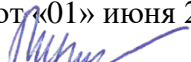



МИНОБРНАУКИ РОССИИ  
ФГБОУ ВО «БАШКИРСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»  
ХИМИЧЕСКИЙ ФАКУЛЬТЕТ

Утверждено:  
на заседании кафедры  
протокол № 11 от «01» июня 2018 г.  
Зав. кафедрой  /Мустафин А.Г.

Согласовано:  
Председатель УМК химического факультета  
 /Гарифуллина Г.Г.

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)**

**Б1.В.1.ДВ.01.02 Технология обучения**


Вариативная часть, дисциплина по выбору

**программа бакалавриата**

Направление подготовки (специальность).  
04.03.01. Химия

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

Квалификация  
бакалавр

<p>Разработчик (составитель)</p> <p><u>к.х.н., доцент Берестова Т.В.</u> (должность, ученая степень, ученое звание)</p>	 <p>/Берестова Т.В. (подпись, Фамилия И.О.)</p>
---	---

Для приема: 2018 г.

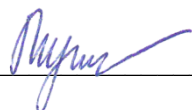
Уфа 2018 г.

Составитель: к.х.н., доцент Берестова Т.В.

Рабочая программа дисциплины утверждена на заседании кафедры физической химии и химической экологии, протокол № 11 от «01» июня 2018 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 \_\_\_\_\_,  
протокол № \_\_\_\_ от « \_\_\_\_ » \_\_\_\_\_ 20 \_ г.

Заведующий кафедрой

\_\_\_\_\_ / \_\_\_\_\_ Ф.И.О./

Дополнения и изменения, внесенные в рабочую программу дисциплины, утверждены на заседании кафедры \_\_\_\_\_,  
протокол № \_\_\_\_ от « \_\_\_\_ » \_\_\_\_\_ 20 \_ г.

Заведующий кафедрой

\_\_\_\_\_ / \_\_\_\_\_ Ф.И.О./

## СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
1. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине, соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы.....	4
2. Цель и место учебной дисциплины в структуре основной 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.....	5
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.....	5
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.....	7
4.3. Рейтинг-план дисциплины .....	11
5. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины...	11
5.1. Перечень основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения дисциплины.....	11
5.2. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет» и программного обеспечения, необходимых для освоения дисциплины.....	12
6. Материально-техническая база, необходимая для осуществления образовательного процесса по дисциплине.....	14

## 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:

Результаты обучения		Формируемая компетенция (с указанием кода)	Примечание
Знания	Знать: содержание процессов самоорганизации и самообразования, их особенностей и технологий реализации, исходя из целей совершенствования профессиональной деятельности.	ОК-7 Способностью к самоорганизации и самообразованию	
	Знать: основные правила ведения научной дискуссии Знать: Основные требования к стендовым/устным докладам при представлении полученных результатов НИР	ПК-6 владением навыками представления полученных результатов в виде кратких отчетов и презентаций	
Умения	Уметь: планировать цели и устанавливать приоритеты при выборе способов принятия решений с учетом условий, средств, личностных возможностей и временной перспективы достижения; осуществления деятельности. Уметь: самостоятельно строить процесс овладения информацией, отобранной и структурированной для выполнения профессиональной деятельности.	ОК-7 Способностью к самоорганизации и самообразованию	
	Уметь: высказывать свою точку зрения и участвовать в диалоге (студент-студент, студент-преподаватель, студент-сотрудник лаборатории). Уметь: выделять главные результаты при подготовке к стендовым/устным докладам.	ПК-6 владением навыками представления полученных результатов в виде кратких отчетов и презентаций	
Владения (навыки/опыт деятельности)	Владеть: приемами саморегуляции эмоциональных и функциональных состояний при выполнении профессиональной деятельности Владеть: технологиями организации процесса самообразования; приемами целеполагания во временной перспективе, способами планирования, организации, самоконтроля и самооценки деятельности.	ОК-7 Способностью к самоорганизации и самообразованию	
	Владеть: владеть навыками участия в многосторонней научной беседе, используя в устной речи специфическую химическую терминологию	ПК-6 владением навыками представления полученных результатов в виде кратких отчетов и презентаций	

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

Дисциплина «Технология обучения» является компонентом вариативной части учебного цикла дисциплин по выбору по направлению подготовки бакалавров 04.03.01 – «Химия» и изучается на первом курсе в 1 семестре.

Дисциплина «Технология обучения» предназначена для углубления и закрепления знаний студентов по общей и неорганической химии и повышения мотивации к процессу обучения химии и работе в химической лаборатории.

