# МИНОБРНАУКИ РОССИИ ФГБОУ ВО «БАШКИРСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ» ХИМИЧЕСКИЙ ФАКУЛЬТЕТ

Актуализировано: на заседании кафедры протокол № 8 от «07» июня 2017 г. Зав. кафедрой \_\_\_\_\_/Мустафин А.Г.

Согласовано: Председатель УМК факультета /института

/Гарифуллина Г.Г.

#### РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

#### Основы современного катализа

Б1.В.1.ДВ.04.01 вариативная часть, дисциплина по выбору

#### программа бакалавриата

Направление подготовки (специальность). 04.03.01. Химия

Направленность (профиль) подготовки Физическая химия с углубленным изучением английского языка

Квалификация бакалавр

Разработчик (составитель)
доцент, к.х.н., доцент
/ Ю.Н. Биглова

Для приема: 2016 г.

Уфа 2017 г.

Составитель: Ю.Н. Биглова

Рабочая программа дисциплины актуализирована на заседании кафедры физической химии и химической экологии, протокол № 8 от «07» июня 2017 г.
Дополнения и изменения, внесенные в рабочую программу дисциплины (обновлены перечень основной и дополнительной литературы и лицензионное программное обеспечение, необходимое для освоения дисциплины), приняты на заседании кафедры физической химии и химической экологии, протокол № 11 от 01.06.2018 г.  Заведующий кафедрой/ Мустафин А.Г.
Дополнения и изменения, внесенные в рабочую программу дисциплины (обновлены перечень основной и дополнительной литературы и лицензионное программное обеспечение, необходимое для освоения дисциплины), приняты на заседании кафедры физической химии и химической экологии, протокол № 6 от 22.04.2019 г.  Заведующий кафедрой/ Мустафин А.Г.
Дополнения и изменения, внесенные в рабочую программу дисциплины, утверждены на заседании кафедры
седании кафедры
Дополнения и изменения, внесенные в рабочую программу дисциплины, утверждены на заседании кафедры,
протокол № от «» 20 _ г. Заведующий кафедрой / Ф.И.О./

Список документов и материалов

1. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине, соотнесенных с	4
планируемыми результатами освоения образовательной программы	
2. Цель и место дисциплины в структуре образовательной программы	5
3. Содержание рабочей программы (объем дисциплины, типы и виды учебных за-	5
нятий, учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы обучающихся)	
4. Фонд оценочных средств по дисциплине	6
4.1. Перечень компетенций с указанием этапов их формирования в процессе осво-	6
ения образовательной программы. Описание показателей и критериев оценивания	
компетенций на различных этапах их формирования, описание шкал оценивания	
4.2. Типовые контрольные задания или иные материалы, необходимые для оценки	13
знаний, умений, навыков и опыта деятельности, характеризующих этапы формирова-	
ния компетенций в процессе освоения образовательной программы. Методические ма-	
териалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и опыта дея-	
тельности, характеризующих этапы формирования компетенций	
4.3. Рейтинг-план дисциплины (при необходимости)	20
5. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины	20
5.1. Перечень основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для	20
освоения дисциплины	
5.2. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет»	21
и программного обеспечения, необходимых для освоения дисциплины	
6. Материально-техническая база, необходимая для осуществления образователь-	22
ного процесса по дисциплине	

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

В результате освоения образовательной программы обучающийся должен овладеть сле-

дующими результатами обучения по дисциплине:

	и результатами ооучения по дисциплин Результаты обучения	Формируемая компетенция (с указанием кода)	При- ме- чание
Знания	теоретические основы базовых хи- мических дисциплин	ОПК-1 способностью использовать теоретические основы традиционных и новых разделов химии при решении профессиональных задач	
	стандартные методы получения, идентификации и исследования свойств веществ и материалов, правила обработки и оформления результатов работы, нормы ТБ	ОПК-2 Владением основными навыками экспериментальной работы в профессиональной сфере деятельности с соблюдением норм техники безопасности	
	математический аппарат, необходимый для решения профессиональных задач в области химии и материаловедения	ОПК-3 Способностью применять знания в области естественнонаучных дисциплин (математики, физики, биологии) при решении задач профессиональной деятельности	
	основные методы синтеза и анализа химических веществ, принципа работы стандартных лабораторных приборов.	ПК-1 Способностью выполнять стандартные операции по предлагаемым методикам	
	стандартные методы применения современной аппаратуры при проведении научных исследований, идентификации и исследования свойств веществ и материалов, правила обработки и оформления результатов работы, нормы ТБ	ПК-2 Владением базовыми навыками использования современной аппаратуры при проведении научных исследований	
Уме- ния	выполнять стандартные действия (классификация веществ, составление схем процессов, систематизация данных и т.п.) с учетом основных понятий и общих закономерностей, формулируемых в рамках базовых химических дисциплин	ОПК-1 способностью использовать теоретические основы традиционных и новых разделов химии при решении профессиональных задач	
	проводить простые химические опыты по предлагаемым методикам	ОПК-2 Владением основными навыками экспериментальной работы в профессиональной сфере деятельности с соблюдением норм техники безопасности	
	решать типовые учебные задачи по основным разделам математики и естественнонаучных дисциплин	ОПК-3 Способностью применять знания в области естественнонаучных дисциплин (математики, физики, биологии) при решении задач профессиональной деятельности	

	выполнять основные операции, вы-	ПК-1 Способностью выполнять стан-	
	полняемые при синтезе и анализе	дартные операции по предлагаемым	
	химических соединений	методикам	
	проводить химические эксперимен-	ПК-2 Владением базовыми навыками	
	ты с использованием современной	использования современной аппара-	
	аппаратуры	туры при проведении научных ис-	
		следований	
Вла-	навыками работы с учебной литера-	ОПК-1 способностью использовать	
дения	турой по основным химическим	теоретические основы традиционных	
(навы-	дисциплинам	и новых разделов химии при реше-	
ки /		нии профессиональных задач	
опыт	базовыми навыками проведения	ОПК-2 Владением основными навы-	
дея-	химического эксперимента и	ками экспериментальной работы в	
тель-	оформления его результатов	профессиональной сфере деятельно-	
ности)		сти с соблюдением норм техники	
		безопасности	
	навыками работы с учебной литера-	ОПК-3 Способностью применять	
	турой, основной терминологией и	знания в области естественнонауч-	
	понятийным аппаратом базовых ма-	ных дисциплин (математики, физики,	
	тематических и естественнонауч-	биологии) при решении задач про-	
	ных дисциплин	фессиональной деятельности	
	навыками выполнения стандартных	ПК-1 Способностью выполнять стан-	
	операций по предлагаемым методи-	дартные операции по предлагаемым	
	кам	методикам	
	Владеть базовыми навыками ис-	ПК-2 Владением базовыми навыками	
	пользования современной аппара-	использования современной аппара-	
	туры при проведении научных ис-	туры при проведении научных ис-	
	следований	следований	

#### 2. Цель и место дисциплины в структуре образовательной программы

Дисциплина «Основы современного катализа» относится к вариативной части образовательной программы.

Дисциплина изучается на 4-м курсе в 7-ем- и 8-ом семестрах.

