

Министерство образования и науки Российской Федерации  
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение  
высшего образования  
**Пермский национальный исследовательский  
политехнический университет**



Автодорожный факультет  
Кафедра охраны окружающей среды



**УТВЕРЖДАЮ**

Проректор по учебной работе  
д-р техн. наук, проф.

Н. В. Лобов

2016 г.

**УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКИЙ КОМПЛЕКС ДИСЦИПЛИНЫ**  
**«Химия окружающей среды»**

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ**

Программа академического бакалавриата

Направление: 20.03.01 Техносферная безопасность

**Профиль программы бакалавра:** Инженерная защита окружающей среды

**Квалификация выпускника:** бакалавр

**Выпускающая кафедра:** кафедра охраны окружающей среды

**Форма обучения:** очная

**Курс:** 2                   **Семестр:** 4

**Трудоёмкость:**

Кредитов по рабочему учебному плану: 3 ЗЕ

Часов по рабочему учебному плану: 108 ч

**Виды контроля:**

Экзамен: 4 семестр      зачёт -

Курсовой проект: -

Курсовая работа: -

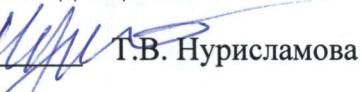
Пермь 2016

**Учебно-методический комплекс дисциплины «Химия окружающей среды»** разработан на основании:

- федерального государственного образовательного стандарта высшего образования, утверждённого приказом Министерства образования и науки Российской Федерации «21» марта 2016 г. номер приказа «246» по направлению подготовки 20.03.01 «Техносферная безопасность»;
- компетентностной модели выпускника ООП по направлениям подготовки 20.03.01 «Техносферная безопасность», профилю «Инженерная защита окружающей среды»; утвержденной «24» июня 2013 г. (с изменениями в связи с переходом на ФГОС ВО);
- базового учебного плана очной формы обучения по направлению подготовки 20.03.01 «Техносферная безопасность», профилю «Инженерная защита окружающей среды»; утверждённого «28» апреля 2016 г.;

**Рабочая программа согласована** с рабочими программами дисциплин «Экология», «Аналитическая химия и ФХМА», «Надзор и контроль в сфере безопасности», «Контроль качества среды обитания», «Физико-химические основы техносферных процессов», участвующих в формировании компетенций совместно с данной дисциплиной.

Разработчик: д-р биол. наук, проф.

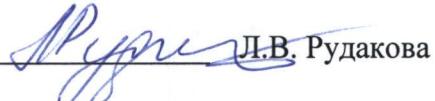
 Т.В. Нурисламова

Рецензент научный руководитель кафедры ООС  
д-р мед. наук, проф.

 Я.И. Вайсман

**Рабочая программа рассмотрена и одобрена на заседании кафедры охраны окружающей среды** 28.09. 2016 г., протокол № 5

Заведующий кафедрой охраны окружающей среды, д-р техн. наук, проф.

 Л.В. Рудакова

**Рабочая программа одобрена учебно-методической комиссией** Автодорожного факультета «30» 11. 2016 г., протокол № 6-.

Председатель учебно-методической комиссии  
Автодорожного факультета,  
канд.техн.наук, доц.

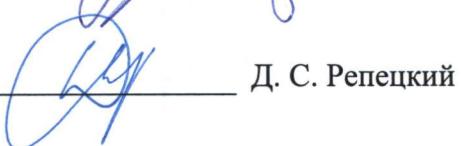
 К.Г. Путин

## СОГЛАСОВАНО

Заведующий выпускающей кафедрой охраны окружающей среды, д-р техн. наук, проф.

 Л.В. Рудакова

Начальник управления образовательных программ, канд. техн. наук, доц.

 Д. С. Репецкий

## **1 Общие положения**

**1.1 Цель учебной дисциплины** – формирование комплекса знаний в области экологии и охраны окружающей среды, проектирования, строительства и эксплуатации систем, объектов, сооружений и установок промышленного и гражданского назначения, а также осуществления долгосрочной стратегии и практического внедрения оптимального природопользования.

В процессе изучения данной дисциплины студент расширяет и углубляет следующие компетенции:

–способность анализировать механизмы воздействия опасностей на человека, определять характер взаимодействия организма человека с опасностями среды обитания с учетом специфики механизма токсического действия вредных веществ, энергетического воздействия и комбинированного действия вредных факторов (ПК-16);

– способность ориентироваться в основных проблемах техносферной безопасности (ПК-19).

