

Министерство образования и науки Российской Федерации
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Кубанский государственный университет»
Факультет Химии и высоких технологий

УТВЕРЖДАЮ:

Проректор по учебной работе,
качеству образования, первый
проректор

Хагуров Т.А.

подпись

« 27 »

2018 г.



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)
Б1.В.ДВ.08.02 ПОТЕНЦИОМЕТРИЯ И ВОЛЬТАМПЕРОМЕТРИЯ

Направление подготовки/специальность 04.03.01 Химия

Направленность (профиль): Аналитическая химия

Программа подготовки Академическая

Форма обучения очная

Квалификация (степень) выпускника

Бакалавр

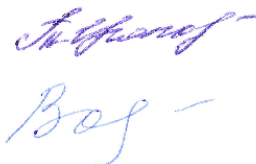
Краснодар 2018

Рабочая программа дисциплины «Потенциометрия и вольтамперометрия» составлена в соответствии с федеральным государственным образовательным стандартом высшего образования (ФГОС ВО) по направлению подготовки 04.03.01 – Химия

Программу составил(и):

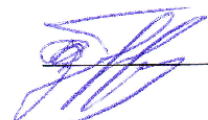
Т.Г. Цюпко, профессор кафедры аналитической химии,
д-р хим. наук, профессор

О.Б. Воронова, доцент кафедры аналитической химии,
канд. хим. наук



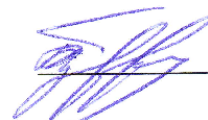
Рабочая программа дисциплины «Потенциометрия и вольтамперометрия» утверждена на заседании кафедры аналитической химии протокол № 5 «19» апреля 2018г.

Заведующий кафедрой (разработчика) Темердашев З.А.



Рабочая программа обсуждена на заседании кафедры аналитической химии протокол № 5 «19» апреля 2018г.

Заведующий кафедрой (выпускающей) Темердашев З.А.



Утверждена на заседании учебно-методической комиссии факультета Химии и высоких технологий

протокол № 5 «20» апреля 2018г.

Председатель УМК факультета Стороженко Т.П.



Рецензент:

Гузик Т.В., канд. хим. наук, доцент кафедры стандартизации, метрологии и управления качеством КубГТУ

1 Цели и задачи изучения дисциплины (модуля).

1.1 Цель освоения дисциплины.

В соответствии с ООП направления 04.03. 01 Химия цель освоения дисциплины состоит в ознакомление с состоянием и актуальными задачами развития электрохимических методов анализа и исследования как основных элементов современного физико-химического анализа

1.2 Задачи дисциплины.

- раскрыть теоретические и методологические основы дисциплины;
- опираясь на знания, полученные в курсах по основным дисциплинам (аналитической химии, физической химии и др.), расширить знания студентов в области химии и сформировать профессиональные компетенции;
- сформировать представления о формировании аналитического сигнала в различных электрохимических методах анализа,
- овладеть практическими навыками потенциметрических методов исследования,
- овладеть практическими навыками вольтамперометрических методов исследования.

1.3 Место дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы.

Дисциплина Б1.В.ДВ 08.02 «Потенциметрия и вольтамперометрия» входит в вариативную часть Блока 1 дисциплин учебного плана подготовки бакалавров по направлению 04.03.01 Химия, информационно и логически связана со следующими дисциплинами: физическая химия, аналитическая химия, теория и практика химического анализа.

Освоение данной дисциплины необходимо как предшествующее для дисциплин вариативной части «Методы экоаналитического контроля суперэкоотоксикантов», «Современные методы аналитической химии», «Методы разделения и концентрирования в аналитической химии», а также ряда других дисциплин по выбору вариативной части учебного плана подготовки бакалавров по направлению 04.03.01 Химия.

1.4 Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине (модулю), соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы.

