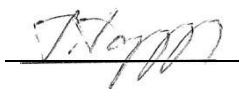


МИНОБРНАУКИ РОССИИ
ФГБОУ ВО «БАШКИРСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»
ХИМИЧЕСКИЙ ФАКУЛЬТЕТ

Утверждено:
на заседании кафедры АХ протокол
от «17» января 2022 г. № 8

Согласовано:
Председатель УМК химического факультета

Зав. кафедрой  /Майстренко В.Н.

 /Гарифуллина Г.Г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

дисциплина Аналитическая химия и физико-химические методы

Базовая часть


программа бакалавриата

Направление подготовки (специальность)
18.03.01 «Химическая технология»

Направленность (профиль) подготовки
Технология и переработка полимеров

Квалификация
Бакалавр

Разработчик (составитель)
к.х.н., доцент

 / Яркаева Ю.А.

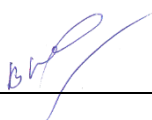
Дата приема 2022 г.

Уфа 2022 г.

Составитель: к.х.н., доцент Яркаева Ю.А.

Рабочая программа дисциплины утверждена на заседании кафедры аналитической химии
протокол от «17» января 2022 г. № 8

Заведующий кафедрой


_____ / Майстренко В.Н.

Список документов и материалов

1. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине, соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы	4
2. Цель и место дисциплины в структуре образовательной программы	5
3. Содержание рабочей программы (объем дисциплины, типы и виды учебных занятий, учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы обучающихся)	5
4. Фонд оценочных средств по дисциплине	6
4.1. Перечень компетенций с указанием этапов их формирования в процессе освоения образовательной программы. Описание показателей и критериев оценивания компетенций на различных этапах их формирования, описание шкал оценивания	6
4.2. Типовые контрольные задания или иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций в процессе освоения образовательной программы. Методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций	10
4.3. Рейтинг-план дисциплины	11
5. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины	16
5.1. Перечень основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения дисциплины	16
5.2. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет» и программного обеспечения, необходимых для освоения дисциплины	16
6. Материально-техническая база, необходимая для осуществления образовательного процесса по дисциплине	17

1. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине, соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы

В результате освоения образовательной программы обучающийся должен овладеть следующими результатами обучения по дисциплине:

Наименование категории (группы) универсальных компетенций	Код и наименование универсальной компетенции (УК)	Код и наименование индикатора достижения универсальной компетенции (ИУК)	Результаты обучения по дисциплине
Профессиональная методология	ОПК-2 Способен использовать математические, физические, физико-химические, химические методы для решения задач профессиональной деятельности	ОПК-2.1 Знает теоретические основы базовых физических, математических и химических дисциплин	Знает: теоретические основы базовых физических, математических и химических дисциплин
		ОПК-2.2 Умеет применять знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы	Умеет: Применять знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы
		ОПК-2.3 Владеет методами проведения физических измерений, методами корректной оценки погрешностей при проведении физического эксперимента; теоретическими методами описания свойств простых и сложных веществ на основе электронного строения их атомов и положения в периодической системе химических элементов, экспериментальными методами определения физико-химических свойств веществ и математическими моделями их описания; навыками работы с учебной литературой, основной терминологией и понятийным аппаратом базовых математических и естественнонаучных дисциплин	Владеет: методами проведения физических измерений, методами корректной оценки погрешностей при проведении физического эксперимента; теоретическими методами описания свойств простых и сложных веществ на основе электронного строения их атомов и положения в периодической системе химических элементов, экспериментальными методами определения физико-химических свойств веществ и математическими моделями их описания; навыками работы с учебной литературой, основной терминологией и понятийным аппаратом базовых математических и естественнонаучных дисциплин
		ОПК-5.2 Умеет проводить экспериментальные исследования и испытания по заданной методике	Умеет: проводить экспериментальные исследования и испытания по заданной методике
		ОПК-5.3 Владеет базовыми навыками проведения эксперимента и оформления его результатов	Владеет базовыми навыками проведения эксперимента и оформления его результатов
		ПК-10 способностью проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа	ПК-10.1 Знает основные методики анализа сырья, материалов и готовой продукции и оценку из результатов. ПК-10.2 Умеет выполнять основные операции выполняемые при синтезе и анализе химических соединений ПК-10.3 Владеет навыками выполнения стандартных операций по предлагаемым методикам
Тип задач профессиональной деятельности: технологический			

2. Цель и место дисциплины в структуре образовательной программы

Дисциплина «*Аналитическая химия и физико-химические методы*» относится к базовой части.

Дисциплина изучается на 2 курсе.

Цель изучения дисциплины: получение студентами основ теоретических знаний по ключевым разделам аналитической химии и приобретение навыков выполнения лабораторных работ, необходимых для осуществления профессиональной деятельности.

Для освоения дисциплины необходимы компетенции, сформированные в рамках изучения следующих дисциплин:

- Неорганическая химия
- Общая химия
- Введение в специальность

3. Содержание рабочей программы (объем дисциплины, типы и виды учебных занятий, учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы обучающихся)

Содержание рабочей программы представлено в Приложении № 1.

4. Фонд оценочных средств по дисциплине

4.1. Перечень компетенций с указанием этапов их формирования в процессе освоения образовательной программы. Описание показателей и критериев оценивания компетенций на различных этапах их формирования, описание шкал оценивания Формы контроля: зачет, экзамен.