### **1.2 Задачи учебной дисциплины:**

–изучение процессов миграции и трансформации химических соединений природного и антропогенного происхождения в атмосфере, литосфере и гидросфере, круговоротов веществ; физико-химических процессов, протекающих с участием абиотических факторов в различных геосферах;

–формирование умений **прогнозирования** ситуаций, возникающих при попадании в биосферу химических веществ различного происхождения;

–формирование навыков **прослеживания** путей, способов миграции и трансформации антропогенных химических веществ в окружающей среде; **установления** источников поступления химических веществ в окружающую среду и использовании знаний о превращении химических веществ в окружающей среде для оценки состояния природных объектов.

**1.3 Предметом освоения дисциплины являются следующие объекты:**

– источники загрязнения атмосферы, гидросферы и почвенных сред;  
– физико-химические процессы, происходящие в атмосфере, гидросфере и почве;

–процессы концентрирования и биокуммуляции токсичных металлов и органических соединений в объектах окружающей среды и живыми организмами.

### **1.4 Место учебной дисциплины в структуре образовательной программы.**

Дисциплина «Химия окружающей среды» относится к вариативной части Блока 1 Дисциплины (модули) и является обязательной при освоении ООП по профилю подготовки бакалавра «Инженерная защита окружающей среды».

В результате изучения дисциплины обучающийся должен освоить части указанных в пункте 1.1 компетенций и демонстрировать следующие результаты:

– **знать:**

законы физико-химических процессов в атмосфере, гидросфере и литосфере;

структуру биосфера, основные биогеохимические циклы, основные направления негативного антропогенного воздействия на потоки биогеохимических циклов и на механизмы нарушения природных циклов и пути его устранения;

основные атмосферные, гидросферные и литосферные циклы, характеризующих поведение, миграцию и трансформацию химических веществ в окружающей среде;

особенности распространения, трансформации и накопления загрязняющих веществ в объектах окружающей среды.

**– уметь:**

прогнозировать возможные пути миграции и трансформации химических соединений в объектах окружающей среды и оценки их воздействия на биоту;

решать задачи, связанные с физико-химическими процессами, протекающими с участием абиотических факторов в различных геосферах;

проводить измерения уровней опасностей в объектах среды обитания, анализировать полученные результаты.

**– владеть:**

навыками экспертного исследования объектов окружающей среды с помощью современных методов анализа.

В таблице 1.1 приведены предшествующие и последующие дисциплины, направленные на формирование компетенций, заявленных в пункте 1.1.

Таблица 1.1 – Дисциплины, направленные на формирование компетенций

Код	Наименование компетенции	Предшествующие дисциплины	Последующие дисциплины (группы дисциплин)
<b>Профессиональные компетенции</b>			
ПК-16	способность анализировать механизмы воздействия опасностей на человека, определять характер взаимодействия организма человека с опасностями среды обитания с учетом специфики механизма токсического действия вредных веществ, энергетического воздействия и комбинированного действия вредных факторов	«Экология»	«Надзор и контроль в сфере безопасности»
ПК -19	способность ориентироваться в основных проблемах техносферной безопасности	«Аналитическая химия и ФХМА»	«Физико-химические основы техносферных процессов»

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

Учебная дисциплина обеспечивает формирование части компетенций ПК-16 и ПК-19.

## 2.1 Дисциплинарная карта компетенции ПК-16

<b>Код ПК-16</b>	<b>Формулировка компетенции</b> способность анализировать механизмы воздействия опасностей на человека, определять характер взаимодействия организма человека с опасностями среды обитания с учетом специфики механизма токсического действия вредных веществ, энергетического воздействия и комбинированного действия вредных факторов
<b>Код ПК-16 Б2.В.02</b>	<b>Формулировка дисциплинарной части компетенции</b> Способность анализировать основные физико-химические процессы, протекающие с участием биотических и абиотических факторов

### Требования к компонентному составу части компетенции

Перечень компонентов	Виды учебной работы	Средства оценки
<b>В результате освоения компетенции студент Знает:</b>  –основные физико-химические процессы в атмосфере; – особенности распространения, трансформации и накопления загрязняющих веществ в объектах окружающей среды; –основные физико-химические процессы в гидросфере; – факторы формирования кислотно-основных свойств природных вод; –основные физико-химические процессы в литосфере; –основные физико-химические процессы в почве.	Лекции. Самостоятельная работа студентов по изучению теоретического материала	Тестовые вопросы для текущего и промежуточного контроля.  Вопросы к экзамену.
<b>Умеет:</b>  – анализировать динамику трансформации химических соединений в атмосферном воздухе; –анализировать уровни опасностей в объектах среды обитания; –определять и рассчитывать коэффициент экологического усиления химических соединений на различных границах раздела фаз; –прогнозировать процессы миграции химических соединений в почве при изменяющихся факторах среды.	Лабораторные работы. Самостоятельная работа студентов (подготовка к лекциям, лабораторным работам)	Типовое задание к лабораторным работам
<b>Владеет:</b>  – навыками оценки экологических рисков.	Самостоятельная работа по подготовке к зачёту	Типовое задание к лабораторным работам