Изучение данной учебной дисциплины направлено на формирование у обучающихся общепрофессиональных/профессиональных компетенций (ОПК/ПК)

№ п.п.	Индекс компетенции	Содержание компетенции (или её части)	В результате изучения учебной дисциплины обучающиеся должны		
			знать	уметь	владеть
1.	ОПК-1	способность использовать полученные знания теоретических основ фундаментальных разделов химии при решении профессиональных задач	теоретические и методологические основы дисциплины; знать направления развития современных электрохимических методов анализа	использовать знания в области современных электрохимических методов анализа для исследования процессов, протекающих в сложных системах и контроля	навыками практического применения современных аналитических методов к анализу объектов окружающей среды

№ п.п.	Индекс компетенции	Содержание компетенции (или её части)	В результате изучения учебной дисциплины обучающиеся должны		
			знать	уметь	владеть
				содержания компонентов в объектах окружающей среды	
2.	ПК-1	способность выполнять стандартные операции по предлагаемым методикам	природу и особенности формирования аналитического сигнала в различных электрохимических методах анализа	провести анализ состояния вопроса, используя литературные источники; провести оценку и выбор необходимого оборудования и вспомогательных средств для проведения исследований; провести выбор, проверку работоспособности и адаптацию методики анализа для заданного образца	владеть навыками проведения исследований и анализа, основами планирования эксперимента и проведения необходимых расчетов

2. Структура и содержание дисциплины.

2.1 Распределение трудоёмкости дисциплины по видам работ.

Общая трудоёмкость дисциплины составляет 5 зач.ед. (180 часов), их распределение по видам работ представлено в таблице.

Вид учебной работы	Всего часов	Семестры (часы)			
		4	5		
Контактная работа, в том числе:					
Аудиторные занятия (всего)	110	56	54		
Занятия лекционного типа	36	18	18	—	—
Лабораторные занятия	74	38	36	—	—
Занятия семинарского типа (семинары, практические занятия)	—	—	—	—	—
Иная контактная работа					
Контроль самостоятельной работы (КСР)	4	2	2	—	—

Промежуточная аттестация (ИКР)	0,5	0,2	0,3	–	–
Самостоятельная работа , в том числе					
Курсовая работа	–	–	–	–	–
Проработка учебного (теоретического) материала	10	4	6	–	–
Выполнение индивидуальных заданий (подготовка сообщений, презентаций)	5	2	3	–	–
Реферат	–	–	–	–	–
Подготовка к текущему контролю	14,8	7,8	7	–	–
Контроль:					
Подготовка к экзамену		–	35,7		
Общая трудоемкость	180	72	108	–	–
в том числе контактная работа	114,5	58,2	56,3		
зач. ед.	5	2	3		

2.2 Структура дисциплины:

Распределение видов учебной работы и их трудоемкости по разделам дисциплины.

Разделы (темы) дисциплины, изучаемые в 4 и 5 семестрах

№	Наименование разделов (тем)	Количество часов				
		Всего	Аудиторная работа			Внеаудиторная работа
			Л	ПЗ	ЛР	
1	2	3	4	5	6	7
4 семестр						
1.	Общие вопросы электрохимических методов исследования и анализа	3,5	2			1,5
2.	Потенциометрические методы анализа и исследования	49,3	12		30	7,3
3.	Способы расчета концентрации в потенциометрическом анализе	17	4		8	5
5 семестр						
4.	Общие вопросы вольтамперометрии. Классификация индикаторных электродов, применяемых в вольтамперометрии	6	4			2
5.	Классическая полярография	12	6			6
6.	Современные варианты вольтамперометрии	12	4		4	4
7.	Практические аспекты вольтамперометрического анализа	40	4		32	4
	<i>Итого по дисциплине:</i>	139,8	36		74	29,8

Примечание: Л – лекции, ПЗ – практические занятия / семинары, ЛР – лабораторные занятия, СРС – самостоятельная работа студента

2.3 Содержание разделов (тем) дисциплины:

2.3.1 Занятия лекционного типа.

№	Наименование раздела (темы)	Содержание раздела (темы)	Форма текущего контроля
1	2	3	4
1.	Общие вопросы электрохимических	Общие вопросы электрохимических методов исследования и анализа. Классификация	УО