Код и формулировка компетенции **ОПК-2** Способен использовать математические, физические, физико-химические, химические методы для решения задач профессиональной деятельности

Код и наименование индикатора достижения компетенции	Результаты обучения по дисциплине	Критерии оценивания результатов обучения			
		2 («Неудовлетворительно»)	3 («Удовлетворительно»)	4 («Хорошо»)	5 («Отлично»)
ОПК-2.1. Знает теоретические основы базовых физических, математических и химических дисциплин	Знает: теоретические основы базовых физических, математических и химических дисциплин	Не знает	Имеет представление о содержании отдельных химических дисциплин, знает терминологию, основные законы физики и химии, но допускает неточности в формулировках	Имеет хорошие знания основных учебных курсов по химии, знает терминологию, основные законы и понимает суть общих закономерностей, изучаемых в рамках базовых физических и химических дисциплин	Имеет четкое, целостное представление о содержании теоретических основ базовых физических, математических и химических дисциплин
ОПК-2.2. Умеет применять знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы	Умеет: Применять знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы	Не умеет	Демонстрирует неполное умение применять знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы	Демонстрирует хорошее умение применять знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы	Умеет применять знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы для решения задач профессиональной деятельности
ОПК-2.3 Владеет методами проведения физических измерений, методами корректной оценки погрешностей при проведении физического эксперимента;	Владеет: методами проведения физических измерений, методами корректной оценки погрешностей при проведении физического эксперимента	Не владеет	Владеет некоторыми методами проведения физических измерений, методами корректной оценки погрешностей при	Хорошо владеет методами проведения физических измерений, методами корректной оценки погрешностей при проведении физического эксперимента;	Владеет способностью самостоятельно использовать методы проведения физических измерений, методы корректной оценки погрешностей при проведении физического эксперимента

теоретическими методами описания свойств простых и сложных веществ на основе электронного строения их атомов и положения в периодической системе химических элементов, экспериментальными и методами определения физико-химических свойств веществ и математическими моделями их описания; навыками работы с учебной литературой, основной терминологией и понятийным аппаратом базовых математических и естественнонаучных дисциплин	эксперимента; теоретическими методами описания свойств простых и сложных веществ на основе электронного строения их атомов и положения в периодической системе химических элементов, экспериментальными методами определения физико-химических свойств веществ и математическими моделями их описания; навыками работы с учебной литературой, основной терминологией и понятийным аппаратом базовых математических и естественнонаучных дисциплин		проведении физического эксперимента; теоретическим и методами описания свойств простых и сложных веществ на основе электронного строения их атомов и положения в периодической системе химических элементов, экспериментальными методами определения физико-химических свойств веществ и математическими моделями их описания	теоретическими методами описания свойств простых и сложных веществ на основе электронного строения их атомов и положения в периодической системе химических элементов, экспериментальными методами определения физико-химических свойств веществ и математическими моделями их описания; навыками работы с учебной литературой, основной терминологией и понятийным аппаратом базовых математических и естественнонаучных дисциплин	эксперимента; теоретические методы описания свойств простых и сложных веществ на основе электронного строения их атомов и положения в периодической системе химических элементов, экспериментальные методы определения физико-химических свойств веществ и математические модели их описания; навыки работы с учебной литературой, основную терминологию и понятийный аппарат базовых математических и естественнонаучных дисциплин
---	---	--	---	---	---

Код и формулировка компетенции **ПК-10** способностью проводить анализ сырья, материалов и готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа

Код и наименование индикатора достижения компетенции	Результаты обучения по дисциплине	Критерии оценивания результатов обучения			
		2 («Неудовлетворительно»)	3 («Удовлетворительно»)	4 («Хорошо»)	5 («Отлично»)
ПК-10.1 Знает основные методики анализа сырья, материалов и готовой продукции и оценку из результатов.	Знает: Основные методики анализа сырья, материалов и готовой продукции и оценку из результатов.	Не знает	Неполные представления об основных методиках анализа сырья, материалов и готовой продукции и оценку из результатов.	Сформированные, но содержащие отдельные пробелы представления об основных методиках анализа сырья, материалов и готовой продукции и оценку из результатов.	Имеет четкое, целостное знание основных методик анализа сырья, материалов и готовой продукции и оценки их результатов
ПК-10.2 Умеет выполнять основные операции выполняемые при	Умеет: выполнять основные операции выполняемые при	Не умеет	В целом успешное, но не систематическ	В целом успешное умение выполнять стандартные операции	В полной мере умеет выполнять основные операции, выполняемые при

синтезе и анализе химических соединений	синтезе и анализе химических соединений		ое умение выполнять стандартные операции выполняемые при синтезе и анализе химических соединений	выполняемые при синтезе и анализе химических соединений	синтезе и анализе химических соединений
ПК-10.3 Владеет навыками выполнения стандартных операций по предлагаемым методикам	Владеет: навыками выполнения стандартных операций по предлагаемым методикам	Не владеет	Владение навыками работы на стандартном оборудовании по предлагаемым методикам	В целом успешное, но содержащее отдельные пробелы владение навыками выполнения стандартных операций по предлагаемым методикам	Показывает уверенное владение навыками выполнения стандартных операций по предлагаемым методикам

Форма контроля: зачет, курсовая работа.

Код и формулировка компетенции **ОПК-2** Способен использовать математические, физические, физико-химические, химические методы для решения задач профессиональной деятельности

Код и наименование индикатора достижения компетенции	Результаты обучения по дисциплине	Критерии оценивания результатов обучения	
		Не зачтено	Зачтено
ОПК-2.1. Знает теоретические основы базовых физических, математических и химических дисциплин	Знает: теоретические основы базовых физических, математических и химических дисциплин	Не знает	Имеет четкое, целостное представление о содержании теоретических основ базовых физических, математических и химических дисциплин
ОПК-2.2. Умеет применять знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы	Умеет: Применять знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы	Не умеет	Умеет применять знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы для решения задач профессиональной деятельности
ОПК-2.3 Владеет методами проведения физических измерений, методами корректной оценки погрешностей при проведении физического эксперимента; теоретическими методами описания свойств простых и сложных веществ на основе электронного строения их атомов и положения в периодической системе химических элементов, экспериментальными методами определения физико-химических свойств веществ и математическими моделями их описания; навыками работы с учебной литературой, основной терминологией и понятийным аппаратом базовых математических и естественнонаучных дисциплин	Владеет: методами проведения физических измерений, методами корректной оценки погрешностей при проведении физического эксперимента; теоретическими методами описания свойств простых и сложных веществ на основе электронного строения их атомов и положения в периодической системе химических элементов, экспериментальными методами определения физико-химических свойств веществ и математическими моделями их описания; навыками работы с учебной литературой, основной терминологией и понятийным аппаратом базовых математических и естественнонаучных дисциплин	Не владеет	Владеет способностью самостоятельно использовать методы проведения физических измерений, методы корректной оценки погрешностей при проведении физического эксперимента; теоретические методы описания свойств простых и сложных веществ на основе электронного строения их атомов и положения в периодической системе химических элементов, экспериментальные методы определения физико-химических свойств веществ и математические модели их описания; навыки работы с учебной литературой, основную терминологию и понятийный аппарат базовых математических и естественнонаучных дисциплин