## 2.2 Дисциплинарная карта компетенции ПК-19

<b>Код ПК-19</b>	<b>Формулировка компетенции</b> способность ориентироваться в основных проблемах техносферной безопасности
<b>Код ПК-19 Б2.В.02</b>	<b>Формулировка дисциплинарной части компетенции</b> способность оценивать состояние объектов окружающей среды на основании физико-химических процессов, протекающих в окружающей среде под влиянием природных и антропогенных факторов и прогнозировать возможные пути превращения химического вещества при попадании его в атмосферу, гидросферу, литосферу.

### Требования к компонентному составу части компетенции

Перечень компонентов	Виды учебной работы	Средства оценки
<b>В результате освоения компетенции студент</b> <b>Знает:</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>–строение атмосферы и биосфера;</li> <li>–атмосферные циклы соединений серы и азота в тропосфере;</li> <li>–источники загрязнений атмосферного воздуха фотооксидантами и химические реакции фотодиссоциации;</li> <li>–классификацию природных вод по химическому составу;</li> <li>–процессы эвтрофикации водоемов;</li> <li>–строение литосферы и структуру земной коры;</li> <li>–процессы гипергенеза и почвообразования;</li> <li>–природу и образование почвенного слоя.</li> </ul>	Лекции. Самостоятельная работа студентов по изучению теоретического материала	Тестовые вопросы для текущего и промежуточного контроля
<b>Умеет:</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>–определять приоритетную область накопления химических веществ в объектах окружающей среды;</li> <li>–проводить измерения уровней опасностей в объектах среды обитания, анализировать полученные результаты.</li> </ul>	Лабораторные работы. Самостоятельная работа студентов (подготовка к лекциям, лабораторным работам)	Отчет по лабораторным работам
<b>Владеет:</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>– навыками оценки экологических рисков.</li> </ul>	Самостоятельная работа по подготовке к зачёту	Вопросы к зачёту

### 3 Структура учебной дисциплины по видам и формам учебной работы

Объем дисциплины в зачетных единицах составляет 3 ЗЕ. Количество часов, выделенных на контактную работу обучающихся с преподавателем (по видам учебных занятий) и на самостоятельную работу обучающихся указано в таблице 3.1.

Таблица 3.1 – Объём и виды учебной работы

№ п.п.	Виды учебной работы	Трудоёмкость, ч		
		по семестрам	всего	
1	<b>Аудиторная контактная работа</b>	<b>32</b>	–	<b>32</b>
	- лекции (Л)	14	–	14
	- лабораторные работы (ЛР)	18	–	18
2	<b>Контроль самостоятельной работы (КСР)</b>	<b>4</b>	–	<b>4</b>
3	<b>Самостоятельная работа студентов (СРС)</b>	<b>36</b>	–	<b>36</b>
	- изучение теоретического материала	10	–	10
	- подготовка к аудиторным занятиям (лекциям, лабораторным)	18	–	18
	- подготовка отчетов по лабораторным работам	8	–	8
4	Итоговый контроль (промежуточная аттестация обучающихся) <b>по дисциплине: экзамен</b>	<b>36</b>	–	<b>36</b>
5	<b>Трудоёмкость дисциплины, всего:</b>			
	в часах (ч)	<b>108</b>	–	<b>108</b>
	в зачётных единицах (ЗЕ)	<b>3</b>	–	<b>3</b>