	методов исследования и анализа	электрохимических методов анализа.	
2.	Потенциометрические методы анализа и исследования	Ионометрия (прямая потенциометрия). Основные положения теории ИСЭ. Классификация ИСЭ. Теория мембранных потенциалов ИСЭ. Основные характеристики ИСЭ. Потенциометрические изменения с ИСЭ. Техника эксперимента. Факторы, влияющие на правильность определений. Погрешность ионометрических определений. Роль потенциометрии с ИСЭ в мониторинге объектов окружающей среды. Потенциометрическое титрование. Общие принципы метода. Метод Грана в потенциометрическом титровании. Типы индикаторных электродов. Особенности стеклянного электрода. Краткий обзор методов потенциометрического титрования (кислотно-основного, осаждения, окисления-восстановления, комплексообразования).	К
3.	Способы расчета концентрации в потенциометрическом анализе	Способы расчета концентрации в потенциометрии: способ градуировочного графика; способы стандартной добавки (одной, двойной, многократных); способ разбавления и др.	РЗ
4.	Общие вопросы вольтамперометрии.	Общие вопросы. Понятие о поляризации. Концентрационная поляризация. Свойства предельного тока. Перенапряжение выделения водорода. Понятие о токе обмена. Вывод уравнения поляризации. Величина потенциала полуволны для случая смешанной поляризации.	К
5.	Классическая полярография	Классическая полярография. Общие положения. Уравнение Ильковича. Разновидности полярографического метода. Приложения полярографического метода (определение числа электронов, принимающих участие в процессе восстановления-окисления вещества на электроде; изучение комплексных соединений; изучение явления таутомерии; изучение структуры соединений).	К
6.	Современные варианты вольтамперометрии.	Современные варианты вольтамперометрии – синусоидальная, переменноточковая, импульсная. Особенности формирования аналитического сигнала. Амперометрическое титрование. Принцип метода. Кривые амперометрического титрования. Изменение хода кривых титрования в зависимости от характера протекания процессов. Реагенты в амперометрическом титровании. Применение твердых электродов. Приложение амперометрического метода.	К

7.	Практические аспекты вольтамперометрического анализа.	Автоматизация метода ВА. Типы индикаторных электродов, используемых в вольтамперометрии Особенности пробоподготовки объектов окружающей среды для целей вольтамперометрического анализа.	К
----	---	--	---

2.3.2 Занятия семинарского типа.

№	Наименование раздела (темы)	Тематика практических занятий (семинаров)	Форма текущего контроля
1	2	3	4
1.	Занятия семинарского типа не предусмотрены		

2.3.3 Лабораторные занятия.

№	Наименование лабораторных работ	Форма текущего контроля
1	3	4
1.	Определение основных характеристик ИСЭ.	ЛР
2.	Потенциометрическое определение сульфат-ионов в водах с Pb-селективным электродом	ЛР
3.	Потенциометрическое определение фторид-ионов в зубной пасте с помощью фторид-селективного электрода	ЛР
4.	Потенциометрическое определение констант диссоциации фосфорной кислоты	ЛР
5.	Ионометрическое определение кальция в молоке.	ЛР
6.	Определение концентрации X-ионов методом добавок с использованием ИСЭ.	ЛР
7.	Изучение зависимости аналитического сигнала от различных параметров в методе ИВА	ЛР
8.	Инверсионно-вольтамперометрическое определение тяжелых металлов на вращающемся стеклоуглеродном электроде методом градуировочного графика	ЛР
9.	Инверсионно-вольтамперометрическое. определение тяжелых металлов на вращающемся стеклоуглеродном электроде методом стандартной добавки	ЛР
10.	Инверсионно-вольтамперометрическое определение тяжелых металлов в природных и питьевых водах	ЛР
11.	Выбор рабочих условий определения элементов при многокомпонентном концентрировании	ЛР
12.	Инверсионно-вольтамперометрическое определение тяжелых металлов в пищевых продуктах	ЛР
13.	Определение антиоксидантной активности индивидуальных антиоксидантов	ЛР
14.	Инверсионно-вольтамперометрическое определение тяжелых металлов в пищевых продуктах (самостоятельная работа)	ЛР

Защита лабораторной работы (ЛР), выполнение курсового проекта (КП), курсовой работы (КР), расчетно-графического задания (РГЗ), расчетного задания (РЗ), написание реферата (Р), эссе (Э), коллоквиум (К), тестирование (Т), устный опрос (УО) и т.д.

2.3.4 Примерная тематика курсовых работ (проектов)

Выполнение курсовых работ не предусмотрено.