**Цель и задачи курса:** развитие у студентов способности к самоорганизации и самообразованию, развитие химического мировоззрения, приобретения ими знаний об исторических аспектах развития химической науки и современном состоянии химии в РФ и за рубежом, а также умений представления полученных результатов учебной и научной деятельности в виде кратких отчетов и презентаций.

В процессе изучения дисциплины «Технология обучения», обучающиеся должны научиться использовать, обогащать и систематизировать фундаментальные знания по химии, физике, математике и др. дисциплинам.

Дисциплина «Технология обучения» изучается в первом семестре на первом году обучения, поэтому компетенции, формируемые в рамках освоения дисциплины являются основополагающими и создают базис для дальнейшего образовательного процесса.

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

Содержание рабочей программы представлено в Приложении А.

### 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

##### Код и формулировка компетенции

ОК-7 Способностью к самоорганизации и самообразованию

Уровень освоения компетенции	Планируемые результаты обучения (показатели достижения заданного уровня освоения компетенций)	Критерии оценивания результатов обучения	
		не зачтено	зачтено
Первый этап (уровень)	Знать: содержание процессов самоорганизации и самообразования, их особенностей и технологий реализации, исходя из целей совершенствования профессиональной деятельности.	Допускает существенные ошибки при раскрытии содержания и особенностей процессов самоорганизации и самообразования.	Владеет полной системой знаний о содержании, особенностях процессов самоорганизации и самообразования, аргументированно обосновывает принятые решения при выборе технологий их реализации с учетом целей профессионального и личностного развития.
Второй этап (уровень)	Уметь: планировать цели и устанавливать приоритеты при выборе способов принятия решений с учетом условий, средств, личностных возможностей и временной перспективы достижения; осуществления	Имея базовые знания о способах принятия решений при выполнении конкретной профессиональной деятельности, не способен устанавливать приоритеты при планировании целей своей деятельности.	Готов и умеет формировать приоритетные цели деятельности, давая полную аргументацию принимаемым решениям при выборе способов выполнения

	деятельности. Уметь: самостоятельно строить процесс овладения информацией, отобранной и структурированной для выполнения профессиональной деятельности.	Зная содержание процесса обучения, не умеет самостоятельно отбирать и систематизировать подлежащую усвоению информацию, выбирать методы и приемы организации своей познавательной деятельности.	деятельности. Умеет строить процесс самообразования с учетом внешних и внутренних условий реализации.
Третий этап (уровень)	Владеть: приемами саморегуляции эмоциональных и функциональных состояний при выполнении профессиональной деятельности	Владеет информацией об отдельных приемах саморегуляции, но не умеет реализовывать их в конкретных ситуациях.	Демонстрирует обоснованный выбор приемов саморегуляции при выполнении деятельности в условиях неопределенности.
	Владеть: технологиями организации процесса самообразования; приемами целеполагания во временной перспективе, способами планирования, организации, самоконтроля и самооценки деятельности.	Владеет отдельными приемами самоорганизации образовательного процесса, но допускает существенные ошибки при их реализации, не учитывает временных перспектив развития профессиональной деятельности.	Демонстрирует возможность переноса технологии организации процесса самообразования, сформированной в одной сфере деятельности, на другие сферы, полностью обосновывая выбор используемых методов и приемов.

**ПК-6 Владением навыками представления полученных результатов в виде кратких отчетов и презентаций**

Уровень освоения компетенции	Планируемые результаты обучения	Критерии оценивания результатов обучения	
		не зачтено	зачтено
Первый этап (уровень)	Знать: основные правила ведения научной дискуссии	Затрудняется в ведении научной дискуссии	Знает основные правила ведения научной дискуссии
	Знать: Основные требования к стендовым/устным докладам при представлении полученных результатов НИР	Затрудняется в оформлении результатов НИР по правилам	Знает основные требования к стендовым/устным докладам.
Второй этап (уровень)	Уметь: высказывать свою точку зрения и участвовать в диалоге (студент-студент, студент-преподаватель, студент-сотрудник лаборатории).	Затрудняется в высказывании своей точки зрения	Умеет высказывать свою точку зрения и участвовать в диалоге со специалистами различного уровня
	Уметь: выделять главные результаты при подготовке к стендовым/устным докладам.	Затрудняется в определении главных результатов исследования	Выделяет главные результаты при подготовке к стендовым/устным докладам
Третий этап (уровень)	Владеть: владеть навыками участия в многосторонней научной беседе, используя в устной речи специфическую химическую терминологию	Затрудняется в использовании терминологии	Владеет навыками участия в научной беседе, свободно использует специфическую химическую терминологию

Критериями оценивания являются баллы, которые выставляются преподавателем за виды деятельности (оценочные средства) по итогам изучения модулей, перечисленных в рейтинг-плане дисциплины (для зачета: текущий контроль – максимум 50 баллов; рубежный контроль – максимум 50 баллов, поощрительные баллы – максимум 10).

