МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «НАЦИОНАЛЬНЫЙ ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ МОСКОВСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТРОИТЕЛЬНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

Шифр	Наименование дисциплины (модуля)
Б1,В.ДВ.3.1	химия воды и микробиология

Код направления подготовки	08.03.01
Направление подготовки	«Строительство»
Наименование ОПОП (профиль)	ВиВ + ТГВ
Уровень образования	бакалавриат
Год начала подготовки	2015
Форма обучения	Очная, заочная

Разработчики:

должность	ученая степень, звание	подпись	ФИО
Доцент	к.т.н., доцент		Ивчатов А.Л.

Рабочая программа рассмотрена и одобрена на заседании кафедры (структурного подразделения):

должность	подпись		ученая степень и звание, ФИО		
Зав. кафедрой (руководитель		Д.т.н. Алексеев Е.В.			
подразделения)					
год обновления	2015	2010	6	2017	2018
Номер протокола	№ 1				
Дата заседания кафедры (структурного подразделения)	31.08.2015				

Рабочая программа утверждена и согласована:

Подразделение / комисси	Должность	ОИФ	подпись	Дата
Я				
Методическая комиссия	Доц.	Нечитаева В.А.		
НТБ		Ерофеева О.Р.		
ЦОСП				

1. Цели освоения дисциплины

Целью освоения дисциплины «Химия воды и микробиология» является дать студенту представление о составе и свойствах природных и сточных вод различного происхождения, о видах и назначениях химических и бактериологических анализов воды, а также основные знания о классификации, строении и жизнедеятельности микроорганизмов и её проявлении как полезном, так и вредном, в естественных и искусственно созданных условиях.

2. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине (модулю), соотнесенных

с планируемыми результатами освоения образовательной программы

Компетенция по ФГОС Использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования.	Код компетенци и по ФГОС ОПК-1	Основные признаки освоения (показатели достижения результата) -знает о формировании и основных характеристиках состава природных и сточных вод -знает о теоретических основах химических и биохимических и биохимических процессах очистки воды разного качества - знает навыки работы в химико-бактериологической лаборатории -знает основные методы санитарно-химического и бактериологического анализа природных и сточных вод и элементы	Код показателя освоения 3-1 H-1 У-1
Способность выявить естественнонаучную сущность проблем, возникающих в ходе профессиональной деятельности, привлечь соответствующий физикоматематический аппарат для их решения.	ОПК-2	контроля процессов обработки воды -умеет аналитически определять физико-химические и биологические свойства природных и сточных вод различного происхождения умеет пользоваться современным оборудованием и приборами способен дать	У-2

Компетенция по ФГОС	Код компетенци и по ФГОС	Основные признаки освоения (показатели достижения результата)	Код показателя освоения
		обоснованные рекомендации по использованию природных вод для различных отраслей хозяйственной деятельности, с учетом их качественной характеристики, при необходимости с рекомендуемой технологией их кондиционирования - способен определить технологическую особенность очистки сточных вод различного происхождения и условия повторного использования, или выпуска в водоем.	3-2 H-2

3. Указание места дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы

Дисциплина «Химия воды и микробиология» относится к математическому, естественнонаучному и общетехническому циклу вариативной части основной образовательной программы по направлению 270800 «Строительство» профиля «Водоснабжение и водоотведение».

Дисциплина базируется на знаниях, умениях и навыках, приобретенных студентами в ходе изучения дисциплины «Химия».

Требования к входным знаниям, умениям и владениям студентов. Для освоения дисциплины "Химия воды и микробиология»" студент должен: Знать:

 О формировании и основных характеристиках состава природных и сточных вод, теоретических основах химических, физико-химических и биохимических процессах очистки воды разного качества. На лабораторных занятиях студенты осваивают навыки работы в химико-бактериологической лаборатории, овладевают основными методами санитарно-химического и бактериологического анализа природных и сточных вод и элементами контроля процессов обработки воды.

Уметь:

Аналитически определять физико-химические и биологические свойства природных и сточных вод различного происхождения. Пользоваться современным оборудованием и приборами. Эффективно использовать техническую и справочную литературу, источники из Интернета и т.д. Идентифицировать состав активных илов аэротенков, биологической пленки биофильтров, микрофлору, микрофауну и бактериальный состав биоценозов водоемов, биологических прудов, полей орошения и фильтрации.