2.4 Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы обучающихся по дисциплине (модулю)

№	Вид СРС	Перечень учебно-методического обеспечения дисциплины по выполнению самостоятельной работы
1	2	3
1	Проработка учебного (теоретического) материала	Цюпко Т.Г., Воронова О.Б., Николаева Н.А. Потенциометрические сенсоры в анализе объектов окружающей среды / Краснодар, Издательско-полиграфический центр КубГУ, 2017, 167 с. Цюпко Т.Г., Воронова О.Б., Николаева Н.А., Коншин В.В. Потенциометрические методы в анализе объектов окружающей среды / Краснодар: Издательско-полиграфический центр КубГУ, 2014, 124 с. Цюпко Т.Г., Воронова О.Б., Коншин В.В., Коншина Дж.Н. Инверсионная вольтамперометрия в анализе пищевых продуктов / Краснодар: Типография ООО «ГК Альталюкс», 2015, 190 с. Объекты окружающей среды и их аналитический контроль в 2-х томах / под ред. Т.Н. Шеховцовой. . – Краснодар: Арт-Офис. – 2007 Методические рекомендации к организации аудиторной и внеаудиторной (самостоятельной) работы студентов: методические указания / сост. Т.П. Стороженко, Т.Б. Починок, А.В. Беспалов, Н.В. Лоза. – Краснодар: Кубанский гос. ун-т, 2018. 89 с.
2	Выполнение индивидуальных расчетных заданий и подготовка к текущему контролю	Цюпко Т.Г., Воронова О.Б., Николаева Н.А., Коншин В.В. Потенциометрические методы в анализе объектов окружающей среды / Краснодар: Издательско-полиграфический центр КубГУ, 2014, 124 с. Цюпко Т.Г., Воронова О.Б., Коншин В.В., Коншина Дж.Н. Инверсионная вольтамперометрия в анализе пищевых продуктов / Краснодар: Типография ООО «ГК Альталюкс», 2015, 190 с. Объекты окружающей среды и их аналитический контроль в 2-х томах / под ред. Т.Н. Шеховцовой. . – Краснодар: Арт-Офис. – 2007 Методические рекомендации к организации аудиторной и внеаудиторной (самостоятельной) работы студентов: методические указания / сост. Т.П. Стороженко, Т.Б. Починок, А.В. Беспалов, Н.В. Лоза. – Краснодар: Кубанский гос. ун-т, 2018. 89 с.

Учебно-методические материалы для самостоятельной работы обучающихся из числа инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья (ОВЗ) предоставляются в формах, адаптированных к ограничениям их здоровья и восприятия информации:

Для лиц с нарушениями зрения:

- в печатной форме увеличенным шрифтом,
- в форме электронного документа.

Для лиц с нарушениями слуха:

- в печатной форме,
- в форме электронного документа.

Для лиц с нарушениями опорно-двигательного аппарата:

- в печатной форме,
- в форме электронного документа.

Данный перечень может быть конкретизирован в зависимости от контингента обучающихся.

3. Образовательные технологии.

В соответствии с требованиями ФГОС ВО реализация компетентного подхода предусматривает использование в учебном процессе активных и интерактивных форм проведения занятий.

Организация изучения материала курса осуществляется на основе системно-деятельностного подхода и поэтапного формирования умственных действий. Лекции и лабораторные занятия способствуют формированию у студентов базовых знаний, основных мыслительных операций, развитию логики. Лекции носят мотивационно-познавательный характер; лабораторные занятия являются самостоятельными и имеют проблемно-поисковый характер. При выполнении лабораторных работ реализуется творческая деятельность студента, развивается коммуникативная способность, развиваются навыки аргументированно выражать свои мысли и навыки экспериментальной работы.

Для повышения эффективности учебного процесса используются следующие образовательные технологии: информационно-развивающие технологии, направленные на формирование системы знаний, запоминание и свободное оперирование ими; метод проблемного изложения материала. Для успешного освоения дисциплины студентам необходимо овладеть навыками проведения поиска необходимой научной информации в фондах библиотеки. Для закрепления полученных теоретических знаний и практических навыков и с целью профессиональной ориентации предусмотрены семинары-экскурсии на предприятиях города.

При выполнении лабораторных работ и во время самостоятельной работы студенты проводят разбор практических задач как самостоятельно, так и решают проблемные ситуации в составе малых групп.