#### 4 Содержание учебной дисциплины

##### 4.1 Модульный тематический план

Таблица 4.1 – Тематический план по модулям учебной дисциплины

Номер учебного модуля	Номер раздела дисциплины	Номер темы дисциплины	Количество часов и виды занятий (очная форма обучения)							Трудоёмкость, ч / ЗЕ	
			аудиторная работа				КСР	Итоговый контроль	самостоятельная работа		
			всего	Л	ПЗ	ЛР					
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	
1	1	Введение	0,6	0,6		-				0,6/0,050	
		1	2,5	1		1,5			3	5,5/0,46	
		2	2,5	1		1,5			3	5,5/0,46	
		3	2,5	1		1,5			3	5,5/0,46	
		4	2,5	1		1,5	1,3		3	6,8/0,56	
	<b>Итого по модулю:</b>		<b>10,7</b>	<b>4,6</b>		<b>6,0</b>	<b>1,3</b>	–	<b>12</b>	<b>24,0/1,99</b>	
2	3	5	2,7	1,2		1,5			3	5,7/0,47	
		6	2,7	1,2		1,5			2	4,7/0,39	
		7	2,7	1,1		1,5			4	6,7/0,56	
		8	2,6	1,2		1,5	1,3		3	6,9/0,57	
	<b>Итого по модулю:</b>		<b>10,7</b>	<b>4,7</b>		<b>6,0</b>	<b>1,3</b>	–	<b>12</b>	<b>24,0/1,99</b>	
	4	9	2,5	1		1,5			4	6,5/0,54	
		10	2,5	1		1,5			3	5,5/0,46	
		11	2,5	1		1,5			2	4,5/0,37	
		12	2,4	1		1,5	1,4		3	6,7/0,56	
3	5	Заключение	0,7	0,7		-			–	0,7/0,058	

<b>Итого по модулю:</b>	<b>10,6</b>	<b>4,7</b>		<b>6,0</b>	<b>1,4</b>	<b>–</b>	<b>12</b>	<b>23,9/1,98</b>
<b>Промежуточная аттестация: экзамен</b>		–		–	–	<b>36</b>	–	<b>36/2,99</b>
<b>Всего:</b>	<b>32</b>	<b>14</b>		<b>18</b>	<b>4</b>	<b>36</b>	<b>36</b>	<b>108/5,96</b>

## **4.2 Содержание разделов и тем учебной дисциплины**

### **Введение**

Основные понятия, термины и определения. Предмет и задачи химии окружающей среды.

Л – 0,7 ч, ПЗ – 0 ч, ЛР – 0 ч, СРС – 0 ч.

### **Модуль 1. Химия атмосферы**

#### **Раздел 1. Основные физико-химические процессы в атмосфере**

##### **Тема 1. Химический состав атмосферы**

Строение атмосферы: тропосфера, стратосфера. Мезосфера, термосфера. Природные компоненты атмосферы. Техногенные загрязняющие вещества в атмосфере. Органические персистентные системы (супертоксиканты).

Л – 1,0 ч, ПЗ – 0 ч, ЛР – 1,5 ч, СРС – 3 ч.

##### **Тема 2. Физико-химические процессы в атмосфере**

Образование свободных радикалов Реакционно-способные компоненты в атмосфере. Пероксинитраты. Учение о биосфере Вернадского. Круговорот веществ (биологический, биогенный и геологический) и превращения энергии в биосфере.

Л – 1 ч, ПЗ – 0 ч, ЛР – 1,5 ч, СРС – 3 ч.

#### **Раздел 2. Особенности распространения, трансформации и накопления загрязняющих веществ в атмосферном воздухе**

##### **Тема 3. Атмосферные циклы соединений серы и азота в тропосфере. Изменение озонового слоя.**

Глобальный круговорот серы и азота в тропосфере. Основные формы существования серы и азота в окружающей среде. Основные химические реакции серы и азота в атмосфере. Фотохимические процессы в стратосфере. Природные процессы образования озонового слоя. Антропогенные источники разрушения озонового слоя.

Л – 1 ч, ПЗ – 0 ч, ЛР – 1,5 ч, СРС – 3 ч.

##### **Тема 4. Формирование состава и кислотности атмосферных осадков.**

##### **Образование смога и фотохимического смога.**

Антропогенные источники поступления серы и азота в атмосферу. Влияние неблагоприятных метеоусловий на формирование их состава и кислотности. Основное понятие фотохимического смога. Источники загрязнений атмосферного воздуха фотооксидантами. Химические реакции фотодиссоциации.

Л – 1 ч, ПЗ – 0 ч, ЛР – 1,5 ч, СРС – 3 ч.

### **Модуль 2. Модуль 1. Химия водных систем**

#### **Раздел 3. Основные физико-химические процессы в гидросфере**

##### **Тема 5. Природные воды. Карбонатная система природных вод.**

**Природные воды. Классификация природных вод по химическому составу. Генетические типы, группы и подгруппы природных вод. Физико-химическое равновесие природных вод.**

Л – 1,2 ч, ПЗ – 0 ч, ЛР – 1,5 ч, СРС – 3 ч.