Код и формулировка компетенции **ПК-10** способностью проводить анализ сырья, материалов и

готовой продукции, осуществлять оценку результатов анализа

Код и наименование индикатора достижения компетенции	Результаты обучения по дисциплине	Критерии оценивания результатов обучения	
		Не зачтено	Зачтено
ПК-10.1 Знает основные методики анализа сырья, материалов и готовой продукции и оценку из результатов.	Знает: Основные методики анализа сырья, материалов и готовой продукции и оценку из результатов.	Не знает	Имеет четкое, целостное знание основных методик анализа сырья, материалов и готовой продукции и оценки их результатов
ПК-10.2 Умеет выполнять основные операции выполняемые при синтезе и анализе химических соединений	Умеет: выполнять основные операции выполняемые при синтезе и анализе химических соединений	Не умеет	В полной мере умеет выполнять основные операции, выполняемые при синтезе и анализе химических соединений
ПК-10.3 Владеет навыками выполнения стандартных операций по предлагаемым методикам	Владеет: навыками выполнения стандартных операций по предлагаемым методикам	Не владеет	Показывает уверенное владение навыками выполнения стандартных операций по предлагаемым методикам

Критериями оценивания являются баллы, которые выставляются преподавателем за виды деятельности (оценочные средства) по итогам изучения модулей (разделов дисциплины), перечисленных в рейтинг-плане дисциплины (текущий контроль – максимум 40 баллов; рубежный контроль – максимум 30 баллов, поощрительные баллы – максимум 10).

Шкалы оценивания:

от 45 до 59 баллов – «удовлетворительно»;

от 60 до 79 баллов – «хорошо»;

от 80 баллов – «отлично».

4.2. Типовые контрольные задания или иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций в процессе освоения образовательной программы. Методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций

Код и наименование индикатора достижения компетенции	Результаты обучения по дисциплине	Оценочные средства
ОПК-2.1 Знает теоретические основы базовых физических, математических и химических дисциплин	Знает: теоретические основы базовых физических, математических и химических дисциплин	Аудиторная работа, Контрольная работа, тестовый контроль, коллоквиум
ОПК-2.2 Умеет применять знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы	Умеет: Применять знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы	Аудиторная работа, Контрольная работа, тестовый контроль, коллоквиум
ОПК-2.3 Владеет методами проведения физических измерений, методами корректной оценки погрешностей при проведении физического эксперимента; теоретическими методами описания свойств простых и сложных веществ на основе электронного строения их атомов и положения в периодической системе химических элементов, экспериментальными методами	Владеет: методами проведения физических измерений, методами корректной оценки погрешностей при проведении физического эксперимента; теоретическими методами описания свойств простых и сложных веществ на основе электронного строения их атомов и положения в периодической системе химических элементов, экспериментальными методами	Аудиторная работа, Контрольная работа, тестовый контроль, коллоквиум

определения физико-химических свойств веществ и математическими моделями их описания; навыками работы с учебной литературой, основной терминологией и понятийным аппаратом базовых математических и естественнонаучных дисциплин	определения физико-химических свойств веществ и математическими моделями их описания; навыками работы с учебной литературой, основной терминологией и понятийным аппаратом базовых математических и естественнонаучных дисциплин	
ПК-10.1 Знает основные методики анализа сырья, материалов и готовой продукции и оценку из результатов.	Знает: Основные методики анализа сырья, материалов и готовой продукции и оценку из результатов.	Аудиторная работа, Контрольная работа, тестовый контроль, коллоквиум
ПК-10.2 Умеет выполнять основные операции выполняемые при синтезе и анализе химических соединений	Умеет: выполнять основные операции выполняемые при синтезе и анализе химических соединений	Аудиторная работа, Контрольная работа, тестовый контроль, коллоквиум
ПК-10.3 Владеет навыками выполнения стандартных операций по предлагаемым методикам	Владеет: навыками выполнения стандартных операций по предлагаемым методикам	Аудиторная работа, Контрольная работа, тестовый контроль, коллоквиум

4.3. Рейтинг-план дисциплины

Рейтинг-план дисциплины представлен в приложении 2.

Экзамен по курсу «Аналитическая химия» Вопросы к экзамену

1. Аналитический сигнал и помехи. Предел обнаружения, коэффициент чувствительности, нижняя и верхняя границы определяемых содержаний.
2. Аналитический сигнал и помехи. Избирательность метода (методики). Способы ее повышения.
3. Классификация погрешностей анализа.
4. Прецизионность и правильность анализа.
5. Закон нормального распределения погрешностей и t-распределение.
6. Статистическая обработка результатов анализа.
7. Способы оценки правильности анализа.
8. Проверка однородности результатов определения. Сравнение дисперсии и средних двух методов.
9. Идеальные и реальные системы. Электростатическое и химическое взаимодействие.
10. Общая и равновесная концентрации. типы конкурирующих реакций. Их роль в анализе.
11. Конкурирующие реакции протонизации. Их роль в анализе. расчет равновесной концентрации и коэффициента конкурирующей реакции.
12. Конкурирующие реакции комплексообразования. Их роль в анализе. Расчет равновесной концентрации и коэффициента конкурирующей реакции.
13. Термодинамическая, концентрационная и условная константы равновесия. Связь между ними. Роль в анализе.
14. Теория Бренстеда-Лоури. Равновесие в системе: кислота-сопряженное основание-растворитель. Константа кислотности и основности.
15. Классификация растворителей. Константа автопротолиза. Нивелирующее и дифференцирующее действие растворителей.
16. Буферные растворы. Вычисление pH. Емкость буферных растворов. применение в анализе.
17. Реакции комплексообразования в аналитической химии. Устойчивость комплексных соединений. использование КС для обнаружения, разделения и определения ионов.
18. Хелаты. Свойства. Устойчивость. Использование для обнаружения, разделения и