Для инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья реализуются индивидуальные образовательные технологии, которые позволяют полностью индивидуализировать содержание, методы и темпы учебной деятельности инвалида, вносить вовремя необходимые коррективы, как в деятельность студента-инвалида, так и в деятельность преподавателя.

Для лиц с ограниченными возможностями здоровья предусмотрена организация консультаций с использованием электронной почты.

Семестр	Вид занятий	Используемые интерактивные образовательные технологии	Количество часов
4	ЛР	Беседы, разбор ситуаций, разбор творческих заданий, работа в малых группах	22
5	ЛР	Беседы, разбор ситуаций, разбор творческих заданий, работа в малых группах	18
<i>Итого</i>			40

4. Оценочные средства для текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации.

4.1 Фонд оценочных средств для проведения текущего контроля.

Примерный перечень вопросов, обсуждаемых при защитах лабораторных работ, и для подготовки к коллоквиуму по разделу «Потенциометрические методы анализа и исследования»:

1. Классификация электрохимических методов анализа.
2. Понятие о полупроницаемой мембране как важнейшей составной части ионселективного электрода. Причины возникновения диффузионного потенциала.
3. Электроды сравнения, их характеристики и особенности применения в ЭХМА.
4. Основные характеристики ИСЭ. Способы определения коэффициентов селективности ИСЭ. Определение предела обнаружения.
5. Классификация ИСЭ. Характеристика первичных ИСЭ. Характеристика ИСЭ с жидкими мембранами. Характеристика сенсibilизированных ионоселективных электродов (газочувствительных, ферментативных). Фторид-селективный электрод, его особенности и применение.
6. Техника эксперимента при работе с ИСЭ. Факторы, влияющие на правильность определений при использовании ИСЭ.
7. Погрешность ионометрических определений.

Примерный перечень вопросов для защиты лабораторных работ по разделу «Вольтамперометрические методы анализа и исследования»

1. Понятие о поляризации электрода.
2. Механизм концентрационной поляризации.
3. Уравнение концентрационной поляризации для случая твердого электрода.
4. Свойства предельного тока.
5. Уравнение концентрационной поляризации для случая образования амальгам.
6. Перенапряжение. Общие положения. Перенапряжение выделения водорода. Теории, объясняющие возникновение перенапряжения выделения водорода.
7. Предельный ток на РКЭ. Уравнение Ильковича, его анализ и применение.
8. Обратимые и необратимые электродные процессы.
9. Типы индикаторных электродов, используемые в вольтамперометрии.
10. Обоснование выбора ячейки при проведении вольтамперометрических исследованиях.

В разделе «Способы расчета концентрации в потенциометрическом анализе» для оценки знаний, умений, навыков, характеризующих этапы формирования компетенций в процессе освоения образовательной программы, предусмотрено выполнение *творческого задания*, целью которого является на основе полученных теоретических знаний провести обоснованный выбор способа расчета концентрации определяемого компонента в объекте (по заданию преподавателя). При выполнении этого вида работы студент самостоятельно проводит поиск методики определения компонента, планирует эксперимент, получает

экспериментальные данные и проводит расчеты. Защита результатов творческого задания проводится в группе в форме устного доклада.

Примеры тем творческого задания: - определение фторид-ионов в минеральных водах; - определение меди в винах; - определение кальция в модельных смесях методом многократных добавок.

Критерии выставления оценок при проведении текущего контроля успеваемости – коллоквиум:

оценка «отлично»: глубокие исчерпывающие знания материала, логически последовательные, полные, правильные и конкретные ответы на вопросы билета; использование в необходимой мере в ответах терминологии дисциплины, представленной в рекомендуемых учебных пособиях и дополнительной литературе;

оценка «хорошо»: твёрдые и достаточно полные знания материала, последовательные, правильные, конкретные ответы на поставленные вопросы, могут быть допущены несущественные недочеты в ответах и незначительные нарушения логики изложения материала;

оценка «удовлетворительно»: знание и понимание основных материала, наличие несущественных ошибок (не более 50%) при неспособности их последовательного и логического изложения, вызывает затруднение использование терминологии дисциплины;

оценка «неудовлетворительно»: непонимание сущности вопросов, грубые существенные ошибки в ответе, отсутствие способности к письменному изложению материала.

4.2 Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации.