**Тема 6. Эвтрофикация водоемов.**

**Свойства воды. Растворимость веществ. Теория Дебая-Хюкеля. Окислительно-восстановительные процессы в водоемах. Физико-химическое равновесие системы вода-атмосферный воздух.**

Л – 1,2 ч, ПЗ – 0 ч, ЛР – 1,5 ч, СРС – 2 ч.

**Раздел 4. Факторы формирования кислотно-основных свойств природных вод**

**Тема 7. Кислотно-основное равновесие в природных водах. Гидролиз.**

**Щелочность и основность природных вод. Реакции гидролиза по трем механизмам. Влияние pH и концентраций солей на реакции гидролиза. Показатель активности электрона ( $\rho\epsilon$ ).**

Л – 1,1 ч, ПЗ – 0 ч, ЛР – 1,5 ч, СРС – 4 ч.

**Тема 8. Загрязнение природных вод.**

**Воздействие загрязнений на основные параметры водной системы. Места повышенной реакционной способности в водных системах. Распределение металлов в водных системах. Бескислородные условия. Органические соединения в водных системах.**

Л – 1,2 ч, ПЗ – 0 ч, ЛР – 1,5 ч, СРС – 3 ч.

**Модуль 3. Химия почвы**

**Раздел 5. Основные физико-химические процессы в литосфере**

**Тема 9. Строение литосферы и структура земной коры.**

**Минеральная часть литосферы. Строение и состав. Минералы и горные породы. Первичные и вторичные минералы. Реакции гидратации, гидролиза и обмена**

Л – 1 ч, ПЗ – 0 ч, ЛР – 1,5 ч, СРС – 4 ч.

**Тема 10. Гипергенез и почвообразование.**

**Химическое, физическое и биологическое выветривание земной коры.**

**Элементный состав земной коры.**

Л – 1 ч, ПЗ – 0 ч, ЛР – 1,5 ч, СРС – 3 ч.

**Раздел 6. Основные физико-химические процессы в почве**

**Тема 11. Физико-химические свойства почвы.**

**Виды почв. Структура. Поглотительная способность почв Жидкая фаза почвы. Осмотическое давление, реакция pH, буферность, окислительно-восстановительный потенциал. Газовая фаза почвы.**

Л – 1 ч, ПЗ – 0 ч, ЛР – 1,5 ч, СРС – 2 ч.

**Тема 12. Органические вещества почвы**

**Органическая часть почвы. Природа и образование почвенного слоя. Гумус. Состав и свойства гумусовых веществ. Фульвокислоты, гуминовые кислоты и гумины.**

Л – 1 ч, ПЗ – 0 ч, ЛР – 1,5 ч, СРС – 3 ч.

**Заключение**

**Основные выводы.**

## 5.1 Виды самостоятельной работы студентов

Таблица 5.1 – Виды самостоятельной работы студентов (СПС)

Номер темы дисциплины	Вид самостоятельной работы студентов	Трудоёмкость, часов
1	2	3
1	Изучение теоретического материала: Тема №2 Процессы окисления метана в атмосфере	2
	Подготовка к аудиторным занятиям	1
2	Тема №3 Подготовка к аудиторным занятиям	2
	Подготовка отчетов по лабораторным работам	1
3	Изучение теоретического материала: Тема №4 Образование и разрушение озонового слоя в стратосфере	2
	Подготовка к аудиторным занятиям	1
4	Изучение теоретического материала: Тема №5 Окислительно-восстановительные процессы в гидросфере	2
	Подготовка к аудиторным занятиям	1
5	Изучение теоретического материала: Тема №6 Эвтрофикация водоемов	2
	Подготовка к аудиторным занятиям	1
	Подготовка отчетов по лабораторным работам	1
6	Изучение теоретического материала: Тема №7 Особенности окислительно-восстановительных процессов в озерах	2
	Подготовка к аудиторным занятиям	1
7	Тема №8 Подготовка к аудиторным занятиям	2
	Подготовка отчетов по лабораторным занятиям	1
8	Тема №9 Подготовка к аудиторным занятиям	2
	Подготовка отчетов по лабораторным занятиям	1
9	Изучение теоретического материала: Тема №10 Окислительно-восстановительные условия и миграция элементов	2
	Подготовка к аудиторным занятиям	2
	Подготовка отчетов по лабораторным работам	1
10	Тема №11 Подготовка к аудиторным занятиям	2
	Подготовка отчетов по лабораторным работам	1
11	Тема №12 Подготовка к аудиторным занятиям	2
	Подготовка отчетов по лабораторным работам	1
	Итого: в ч / в ЗЕ	36/2,99

## 5.2 Образовательные технологии, используемые для формирования компетенций

Преподавание дисциплины ведется с применением следующих традиционных видов образовательных технологий и форм организации учебного процесса:

- лекция;
- лабораторная работа;

Л – 0,7 ч, ПЗ – 0 ч, ЛР – 0 ч, СРС – 0 ч.

