

Подписано электронной подписью:  
Вержицкий Данил Григорьевич  
Должность: Директор КГПИ ФГБОУ ВО «КемГУ»  
Дата и время: 2024-04-24 00:00:00  
471086fad29a3b30e244c728abc3661ab35c9d50210dcf0e75e03a5b6fdf6436

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение  
высшего образования  
«Кемеровский государственный университет»  
Кузбасский гуманитарно-педагогический институт  
федерального государственного бюджетного образовательного учреждения  
высшего образования  
«Кемеровский государственный университет»

**ФАКУЛЬТЕТ ФИЗИЧЕСКОЙ КУЛЬТУРЫ, ЕСТЕСТВОЗНАНИЯ  
И ПРИРОДОПОЛЬЗОВАНИЯ**

УТВЕРЖДАЮ  
ДЕКАН ФФКЕП

Рябов В.А.

20.03.2024 г.

**Рабочая программа дисциплины**

**К.М.08.01.05 Аналитическая химия**

Направление подготовки (специальность)

*44.03.05 «Педагогическое образование (с двумя профилями подготовки)»*

Направленность (профиль) подготовки  
*«Биология и Химия»*

**Бакалавриат**

Степень (квалификация) выпускника

**Бакалавр**

Форма обучения

**Очная**

Год набора 2023

Новокузнецк 2024

## Лист внесения изменений в РПД

### РПД К.М.08.01.05 Аналитическая химия

#### Сведения об утверждении:

Утверждена Учёным советом факультета  
(протокол Учёного совета факультета № 7 от 16.03.2023)  
на 2023 год набора

Одобрена на заседании методической комиссии  
(протокол методической комиссии факультета № 3 от 17.02.2023)  
Одобрена на заседании кафедры ЕД  
(протокол № 6 от 26.01.2023) А.Г. Жукова

Утверждена Ученым советом факультета ФКЕП (протокол Ученого совета факультета № 6 от 20.03.2024г.)

Одобрена на заседании методической комиссии факультета (протокол методической комиссии факультета № 3 от 20.03.2024 г.)

Одобрена на заседании обеспечивающей кафедры ЕД (протокол № 7 от 14.03.2024 г.)  
Жукова А.Г.

## Оглавление

Оглавление .....	3
1. Цель дисциплины .....	4
1.1 Формируемые компетенции .....	<b>Ошибка! Закладка не определена.</b>
1.2 Индикаторы достижения компетенций .....	4
1.3 Знания, умения, навыки (ЗУВ) по дисциплине.....	4
2. Объём и трудоёмкость дисциплины по видам учебных занятий. Формы промежуточной аттестации. ....	5
3. Учебно-тематический план и содержание дисциплины .....	5
3.1 Учебно-тематический план.....	5
3.2. Содержание занятий по видам учебной работы.....	6
4. Порядок оценивания успеваемости и сформированность компетенций обучающегося в текущей и промежуточной аттестации. ....	9
5 Материально-техническое, программное и учебно-методическое обеспечение дисциплины.....	10
5.2 Материально-техническое и программное обеспечение дисциплины.....	10
5.3. Современные профессиональные базы данных и информационные справочные системы. ....	10
6 Иные сведения и (или) материалы.....	12
6.2. Примерные вопросы и задания / задачи для промежуточной аттестации.....	12

## 1. Цель дисциплины.

В результате освоения данной дисциплины у обучающегося должны быть сформированы компетенции основной профессиональной образовательной программы бакалавриата:

### ПК-2

#### 1.1 Формируемые компетенции, индикаторы достижения компетенций, знания, умения, навыки

Таблица 1 – Индикаторы достижения компетенций, формируемые дисциплиной

Код и название компетенции	Индикаторы достижения компетенции по ОПОП	Знания, умения, навыки (ЗУВ), формируемые дисциплиной
ПК–2. Способен осваивать и использовать теоретические знания и практические умения и навыки в предметной области по профилю "Химия" при решении профессиональных задач	<p>ПК-2.1 Знает структуру, состав и дидактические единицы предметной области Химия.</p> <p>ПК-2.2 Умеет осуществлять отбор учебного содержания предметной области Химия для его реализации в различных формах обучения в соответствии с требованиями ФГОС 00.</p> <p>ПК-2.3 Демонстрирует навыки использования в профессиональной образовательной деятельности систематизированных теоретических и практических знаний химических наук.</p>	<p><b>Знает:</b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>- основные понятия классической и физической химии;</li><li>- классические и современные методы анализа веществ.</li><li>- специфическую химическую терминологию;</li><li>- методики выполнения лабораторно-практических и экспериментальных химических исследований.</li></ul> <p><b>Умеет:</b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>- проводить анализ веществ с помощью классических и современных методов.</li><li>- использовать химические знания в профессиональной деятельности;</li><li>- планировать выполнение лабораторно-практических и экспериментальных химических исследований;</li></ul> <p><b>Владеет:</b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>- практическими навыками анализа веществ.</li><li>- спецификой методик выполнения лабораторно-практических и экспериментальных исследований.</li></ul>