- определения ионов.
19. Преимущества органических реагентов (ОР). Теория функционально-аналитических и аналитико-активной групп. Гипотеза аналогий. Применение ОР для обнаружения, определения и разделения ионов.
 20. Основные типы соединений, образуемых органическими реагентами и неорганическими ионами. Использование ОР для обнаружения, разделения и определения ионов
 21. Равновесный, стандартный и формальный потенциалы и их значение в анализе.
 22. Влияние различных факторов на величину потенциалов и направление окислительно-восстановительных реакций. Примеры использования в анализе.
 23. Экстракция. Осаждение. Соосаждение.
 24. Пробоотбор.
 25. Подготовка пробы к анализу.
 26. Гравиметрический анализ. Загрязнение осадка и способы его устранения. Определение алюминия: теоретическое обоснование возможности определения.
 27. Гравиметрический анализ. Осаждаемая и гравиметрическая формы. Определение никеля: теоретическое обоснование возможности определения.
 28. Процесс образования осадков. Условия осаждения кристаллических и аморфных осадков. Определение серы: теоретическое обоснование возможности определения.
 29. Способы титриметрических определений. Примеры определений.
 30. Титрование сильной кислоты сильным основанием. Кривая титрования. Погрешности титрования.
 31. Титрование слабой кислоты сильным основанием. Кривая титрования. Погрешности титрования.
 32. Титрование слабого основания сильной кислотой. Кривая титрования. Погрешности титрования.
 33. Вид кривых титрования многоосновной кислоты. Фиксирование точек эквивалентности. Погрешности титрования.
 34. Вид кривых титрования солей многоосновных кислот. Фиксирование точек эквивалентности. Погрешности титрования.
 35. Фиксирование точек эквивалентности в кислотно-основном методе анализа. Теория индикаторов. Интервал перехода окраски индикатора.
 36. Индикаторные погрешности метода кислотно-основного титрования.
 37. Окислительно-восстановительное титрование. Расчет кривой титрования.
 38. Индикаторы ОВ-титрования. Интервал перехода окраски индикатора. Погрешности титрования.
 39. Перманганатометрия.
 40. Иодометрическое определение окислителей.
 41. Аналитическая атомная спектроскопия. Теоретические основы метода.
 42. Атомно-эмиссионный метод анализа.
 43. Атомно-абсорбционный метод анализа.
 44. Аналитическая молекулярная спектроскопия.
 45. Спектрофотометрия. Многокомпонентный анализ.
 46. Люминесцентный метод анализа. Применение в биологии и биохимии.
 47. ИК-спектроскопия.
 48. Рентгено-флуоресцентный метод анализа.
 49. Масс-спектрометрические методы анализа.
 50. Общие представления о резонансных (ЭПР-, ЯМР-) методах.
 51. Электрохимические методы анализа. Потенциометрия.

52. Электрохимические методы анализа. Вольтамперометрия.
53. Кулонометрия и кулонометрическое титрование.
54. Амперометрическое титрование. Кондуктометрия.
55. Кинетические методы анализа. Основные понятия.
56. Хроматографические методы анализа. Основные положения.
57. Газовая хроматография.
58. Высокоэффективная жидкостная хроматография, ионная.
59. Тонкослойная хроматография.
60. Анализ основных объектов. Биологические и медицинские объекты, анализ объектов окружающей среды, геологические объекты, металлы и сплавы, атомные объекты, неорганические и органические вещества, взрывчатые и наркотические вещества.

Критерии оценки на экзамене:

- 25-30 баллов выставляется студенту, если студент дал полные, развернутые ответы на все теоретические вопросы билета, продемонстрировал знание функциональных возможностей, терминологии, основных элементов, умение применять теоретические знания при выполнении практических заданий. Студент без затруднений ответил на все дополнительные вопросы. Практическая часть работы выполнена полностью без неточностей и ошибок;

- 17-24 баллов выставляется студенту, если студент раскрыл в основном теоретические вопросы, однако допущены неточности в определении основных понятий. При ответе на дополнительные вопросы допущены небольшие неточности. При выполнении практической части работы допущены несущественные ошибки;

- 10-16 баллов выставляется студенту, если при ответе на теоретические вопросы студентом допущено несколько существенных ошибок в толковании основных понятий. Логика и полнота ответа страдают заметными изъянами. Заметны пробелы в знании основных методов. Теоретические вопросы в целом изложены достаточно, но с пропусками материала. Имеются принципиальные ошибки в логике построения ответа на вопрос;

- 1-10 баллов выставляется студенту, если ответ на теоретические вопросы свидетельствует о непонимании и крайне неполном знании основных понятий и методов. Обнаруживается отсутствие навыков применения теоретических знаний при выполнении практических заданий. Студент не смог ответить ни на один дополнительный вопрос.

Образец экзаменационного билета
Башкирский государственный университет
Дисциплина «Аналитическая химия и физико-химические методы»
Экзаменационный билет N 1

1. Идеальные и реальные системы. Электростатическое и химическое взаимодействие.
2. Аналитическая атомная спектроскопия: атомно-эмиссионный метод анализа.