#### **4.3 Перечень тем практических занятий**

Не предусмотрены

#### **4.4 Перечень тем лабораторных работ**

Таблица 4.2 – Темы лабораторных занятий

<b>№ п.п.</b>	<b>Номер темы дисциплины</b>	<b>Наименование темы лабораторного занятия</b>
1	2	3
1	Тема 2.	Определять уровни опасностей в объектах окружающей среды.
2	Тема 5.	Анализировать динамику трансформации химических веществ в объектах окружающей среды.
3	Тема 6.	Определять уровни опасностей в гидросфере Определять коэффициент экологического усиления химических веществ в микрокосме поле-водоем.
4	Тема 11.	Определять уровни опасностей в почве Определять коэффициент экологического усиления химических веществ в микрокосме поле-водоем.
5	Тема 11.	Определять уровни опасностей в растениях Определять коэффициент экологического усиления химических веществ в микрокосме поле-водоем.
6	Тема 8.	Рассчитывать коэффициент экологического усиления. Определять приоритетную область накопления химических веществ.
7	Тема 11.	Определять физико-химические свойства почвы и грунтов (фильтрационные, капиллярные, поглотительные).
8	Тема 11.	Прогнозировать процессы миграции химических соединений в почве при изменяющихся факторах среды (рН, влажность, тип почвы – песок, гравий, чернозем, глина).
9	Тема 11.	Оценивать экологические риски.

#### **5. Методические указания для обучающихся по изучению дисциплины**

При изучении дисциплины обучающимся целесообразно выполнять следующие рекомендации:

1. Изучение учебной дисциплины должно вестись систематически.
2. После изучения какого-либо раздела по учебнику или конспектным материалам рекомендуется по памяти воспроизвести основные термины, определения, понятия раздела.
3. Особое внимание следует уделить выполнению отчетов по лабораторным работам и индивидуальным комплексным заданиям на самостоятельную работу.
4. Изучение дисциплины осуществляется в течение одного семестра, график изучения дисциплины приводится п.7.
5. Вся тематика вопросов, изучаемых самостоятельно, задается на лекциях преподавателем. Им же даются источники (в первую очередь вновь изданные в периодической научной литературе) для более детального понимания вопросов, озвученных на лекции.

- самостоятельная работа;
- консультация.

Кроме того, внедрены новые современные технологии и формы организаций учебного процесса:

- Использование мультимедиа-технологий, электронного учебного пособия.
- Использование электронной базы тестовых вопросов для проведения контроля знаний студентов и итогового дифференцированного зачета.

Проведение лекционных занятий по дисциплине основывается на активном методе обучения, при которой учащиеся не пассивные слушатели, а активные участники занятия, отвечающие на вопросы преподавателя. Вопросы преподавателя нацелены на активизацию процессов усвоения материала, а также на развитие логического мышления. Преподаватель заранее намечает список вопросов, стимулирующих ассоциативное мышление и установления связей с ранее освоенным материалом.

Проведение лабораторных занятий основывается на интерактивном методе обучения, при котором обучающиеся взаимодействуют не только с преподавателем, но и друг с другом. При этом доминирует активность учащихся в процессе обучения. Место преподавателя в интерактивных занятиях сводится к направлению деятельности обучающихся на достижение целей занятия.

## **6 Управление и контроль освоения компетенций**

### **6.1 Текущий контроль освоения заданных дисциплинарных частей компетенций**

Текущий контроль освоения универсальных компетенций проводится в следующих формах:

- тестирование для анализа усвоения материала предыдущей лекции;
- оценка работы студента на лекционных и лабораторных занятиях в рамках рейтинговой системы.

### **6.2 Рубежный и промежуточный контроль освоения заданных дисциплинарных частей компетенций**

Промежуточный контроль освоения дисциплинарных частей компетенций проводится по окончании модулей дисциплины в следующих формах:

- тестирование (модуль 1, 2, 3).

