттеу, химиялық-аналитикалық эксперименттер жүргізуге қабілетті; органикалық косылыстардың синтезі мен анализінде есептеулерді колдануды білмейді; берілген концентрациядағы ерітінділерді дайындауда ғылыми зерттеудің әртүрлі әдістерінің дағдыларын сенімді түрде көрсете алмайды, катиондар	қарапайым оку-зерттеу, химиялық-аналитикалық эксперименттерді жүргізуі анық біледі; органикалық косылыстардың синтезі мен анализінде есептеулерді колдануды анық біледі; Берілген концентрациядағы ерітінділерді дайындауда ғылыми зерттеудің әртүрлі әдістерінің дағдыларын шебер көрсетеді, катиондар мен	қарапайым оку-зерттеу, химиялық-аналитикалық эксперименттерді жүргізуі анық біледі; органикалық косылыстардың синтезі мен анализінде есептеулерді колдануды анық біледі; Берілген концентрациядағы ерітінділерді дайындауда ғылыми зерттеудің әртүрлі әдістерінің дағдыларын шебер көрсетеді, катиондар мен

	әртүрлі ғылыми зерттеу әдістерінің дағдыларын менгереді.	көрсете алмайды, катиондар мен аниондардың сапалық реакцияларын білмейді.	мен аниондардың сапалық реакцияларын орындайды.	әдістерінің дағдыларын көрсетеді, катиондар мен аниондарға сапалық талдау жүргізе алады.	аниондарға сапалы талдау жүргізе алады.
ОН 3	Катиондар, аниондар және функционалдық топтар үшін сапалық реакциялардың барлық түрлерінің өнімдерін болжау бойынша өзіндік корытынды жасайды.	заттарды жүйелі талдауда өз тұжырымдарын айтуды білмейді. Талданатын өнімдердің құрамын болжауды білмейді; сапалық реакцияларды жүргізе алмайды және аналитикалық әсерлерді сипаттай алмайды.	заттарды жүйелі талдауда өз тұжырымдарын нақты көрсетпейді. Талданатын өнімдердің құрамын болжауды білмейді; сапалық реакцияларды жүргізе алады және аналитикалық әсерлерді сипаттайды.	заттарды жүйелі талдауда өз тұжырымдарын нақты көрсетпейді; Талданатын өнімдердің құрамын болжауды білмейді; сапалық реакцияларды жүргізе алады және аналитикалық әсерлерді сипаттайды.	заттарды жүйелі талдауда өз тұжырымдарын логикалық, сауатты түрде түсіндіреді; талданатын өнімдердің құрамын болжай алмайды; сапалық реакцияларды жүргізе алады және аналитикалық әсерлерді сипаттайды.
ОН 4	Ақпараттық материалдарды пайдаланады және сапалық және сандық талдау саласында жүргізіліп жатқан зерттеулердің нәтижелерін түсіндіреді, медицина және фармацевтика ғылымы үшін синтезделген қосылыстардың құрылымын растау үшін физикалық әдістердің принциптері мен қолданылуын дәлелдейді.	акпараттық материалдарды пайдалануды білмейді және сапалық және сандық талдау саласында жүргізіліп жатқан зерттеулердің нәтижелерін түсіндіруді білмейді; медицина және фармацевтика ғылымы үшін синтезделген қосылыстардың құрылымын растау үшін физикалық әдістердің принциптері мен қолданылуын растау үшін физикалық әдістердің принциптері мен қолданылуын дәлелдермен жүргізіліп жатқан зерттеулердің нәтижелерін нақты түсіндіреді; медицина және фармацевтика ғылымы үшін синтезделген қосылыстардың құрылымын растау үшін дәлелдермен физикалық әдістердің принциптері мен қолданылуын дәлелдермен негіздей алмайды.	акпараттық материалдарды пайдалануды біледі, бірақ сапалық және сандық талдау саласында жүргізіліп жатқан зерттеулердің нәтижелерін түсіндіруді білмейді; Медицина және фармацевтика ғылымы үшін синтезделген қосылыстардың құрылымын растау үшін физикалық әдістердің принциптері мен қолданылуын растау үшін физикалық әдістердің принциптері мен қолданылуын дәлелдермен негіздей алмайды.	акпараттық материалдарды қолдануды сауатты біледі және сапалық және сандық талдау саласында жүргізіліп жатқан зерттеулердің нәтижелерін нақты түсіндіреді; медицина және фармацевтика ғылымы үшін синтезделген қосылыстардың құрылымын растау үшін дәлелдермен физикалық әдістердің принциптері мен қолданылуын дәлелдермен негіздей алмайды.	акпараттық материалдарды қолдануды сауатты біледі және сапалық және сандық талдау саласында жүргізіліп жатқан зерттеулердің нәтижелерін нақты түсіндіреді; медицина және фармацевтика ғылымы үшін синтезделген қосылыстардың құрылымын растау үшін дәлелдермен физикалық әдістердің принциптері мен қолданылуын дәлелдермен негіздей алмайды.
ОН 5	Аналитикалық химия саласында өз пайымдауларын, ақпаратты талдау және синтездеу арқылы көпшілік	оку дағдыларын көрсете алмайды. Өз пікірін білдіруді білмейді, аналитикалық химияны	оку дағдыларын сенімді түрде көрсетпейді. Аналитикалық химияны фармацияда қолдану саласында	оку дағдыларын айқын көрсетеді, өз пайымдауларын айтады, аналитикалық химияны	оку дағдыларын айқын көрсетеді. Өз пікірлерін еркін, сенімді түрде айтады, аналитикалық химияны