## 2. Объём и трудоёмкость дисциплины по видам учебных занятий. Формы промежуточной аттестации.

Таблица 4 – Объём и трудоёмкость дисциплины по видам учебных занятий

Общая трудоёмкость и виды учебной работы по дисциплине, проводимые в разных формах	Объём часов по формам обучения		
	ОФО	ОЗФО	ЗФО
1 Общая трудоёмкость дисциплины	144		
2 Контактная работа обучающихся с преподавателем (по видам учебных занятий) (всего)	48		
Аудиторная работа (всего):	48		
в том числе:			
лекции	20		
практические занятия, семинары			
практикумы			
лабораторные работы	28		
в интерактивной форме			
в электронной форме			
Внеаудиторная работа (всего):			
в том числе, индивидуальная работа обучающихся с преподавателем			
подготовка курсовой работы /контактная работа групповая, индивидуальная консультация и иные виды учебной деятельности, предусматривающие групповую или индивидуальную работу обучающихся с преподавателем)			
творческая работа (эссе)			
3 Самостоятельная работа обучающихся (всего)	60		
4 Промежуточная аттестация обучающегося - экзамен, 36ч.	7 сем.		

### 3. Учебно-тематический план и содержание дисциплины.

#### 3.1 Учебно-тематический план

Таблица 5 - Учебно-тематический план очной формы обучения

№ недели п/п	Разделы и темы дисциплины по занятиям	Общая трудоёмкость (всего час.)	Трудоёмкость занятий (час.)				Формы текущего контроля и промежуточной аттестации успеваемости		
			ОФО		ЗФО				
			Аудиторн. занятия	СРС	Аудиторн. занятия	СРС			
		лекц.	практ.			лекц.	практ.		
<b>Семестр 7</b>									
1-5	<b>Теоретические основы аналитической химии</b>	38	8	10	20				
1	Предмет и задачи современной аналитической химии. Основные этапы развития.		2	2	4				устный опрос
2-3	Химическое равновесие в водных растворах различных электролитов Равновесие в буферных растворах. Гидролиз.		2	4	4				устный опрос
3-4	Равновесия в окислительно-восстановительных системах. Химическое равновесие в гетерогенных системах.		2	2	6				устный опрос
4-5	Равновесия в растворах комплексных соединений		2	2	6				устный опрос

№ недели п/п	Разделы и темы дисциплины по занятиям	Общая трудоёмкость (всего час.)	Трудоемкость занятий (час.)						Формы текущего контроля и промежуточной аттестации успеваемости
			ОФО			ЗФО			
			Аудиторн. занятия		СРС	Аудиторн. занятия		СРС	
			лекц.	практ.		лекц.	практ.		
<b>Семестр 7</b>									
6-11	<b>Качественный и количественный анализ.</b>	36	6	8	22				
6-7	Основы качественного анализа.		2	2	4			устный опрос	
7-8	Количественный анализ и его методы		2	2	6			устный опрос	
8-10	Объемный метод анализа. Методы кислотно-основного титрования.		2	2	6			устный опрос	
10-11	Методы редоксиметрии, осаждения и комплексиметрии.			2	6			устный опрос	
11-17	<b>Физический и физико-химический методы анализа.</b>	34	6	10	18				
11-12	Спектрофотометрический метод анализа		2	2	10			устный опрос	
13-15	Физический и физико-химический методы анализа.		2	4				устный опрос	
15-17	Хроматографические методы анализа		2	4	8			устный опрос	
	Промежуточная аттестация							экзамен	
ИТОГО по семестру		144	20	28	60				
Всего:		144	20	28	60				