Демонстрировать способность и готовность:

Дать обоснованные рекомендации по использованию природных вод для различных отраслей хозяйственной деятельности, с учетом их качественной характеристики, при необходимости с рекомендуемой технологией их кондиционирования. Для сточных вод различного происхождения определить технологическую особенность их очистки и условия повторного использования, или выпуска в водоем.

Дисциплины, для которых дисциплина «Химия воды и микробиология» является предшествующей:

- «Водоподготовка»
- «Очистка сточных вод»

4. Объем дисциплины (модуля) в зачетных единицах с указанием количества академических или астрономических часов, выделенных на контактную работу обучающихся с преподавателем (по видам учебных занятий) и на самостоятельную работу обучающихся

Общая трудоемкость дисциплины составляет 5 зачетных единиц, 180 часов.

4.1. Структура дисциплины **По очной форме обучения. Академическая**

№ п/п	Раздел (тема) дисциплины	Семестр	ля семестра	вклю	очая са работ	ебной рамостол в студе	ятелы нтов	ную	Формы текущего контроля успеваемости (по неделям семестра) Форма
		O	Неделя	Лекци и	ПЗ	ЛР	Кр/ Кп	СР	форма промежуточной аттестации (по семестрам)
1	Химия воды	4	1-8	8		8		38	
1.1	Химия воды	5		8		8		20	
2	Микробиология	4	9-16	8		8		38	
2.1	Микробиология	5		8		8		20	
	Итого:108	3	16	32		32		116	зачет

По очной форме обучения. Прикладная

№ п/п	Раздел (тема) дисциплины	Семестр	и семестра	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах)				Формы текущего контроля успеваемости (по неделям семестра)	
12, 22			Неделя	Лекци и	ПЗ	ЛР	Кр/ Кп	СР	Форма промежуточной аттестации (по семестрам)
1	Химия воды	4	1-8	8		8		38	
1.1	Химия воды	5		8		8		20	
2	Микробиология	4	9-16	8		8		38	
2.1	Микробиология	5		8		8		20	
	Итого:108	3	16	32		32		116	зачет

По заочной форме обучения. Прикладная

№ п/п	Раздел (тема) дисциплины	Семестр	Неделя семестра	включ р	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах) Лекции П ЛР Кр/Кп СР				Формы текущего контроля успеваемости (по неделям семестра) Форма промежуточной аттестации (по семестрам)
1	Химия воды	4	1-9	4	4	8		74	(
2	Микробиология	4	10-16	4	4	8		74	
	Итого:108	4	16	8	8	16		148	зачет

5. Содержание дисциплины (модуля), структурированное по темам (разделам) с указанием отведенного на них количества академических часов и видов учебных занятий

5.1.Содержание лекционных занятий

	1	uc nekanonnoix sanxinua	
№ п/п		Тема и содержание занятия	Кол-во
	Наименование раздела дисциплины (модуля)		акад. часов
1	Химия воды	1. Вода: состав, строение, свойства.	8
	Timin Bogoi	2.Природные воды, их физико-	3
		, ,	
		химическая характеристика	

		3. Физико-химические характеристики бытовых и производственных сточных вод 4. Методы определения физических показателей, химического состава и санитарно-биологических характеристик природной, хозяйственно-бытовой и производственной сточной воды 5. Физико-химические основы технологических процессов водоподготовки 6. Физико-химические методы очистки сточных вод различного происхождения	
2.	Микробиология	1.Основы общей микробиологии 2. Санитарная микробиология 3. Вредная деятельность микроорганизмов 4. Процессы самоочищения водоемов 5. Роль микроорганизмов в процессах очистки природных и сточных вод	8

5.2. Перечень практических занятий.