	<p>алдында сойлеу дағдыларын менгереді.</p> <p>Химия</p> <p>ғылымдары мен фармация саласындағы заманауи ғылыми жетістіктерді бағалайды, шолулар мен есептер құрастырады, ғылыми жарияланымдарды дайындейді.</p>	<p>фармацияда қолдану саласындағы ақпаратты талдау және синтездеу өзіндік пайымдаулары анық емес. Химия ғылымдары мен фармацевтика саласындағы заманауи ғылыми жетістіктерге нақты талдау жасай алмайды, рецензиялар мен баяндамалар жазуды білмейді, ғылыми басылымдарды дайындау және қорытындылай алмайды.</p>	<p>талдау және синтездеу өзіндік пайымдаулары анық емес. Химия ғылымдары мен фармацевтика саласындағы заманауи ғылыми жетістіктерге нақты талдау жасай алмайды, рецензиялар мен баяндамалар жазуды білмейді, ғылыми басылымдарды дайындау және қорытындылай алмайды.</p>	<p>фармацияда қолдану саласындағы ақпаратты талдайды және синтездейді. Химия ғылымдары мен фармацевтика саласындағы заманауи ғылыми жетістіктерді нақты талдай алады, рецензиялар мен баяндамалар жаза алады, ғылыми басылымдарды дайындалап, қорытындылайды.</p>	
ОН6	<p>Химиялық, физика-химиялық және басқа әдістерді қолдана отырып, дәрілік заттарды талдауга қабілетті.</p>	<p>карапайым оқу және зерттеу эксперименттерін орындаі алмайды. Эртүрлі зерттеу әдістерінің дағдыларын менгермен, функционалдық топтарға сапалық реакцияларды білмейді, сонымен қатар дәрілік заттардың сандық құрамын анықтаі алмайды.</p>	<p>карапайым оқу- зерттеу эксперименттерін шебер орындаі алмайды. Функционалдық топтарға сапалық реакцияларды орындау кезінде, сондай-ақ дәрілік заттардың сандық құрамын анықтау кезінде әртүрлі зерттеу әдістерінің дағдыларын анық білмей айтарлықтай қателіктер жібереді.</p>	<p>карапайым оқу және зерттеу эксперименттерін орындаиды. Эртүрлі зерттеу әдістерінің дағдыларына ие бола отырып, ол функционалдық топтарға сапалық реакциялар жасайды, сонымен қатар дәрілік заттардың сандық құрамын анықтауда болмашы қателіктер жібереді.</p>	
ОН7	<p>Жазбаша жұмысты орындау, емтиханға жауап беру кезінде оқудағы академиялық адалдық пен мінез-құлық қағидаларын сақтайды.</p>	<p>Теориялық сұрақтарға, тест тапсырмаларына, жазба жұмыстарына жауап берес алмайды. Академиялық адалдықты сақтайды.</p>	<p>Теориялық сұрақтарға, тест тапсырмаларына, жазба жұмыстарына жауап бергенде қателіктер жібереді. Академиялық адалдықты сақтайды.</p>	<p>Теориялық сұрақтарға, тест тапсырмаларына, жазба жұмыстарына жауап бергенде болмашы қателіктер жібереді. Академиялық адалдықты сақтайды.</p>	<p>барлық теориялық сұрақтар мен тест тапсырмаларына толық жауап береді; жазба жұмыстарына логикалық және сауатты жауап бере алады. Академиялық адалдықты сақтайды.</p>

Тәжірибелік сабақта арналған чек парагы

Бақылау түрі	Бағасы	Бағалау критері
Зертханалық жұмыс	95-100% (4,0; A)	Есеп шығару жоспары дұрыс құрылған; зерттелген теория негізінде жауабы дұрыс және толық, материал белгілі логикалық дәйектілікпен, әдебиеттік тілде берілген, жауабы өзбетінше қорытындыланған, Эксперимент қауіпсіздік ережелерін ескере отырып, жоспарға сәйкес жүзеге асырылды, химиялық реагенттерді және жабдықтарды таңдау дұрыс жүргізілді.
	90-94% (3,67; A-)	Есеп шығару жоспары дұрыс құрылған; зерттелген теория негізінде жауабы дұрыс және толық, материал белгілі логикалық дәйектілікпен, әдебиеттік тілде берілген, қорытынды жасалған, эксперимент жоспарға сәйкес жүргізілген, химиялық реактивтер мен жабдықтарды таңдау дұрыс жүргізілді, бірақ қауіпсіздік ережелері сакталмады.
	80-89% (3,0; B; 3,33; B+)	Зерттелген теория негізінде жауабы дұрыс және толық, материал белгілі логикалық дәйектілікпен берілген, жұмыс дұрыс орындалған, дұрыс қорытынды жасалынған, соған қарамастаң эксперимент толық жүргізілмеген немесе қателіктерді оқытушының айтуымен дұрыстады.
	70-79% (2,33; C+; 2,67; B-)	Зерттелген теория негізінде жауабы дұрыс және толық, материал белгілі логикалық дәйектілікпен берілген, жұмыс дұрыс орындалған, дұрыс байқаулар жүргізген, соған қарамай эксперимент толық жүргізілмеген, қорытынды анық емес немесе екі-үш қателіктерін оқытушының айтуымен дұрыстады.
	60-69% (1,67; C-; 2,0; C)	Жауап толық, жұмыстың жартысынан көбі дұрыс орындалған немесе эксперимент жүргізген кезде, жұмысты түсіндіргенде, жұмысты безендіргенде, заттармен және құрал жабдықтармен жұмыс жасағанда, техника қауіпсіздік ережелерін сақтағанда қателіктер жіберген, және оқытушының айтуымен дұрыстаган.
	50-59% (1,0; D+)	Эксперимент жүргізу барысында, жұмысты тапсыруда заттармен және құрал жабдықтармен жұмыс жүргізгенде қауіпсіздік ережелерін сақтағанда екеуден көп қателіктер жіберді, жауап беру кезінде білім алушы материалдың негізгі мазмұнын түсінбегенін көрсетті немесе елеулі қателіктерге жол беріп, оқытушының нұсқауларымен де түзете алмады.
	0-49% (0.24; F; 0.5; FX)	Жұмыстың тақырыбы мен мақсатын біледі, бірақ жұмысты орынданамады, жауабы жоқ.

