

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

1. Пән туралы жалпы мағлұмат			
1.1	Пән коды: АН 1202	1.6	Оқу жылы: 2024-2025
1.2	Пән атауы: Аналитикалық химия	1.7	Курс: 1
1.3	Реквизитке дейінгі: орта кәсіптік білім деңгейі бойынша химия	1.8	Семестр: 1
1.4	Реквизиттен кейінгі: фармацевтикалық химия, токсикологиялық химия, фармакогнозия.	1.9	Кредиттер саны (ECTS): 3
1.5	Цикл: БП	1.10	Компонент: 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, сарапатама жасауда, стандарттауда және дәрілік түрлерді рационалдық зерттеуде қолдану.			
3. Жиынтық 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	3.8	Басқа (көрсету)
4. Пәннің мақсаттары			
Аналитикалық химияның жалпы теориялық негіздері туралы білімді қалыптастыру және дәрілік заттарды өзірлеу, дәрілік формаларды сараптау, стандарттау және зерттеу кезінде алған білімдерін, дағдылары мен дағдыларын қолдануға үйрету.			
5. Оқытудың соңғы 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	-қаралайым оқу-зерттеу, химиялық-аналитикалық эксперименттер жүргізе алады және органикалық қосылыстардың синтезі мен талдаудың жүргізу кезінде есептеулер жүргізе алады.; - берілген концентрациялы ерітінділерді дайындауда және катиондар мен аниондардың сапалы реакцияларын орындауда ғылыми зерттеудің әртүрлі әдістерін біледі.		
ОН3	- катиондар, аниондар және функционалдық топтар бойынша сапалық реакцияның барлық түрлерінің өнімдерін болжау 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		

	багалайды, 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 мінез-кулық қағидаттарын сақтайды.						
5.1	Пәннің ОН	Пәнді оқыту нәтижелерімен байланысты білім беру бағдарламасының оқыту нәтижелері					
	ОН 1	ОН3. Дәріхана жағдайында дәрілік заттарды дайындайды					
	ОН 2						
	ОН 3						
	ОН 4	ОН10. Көшбасшылық қасиеттерін (мансабының алғашқы кезеңдерінде) көрсете алады және топта жұмыс істеу қабілеті бар					
	ОН 5						
	ОН 6	ОН12. Аналитикалық және зерттеу жұмысының дағдыларын дамыту үшін ғылыми білімді қолданады, дәрілік заттар мен медициналық бұйымдардың тиімділігін, қауіпсіздігі мен сапасын қамтамасыз ететін зерттеулер жүргізуге қабілетті					
	ОН 7						
6.	Пән туралы толық ақпарат						
6.1	Өткізу 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. саб.	Зерт. саб.	БӨЖ	ОБӨЖ	
		5	25	-	51	9	
7.	Оқытушылар туралы мәліметтер						
№	Т.А.Ж.	Дәрежесі, лауазымы			Электрондық адресі		
1	Дауренбеков Нарбекұлы	Канат х.ғ.к., профессор м.а.			daurenbekov.kanat @ mail.ru		
2.	Дильдабекова Анаркуловна	Лаззат к.пед.н., и.о.доцент			e-mail: Lazzat_D@inbox.ru		
3.	Рысымбетова Калдарбековна	Жансая Магистр, аға оқытушы			e-mail: jansaya_1980@mail.ru		
8. Апта/ күн	Тақырып атауы	Пәннің қысқаша мазмұны	Пәннің ОН	Сағат саны	Оқыту технологиясының формасы / әдістері	Бағалау әдістері/ формалары	
1	Тәжірибелік сабак Химиялық лабораторияда жұмыс жасау ережелері мен қауіпсіздік. 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	ОН1 ОН2	2	Кіші топтарда жұмыс, есептер шығару	Ауызша сұрау, тестілеу	

		реакциялары.				
	ОБӨЖ. БӨЖ 1 -ді жүзеге асыру бойынша кеңес беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Химиялық талдау, химия әдісі ретінде.	Медикобиологиялық, токсикологиялық, фармацевтикалық, биохимиялық, санитарлы-химиялық, ауылшаруашылық, техникалық т.б. химиялық талдаудың қолданбалы түрлері.	ОН1 ОН5 ОН7	1/3	Презентация	Ауызша сұрау
2	Тәжірибелік сабак I,II және III-ші аналитикалық топ катиондарының сапалық реакциялары.	№1 зертханалық жұмыс. I,II және III аналитикалық топ катиондарының Д.И.Менделеев кестесіндегі орны, жалпы сипаттамасы. I, II және III топ катиондарының химия-аналитикалық қасиеттері. Қышқылдық-негіздік жіктеу бойынша II, III топ катиондарының топтық регенттері.	ОН2 ОН3	2	Кіші топтарда жұмыс, зертх.жұмыс	Ауызша сұрау, тестілеу
	ОБӨЖ. БӨЖ 2 -ні жүзеге асыру бойынша кеңес беру мерзімі. 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	-/3	Презентация	Ауызша сұрау
3	Дәріс Аналитикалық химия және химиялық талдау. Дәрілік препараттарды талдаудағы аналитикалық химияның маңызы. Сапалық талдау	Аналитикалық химия фундаментальді ғылым ретінде. Аналитикалық химия пәні және	ОН1	1	шолу	Көрі байланыс