5.1. Перечень практических занятий

5.3.1. Форма обучения – заочная прикладная

№ п/п	Наименование раздела дисциплины (модуля)	Тема и содержание занятия	Кол-во акад. часов
1	Химия воды и микробиология	1. Работа с атласами индикаторных микроорганизмов. Определение индекса сапробности водоемов	4

5.3 Лабораторный практикум

5.2. **Перечень лабораторных работ** 5.3.1. Форма обучения - очная

№ п/п	Наименование раздела дисциплины (модуля)	Тема и содержание занятия	Кол-во акад. часов
1	Химия воды	Навыки лабораторной работы (химия воды) Определение основных параметров природной и	16

		сточной воды	
2	Микробиология	Навыки лабораторной работы (микробиология)	
		Изучение активного ила	16
		Изучение биологических пленок	10
		Изучение микрофлоры анаэробных реакторов	

5.3.2.Групповые консультации по курсовым работам/курсовым проектам

Не предусмотрено учебным планом

5.4. Самостоятельная работа

№	Наименование раздела	Содержание раздела (темы) для самостоятельной	
Π/Π	(темы)	работы студента	
1	Химия воды	Самостоятельное изучение и анализ современного	
		передового опыта определения качества воды по	
		литературным источникам и в интернете.	
2	Микробиология	Самостоятельная работа с атласами микроорганизмов	
		по литературным источникам и в интернете для	
		получения навыков идентификации.	

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

Курс включает в себя лекционные и лабораторные занятия. В процессе освоения дисциплины предусмотрена также самостоятельная работа студента, которая направлена на изучение теоретического материала, а также выполнение заданий, поставленных перед студентами на практических занятиях.

Для полного освоения дисциплины студентам необходимо выполнить следующее:

- 1. Посетить курс лекций, на которых будут раскрыты основные темы изучаемой дисциплины, даны рекомендации по самостоятельной подготовке, справочные материалы для изучения При прослушивании лекции курса, рекомендуется вести конспект лекций.
- 2. Самостоятельно подготовиться к проведению каждого лабораторного занятия в требуемом объеме: изучить необходимый теоретический материал и решить индивидуальные задания. Для более полного усвоения материала рекомендуется дополнить конспект лекций при изучении теоретического материала в рамках самостоятельной работы.
- 3. На лабораторных занятиях: освоить на конкретных примерах методы и методики решения поставленных задач.

7. Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине (модулю)

7.1. Перечень компетенций с указанием этапов их формирования в процессе освоения образовательной программы

На примере очной формы обучения

The riprimage of more depiner out to the riprimage of the				
Код	Этапы формирования компетенций (разделы теоретического обучения)			
компетенции по ФГОС	1	2		
ОПК-1	+	+		
ОПК-2	+	+		

7.2.1.Описание показателей и форм оценивания компетенций

		Форма оценивания			
		Текущий контроль	Промеж	уточная	م
	Показатели	-	аттес	тация	Z Z Z
Код компетенции по ФГОС	освоения (Код показателя освоения)	Устный опрос	Защита Лабораторны х работ	Зачёт	Обеспеченность оценивания компетенции
1	2	3	4	5	6
ОПК-1	31			+	+
	У1		+		+
	H1			+	+
ОПК-2	32	+		+	+
	У2			+	+
ИТОГО		+	+	+	+

- 7.2.2 Описание шкалы и критериев оценивания для проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине (модулю) в форме Экзамена /Дифференцированного зачета в учебном плане не предусмотрено.
- 7.2.3Описание шкалы и критериев оценивания для проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине (модулю) в форме Защиты курсовой работы в учебном плане не предусмотрено
 - 7.2.4 Описание шкалы и критериев оценивания для проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине (модулю) в форме Зачета

Код	Оценка		
показателя оценивания	Не зачтено	Зачтено	
31	Обучающийся не знает значительной части программного материала, допускает существенные ошибки, не может увязывать теорию с практикой	Обучающийся твердо знает материал, грамотно и по существу излагает его, не допуская существенных неточностей в ответе на вопрос	
Н1	Большинство предусмотренных программой обучения учебных заданий не выполнено, качество их выполнения оценено числом баллов, близким к минимальному	Все предусмотренные программой обучения учебные задания выполнены, качество их выполнения достаточно высокое. Обучающийся твердо знает материал, грамотно и по существу излагает его, не допуская существенных неточностей в ответе на вопрос	
32	Не знает значительной части программного материала, допускает существенные ошибки, неуверенно отвечает на поставленные вопросы	Обучающийся правильно применяет теоретические положения при решении практических вопросов и задач, владеет необходимыми	

		навыками и приемами их выполнения
Н2	С большими затруднениями выполняет лабораторные работы, необходимые практические компетенции не сформированы	Все предусмотренные программой обучения учебные задания выполнены, качество их выполнения достаточно высокое. Обучающийся твердо знает материал, грамотно и по существу излагает его, не допуская существенных неточностей в ответе на
		вопрос