### **6.3 Итоговый контроль освоения заданных дисциплинарных частей компетенций**

#### **1) Зачёт**

Не предусмотрен.

#### **2) Экзамен**

Условия проставления экзамена по дисциплине:

– экзамен по дисциплине проводится в устной форме по билетам (2 вопроса в билете);

– выставляется по итогам проведённого промежуточного контроля и при выполнении заданий всех лабораторных работ и самостоятельной работы.

Фонды оценочных средств, включающие типовые задания к лабораторным работам и методы тестирования, перечень контрольных точек и таблица плани-

рования результатов обучения, контрольные задания к экзамену, позволяющие оценить результаты освоения данной дисциплины, входят в состав входят в состав РПД в виде приложения.

#### **6.4 Виды текущего, рубежного и итогового контроля освоения элементов и частей компетенций**

Таблица 6.1 - Виды контроля освоения элементов и частей компетенций

Контролируемые результаты освоения дисциплины (ЗУВы)	Вид контроля					
	ТК	ПК	КР	ГР (КР)	Трен. (ЛР)	Экзамен
<b>В результате освоения дисциплины студент</b>						
<b>Знает:</b>						
– основные физико-химические процессы в атмосфере;	+	+				+
– особенности распространения, трансформации и накопления загрязняющих веществ в объектах окружающей среды;	+	+				+
– основные физико-химические процессы в гидросфере;	+	+				+
– факторы формирования кислотно-основных свойств природных вод;	+	+				+
– основные физико-химические процессы в литосфере;	+	+				+
– основные физико-химические процессы в почве.	+	+				+
<b>Умеет:</b>						
– анализировать динамику трансформации химических соединений в атмосферном воздухе;					+	+
– анализировать уровни опасностей в объектах среды обитания;					+	+
– определять и рассчитывать коэффициент экологического усиления химических соединений на границах раздела фаз;					+	+
– прогнозировать процессы миграции химических соединений в почве при изменяющихся факторах среды					+	+
<b>Владеет:</b>						
– навыками оценки экологических рисков					+	

*Примечание:*

*ТК – текущий контроль в форме тестирования (оценка знаний);*

*ПК – промежуточный контроль в форме тестирования (оценка знаний);*

*Трен. (ЛР) – выполнение лабораторных работ с подготовкой отчёта (оценка умений, навыков).*

## 7 График учебного процесса по дисциплине

Таблица 7.1 – График учебного процесса по дисциплине

Вид работы	Распределение часов по учебным неделям							Итого, ч
	1	2	3	4	5	6	7	
Раздел:	Раздел 1	Раздел 2	Раздел 3	Раздел 4	Раздел 5	Раздел 6		
Лекции	1,6	1	2	2,4	2,3	2	2,7	14
Лабораторные работы	1,5	1,5	3	3	3	3	3	18
KCP		1		1		1	1	4
CPC								
Изучение теоретического материала		2	2	2	2	1	1	10
Подготовка к аудиторным занятиям (лекциям, лабораторным)	2	3	2	3	2	3	3	18
Подготовка отчетов к лабораторным работам		2		2		2	2	8
								36
Модуль:	M 1		M 2		M 3			
Контр. тестирование								
Дисциплина. контроль							36	Экзамен

**8.3. Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине**

**8.3.1 Перечень программного обеспечения, в том числе компьютерные обучающие и контролирующие программы**

Таблица 8.1 – Программы, используемые для обучения и контроля

№ п.п.	Вид учебного занятия	Наименование программного продукта	Рег. номер	Назначение
1	2	3	4	5

**8.4 Аудио- и видео-пособия не предусмотрено**

**9 Описание материально-технической базы, необходимой для осуществления образовательного процесса по дисциплине**

**9.1 Специализированные лаборатории и классы**

Таблица 9.1 – Специализированные лаборатории и классы

№ п.п.	Помещения			Площадь, м <sup>2</sup>	Количество посадочных мест
	Название	Принадлежность (кафедра)	Номер аудитории		
1	2	3	4	5	6
1	Лекционная аудитория (мультимедийный класс)	Кафедра ООС	405	52	34

**9.2 Основное учебное оборудование – не предусмотрено**

## Лист регистрации изменений

№ п.п.	Содержание изменения	Дата, номер протокола заседания кафедры. Подпись заведующего кафедрой
1	2	3
1		
2		
3		
4		

## **8 Перечень учебно-методического и информационного обеспечения для самостоятельной работы обучающихся по дисциплине**