Перечень вопросов к экзамену по дисциплине:

- 1.Классификация электрохимических методов анализа.
2. Понятие о полупроницаемой мембране как важнейшей составной части ионселективного электрода. Причины возникновения диффузионного потенциала.
- 3.Электроды сравнения, их характеристики и особенности применения в ЭХМА.
4. Основные характеристики ИСЭ. Способы определения коэффициентов селективности ИСЭ. Определение предела обнаружения.
5. Классификация ИСЭ. Характеристика первичных ИСЭ. Характеристика ИСЭ с жидкими мембранами. Характеристика сенсibilизированных ионселективных электродов. (газочувствительных, ферментативных). Фторид-селективный электрод, его особенности и применение.
6. Техника эксперимента при работе с ИСЭ. Факторы, влияющие на правильность определений при использовании ИСЭ.
7. Погрешность ионометрических определений.
8. Интерпретация результатов потенциометрических измерений с ИСЭ (методы градуировочного графика, стандартной добавки, многократных добавок).
9. Общая характеристика метода потенциометрического титрования. Метод Грана в потенциометрическом титровании. Различные типы индикаторных электродов при потенциометрическом титровании.
10. Метод потенциометрического кислотно-основного титрования. Индикаторные электроды, используемые при проведении кислотно-основного потенциометрического титрования. Общая характеристика стеклянного рН-метрического электрода. Причины возникновения потенциала асимметрии стеклянного рН-электрода и способы его устранения.
11. Метод потенциометрического осадительного титрования.
12. Роль потенциометрии в мониторинге окружающей среды.
- 13.Понятие о поляризации
14. Механизм концентрационной поляризации.

15. Уравнение концентрационной поляризации для случая твердого электрода.
16. Свойства предельного тока.
17. Уравнение концентрационной поляризации для случая образования амальгам.
18. Теория конвективной диффузии.
19. Перенапряжение. Общие положения. Перенапряжение выделения водорода. Теории, объясняющие возникновение перенапряжения выделения водорода.
20. Классическая полярография. Общий вид и характеристика вольтамперной кривой в классической полярографии. Влияние процесса выделения кислорода, растворенного в электролите, на поляризационную кривую.
21. Предельный ток на РКЭ. Уравнение Ильковича, его анализ и применение.
22. Обратимые и необратимые электродные процессы.
23. Полярографические максимумы.
24. Осцилографическая полярография.
25. Квадратноволновая переменноточковая полярография.
26. Инверсионный вольтамперометрический анализ.
27. Синусоидальная переменноточковая полярография.
28. Импульсная полярография.
29. Индикаторные электроды в вольтамперометрии.
30. Обоснование выбора ячейки в методе вольтамперометрии.
31. Применение полярографии при изучении комплексных соединений, структуры органических соединений, явления таутомерии органических соединений.
32. Принципы амперометрического титрования.
33. Кривые амперометрического титрования.
34. Приложение метода амперометрического титрования (определение ПР осадка, определение констант нестойкости комплексных ионов).

Критерии оценки по промежуточной аттестации

а) вид промежуточной аттестации – зачет

оценка «зачтено»: студент владеет теоретическими знаниями по всем разделам дисциплины, обладает практическими навыками проведения экспериментов, возможно, допускает незначительные ошибки; студент умеет правильно объяснять причины процессов и явлений, иллюстрируя ответ примерами.

оценка «не зачтено»: материал не усвоен вовсе или усвоен частично, студент затрудняется привести примеры по разделам дисциплины, показывает ограниченный объем знаний программного материала, не показывает навыков экспериментальной работы.

б) вид промежуточной аттестации – экзамен

Критерии оценивания результатов обучения			
Оценка			
Неудовлетворитель но	Удовлетворительно	Хорошо	Отлично
2	3	4	5

ответ обнаруживает незнание основного содержания учебного материала	ответ полный, но при этом допущена существенная ошибка или ответ неполный, несвязный, не проявляются умения применять теоретические знания при решении практических проблем	ответ полный и правильный на основе изученных теорий, материал изложен в определённой логической последовательности, при этом допускаются несущественные ошибки в ответах на теоретические вопросы	ответ полный, правильный, самостоятельный, материал изложен в определённой логической последовательности демонстрируется многосторонность подходов, многоаспектность обсуждения проблемы, умение аргументировать собственную точку зрения, находить пути решения познавательных задач.
---	---	--	--

Оценочные средства для инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья выбираются с учетом их индивидуальных психофизических особенностей.

