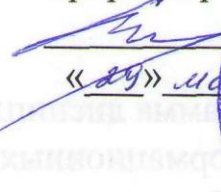


Министерство образования и науки Российской Федерации
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Кубанский государственный университет»
Факультет Химии и высоких технологий

УТВЕРЖДАЮ

Проректор по учебной работе,
качеству образования – первый
проректор


« 29 » марта 2015 г.


**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)
Б1.В.ДВ.08.01 «ОСНОВЫ ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИХ
МЕТОДОВ АНАЛИЗА»**

Направление подготовки/специальность	04.03.01 Химия
Направленность (профиль) / специализация	Аналитическая химия
Программа подготовки	прикладная
Форма обучения	очная
Квалификация (степень) выпускника	бакалавр

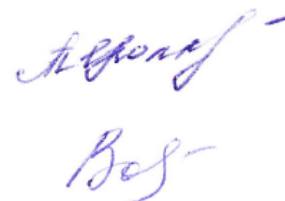
Краснодар 2015

Рабочая программа дисциплины «Основы электрохимических методов анализа» 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 «Основы электрохимических методов анализа» утверждена на заседании кафедры аналитической химии
протокол № 9 «24» апреля 2015г.

Заведующий кафедрой (разработчика) Темердашев З.А.



Рабочая программа обсуждена на заседании кафедры аналитической химии
протокол № 9 «24» апреля 2015г.

Заведующий кафедрой (выпускающей) Темердашев З.А.



Утверждена на заседании учебно-методической комиссии факультета
Химии и высоких технологий
протокол № 5 «28» апреля 2015г.

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 потенциометрических методов исследования,
- овладеть практическими навыками вольтамперометрических методов исследования.

1.3 Место дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы.

Дисциплина Б1.В.ДВ 08.01 «Основы электрохимических методов анализа» 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, прикладной химический анализ.

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	способностью 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 содержания компонентов в объектах окружающей среды	навыками практического применения современных аналитических методов к анализу объектов окружающей среды
2.	ПК-1	способностью выполнять	природу и особенности	провести анализ состояния вопроса, используя	владеть

№ п.п.	Индекс компетенции	Содержание компетенции (или её части)	В результате изучения учебной дисциплины обучающиеся должны		
			знать	уметь	владеть
		стандартные операции по предлагаемым методикам	формированы аналитическо-го сигнала в различных электрохимических методах анализа	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	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 6 зач.ед. (216 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	СРС
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 методов исследования и анализа	Общие вопросы электрохимических методов исследования и анализа. Классификация электрохимических методов анализа.	УО
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-	К

		основного, осаждения, окисления-восстановления, комплексообразования).	
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.	Отчет по ЛР
2.	Потенциометрическое определение сульфат-ионов в водах с Pb-селективным электродом	Отчет по ЛР
3.	Потенциометрическое определение фторид-ионов в зубной пасте с помощью фторид-селективного электрода	Отчет по ЛР
4.	Ионометрическое определение кальция в молоке.	Отчет по ЛР
5.	Определение концентрации X-ионов методом добавок с использованием ИСЭ.	Отчет по ЛР
6.	Изучение зависимости аналитического сигнала от различных параметров в методе ИВА	Отчет по ЛР
7.	Инверсионно-вольтамперометрическое определение тяжелых металлов на вращающемся стеклоуглеродном электроде методом градуировочного графика	Отчет по ЛР
8.	Инверсионно-вольтамперометрическое. определение тяжелых металлов на вращающемся стеклоуглеродном электроде методом стандартной добавки	Отчет по ЛР
9.	Инверсионно-вольтамперометрическое определение тяжелых металлов в природных и питьевых водах	Отчет по 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., 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
5	ЛР	Беседы, разбор ситуаций, разбор творческих заданий, работа в малых группах	18
<i>Итого</i>			18

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

4.1 Фонд оценочных средств для проведения текущего контроля.

4.1.1 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 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.

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

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.

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).

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.

Автоматизация метода ВА.

Типы индикаторных электродов, используемых в вольтамперометрии

Особенности пробоподготовки объектов окружающей среды для целей вольтамперометрического анализа.

Критерии выставления оценок при проведении коллоквиума:

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

оценка «хорошо»: твёрдые и достаточно полные знания всего программного материала, последовательные, правильные, конкретные ответы на поставленные вопросы при свободном реагировании на замечания по отдельным вопросам;

оценка «удовлетворительно»: знание и понимание основных вопросов программы, наличие несущественных ошибок (не более 50%) при неспособности их самостоятельной корректировки;

оценка «неудовлетворительно»: непонимание сущности излагаемых вопросов, грубые существенные ошибки в ответе, неуверенные и неточные ответы на дополнительные вопросы преподавателя.

4.1.3 Расчетные задания (творческая работа) по теме «Способы расчета концентрации в потенциометрическом анализе». При выполнении творческого задания студенты, используя экспериментальные данные, полученные при выполнении лабораторных работ, составляют расчетные задачи и приводят способы их решения.

Критерии оценки расчетного задания:

оценка «зачтено»: студент владеет теоретическими знаниями по разделам дисциплины, возможно, допускает незначительные ошибки; умеет правильно выбирать и использовать различные способы расчета концентрации компонента, обладает практическими навыками проведения экспериментов,

оценка «не зачтено»: материал не усвоен вовсе или усвоен частично, студент затрудняется провести выбор способа расчета концентрации, показывает ограниченный объем знаний программного материала, не показывает навыков экспериментальной работы.

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 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.
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. Осциллографическая 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 определенной логической последовательности, при этом допускаются несущественные ошибки в ответах на теоретические вопросы	ответ полный, правильный, самостоятельный, материал изложен в определенной 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 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 Объекты окружающей среды и их аналитический контроль в 2-х томах / под ред. Т.Н. Шеховцовой. . – Краснодар: Арт- Офис. – 2007.

4 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>.

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

5.2 Дополнительная литература:

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

2. 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>.

3.Аналитическая химия: учебник для студентов вузов в 3т. / под ред. Л.Н. Москвина. – М.: Академия. – 2008.

5.3. Периодические издания:

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. Обзаведитесь 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, расчетная компьютерная программа «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	Лекционная аудитория, оснащенная презентационной техникой (проектор, экран, компьютер/ноутбук) и соответствующим программным обеспечением (ПО); демонстрационные материалы (ионселективные электроды, различного типа вольтамперометрические электроды) (ауд. 425с)
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.252с, 242с)
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», программой экранного увеличения и обеспеченный доступом в электронную информационно-образовательную среду университета.