Шкала оценивания для зачета:

зачтено – от 60 до 110 рейтинговых баллов (включая 10 поощрительных баллов),

не зачтено – от 0 до 59 рейтинговых баллов).

**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 освоения	Результаты обучения	Компетенция	Оценочные средства
1-й этап Знания	Знать: содержание процессов самоорганизации и самообразования, их особенностей и технологий реализации, исходя из целей совершенствования профессиональной деятельности	ОК-7 Способность к самоорганизации и самообразованию	Устный опрос, тестирование, творческое задание (презентация, доклад), контрольная работа
	Знать: основные правила ведения научной дискуссии	ПК – 6 Владение навыками представления полученных результатов в виде кратких отчетов и презентаций	Устный опрос, тестирование, творческое задание (презентация, доклад), контрольная работа
	Знать: Основные требования к стендовым/устным докладам при представлении полученных результатов НИР		
2-й этап Умения	Уметь: планировать цели и устанавливать приоритеты при выборе способов принятия решений с учетом условий, средств, личностных возможностей и временной перспективы достижения; осуществления деятельности.	ОК-7 Способность к самоорганизации и самообразованию	Устный опрос, тестирование, творческое задание (презентация, доклад), контрольная работа
	Уметь: самостоятельно строить процесс овладения информацией, отобранной и структурированной для выполнения профессиональной деятельности.	ПК – 6 Владение навыками представления полученных результатов в виде кратких отчетов и презентаций	
	Уметь: высказывать свою точку зрения и участвовать в диалоге (студент-студент, студент-преподаватель, студент-сотрудник лаборатории).		Устный опрос, тестирование, творческое задание (презентация, доклад), контрольная работа
	Уметь: выделять главные результаты при подготовке к стендовым/устным докладам.		
3-й этап Владения навыками	Владеть: приемами саморегуляции эмоциональных и функциональных состояний при выполнении профессиональной деятельности	ОК-7 Способность к самоорганизации и самообразованию	Устный опрос, тестирование, творческое задание (презентация,

	Владеть: технологиями организации процесса самообразования; приемами целеполагания во временной перспективе, способами планирования, организации, самоконтроля и самооценки деятельности.		доклад), контрольная работа
	Владеть: владеть навыками участия в многосторонней научной беседе, используя в устной речи специфическую химическую терминологию	ПК – 6 Владение навыками представления полученных результатов в виде кратких отчетов и презентаций	Устный опрос, тестирование, творческое задание (презентация, доклад), контрольная работа

### Устный опрос

Устный опрос проводится после изучения новой темы с целью выяснения наиболее сложных вопросов, степени усвоения информации, поддержания внимания слушающей аудитории.

Критерии и методика оценивания:

- 1 балл выставляется студенту, если точно используется специализированная терминология, показано уверенное владение нормативной базой;
- 0 баллов выставляется студенту, нет общего понимания вопроса, имеются затруднения или допущены ошибки в определении понятий, использовании терминологии.

### Творческое задание (презентация, доклад) (рубежный контроль №1)

Выполняется по результатам изучения темы дисциплины с целью формирования оценки у студента необходимых навыков, умений и владения изученным материалом.

### Темы для эссе (рефератов, докладов, сообщений)

1. «Алхимия и иатрохимия»
2. «История одного ученого»

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 литературных источников);
- логичность подачи материала, грамотность автора;
- знания и умения на уровне требований стандарта данной дисциплины: знание фактического материала, усвоение общих понятий и идей.

Критерии оценки (в баллах):

- 0-5 - баллов выставляется студенту, если работа не соответствует критериям;
- 6-10 - баллов выставляется студенту, если работа частично соответствует критериям;
- 11-15 - баллов выставляется студенту, если работа соответствует критериям, но отсутствует логичность изложения информации; допускаются неточности в терминологии
- 16-22 балла выставляется студенту, если допущены один-два недочета при освещении основного содержания ответа, нет определенной логической последовательности, неточно используется специализированная терминология;
- 23-25 - баллов выставляется студенту, если работа полностью соответствует всем критериям.