7.2. Типовые контрольные задания или иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций

7.2.1. Текущий контроль

Текущий контроль осуществляют в форме устного опроса и курсовой работы Примерные вопросы для устного опроса:

Вопросы к разделу «Химия воды»

- 1. Какие факторы изменяют равновесие ионных примесей в воде?
- 2. Для оценки каких свойств среды водных растворов используют показатель рН?
- 3. Действие каких факторов изменяет скорость химической реакции?
- 4. Какие процессы изменяют активную реакцию среды в воде при растворении солей?
- 5. Какие воздействия на процесс гидролиза изменяют направления смещения равновесия реакции?
- 6. Каковы свойства буферных растворов и механизм процессов в них под действием сильной кислоты или щелочи?
- 7. Каков механизм буферных свойств воды природных водоемов и факторов воздействия?
- 8. Какова роль величины рН при биологической очистке сточных вод?
- 9. Какие примеси воды природных водоемов обусловливают мутность воды?
- 10. Какие свойства воды обуславливают гумины, гуматы и фульвокислоты?
- 11. Какие процессы и примеси в воде водоемов обуславливают ее запах и привкус?
- 12. Состав каких примесей обуславливает кислотность природной воды?
- 13. Как определяется кислотность природной воды?
- 14. Как определяется активная кислотность раствора?
- 15. Каков механизм и результат влияния присутствия гуминовых, гуматных и других органических кислот на рН воды водоемов?
- 16. Чем обусловливается щелочность природной воды?
- 17. Какие процессы способствуют изменению состава примесей природной воды?
- 18. Каковы роль и состав группы биогенных элементов?
- 19. Каков состав и происхождение примесей органической природы в воде водоемов?
- 20. Какие процессы в воде водоемов способствуют изменению состава примесей?
- 21. Промывка русла реки паводковыми водам не способствует образованию донного ила.
- 22. В чем особенности механизма и химии процессов коррозии металлов?
- 23. Какой состав примесей воды способствует образование защитной пленки в трубах?

- 24. Каков механизм и химия процесса образование защитной пленки в трубах?
- 25. Какие процессы и материалы применяют для защиты металла от коррозии?
- 26. Каковы механизм и процессы защиты труб от воздействия биологических факторов?
- 27. Каковы основные факторы проявления коррозии бетона?
- 28. В чем особенности и механизм углекислотного равновесия бетон и воды?
- 29. В чем особенности и механизм щелочной коррозии бетона в воде?
- 30. В чем особенности и механизм магнезиальной коррозии бетона в воде?
- 31. В чем особенности и механизм сульфатной коррозии бетона в воде?
- 32. Каков механизм возникновения запаха и привкуса вода поверхностных водоемов?
- 33. Чем обусловлена необходимость перехлорирования воды при ее обработке?
- 34. В чем причина эффекта применения озона при первичной обработке природных вод?
- 35. Каковы механизмы процессов очисти примесей активированными углями?
- 36. Каков механизм, задача и результат процесса преаэрации при очистке воды?
- 37. Каковы составляющие процесса хлопьеобразования при коагуляции воды?
- 38. Каков механизм и особенности коагуляции примесей воды органической структуры?
- 39. Каково содержание понятия оптимальной дозы коагулянта при обработке воды?
- 40. Причина и механизм применения коагулирования с подщелачиванием?
- 41. Какие процессы протекают при применении технологии флокулирования воды?
- 42. Какие процессы протекают при обезжелезивании воды методом аэрации?
- 43. Особенности процессов удаления из воды Растворенных газов?
- 44. Что определяет стабильность воды и какими процессами она достигается?
- 45. Какие процессы сопровождают обеззараживание воды и как влияют на эффект?
- 46. Каковы процессы и химия хлорирования воды?
- 47. Каков механизм процессов бактерицидного действия хлора?
- 48. Какие факторы и как влияют на режим технологии хлорирования воды?
- 49. Каков технологический смысл и содержание понятия остаточный хлор?
- 50. Каковы цели, задачи и процессы при хлорировании воды с аммонизацией?
- 51. Каковы методы и особенности процессов дехлорирования воды?
- 52. Каковы особенности технологии и процессов озонирования вод?
- 53. Каковы процессы и взаимодействия сопутствуют озонированию воды?
- 54. Каковы особенности процессов при физических методах обеззараживания воды?