### 3.2. Содержание занятий по видам учебной работы

Таблица 6 – Содержание дисциплины

№ п/п	Наименование раздела, темы дисциплины	Содержание занятия
<b>Семестр 7</b>		
<i>Содержание лекционного курса</i>		
1	<b>Теоретические основы аналитической химии</b>	
1.1	Предмет и задачи современной аналитической химии. Основные этапы развития.	Предмет и задачи современной аналитической химии. Основные этапы развития. Классификация методов аналитической химии. Стадии аналитического процесса. Классификация ошибок в химическом анализе. Математическая обработка результатов анализа.
1.2	Химическое равновесие в водных растворах различных электролитов Равновесие в буферных растворах. Гидролиз.	Кислотно-основное равновесие. Химическое равновесие и понятие равновесия. Протолитическая теория кислот и оснований. Степень электролитической диссоциации. Константа диссоциации. Расчет pH в растворах сильных кислот и оснований, в растворах слабых кислот и оснований, в растворах многоосновных кислот и оснований. Буферные растворы, их состав и сущность буферного действия. Буферные растворы в химическом анализе. Расчет pH в буферных растворах. Гидролиз. Растворы гидролизующихся солей, расчет Рн.

№ п/п	Наименование раздела, темы дисциплины	Содержание занятия
1.3	Равновесия в окислительно-восстановительных системах. Химическое равновесие в гетерогенных системах.	Окислительно-восстановительные реакции в аналитической химии. Редокс-процессы. Уравнение Нернста, направление ОВР. Константа равновесия ОВР. Осаждение – метод химического анализа. Правило произведения растворимости. Растворимость осадков. Связь ПР с растворимостью осадков. Влияние сильных электролитов на растворимость. Влияние различных факторов на полноту осаждения. Дробное осаждение. Превращение одних малорастворимых соединений в другие.
1.4	Равновесия в растворах комплексных соединений	Комплексные соединения в химическом анализе, образование комплексных соединений, устойчивость комплексных соединений. Константа нестойкости. Внутрикмплексные соединения в аналитической химии.
2	<b>Качественный и количественный анализ.</b>	
2.1	Основы качественного анализа.	Понятие о качественном анализе. Реакции, проводимые мокрым и сухим путем. Специфичность и чувствительность (предел обнаружения) аналитических реакций. Условия выполнения аналитических реакций. Способы повышения чувствительности реакций. Анализ катионов и анионов. Деление катионов и анионов на аналитические группы. Дробный и систематический ход анализа. Наиболее важные качественные реакции. Подготовка веществ к анализу.
2.2	Количественный анализ и его методы	Количественный анализ. Сущность весового анализа. Основные методы весового анализа. Основное оборудование, применяемое в весовом анализе. Техника весового анализа. Расчеты в гравиметрическом анализе. Статистическая обработка результатов анализа.
2.3	Объемный метод анализа. Методы кислотно-основного титрования.	Титриметрический (объемный) метод анализа. Сущность и особенности титриметрического анализа, его методы. Способы выражения концентрации растворов: титр, титр по определяемому веществу, молярная концентрация, молярная концентрация эквивалента, массовая доля. Приготовление стандартных растворов. Способы титрования. Вычисления в объемном анализе. Методы кислотно-основного титрования. Сущность метода. Ацидиметрия и алкалиметрия. Индикаторы метода, интервал перехода индикаторов, кривые титрования, индикаторные ошибки.
2.4	Методы редоксиметрии, осаждения и комплексиметрии.	Методы редоксиметрии. Сущность и классификация методов, редокс потенциалы и направление реакций, константы равновесия, кривые титрования редокс методов, индикаторы. Методы осаждения и комплексиметрии. Сущность и теоретические основы методов осаждения и комплексиметрии, индикаторы методов.
3	<b>Физический и физико-химический методы анализа.</b>	
3.1	Физический и физико-химический методы анализа.	Физический и физико-химический методы анализа. Общая характеристика методов, их классификация.
3.2	Спектрофотометрический метод анализа	Фотоколориметрическое определение ионов $Fe^{2+}$ методом градуировочной кривой.