## Контрольная работа

Вопросы контрольной работы:

1. Вклад отечественных ученых XVIII в. в развитие химии.
2. Вклад отечественных ученых XIX в. в развитие химии.
3. Алхимия и иатрохимия в развитии химической науки.
4. Вклад отечественных ученых в изучение термодинамики.
5. Вклад отечественных ученых в изучение кинетики.
6. Вклад отечественных ученых в изучение процессов растворения твердых веществ.
7. ОВР. Уравнение Нернста. Определение возможности протекания ОВР.
8. Строение атома и молекулы. Метод ЛКАО.
9. Иностраные и отечественные базы данных по химии.
10. Иностраные и отечественные научные издательства.
11. Безвозмездные субсидии на проведение научных исследований в России и за рубежом.

## Задания для контрольной работы

**Тема:** Становление химии как науки в России и за рубежом в XIV-XIX вв. Вклад отечественных ученых в развитие химической науки на рубеже XVIII-XIX вв. Атомно-молекулярное учение.

### Вариант 1

Задание 1. Опишите вклад отечественных ученых в развитие химической науки в XVIII в.

Задание 2. Кратко опишите научные достижения Д.И. Менделеева

**Тема:** Становление химии в России в XIX-XX вв. Великие русские химики. Закономерности протекания химических реакций.

### Вариант 1

Задание 1. Сформулируйте закон Гесса и следствия из него

Задание 2. Охарактеризуйте принцип Ле-Шателье

Критерии оценки (в баллах):

- 5 баллов выставляется студенту, если работа выполнена в полном объеме и изложена грамотным языком в определенной логической последовательности с точным использованием специализированной терминологии; показано уверенное владение нормативной базой;

- 4 балла выставляется студенту, если работа выполнена в полном объеме, но имеет один из недостатков: в работе допущены один-два недочета при освещении основного содержания ответа; нет определенной логической последовательности, неточно используется специализированная терминология;

- 1-3 балла выставляется студенту, если работа выполнена неполно, не показано общее понимание вопроса, имелись затруднения или допущены ошибки в определении понятий, использовании терминологии, при знании теоретического материала выявлена недостаточная сформированность основных умений и навыков.

## Разноуровневые задачи (задания)

### 1. Задачи репродуктивного уровня

Задача (задание)

1. В процессе окисления:

А. степень окисления понижается;

В. происходит присоединение электронов;

Б. степень окисления повышается;

Г. степень окисления не изменяется

## 2. Задачи реконструктивного уровня

Задача (задание)

1. Стандартный ОВП пары  $\varphi^{\circ}(\text{MnO}_4^-/\text{Mn}^{2+}) = 1,52 \text{ В}$ , т.е. положителен и значителен по величине, поэтому:

А.  $\text{KMnO}_4$  является сильным восстановителем, а  $\text{MnSO}_4$  – слабым окислителем

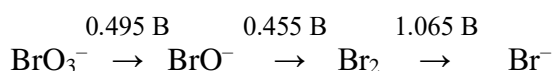
Б.  $\text{KMnO}_4$  является слабым окислителем, а  $\text{MnSO}_4$  – слабым восстановителем.

В.  $\text{KMnO}_4$  является сильным окислителем, а  $\text{MnSO}_4$  – слабым восстановителем

Г.  $\text{KMnO}_4$  является слабым окислителем, а  $\text{MnSO}_4$  – сильным восстановителем.

## 3. Задачи творческого уровня

Задача (задание) 1. Используя нижеприведенный фрагмент диаграммы Латимера для брома ( $\text{pH}=14$ ) определите возможность диспропорционирования  $\text{Br}_2$  на  $\text{Br}^-$  и  $\text{BrO}_3^-$  (в случае положительного ответа запишите уравнение реакции):



Критерии оценки (в баллах):

- 9-10 баллов выставляется студенту, если работа выполнена в полном объеме и изложена грамотным языком в определенной логической последовательности с точным использованием специализированной терминологии; показано уверенное владение нормативной базой; решены все задания в полном объеме

- 8 баллов выставляется студенту, если работа выполнена в полном объеме, но имеет один из недостатков: в работе допущены один-два недочета при освещении основного содержания ответа; нет определенной логической последовательности, неточно используется специализированная терминология.