	әдісі. Катиондар мен аниондардың жіктелуі.	оның қарастыратын мәселелері. Химиялық талдаудың негізгі бөлімдері- сапалық, сандық, фазалық, құрылымдық. химия әдісі ретінде. Катиондардың аналитикалық қышқылдық- негіздік жіктеуі. Катиондардың қышқылдық- негіздік, сульфидтік және аммиакты- фосфатты жіктеулері туралы түсінік. https://youtu.be/QmK1bMehznc				
	Тәжірибелік сабак I-III аналитикалық катиондар тобының қоспасын талдау.	№2 зертханалық жұмыс. I-III аналитикалық топ катиондарының бөліну схемасы.	ОН2 ОН3	1	Кіші топтарда жұмыс, 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. Қақышқылдық константа, pK_a күш көрсеткіші. K_b негіздік константа, pK_b күш көрсеткіші.	ОН2 ОН5 ОН7	1/3	Презентация	Ауызша сұрау
4	Тәжірибелік сабак IV, V және VI аналитикалық топ	№3 зертханалық жұмыс. IV, V және	ОН2 ОН3	2	Кіші топтарда жұмыс.	Ауызша сұрау,

	катиондарының сапалық реакциялары.	VI аналитикалық топ катиондарының химиялық қасиеттері. IV, V және VI аналитикалық топ катиондарының сапалық реакциялары.			Есеп шығару, зертх.жұмыс	тестілеу
	ОБӨЖ. БӨЖ 4 -ті жүзеге асыру бойынша көнесп беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Күшті және әлсіз қышқылдар мен негіздердің және көп протонды қышқылдар мен негіздердің pH-ы мен рОН-ын 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 тепе-тендік. Буферлі ерітінділердің pH есептеу.	ОН2 ОН5 ОН7	-/3	Презентация	Ауызша сұрау
5	Тәжірибелік сабак IV-VI аналитикалық катиондар тобының қоспасын талдау.	№4 зертханалық жұмыс. IV-VI аналитикалық топ катиондарының бөліну схемасы.	ОН2 ОН3	2	Кіші топтарда жұмыс, есептер шығару, зертх.жұмыс	Ауызша сұрау, тестілеу
	ОБӨЖ. БӨЖ 5 -ті жүзеге асыру бойынша көнесп беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Гидролиз. Эр түрлі типті гидролизденуші тұздардың pH есептеу. Дәрілік препараттарды алу мен сақтаудағы гидролиздің маңызы.	Тұздардың сулы ерітінділеріндегі протолиттік тепе-тендік. Гидролиз константасы мен дәрежесі. Эр түрлі гидролизденуші тұздар ерітінділерінің pH есептеу. Талдауда гидролиз процесін қолдану.	ОН2 ОН5 ОН7	1/3	Презентация	Ауызша сұрау
6	Дәріс Заттар талдаудың қолданылатын электролиттер ерітінділері теориясының негіzi. Эрекеттесуінің массалар заңының қышқылдық-негіздік, гетерогенді,	Аналитикалық реакцияны жүргізу үшін ерітінділерді орта ретінде пайдалану. Күшті электролиттер теориясының негіzi. Иондардың	ОН1	1	шолу	Көрі байланыс

	<p>тотығу-тотықсыздану және комплекс түзілу тепе-тәндігіне қолданылуы және оның аналитикалық химиядағы орны.</p> <p>жалпы және активті концентрациясы. Ерітінділердің иондық күші мен активтілік коэффициенті. Судың иондық көбейткіші. Электролиттердің сулы ерітінділерінің pH шкаласы. Аналитикалық химияда қоланылатын қышқылдық-негіздік реакциялардың түрлері - иондану, бейтараптану, гидролиз. Иондық көбейткіш пен ерігіштік көбейтіндісі. Ерігіштік пен ерігіштік көбейтіндісі арасындағы байланыс.</p> <p>https://youtu.be/NwGsHYk5G5o</p> <p>Қайтымды тотығу-тотықсыздану жүйесі. Электродты потенциалдарды Нернст теңдеуі арқылы есептеу. Тотығу-тотықсыздану реакциясының жүру бағытын анықтау.</p> <p>https://youtu.be/m3EPwXRE7XI</p> <p>Аналитикалық химияда қоланылатын кешенді қосылыстардың</p>			
--	---	--	--	--

		түрлері және олардың сипаты. https://youtu.be/PhUSmy9D0wU				
	Тәжірибелік сабак Аниондардың сапалық реакциялары.	№5 зертханалық жұмыс. Аниондардың жіктелуі. I,II және III аналитикалық топ катиондарының топтық реагенті. Аниондарды тотығу-тотықсыздану қасиеттері бойынша жіктеу. Аниондардың Бунзен әдісі бойынша жіктелуі. Аниондардың сапалық реакциялары.	ОН 2	1	Кіші топтарда жұмыс, зертх.жұмыс	Ауызша сұрау, тестілеу
	ОБӨЖ. БӨЖ 6 -ны жүзеге асыру бойынша көнесп беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Катиондардың қышқылдық-негіздік, сульфидтік және аммиакты-фосфатты жіктеуі.	Катиондардың аналитикалық қышқылдық-негіздік жіктеуі. Сульфидтік және аммиакты-фосфатты жіктеу туралы түсінік. Топтық реагенттер.	ОН1 ОН5 ОН7	-/3	презентация	Ауызша сұрау
7	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	2	Кіші топтарда жұмыс, есептер шығару, зертх.жұмыс	Ауызша сұрау, тестілеу
	ОБӨЖ. БӨЖ 7 -ні жүзеге асыру бойынша көнесп беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Аниондардың жіктелуі.	Аниондарды аз еритін қосылыстар түзуіне байланысты және тотығу-тотықсыздану қасиеттері	ОН1 ОН5 ОН7	1/3	Презентация	Ауызша сұрау