Бақылау түрі	Бағасы	Бағалау критері
Кіші топтармен жұмыс (тәжірибелік, зертханалық сабақтар)	95-100% (4,0; A)	Білім алушы барлық тәжірибелік және зертханалық жұмыстарды орындал, барлық теориялық сұрақтарға және тест тапсырмаларына толық жауап береді. Ол белсенді түрде сабаққа қатысады, топтағы жоғарғы деңгейдегі көшбасшы, кіші топтар арасында диалог жүргізуді біледі, өзін-өзі бағалау және өзара бағалауды толық біледі.
	90-94% (3,67; A-)	Білім алушы барлық тәжірибелік және зертханалық жұмыстарды орындал, барлық тест тапсырмаларына толық жауап береді. Ол кіші топтармен жұмыста белсенді түрде қатысып, кіші топтар арасында диалог жүргізуді біледі, өзін-өзі бағалау мен өзара

		бағалауды пайдаланады.
	80-89% (3,0; B; 3,33; B+)	Білім алушы зертханалық жұмыстарды уақтылы тапсырып, есеп береді, тәжірибелік сабакқа жауап беру барысында ол елеусіз қателіктер жібереді, тест тапсырмаларына дұрыс жауап береді. Белсенді түрде сабакқа қатысады, кіші топтар арасында диалог жүргізуі біледі, өзін-өзі бағалауды пайдаланады.
	70-79% (2,33; C+; 2,67; B-)	Білім алушы теориялық сұрақтарды біледі, зертханалық жұмыстарды уақтылы тапсырып, есеп тапсырған, тәжірибелік сабакқа жауап беру барысында ол қателіктер жіберілді, тест тапсырмаларына дұрыс жауап берді. кіші топтар арасында диалог жүргізуі біледі, өзін-өзі бағалауды пайдаланады, бірақ кіші топтармен жұмыс жасағанда белсенді түрде сабакқа қатыспады.
	60-69% (1,67; C-; 2,0; C)	Білім алушы тәжірибелік сабакта сұрақтарға жауап беруде қиналады, жауап беру кезінде логикалық және стилистикалық қателіктер жібереді. Зертханалық жұмыстарды уақытылы орындамады, барлық есептерін өткізеді. Ол сабакта аз белсенділік көрсетеді және оқытушы көмегіне мұқтаж, тест тапсырмаларын толық орындаады.
	50-59% (1,0; D+)	Білім алушы сұрақтарға жауап бергенде үлкен қателіктер жібереді және тақырыптың сұрақтарын түсінбейді. Зертханалық жұмыстарды аяқтамаған және ол туралы есеп бермейді, тест тапсырмаларын орындамайды. Кіші топтарда белсенділік көрсетпейді.
	0-49% (0.24; F; 0.5; FX)	Білім алушы сабактың тақырыбын және мақсатын білмейді, зертханалық жұмыстарды орындамайды, есептерді тапсырмайды және сабакқа қатыспады, тест тапсырмаларын орындамайды Кіші топтарда белсенділік көрсетпейді.

Бақылау түрі	Баға	Бағалау критерийлері
Тестілеу	Оте жақсы A (4,0; 95-100%); A- (3,67; 90-94%)	90-100 % дұрыс жауабы
	жақсы B+ (3,33; 85-89%); B (3,0; 80-84%); B- (2,67; 75-79%); C+ (2,33; 70-74%);	70-89 % дұрыс жауабы
	қанағаттанарлық C (2,0; 65-69%);	50-69 % дұрыс жауабы

	C- (1,67; 60-64%); D+ (1,0; 50-54%)	
	қанагаттанарлықсыз FX (25 - 49%) F (0-24)	50% аз дұрыс жауабы

Бақылау түрі	Баға	Бағалау критерийлері
Ауызша сұрау	Өте жақсы A (4,0; 95-100%); A- (3,67; 90-94%)	Білім алушы теорияға, концепция мен тақырып бойынша бағыттарға сүйене отырып толық , логикалық түрғыдан нақты, білімді түрде жауап берді. Оқытушы қойған сұрақтарға толық жауап берді..
	жақсы B+ (3,33; 85-89%); B (3,0; 80-84%); B- (2,67; 75-79%) C+ (2,33; 70-74%);	Білім алушы елеусіз қателіктер жіберді, оны өзі түзуледі. Оқытушы қойған сұрақтарға толық және нақты жауап берді. Білім алушы елеусіз қателіктер жіберді, оны өзі түзуледі. Оқытушы қойған сұрақтарға толық жауап берді.
	қанагаттанарлық C (2,0; 65-69%); C- (1,67; 60-64%); D+ (1,33; 55-59%) D (1,0; 50-54%)	Білім алушы елеулі қателіктер жіберді, оны өзі түзуледі. Оқытушы қойған сұрақтарға толық жауап берді. Оқытушы көмегімен қателіктер жөнделді.қойған сұрақтарға толық және нақты жауап берді Білім алушы елеулі қателіктер жіберді, оны өзі түзуледі. Оқытушы қойған сұрақтарға толық жауап берді. Оқытушы көмегімен қателіктер жөнделді.қойған сұрақтарға толық жауап берді .
	қанагаттанарлықсы 3 FX (25 - 49%) F (0-24)	Білім алушы дөрекі қателіктер жіберді, оны өзі оқытушы көмегіменде түзете алмады. Оқытушы қойған сұрақтарға жауап бермеді.