Цели изучения дисциплины: формирование у студентов современных представлений о роли катализатора в современной промышленности, механизме и кинетике каталитических процессов, овладение знаниями, умениями и навыками теоретических и экспериментальных исследований каталитических процессов.

Для освоения дисциплины необходимы компетенции, сформированные в рамках изучения следующих дисциплин «Неорганическая химия», «Органическая химия», «Аналитическая химия» и «Физическая химия». Для усвоения курса «Основы современного катализа» требуется владение операциями дифференцирования (в том числе с частными производными), интегрирования, методами решения простых обыкновенных дифференциальных уравнений. Студент должен иметь представление о строении вещества, квантовой химии, фазовых переходах и общих закономерностях химических процессов.

# 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

ОПК-1 способностью использовать теоретические основы традиционных и новых разделов химии при решении профессиональных задач

зада 1					
Этап (уро-	Планируемые результаты		Критерии оценивани	ия результатов обучения	
вень) осво- ения ком- петенции	обучения (показатели достижения заданного уровня освое-	2 («Не удовлетворитель- но»)	3 («Удовлетворитель- но»)	4 («Хорошо»)	5 («Отлично»)
петенции	ния компетенций)	110//)	110//)		
Первый	Знать теоретические осно-	Затрудняется в опреде-	Имеет представление	Имеет представление о	Имеет четкое, целостное
этап (уро-	вы базовых химических	лении базовых понятий и	о содержании отдель-	содержании основных	представление о содер-
вень)	дисциплин	формулировке основных	ных химических дис-	учебных курсов по хи-	жании основных хими-
		законов химии	циплин, знает терми-	мии, знает терминоло-	ческих курсов и общих
			нологию, основные	гию, основные законы и	закономерностях хими-
			законы химии, но до-	понимает сущность об-	ческих процессов, изуча-
			пускает неточности в	щих закономерностей,	емых в рамках основных
			формулировках	изучаемых в рамках ба-	химических дисциплин
				зовых химических дис-	
- ·				циплин	
Второй	Уметь выполнять стан-	Умеет классифицировать	Умеет интерпретиро-		Умеет прогнозировать
этап (уро-	дартные действия (клас-	вещества, составлять	вать результаты отно-	1	результаты несложных
вень)	сификация веществ, со-	структурные и простран-	сительно простых хи-		последовательностей
	ставление схем процессов,	ственные формулы ос-	мических процессов с	химических дисциплин,	химических реакций с
	систематизация данных и	новных классов органи-	использованием об-	но допускает отдельные	учетом общих законо-
	т.п.) с учетом основных	ческих и неорганических	щих представлений и		мерностей процессов,
	понятий и общих законо-	соединений, называть	закономерностей,	лировке условий осу-	изучаемых в рамках ос-
	мерностей, формулируе-	вещества в соответствии	изучаемых в рамках	ществления таких про-	новных химических дис-
	мых в рамках базовых хи-	с номенклатурой	базовых химических	цессов	циплин
	мических дисциплин	ИЮПАК	дисциплин		

	Уметь решать типовые	Умеет решать типовые	Умеет решать типо-	Умеет решать комбини-	Умеет решать задачи по-
	учебные задачи по основ-	задачи из базовых курсов	вые задачи из базовых	рованные задачи из ба-	вышенной сложности из
	ным (базовым) химиче-	химии, но допускает от-	курсов химии	зовых курсов химии	базовых курсов химии
	ским дисциплинам	дельные ошибки			
Третий	Владеть навыками работы	Владеет навыками поис-	Владеет навыками	Владеет навыками само-	Владеет навыками кри-
этап (уро-	с учебной литературой по	ка учебной литературы, в	воспроизведения	стоятельного изучения	тического анализа учеб-
вень)	основным химическим	т.ч., с использованием	освоенного учебного	отдельных разделов	ной информации по ос-
	дисциплинам	электронных ресурсов	материала по основ-	учебной литературы по	новным разделам химии,
			ным химическим дис-	основным химическим	формулировки выводов
			циплинам	дисциплинам и обсужде-	и участия в дискуссии по
				ния освоенного материа-	учебным вопросам
				ла	

ОПК-2 Владением основными навыками экспериментальной работы в профессиональной сфере деятельности с соблюдением норм техники безопасности

Этап (уро-	Планируемые результаты		Критерии оценивани	я результатов обучения	
вень) осво-	обучения				
ения ком-	(показатели достижения	2 («Не удовлетворитель-	3 («Удовлетворитель-	4 («Хорошо»)	5 («Отлично»)
петенции	заданного уровня освое-	но»)	но»)	<b>4</b> («Хорошо <i>»)</i>	З («Оплично»)
	ния компетенций)				
Первый	Знать стандартные методы	Затрудняется в выборе	Имеет общее пред-	Знает стандартные мето-	Знает стандартные мето-
этап (уро-	получения, идентифика-	метода получения, иден-	ставление о методах	ды получения, иденти-	ды получения, иденти-
вень)	ции и исследования	тификации и исследова-	получения, идентифи-	фикации и исследования	фикации и исследования
	свойств веществ и мате-	ния свойств указанного	кации и исследования	свойств различных групп	свойств различных групп
	риалов, правила обработ-	вещества, не знает тре-	свойств отдельных	веществ и материалов;	веществ и материалов;
	ки и оформления резуль-	бований к оформлению	классов веществ, пра-	правила ТБ при работе с	правила техники без-
	татов работы, нормы ТБ	результатов эксперимен-	вилах безопасного об-	ними, основные требо-	опасности при работе с
		та и норм ТБ	ращения с ними и	вания к оформлению ре-	ними, основные требо-
			способах представле-	зультатов эксперимента,	вания к оформлению ре-
			ния результатов экс-	но допускает отдельные	зультатов эксперимента
			перимента	неточности	

Второй	Уметь проводить простые	Умеет проводить про-	Умеет проводить од-	Умеет проводить одно- и	Умеет выполнять демон-
этап (уро-	химические опыты по	стой анализ и односта-	но- и двухстадийный	двухстадийный синтез	стративные опыты по
вень)	предлагаемым методикам	дийный синтез по гото-	синтез по предлагае-	по предлагаемой мето-	химии; одно- и двухста-
		вой методике без оформ-	мой методике с выхо-	дике с выходом целевого	дийный синтез по пред-
		ления протокола опытов	дом целевого продук-	продукта более 50% от	лагаемой методике с вы-
			та менее 50% от заяв-	заявленного; идентифи-	ходом целевого продукта
			ленного в методике;	кацию и исследование	согласно заявленному в
			анализ полученного	свойств полученных ве-	методике; проводить
			вещества одним из	ществ и материалов.	комплексный анализ и
			стандартных методов.	Умеет оформлять ре-	исследование свойств
			Допускает отдельные	зультаты эксперимента с	полученных веществ и
			ошибки при оформле-	небольшим количеством	материалов. Умеет
			нии протокола экспе-	замечаний	оформлять результаты
			римента		эксперимента в соответ-
					ствии с заявленными
					требованиями
Третий	Владеть базовыми навы-	Владеет навыками син-			Владеет навыками син-
этап (уро-	ками проведения химиче-	теза, идентификации и	1	· ·	теза, идентификации и
вень)	ского эксперимента и	изучения свойств от-	идентификации и изу-	изучения свойств от-	изучения свойств ве-
	оформления его результа-	дельных веществ	чения свойств не-	дельных классов веществ	ществ и материалов,
	тов		сложных веществ	(материалов), правиль-	правильного протоколи-
				ного протоколирования	рования опытов
				опытов	