Зав. кафедрой аналитической химии, д.х.н., проф В.Н. Майстренко

Курсовая работа

Список примерных тем курсовой работы

1. Кислотно-основное титрование 0,1М раствора NH₄OH 0,1 М раствором HCl
2. Титрование 0,5 М раствора HCOOH 0,5 М раствором NaOH
3. Титрование 0,5 М раствора NH₃*H₂O 0,5 М раствором HCl

Критерии оценки курсовой работы:

Отлично выставляется студенту, если работа оформлена по требованиям и студент успешно ее защитил.

Хорошо выставляется студенту, если работа оформлена по требованиям, но студент неудовлетворительно ее защитил.

Удовлетворительно выставляется студенту, если работа оформлена не по требованиям и студент неудовлетворительно ее защитил.

Неудовлетворительно выставляется студенту, если работа выполнена неправильно.

Контрольная работа

В контрольной работе необходимо письменно решить 4 задачи.

Типовые задачи к контрольной работе:

№1. Навеска 2.0000 г сплава, содержащего меди, растворена. Раствор перенесен в мерную колбу и разбавлен водой до 500 мл, после добавления избытка иодата калия к 50.00 мл этого раствора на титрование затрачивается 38.96 мл 0.05 М раствора тиосульфата натрия с $K=0.9560$. Вычислить массовую долю меди в сплаве.

Критерии оценки контрольной работы:

Студенту ставится зачет, если две и более задач решены верно.

Студенту ставится не зачет, если правильно решено менее двух задач.

Аудиторная работа

Аудиторная работа представляет собой:

- Устные ответы на вопросы во время занятия;
- Выходы к доске с ответом.

Критерии оценки аудиторной работы:

За каждый вид аудиторной работы, представленной выше студенту ставится 2 балла.

Тестовый контроль

Тест проводится в системе централизованного тестирования БашГУ (Moodle). <http://moodle.bashedu.ru/course/view.php?id=5231>
<http://moodle.bashedu.ru/course/view.php?id=5138>
<http://moodle.bashedu.ru/enrol/index.php?id=5320>
<http://moodle.bashedu.ru/enrol/index.php?id=5326>

Типовые вопросы 3 семестр

- Специфической реакцией на катион кальция является
- а) реакция с оксалатом аммония
б) реакция с серной кислотой, микрокристаллоскопическая
в) реакция окрашивания пламени
г) реакция с карбонатом аммония
- Ионы хрома (iii) в щелочной среде можно обнаружить путем добавления раствора
- а) хлорида серебра
б) нитрата серебра
в) пероксида водорода
г) сульфата аммония

4 семестр

- Спектр поглощения вещества – это графическая зависимость:
 - интенсивности излучения раствора от длины волны излучаемого света;
 - оптической плотности раствора от длины волны падающего света;
пропускания раствора от концентрации вещества в растворе;
 - оптической плотности от концентрации вещества в растворе.
- К физико-химическим методам анализа относят:
 - титриметрический;
 - гравиметрический;
 - кондуктометрический;
 - потенциометрический.
- Спектр поглощения раствора вещества строят в координатах:
 - $A - \lambda$
 - $A - c$
 - $I - \lambda$
 - $T - c$.

Критерии оценки тестового контроля:

В тесте предполагается 10 вопросов, за каждый правильный ответ ставится 1 балл.

Коллоквиум

Коллоквиум представляет собой письменные ответы на 2 теоретических вопроса с последующим устным ответом.

Список примерных тем для подготовки к коллоквиуму 3 семестр

- Предмет аналитической химии, ее структура. Характеристика аналитических реакций.
- Состояние веществ в идеальных и реальных системах.
- Кислотно-основные реакции.

4 семестр

1. Аналитическая атомная спектроскопия. Теоретические основы метода.
2. Атомно-эмиссионный метод анализа.
3. Атомно-абсорбционный метод анализа.

Критерии оценки на коллоквиуме:

- 5 баллов выставляется студенту, если студент дал полные, развернутые ответы на все теоретические вопросы на коллоквиуме. Студент без затруднений ответил на все дополнительные вопросы. Практическая часть работы выполнена полностью без неточностей и ошибок;

- 4 балла выставляется студенту, если студент раскрыл в основном теоретические вопросы, однако допущены неточности в определении основных понятий. При ответе на дополнительные вопросы допущены небольшие неточности.

- 3 балла выставляется студенту, если при ответе на теоретические вопросы студентом допущено несколько существенных ошибок в толковании основных понятий. Логика и полнота ответа страдают заметными изъянами. Заметны пробелы в знании основных методов. Теоретические вопросы в целом изложены достаточно, но с пропусками материала. Имеются принципиальные ошибки в логике построения ответа на вопрос.

- 1-2 баллов выставляется студенту, если ответ на теоретические вопросы свидетельствует о непонимании и крайне неполном знании основных понятий и методов. Обнаруживается отсутствие навыков применения теоретических знаний при выполнении практических заданий. Студент не смог ответить ни на один дополнительный вопрос.

5. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины

5.1. Перечень основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения дисциплины

Основная литература:

1. Основы аналитической химии / под ред. Ю. А. Золотова. — М. : Высшая школа, 1996. Кн. 1: Общие вопросы. Методы разделения. — 1996. — 384 с. <http://ecatalog.bashlib.ru/cgi-bin/zgate.exe?present+6024+default+5+1+F+1.2.840.10003.5.102+rus>
2. Основы аналитической химии / под ред. Ю. А. Золотова. — М. : Высшая школа, Кн. 2: Методы химического анализа. — 1996. — 460 с. <http://ecatalog.bashlib.ru/cgi-bin/zgate.exe?present+6024+default+6+1+F+1.2.840.10003.5.102+rus>
3. Золотов, Ю.А. Введение в аналитическую химию [Электронный ресурс]: учебное пособие / Ю.А. Золотов. — Электрон. дан. — Москва: Издательство "Лаборатория знаний", 2016. — 266 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/84079>

