

МИНИСТЕРСТВО ТРАНСПОРТА РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ
УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
«РОССИЙСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ ТРАНСПОРТА (МИИТ)»

СОГЛАСОВАНО:

Выпускающая кафедра УЭРиБТ
Заведующий кафедрой УЭРиБТ



В.А. Шаров

27 сентября 2019 г.

УТВЕРЖДАЮ:

Директор ИУИТ



С.П. Вакуленко

08 сентября 2017 г.

Кафедра «Химия и инженерная экология»

Авторы Пашинин Валерий Алексеевич, д.т.н., профессор
Боровков Юрий Николаевич, к.т.н.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Химия и экология

Специальность:	23.05.04 – Эксплуатация железных дорог
Специализация:	Магистральный транспорт
Квалификация выпускника:	Инженер путей сообщения
Форма обучения:	очная
Год начала подготовки	2017

Одобрено на заседании Учебно-методической комиссии института Протокол № 2 30 сентября 2019 г. Председатель учебно-методической комиссии  Н.А. Клычева	Одобрено на заседании кафедры Протокол № 2 27 сентября 2019 г. Заведующий кафедрой  В.Г. Попов
---	---

Москва 2017 г.

1. ЦЕЛИ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Современному специалисту железнодорожного транспорта необходим достаточно широкий объем знаний. Специфика профессии такова, что в процессе работы перевозятся и используются различные по химической природе материалы, применяются физико-химические процессы, решаются прикладные задачи с применением теоретических знаний химии. Кроме того, в условиях постоянного совершенствования и технической модернизации железнодорожного транспорта сложно предусмотреть все конкретные вопросы из области химии, которые придется решать будущему специалисту.

В связи с этим целью дисциплины Химия является формирование в процессе обучения у студента инженерно-технического факультета ВУЗа химического мышления.

Конкретно-практическая цель дисциплины связана с формами и условиями применения химических законов и процессов в современной технике и с ознакомлением студента со свойствами технических материалов.

Дисциплина «Химия» базируется на знаниях, предусмотренных Государственным стандартом для общеобразовательной средней школы для дисциплин «Химия», «Физика» и «Математика».

Главной задачей настоящей дисциплины является обеспечение теоретической подготовкой по химии инженера железнодорожного транспорта, которая позволит ему быстрее и качественнее усваивать прикладные разделы химии, ориентироваться в частных вопросах, возникающих при освоении новой техники и перевозке различных грузов.

В ходе обучения дисциплине необходимо добиться освоения студентами теоретических основ общей, неорганической, аналитической, химии, без которых невозможно понимание свойств и превращений химических веществ, а также химии элементов и их соединений, которые могут быть использованы как современные конструкционные материалы.

Дисциплина предназначена для получения знаний и решения следующих профессиональных задач (в соответствии с видами деятельности):

производственно-технологическая:

Применять нормативно-правовые акты в устной и в письменной речи в профессиональной деятельности; использовать нормативно-правовые акты при принятии организационно-управленческих решений;

организационно-управленческая:

ориентироваться в системе законодательства и нормативно-правовых актов, регламентирующих организацию природоохранной деятельности и отношения в сфере природопользования;

проектная:

составление проектов мероприятий в сфере экологической безопасности;

научно-исследовательская:

поиск и анализ информации по объектам исследований; анализ результатов исследований и разработка предложений по их внедрению.

Целью изучения дисциплины «Экология» является получение обучающимися знаний, необходимых для построения своей практической работы на предприятиях железнодорожного транспорта и в иных сферах деятельности с учетом принципов экологической безопасности хозяйственной деятельности и минимизации вреда окружающей среде, т.е. «экологически ориентированного мышления», как требуют того стандарты в сфере экологического менеджмента серии ГОСТ Р ИСО 14000, а также общемировая практика.

Дисциплина предназначена для получения знаний и решения следующих профессиональных задач (в соответствии с видами деятельности):

? производственно-технологический:

Применять нормативно-правовые акты в устной и в письменной речи в профессиональной деятельности; использовать нормативно-правовые акты при принятии организационно-

управленческих решений;

? организационно-управленческая:

ориентироваться в системе законодательства и нормативно-правовых актов, регламентирующих организацию природоохранной деятельности и отношения в сфере природопользования;

? проектная:

составление проектов мероприятий в сфере экологической безопасности;

? научно-исследовательская:

поиск и анализ информации по объектам исследований; анализ результатов исследований и разработка предложений по их внедрению.

Задачи изучения дисциплины заключаются в получении знаний об основных закономерностях, действующих в экологических системах, и принципах равновесия в природе, формах вмешательства человека в природную среду, способах уменьшения объемов такого вмешательства и сокращения его негативных последствий; освоении расчетных методик и приборов оценки и контроля качества окружающей среды и воздействия на нее, позволяющих проводить качественное и количественное определение различных типов загрязнений окружающей среды, проводить расчеты возможного негативного воздействия экологических аспектов на ОС на стадии планирования, оценки эффективности работы очистного оборудования и расчеты платы за загрязнения; возможности ориентироваться и использовать на практике нормативные документы в области рационального природопользования и охраны окружающей среды.

2. МЕСТО УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОП ВО

Учебная дисциплина "Химия и экология" относится к блоку 1 "Дисциплины (модули)" и входит в его базовую часть.