ОПК-3 Способностью применять знания в области естественнонаучных дисциплин (математики, физики, биологии) при решении задач профессиональной деятельности

Этап (уро-	Планируемые результаты	Критерии оценивания результатов обучения			
вень) осво-	обучения				
ения ком-	(показатели достижения	2 («Не удовлетворитель-	3 («Удовлетворитель-	4 («Хорошо»)	5 («Отлично»)
петенции	заданного уровня освое-	но»)	но»)	4 («Хорошо <i>»)</i>	З («ОПЛИЧНО»)
	ния компетенций)				

Первый этап (уровень)	Знать математический аппарат, необходимый для решения профессиональных задач в области химии и материаловедения	Не может привести примеры использования математического аппарата при решении задач в области химии и материаловедения	Имеет представление о способах использования математического аппарата при решении задач в области химии и материаловедения, но допускает неточности в форму-	Имеет представление о способах использования математического аппарата при решении задач в области химии и материаловедения	Имеет четкое, целостное представление о способах использования математического аппарата при решении задач в области химии и материаловедения
	Знать основные теоретические положения смежных с химией естественнонаучных дисциплин	Затрудняется в определении базовых понятий и формулировке основных законов смежных с химией естественнонаучных дисциплин	лировках Имеет представление о содержании отдельных разделов смежных с химией естественнонаучных дисциплин, но допускает неточности в формулировках	Имеет представление о содержании основных разделов смежных с химией естественнонаучных дисциплин, знает терминологию, основные законы и понимает сущность общих закономерностей этих областей знания	Имеет четкое, целостное представление об общих закономерностях смежных с химией естественнонаучных дисциплин и способах их использования при решении профессиональных задач в области химии и материаловедения
Второй этап (уро- вень)	Уметь решать типовые учебные задачи по основным разделам математики и естественнонаучных дисциплин	Умеет решать типовые задачи из базовых курсов естественнонаучных дисциплин, но допускает отдельные ошибки	Умеет решать типовые задачи из базовых курсов естественнонаучных дисциплин	Умеет решать комбинированные задачи из базовых курсов естественнонаучных дисциплин	Умеет решать задачи повышенной сложности из базовых курсов естественнонаучных дисциплин
Третий этап (уро- вень)	Владеть навыками работы с учебной литературой, основной терминологией и понятийным аппаратом базовых математических и естественнонаучных дисциплин	Владеет навыками поиска учебной литературы, в т.ч., с использованием электронных ресурсов, частично владеет основной терминологией и понятийным аппаратом базовых математических и естественнонаучных	Владеет навыками воспроизведения освоенного учебного материала, в целом владеет основной терминологией и понятийным аппаратом базовых математических и естественнона-	Владеет навыками самостоятельного изучения отдельных разделов учебной литературы, владеет основной терминологией и понятийным аппаратом базовых математических и естественнонаучных дисци-	Владеет навыками критического анализа учебной информации, уровень владения терминологией и понятийным аппаратом позволяет формулировать выводы и участвовать в дискуссии по учебным вопро-

	дисциплин	учных дисциплин	плин	сам базовых математиче-
				ских и естественнонауч-
				ных дисциплин

ПК- 1 Способностью выполнять стандартные операции по предлагаемым методикам

Этап (уро-	Планируемые результаты		Критерии оценивани	я результатов обучения	
вень) осво-	обучения				
ения ком-	(показатели достижения	2 («Не удовлетворитель-	3 («Удовлетворитель-	4 («Хорошо»)	5 («Отлично»)
петенции	заданного уровня освое-	но»)	но»)	<b>4</b> («Хорошо <i>»)</i>	З («Оплично»)
	ния компетенций)				
Первый	Знать основные методы	Фрагментарные пред-	Неполные представ-	Сформированные, но со-	Сформированные систе-
этап (уро-	синтеза и анализа химиче-	ставления о методах ра-	ления об основных	держащие отдельные	матические знания о ме-
вень)	ских веществ, принципа	боты в лаборатории	приемах и методах	пробелы представления	тодах синтеза и анализа
	работы стандартных лабо-		работы в лаборатории	о методах синтеза и ана-	химических веществ,
	раторных приборов.			лиза химических ве-	принципа работы стан-
				ществ, принципа работы	дартных лабораторных
				стандартных лаборатор-	приборов.
				ных приборов.	
Второй	Уметь выполнять основ-	Фрагментарное умение	В целом успешное, но	В целом успешное уме-	Успешное и системати-
этап (уро-	ные операции, выполняе-	выполнять стандартные	не систематическое	ние выполнять стандарт-	ческое умение выпол-
вень)	мые при синтезе и анализе	операции по предлагае-	умение выполнять	ные операции по предла-	нять стандартные лабо-
	химических соединений	мым методикам	стандартные операции	гаемым методикам, но	раторные операции.
			по предлагаемым ме-	отдельные операции вы-	
			тодикам	зываю затруднения	
Третий	Владеть навыками выпол-	Фрагментарное владение	Владение навыками	В целом успешное, но	Успешное и системати-
этап (уро-	нения стандартных опера-	навыками работы на	работы на стандарт-	содержащее отдельные	ческое владение навыка-
вень)	ций по предлагаемым ме-	стандартном оборудова-	ном оборудовании	пробелы владение навы-	ми выполнения стан-
	тодикам	нии		ками выполнения стан-	дартных операций по
				дартных операций по	предлагаемым методи-
				предлагаемым методи-	кам
				кам	

ПК-2 Владением базовыми навыками использования современной аппаратуры при проведении научных исследований

Этап (уро-	Планируемые результаты		Критерии оценивани	я результатов обучения	
вень) освоения компетенции	обучения (показатели достижения заданного уровня освое- ния компетенций)	2 («Не удовлетворитель- но»)	3 («Удовлетворитель- но»)	4 («Хорошо»)	5 («Отлично»)
Первый этап (уровень)	Знать стандартные методы применения современной аппаратуры при проведении научных исследований, идентификации и исследования свойств веществ и материалов, правила обработки и оформления результатов работы, нормы ТБ	Затрудняется в выборе метода применения современной аппаратуры при проведении научных исследований, идентификации и исследования свойств указанного вещества, не знает требований к оформлению результатов эксперимента и норм ТБ	Имеет общее представление о методах применения современной аппаратуры при изучении свойств отдельных классов веществ, правилах безопасного обращения с ними и способах представления результатов эксперимента	Знает стандартные методы применения современной аппаратуры при проведении научных исследования свойств различных групп веществ и материалов; правила ТБ при работе с ними, основные требования к оформлению результатов эксперимента, но допускает	Знает стандартные методы применения современной аппаратуры при проведении научных исследований, идентификации и исследования свойств различных групп веществ и материалов; правила техники безопасности при работе с ними, основные требования к оформлению ре-
Второй этап (уровень)	Уметь проводить химические эксперименты с использованием современной аппаратуры	Умеет проводить некоторые химические эксперименты с использованием современной аппаратуры	Умеет проводить химические эксперименты с использованием современной аппаратуры, нодопускает отдельные ошибки.	отдельные неточности Умеет проводить химические эксперименты с использованием современной аппаратуры; осуществляет идентификацию и исследование свойств полученных веществ и материалов. Умеет оформлять результаты эксперимента с небольшим количеством замечаний	зультатов эксперимента Умеет выполнять демонстративные опыты по химии с использованием современной аппаратуры; проводить комплексный анализ и исследование свойств полученных веществ и материалов. Умеет оформлять результаты эксперимента в соответствии с заявленными требованиями