№ п/п	Наименование раздела, темы дисциплины	Содержание занятия
3.3	Хроматографические методы анализа	Определение ионов $\text{Cu}^{2+}$ и $\text{Cd}^{2+}$ методом ТСХ.
<i>Содержание практических занятий</i>		
1	<b>Теоретические основы аналитической химии</b>	
1.1	Определение и расчет рН различных растворов	Вычисление рН в растворах кислот, оснований, буферных растворах. Расчет рН гидролизующихся солей различных типов.
1.2	Произведение растворимости	Произведение растворимости (ПР). Вычисления ПР по растворимости веществ и растворимости веществ по величине ПР. Солевой эффект. Дробное осаждение. Превращение одних труднорастворимых соединений в другие.
1.3	Равновесия в окислительно-восстановительных системах и комплексных соединениях	Окислительно-восстановительные реакции, редокс потенциалы, направление ОВР и константа равновесия. Устойчивость комплексных соединений.
2	<b>Качественный и количественный анализ.</b>	
2.1	Реакции и ход анализа смеси катионов 1 аналитической группы. Реакции и ход анализа смеси катионов 2 аналитической группы.	Реакции и ход анализа смеси катионов 1 аналитической группы. Реакции и ход анализа смеси катионов 2 аналитической группы.
2.2	Реакции и ход анализа смеси катионов третьей аналитической группы. Реакции и ход анализа смеси катионов 4 аналитической группы.	Реакции и ход анализа смеси катионов третьей аналитической группы. Реакции и ход анализа смеси катионов 4 аналитической группы
2.3	Реакции и ход анализа смеси катионов 5 аналитической группы. Реакции и ход анализа смеси катионов шестой аналитической группы.	Реакции и ход анализа смеси катионов 5 аналитической группы. Реакции и ход анализа смеси катионов шестой аналитической группы.
2.4	Реакции анионов. Анализ сухой соли, растворимой в воде.	Реакции анионов. Анализ сухой соли, растворимой в воде.
2.5	Определение кристаллизационной воды в кристаллогидрате хлорида бария. Приготовление титрованных растворов кислот и щелочей.	Определение кристаллизационной воды в кристаллогидрате хлорида бария. Приготовление титрованных растворов кислот и щелочей. Приготовление 0,1 н раствора хлороводородной кислоты из фиксаля, из концентрированной кислоты и определение его титра по тетраборату натрия
2.6	Определение содержания гидроксида натрия в растворе	Определение содержания гидроксида натрия в растворе
2.7	Установка титра перманганата калия по щавелевой кислоте и определение содержания железа	Установка титра перманганата калия по щавелевой кислоте и определение содержания железа (II) в соли Мора. Установка титра трилона Б и определение жесткости воды.

№ п/п	Наименование раздела, темы дисциплины	Содержание занятия
	(II) в соли Мора. Установка титра трилона Б и определение жесткости воды.	
3	<b>Физический и физико-химический методы анализа.</b>	
3.1	Спектрофотометрический метод анализа	Фотоколориметрическое определение ионов $Fe^{2+}$ методом градуировочной кривой.
3.2	Хроматографические методы анализа	Определение ионов $Cu^{2+}$ и $Cd^{2+}$ методом ТСХ.
Промежуточная аттестация - экзамен		

#### 4. Порядок оценивания успеваемости и сформированность компетенций обучающегося в текущей и промежуточной аттестации.

Для положительной оценки по результатам освоения дисциплины обучающемуся необходимо выполнить все установленные виды учебной работы.

Таблица 7 - Балльно-рейтинговая оценка результатов учебной работы обучающихся по видам (БРС)

Учебная работа (виды)	Сумма баллов	Виды и результаты учебной работы	Оценка в аттестации	Баллы (16 недель)
Текущая учебная работа в семестре (Посещение занятий по расписанию и выполнение заданий)	<b>60</b>	Посещение занятий (наличие конспектов лекций, выполнение лаб. работ)	<b>10 баллов за 100%</b> посещение аудиторных занятий	0 - 10
		Практические работы (32 работы).	<b>1 балл</b> - посещение 1 занятия и существенный вклад на занятии в работу всей группы, самостоятельность и выполнение работы на 85-100%	0 - 32
		Самостоятельная работа - индивидуальные задания.	За одно задание от 0,5 б. до: 1 б. (выполнено 51 - 65% заданий) 1,5 б. (выполнено 66 - 85% заданий) 2 б. (выполнено 86 - 100% заданий)	18-51
<b>Итого по текущей работе в семестре</b>				<b>51 - 60</b>
Промежуточная аттестация (зачет)	<b>40</b>	Теоретический вопрос	<b>10 балла</b> (пороговое значение) <b>20 баллов</b> (максимальное значение)	10 - 20
		Практическое задание	<b>10 балла</b> (пороговое значение) <b>20 баллов</b> (максимальное значение)	10-20
<b>Итого по промежуточной аттестации (экзамен)</b>				(51 – 100% по приведенной шкале) 20 – 40 б.
<b>Суммарная оценка по дисциплине:</b>		Сумма баллов текущей и промежуточной аттестации		
51 – 100 б.				