		бойынша жіктеу.				
8	Тәжірибелік сабак Гравиметрлік талдау әдісі.	Гравиметрлік талдаудың негізі. Әдістің жіктелуі. Гравиметрия әдісіндегі негізгі операциялар мен жұмыстардың реті.	ОН4 ОН6	2	Кіші топтарда жұмыс	Ауызша сұрау, тестілеу
	ОБӨЖ. 1-ші АБ -ды жүзеге асыру бойынша көнеш беру. №1 Аралық бақылау	Дәріс (1-5), тәжірибелік-зертханалық сабактардың (1-7), БӨЖ (1-7) тақырыптары.	ОН7	1/3	Тестілеу немесе билет бойынша ауызша сұрау	Аралық бақылау
9	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	Кері байланыс
	Тәжірибелік сабак Гравиметрлік талдау. Препараттағы темір (III) массалық үлесін анықтау. Препараттағы сульфат ионының мөлшерін анықтау».	№7 зертханалық жұмыс. Әдістің жіктелуі: бөлу, айдау және тұндыру. Гравиметрия әдісінің негізгі этаптары мен операциялары.	ОН4 ОН6	1	Кіші топтарда жұмыс, есептер шығару, зертх.жұмыс	Ауызша сұрау, тестілеу
	ОБӨЖ. БӨЖ 9 -ді жүзеге асыру бойынша көнеш беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Дәрілік препараттарды анықтауда тотығу-тотықсыздану реакцияларының маңызы, клиникалық зерттеудегі дәрі-дәрмек заттардың метаболизмінде қолдану.	Қайтымды тотығу-тотықсыздану жүйесі. Электродты потенциалды Нернст тендеуі арқылы есептеу. Тотығу-тотықсыздану реакциясының жүру бағытын анықтау. Тотығу-тотықсыздану жұбының потенциалының мәніне және талдаудағы реакцияның жүру бағытына	ОН4 ОН5 ОН7	-/3	презентация	Ауызша сұрау

		иондардың концентрациясы мен pH әсері.				
10	Тәжірибелік сабак Титриметриялық талдау. Әдістің жіктелуі.	Титриметрлік талдаудың негізі. Реакцияларға қойылатын талаптар. Титрлеу тәсілдері: тұра. кері және жанама титрлеу. Титриметрия әдісінің жіктелуі.	ОН2	2	Кіші топтарда жұмыс, есептер шығару	Ауызша сұрау, тестілеу
	ОБӨЖ. БӨЖ 10 -ді жүзеге асыру бойынша көнесп беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Экстракция. Медицина мен фармацияда экстракцияның қолданылуы.	Экстракция. Экстракциялық әдістердің теориясы, үлестірілу заңы. Экстракция константасы. Үлестірілу коэффициенті. Бейорганикалық және органикалық қосылыстардың экстракциясы. Экстракцияның медицина мен фармацияда қолданылуы.	ОН4 ОН5 ОН7	1/3	презентация	Ауызша сұрау
11	Тәжірибелік сабак Өлшеуіш ыдыстардың сиымдылығын тексеру: колба, бюretka, пипетка.	№8 зертханалық жұмыс. Титриметриялық талдау әдісі. Жіктелуі. Титрлеу тәсілдері.	ОН2	2	Кіші топтарда жұмыс, есептер шығару, зертх.жұмыс	Ауызша сұрау, тестілеу
	ОБӨЖ. БӨЖ 11 -ді жүзеге асыру бойынша көнесп беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Титрлеу қисықтарын (күшті, әлсіз қышқылдар мен негіздердің) есептеу және тұрғызу.	Титрлеу қисықтарын (күшті, әлсіз қышқылдар мен негіздердің) есептеу, тұрғызу және талдау. Титрлеу қисығы бойынша индикаторды таңдау. Титрлеудің индикаторлық қателігі: сутектік, гидроксильдік,	ОН4 ОН5 ОН7	-/3	презентация	Ауызша сұрау