Третий	Владеть базовыми навы-	Владеет некоторыми	Владеет базовыми	Владеет базовыми навы-	Владеет базовыми навы-
этап (уро-	ками использования со-	навыками использования	навыками использо-	ками использования со-	ками использования со-
вень)	временной аппаратуры	современной аппаратуры	вания современной	временной аппаратуры	временной аппаратуры
	при проведении научных	при проведении научных	аппаратуры при про-	при проведении научных	при проведении научных
	исследований	исследований	ведении научных ис-	исследований, иденти-	исследований, иденти-
			следований	фикации и изучения	фикации и изучения
				свойств отдельных клас-	свойств веществ и мате-
				сов веществ (материа-	риалов, правильного
				лов), правильного прото-	протоколирования опы-
				колирования опытов	тов

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

Шкалы оценивания для экзамена:

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

Этапы	Результаты обучения	Компетенция	Оценочные средства
освоения			**
1-й этап Знания	теоретические основы базовых химических дисциплин	ОПК-1 способностью использовать теоретические основы традиционных и новых разделов химии при решении профессиональных задач  ОПК-2 Владением основ-	Устный индивидуальный опрос, тестирование, защита лабораторной работы, творческое задание (презентация, доклад, реферат)  Устный индивидуальный
	стандартные методы получения, идентифи- кации и исследования свойств веществ и ма- териалов, правила об- работки и оформления результатов работы, нормы ТБ	ными навыками экспериментальной работы в профессиональной сфере деятельности с соблюдением норм техники безопасности	ный опрос, тестирование, защита лабораторной работы, творческое задание (презентация, доклад, реферат)
	математический аппарат, необходимый для решения профессиональных задач в области химии и материаловедения	ОПК-3 Способностью применять знания в области естественнонаучных дисциплин (математики, физики, биологии) при решении задач профессиональной деятельности	Устный индивидуальный опрос, тестирование, защита лабораторной работы, творческое задание (презентация, доклад, реферат)
	основные методы синтеза и анализа химических веществ, принципа работы стандартных лабораторных приборов.	ПК-1 Способностью выполнять стандартные операции по предлагаемым методикам	Устный индивидуальный опрос, тестирование, защита лабораторной работы, творческое задание (презентация, доклад, реферат)
	стандартные методы применения современной аппаратуры при проведении научных исследований, идентификации и исследования свойств веществ и материалов, правила обработки и оформления результатов работы, нормы ТБ	ПК-2 Владением базовыми навыками использования современной аппаратуры при проведении научных исследований	Устный индивидуальный опрос, тестирование, защита лабораторной работы, творческое задание (презентация, доклад, реферат)
2-й этап Умения	выполнять стандартные действия (классификация веществ, составление схем про-	ОПК-1 способностью использовать теоретические основы традиционных и новых разделов химии при	Устный индивидуальный опрос, тестирование, защита лабораторной работы, твор-

	цессов, систематизация данных и т.п.) с учетом основных понятий и общих закономерностей, формулируемых в рамках базовых химических дисциплин	решении профессиональных задач	ческое задание (презентация, доклад, реферат)
	проводить простые хи- мические опыты по предлагаемым методи- кам	ОПК-2 Владением основными навыками экспериментальной работы в профессиональной сфере деятельности с соблюдением норм техники безопасности	Устный индивидуальный опрос, тестирование, защита лабораторной работы, творческое задание (презентация, доклад, реферат)
	решать типовые учебные задачи по основным разделам математики и естественнонаучных дисциплин	ОПК-3 Способностью применять знания в области естественнонаучных дисциплин (математики, физики, биологии) при решении задач профессиональной деятельности	Устный индивидуальный опрос, тестирование, защита лабораторной работы, творческое задание (презентация, доклад, реферат)
	выполнять основные операции, выполняемые при синтезе и анализе химических соединений	ПК-1 Способностью выполнять стандартные операции по предлагаемым методикам	Устный индивидуальный опрос, тестирование, защита лабораторной работы, творческое задание (презентация, доклад, реферат)
	проводить химические эксперименты с использованием современной аппаратуры	ПК-2 Владением базовыми навыками использования современной аппаратуры при проведении научных исследований	Устный индивидуальный опрос, тестирование, защита лабораторной работы, творческое задание (презентация, доклад, реферат)
3-й этап Владения навыками	навыками работы с учебной литературой по основным химическим дисциплинам	ОПК-1 способностью использовать теоретические основы традиционных и новых разделов химии при решении профессиональных задач	Устный индивидуальный опрос, тестирование, защита лабораторной работы, творческое задание (презентация, доклад, реферат)
	базовыми навыками проведения химического эксперимента и оформления его результатов	ОПК-2 Владением основными навыками экспериментальной работы в профессиональной сфере деятельности с соблюдением норм техники безопасности	Устный индивидуальный опрос, тестирование, защита лабораторной работы, творческое задание (презентация, доклад, реферат)
	навыками работы с учебной литературой, основной терминоло-	ОПК-3 Способностью применять знания в области естественнонаучных дисци-	Устный индивидуальный опрос, тестирование, защита лабора-

гией и понятийным аппаратом базовых математических и естественнонаучных дисциплин	плин (математики, физики, биологии) при решении задач профессиональной деятельности	торной работы, творческое задание (презентация, доклад, реферат)
навыками выполнения стандартных операций по предлагаемым ме- тодикам	ПК-1 Способностью выполнять стандартные операции по предлагаемым методикам	Устный индивидуальный опрос, тестирование, защита лабораторной работы, творческое задание (презентация, доклад, реферат)
Владеть базовыми навыками использования современной аппаратуры при проведении научных исследований	ПК-2 Владением базовыми навыками использования современной аппаратуры при проведении научных исследований	Устный индивидуальный опрос, тестирование, защита лабораторной работы, творческое задание (презентация, доклад, реферат)

#### Устный индивидуальный опрос

Устный индивидуальный опрос проводится после изучения новой темы с целью выяснения наиболее сложных вопросов, степени усвоения информации.

Студент излагает содержание вопроса изученной темы.

#### Вопросы к устному индивидуальному опросу

Явление катализа. Виды кинетических уравнений для различных типов реакторов. Зависимость скоростей химических реакций от температуры. Применение термодинамики в теории активированного комплекса. Стадийный и слитный механизмы в катализе. Автокаталитические реакции. Кинетика простых типов автокаталитических реакций. Автокаталитическое формирование активного катализатора в ходе гомогенной реакции. Использование квантово-химических методов для оценки реакционноспособности веществ. Концепция ароматичности переходного состояния (предсказание относительной активности катализаторов АІН<sub>3</sub>; ВН<sub>3</sub>; ТіН<sub>3</sub>в реакции олиго- и полимеризации этилена). Влияние термодинамических и кинетических параметров промежуточных стадий на кинетику каталитических реакций. Кислотно-основной катализ. Общий и специфический кислотно-основной катализ. Взаимосвязь между кинетическими и термодинамическими параметрами в кислотно-основном катализе. Каталитический закон Бренстеда. Сходство и отличия с гомогенными процессами. Виды и параметры, характеризующие адсорбцию. Изотерма Ленгмюра. Основные недостатки. Адсорбция на неоднородной поверхности. Кинетические модели гетерогеннокатализируемых реакций. Основные стадии гетерогенного процесса. Двухстадийные кинетические модели в гетерогенном катализе.