БӘЖ-ге арналған чек парагы

Бақылау түрі	Бағасы	Бағалау критері
презентация	95-100% (4,0; A)	Білім алушы библиографиялық әдебиеттермен жұмыс жасады және уақытылы жұмысын тапсырды. БӘЖ көрсетілген түріндайындағы. Тақырыпты қорғау кезінде қателер жібермеді. Білім алушы жұмысты ұқыпты орындаған, слайд дайындаған және қорғау кезінде жұмыстың мәтінін қолданды, тест тапсырмаларын құрастырды, интерактивті сөзжұмбақтар, компьютерлік ойындар, ребустарды және т.с.с қолданды. Ол өз материалын еркін, сенімді түрде баяндайды. Ешкімнің көмегінсіз қорытынды жасайды және тақырыпты болашақ мамандықпен байланыстырады.
	90-94%	Білім алушы библиографиялық әдебиеттермен жұмыс жасады

	(3,67; A-)	және уақытылы жұмысын тапсырды. БӘЖ көрсетілген түріндайындағы. Тақырыпты қорғау кезінде қателер жібермеді. Білім алушы жұмысты ұқыпты орындаған, слайд дайындаған және қорғау кезінде жұмыстың мәтінін қолданды, тест тапсырмаларын құрастырды, интерактивті сөзжұмбақтар, компьютерлік ойындар, ребустарды және т.с.с қолданды. Қорытынды жасайды және тақырыпты болашақ мамандықпен байланыстырады
	80-89% (3,0; B; 3,33; B+)	Білім алушы БӘЖ уақытылы тапсырды және қорғау кезінде негізсіз қателіктер жіберді. БӘЖ тақырыбын ұқыпты дайындаған. Презентация жасау үшін жеткілікті слайд жасаған. Көрнекі құралдарды плакат, интерактивті сөзжұмбақтар, ребустар және т.б. дайындағы, бірақ кішігірім қателіктер жіберді.
	70-79% (2,33; C+; 2,67; B-)	Білім алушы БӘЖ уақытылы тапсырды және қорғау кезінде қателіктер жіберді. БӘЖ тақырыбын дайындағы. Презентация жасау үшін жеткілікті слайд дайындағы. Көрнекі құралдарды плакат, интерактивті сөзжұмбақтар, ребустар және т.б. дайындағы,. Тақырыбын сенімсіз және еркін баяндай алмады.
	60-69% (1,67; C-; 2,0; C)	Білім алушы БӘЖ жазу кезінде әдебиет қорын жеткіліксіз қолданған. БӘЖ көлемі толық емес және өз уақытында қорғамады. БӘЖ сұраптары мен тақырыбы толық ашылмады.
	50-59% (1,0; D+)	Білім алушы БӘЖ жазу кезінде қателіктер жіберді, өз уақытында жұмысын тапсырмады және дұрыс безендірілмеген.
	0-49% (0.24; F; 0.5; FX)	БӘЖ орындалмаған.

Бақылау түрі	Бағасы	Бағалау критеріі
Есептер шығару	95-100% (4,0; A)	Есептің шығару алгоритмі дұрыс құрылған, логикалық ойлау кезінде және формулаларды таңдағанда, есептің шығарылуында қателіктер жоқ, дұрыс жауап алынған, есеп рационалды әдіспен шешілген, есептің шығарылу жолы толық, әрі түсінікті берілген, алынған нәтижелер бойынша қорытынды жасай алады.
	90-94% (3,67; A-)	Есептің шығару алгоритмі дұрыс құрылған, логикалық ойлау және формулаларды таңдаған кезде граматикалық қателіктер жіберілген, дұрыс жауап алынған, есеп рационалды әдіспен шешілген алынған нәтижелер бойынша қорытынды жасай алады
	80-89% (3,0; B; 3,33; B+)	Есептің шығару алгоритмі дұрыс құрылған, логикалық ойлау және формулаларды таңдаған кезде негізсіз қателіктер жіберілген, есепті шығару кезінде формуланы дұрыс таңдаған, есептің шығару жолы түсіндірілген, бірақ есеп рационалды әдіспен шешілмеген және де екеуден артық емес қателіктер жіберілген.
	70-79% (2,33; C+; 2,67; B-)	Есептің шығару алгоритмі дұрыс құрылған, есепте негізсіз қателіктер бар, есепті шығаруда формула тұрыс таңдалған, есептің шығарылу жолы толық түсіндірілмеген, сондай-ақ есеп рационалды әдіспен шешілмеген, екеуден артық емес қателіктер бар, дұрыс жауап алынған.
	60-69%	-есеп шығарылған, бірақ формуланы таңдағанда, математикалық

	(1,67; C-; 2,0; C)	есептеу кезінде қателіктер жіберген, есеп толығымен шығарылмаған.
	50-59% (1,0; D+)	Есеп дұрыс шығарылмаған, логикалық ойлауда және есепті шешуде көптеген қателіктер жіберген.
	0-49% (0.24; F; 0.5; FX)	Есеп шығарылмаған, тапсырмада жауап берілмеген.
Бақылау түрі	Бағасы	Бағалау критері
Аралық бақылау	95-100% (4,0; A)	Білім алушы барлық теориялық сұрақтарға және тест тапсырмаларына толық жауап береді және басқаларды бағалай алады.
	90-94% (3,67; A-)	Білім алушы барлық теориялық сұрақтарға және тест тапсырмаларына толық жауап береді.
	80-89% (3,0; B; 3,33; B+)	Білім алушы барлық теориялық сұрақтарға және тест тапсырмаларына толық жауап береді, есеп шығару барысында ол негізсіз қателіктер жасады.
	70-79% (2,33; C+; 2,67; B-)	Білім алушы теориялық сұрақтарға жауап беру және есеп шығару барысында негізсіз қателіктер жасады.
	60-69% (1,67; C-; 2,0; C)	Білім алушы сұрақтарға жауап беруде, есептер шығаруда қиналады.
	50-59% (1,0; D+)	Білім алушы сұрақтарға жауап бергенде үлкен қателік жасады және тақырыптың сұрақтарын білмейді, түсінбейді. Есептер мен тест тапсырмаларын дұрыс орындаады.
	0-49% (0.24; F; 0.5; FX)	Білім алушы дайындалмаған, пәннің өтілген тақырыптары бойынша материалдарды білмейді, оқытушының қойған оңай сұрақтарына жауап бере алмайды.