Вопросы к разделу «Микробиология»

- 1. Основы систематики микроорганизмов.
- 2. Санитарно-микробиологическая оценка природных вод.
- 3. Бактерии. Морфологические особенности.
- 4. Санитарно-микробиологическая оценка сточных вод.
- 5. Простейшие.
- 6. Самоочищение водоемов.
- 7. Водоросли.
- 8. Вредная деятельность микроорганизмов.
- 9. Грибы. Плесени.
- 10. Микробная коррозия и методы борьбы с нею.
- 11. Цианобактерии и ультрамикробы.
- 12. Биообрастания и борьба с ними.
- 13. Элементный состав микробной клетки.
- 14. Процессы эвтрофикации водоемов и методы борьбы с ними.
- 15. Ферменты, их классификация.

- 16. Биологические помехи в работе очистных сооружений систем водоснабжения и их устранение.
- 17. Метаболизм микроорганизмов.
- 18. Роль биологических процессов в очистке сточных вод.
- 19. Представление о росте и развитии микроорганизмов.
- 20. Физико-химическая характеристика активного ила.
- 21. Микроорганизмы и окружающая среда.
- 22. Микробиологическая характеристика активного ила.
- 23. Влияние физических факторов на микроорганизмы.
- 24. Биопленка биофильтров.
- 25. Влияние химических факторов на микроорганизмы.
- 26. Биоценозы полей орошения.
- 27. Влияние биологических факторов на микроорганизмы.
- 28. Биоценозы биологических прудов.
- 29. Роль микроорганизмов в круговороте веществ.
- 30. Закономерность биохимического окисления веществ в аэробных условиях.
- 31. Круговорот азота в природной среде.
- 32. Условия стабильной работы биологических очистных сооружений.
- 33. Круговорот фосфора в природной среде
- 34. Понятие о селективном биоценозе биологических очистных сооружений.
- 35. Круговорот серы в природной среде.
- 36. Процессы автоселекции на очистных сооружениях.
- 37. Патогенные микроорганизмы.
- 38. Особенности биохимической очистки производственных сточных вод.
- 39. Индикаторные микроорганизмы при оценке качества природных вод.
- 40. Анаэробные биохимические процессы в очистке сточных вод.
- 41. Индикаторные микроорганизмы в оценке работы сооружений биологической очистки
- 42. Анаэробная обработка осадков сточных вод.
- 43. Классификация микроорганизмов по отношению к кислороду.
- 44. Понятие о регенерации активного ила в аэротенк.
- 45. Основные понятия о метаболизме микроорганизмов (автотрофы, гетеротрофы).
- 46. Роль высшей водной растительности в процессах самоочищения воды.
- 47. Влияние лимитирующих факторов на рост и развитие микроорганизмов.
- 48. Компостирование осадков и твердых бытовых отходов.
- 49. Основные направления по оптимизации процесса жизнедеятельности микроорганизмов.

Перспективы биотехнологии в процессах охраны окружающей среды

7.4. Методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций

Процедура промежуточной аттестации проходит в соответствии с Положением о текущем контроле и промежуточной аттестации обучающихся в ФГБОУ ВО «НИУ МГСУ».

Аттестационные испытания проводятся преподавателем, ведущим лекционные занятия по данной дисциплине, или преподавателями, ведущими практические занятия. Присутствие посторонних лиц в ходе проведения аттестационных испытаний без разрешения ректора или проректора не допускается (за исключением работников университета, выполняющих

контролирующие функции в соответствии со своими должностными обязанностями). В случае отсутствия ведущего преподавателя аттестационные испытания проводятся преподавателем, назначенным письменным распоряжением по кафедре.

Инвалиды и лица с ограниченными возможностями здоровья, имеющие нарушения опорно-двигательного аппарата, допускаются на аттестационные испытания в сопровождении ассистентов-сопровождающих.

Во время аттестационных испытаний обучающиеся могут пользоваться программой учебной дисциплины, а также с разрешения преподавателя справочной и нормативной литературой, калькуляторами.