#### Критерии и методика оценивания:

- 5 баллов выставляется студенту, если точно используется специализированная терминология, показано уверенное владение нормативной базой;
- 4 балла выставляется студенту, допущены один-два недочета при освещении основного содержания ответа, нет определенной логической последовательности, неточно используется специализированная терминология;
- 3 балла выставляется студенту, нет общего понимания вопроса, имеются затруднения или допущены ошибки в определении понятий, использовании терминологии.

#### Тестирование

#### Залание №1

Современная формулировка катализа была дана:

- 1. <u>Боресков Г.К.</u>
- 2. Берцелиус Я.
- 3. Оствальд В.
- 4. Фарадей М.

#### Залание №2

Что не относится к основным принципам катализа:

- 1. Катализатор по своему действию селективен
- 2. Скорость каталитической реакции пропорциональна концентрации катализатора
- 3. Катализатор образует с реагирующими веществами промежуточный комплекс
- 4. Катализатор влияет на термодинамические характеристики катализируемой реакции

#### Задание №3

Процесс переработки нефтепродуктов в результате термического и каталитического расщепления молекул, при котором образуются углеводороды с меньшим числом атомов называется:

- 1. Риформинг
- 2. Крекинг
- 3. Гидроочистка
- 4. Гидрообессеривание

#### Задание №4

К природными гомогенным процессам относится:

- 1. Расщепление молекул углеводородов катализатором
- 2. Окисление различных органических веществ в природных водах
- 3. Взаимодействие поверхностного твердого раствора на кристаллической поверхности
- 4. Мутаротация глюкозы в присутствии кислот

#### Залание №5

Процессы, не протекающие на поверхности раздела фаз:

- 1. взаимодействие тонкого аморфного слоя поверхности с газообразными молекулами;
- 2. взаимодействие двух адсорбированных молекул между собой
- 3. взаимодействие отдельных атомов, адсорбированных на поверхности, с газообразными молекулами
- 4. взаимодействие парафинов с олефинами в присутствии ВF<sub>3</sub> и HF

#### Задание №6

Процесс крекинга был разработан:

- 1. Шухов В.Г.
- 2. Циглер К.
- 3. Габер Ф.
- 4. Гудри Ю.

#### Задание №7

Отличие катализатора от инициатора:

- 1. Одно и тоже
- 2. Не расходуется в процессе реакции
- 3. Изменение скорости химической реакции
- 4. Используют в малых количествах

#### Задание №8

Основной метод получения катализаторов:

- 1. Метод выщелачивания сплава
- 2. Осаждение соосаждение
- 3. Метод пропитки
- 4. Метод прокаливания

#### Залание №9

Алюмосиликатные катализаторы крекинга были разработаны:

- 1. Шухов В.Г.
- 2. Циглер К.
- 3. Габер Ф.
- 4. Гудри Ю.

#### Задание №10

Свойство катализатора, показывающее его производительность, характеризующее то, сколько реагента может превратиться на катализаторе в единицу времени

- 1. Активность
- 2. Селективность
- 3. Стабильность
- 4. Избирательность

Критерии и методика оценивания:

Один тестовый вопрос (15 вопросов).

- 1 балл выставляется студенту, если ответ правильный;
- 0 баллов выставляется студенту, если ответ неправильный.

#### Защита лабораторной работы

Проводится в форме устного опроса после выполнения работы.

Темы лабораторных работ

Зависимость скоростей химических реакций от температуры. Интерпретация Аррениуса и Вант-Гоффа.

Кинетика простых типов автокаталитических реакций.

Каталитический закон Бренстеда.

Влияние термодинамических и кинетических параметров промежуточных стадий на кинетику каталитических реакций.

Критерии и методика оценивания:

- 0 баллов выставляется студенту, если он не владеет содержанием практической работы;
- 1 балл выставляется студенту, если он частично владеет содержанием практической работы;
- 3 балла выставляется студенту, если он владеет содержанием практической работы, но не может объяснить полученные результаты;
- 5 балла выставляется студенту, если он владеет содержанием практической работы, может объяснить полученные результаты.

#### Творческое задание (презентация, доклад, реферат)

Выполняется по результатам изучения темы дисциплины с целью дополнения практического материала.

#### Примеры тем рефератов

Промоторы и каталитические яды (ингибиторы).

Нуклеофильный катализ

Электрофильный катализ

Фотокатализ

Электрокатализ

Межфазный катализ

Мембранный катализ

Мицеллярный катализ

Катализ на изолированных атомах

Полифункциональные катализаторы

Бифункциональный гетерогенный катализ

Катализ цеолитами

Биохимический катализ

Стереоспецифический катализ

Критерии и методика оценивания:

Подготовленная и оформленная в соответствии с требованиями работа (презентация, доклад) оценивается преподавателем по следующим критериям:

- уровень эрудированности автора по изученной теме (знание автором состояния изучаемой проблематики, цитирование источников);
  - логичность подачи материала, грамотность автора;
  - соответствие работы всем стандартным требованиям к оформлению;
- знания и умения на уровне требований стандарта данной дисциплины: знание фактического материала, усвоение общих понятий и идей.
  - 0 баллов выставляется студенту, если работа не соответствует критериям;
  - 5 балл выставляется студенту, если работа частично соответствует критериям;
- 10 балла выставляется студенту, если работа соответствует критериям, но отсутствует логичность изложения информации;
  - 15 балла выставляется студенту, если работа полностью соответствует критериям.

#### Экзаменационные билеты

Экзамен является оценочным средством для всех этапов освоения компетенций.

#### Типовые материалы к экзамену

- 1. Становление катализа как науки
- 2. Катализ и научно-технический прогресс
- 3. Современное определение катализа
- 4. Возбуждение химических реакций
- 5. Изменение скорости химических реакций
- 6. Промежуточные соединения в катализе.
- 7. Катализаторы и инициаторы
- 8. Катализ и равновесие
- 9. Понятие об активном центре катализатора
- 10. Классификация катализаторов
- 11. Классификация каталитических процессов
- 12. Каталитическая активность и способы ее выражения
- 13. Селективность катализаторов
- 14. Стабильность катализаторов и причины дезактивации
- 15. Стадии каталитической реакции
- 16. Неоднородность поверхности катализатора

- 17. Методы получения катализаторов
- 18. Кинетика гомогенных химических реакций
- 19. Кислотно-основной катализ
- 20. Автокаталитические реакции
- 21. Ферментативный катализ
- 22. Кинетика гетерогенно катализируемых реакций
- 23. Сходство и отличия с гомогенными процессами
- 24. Отравление катализатора
- 25. Модели гетерогенно-каталитических реакций
- 26. Каталитический крекинг
- 27. Каталитический риформинг нефти
- 28. Металлокомплексный катализ

Структура экзаменационного билета.