Аралық аттестаттау: 1 этап - ОҚПЕ, 2 этап - билетпен жазбаша немесе компьютерлік тестілеу.

Білімді бағалаудың көпбалдық жүйесі

Әріптік жүйе мен бағалау	Баллдардың сандық эквиваленті	Пайыздық мазмұны	Дәстүрлі жүйе бойынша бағалау
A	4.0	95-100 %	Өте жақсы
A-	3,67	90-94 %	Жақсы
B+	3.33	85-89 %	
B	3.0	80-84 %	
B-	2,67	75-79 %	
C+	2.33	70-74 %	
C	2.0	65-69 %	Қанағаттанарлық
C-	1.67	60-64 %	
D+	1.33	55-59 %	
D	1.0	50-54 %	
FX	0,5	25-49%	Қанағаттанарлықсыз
F	0	0-24 %	

11.	Оқу ресурстары
Электрондық ресурстар, оның ішінде, бірақ олармен шектелмей: дереккөрлар, анимациялар Симуляторлар, кәсіби блогтар, веб-сайттар, басқа да электрондық анықтамалық материалдар (мысалы, бейне, аудио, дайджестер)	<p>Медициналық және фармацевтикалық білім беруге арналған әдебиеттер "Білім алушы кеңесшісі" электронды кітапханасында (ГЭОТАР баспасы) ұсынылған, ол барлық пәндер бойынша заманауи оқу әдебиеттеріне толық мәтінді қолжетімділікті ұсынады. Кіру сілтемесі: http://www.studmedlib.ru, ЛОГИН ibragim 123, ПАРОЛЬ Libukma123 (логин мен пароль пандемия кезінде барлығына ортақ) және/немесе Академияның кітапхана-ақпараттық орталығының сайтында lib.ukma.kz, сондай-ақ Aknurpress сандық кітапханасында www.aknurpress.kz.</p> <ol style="list-style-type: none"> Харитонов, Ю. Я. Аналитическая химия. Качественный анализ. Титриметрия [Электронный ресурс]: учебник / Ю. Я. Харитонов. - Электрон.текстовые дан. (39,9Мб). - М. :ГЭОТАР - Медиа, 2017. Харитонов, Ю. Я. Аналитическая химия. Аналитика - 1. Общие теоретические основы. Качественный анализ [Электронный ресурс] : учебник / Ю. Я. Харитонов. - Электрон.текстовые дан. (44,3Мб). - М. : ГЭОТАР - Медиа, 2017 Харитонов, Ю. Я. Аналитическая химия. Аналитика - 2. Количественный анализ. Физико-химические (инструментальные) методы анализа [Электронный ресурс] : учебник / Ю. Я. Харитонов. - Электрон.текстовые дан. (43,1Мб). - М. : ГЭОТАР - Медиа, 2017. Аналитикалық химия.Маденова П.С. , 2019 https://aknurpress.kz/login
Электрондық оқулықтар	<ol style="list-style-type: none"> Патсаев А.К. Руководство к лабораторным занятиям по аналитической химии /Патсаев А.К.,2020-153 с. Патсаев А.К. Аналитикалық химия пәнінің лабораториялық сабактарына арналған оқу-әдістемелік құралы/ Патсаев А.К, Бухарбаева А.Е., Шыназбекова Ш.С., 2020-213 с. Сейтембетова А.Ж. Аналитикалық химия/ Сейтембетова А.Ж., Иненбаева Б.Б., Мадиева Ш.А., 2020.-125с. Патсаев А.К. Аналитикалық химия/ Патсаев А.К., Жайлау С.Ж., Махатов Б.Қ., Шыназбекова Ш.С. 2020.-401 с. Шекеева К.Қ. Аналитикалық химия/Шекеева К.К. 2020.-259с. Махмұтова А.С. Аналитикалық химияға арналған практикум/ Махмұтова А.С., 2020-125с.
Зертханалық / физикалық ресурстар	<ol style="list-style-type: none"> I-ші аналитикалық топ катиондарының сапалық реакциялары. https://youtu.be/UWUzs2fIVw II-ші аналитикалық топ катиондарының сапалық реакциялары. https://youtu.be/JsYolG_f2Ws III-ші аналитикалық топ катиондарының сапалық реакциялары. https://youtu.be/DhQumSirAf4 IV-ші аналитикалық топ катиондарының сапалық реакциялары. https://youtu.be/16hyHLz96IY V-ші аналитикалық топ катиондарының сапалық реакциялары. https://youtu.be/9C1oKHzn-sQ VI-ші аналитикалық топ катиондарының сапалық реакциялары. https://youtu.be/rwZaqM6jnbs I-ші аналитикалық топ аниондарының сапалық реакциялары. https://youtu.be/M622nE2IAFU II,III-ші аналитикалық топ аниондарының сапалық реакциялары. https://youtu.be/9C1oKHzn-sQ

<p>ОҢТҮСТИК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA AKADEMIASY</p> <p>«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ</p>	 <p>SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»</p>
<p>Химиялық пәндер кафедрасы</p> <p>Пәннің жұмыс оку бағдарламасы (СИЛЛАБУС)</p>	<p>044-52\11 24 беттің 23</p>