Дополнительная литература:

4. Майстренко, В. Н. Эколого-аналитический мониторинг стойких органических загрязнителей [Электронный ресурс]: учеб. пособие / В. Н. Майстренко, Н. А. Клюев. — М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2004. — Электрон. версия печ. публикации. — Доступ возможен через Электронную библиотеку БашГУ. <URL:<https://elib.bashedu.ru/dl/read/MastrenkoEkologo-analit.Monitor.2004.pdf>>.
5. Будников, Г.К. Основы современного электрохимического анализа : методы в химии [Электронный ресурс]: учеб. пособие / Г.К. Будников, В.Н. Майстренко, М.Р. Вяселев. — М.: Мир. Бином. Лаборатория знаний, 2003. — Электрон. версия печ. публикации. — Доступ возможен через Электронную библиотеку БашГУ. — <URL:<https://elib.bashedu.ru/dl/read/BudnikovOsnov.Sovremen.Elektrohim.analizaUchPos.2003.pdf>>.
6. Золотов, Ю.А. Проблемы аналитической химии / Ю.А. Золотов. - Москва : Издательство Наука, 2014. - Т. 17. Проточный химический анализ. - 427 с. - ISBN 978- 5-02-039030-0; То же [Электронный ресурс]. - URL: <https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=468706>
7. Егоров, В.В. Неорганическая и аналитическая химия. Аналитическая химия [Электронный ресурс] : учебник / В.В. Егоров, Н.И. Воробьева, И.Г. Сильвестрова. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2014. — 144 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/45926>
8. Вершинин, В.И. Аналитическая химия [Электронный ресурс] : учебник / В.И. Вершинин, И.В. Власова, И.А. Никифорова. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2017. — 428 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/97670>

5.2. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет» и программного обеспечения, необходимых для освоения дисциплины

1. Электронная библиотечная система «ЭБ БашГУ» - <https://elib.bashedu.ru/>
2. Электронная библиотечная система «Университетская библиотека онлайн» - <https://biblioclub.ru/>
3. Электронная библиотечная система издательства «Лань» - <https://e.lanbook.com/>
4. Электронный каталог Библиотеки БашГУ - <http://www.bashlib.ru/catalogi/>
5. Универсальная Базы данных EastView (доступ к электронным научным журналам) - <https://dlib.eastview.com/browse>

6. Научная электронная библиотека - elibrary.ru (доступ к электронным научным журналам) - https://elibrary.ru/projects/subscription/rus_titles_open.asp
7. Windows 8 Russian. Windows Professional 8 Russian Upgrade. Договор № 104 от 17.06.2013 г. Лицензии бессрочные
8. Microsoft Office Standard 2013 Russian. Договор № 114 от 12.11.2014 г. Лицензии бессрочные
9. Kaspersky Endpoint Security для бизнеса - Стандартный. Договор №31806820398 от 17.09.2018 г. Срок действия лицензии до 25.09.2019
10. Linux OpenSUSE 12.3 (x84_64) GNU General Public License
11. Система централизованного тестирования БашГУ (Moodle). Универсальная общественная лицензия GNU

6. Материально-техническая база, необходимая для осуществления образовательного процесса по дисциплине

Наименование специальных помещений и помещений для самостоятельной работы	Оснащенность специальных помещений и помещений для самостоятельной работы	Перечень лицензионного программного обеспечения. Реквизиты подтверждающего документа
<p>1.учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа: аудитория № 405 (химфак корпус), аудитория №305 (химфак корпус), аудитория № 310 (химфак корпус), аудитория № 311 (химфак корпус);</p> <p>2.учебная аудитория для проведения занятий семинарского типа: лаборатория № 301 (химфак корпус), лаборатория № 321 (химфак корпус), лаборатория № 316 химфак корпус), лаборатория № 317 (химфак корпус);</p> <p>3. учебная аудитория для проведения групповых и индивидуальных консультаций: аудитория № 405 (химфак корпус), аудитория №311(химфак корпус), аудитория № 310(химфак корпус), аудитория № 305 (химфак корпус), аудитория № 004 (химфак корпус), аудитория № 005 (химфак корпус).</p> <p>4. учебная аудитория для текущего контроля и промежуточной аттестации:аудитория № 405 (химфак корпус), аудитория №311(химфак корпус), аудитория № 310(химфак корпус), аудитория № 305 (химфак корпус),</p>	<p>Аудитория № 405 Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска,ноутбук,мультимедиа-проектор Mitsubishi XD3200U, экран с электроприводом 300*400см SpectraClassic.</p> <p>Аудитория№311 Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска, ноутбук,проектор Mitsubishi XD 600U, экран с электроприводом Projecta 183*240см Mattewhite.</p> <p>Аудитория № 310 Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска, ноутбук,мультимедиа-проектор Mitsubishi EW230ST, экран настенный ClassicNorma 244*183.</p> <p>Аудитория № 305 Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска, ноутбук,мультимедиа-проектор Mitsubishi EW230ST, экран настенный ClassicNorma 244*183.</p> <p>Лаборатория 301 Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска поворотная, штатив лабораторный по химии – 10 шт, Трибуна выступлений</p> <p>Лаборатория 321 Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, штатив лабораторный по химии – 10 шт, доска Весы ОНАУSPA-214С</p> <p>Аудитория 316 Учебная мебель, Аналитический комплекс ИВА, РМС «Ионометрия» Колорометрия, 2 РН-метра, «Анион-4100»</p> <p>Лаборатория 317 Учебная мебель, РМС «Ионометрия», УЛК «Экологический мониторинг» (учебно-лабораторный комплекс), Потенциостат-Гальвонастат Р-8nano, 2 фотоэлектроколориметра КФК 2МП, весы аналитические ОНАУS</p> <p>Аудитория № 004</p>	<p>1. Windows 8 Russian. Windows Professional 8 Russian Upgrade. Договор № 104 от 17.06.2013 г. Лицензиибессрочные</p> <p>2. Microsoft Office Standard 2013 Russian. Договор № 114 от 12.11.2014 г. Лицензии бессрочные</p> <p>3. Kaspersky Endpoint Security для бизнеса - Стандартный. Договор №31806820398 от 17.09.2018 г. Срок действия лицензии до 25.09.2019</p>