Экзаменационный билет включает в себя два теоретических вопроса.

Примерные вопросы для экзамена:

- 1. Теоретический вопрос.
- 2. Теоретический вопрос.

Образец экзаменационного билета

#### МИНОБРНАУКИ РОССИИ

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования

# БАШКИРСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ

Химический факультет 04.03.01. Химия Дисциплина Основы современного катализа

# ЭКЗАМЕНАЦИОННЫЙ БИЛЕТ № 3

- 1. Возбуждение химических реакций
- 2. Кинетика гетерогенно катализируемых реакций

Критерии и методика оценивания (в баллах):

- 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. Студент не решил задачу или при решении допущены грубые ошибки;

- 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.

Перевод оценки из 100-балльной в четырехбалльную производится следующим образом:

- отлично от 80 до 110 баллов (включая 10 поощрительных баллов);
- хорошо от 60 до 79 баллов;
- удовлетворительно от 45 до 59 баллов;
- неудовлетворительно менее 45 баллов.

# 4.3. Рейтинг-план дисциплины (при необходимости)

Рейтинг-план дисциплины представлен в приложении 2.

# 5. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины 5.1. Перечень основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения дисциплины

## Основная литература

- 1. Кинетика и механизм каталитических процессов [Электронный ресурс]: конспект лекций. Ч.1 / Башкирский государственный университет; сост. Ю.Н. Биглова.— Уфа: РИЦ БашГУ, 2018.— Электрон. версия печ. публикации.— Доступ возможен через Электронную библиотеку БашГУ URL:https://elib.bashedu.ru/dl/corp/Biglova\_sost\_Kinetika\_1\_kons\_lek\_2018.pdf
- 2. Кинетика и механизм каталитических процессов [Электронный ресурс]: конспект лекций. Ч.1 / Башкирский государственный университет; сост. Ю.Н. Биглова.— Уфа: РИЦ БашГУ, 2018.— Электрон. версия печ. публикации.— Доступ возможен через Электронную библиотеку БашГУ https://elib.bashedu.ru/dl/corp/Biglova\_sost\_Kinetika\_2\_kons%20lek\_2018.pdf
- 3. Талипов, Р.Ф. Реакция Принса. Развитие представлений о механизме реакции. [Электронный ресурс] : монография / Р.Ф. Талипов, И.В. Вакулин, О.Ю. Купова .— Германия : LAP LAMBERT Academic Publishing, 2013 .— Электрон. версия печ. публикации .— Доступ возможен через Электронную библиотеку БашГУ .— <a href="URL:https://elib.bashedu.ru/dl/read/Talipofidr-Reakciya Prinsa Monogr-2013.pdf">URL:https://elib.bashedu.ru/dl/read/Talipofidr-Reakciya Prinsa Monogr-2013.pdf</a>

#### Дополнительная литература

- 4. Романовский Б.В. Основы катализа. М.: БИНОМ Лаборатория знаний, 2014, 175 с.
- 5. Еремин В.В. Основы физической химии. М.: БИНОМ Лаборатория знаний, 2014, 585 с.
- 6. Темкин О.Н. Кинетические аспекты гомогенного металлокомплексного катализа. М.: ИКЦ «Академкнига», 2008, 918 с.
- 7. Булидорова Г.Б. Электрохимия и химическая кинетика. Учебное пособие. Казань: Изд-во КНИТУ, 2014, 371 с.
- 8. Физическая химия (Под ред. Краснова К.С.). В 2 кн. Кн 2. Электрохимия. Химическая кинетика и катализ. М.: Высш. шк., 2001, 319 с.
- 9. Бремер Г., Вендландт К.-П. Введение в гетерогенный катализ. М.: Мир, 1981, 160 с.
- 10. Безденежных А.А. Инженерные методы составления уравнений скоростей реакций и расчета кинетических констант. Л: Химия, 1973, 256 с.
- 11. Семиохин И.А., Страхов Б.В., Осипов А.И. Кинетика химических реакций: Учеб. пособие. М: Изд-во МГУ, 1995, 351 с.
- 12. Панченков Г.М., Лебедев В.Л. Химическая кинетика и катализ. Учебное пособие для ву-

- зов. 3-е изд. испр. и доп. М., Химия, 1985, 592 с.
- 13. Байрамов, В.М. Основы химической кинетики и катализа: учебное пособие для студ. высш. учеб. заведений. М.: Центр «Академия», 2003, 256 с.
- 14. Крылов О.В. Гетерогенный катализ. М: Академкнига, 2004, 679 с.
- 15. Накамура А., Цуцуи М. Принципы и применение гомогенного катализа. М.: Мир, 1983, 232 с.
- 16. Farrauto R.J., Bartholomew C.H., Fundamentals of Industrial Catalytic Processes. Blackie Acad.&Profes., 1997, 754 p.
- 17. Balzani V. Electron Transfer in Chemistry (1–5 vol.), Wiley-VCH, Weinheim, 2001.
- 18. Чоркендорф И., Наймантсведрайт Х. Современный катализ и химическая кинетика: научное издание. Долгопрудный: ИД «Интеллект», 2010, 504 с.
- 19. Колесников И.М. Катализ и производство катализаторов. М.: Техника, 2004, 399 с.
- 20. Боресков Г.К. Гетерогенный катализ. М.: Наука, 1986, 303 с.
- 21. Сокольский Д.В., Друзь В.А. Введение в теорию гетерогенного катализа. М: Высшая школа, 1981, 915с.
- 22. Rothenberg G. Catalysis: Concepts and Green Applications. WILEY-VCH Verlag, 2008, 275 p.

# 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/
- Электронная библиотечная система «Университетская библиотека онлайн» https://biblioclub.ru/ Электронная библиотечная система 3. издательства «Лань» https://e.lanbook.com/ 4. Электронный Библиотеки БашГУ каталог 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 по-	Оснащенность специальных помещений и помещений для самостоя-	Перечень лицензионно-
мещений и помещений для само-	тельной работы	го программного обес-
стоятельной работы		печения.
		Реквизиты подтвер-
		ждающего документа
1. учебная аудитория для проведе-	Аудитория № 405	1. Windows 8 Russian.
ния занятий лекционного типа:	Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска, мультимедиа-проектор	Windows Professional 8
аудитория № 405 (корпус химиче-	Mitsubishi XD3200U, экран с электроприводом 300*400см Spectra Classic	Russian Upgrade. Договор
ского факультета), аудитория №311	Аудитория№ 311	№ 104 от 17.06.2013 г.
(корпус химического факультета),	Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска, проектор Mitsubishi	Лицензии бессрочные
аудитория № 310 (корпус химиче-	XD 600U, экран с электроприводом Projecta 183*240cм Matte white	2. Microsoft Office
ского факультета), аудитория № 305	Аудитория № 310	Standard 2013 Russian.
(корпус химического факультета)	Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска, мультимедиа-проектор	Договор № 114 от
	Mitsubishi EW230ST, экран настенный Classic Norma 244*183	12.11.2014 г. Лицензии
2. учебные аудитории для прове-	Аудитория № 305	бессрочные
дения занятий семинарского типа:	Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска, мультимедиа-проектор	3. Kaspersky Endpoint
лаборатория № 101 (корпус химиче-	Mitsubishi EW230ST, экран настенный Classic Norma 244*183	Security для бизнеса -
ского факультета), лаборатория №	Аудитория № 001	Стандартный. Договор
120 (корпус химического факульте-	Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска	№31806820398 от
та)	Аудитория № 002	17.09.2018 г. Срок дей-
	Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска	ствия лицензии до
3. учебная аудитория для проведе-	Аудитория № 006	25.09.2019
ния групповых и индивидуальных	Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска	4. Система централизо-
консультаций: аудитория № 405	Аудитория № 007	ванного тестирования
(корпус химического факультета),	Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска	БашГУ (Moodle). Уни-
аудитория №311 (корпус химическо-	Аудитория № 008	версальная общественная
го факультета), аудитория № 310	Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска	лицензия GNU
(корпус химического факультета),	Лаборатория № 101	5. Linux OpenSUSE 12.3
аудитория № 305 (корпус химиче-	Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска, аквадистиллятор ДЭ-	(x84_64) GNU General
ского факультета), аудитория № 001	4, кондуктометры, модуль "Термостат", модуль "Универсальный кон-	Public License
(корпус химического факультета),	троллер", холодильник ATLANT MXM 2835-90, поляриметр круговой	