	<p>https://youtu.be/zE3pC25kwlw</p> <p>9. Ацидиметрия. media.skma.edu.kz</p> <p>10. Алкалиметрия. https://youtu.be/AzIVdLzqga8</p> <p>11. Натрий гидроксид ерітіндісін дайындау және оны қымыздық қышқылымен стардарттау. https://youtu.be/sz7I1BG3zSs</p> <p>12. Перманганатометрия. Сутек пероксидінің мөлшерін анықтау. https://youtu.be/Y8Ugu0oGeIk</p> <p>13. Аргентометрия. media.skma.edu.kz</p> <p>14. Тиоцианатометрия. Форгард әдісі. https://youtu.be/hD8lXx1QdJY</p> <p>15. Меркурометрия. Калий бромидінің мөлшерін анықтау. https://youtu.be/Y9cQ1sxILNg</p>
Әдебиет	<p>Қазақ тілінде:</p> <p>Негізгі:</p> <p>1. Аналитикалық химия : оку құралы / К. Н. Дәуренбеков, Л. А. Дильдабекова, Ж. К. Рысымбетова. - Алматы : ЭСПИ, 2023. - 268 бет. с</p> <p>2. Чекотаева К.А. Аналитикалық химия: оқу құралы.- Қарағанды: Ақнұр,2014.</p> <p>3. Патсаев, Ә. К. Аналитикалық химия пәннің лабораториялық сабактарына арналған оқу - әдістемелік құралы: оқу-әдістемелік құрал /. - Алматы : Эверо, 2015. - 212 бет.</p> <p>Қосымша:</p> <p>1. Шекеева К.К. Аналит. химия –оқу құралы. –Алматы: Эверо, 2014.</p> <p>2. Кудреева, Лейла Қадірсізқызы. Сапалық талдаудың теориялық негіздері : [Мәтін] : оқу құралы / Л. К. Кудреева, Ә. К. Тоқтабаева ; әл-Фараби атын. ҚазҰУ. - Алматы : Қазақ ун-ті, 2017. - 197, [1] б. - URL: http://elib.kaznu.kz/book/3984.</p> <p>Орыс тілінде:</p> <p>Негізгі:</p> <p>1. Харитонов Л.Г. Аналитическая химия. Аналитика 1. Общие теоретические основы. Качественный анализ: учебник - М.: ГЭОТАР-Медиа, 2014.</p> <p>2. Харитонов Л.Г. Аналитическая химия. Аналитика 2. Количественный анализ. Физико-химические (инструментальные) методы анализа : учебник - М.: ГЭОТАР-Медиа, 2014.</p> <p>3. Патсаев, А. К. Руководство к лабораторно- практическим занятиям по аналитической химии [Текст] : учебное пособие / А. К. Патсаев, Ш. С. Шиназбекова, Л. А. Дильдабекова. - Шымкент : ЮКГФА, 2014. - 189 с.</p> <p>4. Аналитическая химия : учебное пособие / Б. Б. Адиходжаева, Р. А. Рустамбекова. - Алматы : ЭСПИ, 2023. - 220 с</p>
12.	Пәннің саясаты
<p>Білім алушыларға қойылатын талаптар, сабакқа қатысу, мінез-құлық және т. б.:</p> <ul style="list-style-type: none"> - кестеге сәйкес дәрістер мен зертханалық сабактарға және ОБӨЖ-ге міндетті түрде қатысу; - сабакқа кешікпеу, сабактарда арнайы киімде (халат, қалпақ) болу керек; - өткізбеуі тиіс сабак, жағдайды ауруы қанша; - өткізілген сабактарды оқытушы белгілеген уақытта пысықтау; - оқу процесіне белсенді қатысу, академияның ішкі тәртіп ережелерін және мінез-құлық этикасын сақтау, үй тапсырмаларын және БӨЖ уақтылы және нақты орындау; - тапсырмаларды орындаған жағдайда қорытынды баға төмендейді. 	

<p>ОҢТҮСТИК-ҚАЗАҚСТАН MEDISINA АКАДЕМИЯСЫ</p> <p>«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ</p>	 <p>SOUTH KAZAKHSTAN MEDICAL ACADEMY АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»</p>
<p>Химиялық пәндер кафедрасы</p>	<p>044-52\11 24 беттің 24</p>
<p>Пәннің жұмыс оку бағдарламасы (СИЛЛАБУС)</p>	

- курсастар мен оқытушыларға шыдамды, ашық және мейірімді болу;
- кафедра мүлкіне ұқыпты қарайды;
- дәрістерді дәлелсіз себептермен өткізіп алған жағдайда айыппұл балдары енгізіледі - әрбір өткізіп алу үшін 1 балл;
- БӨЖ дәлелді себепсіз өткізіп алған кезде айыппұл балдары енгізіледі – әрбір БӨЖ өткізіп алғаны үшін 2 балл алынады.
- Білім алушы жазбаша жұмыстарының барлық түрлері plagiatka тексеріледі.
- ағымдағы үлгерім кезінде білім алушылардың оқу жетістіктері әрбір орындалған тапсырма (ағымдағы сабактардағы жауап, БӨЖ тапсыру, аралық бақылау) үшін 100 балдық шкала бойынша бағаланады.
- Улгерім журналында сандық эквивалент қойылмайды рейтинг-бұл балл және оның пайыздық көрінісі.
- Рейтинг-баллдарды электрондық журналға енгізу бір ғана аптастына бір рет және тек бір рет. Рейтинг-балды өзгертуге жол берілмейді.
- Дәлелді себеп туралы анықтама (мысалы: денсаулық жағдайы) негізінде деканаттың өкімі бойынша берілген жұмыспен өтеу параграфы бойынша балл рейтингін өзгертуге жол беріледі.
- Академиялық кезең аяқталғаннан кейін үлгерімді бақылау нәтижесі (ЖРБ) академиялық кезең ішінде алынған барлық бағалардың 0,6 коэффициентіне көбейтілген орташа арифметикалық сомасын есептеу арқылы жүргізіледі.
- Емтиханға жіберудің ең тәменгі рейтингі-50 балл немесе 30 балл%
- Пән бойынша қорытынды баға рейтинг-рұқсат беру және қорытынды бақылау бағаларын қамтиды. Рұқсат беру рейтингі пән бойынша білімнің қорытынды бағасының 60% - ын құрайды және емтихан бағасы пән бойынша білімнің қорытынды бағасының 40% - ын құрайды.
- ЦБР нұсқаулары мен сандық контентті оқытушы бекітілген академиялық топқа(ағынға) арналған "тапсырма" модулінде орналастырады. Оқыту бейнематериалдарының барлық түрлеріне YouTube каналына немесе басқа дереккөзге сілтеме беріледі.
- Platonus ААЖ "тапсырма" модулі қашықтықтан оқыту және барлық оқу әдістемелік материалдарын орналастыру үшін негізгі платформа болып табылады.