– при необходимости инвалидам и лицам с ограниченными возможностями здоровья предоставляется дополнительное время для подготовки ответа на экзамене;

– при проведении процедуры оценивания результатов обучения инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья предусматривается использование технических средств, необходимых им в связи с их индивидуальными особенностями;

– при необходимости для обучающихся с ограниченными возможностями здоровья и инвалидов процедура оценивания результатов обучения по дисциплине может проводиться в несколько этапов.

Процедура оценивания результатов обучения инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья по дисциплине (модулю) предусматривает предоставление информации в формах, адаптированных к ограничениям их здоровья и восприятия информации:

Для лиц с нарушениями зрения:

- в печатной форме увеличенным шрифтом,
- в форме электронного документа.

Для лиц с нарушениями слуха:

- в печатной форме,
- в форме электронного документа.

Для лиц с нарушениями опорно-двигательного аппарата:

- в печатной форме,
- в форме электронного документа.

Данный перечень может быть конкретизирован в зависимости от контингента обучающихся.

5. Перечень основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения дисциплины (модуля).

5.1 Основная литература:

1 Будников, Г.К. Основы современного электрохимического анализа: Учеб. Пособие для студентов вузов / Г.К. Будников, В.Н. Майстренко, М.Р. Вяселев. – М.: «Мир» БИНОМ. Лаборатория знаний. – 2003. – 592с.

2 Электроаналитические методы. Теория и практика / А.М. Бонд и др.; под ред. Ф. Шольц; пер. с англ. под ред. В.Н. Майстренко. – М.: БИНОМ. Лаборатория знаний. – 2006. – 326с.

3 Кристиан, Г. Аналитическая химия: в 2т. Т. 2 / Г. Кристиан; пер. с англ. А.В. Гармаша и др. – М.: БИНОМ. Лаборатория знаний. – 2009. – 504с.

4 Объекты окружающей среды и их аналитический контроль в 2-х томах / под ред. Т.Н. Шеховцовой. . – Краснодар: Арт- Офис. – 2007.

5 Будников, Г.К. Модифицированные электроды для вольтамперометрии в химии, биологии и медицине [Электронный ресурс] / Г.К. Будников, Г.А. Евтюгин, В.Н. Майстренко. — Электрон. дан. — Москва : Издательство "Лаборатория знаний", 2015. — 419 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/90273>.

6 Белюстин, А.А. Потенциометрия: физико-химические основы и применения [Электронный ресурс] : учеб. пособие — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2015. — 336 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/60646> .

5.2 Дополнительная литература:

1. Аналитическая химия: учебник для студентов вузов в 3т. Т. 1 : Методы идентификации и определения веществ / под ред. Л.Н. Москвина. – М.: Академия. – 2008. – 575с.

2. Аналитическая химия: учебник для студентов вузов в 3т. Т. 2 : Методы разделения веществ и гибридные методы анализа / под ред. Л.Н. Москвина. – М.: Академия. – 2008. – 300с.

3. Дамаскин, Б.Б. Электрохимия [Электронный ресурс] : учеб. пособие / Б.Б. Дамаскин, О.А. Петрий, Г.А. Цирлина. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2015. — 672 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/58166> .

4. Хенце Г., Полярография и вольтамперометрия. Теоретические основы и аналитическая практика [Электронный ресурс] : учеб. пособие — Электрон. дан. — Москва : Издательство "Лаборатория знаний", 2017. — 287 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/94136> .

Для освоения дисциплины инвалидами и лицами с ограниченными возможностями здоровья имеются издания в электронном виде в электронно-библиотечных системах «Лань», «Университетская библиотека онлайн» и «Юрайт».

5.3. Периодические издания:

Российские журналы

1. «Журнал аналитической химии»
2. «Заводская лаборатория. Диагностика материалов»
3. «Аналитика и контроль»
4. Реферативные журналы (РЖХ)

6. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимых для освоения дисциплины (модуля).

1. Электронный каталог Научной библиотеки КубГУ
2. Коллекция журналов издательства Elsevier на портале ScienceDirect, сайт www.sciencedirect.com
3. Scopus - мультидисциплинарная реферативная база данных, сайт www.scopus.com

7. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины (модуля).