- 6-7 баллов выставляется студенту, если работа не выполнена в полном объеме, не решена одна из задач или допущены недочеты при освещении основного содержания ответа; нет определенной логической последовательности, неточно используется специализированная терминология;

- 4-5 балла(ов) выставляется студенту, если работа не выполнена в полном объеме, не решены две задачи или допущены недочеты при освещении основного содержания ответа.

- 1-3 балла выставляется студенту, если работа не выполнена, но показано общее понимание вопроса, имелись затруднения или допущены серьезные ошибки в определении понятий, использовании терминологии, при знании теоретического материала выявлена недостаточная сформированность основных умений и навыков.

## Тестирование (рубежный контроль №2)

### Примерные вопросы для контроля:

1. Российская академия наук основана

1. в 1725 году по указу Петра I

2. в 1905 г. по указу Николая II

3. в 1755 году по указу Екатерины II

4. Ломоносовым М.В. в 1745 году

2. Единственный отечественный ученый, получивший нобелевскую премию по химии:

1. Менделеев
2. Каблуков
3. Семенов
4. Вант-Гофф
5. Ломоносов

3. Информационный поиск физико-химических характеристик молекул по брутто-формуле осуществляет

1. База данных NIST
2. Chemport
3. База данных SCOPUS
4. ALDRICH

4. Идентификатор научной статьи позволяет найти её в сети интернет и обозначается как

1. DOI
2. ID
3. УДК
4. все перечисленное верно
5. нет правильного ответа

5. Укажите зарубежные издательства, в которых можно найти научные публикации по химическим наукам.

1. SCOPUS
2. Elsevier
3. Wiley
4. e-library
5. все перечисленное верно

Критерии и методика оценивания:

Один тестовый вопрос (25 вопросов).

- 1 балл выставляется студенту, если ответ правильный;

- 0 баллов выставляется студенту, если ответ неправильный.

### **Темы рефератов:**

1. Эволюция понятия «химический элемент».
2. Этапы развития современной химии.
3. Химия одиночной молекулы.
4. Экологический катализ: достижения и перспективы.
5. Методы зеленой химии.

### **4.3. Рейтинг-план дисциплины**

Рейтинг–план дисциплины представлен в приложении Б.

### **5. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины**

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

## Основная литература:

1. Общая химия: В 2-х т.: учебник для академического бакалавриата / Н. Л. Глинка ; под ред. В. А. Попкова, А. В. Бабкова .— 19-е изд., перераб. и доп. — Москва : Юрайт, 2016 .— (Бакалавр. Академический курс). — Книга доступна в электронной библиотечной системе biblio-online.ru. <https://elib.bashedu.ru/search/>

### *Дополнительная литература:*

1. Закономерности протекания химических реакций [Электронный ресурс]. Ч. 1. Основы химической термодинамики и термохимии: метод. указания по общей химии для студ. 1 курса хим. факультета / БашГУ; сост.: Т. В. Берестова, Л. Г. Кузина, Н. А. Аминева, Р. Р. Ильясова. — Уфа: РИЦ БашГУ, 2014. — Электрон. версия печ. публикации. — Доступ возможен через Электронную библиотеку БашГУ. — <URL:<https://elib.bashedu.ru/dl/local/BEREST~1.PDF>>.
2. Закономерности протекания химических реакций [Электронный ресурс]. Ч. 2. Основы химической кинетики: метод. указания по общей химии для студ. 1 курса хим. факультета / БашГУ; сост.: Т. В. Берестова, Л. Г. Кузина, Н. А. Аминева, Р. Р. Ильясова. — Уфа: РИЦ БашГУ, 2014. — Электрон. версия печ. публикации. — Доступ возможен через Электронную библиотеку БашГУ. — <URL:<https://elib.bashedu.ru/dl/local/BEREST~1..PDF>>.
3. Растворы. Способы выражения состава растворов [Электронный ресурс]: метод. указания по общей химии для студентов 1 курса химического факультета / БашГУ; сост.: Т. В. Берестова, Н. А. Аминева, Л. Г. Кузина. — Уфа: РИЦ БашГУ, 2015. — Электрон. версия печ. публикации. — Доступ возможен через Электронную библиотеку БашГУ. <URL:[https://elib.bashedu.ru/dl/local/Berestova\\_Amineva\\_Kuzina\\_sost\\_Rastvory\\_mu\\_2015.pdf](https://elib.bashedu.ru/dl/local/Berestova_Amineva_Kuzina_sost_Rastvory_mu_2015.pdf)>.

### *Периодические научные издания*

1. Российский химический журнал 2009-2015 гг.
2. Журнал физической химии 2009-2015 гг.
3. Журнал неорганической химии 2009-2015 гг.
4. Журнал общей химии 2009-2015 гг.