2.1. Наименования предшествующих дисциплин

2.2. Наименование последующих дисциплин

Результаты освоения дисциплины используются при изучении последующих учебных дисциплин:

2.2.1. Безопасность жизнедеятельности

2.2.2. Правоведение

2.2.3. Социология

3. ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ (МОДУЛЮ), СООТНЕСЕННЫЕ С ПЛАНИРУЕМЫМИ РЕЗУЛЬТАТАМИ ОСВОЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ

В результате освоения дисциплины студент должен:

№ п/п	Код и название компетенции	Ожидаемые результаты
1	ОПК-1 способностью применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования	Знать и понимать: Знать источники основных рисков природного и антропогенного характера в окружающей среде Уметь: Уметь предлагать и применять способы защиты людей и предотвращения или минимизации ущерба окружающей среде в случае возникновения чрезвычайных ситуаций природного и техногенного характера Владеть: Владеть навыками прогнозирования, оценки риска природного и антропогенного происхождения для людей и окружающей среды, выбора и обоснования мер предупреждения и ликвидации чрезвычайных ситуаций
2	ОПК-3 способностью приобретать новые математические и естественнонаучные знания, используя современные образовательные и информационные технологии	Знать и понимать: Знать теоретические основы химии: понимать строение веществ, теоретические основы химических процессов, понимать закономерности протекания химических реакций. Иметь представления о свойствах дисперсных систем: растворов, коллоидных растворов, об электрохимических процессах, процессах коррозии различных материалов, методах анализа веществ Уметь: Уметь спланировать и провести химический эксперимент Владеть: Владеть навыками работы с химической посудой и химическими реактивами, обозначать свое понимание или непонимание по отношению к изучаемой проблеме и др.
3	ОПК-2 способностью использовать знания о современной физической картине мира и эволюции Вселенной, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы	Знать и понимать: Знать основные виды негативного воздействия на ОС, виды загрязнений, природных ресурсов и способы их рационального использования. Уметь: Уметь оценивать уровень воздействия предприятия на ОС, показатели природоемкости (ресурсоемкости) производственной деятельности и перевозочного процесса, предлагать меры по их улучшению. Владеть: Владеть навыками использования расчетных методик по оценке воздействия предприятий на ОС, платы за негативное воздействие на ОС, нормативной документации в области рационального природопользования и охраны окружающей среды.

4. ОБЪЕМ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ) В ЗАЧЕТНЫХ ЕДИНИЦАХ И АКАДЕМИЧЕСКИХ ЧАСАХ

4.1. Общая трудоемкость дисциплины составляет:

4 зачетные единицы (144 ак. ч.).

4.2. Распределение объема учебной дисциплины на контактную работу с преподавателем и самостоятельную работу обучающихся

Вид учебной работы	Количество часов		
	Всего по учебному плану	Семестр 1	Семестр 2
Контактная работа	94	55,15	39,15
Аудиторные занятия (всего):	94	55	39
В том числе:			
лекции (Л)	54	36	18
практические (ПЗ) и семинарские (С)	18	0	18
лабораторные работы (ЛР)(лабораторный практикум) (ЛП)	18	18	0
Контроль самостоятельной работы (КСР)	4	1	3
Самостоятельная работа (всего)	50	17	33
ОБЩАЯ трудоемкость дисциплины, часы:	144	72	72
ОБЩАЯ трудоемкость дисциплины, зач.ед.:	4.0	2.0	2.0
Текущий контроль успеваемости (количество и вид текущего контроля)	ПК1, ПК2	ПК1, ПК2	ПК1, ПК2
Виды промежуточной аттестации (экзамен, зачет)	ЗЧ, ЗаО	ЗЧ	ЗаО

4.3. Содержание дисциплины (модуля), структурированное по темам (разделам)

№ п/п	Семестр	Тема (раздел) учебной дисциплины	Виды учебной деятельности в часах/ в том числе интерактивной форме						Формы текущего контроля успеваемости и промежу- точной аттестации
			Л	ЛР	ПЗ	КСР	СР	Всего	
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
1	1	Раздел 1 Введение в химию Введение в химию 1. Основные законы химии 2. Модель атома. Основные сведения о строении вещества 3. Периодический закон	2/1	2/2			1	5/3	
2	1	Раздел 2 Энергетика химических процессов Энергетика химических процессов 1. Химическая термодинамика. 2. Первый закон термодинамики. 3. Энтальпия, ее физический смысл 4. Второй закон термодинамики. 5. Энтропия. Свободная энергия Гиббса	2/2					2/2	
3	1	Раздел 3 Кинетика химических реакций. Химическое равновесие Кинетика химических реакций. Химическое равновесие 1. Скорость химической реакции. Закон действующих масс. 2. Энергия активации. Зависимость скорости химической реакции от температуры (правило Вант-Гоффа, уравнение Аррениуса). 3. Понятие о катализе. 4. Химическое равновесие, его признаки. 5. Константа химического равновесия. Принцип	2	2/1			2	6/1	ПК1