Время подготовки ответа при сдаче зачета в устной форме должно составлять не менее 40 минут (по желанию обучающегося ответ может быть досрочным). Время ответа – не более 15 минут.

Экзаменатору предоставляется право задавать обучающимся вопросы в рамках программы дисциплины текущего семестра, а также, помимо теоретических вопросов, давать задачи, которые изучались на практических занятиях.

Оценка результатов устного аттестационного испытания объявляется обучающимся в день его проведения. При проведении письменных аттестационных испытаний или компьютерного тестирования – в день их проведения или не позднее следующего рабочего дня после их проведения.

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

α	основная	$\pi 1 1 m o$	nam	ma.
u_I	основния	лите	pam	vpu.

Ň	Наименование	Автор, название, место издания,	Количество	Число
Π/Π	дисциплины	издательство, год издания учебной и	экземпляров	обучающихся,
	(модуля) в	учебно-методической литературы	В	воспитанников,
	соответствии с		библиотеке	одновременно
	учебным планом		МГСУ	изучающих
				дисциплину
				(модуль)
1	2	3	4	5
1	Химия воды и	А. Л. Ивчатов, Малов В.И. Химия	38	75
	микробиология	воды и микробиология - М.: ИНФРА-		
		M, 2013 217 c.		

б) дополнительная литература:

- 1. Карюхина Т.А., Чурбанова И.Н. Химии волы и микробиология. М. Стройиздат. 1995 г. 208 с.
- 2. Березина Н.А. Гидробиология. М. "Легкая и пищевая промышленность". М. 1984, 360 с.
- 3. Голубовская Э.К. Биологические основы очистки воды. М. "Высшая школа", 1978, 268 с.
- 4. Гусев М.В. Минеева Л.А. Микробиология. М. Издательство МГУ, 1985, 376 с.
- 5. Константинов А.С. Общая гидробиология. М. "Высшая школа", 1979, 480 с.
- 6. Таубе П.Р., Баранова А.Г. Химия и микробиология воды. М. "Высшая школа", 1983.280 с.

- 7. Унифицированные методы исследования качества вод. Часть III. Методы биологического анализа вод. Атлас сапробных организмов. М. "Секретариат СЭВ", 1977. 228 с.
- 8. Унифицированные методы исследования качества вод. Часть III. Методы биологического анализа вод. Индикаторы сапробности. М. "Секретариат СЭВ", 1977. 91 с.
- 9. Фауна аэротенков. (атлас) под. ред. Л.А. Кутиковой, Ленинград. "Наука" 1984, 263 с.
- 10. Вольпе И. М., Кучеренко В.Д. Практическое руководство по санитарной микробиологии М. Изд. МГУ, 148 с.
- 11. Возная Н.Ф. Химия воды и микробиология. М. "Высшая школа", 1979, 342 с. Самоочищение воды и миграция загрязнений по трофической цепи. Под ред. Телитченко М..М. М. "Наука" 1984, 184 с.
- 12. Ротмистров М.Н., Гвоздяк П.И., Ставская С.С. Микробиология очистки воды. Киев. "Наукова думка", 1978, 268 с.
- 13. Биологическая очистка хромсодержащих промышленных сточных вод. Под. Ред Квасникова Е.И. Киев. "Наукова думка", 1978, 112 с.
- 14. Санитарная и техническая гидробиология. Материалы 1 съезда всесоюзного гидробиологического общества. М. "Наука", 1967178 с.
- 15. Алексеев Л. С. Контроль качества воды М. «ИНФРА-М» 2004 г.159 с.

9. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет» (далее – сеть «Интернет), необходимых для освоения дисциплины (модуля)

Наименование ресурса сети «Интернет»	Электронный адрес ресурса
«Российское образование» - федеральный портал	http://www.edu.ru/index.php
Научная электронная библиотека	http://elibrary.ru/defaultx.asp?
Электронная библиотечная система IPRbooks	http://www.iprbookshop.ru/
Федеральная университетская компьютерная сеть России	http://www.runnet.ru/
Информационная система "Единое окно доступа к образовательным ресурсам"	http://window.edu.ru/
Научно-технический журнал по строительству и архитектуре «Вестник МГСУ»	http://www.vestnikmgsu.ru/
Научно-техническая библиотека МГСУ	http://www.mgsu.ru/resources/Biblioteka/
раздел «Кафедры» на официальном сайте МГСУ	http://www.mgsu.ru/universityabout/Struktura/Kafedri/