### *Интернет-ресурсы для подготовки домашнего задания:*

1. <http://himki-vaz.ru/> - сайт «Химия в современном мире».
2. <http://www.chemport.ru/> - химический портал ChemPort.Ru.
3. [http://www.greenchemistry.ru/education/magister\\_prog.htm](http://www.greenchemistry.ru/education/magister_prog.htm) - сайт научно-образовательного центра "Химия в интересах устойчивого развития – Зеленая химия".
4. [http://www.perspektivy.info/rus/ekob/mirovaja\\_khimicheskaja\\_promyshlennost\\_2011-05-04.htm](http://www.perspektivy.info/rus/ekob/mirovaja_khimicheskaja_promyshlennost_2011-05-04.htm) Мировая химическая промышленность
5. <http://sci-lib.com/chemistry> – сайт «Химия. Новости химии».
2. <https://ru.wikipedia.org/wiki/> Список лауреатов Нобелевской премии по химии; Нобелевские лауреаты из России.
3. <https://him.1september.ru/2003/21/1.htm>
4. <http://www.chem.msu.su/>
5. [http://www.bbc.com/russian/science/2015/10/151002\\_nobel\\_prize\\_qa](http://www.bbc.com/russian/science/2015/10/151002_nobel_prize_qa)
6. [http://www.dpn2004.narod.ru/chem/Nb\\_p1.htm](http://www.dpn2004.narod.ru/chem/Nb_p1.htm)  
<http://naked-science.ru/article/top/10-samykh-izvestnykh-uchenykh>

## 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](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

### 5.3. 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><b>1. учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа:</b> аудитория № 405 (корпус химического факультета), аудитория №311 (корпус химического факультета), аудитория № 310 (корпус химического факультета), аудитория № 305 (корпус химического факультета).</p> <p><b>2.учебная аудитория для текущего контроля и промежуточной аттестации:</b> 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 №</p>	<p><b>Аудитория № 405</b> Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска, ноутбук, мультимедиа-проектор Mitsubishi XD3200U, экран с электроприводом 300*400см SpectraClassic.</p> <p><b>Аудитория № 311</b> Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска, ноутбук, проектор Mitsubishi XD 600U, экран с электроприводом Projecta 183*240см Mattewhite.</p> <p><b>Аудитория № 310</b> Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска, ноутбук, мультимедиа-проектор Mitsubishi EW230ST, экран настенный ClassicNorma 244*183.</p> <p><b>Аудитория № 305</b> Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска, ноутбук, мультимедиа-проектор Mitsubishi EW230ST, экран настенный ClassicNorma 244*183.</p> <p><b>Аудитория № 001</b> Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска</p> <p><b>Аудитория № 002</b> Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска</p> <p><b>Аудитория № 006</b> Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска</p> <p><b>Аудитория № 007</b> Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска</p> <p><b>Аудитория № 008</b> Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска</p> <p><b>Лаборатория № 401</b> Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска, баня водяная, весы аналитические Leki B2104(100*0.001 г), весы ВК-600 лабораторные (600*0,01 г), системный блок компьютера Pentium 4 2.0A/GigaByte GA-8LD533/512Mb/4 O.OGb/FDD/ATX. дистиллятор ДЭ-4.</p> <p><b>Лаборатория № 421</b> Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска, весы ВК-600 лабораторные (600*0,01г)</p> <p><b>Аудитория № 004</b> 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.</p> <p><b>Аудитория № 005</b></p>	<p><b>1. учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа:</b> аудитория № 405 (корпус химического факультета), аудитория №311 (корпус химического факультета), аудитория № 310 (корпус химического факультета), аудитория № 305 (корпус химического факультета).</p> <p><b>2.учебная аудитория для текущего контроля и промежуточной аттестации:</b> 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 № 005 (корпус химического факультета),</p>