## 5 Материально-техническое, программное и учебно-методическое обеспечение дисциплины.

### 5.1 Учебная литература

#### Основная учебная литература

1. Аналитическая химия : учебник / Н. И. Мовчан, Р. Г. Романова, Т. С. Горбунова [и др.]. — Москва : ИНФРА-М, 2023. — 394 с. — (Высшее образование: Бакалавриат). — DOI 10.12737/12562. - ISBN 978-5-16-009311-6. - Текст : электронный. – Режим доступа: <https://znanium.com/catalog/product/1913234> (дата обращения: 17.09.2023).
2. Васюкова, А. Т. Аналитическая химия : учебник / А. Т. Васюкова, М. Д. Веденяпина. - 3-е изд. - Москва : Дашков и К, 2022. - 155 с. - ISBN 978-5-394-04723-7. - Текст : электронный. – Режим доступа: <https://znanium.com/catalog/product/1922282> (дата обращения: 17.09.2023).

#### Дополнительная учебная литература

1. Филимонова, Н. А. Аналитическая химия: Учебно-методическое пособие / Филимонова Н.А. - Волгоград:Волгоградский государственный аграрный университет, 2017. - 72 с.: ISBN. - Текст : электронный. – Режим доступа: <https://znanium.com/catalog/product/1007881> (дата обращения: 17.09.2023).
2. Древин, В. Е. Аналитическая химия и физико-химические методы анализа : лабораторный практикум для обучающихся по направлениям : «Продукты питания из растительного сырья», «Продукты питания животного происхождения», «Технология продукции и организация общественного питания» / В. Е. Древин, Л. А. Минченко, Л. В. Андреевко. - Волгоград : ФГБОУ ВО Волгоградский ГАУ, 2019. - 88 с. - Текст : электронный. – Режим доступа: <https://znanium.com/catalog/product/1289034> (дата обращения: 17.09.2023).

### 5.2 Материально-техническое и программное обеспечение дисциплины.

Учебные занятия по дисциплине проводятся в учебных аудиториях КГПИ КемГУ учебного корпуса №5 (ул. Кузнецова, д. 6):

**337 Лаборатория химии.** Учебная аудитория для проведения:

- занятий лекционного типа;
- занятий лабораторного типа;
- групповых и индивидуальных консультаций;
- текущего контроля и промежуточной аттестации.

**Специализированная (учебная) мебель:** доска меловая, столы лабораторные, стулья, раковины, вытяжной шкаф, демонстрационный стол.

**Оборудование для презентации учебного материала:** переносное -ноутбук, проектор, экран.

**Лабораторное оборудование и материалы:** поляриметр, аналитические приборы, весы, термостат, холодильник, реостат, аквадистиллятор, материалы для проведения лабораторных работ (колбы, пробирки и другая химическая посуда), реактивы для проведения лабораторных работ, рН-метр, рефрактометр, аппарат для проведения химических реакций, аппарат Киппа, прибор для опытов по химии с электрическим током (лабораторный), прибор для получения галоидоалканов демонстрационный, установка для перегонки веществ.

**Учебно-наглядные пособия:** набор «ГИА - Лаборатория по химии», стенды «Периодичная система Менделеева» и другие.

**Используемое программное обеспечение:** MSWindows (MicrosoftImaginePremium 3 year по лицензионному договору № 1212/КМР от 12.12.2018 г. до 12.12.2021 г.), LibreOffice (свободно распространяемое ПО).