		қышқылдық және негіздік. Индикаторлық қателікті есептеу.				
12	Дәріс Титриметриялық талдау. Жіктелуі. Титрлеу тәсілдері. Қышқылдық-негіздік титрлеу. Ацидиметрия және алкалиметрия. Тотығутотықсыздану титрлеу әдісі. Әдістің жіктелуі.	Титриметрлік талдау әдісі туралы түсінік. Қышқылдық-негіздік титрлеу. Әдістің теориялық негізі. Қышқылдық-негіздік титрлеудегі реакцияларға қойылатын талаптар. Алкалиметрия, ацидиметрия. Қышқылдық – негіздік титрлеудегі титранттар мен стандарттар. Әдісте қолданылатын индикаторлар. https://youtu.be/1Wf9J-YEDU Тотығутотықсыздану титрлеу әдісі. Титранттың түріне қарай әдісті жіктеу. Тотығу – тотықсыздану титрлеуінде қолданылатын индикаторлар. https://youtu.be/Kf9fO8QU60	ОН1	1	шолу	Кепі байланыс
	Тәжірибелік сабак Қышқылдық-негіздік титрлеу. Титрантты дайындау және стандарттау. Сілтінің сандық мөлшерін анықтау».	№9 зертханалық жұмыс. Алкалиметрия, ацидиметрия. Қышқылдық – негіздік титрлеудегі титранттар мен стандарттар. Әдісте қолданылатын индикаторлар.	ОН2 ОН6	1	Кіші топтарда жұмыс, есептер шығару, зертх.жұмыс	Ауызша сұрау, тестілеу

	ОБӨЖ. БӨЖ 12 -ні жүзеге асыру бойынша кенес беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Тұндыру титрлеу әдісі. Аргентоме триялық, тиоцианатометриялық, меркурометриялық және сульфатометриялық титрлеу әдістері.	Тұндыру титрлеу әдісі. Әдістің негізі. Тұндыру титрлеу әдісіндегі реакцияларға қойылатын талаптар. Титранттың түріне қарай әдісті жіктеу. Титрлеу қисығын тұрғызу және есептеу. Тұндыру титрлеуіндегі индикаторлар.	ОН2 ОН6 ОН7	1/2	презентаци я	Ауызш а сұрау
13	Тәжірибелік сабак Тотығу-тотықсыздану титрлеу әдісі. Перманганатометрия лық титрлеу. KMnO ₄ ерітіндісін дайындау және стандарттау. Темір(II) мөлшерін анықтау».	№10 зертханалық жұмыс. Әдістің негізі. Тотығу-тотықсыздану титрлеуіндегі реакцияларға қойылатын талаптар. Титранттың түріне қарай әдісті жіктеу. Тотығу – тотықсыздану титрлеуінде қолданылатын индикаторлар	ОН1 ОН2 ОН6	2	Кіші топтарда жұмыс, есептер шығару, зертх.жұмыс	Ауызш а сұрау, тестілеу
	ОБӨЖ. БӨЖ 13 -ті жүзеге асыру бойынша кенес беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Комплексонометр лік титрлеу. Судың кермектілігін анықтау.	Әдістің негізі. Комплексонометриялық титрлеудегі реакцияларға қойылатын талаптар. Комплексондар олардың қасиеттері. Этилендиаминтетра сірке қышқылының динатрий тұзы (ЭДТА). Комплексонаттардың қасиеттері мен құрамы. Металлохромды индикаторлар (эриохром қара T, мурексид, ксиленді сары т.б.).	ОН1 ОН4 ОН5	-/3	презентаци я	Ауызш а сұрау

14	Тәжірибелік сабак Тұндыру титрлеу әдісі. Әдістің жіктелуі.	Әдістің негізі. Тұндыру титрлеу әдісіндегі реакцияларға қойылатын талаптар. Титранттың түріне қарай әдісті жіктеу. Тұндыру титрлеуінде қолданылатын индикаторлар.	ОН2 ОН4 ОН6	2	Кіші топтарда жұмыс, есептер шығару	Ауызша сұрау, тестілеу
	ОБӨЖ. БӨЖ 14 -ті жүзеге асыру бойынша кеңес беру мерзімі. БӨЖ тапсырмасы. Титриметриялық әдістермен дәрілік препараттардың мөлшерін анықтау.	Титриметриядағы 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 ОН7	1/2	презентация	Ауызша сұрау
15	Дәріс Тұндыру титрлеу әдісі. Реакцияларға қойылатын талаптар. Индикаторлары. Комплексонометрлік титрлеу. Титрлеу сызығы. Индикаторлары.	Тұндыру титрлеу әдістері. Титранттың түріне қарай әдісті жіктеу. Титрлеу сызықтарын тұрғызу және есептеу. Тұндыру титрлеуіндегі индикаторлар. Аргентометриялық, меркуро- және меркуриметриялық	ОН1	1	шолу	Кері байланыс

		<p>титрлеу әдістері. https://youtu.be/O_KZxJuHq9qQ</p> <p>Комплексонометрлік титрлеу. Әдістің негізі.</p> <p>Комплексондар олардың қасиеттері.</p> <p>Этилендиаминтetrасірке қышқылының динатрийлі тұзы (ЭДТА).</p> <p>Металлохромды индикаторлар.</p> <p>https://youtu.be/W_y6b1PeTKI4</p>						
	<p>Тәжірибелік сабак Комплексонометрлік титрлеу. Ерітіндіден кальций мен магнийдің массасын бірге болғанда анықтау.</p>	<p>№11 зертханалық жұмыс. Әдістің негізі.</p> <p>Комплексонометрлік титрлеу әдісіндегі реакцияларға қойылатын талаптар.</p> <p>Титрантың түріне қарай әдісті жіктеу.</p> <p>Комплексонометрлік титрлеуде қолданылатын индикаторлар.</p>	ОН2 ОН4 ОН6	1	Кіші топтарда жұмыс, есептер шығару, зертх.жұмыс	Ауызша сұрау, тестілеу		
	<p>ОБӨЖ. 2-ші АБ-ды жүзеге асыру бойынша көңес беру мерзімі. №2 Аралық бақылау</p>	Дәріс (6-10), тәжірибелік-зертханалық сабактардың (9-15), БӨЖ (9-14) тақырыптары.	ОН7	1/2	тестлеу немесе билет бойынша ауызша сұрау	Аралық бақылау		
	Аралық аттестацияны дайындау және өткізу		9 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 корғау, 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							
№ РО	Оқытудың сонғы	Қанағаттанарл	Қанағаттанарлық	Жақсы	Оте жақсы			