<p>005 (корпус химического факультета), аудитория № 004 (корпус химического факультета)</p> <p><b>3.помещение для самостоятельной работы:</b> читальный зал №1 (главный корпус), читальный зал №2 (корпус физмата), читальный зал №4 (корпус биофака), читальный зал №5 (гуманитарный корпус), читальный зал №6 (корпус института права), читальный зал №7 (гуманитарный корпус), лаборатория № 418 (корпус химического факультета)</p> <p><b>4.помещение для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования:</b> лаборатория № 416 (корпус химического факультета)</p>	<p>Учебная мебель, учебно-наглядные пособия, доска, компьютер DEPO Neos 470 MD i5_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><b>Читальный зал №1 (учебный корпус)</b>  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.</p> <p><b>Читальный зал №2</b>  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.</p> <p><b>Читальный зал №4</b>  Научный и учебный фонд, научная периодика, неограниченный доступ к ЭБС и БД; количество посадочных мест – 60.</p> <p><b>Читальный зал №5</b>  Научный и учебный фонд, научная периодика, ПК (моноблок) - 3 шт, неограниченный доступ к ЭБС и БД; количество посадочных мест – 27.</p> <p><b>Читальный зал №6</b>  Научный и учебный фонд, научная периодика, ПК (моноблок) - 6 шт, неограниченный доступ к ЭБС и БД; количество посадочных мест – 30.</p> <p><b>Читальный зал №7</b>  Научный и учебный фонд, научная периодика, ПК (моноблок) - 5 шт, неограниченный доступ к ЭБС и БД; количество посадочных мест – 18.</p> <p><b>Лаборатория № 418</b>  Учебная мебель, факсимильным аппарат Panasonic KX-FL423RUB – 2 шт., эН-метр рН-150МИ (с гос. поверкой), автотрансформатор TDGC2-0.5K(0,5kBT; 2A,220/0-250V),3604, 99р Т.207/2-15, весы "Ohaus" PA64C (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 Tolorino – 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&lt;TFT,8ms, 1280*1024,250КД/М.1 400:1,4:3 D-Sub), персональный компьютер в составе с/блок/Сoge J7-4770 (3.4)/H87/SYGA/HDD 500Gb, монитор ЖК"20"Веpl.клавиат ура+мышь, принтер Canoni-SENSYSMF3010, рН-метр рН-150МИ с гос.поверкой, системный блок ПК (775), шкаф сушильный LOIPLF-25/350-GS1, (310X 310x310 мм б/вентилятора.нерж.сталь цифровой контролер), количество посадочных мест – 10.</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Права на программы для ЭВМ операционная система для персонального компьютера WinSL 8 RussianOLPNLAcademicEditionLegalizationGetGenuine.</li> <li>2. Права на программы для ЭВМ обновление операционной системы для персонального компьютера WindowsProfessional 8 RussianUpgradeOLPNLAcademicEdition. Договор №104 от 17.06.2013 г. Лицензии бессрочные.</li> </ol>	<p>аудитория № 004 (корпус химического факультета)</p> <p><b>3.помещение для самостоятельной работы:</b> читальный зал №1 (главный корпус), читальный зал №2 (корпус физмата), читальный зал №4 (корпус биофака), читальный зал №5 (гуманитарный корпус), читальный зал №6 (корпус института права), читальный зал №7 (гуманитарный корпус), лаборатория № 418 (корпус химического факультета)</p> <p><b>4.помещение для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования:</b> лаборатория № 416 (корпус химического факультета)</p>
--	--	---

	<p>3. Программа для ЭВМ OfficeStandard 2013 RussianOLPNLAcademicEdition. Договор №114 от 12.11.2014 г. Лицензии бессрочные.</p> <p>4. Права на использование программного обеспечения KasperskyEndpointSecurity для бизнеса - Стандартный, продление подписки на 1 год. Договор №31806820398 от 17.09.2018 г.</p> <p style="text-align: center;"><b>Лаборатория № 416</b></p> <p>Атомно-абсорбционный спектрофотометр модель AA-7000, фирмы "Шимадзу", Япония, баллон с гелием марки А – 2 шт, вентилятор ВЕНТС 100 ВКМц/*1/, газовый хромато-масс-спектрометр модель GCMS-QP 2010PIUS, компьютер в составе: системный блок, монитор, клавиатура, мышь, кондиционер QUATTROCUMA QV/QN-F12WA, ноутбук FujitsuLifebookKF530 IntelCorei3-330M/4Gb/500Gb/ DVD-RW/ВТ/15.6"/Win7НВ+Office, персональный компьютер в комплекте HP AiO 20"CQ 100 eu (моноблок), электроплитка Irit IR-8200,1500Вт диаметр конфорки 185мм.</p>	
--	---	--



МИНОБРНАУКИ РОССИИ  
ФГБОУ ВО «БАШКИРСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»  
ХИМИЧЕСКИЙ ФАКУЛЬТЕТ

СОДЕРЖАНИЕ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ  
дисциплины **Технология обучения** на 1 семестр