№ п/п	Семестр	Тема (раздел) учебной дисциплины	Виды учебной деятельности в часах/ в том числе интерактивной форме						Формы текущего контроля успеваемости и промежу- точной аттестации
			Л	ЛР	ПЗ	КСР	СР	Всего	
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
		Ле-Шателье							
4	1	Раздел 4 Растворы. Электролиты. Коллоидные системы Растворы. Электролиты. Коллоидные системы 1. Понятие о дисперсных системах. Классификации и примеры дисперсных систем. 2. Физико-химическая теория растворов. Жесткость воды. 3. Свойства разбавленных растворов неэлектролитов (законы Рауля). Осмоз. Осмотическое давление. Закон Вант- Гоффа для растворов неэлектролитов 4. Основные положения теории электролитической диссоциации. Водородный и гидроксильный показатели среды. 5. Понятие о буферных системах. 6. Гидролиз солей. 7. Свойства коллоидных систем: оптические, кинетические, электрические. 8. Адсорбция. Виды адсорбции. Поверхностно- активные вещества. 9. Структурообразование в коллоидных системах.	2/1					2/1	
5	1	Раздел 5 РАЗДЕЛ 4 РАЗДЕЛ 4 Растворы. Электролиты. Коллоидные системы 1. Понятие о	7/1	11/9			2	20/10	

№ п/п	Семестр	Тема (раздел) учебной дисциплины	Виды учебной деятельности в часах/ в том числе интерактивной форме						Формы текущего контроля успеваемости и промежу- точной аттестации
			Л	ЛР	ПЗ	КСР	СР	Всего	
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
		дисперсных системах. Классификации и примеры дисперсных систем. 2. Физико-химическая теория растворов. Жесткость воды. 3. Свойства разбавленных растворов неэлектролитов (законы Рауля). Осмос. Осмотическое давление. Закон Вант- Гоффа для растворов неэлектролитов 4. Основные положения теории электролитической диссоциации. Водородный и гидроксильный показатели среды. 5. Понятие о буферных системах. 6. Гидролиз солей. 7. Свойства коллоидных систем: оптические, кинетические, электрические. 8. Адсорбция. Виды адсорбции. Поверхностно- активные вещества. 9. Структурообразование в коллоидных системах.							
6	1	Раздел 6 Электрохимические процессы Электрохимические процессы 1. Классификация окислительно- восстановительных реакций. 2. Степень окисления элемента. Правила составления ОВР. 3. Электрохимия. Электрический потенциал. Устройство и работа	3				2	5	ПК2

№ п/п	Семестр	Тема (раздел) учебной дисциплины	Виды учебной деятельности в часах/ в том числе интерактивной форме						Формы текущего контроля успеваемости и промежу- точной аттестации
			Л	ЛР	ПЗ	КСР	СР	Всего	
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
		гальванического элемента. Уравнение Нернста. 4. Типы электродов: I, II рода, окислительно-восстановительные электроды. 5. Химические источники тока 6. Понятие об электролизе. Количественные соотношения при электролизе. Практическое применение электролиза.							
7	1	Раздел 7 Элементы органической химии. Топливо и полимеры Элементы органической химии. Топливо и полимеры	4/1					4/1	
8	1	Раздел 8 Элементы аналитической химии Элементы аналитической химии 1. Основные понятия аналитической химии. 2. Классификация и возможности методов анализа. 3. Химические методы анализа. 4. Физико-химические методы анализа. 5. Практическое применение аналитической химии в производственных условиях.	10/2	3/2		1	10	24/4	
9	1	Раздел 9 Специальные вопросы химии Дополнительно	4/2					4/2	
10	1	Зачет						0	ЗЧ
11	2	Раздел 10 Основные понятия и законы современной экологии (экология как наука, структура современной	1		1		3	5	

№ п/п	Семестр	Тема (раздел) учебной дисциплины	Виды учебной деятельности в часах/ в том числе интерактивной форме						Формы текущего контроля успеваемости и промежу- точной аттестации
			Л	ЛР	ПЗ	КСР	СР	Всего	
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
		экологии, основы общей экологии, экологические факторы среды, понятие об экосистемах). Основные понятия и законы современной экологии (экология как наука, структура современной экологии, основы общей экологии, экологические факторы среды, понятие об экосистемах).							
12	2	Раздел 11 Глобальные экологические проблемы (здоровье человека, изменение климата, озоновый слой, кислотные осадки, проблема чистой воды, проблема отходов). Глобальные экологические проблемы (здоровье человека, изменение климата, озоновый слой, кислотные осадки, проблема чистой воды, проблема отходов).	1			1	6	8	
13	2	Раздел 12 Источники и виды техногенных загрязнений: загрязнение окружающей среды, характеристика загрязнения атмосферы, воды и почвы, физические загрязнители, Источники и виды техногенных загрязнений: загрязнение окружающей среды, характеристика загрязнения атмосферы, воды и	1		2		2	5	

№ п/п	Семестр	Тема (раздел) учебной дисциплины	Виды учебной деятельности в часах/ в том числе интерактивной форме						Формы текущего контроля успеваемости и промежу- точной аттестации
			Л	ЛР	ПЗ	КСР	СР	Всего	
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
		почвы, физические загрязнители,							
14	2	Раздел 13 Тема 4. Понятие источника загрязнения и источника выброса, их характеристики. Тема 4. Понятие источника загрязнения и источника выброса, их характеристики.	2		2		3	7	
15	2	Раздел 14 Нормирование качества и мониторинг окружающей среды (понятие экологического нормирования, ПДК, ПДВ, мониторинг окружающей среды). Нормирование качества и мониторинг окружающей среды (понятие экологического нормирования, ПДК, ПДВ, мониторинг окружающей среды).	2		2		2	6	
16	2	Раздел 15 Рациональное использование природных ресурсов. Технологии энерго-и ресурсосбережения. Рациональное использование природных ресурсов. Технологии энерго-и ресурсосбережения.	2		2			4	ПК1
17	2	Раздел 16 Водопотребление и водоотведение	2		2	1	3	8	
18	2	Раздел 17 Реализация принципа экологически устойчивого развития общества. Реализация принципа экологически устойчивого развития общества.	1				4	5	
19	2	Раздел 18	1		3			4	ПК2