нәтижелері:	ықсыз			
PO 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 біледі, бірақ аналитикалық химия негіздерін түсінбейді; дәрілік заттарды дайындау және сапасын бақылаудың барлық кезеңдерінде емес, алған білімдерін, іскерліктерін және дағдыларын колдануды білмейді.	Теорияны біледі, бірақ аналитикалық химия негіздерін анық түсінбейді; дәрілік заттарды дайындаудың және сапасын бақылаудың барлық кезеңдерінде емес, алған білімдерін, дағдыларын және дағдыларын колдануды анық білмейді.	Аналитикалық химияның теориясын біледі және негіздерін түсінеді; дәрілік заттарды дайындаудың және сапасын бақылаудың және сапасын бақылаудың барлық кезеңдерінде алған білімдерін, дағдыларын логикалық түргыдан сауатты колданады.
PO 2	Органикалық қосылыстардың 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 әртүрлі ғылыми зерттеу әдістерінің дағдыларын менгереді.	қарапайым оку-зерттеу эксперименттерін жүргізуі білмейді; органикалық қосылыстардың синтезі мен анализінде есептеулерді колдануды білмейді; Берілген концентрациядағы ерітінділерді дайындау кезінде ғылыми зерттеудің әртүрлі әдістерінің дағдыларын көрсете алмайды, катиондар мен аниондардың сапалық реакцияларын орындаиды.	қарапайым оку-зерттеу, химиялық-аналитикалық эксперименттер жүргізуге қабілетті; органикалық қосылыстардың синтезі мен анализінде есептеулерді колдануды білмейді; берілген концентрациядағы ерітінділерді дайындауда ғылыми зерттеудің әртүрлі әдістерінің дағдыларын сенімді түрде көрсете алмайды, катиондар мен аниондардың сапалық реакцияларын орындаиды.	қарапайым оку-зерттеу, химиялық және аналитикалық эксперименттерді жүргізуі анық біледі; органикалық қосылыстардың синтезі мен анализінде есептеулерді колдануды анық біледі; Берілген концентрациядағы ерітінділерді дайындауда ғылыми зерттеудің әртүрлі әдістерінің дағдыларын шебер көрсетеді, катиондар мен аниондарға сапалық талдау жүргізе алады.
PO 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 қорытындыларын логикалық, сауатты түрде түсіндіреді; талданатын өнімдердің құрамын нақты болжай алмайды; сапалық реакцияларды жүргізе алады және аналитикалық әсерлерді сипаттайды.

				сипаттайты.	
РО 4	Ақпараттық материалдарды пайдаланады және сапалық және сандық талдау саласында жүргізіліп жатқан зерттеулердің нәтижелерін түсіндіреді, медицина және фармацевтика ғылымы үшін синтезделген қосылыстардың күрылымын 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 күрылымын растау үшін физикалық әдістердің принциптері мен қолданылуын дәлелдермен физикалық әдістердің қолдану принциптері мен қолдану жолдарын білмейді.	акпараттық материалдарды пайдалануды біледі, бірақ сапалық және сандық талдау саласында жүргізіліп жатқан зерттеулердің нәтижелерін түсіндіруді білмейді; Медицина және фармацевтика ғылымы үшін синтезделген қосылыстардың күрылымын 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 күрылымын растау үшін дәлелдермен физикалық әдістердің принциптері мен қолданылуын негіздей алады.	
РО 5	Аналитикалық химия саласында өз пайымдауларын, ақпаратты талдау және синтездеу арқылы көпшілік алдында сөйлеу дағдыларын менгереді. Химия ғылымдары мен фармация саласындағы заманауи ғылыми жетістіктерді бағалайды, шолулар мен есептер құрастырады, ғылыми жарияланымдарды дайындаиды.	оку дағдыларын көрсете алмайды. Өз пікірін білдіруді білмейді, аналитикалық химияны фармацияда қолдану саласындағы ақпаратты талдау және синтездеу әдістерін білмейді. Химия ғылымдары мен фармацевтика саласындағы заманауи ғылыми жетістіктерге нақты талдау жасай алмайды, рецензиялар мен баяндамалар жазуды білмейді, ғылыми басылымдарды дайындау және корытындылай алмайды.	оку дағдыларын сенімді түрде көрсетпейді. Аналитикалық химияны фармацияда қолдану саласында 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 корытындылай алмайды.	оку дағдыларын айқын көрсетеді, өз пайымдауларын айтады, аналитикалық химияны фармацияда қолдану саласындағы ақпаратты анық және анық талдап, синтездейді. Химия ғылымдары мен фармацевтика саласындағы заманауи ғылыми жетістіктерді нақты талдай алады, рецензиялар мен баяндамалар жаза алады, ғылыми басылымдарды дайындаап, корытындылайды.	