очная форма обучения

Вид работы	Объем дисциплины
Общая трудоемкость дисциплины (ЗЕТ / часов)	3 ЗЕТ / 108 часа
Учебных часов на контактную работу с преподавателем:	18,2
лекций	18
практических / семинарских	0
Других (групповая, индивидуальная консультация и иные виды учебной деятельности, предусматривающие работу обучающихся с преподавателем)	0,2
Учебных часов на самостоятельную работу обучающихся (СР)	89,8
Учебных часов на подготовку к зачету	
Контроль	-
Форма контроля	Зачет 1 семестр

№ 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	СРС			
1	Предмет химии как науки и как учебной дисциплины. Становление химии как науки в России и за рубежом в XIV-XIX вв.	2	-	-	10	[осн. лит. 1] «Интернет»-ресурсы	Составление конспекта и подготовка презентации на тему: «Алхимия и иатрохимия»	Устный опрос. Проверка домашнего задания.
2	Вклад отечественных ученых в развитие химической науки на рубеже XVIII-XIX вв. АМУ.	2	-	-	10	[осн. лит. 1] «Интернет»-ресурсы	Составление конспекта и подготовка презентации на тему: «История одного ученого»	Устный опрос. Проверка домашнего задания. Контрольная работа.
3-4	Становление химии как науки в России в XIX-XX вв. Великие русские химики. Закономерности протекания химических реакций.	2	-	-	10	[осн. лит. 1; доп. лит. 1,2] «Интернет»-ресурсы		Устный опрос. Проверка домашнего задания. Контрольная работа.
5	Представления о растворах на рубеже XIII-XXI вв. Становление физико-химической теории растворения веществ.	2	-	-	10	[осн. лит. 1; доп. лит. 3] «Интернет»-ресурсы	Самостоятельное изучение основной и дополнительной литературы	Рубежная контрольная работа №1
6	Количественная оценка окислительно-восстановительных реакций. Гальванические элементы. Введение в электрохимию.	2	-	-	10	[осн. лит. 1;] «Интернет»-ресурсы	Самостоятельное изучение основной и дополнительной литературы	Устный опрос.
7	Современные направления развития химии в РФ и за рубежом. Гранты и научные программы для химиков. Научные публикации. Тезисы доклада и научные статьи. Поиск научной литературы.	2	-	-	15	Сайты научных периодических изданий	Индивидуальное творческое задание. Поиск научной статьи в интернете.	Проверка домашнего задания. Контрольная работа
8	Химические базы данных. РИНЦ. Научные журналы в РФ. Зарубежные базы данных.	2	-	-	15	Сайты научных баз данных по	Индивидуальное творческое задание.	Устный опрос. Проверка домашнего задания

	Scopus. WoS. Зарубежные научные журналы. Импакт-фактор научных журналов.					химии	Поиск информации в базе данных	
9	Научные достижения XX и XXI вв. Научный потенциал России. Современные ученые. Лауреаты нобелевской премии по химии и физике. ФКР -0,2 ч.	2	-	-	9,8	[осн. лит. 1] «Интернет»-ресурсы	Самостоятельное изучение основной и дополнительной литературы, работа с интернет-ресурсами	Итоговая контрольная работа (рубежная контрольная работа №2)
Всего часов		18	0	0	89,8			

\*Рекомендуемая литература в разделе

Рейтинг-план дисциплины  
Технология обучения

Направление подготовки 04.03.01 Химия  
Курс 1, семестр 1, 2015/2016 гг.

Виды учебной деятельности студентов	Балл за конкретное задание	Число заданий за семестр	Баллы	
			Минимальный	Максимальный
<b>Модуль 1</b>				
Текущий контроль			0	25
1. Аудиторная работа	1	5	0	5
2. Домашние задания	5	2	0	10
3. Контрольная работа	5	2	0	10
Рубежный контроль				
1. Тестовые задания	1	25	0	25
Всего			0	50
<b>Модуль 2</b>				
Текущий контроль			0	25
1. Аудиторная работа	1	5	0	5
2. Домашние задания	5	2	0	10
3. Контрольная работа	5	2	0	10
Рубежный контроль				
1. Тестовые задания	1	25	0	25
Всего			0	50
<b>Поощрительные баллы</b>				
1. Студенческая олимпиада			0	3
2. Публикация статей			0	3
3. Участие в конференции			0	4
Всего				10
<b>Посещаемость (баллы вычитаются из общей суммы набранных баллов)</b>				
1. Посещение лекционных занятий				-6
<b>Итоговый контроль</b>				
Зачет			0	0