### **8.1 Карта обеспеченности дисциплины учебно-методической литературой**

<b>B1.B.04</b> <b>Химия окружающей среды</b> (индекс и полное название дисциплины)	<b>Блок 1. (Б.1) Дисциплины (модули)</b> (цикл дисциплины)  базовая часть цикла <input checked="" type="checkbox"/> обязательная вариативная часть цикла <input type="checkbox"/> по выбору студента
--	--

<b>20.03.01</b> (код направления подготовки / специальности)	<b>Техносферная безопасность, профиль «Инженерная защита окружающей среды»</b> (полное название направления подготовки / специальности)
---	--

<b>ТБ/ЗОС</b> (аббревиатура направления / специальности)	Уровень подготовки:  <input checked="" type="checkbox"/> специалист <input type="checkbox"/> бакалавр <input type="checkbox"/> магистр	Форма обучения:  <input checked="" type="checkbox"/> очная <input type="checkbox"/> заочная <input type="checkbox"/> очно-заочная
---	--	---

**2016**  
(год утверждения  
учебного плана ООП)

Семестр(-ы): 4 Количество групп: 1

Количество студентов: 20

Нурисламова Татьяна Валентиновна      профессор  
(фамилия, инициалы преподавателя)      (должность)

Автодорожный  
(факультет)

Охраны окружающей среды  
(кафедра)

+7-342-239-14-82  
(контактная информация)

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

№	Библиографическое описание (автор, заглавие, вид издания, место, издательство, год издания, количество страниц)	Количество экземпляров в библиотеке
1	2	3
<b>1 Основная литература</b>		
1.	Химия окружающей среды: учебное пособие/Я.И. Вайсман [и др]. Пермский государственный технический университет.- Пермь: Изд-во ПГТУ, 2010.-324 с.	49 + 95
3.	Химия окружающей среды : учебник для вузов / Л.Ф.Голдовская .– 3-е изд – Москва : Мир : БИНОМ. Лаб. знаний, 2008 .– 295 с.	6
4.	Экология: учебник для вузов/Г.В. Стадницкий.–9-е изд., стер.– Санкт-Петербург: Химиздат, 2007.-295 с.	60

№	<b>Библиографическое описание (автор, заглавие, вид издания, место, издательство, год издания, количество страниц)</b>	Количество экземпляров в библиотеке
1	2	3
5.	Экология: учебник для вузов/ Н.И. Николайкин, Н.Е. Николайкина, О.П.Мелехова.-5 -е изд. испр. и доп.- Москва: Дрофа, 2006. – 622 с.	1

<b>2 Дополнительная литература</b>		
<b>2.1 Учебные и научные издания</b>		
6.	Химия окружающей среды : учебник для вузов / Л.Ф.Голдовская . Москва : Мир, 2005 . – 295 с.	14
7.	Экология: учебник для вузов/ Н.И. Николайкин, О.П.Мелехова.-3-е изд.стор.- Москва: Дрофа, 2004. – 621 с.	29
8.	Экология, окружающая среда и человек: учебное пособие/ Ю. В. Новиков.–2-е изд., испр. и доп.– Москва: ФАИР-ПРЕСС, 2003.-551 с.	50
9.	Экология: учебник/Л.И. Цветкова [и др.]. – Санкт-Петербург: Химиздат, 2001.– 552 с.	108
10.	Экологическая химия: учебное пособие для вузов/В.А. Исидоров. - Санкт-Петербург: Химиздат, 2001.-303 с.	35
<b>2.2 Периодические издания</b>		
	-	
<b>2.3 Нормативно-технические издания</b>		
	-	
<b>2.4 Официальные издания</b>		
	<b>2.5 Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимых для освоения дисциплины</b>	
	Электронная библиотека Научной библиотеки Пермского национального исследовательского политехнического университета [Электронный ресурс : полнотекстовая база данных электрон. документов изданных в Изд-ве ПНИПУ]. – Электрон. дан. (1 912 записей). – Пермь, 2014-. – Режим доступа: <a href="http://elib.pstu.ru/">http://elib.pstu.ru/</a> . – Загл. с экрана.	

### Основные данные об обеспеченности

Основная литература  обеспечена  не обеспечена

Дополнительная литература  обеспечена  не обеспечена

Зав. отделом комплектования  
научной библиотеки



Н.В. Тюрикова

### Текущие данные об обеспеченности на

(дата контроля литературы)

Основная литература  обеспечена  не обеспечена

Дополнительная литература  обеспечена  не обеспечена

Зав. отделом комплектования

Карта книго-  
обеспеченности  
в библиотеку сдана