№ п/п	Семестр	Тема (раздел) учебной дисциплины	Виды учебной деятельности в часах/ в том числе интерактивной форме						Формы текущего контроля успеваемости и промежу- точной аттестации
			Л	ЛР	ПЗ	КСР	СР	Всего	
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
		Законодательство в области охраны окружающей среды и рационального природопользования. Экологические права и обязанности граждан. Общественные экологические организации. Законодательство в области охраны окружающей среды и рационального природопользования. Экологические права и обязанности граждан. Общественные экологические организации.							
20	2	Раздел 19 Экономические подходы к оценке природных ресурсов и регулированию отношений в сфере природопользования. Система платежей за негативное воздействие на окружающую среду (платежи за загрязнение воздуха, воды, за отходы производства, за загрязнение, захламление и деградацию земель). Экономические подходы к оценке природных ресурсов и регулированию отношений в сфере природопользования. Система платежей за негативное воздействие на окружающую среду (платежи за загрязнение воздуха, воды, за отходы производства, за загрязнение,	3		1		3	7	

№ п/п	Семестр	Тема (раздел) учебной дисциплины	Виды учебной деятельности в часах/ в том числе интерактивной форме						Формы текущего контроля успеваемости и промежу- точной аттестации
			Л	ЛР	ПЗ	КСР	СР	Всего	
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
		захламление и деградацию земель).							
21	2	Раздел 20 Экологические последствия аварий на железнодорожном транспорте Экологические последствия аварий на железнодорожном транспорте	1		3	1	4	9	
22	2	Раздел 21 Организация природоохранной деятельности. Механизмы экологического управления (государственный экологический контроль, экологический менеджмент, стандарты серии ГОСТ Р ИСО 14000, экоаудит). Организация природоохранной деятельности. Механизмы экологического управления (государственный экологический контроль, экологический менеджмент, стандарты серии ГОСТ Р ИСО 14000, экоаудит).	1				3	4	
23	2	Зачет						0	ЗаО
24		Всего:	54/10	18/14	18	4	50	144/24	

4.4. Лабораторные работы / практические занятия

Лабораторные работы предусмотрены в объеме 18 ак. ч.

№ п/п	№ семестра	Тема (раздел) учебной дисциплины	Наименование занятий	Всего ча- сов/ из них часов в интерак- тивной форме
1	2	3	4	5
1	1	РАЗДЕЛ 1 Введение в химию	Химический эквивалент. Закон эквивалентов.	2 / 2
2	1	РАЗДЕЛ 3 Кинетика химических реакций. Химическое равновесие	Скорость химических реакций. Химическое равновесие Скорость химических реакций. Химическое равновесие	2 / 1
3	1	РАЗДЕЛ 4	Определение величины рН и свойства буферных смесей Определение величины рН и свойства буферных смесей	5 / 3
4	1	РАЗДЕЛ 4	Окислительно-восстановительные процессы	2 / 2
5	1	РАЗДЕЛ 4	Направление протекания окислительно- восстановительных реакций Направление протекания окислительно- восстановительных реакций	2 / 2
6	1	РАЗДЕЛ 4	Электрохимические процессы. Гальванические элементы	2 / 2
7	1	РАЗДЕЛ 8 Элементы аналитической химии	Определение временной жесткости воды Определение временной жесткости воды Определение временной жесткости воды	3 / 2
ВСЕГО:				18/ 14

Практические занятия предусмотрены в объеме 18 ак. ч.

№ п/п	№ семестра	Тема (раздел) учебной дисциплины	Наименование занятий	Всего ча- сов/ из них часов в интерак- тивной форме
1	2	3	4	5
1	2	РАЗДЕЛ 10 Основные понятия и законы современной экологии (экология как наука, структура современной экологии, основы общей экологии, экологические факторы среды, понятие об экосистемах).	Определение основных видов негативного воздействия предприятий железнодорожного транспорта на окружающую среду (ОС). Влияние факторов окружающей среды на функционирование железнодорожного транспорта. Составление реестра экологических аспектов основных предприятий железнодорожного транспорта Определение основных видов негативного воздействия предприятий железнодорожного транспорта на окружающую среду (ОС). Влияние факторов окружающей среды на функционирование железнодорожного транспорта. Составление реестра экологических аспектов основных предприятий железнодорожного транспорта	1