13 Академияның моральдық және этикалық құндылықтарына негізделген академиялық саясат

Академиялық саясат. 4-т. Білім алушының ар-намыс кодексі

Білім алушы Қазақстан Республикасының лайықты азаматы болуга, таңдаған мамандығы бойынша бойында ең жақсы қасиеттерді дамытып, мықты кәсіби, шығармашылық тұлға болуға ұмтылады. Білім алушы үлкендерге құрметпен қарайды, оларға дөрекілік танытуға жол бермейді. басқаларға деген қарым-қатынасы және әлеуметтік қорғалмаған адамдарға жанашырлық танытады және мүмкіндігінше оларға қамқорлық жасайды.

Білім алушы әдептіліктің, мәдениет пен моральдың үлгісі, ұлттық немесе діни негізде көріністерге шыдамсыздық кемсітушілік көріністеріне жол бермейді.

Білім алушы салауатты өмір салтын ұстанады және зиянды заттардан, әдеттерден толығымен бас тартады.

Білім алушы ЖОО дәстүрлерін құрметтейді, оның мүлкін сақтайды, тазалығын қадағалайды және білім алушытік жатақханадағы тәртіпті сақтайды.

Білім алушы білім беруге бағытталған қажетті және пайдалы шығармашылық белсенділікті дамыту (ғылыми-білім беру, спорттық, көркемдік және т.б.), ЖОО-ның корпоративтік мәдениеті мен имиджін арттыру керектігін түсінеді.

ЖОО тыс жерде білім алушы өзінің жоғары оқу орнының өкілі екенін әрдайым есте ұстап, оның абыройы мен қадір-қасиетін түсірмеу үшін бар күшін салады.

Білім алушы академиялық қызыметтің барлық түрлерімен күресуді өзінің парызы деп санайды жосықсыз іс-әрекеттер, олардың ішінде: көшіру және басқа тұлғаларға жүргіну рәсімдерден өту

кезінде көмек көрсету; көлемі бойынша кез келген дайын оқу материалдарын (рефераттар, курстық, бақылау, дипломдық және басқа да жұмыстар), интернет-ресурстарды қоса алғанда, өз еңбегінің нәтижесі ретінде ұсыну; неғұрлым жоғары баға алу үшін туыстық немесе қызыметтік байланыстарды пайдалану; оқу сабактарын дәлелсіз себептермен қатыспау, кешігу және өткізіп жіберу.

Білім алушы Қазақстанның болашақтағы экономикалық, саяси және басқару элитасына лайықты барлық аталған академиялық сапалы бәсекеге қабілетті білім алушы ретінде қарастырылған.

Пән бойынша баға қою саясаты

Бакалавриат

1. Білім алушының оқу жетістіктерін бағалау ағымдағы бақылау, білім алушыларды қорытынды аттестаттау және аралық бақылау бағалауды қөздейді.
2. Білім алушының білімін ағымдағы бақылау білім алушылардың үлгерімі Тәжірибелік сабактар шенберінде оқу журналын құн сайын (семинарлық, зертханалық) апта сонына дейін электронды журнал толтырумен жүзеге асады. Білім алушыға, сабакты, дәрісті және ОБӘЖ (егер сабактан босатылmasa) факультет деканының өкіміне сәйкес "ж" белгісі қойылады (толтыру тілі - казақ тілі); "Н" (толтыру тілі - Орыс тілі); "а" (толтыру тілі - ағылшын тілі).
3. Себепсіз өткізіп алған сабактар пысықталмайды. Сабакты себепсіз өткізіп алған немесе электрондық журналда жұмыс іstemеген білім алушытерге "ж" белгісінің жаңында академиялық кезеңнің соңғы аптасында "0" бағасы қойылады.
4. Себепті өткізіп алған сабактар келесі жағдайларда өтеледі, егер растайтын құжатты ұсыну (науқастануы, отбасы жағдайлары немесе өзге де объективті себептер бойынша). Білім алушы анықтаманы алған сәттен бастап 5 жұмыс құнінен кешіктірмей ұсынуға міндettі. Растайтын құжаттар болмаған кезде немесе олар дәканатқа оқуға шыққаннан кейін 5 жұмыс құнінен кешіктірмей ұсынылған кезде себеп дәлелсіз болып есептеледі. Білім алушы деканының атына өтініш береді және дәканатта алған сәттен бастап 30 күн ішінде жарамды тапсыру мерзімі көрсетілген жұмыс парагын алады. Дәлелді себептермен сабакты өткізіп алған білім алушытерге электрондық журналда "ж" белгісінің жаңында сабакты өтеу нәтижесінде алған баға қойылады. Бұл ретте "ж" белгісі автоматты түрде жойылады.
5. Деканның босату туралы бұйрығы бойынша сабактарды өткізіп алған білім алушытерге, "ж" белгісі қойылмайды, сабакты өтеу нәтижесінде алған баға қойылады. Бақылау жүргізу нысанын кафедра (кафедра саясаты) айқынрайтады.
6. Кафедра әр айдың 1-күніне дәканатқа білім алушылардың сабакқа қатысуы, үлгерімі туралы мәлімет береді.
7. Білім алушылардың бір академиялық кезеңнің үлгерімі тексеру үшін аралық бақылау кемінде екі рет Теориялық оқытудың 7-8 / 14-15 апталарында жүргізіледі және оқу журналына, электронды журналға аралық бақылау қорытындыларын қою дәрістерді өткізіп алғаны үшін айыппұл балдарын ескере отырып (айыппұл балдары түріндегі дәрістерді өткізіп алу аралық бақылау бағаларынан алынады) қойылады.. 1 дәрісті өткізіп алғаны үшін айыппұл 1,0 баллды құрайды. Дәлелді себепсіз аралық бақылауға келмеген білім алушы пән бойынша емтихан тапсыруға жіберілмейді. Дәлелді себеппен аралық бақылауға келмеген білім алушы сабакқа кіріскеңнен кейін бірден деканның атына өтініш береді, ақтау құжаттарын (ауруы, отбасы жағдайы немесе өзге де объективті себептер бойынша) ұсынады, 12.4-тармақта көрсетілген мерзім ішінде жарамды жұмыс парагын алады. Аралық бақылаудың нәтижелері дәканатқа бақылау аптасының сонына дейін есеп түрінде ұсынылады.
8. БӘЖ бағасы оқу кестесіне сәйкес ОБӘЖ сабактарында қойылады, сабактан қалғаны үшін айыппұл баллдарын ескере отырып, үлгерім журналына және электрондық журналға БӘЖ бағасы қойылады. ОБӘЖ 1 сабағын өткізіп алғаны үшін айыппұл балы 2,0 баллды құрайды.
9. Бақылау түрлерінің бірі бойынша өту балынан (50%) алмаған білім алушы (ағымдағы бақылау, №1 және немесе №2 аралық бақылау) пән бойынша емтиханға жіберілмейді.

