Аннотация

рабочей программы

•	программы
Наименование дисциплины	Аналитическая химия
(модуля)	
Направление подготовки	33.00.00 Фармация
Специальность	33.05.01 Фармация
Уровень высшего образования	специалитет
Форма обучения	очная
Место в основной образовательной	Основная часть Блока 1
программе	
Семестр изучения	3,4
Трудоёмкость дисциплины	9/324
(з.е.т./час)	
В Т.Ч.	
лекций	54
практических (семинарских,	144
лабораторных)	
самостоятельной работы	90
Вид промежуточной аттестации	Экзамен
Цель изучения дисциплины	Формирование системы
(модуля)	теоретических знаний аналитических
	свойств веществ, аналитических реакций
	и других форм взаимодействия между
	веществами в зависимости от их
	химического состава и условий
	протекания процесса; исследовательских
	умений, навыков, обладающих
	свойством широкого переноса, умений
	работать с химическим, физическим
	оборудованием, компьютеризованными
	приборами для последующего
	включения их в состав компетенций
	выпускника фармацевтического
	факультета.
Формируемые компетенции	УК-1 (УК-1.1)
	ОПК-1 (ОПК-1.2)
IC	

Краткое содержание дисциплины (модуля):

	Количество часов				
Название модулей и тем	всего (з.е.т./час)	в том числе			
		лекций	практич (семин)	лабор	самост работа
Модуль 1.	5/180	34	78		68
Тема 1.1. Аналитическая химия и химический анализ. Основные понятия, принципы, методы качественного анализа. Качественный анализ катионов 1-6-ой аналитических групп. Анализ катионов при совместном присутствии.		12	30		24
Тема 1.2. Качественный анализ		8	18		18

<u> </u>				
анионов. Анализ анионов при				
совместном присутствии. Анализ				
смеси неизвестного состава (сухих				
солей)			_	
Тема 1.3. Теория растворов		4	6	5
электролитов, закон действия масс.				
Тема 1.4. Равновесия в буферных				
растворах и растворах				
гидролизующихся солей.		6	9	6
Окислительно-восстановительные				
равновесия.				
Тема 1.5. Равновесия в растворах				
комплексных соединений и		4	12	6
гетерогенных системах.		4	12	0
Контрольная работа.				
Итоговое занятие			3	9
Модуль 2.	4/144	20	66	58
Тема 2.1. Гравиметрический	1/ I TT	20		30
анализ. Классификация методов,				
расчеты в гравиметрии. Методы		2	6	3
осаждения, отгонки, выделения.		2	0	3
Тема 2.2. Титриметрический				
анализ. Основные положения				
		2	12	3
			12	3
титрование. Титрование в				
неводной среде.				
Тема 2.3. Комплексиметрическое		2	9	1
и осадительное титрование Тема 2.4. Окислительно-				
		2	9	1
восстановительное титрование. Тема 2.5. Статистическая				
		1	2	1
обработка результатов		1	3	1
химического эксперимента.				
Тема 2.6. Методы, основанные		2	6	3
на поглощении электромагнитного			6	3
излучения (абсорбционные методы).			+	
Тема 2.7. Рефрактометрия.		2	3	1
Поляриметрия.			1	
Тема 2.8. Методы, основанные		1	3	1
на излучении света (флуориметрия).				
Тема 2.9. Классификация				
хроматографических методов				1
анализа. Плоскостная		2	3	1
хроматография. Колоночная				
хроматография				
Тема 2.10. Классификация				
электрохимических методов		2	3	2
анализа. Прямая и косвенная				_
потенциометрия.			1	
Тема 2.11. Кондуктометрия и		1	3	1
кулонометрия.				

Кондуктометрическое и			
кулонометрическое титрование.			
Тема 2.12.			
Вольтамперометрия.	1	3	1
Амперометрическое титрование.			
Итоговое занятие		3	3
Экзамен			36