№ п/п	№ семестра	Тема (раздел) учебной дисциплины	Наименование занятий	Всего ча- сов/ из них часов в интерак- тивной форме
1	2	3	4	5
2	2	РАЗДЕЛ 12 Источники и виды техногенных загрязнений: загрязнение окружающей среды, характеристика загрязнения атмосферы, воды и почвы, физические загрязнители,	Выбросы загрязняющих веществ при работе железнодорожного транспорта. Очистка выбросов от пыли и газообразных загрязняющих веществ. Рассеивание загрязняющих веществ в атмосфере. Расчет величины максимальной концентрации вредных веществ в приземном слое атмосферы при их выбросе из трубы котельной. Выбросы загрязняющих веществ при работе железнодорожного транспорта. Очистка выбросов от пыли и газообразных загрязняющих веществ. Рассеивание загрязняющих веществ в атмосфере. Расчет величины максимальной концентрации вредных веществ в приземном слое атмосферы при их выбросе из трубы котельной.	2
3	2	РАЗДЕЛ 13 Тема 4. Понятие источника загрязнения и источника выброса, их характеристики.	Построение графика приземной концентрации вредных веществ в приземном слое атмосферы при удалении запыленного воздуха из вентиляционной трубы (решение задачи). Построение графика приземной концентрации вредных веществ в приземном слое атмосферы при удалении запыленного воздуха из вентиляционной трубы (решение задачи).	2
4	2	РАЗДЕЛ 14 Нормирование качества и мониторинг окружающей среды (понятие экологического нормирования, ПДК, ПДВ, мониторинг окружающей среды).	Расчет предельно допустимых выбросов (ПДВ) загрязняющих веществ от стационарного источника выбросов. Измерение состава дымовых газов с использованием газоанализатора. Расчет предельно допустимых выбросов (ПДВ) загрязняющих веществ от стационарного источника выбросов. Измерение состава дымовых газов с использованием газоанализатора.	2
5	2	РАЗДЕЛ 15 Рациональное использование природных ресурсов. Технологии энерго-и ресурсосбережения.	Состав продуктов сгорания топлива. Сравнение эколого-энергетической эффективности производственных котельных, использующих различные виды топлива (твердое, жидкое, газообразное) Состав продуктов сгорания топлива. Сравнение эколого-энергетической эффективности производственных котельных, использующих различные виды топлива (твердое, жидкое, газообразное)	2
6	2	РАЗДЕЛ 16 Водопотребление и водоотведение	Водопотребление и водоотведение. Обратная система водоснабжения. Определение необходимой степени очистки промышленных сточных вод перед их сбросом в водоем (решение задачи) Водопотребление и водоотведение. Обратная система водоснабжения. Определение необходимой степени очистки промышленных сточных вод перед их сбросом в водоем (решение задачи)	2

№ п/п	№ семестра	Тема (раздел) учебной дисциплины	Наименование занятий	Всего ча- сов/ из них часов в интерак- тивной форме
1	2	3	4	5
7	2	РАЗДЕЛ 18 Законодательство в области охраны окружающей среды и рационального природопользования. Экологические права и обязанности граждан. Общественные экологические организации.	1. Подготовка доклада презентации по теме 9. 1. Подготовка доклада презентации по теме 9. 2. Изучение и конспектирование литературы из приведенных источников [1 – 5]	3
8	2	РАЗДЕЛ 19 Экономические подходы к оценке природных ресурсов и регулированию отношений в сфере природопользования. Система платежей за негативное воздействие на окружающую среду (платежи за загрязнение воздуха, воды, за отходы производства, за загрязнение, захламление и деградацию земель).	Понятие «экологический ущерб», эколого- экономическая оценка ущерба ОС. Определение размера ущерба, вызванного захламлением земли. Понятие «экологический ущерб», эколого- экономическая оценка ущерба ОС. Определение размера ущерба, вызванного захламлением земли.	1
9	2	РАЗДЕЛ 20 Экологические последствия аварий на железнодорожном транспорте	Экологические последствия аварий на железнодорожном транспорте. Пролив нефтепродуктов и его экологические последствия. Определение размера ущерба, вызванного загрязнением земли (нефтепродуктами). Экологические последствия аварий на железнодорожном транспорте. Пролив нефтепродуктов и его экологические последствия. Определение размера ущерба, вызванного загрязнением земли (нефтепродуктами).	3
ВСЕГО:				18/ 0

4.5. Примерная тематика курсовых проектов (работ)

Курсовые работы (проекты) не предусмотрены.

5. ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ ТЕХНОЛОГИИ

Преподавание дисциплины «Экология» осуществляется в форме лекций и лабораторных работ.

В учебном процессе используются информационно-коммуникационные (в т.ч. – мультимедийные) технологии: лекции с применением персональных компьютеров, видеоматериалов с применением проектора); использование нормативной документации (в том числе – посредством представления в электронном виде и доступа через Интернет). Лекции проводятся в традиционной классно-урочной организационной форме, при этом отчасти являются традиционными классически-лекционными (объяснительно-иллюстративные), но также проводятся с использованием интерактивных (диалоговых) технологий, в том числе мультимедиа-лекция, разбор и анализ конкретной ситуации. Лабораторные работы организованы с использованием технологий развивающего обучения. Часть практического курса выполняется в виде традиционных практических занятий (объяснительно-иллюстративное решение задач), остальная часть практического курса проводится с использованием интерактивных (диалоговые) технологий, в том числе разбор и анализ конкретных ситуаций; технологий, основанных на коллективных способах обучения.

Теоретические знания обучающихся проверяются путём применения таких организационных форм, как индивидуальные и групповые опросы, решение задач с использованием компьютеров или на бумажных носителях, выступление с презентацией и ее защита (ответы на вопросы по теме выступления).

Самостоятельная работа студента организована с использованием традиционных видов работы и интерактивных технологий. К традиционным видам работы относятся отработка лекционного материала и отработка отдельных тем по учебным пособиям. К интерактивным (диалоговым) технологиям относится подготовка к промежуточным контролям в интерактивном режиме, подготовка презентаций по выбранным темам с использованием электронных информационных ресурсов.