<p>аудитория № 004 (химфак корпус), аудитория № 005 (химфак корпус).</p> <p>5.учебная аудитория для курсового проектирования (выполнения курсовых работ): лаборатория № 301 (химфак корпус), лаборатория № 321 (химфак корпус)</p> <p>6. помещение для самостоятельной работы: читальный зал №1 (главный корпус), читальный зал № 2 (физмат корпус-учебное), читальный зал №5 (гуманитарный корпус), читальный зал №6 (учебный корпус), читальный зал №7 (гуманитарный корпус), лаборатория № 313 (химфак корпус).</p> <p>7. Помещение для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования: лаборатория 318 (химфак корпус)</p>	<p>Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска, коммутатор HP V1410-24G, персональный компьютер LenovoThinkCentre A70z IntelPentium E 5800, 320 Gb, 19" - 15 шт, шкаф настенный TLK6U</p> <p>Аудитория № 005 Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска, компьютер DEPONeos 470 MDi5_3450/4GDDR/T500 G/DVD+R и монитор ViewSonic 21.5 - 13 шт, шкаф TLK TWP-065442-G-GY, шкаф монтажный NT PRACTIC 2MP47-610B/SSt450/SKS1/SSt750,59560, 00 T.316-14, шкаф настенный TLK6U</p> <p>Читальный зал №1 Научный и учебный фонд, научная периодика, ПК (моноблок) - 3 шт, Неограниченный доступ к ЭБС и БД; количество посадочных мест – 76.</p> <p>Читальный зал №2 Научный и учебный фонд, научная периодика, ПК (моноблок), подключенных к сети Интернет, – 8 шт., Неограниченный доступ к ЭБС и БД; количество посадочных мест – 50.</p> <p>Читальный зал №5 Научный и учебный фонд, научная периодика, ПК (моноблок) - 3 шт, неограниченный доступ к ЭБС и БД; количество посадочных мест – 27.</p> <p>Читальный зал №6 Научный и учебный фонд, научная периодика, ПК (моноблок) - 6 шт, неограниченный доступ к ЭБС и БД; количество посадочных мест – 30.</p> <p>Читальный зал №7 Научный и учебный фонд, научная периодика, ПК (моноблок) - 5 шт, неограниченный доступ к ЭБС и БД; количество посадочных мест – 18.</p> <p>Лаборатория №313 Учебная мебель, МФУ лазерный KYOCERAM2040DN, ВЛ-320С, Принтер лазерный KYOCERAFS-1120D, Шкаф вытяжной ШВП-1.2.1, Компьютер USNBisinessSLPentiumG640</p> <p>Лаборатория № 318 Учебная мебель, МФУ M Samsung лазерный SCX-4623F, Компьютер в составе: системный блок DEPO 460MDi5-650, монитор, клавиатура, мышь, Рефрактометр, набор ариометров, 2 рН-метра АНИОН-4100, 2 рН-метра HI98103 Checker1</p>	
--	---	--

МИНОБРНАУКИ РОССИИ
ФГБОУ ВО «БАШКИРСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»
ХИМИЧЕСКИЙ ФАКУЛЬТЕТ

СОДЕРЖАНИЕ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ

дисциплины Аналитическая химия и физико-химические методы 3 семестр
очная
форма обучения

Вид работы	Объем дисциплины
Общая трудоемкость дисциплины (ЗЕТ / часов)	4/144
Учебных часов на контактную работу с преподавателем:	
лекций	18
практических/ семинарских	-
лабораторных	72
других (групповая, индивидуальная консультация и иные виды учебной деятельности, предусматривающие работу обучающихся с преподавателем)	0.7
Учебных часов на самостоятельную работу обучающихся (СР)	53.3
Учебных часов на подготовку к экзамену/зачету/дифференцированному зачету (Контроль)	-

Форма(ы) контроля:

Зачет, контрольная работа.

№ п/п	Тема и содержание	Форма изучения материалов: лекции, практические занятия, семинарские занятия, лабораторные работы, самостоятельная работа и трудоемкость (в часах)				Основная и дополнительная литература, рекомендуемая студентам (номера из списка)	Задания по самостоятельной работе студентов	Форма текущего контроля успеваемости (коллоквиумы, контрольные работы, компьютерные тесты и т.п.)
		ЛК	ПР/СЕМ	ЛР	СР			
1	2	4	5	6	7	8	9	10
1.	Модуль 1. Предмет аналитической химии. Ее задачи и методы. Виды анализа.	2	-	9	7	[1-8]	изучение лекций	Аудиторная работа, тестовый контроль, коллоквиум
2.	Поведение электролитов в растворе. Идеальные и реальные системы. Протолитическая теория Бренстеда-Лоури.	3	-	9	7	[1-8]	изучение лекций	Аудиторная работа, тестовый контроль, коллоквиум
3.	Модуль 2. Реагенты и реакции в аналитической химии.	2	-	9	7	[1-8]	изучение лекций	Аудиторная работа, тестовый контроль, коллоквиум
4.	Отбор пробы и пробоподготовка.	2	-	9	7	[1-8]	изучение лекций	Аудиторная работа, тестовый контроль, коллоквиум
5.	Модуль 3. Количественный анализ. Метрологические основы химического анализа.	2	-	9	7	[1-8]	изучение лекций	Аудиторная работа, тестовый контроль, коллоквиум
6.	Титриметрические методы анализа. Кислотно-основное титрование.	2	-	9	7	[1-8]	изучение лекций	Аудиторная работа, тестовый контроль, коллоквиум
7.	Окислительно- восстановительное, комплексометрическое и осадительное титрования.	3	-	9	7	[1-8]	изучение лекций	Аудиторная работа, тестовый контроль, коллоквиум
8.	Гравиметрические методы анализа. Методы разделения и концентрирования (доп. лекция)	2	-	9	4.3	[1-8]	изучение лекций	Аудиторная работа, тестовый контроль, коллоквиум
Всего часов:		18	-	72	53.3			