10. Ағымдағы және аралық бақылау бағаларын түзету электрондық журналды толтырудың техникалық қателіктер болғанда ғана, сондай-ақ себебі көрсетілген оқытушының түсіндірме жазбасы (кафедра менгерушісінің қолы қойылған); растайтын құжаттарды ұсынған(ұлгерім журналы және т.б.)жағдайда оқу және әдістемелік жұмыс жөніндегі проректордың рұқсаты негізінде жүргізіледі

11. Білім алушылардың білімін бағалау балдық-рейтингтік әріптік жүйе бойынша жүзеге асырылады жүйеге сәйкес 60% - ағымдағы бақылауды, 40% - қорытынды бақылауды құрайды.

12. Қорытынды баға орташа баға негізінде автоматты түрде есептеледі ағымдағы бақылау, аралық бақылауды орташа бағалау және қорытынды бақылауды бағалау:

- Корытынды баға (100%) = рейтингі (60%)+ қорытынды бақылау (40%)
рейтингі (60%) = аралық бақылаудың орташа бағасы (20%)+ ағымдағы бақылаудың орташа бағасы (40%)

Аралық бақылаудың орташа бағасы = аралық бақылау1 + аралық бақылау2 / 2

Ағымдағы бақылаудың орташа бағасы = БӨЖ бойынша орташа бағаны ескере отырып, ағымдағы бағалардың орташа арифметикалық сомасы

Қорытынды баға (100%) = АБор x 0,2 + АФБор x 0,4 + ҚБ x 0,4

АБор- аралық бақылаудың орташа бағасы

АФБор – ағымдық бақылаудың орташа бағасы

ҚБ – қорытынды бақылаудың бағасы

13. Білім алушының оқу пәнін менгеру деңгейі сәйкес келетін 100 балдық шкала бойынша емтихан ведомосы сандық эквиваленті бар әріптік жүйенің халықаралық тәжірибесіне (оң бағалар, кему шамасына қарай, "A" - дан "D" - ға дейін және "қанағаттанарлықсыз" - "FX", "F") және дәстүрлі жүйе бойынша бағалармен көрсетіледі.

14. Қорытынды бақылау екі кезеңде жүргізіледі, егер типтік пән бойынша бағдарламада Тәжірибелік дағдыларды қабылдау қарастырылған болса. Екі кезеңдік қорытынды бақылауды жүргізу кезінде Тәжірибелік дағдыларды қабылдау Тәуелсіз емтихан алушыларды тарта отырып, ОҚКЕ/ ОҚТЕ әдісімен жүзеге асырылады. Бірінші кезең бойынша аттестацияланбаған білім алушытер емтиханның екінші кезеңі – тестілеуге жіберілмейді.

15. Мемлекеттік білім беру грантына стипендия барлық емтихандарды "A" - дан "c+" - ге дейінгі бағалармен тапсырған жағдайда есептеледі.

16. ЖОО-ны бітіргеннен кейін академияға түсken Білім алушы (бакалавр) екінші жоғары білім алған жағдайда оң қорытынды нәтижесі бар пәндерге барудан босатуға құқығы бар.

17. Алдыңғы білім берудегі сынақ түріндегі қорытынды бағалардың нәтижелері стипендия тағайындау кезінде ескеріледі.

Кафедрада бескітілген күні	Хаттама № 11 06.06.23	Кафедра менгерушісі Т.А.Ж.	Қолы
ББК макұлданған күні	Хаттама № 11 15.06.23	ББК төрагасының Т.А.Ж. Токсанбаева Ж.С.	Қолы Токсанбаева

OÝTÚSTIK-QAZAQSTAN

MEDISINA
AKADEMIASY

«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ



SOUTH KAZAKHSTAN

MEDICAL
ACADEMY

АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Химиялық пәндер кафедрасы

Пәннің жұмыс оку бағдарламасы (СИЛЛАБУС)

044-52\11

24 беттің 27

OÝTÚSTIK-QAZAQSTAN

MEDISINA
AKADEMIASY

«Оңтүстік Қазақстан медицина академиясы» АҚ



SOUTH KAZAKHSTAN

MEDICAL
ACADEMY

АО «Южно-Казахстанская медицинская академия»

Химиялық пәндер кафедрасы

Пәннің жұмыс оку бағдарламасы (СИЛЛАБУС)

044-52\11

24 беттің 28