Преподавание дисциплины «Химия» осуществляется в форме лекций, лабораторных и практических занятий.

Лекции проводятся с использованием мультимедийных технологий (презентации в PowerPoint), а также с использованием интерактивных технологий.

Лабораторный практикум основан на проведении лабораторных работ по темам лекционного курса.

Весь курс разбит на 9 разделов, представляющих собой логически завершённый объём учебной информации. Фонды оценочных средств освоенных компетенций включают как вопросы теоретического характера для оценки знаний, так и задания практического содержания, работа с данными) для оценки умений и навыков. Теоретические знания проверяются путём применения таких организационных форм, как индивидуальные и групповые опросы, индивидуальные задания, решение тестов с использованием компьютеров или на бумажных носителях.

Самостоятельная работа студента организована с использованием традиционных видов работы и интерактивных технологий. К традиционным видам работы относятся отработка лекционного материала и отработка отдельных тем по учебным пособиям. К интерактивным (диалоговым) технологиям относится подготовка к текущему и промежуточному контролю. Студентам предлагаются практикумы, подготовленные преподавателями кафедры, по которым они самостоятельно обучаются проведению химических расчетов по каждой теме лекций. Контроль за самостоятельным усвоением теоретического материала осуществляется в ходе выполнения студентами тестовых заданий и контрольных работ.

Оценка полученных знаний, умений и навыков основана на модульно-рейтинговой системе РИТМ-МИИТ. На каждом лабораторном занятии проводится опрос по теме

лабораторного занятия. На практических занятиях проводятся контроли на умение решать задачи по темам курса. Осуществляется проведение текущего контроля (ПК1 и ПК2) в форме контрольной работы. Промежуточный контроль проводится по вопросам теоретического характера, задачам и практическим заданиям.

6. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДЛЯ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ (МОДУЛЮ)

№ п/п	№ семестра	Тема (раздел) учебной дисциплины	Вид самостоятельной работы студента. Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы	Всего часов
1	2	3	4	5
1	1	РАЗДЕЛ 1 Введение в химию	Химический эквивалент. Закон эквивалентов.	1
2	1	РАЗДЕЛ 3 Кинетика химических реакций. Химическое равновесие	Химическое равновесие Химическое равновесие 1. Скорость химической реакции. Закон действующих масс. 2. Энергия активации. Зависимость скорости химической реакции от температуры (правило Вант-Гоффа, уравнение Аррениуса). 3. Понятие о катализе. 4. Химическое равновесие, его признаки. 5. Константа химического равновесия. Принцип Ле-Шателье	2
3	1	РАЗДЕЛ 4	Определение величины pH и свойства буферных смесей Определение величины pH и свойства буферных смесей	2
4	1	РАЗДЕЛ 6 Электрохимические процессы	Окислительно-восстановительные процессы Окислительно-восстановительные процессы	2
5	1	РАЗДЕЛ 8 Элементы аналитической химии	Определение временной жесткости воды	5
6	1	РАЗДЕЛ 8 Элементы аналитической химии	Определение концентрации соляной кислоты титрованием Определение концентрации соляной кислоты титрованием	5
7	1	РАЗДЕЛ 8 Элементы аналитической химии	Определение концентрации соляной кислоты титрованием Определение временной жесткости воды (по материалам, полученным от преподавателя)	5
8	2	РАЗДЕЛ 10 Основные понятия и законы современной экологии (экология как наука, структура современной экологии, основы общей экологии, экологические факторы среды, понятие об экосистемах).	1. Подготовка к лабораторной работе ЛР №1. 1. Подготовка к лабораторной работе ЛР №1. 2. Подготовка презентации по теме 1. 3. Изучение литературы из приведенных источников [1 – 3, 5]	3
9	2	РАЗДЕЛ 11 Глобальные экологические проблемы (здоровье человека, изменение климата, озоновый слой, кислотные осадки, проблема	Источники и виды техногенных загрязнений: загрязнение окружающей среды, характеристика загрязнения атмосферы, воды и почвы, физические загрязнители, Источники и виды техногенных загрязнений: загрязнение окружающей среды, характеристика загрязнения	6