**Интернет с обеспечением доступа в ЭИОС.**

### 5.3. Современные профессиональные базы данных и информационные справочные системы.

1. База данных Springer Materials – самая полная база данных, описывающая свойства и характеристики материалов. <http://materials.springer.com/>
2. ANCHEM.RU [Электронный ресурс]: Учебники, справочники, методики, журналы по аналитической химии. – Режим доступа: [www.anchem.ru/](http://www.anchem.ru/)
3. American Chemical Society [Электронный ресурс]: база данных. – Режим доступа: <https://www.acs.org/content/acs/en.html>
4. Химик – сайт о химии [https://xumuk.ru/inorganic\\_reactions/search.php](https://xumuk.ru/inorganic_reactions/search.php)
5. Портал "Аналитическая химия в России" <http://www.rusanalytchem.org/default.aspx>
6. Алхимик: сайт по химии. Сайт о химических веществах и явлениях интересно, содержательно, доступно, полезно для широкого круга читателей, от самых маленьких до студентов и учителей. - <http://alhimik.ru/index.htm>

## 6 Иные сведения и (или) материалы.

### 6.2. Примерные вопросы и задания / задачи для промежуточной аттестации

Семестр   7  

Таблица 9 - Примерные теоретические вопросы и практические задания / задачи к зачету

Разделы и темы	Примерные теоретические вопросы	Примерные практические задания / задачи
<b>1. Теоретические основы аналитической химии.</b>		
Предмет и задачи современной аналитической химии. Основные этапы развития.	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Предмет и задачи современной аналитической химии.</li><li>2. Основные этапы развития. Классификация методов аналитической химии.</li><li>3. Стадии аналитического процесса (подготовка пробы к анализу, стадии измерения, оценка результатов измерений).</li><li>4. Классификация ошибок в химическом анализе. Математическая обработка результатов анализа.</li></ol>	
Химическое равновесие в водных растворах различных электролитов. Равновесие в буферных растворах. Гидролиз.	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Кислотно-основное равновесие. Химическое равновесие и понятие равновесия. Равновесие в сильных электролитах. Константа равновесия.</li><li>2. Протолитическая теория кислот и оснований.</li><li>3. Степень электролитической диссоциации. Константа диссоциации.</li><li>4. Расчет pH в растворах сильных кислот и оснований, в растворах слабых кислот и оснований, в растворах многоосновных кислот и оснований.</li><li>5. Буферные растворы, их состав и сущность буферного действия. Буферные растворы в химическом анализе. Расчет pH в буферных растворах.</li></ol>	Определение и расчет pH различных растворов.
Равновесия в окислительно-восстановительных системах. Химическое равновесие в гетерогенных системах.	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Гидролиз. Растворы гидролизующихся солей, расчет pH.</li><li>2. Окислительно-восстановительные реакции в аналитической химии. Редокс-процессы. Уравнение Нернста.</li><li>3. Направление ОВР.</li><li>4. Константа равновесия ОВР.</li></ol>	Произведение растворимости
Равновесия в растворах комплексных соединений	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Гидролиз. Растворы гидролизующихся солей, расчет pH.</li><li>2. Окислительно-восстановительные реакции в аналитической химии. Редокс-процессы. Уравнение Нернста.</li><li>3. Направление ОВР.</li><li>4. Константа равновесия ОВР.</li></ol>	Равновесия в окислительно-восстановительных системах и комплексных соединениях

<b>1. Качественный и количественный анализ</b>		
Основы качественного анализа.	<p>1. Осаждение – метод химического анализа. Правило произведения растворимости.</p> <p>2. Растворимость осадков. Связь ПР с растворимостью осадков. Влияние сильных электролитов на растворимость. Влияние различных факторов на полноту осаждения.</p> <p>3. Дробное осаждение. Превращение одних малорастворимых соединений в другие.</p> <p>4. Комплексные соединения в химическом анализе, образование комплексных соединений.</p> <p>5. Устойчивость комплексных соединений. Константа нестойкости.</p> <p>6. Внутриккомплексные соединения в аналитической химии.</p> <p>7. Понятие о качественном анализе. Реакции, проводимые мокрым и сухим путем. Специфичность и чувствительность (предел обнаружения) аналитических реакций. Условия выполнения аналитических реакций. Способы повышения чувствительности реакций.</p>	<p>Реакции и ход анализа смеси катионов 1 аналитической группы.</p> <p>Реакции и ход анализа смеси катионов 2 аналитической группы.</p> <p>Реакции и ход анализа смеси катионов третьей аналитической группы.</p> <p>Реакции и ход анализа смеси катионов 4 аналитической группы.</p> <p>Реакции и ход анализа смеси катионов 5 аналитической группы.</p> <p>Реакции и ход анализа смеси катионов шестой аналитической группы.</p>
Количественный анализ и его методы	<p>1. Качественный анализ. Деление катионов и анионов на аналитические группы.. Наиболее важные качественные реакции.</p> <p>2. Реакции и ход анализа смеси катионов 1 аналитической группы.</p> <p>3. Реакции и ход анализа смеси катионов 2 аналитической группы.</p> <p>4. Реакции и ход анализа смеси катионов третьей аналитической группы</p> <p>5. Реакции и ход анализа смеси катионов 4 аналитической группы</p> <p>6. Реакции и ход анализа смеси катионов 5 аналитической группы</p> <p>7. Реакции и ход анализа смеси катионов шестой аналитической группы.</p> <p>8. Реакции анионов. Анализ сухой соли, растворимой в воде.</p> <p>9. Количественный анализ. Классификация методов.</p>	<p>Реакции анионов. Анализ сухой соли, растворимой в воде. Определение кристаллизационной воды в кристаллогидрате хлорида бария. Приготовление титрованных растворов кислот и щелочей.</p>
Объемный метод анализа. Методы кислотно-основного титрования.	<p>1. Качественный анализ. Деление катионов и анионов на аналитические группы.. Наиболее важные качественные реакции.</p> <p>2. Реакции и ход анализа смеси</p>	<p>Определение содержания гидроксида натрия в растворе</p>