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

Организация деятельности обучающегося

- 1. Написание конспекта лекций: кратко, схематично, последовательно фиксировать основные положения, выводы, формулировки, обобщения, помечать важные мысли, выделять ключевые слова, термины.
- 2. Знакомство с основной и дополнительной литературой, включая справочные издания, зарубежные источники, конспект основных положений, терминов, сведений, требующихся для запоминания и являющихся основополагающими в этой теме. Работа с конспектом лекций, подготовка ответов к контрольным вопросам.
- 3. Изучение научной, учебной, нормативной и другой литературы. Отбор необходимого материала для написания курсовой работы; формирование выводов и разработка конкретных рекомендаций по решению поставленной цели и задачи; проведение практических исследований по данной теме. 4. Определение вопросов, терминов,

материала, который вызывает трудности, пометить и попытаться найти ответ в рекомендуемой литературе. Если самостоятельно не удается разобраться в материале, необходимо сформулировать вопрос и задать преподавателю на консультации, на практическом занятии.

- 5. Уделить внимание следующим понятиям (основы химических реакций в воде, стабильность воды, симбиоз микроорганизмов, патогенные микроорганизмы, дезинфекция воды и др.)
- 6. Просмотр рекомендуемой литературы.
- 7.. Работа с конспектом лекций, подготовка ответов к контрольным вопросам и др.
- 9. При подготовке к зачету необходимо ориентироваться на конспекты лекций, рекомендуемую литературу и др.

11.Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине (модулю), включая перечень программного обеспечения и информационных справочных систем (при необходимости)

11.1. Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса - в разработке

11.2. Перечень программного обеспечения, используемого при осуществлении образовательного процесса

№	Наименование	Тема	Наименование	Тип
	раздела		программного	лицензии
	дисциплины		обеспечения	
	(модуля)			
1		Природные и		
	Химия воды	сточные воды их состав	Microsoft Office	МГСУ
		и свойства	Microsoft Office	
2		Санитарная		МГСУ
		микробиология, состав		
	Микробиология	активных илов и		
	микроонология	биологической пленки.	Microsoft Office	
		Самоочищение		
		водоемов		

11.3. Перечень информационных справочных систем

Информационно-библиотечные системы

Наименование ИБС	Электронный адрес ресурса	
Научная электронная библиотека	http://elibrary.ru/defaultx.asp?	
Электронная библиотечная система IPRbooks	http://www.iprbookshop.ru/	
Научно-техническая библиотека МГСУ	http://www.mgsu.ru/resources/Biblioteka/	

База данных КОДЕКС, e-library, поисковые системы: "Yandex", "Google"

Программа составлена в соответствии с требованиями Федерального государственного образовательного стандарта высшего образования с учетом рекомендаций и примерной основной образовательной программой высшего образования по направлению 08.03.01 «Строительство», профилю подготовки «Водоснабжение и водоотведение».

12. Описание материально-технической базы, необходимой для осуществления образовательного процесса по дисциплине (модулю):

Учебные занятия по дисциплине «Химия воды и микробиология» проводятся в следующих оборудованных учебных кабинетах, оснащенных соответствующим оборудованием и программным обеспечением:

	орудованием и программным обеспечением.				
N	Вид учебного занятия	Наименование оборудования	№ и наименование		
Π/I	I		оборудованных учебных		
			кабинетов, объектов для		
			проведения		
			практических занятий		
1	2	3	4		
1	Лекция	стационарные / мобильные (переносные) наборы демонстрационного оборудования	аудитории /аудитория для проведения занятий лекционного типа в соответствии с перечнем аудиторного фонда		
		Экран проекционный с комплектом крепежа	312г УЛБ		
3	Лабораторные работы	Экран проекционный 220*160	312г УЛБ		
		Проектор/тип № 1 InFocus IN3116	312г УЛБ		
		Медиа-интерфейс TLS Didac Net User KVM 300 MNz	312г УЛБ		

Программа дисциплины «Химия воды и микробиология» составлена в соответствии с требованиями Федерального государственного образовательного стандарта высшего образования с учетом рекомендаций и примерной основной образовательной программой высшего образования по направлению 08.03.01 «Строительство», профилю подготовки «Водоснабжение и водоотведение».