		чистой воды, проблема отходов).	атмосферы, воды и почвы, физические загрязнители,	
10	2	РАЗДЕЛ 12 Источники и виды техногенных загрязнений: загрязнение окружающей среды, характеристика загрязнения атмосферы, воды и почвы, физические загрязнители,	1. Подготовка к лабораторной работе ЛРН№2. 1. Подготовка к лабораторной работе ЛРН№2. 2. Подготовка презентации по теме 3. 3. Изучение и конспектирование литературы из приведенных источников [1 – 3, 5]	2
11	2	РАЗДЕЛ 13 Тема 4. Понятие источника загрязнения и источника выброса, их характеристики.	1. Подготовка к лабораторной работе ЛРН№3. 1. Подготовка к лабораторной работе ЛРН№3. 2. Подготовка презентации по теме 4. 3. Изучение и конспектирование литературы из приведенных источников [1 – 3, 5]	3
12	2	РАЗДЕЛ 14 Нормирование качества и мониторинг окружающей среды (понятие экологического нормирования, ПДК, ПДВ, мониторинг окружающей среды).	1. Подготовка к лабораторной работе ЛРН№4. 1. Подготовка к лабораторной работе ЛРН№4. 2. Подготовка доклада презентации по теме 5. 3. Изучение литературы из приведенных источников [1 – 3, 5]	2
13	2	РАЗДЕЛ 16 Водопотребление и водоотведение	1. Подготовка к лабораторной работе ЛРН№6 1. Подготовка к лабораторной работе ЛРН№6 2. Подготовка доклада презентации по теме 8. 3. Изучение литературы из приведенных источников [1 – 5]	3
14	2	РАЗДЕЛ 17 Реализация принципа экологически устойчивого развития общества.	1. Подготовка доклада презентации по теме 8. 1. Подготовка доклада презентации по теме 8. 2. Изучение литературы из приведенных источников [1 – 5]	4
15	2	РАЗДЕЛ 19 Экономические подходы к оценке природных ресурсов и регулированию отношений в сфере природопользования. Система платежей за негативное воздействие на окружающую среду (платежи за загрязнение воздуха, воды, за отходы производства, за загрязнение, захламление и деградацию земель).	1. Подготовка доклада презентации по теме 10. 1. Подготовка доклада презентации по теме 10. 2. Изучение литературы из приведенных источников [1 – 5] 3. Подготовка к прохождению РИТМ (письменный опрос)	3
16	2	РАЗДЕЛ 20	1. Подготовка к лабораторной работе ЛР №7	4

		Экологические последствия аварий на железнодорожном транспорте	1. Подготовка к лабораторной работе ЛР №7 2. Подготовка доклада презентации по теме 11. 3. Изучение и конспектирование литературы из приведенных источников [1 – 5]	
17	2	РАЗДЕЛ 21 Организация природоохранной деятельности. Механизмы экологического управления (государственный экологический контроль, экологический менеджмент, стандарты серии ГОСТ Р ИСО 14000, экоаудит).	4. Подготовка доклада презентации по теме 12.	3
ВСЕГО:				55

7. ПЕРЕЧЕНЬ ОСНОВНОЙ И ДОПОЛНИТЕЛЬНОЙ ЛИТЕРАТУРЫ, НЕОБХОДИМОЙ ДЛЯ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

7.1. Основная литература

№ п/п	Наименование	Автор (ы)	Год и место издания Место доступа	Используется при изучении разделов, номера страниц
1	Химия для профессий и специальностей технического профиля	О.С. Gabrielyan, И.Г. Остроумов	Издательский центр "Академия", 2012 ИТБ УЛУПС (Абонемент ЮИ); ИТБ УЛУПС (ЧЗ1 ЮИ)	Все разделы
2	Экология. Основы рационального природопользования	Т.А. Хван, М.В. Шинкина	Издательство Юрайт, 2012 ИТБ УЛУПС (Абонемент ЮИ); ИТБ УЛУПС (ЧЗ1 ЮИ)	Все разделы

7.2. Дополнительная литература

№ п/п	Наименование	Автор (ы)	Год и место издания Место доступа	Используется при изучении разделов, номера страниц
3	Введение в общую физиологию	Е.С. Озерова, Ю.Ф. Перов; МИИТ. Каф. "Инженерная экология"	МИИТ, 2007 НТБ (ЭЭ); НТБ (фб.); НТБ (чз.4)	Все разделы
4	Организация и планирование путевого хозяйства	К.А. Блохин, И.Б. Лехно, Г.В. Лидерс и др.; Под ред. Г.В. Лидерса	Транспорт, 1970 НТБ (фб.); НТБ (чз.4)	Все разделы

8. ПЕРЕЧЕНЬ РЕСУРСОВ ИНФОРМАЦИОННО-ТЕЛЕКОММУНИКАЦИОННОЙ СЕТИ "ИНТЕРНЕТ", НЕОБХОДИМЫЕ ДЛЯ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

экология

1. <http://library.miit.ru/> - электронно-библиотечная система Научно-технической библиотеки МИИТ.

2. <http://rzd.ru/> - сайт ОАО «РЖД».

3. <http://elibrary.ru/> - научно-электронная библиотека.

4. Поисковые системы: Yandex, Google, Mail.

Информационно-справочные интернет-ресурсы:

<http://www.ecoindustry.ru/> - информационный портал журнала «Экология производства»

http://www.rzd-expo.ru/innovation/environmental_protection/ - Инновационный дайджест.

Все самое интересное о железной дороге (Раздел «Охрана окружающей среды»).

<http://greenevolution.ru/> - Портал о проблемах человечества

<http://www.ecology-portal.ru/> - Экологический портал

<http://ecoportal.su/> - Экопортал. Вся экология.

<http://www.mosecom.ru/> - ГПБУ «Мосэкомониторинг»

<http://www.ecocommunity.ru/> - Ecosom — всё об экологии

<http://sgi-rzd.ru/ecostrategy/> - Совет главных инженеров ОАО «РЖД». Экологическая стратегия.

http://www.virtulab.net/index.php?option=com_content&view=category&layout=blog&id=41&I

Химия

1. Учебные материалы по общей химии для нехимических специальностей:
<http://www.chem.msu.su/rus/teaching/general.html>
2. Интернет-сайт кафедры "Химия и инженерная экология":
3. Справочно-информационный сайт по химии <http://www.alhimikov.net>
4. Интернет-сайт химии <http://libraru.miit.ru>.