Успешное освоение дисциплины предполагает активное, творческое участие студента во всех видах аудиторных занятий, а также планомерную повседневную самостоятельную работу.

Общие рекомендации

Изучение дисциплины следует начинать с проработки рабочей программы, особое внимание уделяя целям и задачам, структуре и содержанию курса.

Работа с конспектом лекций

Просмотрите конспект сразу после занятий, отметьте материал конспекта лекций, который вызывает затруднения для понимания. Попытайтесь найти ответы на затруднительные вопросы, используя рекомендуемую литературу. Если самостоятельно не удалось разобраться в материале, сформулируйте вопросы и обратитесь за помощью к преподавателю на консультации или ближайшей лекции.

Регулярно отводите время для повторения пройденного материала, проверяя свои знания, умения и навыки по контрольным вопросам.

Выполнение лабораторных работ

На занятии получите у преподавателя график выполнения лабораторных работ. Обзавайтесь всем необходимым методическим обеспечением.

Перед посещением лаборатории изучите теорию вопроса, предполагаемого к исследованию, ознакомьтесь с руководством по соответствующей работе и подготовьте протокол проведения работы, в который занесите:

- название работы;
- заготовки таблиц для заполнения экспериментальными данными наблюдений;
- уравнения химических реакций превращений, которые будут осуществлены при выполнении эксперимента;
- расчетные формулы.

Оформление отчетов должно проводиться после окончания работы в лаборатории.

Для подготовки к защите отчета следует проанализировать экспериментальные результаты, сопоставить их с известными теоретическими положениями или справочными данными, обобщить результаты исследований в виде выводов по работе, подготовить ответы на вопросы, приводимые в методических указаниях к выполнению лабораторных работ.

В освоении дисциплины инвалидами и лицами с ограниченными возможностями здоровья большое значение имеет индивидуальная учебная работа (консультации) – дополнительное разъяснение учебного материала.

Индивидуальные консультации по предмету являются важным фактором, способствующим индивидуализации обучения и установлению воспитательного контакта между преподавателем и обучающимся инвалидом или лицом с ограниченными возможностями здоровья.

8. Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине (модулю).

8.1 Перечень информационных технологий.

консультирование и предварительная проверка работ посредством электронной почты.

8.2 Перечень необходимого программного обеспечения.

компьютерные программы и экспертные системы – Microsoft Office Professional Plus Microsoft Windows, «Excel».

8.3 Перечень информационных справочных систем:

Электронная библиотечная система eLIBRARY.RU (<http://www.elibrary.ru/>)

9. Материально-техническая база, необходимая для осуществления образовательного процесса по дисциплине (модулю)

№	Вид работ	Материально-техническое обеспечение дисциплины (модуля) и оснащенность
1.	Лекционные занятия	Аудитория, оснащенная презентационной техникой (проектор, экран, компьютер/ноутбук) и соответствующим программным обеспечением (ПО); доской меловой; демонстрационные материалы (ионселективные электроды, различного типа вольтамперометрические электроды) (ауд. 252с)
2.	Лабораторные занятия	Лаборатория, укомплектованная специализированной мебелью и лабораторным оборудованием (техническими средствами обучения): анализатор жидкости рН-метр-иономер Эксперт-001 и набор ионселективных электродов; рН-метр-иономер Экотест-120; магнитные мешалки (напримерLekiMS1); весы аналитические ВЛР-200, 2 класса точности; вольтамперометрический анализатор ВА-5 с датчиком ВЭД; вольтамперометрический анализатор Экотест-ВА; электроплитки марки «Мечта», модель 111Ч/212Ч или другие с аналогичными характеристиками (ауд.242с, 252с)
3.	Групповые (индивидуальные) консультации	Аудитория (кабинет), оснащенная мебелью, доской меловой (ауд.242с, 252с)
4.	Текущий контроль, промежуточная аттестация	Аудитория (кабинет), оснащенная мебелью, доской меловой (ауд.242с, 252с)
5.	Самостоятельная работа	Кабинет для самостоятельной работы, оснащенный компьютерной техникой с возможностью подключения к сети «Интернет», и обеспеченный доступом в электронную информационно-образовательную среду университета.