МИНОБРНАУКИ РОССИИ
ФГБОУ ВО «БАШКИРСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»
ХИМИЧЕСКИЙ ФАКУЛЬТЕТ

СОДЕРЖАНИЕ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ

дисциплины Аналитическая химия и физико-химические методы 4 семестр

очная

форма обучения

Вид работы	Объем дисциплины
Общая трудоемкость дисциплины (ЗЕТ / часов)	7/252
Учебных часов на контактную работу с преподавателем:	
лекций	32
практических/ семинарских	-
лабораторных	96
других (групповая, индивидуальная консультация и иные виды учебной деятельности, предусматривающие работу обучающихся с преподавателем)	3.7
Учебных часов на самостоятельную работу обучающихся (СР)	49.5
Учебных часов на подготовку к экзамену/зачету/дифференцированному зачету (Контроль)	70.8

Форма(ы) контроля:

Экзамен, контрольная работа, курсовая работа

№ п/п	Тема и содержание	Форма изучения материалов: лекции, практические занятия, семинарские занятия, лабораторные работы, самостоятельная работа и трудоемкость (в часах)				Основная и дополнительная литература, рекомендуемая студентам (номера из списка)	Задания по самостоятельной работе студентов	Форма текущего контроля успеваемости (коллоквиумы, контрольные работы, компьютерные тесты и т.п.)
		ЛК	ПР/СЕМ	ЛР	СР			
1	2	4	5	6	7	8	9	10
1.	Модуль 1. Методы оптической спектроскопии.	4	-	9	6	[1-8]	изучение лекций	Аудиторная работа, тестовый контроль, коллоквиум
2.	Атомно-эмиссионные методы.	2	-	9	5	[1-8]	изучение лекций	Аудиторная работа, тестовый контроль, коллоквиум
3.	Атомно-абсорбционные методы.	2	-	9	5	[1-8]	изучение лекций	Аудиторная работа, тестовый контроль, коллоквиум
4.	Модуль 2. Методы молекулярной абсорбционной спектроскопии.	2	-	9	6	[1-8]	изучение лекций	Аудиторная работа, тестовый контроль, коллоквиум
5.	Люминесцентные методы.	2	-	9	5	[1-8]	изучение лекций	Аудиторная работа, тестовый контроль, коллоквиум
6.	Масс-спектрометрические методы анализа.	4	-	9	6	[1-8]	изучение лекций	Аудиторная работа, тестовый контроль, коллоквиум
7.	Модуль 3. Электрохимические методы анализа. Потенциометрия.	4	-	9	5	[1-8]	изучение лекций	Аудиторная работа, тестовый контроль, коллоквиум
8.	Вольтамперометрия. Амперометрическое титрование.	4		9	5			
9.	Кулонометрия. Кулонометрическое титрование.	2	-	9	5	[1-8]	изучение лекций	Аудиторная работа, тестовый контроль, коллоквиум
10.	Кондуктометрия. Кондуктометрическое титрование	2		9	5			
11.	Модуль 4. Хроматографические методы анализа.	4		6	6.5			
Всего часов:		32	-	96	49.5			

Рейтинг – план дисциплины

Название дисциплины: Аналитическая химия и физико-химические методы
Направление/специальность: 18.03.01 Химическая технология, курс 2, семестр 3

Виды учебной деятельности студентов	Балл за конкретное задание	Число заданий за семестр	Баллы	
			Минимальный	Максимальный
Модуль 1				
Текущий контроль				
1. Аудиторная работа	2	5	0	10
Рубежный контроль				
1. Коллоквиум	10	2	0	20
Модуль 2				
Текущий контроль				
1. Аудиторная работа	2	5	0	10
Рубежный контроль				
1. Коллоквиум	10	2	0	20
Модуль 3				
Текущий контроль				
1. Аудиторная работа	2	5	0	10
2. Тестовый контроль	10	1	0	10
Рубежный контроль				
1. Коллоквиум	10	2	0	20
Поощрительные баллы				
1. Публикация статей (тезисов)	5	2	0	10
Посещаемость (баллы вычитаются из общей суммы набранных баллов)				
1. Посещение лекционных занятий			0	-6
2. Посещение практических (семинарских, лабораторных занятий)			0	-10
Итоговый контроль				
1. Зачет				
2. Экзамен				

Рейтинг – план дисциплины

Название дисциплины: Аналитическая химия и физико-химические методы
 Направление/специальность: 18.03.01 Химическая технология, курс 2, семестр 4

Виды учебной деятельности студентов	Балл за конкретное задание	Число заданий за семестр	Баллы	
			Минимальный	Максимальный
Модуль 1				
Текущий контроль				
1. Аудиторная работа	2	5	0	10
Рубежный контроль				
1. Коллоквиум	5	2	0	10
Модуль 2				
Текущий контроль				
1. Аудиторная работа	2	5	0	10
Рубежный контроль				
1. Коллоквиум	5	2	0	10
Модуль 3				
Текущий контроль				
1. Аудиторная работа	2	5	0	10
2. Тестовый контроль	10	1	0	10
Рубежный контроль				
1. Коллоквиум	5	2	0	10
Поощрительные баллы				
1. Публикация статей (тезисов)	5	2	0	10
Посещаемость (баллы вычитаются из общей суммы набранных баллов)				
1. Посещение лекционных занятий			0	-6
2. Посещение практических (семинарских, лабораторных занятий)			0	-10
Итоговый контроль				
1. Зачет				
2. Экзамен	30	1	0	30