	<p>катионов 1 аналитической группы.</p> <p>3.Реакции и ход анализа смеси катионов 2 аналитической группы.</p> <p>4.Реакции и ход анализа смеси катионов третьей аналитической группы</p> <p>5.Реакции и ход анализа смеси катионов 4 аналитической группы</p> <p>6.Реакции и ход анализа смеси катионов 5 аналитической группы</p> <p>7.Реакции и ход анализа смеси катионов шестой аналитической группы.</p> <p>8.Реакции анионов. Анализ сухой соли, растворимой в воде.</p> <p>9.Количественный анализ. Классификация методов.</p>	
--	---	--

<p>Методы редоксиметрии, осаждения и комплексиметрии.</p>	<p>1. Сущность весового анализа. Основные методы весового анализа. Основное оборудование, применяемое в весовом анализе. Техника весового анализа. Расчеты в гравиметрическом анализе. Статистическая обработка результатов анализа.</p> <p>2. Титриметрический (объемный) метод анализа. Сущность и особенности титриметрического анализа, его методы.</p> <p>3. Способы выражения концентрации растворов: титр, титр по определяемому веществу, молярная концентрация, молярная концентрация эквивалента, массовая доля.</p> <p>4. Приготовление стандартных растворов. Способы титрования. Вычисления в объемном анализе.</p> <p>5. Методы кислотно-основного титрования. Сущность метода. Ацидиметрия и алкалиметрия. Индикаторы метода, интервал перехода индикаторов, кривые титрования, индикаторные ошибки.</p> <p>6. Методы редоксиметрии. Сущность и классификация методов, редокс потенциалы и направление реакций, константы равновесия, кривые титрования редокс методов, индикаторы.</p> <p>7. Метод осаждения. Сущность и теоретические основы метода осаждения, индикаторы метода.</p> <p>8. Метод комплексиметрии. Сущность и теоретические основы метода комплексиметрии, индикаторы метода.</p>	<p>Установка титра перманганата калия по щавелевой кислоте и определение содержания железа (II) в соли Мора. Установка титра трилона Б и определение жесткости воды.</p>
<p><b>2. Физический и физико-химический методы анализа.</b></p>		
<p>Спектрофотометрический метод анализа</p>	<p>1. Физический и физико-химический методы анализа. Общая характеристика методов, их классификация.</p> <p>2. Спектроскопические методы анализа.</p> <p>3. Электрохимические методы анализа.</p> <p>4. Хроматография.</p>	<p>Фотоколориметрическое определение ионов <math>Fe^{2+}</math> методом градуировочной кривой.</p>
<p>Хроматографические методы анализа</p>	<p>1. Физический и физико-химический методы анализа. Общая характеристика методов, их классификация.</p> <p>2. Спектроскопические методы анализа.</p> <p>3. Электрохимические методы анализа.</p> <p>4. Хроматография.</p>	<p>Определение ионов <math>Cu^{2+}</math> и <math>Cd^{2+}</math> методом ТСХ.</p>

Физический и физико-химический методы анализа.	1.Физический и физико-химический методы анализа. Общая характеристика методов, их классификация. 2.Спектроскопические методы анализа. 3.Электрохимические методы анализа. 4. Хроматография.	
--	--	--

Составители: Носов А.Д.

---

*(фамилия, инициалы и должность преподавателя (ей))*