Основное:

Пакет программ Microsoft Office

Подписка МИИТ (фемиды)

Контракт №0373100006514000379 от 10.12.2014

9. ПЕРЕЧЕНЬ ИНФОРМАЦИОННЫХ ТЕХНОЛОГИЙ, ПРОГРАММНОГО ОБЕСПЕЧЕНИЯ И ИНФОРМАЦИОННЫХ СПРАВОЧНЫХ СИСТЕМ, ИСПОЛЪЗУЕМЫХ ПРИ ОСУЩЕСТВЛЕНИИ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА ПО ДИСЦИПЛИНЕ (МОДУЛЮ)

1. Чтение лекций с использованием слайд-презентаций, графических объектов, видео-материалов (через Интернет).
2. Проверка домашних заданий и консультирование посредством электронной почты.
3. Компьютерное тестирование по контролю текущей успеваемости студентов.
4. Использование справочных материалов из интернет-сайтов.

10. ОПИСАНИЕ МАТЕРИАЛЬНО ТЕХНИЧЕСКОЙ БАЗЫ, НЕОБХОДИМОЙ ДЛЯ ОСУЩЕСТВЛЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА ПО ДИСЦИПЛИНЕ (МОДУЛЮ)

Для осуществления образовательного процесса на кафедре имеются:

Мультимедийный комплекс;

Электрофицированная таблица Д.И. Менделеева;

Диапроектор;

Лабораторная приборная техника.

11. МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПО ОСВОЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

Обучающимся необходимо помнить, что качество полученного образования в немалой степени зависит от активной роли самого обучающегося в учебном процессе.

Обучающийся должен быть нацелен на максимальное усвоение подаваемого лектором материала, после лекции и во время специально организуемых индивидуальных встреч он может задать лектору интересующие его вопросы.

Лекционные занятия составляют основу теоретического обучения и должны давать систематизированные основы знаний по дисциплине, раскрывать состояние и перспективы развития соответствующей области науки, концентрировать внимание обучающихся на наиболее сложных и узловых вопросах, стимулировать их активную познавательную деятельность и способствовать формированию творческого мышления.

Главная задача лекционного курса – сформировать у обучающихся системное представление об изучаемом предмете, обеспечить усвоение будущими специалистами основополагающего учебного материала, принципов и закономерностей развития соответствующей научно-практической области, а также методов применения полученных знаний, умений и навыков.

Основные функции лекций: 1. Познавательно-обучающая; 2. Развивающая; 3.

Ориентирующе-направляющая; 4. Активизирующая; 5. Воспитательная; 6.

Организирующая; 7. Информационная.

Выполнение практических заданий служит важным связующим звеном между теоретическим освоением данной дисциплины и применением ее положений на практике. Они способствуют развитию самостоятельности обучающихся, более активному освоению учебного материала, являются важной предпосылкой формирования профессиональных качеств будущих специалистов.

Проведение практических занятий не сводится только к органическому дополнению лекционных курсов и самостоятельной работы обучающихся. Их вместе с тем следует рассматривать как важное средство проверки усвоения обучающимися тех или иных положений, даваемых на лекции, а также рекомендуемой для изучения литературы; как форма текущего контроля за отношением обучающихся к учебе, за уровнем их знаний, а, следовательно, и как один из важных каналов для своевременного подтягивания отстающих обучающихся.

При подготовке специалиста важны не только серьезная теоретическая подготовка, знание основ надежности подвижного состава, но и умение ориентироваться в разнообразных практических ситуациях, ежедневно возникающих в его деятельности. Этому способствует форма обучения в виде практических занятий. Задачи практических занятий: закрепление и углубление знаний, полученных на лекциях и приобретенных в процессе самостоятельной работы с учебной литературой, формирование у обучающихся умений и навыков работы с исходными данными, научной литературой и специальными документами. Практическому занятию должно предшествовать ознакомление с лекцией на соответствующую тему и литературой, указанной в плане этих занятий.

Самостоятельная работа может быть успешной при определенных условиях, которые необходимо организовать. Ее правильная организация, включающая технологии отбора целей, содержания, конструирования заданий и организацию контроля, систематичность самостоятельных учебных занятий, целесообразное планирование рабочего времени позволяет привить студентам умения и навыки в овладении, изучении, усвоении и систематизации приобретаемых знаний в процессе обучения, привить навыки повышения профессионального уровня в течение всей трудовой деятельности.

Каждому студенту следует составлять еженедельный и семестровый планы работы, а также план на каждый рабочий день. С вечера всегда надо распределять работу на завтра. В конце каждого дня целесообразно подводить итог работы: тщательно проверить, все ли выполнено по намеченному плану, не было ли каких-либо отступлений, а если были, по какой причине это произошло. Нужно осуществлять самоконтроль, который является необходимым условием успешной учебы. Если что-то осталось невыполненным, необходимо изыскать время для завершения этой части работы, не уменьшая объема недельного плана.

Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения учебной дисциплины, рассмотрены через соответствующие знания, умения и владения. Для проверки уровня освоения дисциплины предлагаются вопросы к экзамену и тестовые материалы, где каждый вариант содержит задания, разработанные в рамках основных тем учебной дисциплины и включающие терминологические задания.

Фонд оценочных средств является составной частью учебно-методического обеспечения процедуры оценки качества освоения образовательной программы, и обеспечивает повышение качества образовательного процесса и входит, как приложение, в состав рабочей программы дисциплины.

Основные методические указания для обучающихся по дисциплине указаны в разделе основная и дополнительная литература.