

**Темы элективов для внеаудиторной работы по дисциплине
«Аналитическая химия»
для студентов 2 курса фармацевтического факультета
на осенний семестр 2021-2022 учебного года**

№ п/п	Тема занятия	Перечень вопросов для самостоятельного изучения	Кол-во часов
Осенний семестр			
1	Тест-контроль II (АР катионов IV, V, VI групп). Анализ смеси катионов IV, V и VI групп. УИРС.	<p>1.Номенклатура комплексных соединений (номенклатура, предложенная основателем координационной теории А. Вернером и модифицированная впоследствии; номенклатура, принятая и рекомендованная Международным союзом по прикладной химии ИЮПАК (1960).</p> <p>2.Номенклатура комплексных соединений (специфическая номенклатура, по которой комплексным соединениям присваиваются специальные названия – соль Цейзе, соль Коса и т.д.).</p> <p>3.Типы комплексных соединений, применяемых в аналитической химии. Хелатные комплексные соединения; внутриккомплексные соединения.</p> <p>4.Типы комплексных соединений, применяемых в аналитической химии. Комплексоны металлов.</p>	12
2	Рубежный контроль модуля I. Общие теоретические основы аналитической химии. Качественный анализ	<p>1.Типы комплексных соединений, применяемых в аналитической химии. Аммиакаты, аминокомплексы, ацидокомплексы; изо- и гетерополисоединения.</p> <p>2.Типы комплексных соединений, применяемых в аналитической химии. Комплексы с насыщенными лигандами; кластерные соединения.</p> <p>3.Применение комплексных соединений в аналитической химии: для осаждения катионов и анионов из растворов, растворение осадков.</p> <p>4.Применение комплексных соединений в аналитической химии: для разделения ионов путем дробного осаждения и растворения соответствующих осадков.</p>	10
3	Титриметрический анализ. Приготовление и стандартизация титранта	<p>1.Применение комплексных соединений в аналитической химии: для обнаружения ионов по изменению окраски раствора вследствие образования окрашенных комплексных соединений.</p> <p>2.Применение комплексных соединений в аналитической химии: для определения подлинности лекарственных препаратов по функциональным группам; для маскирования ионов в растворе; для измерения электродного потенциала редокс-систем.</p> <p>3.Применение комплексных соединений в аналитической химии: для концентрирования растворов; для фиксирования точки эквивалентности в титриметрическом анализе; для определения катионов металлов люминесцентным методом.</p>	8
Итого			30

Заведующий кафедрой
фармацевтической химии,
д.б.н., доцент



И.В. Михайлова