		корытындылауды білмейді.		ы білмейді.	
РО6	Химиялық, физика-химиялық және басқа әдістерді қолдана отырып, дәрілік заттарды талдауга қабілетті.	карапайым оқу және зерттеу эксперименттерін орындаі алмайды. Эртурлі зерттеу әдістерінің дағдыларын менгерменеген, функционалдық топтарға сапалық реакцияларды білмейді, сонымен қатар дәрілік заттардың сандық құрамын анықтай алмайды.	карапайым оқу-зерттеу эксперименттерін шебер орындаі алмайды. Функционалдық топтарға сапалық реакцияларды орындау кезінде, сондай-ақ дәрілік заттардың сандық құрамын анықтау кезінде әртурлі зерттеу әдістерінің дағдыларын анық білмей айтартықтай қателіктер жібереді.	карапайым оқу және зерттеу эксперименттерін орындаиды. Эртурлі зерттеу әдістерін менгере отырып, функционалдық топтарға сапалық реакциялар жүргізе алады, сонымен қатар дәрілік заттардың сандық құрамын анықтауды біледі.	
РО7	Жазбаша жұмысты орындау, емтиханға жауап беру кезінде оқудағы академиялық адалдық пен мінездүйлік қағидаларын сақтайды.	Теориялық сұрақтарға, тест тапсырмаларына, жазба жұмыстарына жауап бере алмайды. Академиялық адалдықты сақтайды.	Теориялық сұрақтарға, тест тапсырмаларына, жазба жұмыстарына жауап бергенде қателіктер жібереді. Академиялық адалдықты сақтайды.	Теориялық сұрақтарға, тест тапсырмаларына, жазба жұмыстарына логикалық және сауатты жауап бере алады. Академиялық адалдықты сақтайды.	

10.2 Бағалау критерийлері

Тәжірибелік сабакқа арналған чек парагы

Бақылау түрі	Бағасы	Бағалау критері
Кіші топтармен жұмыс (тәжірибелік, зертханалық сабактар)	95-100% (4,0; A)	Білім алушы барлық тәжірибелік және зертханалық жұмыстарды орындаپ, барлық теориялық сұрақтарға және тест тапсырмаларына толық жауап береді. Ол белсенді түрде сабакқа қатысады, топтағы жоғарғы деңгейдегі көшбасшы, кіші топтар арасында диалог жүргізуі біледі, өзін-өзі бағалау және өзара бағалауды толық біледі.
	90-94% (3,67; A-)	Білім алушы барлық тәжірибелік және зертханалық жұмыстарды орындаپ, барлық тест тапсырмаларына толық жауап береді. Ол кіші топтармен жұмыста белсенді түрде қатысып, кіші топтар арасында диалог жүргізуі 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 жүргізуді 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 уақтылы 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	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 тандау 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 тандау 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 қарамастан эксперимент толық жүргізілмеген немесе қателіктерді оқытушының айтуымен дұрыстағы.
	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 дұрыстағы.
	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 сактағанда

		қателіктегі жіберген, және оқытушының айтуымен дұрыстаған.
50-59% (1,0; D+)		Эксперимент жүргізу барысында, жұмысты тапсыруда заттармен және құрал жабдықтармен жұмыс жүргізгендеге қауіпсіздік ережелерін сақтағанда екеуден көп қателіктегі жіберді, жауап беру кезінде білім алушы материалдың негізгі мазмұнын түсінбегенін көрсетті немесе елеулі қателіктеге жол беріп, оқытушының нұсқауларымен де түзете алмады.
0-49% (0.24; F; 0.5; FX)		Жұмыстың тақырыбы мен мақсатын біледі, бірақ жұмысты орындамады, жауабы жок.

Бақылау түрі	Баға	Багалау критерийлері
Тестілеу	Өте 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
	қанагаттанарлық C (2,0; 65-69%); C- (1,67; 60-64%); D+ (1,0; 50-54%)	50-69 % дұрыс жауабы
	қанагаттанарлыксыз FX (25 - 49%) F (0-24)	50% аз дұрыс жауабы
Бақылау түрі	Баға	Багалау критерийлері
Ауызша сұрай	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 қателіктегі жіберді, оны өзі түзудеді. Оқытушы қойған сұрақтарға толық және нақты жауап берді. Білім алушы елеусіз қателіктегі жіберді, оны өзі түзудеді. 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 қателіктегі жіберді, оны өзі түзудеді. Оқытушы қойған сұрақтарға толық жауап берді. Оқытушы көмегімен қателіктегі жөнделді. Қойған сұрақтарға толық және нақты жауап берді Білім алушы елеулі қателіктегі жіберді, оны өзі түзудеді. Оқытушы қойған сұрақтарға толық жауап берді. Оқытушы көмегімен қателіктегі жөнделді. Қойған сұрақтарға толық жауап берді .
	қанагаттанарлықсыз FX (25 - 49%) F (0-24)	Білім алушы дөрекі қателіктегі жіберді, оны өзі оқытушы көмегіменде түзете алмады. Оқытушы қойған сұрақтарға жауап бермедин.