аудитория № 002 (корпус химического факультета), аудитория № 006 (корпус химического факультета), аудитория № 007 (корпус химического факультета), аудитория № 008 (корпус химического факультета)

4. учебная аудитория для текущего контроля и промежуточной аттестации: аудитория № 405 (корпус химического факультета), аудитория №311 (корпус химического факультета), аудитория № 310 (корпус химического факультета), аудитория № 305 (корпус химического факультета), аудитория № 001 (корпус химического факультета), аудитория № 002 (корпус химического факультета), аудитория № 006 (корпус химического факультета), аудитория № 007 (корпус химического факультета), аудитория № 008 (корпус химического факультета), аудитория № 004 (корпус химического факультета), аудитория № 005 (корпус химического факультета).

**5. помещения** для самостоятельной работы: читальный зал № 1 (главный корпус), читальный зал №2 (корпус физмата), читальный зал № 5 (гуманитарный корпус), читальный зал № 6 (корпус института права), читальный зал № 7 (гу-

СМ-3, термостаты -3 шт., сесы аналитические Ohaus PA-64 С (65 г/0,0001 г), кондуктометр АНИОН 7020, весы технические, персональный компьютер Pentium 4, вентилятор ВЕНТС 100 ВКМц, кювета 100мм для поляриметра СМ-3 – 3 шт.

# Лаборатория № 120

Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска, термостаты — 2шт., модуль "Электрохимия", модуль "Универсальный контроллер", модуль "Термохимический анализ", персональный компьютер в комплекте HP AiO 20"CQ 100 еи (моноблок)

#### Читальный зал № 1

Научный и учебный фонд, научная периодика, ПК (моноблок) - 3 шт, Wi-Fi доступ для мобильных устройств, неограниченный доступ к ЭБС и БД; количество посадочных мест -76.

#### Читальный зал №2

Научный и учебный фонд, научная периодика, ПК (моноблок), подключенных к сети Интернет, – 8 шт., Wi-Fi доступ для мобильных устройств, неограниченный доступ к ЭБС и БД; количество посадочных мест – 50.

#### Читальный зал № 5

Научный и учебный фонд, научная периодика, ПК (моноблок) - 3 шт, неограниченный доступ к ЭБС и БД; количество посадочных мест – 27.

#### Читальный зал № 6

Научный и учебный фонд, научная периодика, ПК (моноблок) - 6 шт, неограниченный доступ к ЭБС и БД; количество посадочных мест – 30.

## Читальный зал № 7

Научный и учебный фонд, научная периодика, ПК (моноблок) - 5 шт, неограниченный доступ к ЭБС и БД; количество посадочных мест – 18.

## Аудитория № 004

Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска, коммутатор HP V1410-24G, персональный компьютер Lenovo ThinkCentre A70z Intel Pentium E 5800, 320 Gb, 19" - 15 шт, шкаф настенный TLK6U.

# 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

манитарный корпус), лаборатория № 418 (корпус химического факультета)

**6.** помещение для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования: лаборатория № 416 (корпус химического факультета).

2MP47-610B/SSt450/ SKS1/SSt750,59560, 00 Т.316-14, шкаф настенный TLK6U.

## Лаборатория № 418

Учебная мебель, факсимильным аппарат Panasonic KX-FL423RUB – 2 шт., эН-метр рН-150МИ (с гос. поверкой), автотрансформатор TDGC2-0.5K(0,5kBT; 2A,220/0-250В),3604, 99р Т.207/2-15, весы "Ohaus" РА64С (65г, 0,1мг) с поверкой, весы VIC-1500d1 (1500г. 100МГ, внешн.калибровка) ACCULAB, иономер И-160МИ с поверкой, комплекс вольтамперометрический СТА, компьютер в комплекте DEPO Neos 4601\Ю/монитор 20" Samsung BX2035/кпав./мышь, компьютер персональный №1 т.210-14/3, магнитная мешалка без нагрева Tolopino – 2шт, магнитная мешалка с нагревом и нанокерамич.поверх hG-MAG HS, метр-рН рН-150МИ (с гос.поверкой), монитор 19" LG L1919S BF Black (LCD<TFT,8ms, 1280\*1024,250КД/М.1 400:1,4:3 D-Sub), персональный компьютер в составе с/блок/Соге J7-4770 (3.4)/H87/SYGA/HDD 500Gb, монитор ЖК"20"Вепс1.клавиат ура+мышь, принтер Canon i-SENSYS MF3010, рН-метр рН-150МИ с гос.поверкой, системный блок ПК (775), сушильный LOIP LF-25/350-GS1, (310X 310x310 шкаф б/вентилятора.нерж.сталь цифровой контролер), количество посадочных мест -10.

#### Лаборатория № 416

Атомно-абсорбционный спектрофотометр модель AA-7000, фирмы "Шимадзу", Япония, баллон с гелием марки A-2 шт, вентилятор BEHTC 100 BKMц/\*1/, газовый хромато-масс-спектрометр модель GCMS-QP 2010PIUS, компьютер в составе: системный блок, монитор, клавиатура, мышь, кондиционер QUATTROCUMA QV/QN-F12WA, ноутбук Fujitsu Lifebook F530 Intel Core i3-330M/4Gb/500Gb/ DVD-RW/BT/15.6"/Wi n7HB+0ffice, персональный компьютер в комплекте HP AiO 20"CQ 100 еи (моноблок), электроплитка Irit IR-8200,1500Bт диаметр конфорки 185мм.

# ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕ-НИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ «БАШКИРСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»

# СОДЕРЖАНИЕ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ

# дисциплины Основы современного катализа

на 7,8 семестр очная

Вид работы	Объем дисциплины
	очная форма обучения
Общая трудоемкость дисциплины (ЗЕТ / ча-	5 ЗЕТ / 180 часов
сов)	
Учебных часов на контактную работу с пре-	63,2
подавателем:	
лекций	32
практических / семинарских	-
лабораторных	32
Других (групповая, индивидуальная кон-	-
сультация и иные виды учебной деятельно-	
сти, предусматривающие работу обучаю-	
щихся с преподавателем)	
Учебных часов на самостоятельную работу	91
обучающихся (СР)	
Учебных часов на подготовку к экзаме-	25,8
ну/зачету/дифференцированному зачету	
(Контроль)	

Форма контроля:

Экзамен 8 семестр

No	Тема и содержание	лекции, практические занятия, семинарские занятия, лабораторные работы, самостоятельная работа и трудоемкость (в часах)				семинар- боты, са-	Основная и дополнительная литература, рекомендуемая студентам (номера из списка)	Задания по само- стоятельной работе студентов	Форма текущего контроля успеваемости (коллоквиумы, контрольные работы, компьютерные тесты и т.п.)	
		всего	ЛК	ФК	ЛР	CPC	Кон-			
				P	7	семест	троль			
1	Введение. Цель и задачи курса. Основные понятия химической кинетики. Явление катализа. Виды кинетических уравнений для различных типов реакторов.		4	-	-	1	р -	[1-7, 9, 10]	Самостоятельное изучение рекомендуемой основной и дополнительной литературы, интернет-источников.	
2	Теории химической кинетики. Зависимость скоростей химических реакций от температуры. Применение термодинамики в теории активированного комплекса. Стадийный и слитный механизмы в катализе. Автокаталитические реакции. Кинетика простых типов автокаталитических реакций. Автокаталитическое формирование активного катализатора в ходе гомогенной реакции. Использование квантово-химических методов для оценки реакционноспособ-		8	-	-	1	-	[9, 10, 11]	Самостоятельное изучение рекомендуемой основной и дополнительной литературы, интернет-источников.	

		1			1		1	1	,
	ности веществ. Концепция аро-								
	матичности переходного состо-								
	яния (предсказание относитель-								
	ной активности катализаторов								
	AIH3; ВН <sub>3</sub> ; ТіН <sub>3</sub> в реакции оли-								
	го- и полимеризации этилена).								
3	Использование взаимосвязи		10	-	-	1	-	[1-3, 6, 8]	Самостоятельное
	термодинамических и кине-								изучение рекомен-
	тических параметров при ис-								дуемой основной и
	следовании механизмов ката-								дополнительной
	литических реакции. Влияние								литературы, интер-
	термодинамических и кинети-								нет-источников.
	ческих параметров промежу-								
	точных стадий на кинетику ка-								
	талитических реакций. Кислот-								
	но-основной катализ. Общий и								
	специфический кислотно-								
	основной катализ. Взаимосвязь								
	между кинетическими и термо-								
	динамическими параметрами в								
	кислотно-основном катализе.								
	Каталитический закон Бренсте-								
	да.								
4	Кинетика гетерогенно ката-		10	-	-	1	-	[1-7,	Самостоятельное
	лизируемых реакций. Сход-							9, 10]	изучение рекомен-
	ство и отличия с гомогенными								дуемой основной и
	процессами. Виды и параметры,								дополнительной
	характеризующие адсорбцию.								литературы, интер-
	Изотерма Ленгмюра. Основные								нет-источников.
	недостатки. Адсорбция на не-								
	однородной поверхности. Кине-								
	тические модели гетерогенно-								
	катализируемых реакций. Ос-								

	1	1		ı	1	1	I	1	1	
	новные стадии гетерогенного									
	процесса. Двухстадийные кине-									
	тические модели в гетероген-									
	ном катализе. Растворы									
5	Основные понятия химической		-	-	8	20	7	[1-7,	Самостоятельное	Тестирование,
	кинетики. Явление катализа.							9, 10]	изучение рекомен-	устный индиви-
	Виды кинетических уравнений								дуемой основной и	дуальный опрос,
	для различных типов реакторов.								дополнительной	лабораторная
									литературы, интер-	работа, реферат
									нет-источников.	71 1 1
6	Зависимость скоростей химиче-		_	_	8	20	7	[9, 10, 11]	Самостоятельное	Тестирование,
	ских реакций от температуры.								изучение рекомен-	устный индиви-
	Применение термодинамики в								дуемой основной и	дуальный опрос,
	теории активированного ком-								дополнительной	лабораторная
	плекса. Стадийный и слитный								литературы, интер-	работа, реферат
	механизмы в катализе. Автока-								нет-источников.	parota, popopar
	талитические реакции. Кинети-								iner merc immes.	
	ка простых типов автокатали-									
	тических реакций. Автокатали-									
	тическое формирование актив-									
	ного катализатора в ходе гомо-									
	генной реакции. Использование									
	квантово-химических методов									
	для оценки реакционноспособ-									
	ности веществ. Концепция аро-									
	<u> </u>									
	матичности переходного состо-									
	яния (предсказание относитель-									
	ной активности катализаторов									
	АІН3; ВН <sub>3</sub> ; ТіН <sub>3</sub> в реакции оли-									
	го- и полимеризации этилена).				0	20		F1 0 5 03		T
7	Влияние термодинамических и		-	-	8	20	5	[1-3, 6, 8]	Самостоятельное	Тестирование,
	кинетических параметров про-								изучение рекомен-	устный индиви-

	межуточных стадий на кинетику каталитических реакций. Кислотно-основной катализ. Общий и специфический кислотно-основной катализ. Взаимосвязь между кинетическими и термодинамическими параметрами в кислотно-основном катализе. Каталитический закон Бренстеда.							дуемой основной и дополнительной литературы, интернет-источников.	дуальный опрос, лабора- торная работа, реферат
8	Сходство и отличия с гомогенными процессами. Виды и параметры, характеризующие адсорбцию. Изотерма Ленгмюра. Основные недостатки. Адсорбция на неоднородной поверхности. Кинетические модели гетерогеннокатализируемых реакций. Основные стадии гетерогенного процесса. Двухстадийные кинетические модели в гетерогенном катализе. Растворы	-	1,2	6	27	6,8	[1-7, 9, 10]	Самостоятельное изучение рекомендуемой основной и дополнительной литературы, интернет-источников.	Тестирование, устный индивидиальный опрос, лабораторная работа, реферат
	Итого	32	1,2	30	91	25,8			

# Рейтинг – план дисциплины

Основы современного катализа Направление подготовки <u>04.03.01 «Химия»</u> Курс 4, семестр 8

Виды учебной дея-	Балл за	Число	Бал	ПЛЫ								
тельности студентов	конкретное	заданий	Минимальный	Максимальный								
	задание	за се-										
		местр										
Модуль 1												
Текущий контроль												
Устный индивидуаль-	5	4	0	20								
ный опрос												
Рубежный контроль												
Тестирование	15	1	0	15								
		Модуль 2										
Текущий контроль												
Выполнение лабора-	5	4	0	20								
торных работ												
Рубежный контроль												
Защита реферата	15	1	0	15								
	Поощри	ительные (	баллы									
1. Публикация статей	5	1	0	5								
в научных журналах												
2. Участие в студенче-	5	1	0	5								
ской конференции												
Посещаемость (бал	лы вычитаю	тся из обц	цей суммы набран	ных баллов)								
1. Посещение лекци-			-13	0								
онных занятий												
2. Посещение практи-			-13	0								
ческих занятий												
		вый контр	•									
Экзамен	30	1	0	30								