БӨЖ-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. Студен 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% (3,67; A-)	Білім алушы библиографиялық әдебиеттермен жұмыс жасады және уақытылы жұмысын тапсырды. БӘЖ көрсетілген түріндайындағы. Тақырыпты қорғау кезінде қателер жібермеді. Студен 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 сұрақтары 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 критері
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, есепті 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% (1,67; C- ; 2,0; C)		-есеп шығарылған, бірақ формуланы таңдағанда, математикалық 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 ұлкен 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

Білімді бағалаудың көпбалдық жүйесі

Әріптік жүйемен бағалау	Баллдардың сандық эквиваленті	Пайыздық мазмұны	Дәстүрлі жүйе бойынша бағалау
A	4.0	95-100 %	Өте жақсы
A-	3,67	90-94 %	
B+	3.33	85-89 %	Жақсы
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 %	
Д+	1.33	55-59 %	
Д	1.0	50-54 %	
FX	0,5	25-49%	Қанағаттанарлықсыз
F	0	0-24 %	

11. Оқу ресурстары

Электрондық ресурстар, оның ішінде, бірақ олармен шектелмей: дерекқорлар, анимациялар Симуляторлар, кәсіби блогтар, веб-сайттар, басқа да электрондық анықтамалық материалдар (мысалы, бейне, аудио, дайджестер)	<ul style="list-style-type: none"> Электронная библиотека ЮКМА - https://e-lib.skma.edu.kz/genres Республиканская межвузовская электронная библиотека (РМЭБ) – http://rmebrk.kz/ Цифровая библиотека «Aknurpress» - https://www.aknurpress.kz/ Электронная библиотека «Эпиграф» - http://www.elib.kz/ Эпиграф - портал мультимедийных учебников https://mbook.kz/ru/index/ ЭБС IPR SMART https://www.iprbookshop.ru/auth информационно-правовая система «Зан» - https://zan.kz/ru Cochrane Library - https://www.cochranelibrary.com/
Электрондық оқулықтар	<p>Аналитикалық химия. Маденова П.С., 2019 https://aknurpress.kz/login</p> <p>Патсаев А.К. Аналитикалық химия пәнінің лабораториялық сабактарына арналған оқу-әдістемелік құралы/ Патсаев А.К, Бухарбаева А.Е., Шыназбекова Ш.С., 2020-213 с. https://www.elib.kz/ru/search/read_book/775/</p> <p>Патсаев А.К. Руководство к лабораторным занятиям по аналитической химии/Патсаев А.К., 2020 153с.https://www.elib.kz/ru/search/read_book/774/</p> <p>Сейтембетова А.Ж. Аналитикалық химия/ Сейтембетова А.Ж., Иценбаева Б.Б., Мадиева Ш.А., 2020.- 125с.https://www.elib.kz/ru/search/read_book/2808/</p> <p>Патсаев А.К. Аналитикалық химия/ Патсаев А.К., Жайлау С.Ж., Махатов Б.Қ., Шыназбекова Ш.С. 2020.-401 с.https://www.elib.kz/ru/search/read_book/786/</p> <p>Шекеева К.Қ. Аналитикалық химия/Шекеева К.Қ. 2020.259с.https://www.elib.kz/ru/search/read_book/515/</p> <p>Махмұтова А.С. Аналитикалық химияға арналған практикум/Махмұтова А.С., 2020-125с. https://www.elib.kz/ru/search/read_book/599/</p>
Зертханалық / физикалық ресурстар	<ol style="list-style-type: none"> I-ші аналитикалық топ катиондарының сапалық реакциялары. https://youtu.be/UWUzss2fIVw 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.

<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>«Аналитикалық химия» пәннің жұмыс оку бағдарламасы</p>
		<p>044-52\</p> <p>24беттін 22</p>

	<p>https://youtu.be/rwZaqM6jnbs</p> <p>7. I-ші аналитикалық топ аниондарының сапалық реакциялары. https://youtu.be/M622nE2IAFU</p> <p>8. II,III-ші аналитикалық топ аниондарының сапалық реакциялары. 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/Y8UquOoGelk</p> <p>13. Аргентометрия. media.skma.edu.kz</p> <p>14. Тиоцианатометрия. Фольгард әдісі. https://youtu.be/hD8IXx1QdJY</p> <p>15. Меркурометрия. Калий бромидінің мөлшерін анықтау. https://youtu.be/Y9cQ1sxILNg</p>
<p>Әдебиет</p>	<p>Қазақ тілінде:</p> <p>Негізгі :</p> <p>1. Аналитикалық химия : оқу құралы / К. Н. Дәуренбеков, Л. А. Дильдабекова, Ж. Қ. 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>Орыс тілінде:</p> <p>Негізгі:</p> <p>1. Патсаев А.К. Руководство к лабораторным занятиям по аналитической химии /Патсаев А.К.,2020-153 с.</p> <p>2. Патсаев А.К. Аналитикалық химия пәннің лабораториялық сабактарына арналған оқу-әдістемелік құралы/ Патсаев А.К, Бухарбаева А.Е., Шыназбекова Ш.С., 2020-213 с.</p> <p>3. Сейтембетова А.Ж. Аналитикалық химия/ Сейтембетова А.Ж., Иненбаева Б.Б., Мадиева Ш.А., 2020.-125с.</p> <p>4. Патсаев А.К. Аналитикалық химия/ Патсаев А.К., Жайлау С.Ж., Махатов Б.Қ., Шыназбекова Ш.С. 2020.-401 с.</p> <p>5. Шекеева К.Қ. Аналитикалық химия/Шекеева К.К. 2020.-259с.</p> <p>6. Махмұтова А.С. Аналитикалық химияға арналған практикум/ Махмұтова А.С., 2020-125с.</p> <p>7. Аналитическая химия : учебное пособие / Б. Б. Адиходжаева, Р. А. Рустамбекова. - Алматы : ЭСПИ, 2023. - 220 с</p> <p>Қосымша:</p> <p>1. Шекеева К.К. Аналит. химия –оқу құралы. –Алматы: Эверо, 2014.</p> <p>Кудреева, Лейла Қадірсізқызы. Сапалық талдаудың теориялық негіздері : [Мәтін] : оқу құралы / Л. К. Кудреева, Ә. Қ. Тоқтабаева ; әл-Фараби атын. ҚазҰУ. - Алматы : Қазақ ун-ті, 2017. - 197, [1] б. - URL: http://elib.kaznu.kz/book/3984.</p>

12. Пәннің саясаты

Білім алушыларға қойылатын талаптар, сабакта қатысу, мінез-құлышқы және т. б.:

- кестеге сәйкес дәрістер мен зертханалық сабактарға және ОБӘЖ-ге міндettі түрде қатысу;
- сабакта кешікпеу, сабактарда арнайы киімде (халат, қалпақ) болу керек;

- өткізбеуі тиіс сабақ, 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 орындамаған жағдайда қорытынды баға төмендейді.
- 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 алған үшін 2 балл алынады.
- Білім алушы жазбаша жұмыстарының барлық түрлері плагиатқа 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 парағы 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 төменгі 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 болуға, 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 кемсітүшілік көріністеріне жол бермейді.

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

Білім алушы ЖОО дәстүрлерін құрметтейді, оның мүлкін сақтайты, тазалығын қадағалайды және білім алушытік жатакханадағы тәртіпті сақтайты.

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 керектігіні түсінеді.

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

Білім алушы академиялық қызметтің 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 оку 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 қызметтік байланыстарды пайдалану; оку 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 оку жетістіктерін бағалау ағымдағы бақылау, білім алушыларды қорытынды аттестаттау және аралық бақылау бағалауды көздейді.
2. Білім алушының білімін ағымдағы бақылау білім алушылардың үлгерімі Тәжірибелік сабактар шеңберінде оку журналын күн 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 - қазақ тілі); "Н" (толтыру тілі - Орыс тілі); "а" (толтыру тілі - ағылшын тілі).
3. Себепсіз өткізіп алынған сабактар пысықталмайды. Сабакты себепсіз өткізіп алған немесе электрондық журналда жұмыс істемеген 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 күнінен кешіктірмей ұсынуға міндепті. Растайтын құжаттар болмаған кезде немесе олар деканатқа окуға шыққаннан кейін 5 жұмыс күнінен кешіктірмей ұсынылған кезде себеп дәлелсіз болып есептеледі. Білім алушы деканының атына өтініш береді және деканатта 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 алынған 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 алынған баға қойылады. Бақылау жүргізу нысанын кафедра (кафедра саясаты) айқындаиды.
6. Кафедра әр айдың 1-күніне деканатқа 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 оку 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 кіріскеннен кейін бірден деканның атына өтініш береді, актау құжаттарын (ауруы, отбасы жағдайы немесе өзге де объективті себептер бойынша) ұсынады, 12.4-тармақта көрсетілген мерзім ішінде

жарамды жұмыс парағын алады. Аралық бақылаудың нәтижелері деканатқа бақылау аптасының соңына дейін есеп түрінде ұсынылады.

8. БӨЖ бағасы оқу кестесіне сәйкес ОБӨЖ сабактарында койылады, сабактан қалғаны үшін айыппұл баллдарын ескере отырып, үлгерім журналына және электрондық журналға БӨЖ бағасы койылады. ОБӨЖ 1 сабагын 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 толтырудагы техникалық қателіктер болғанда ғана, сондай-ақ себебі көрсетілген оқытушының түсіндірме жазбасы (кафедра менгерушісінің қолы қойылған); растайтын құжаттарды ұсынған(үлгерім 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:

- Қорытынды 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 "қанагаттанарлықсыз" - "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.

14. Бекіту және қайта қару

Кітапхана- ақпараттық орталығымен келісілген күні	Хаттама № 9 14.06.2024	Кітапхана- ақпараттық орталық бастығының ТАЖ Дарбичева Р.И.	Қолы
Кафедрада бекітілген күні	Хаттама № 12 03.06.2024	Кафедра менгерушісі ТАЖ Дәуренбеков Қ.Н.	Қолы
БББ АК макұлданған күні	Хаттама № 11 18.06.2024	БББ АК төрағасының ТАЖ Токсанбаева Ж.С.	Қолы

«Химиялық пәндер» кафедрасы

«Аналитикалық химия» пәнінің жұмыс оку бағдарламасы

044-52\

24беттін 26

«Химиялық пәндер» кафедрасы

«Аналитикалық химия» пәнінің жұмыс оку бағдарламасы

044-52\

24беттін 27