ОЦЕНОЧНЫЕ МАТЕРИАЛЫ по дисциплине

Химия воды и микробиология

Код модуля 1153070(1)

Модуль

Теоретические основы технологических процессов в системах водоснабжения и водоотведения

Оценочные материалы составлены автором(ами):

№ п/п	Фамилия, имя, отчество	Ученая степень, ученое звание	Должность	Подразделение
1	Ушакова Людмила Ивановна	к.т.н.	доцент	ВХиТВ

Согласовано:

Управление образовательных программ Е.А. Плеханова

Авторы:

• Ушакова Людмила Ивановна, доцент, ВХиТВ

1. СТРУКТУРА И ОБЪЕМ ДИСЦИПЛИНЫ Химия воды и микробиология

1.	Объем дисциплины в	5	
	зачетных единицах		
2.	Виды аудиторных занятий	Лекции	
		Практические/семинарские занятия	
		Лабораторные занятия	
3.	Промежуточная аттестация	Экзамен	
4.	Текущая аттестация	Контрольная работа 1	
		Домашняя работа 1	
		Отчет по лабораторным 1	
		работам	

2. ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОБУЧЕНИЯ (ИНДИКАТОРЫ) ПО ДИСЦИПЛИНЕ МОДУЛЯ Химия воды и микробиология

Индикатор — это признак / сигнал/ маркер, который показывает, на каком уровне обучающийся должен освоить результаты обучения и их предъявление должно подтвердить факт освоения предметного содержания данной дисциплины, указанного в табл. 1.3 РПМ-РПД.

Таблица 1

Код и наименование компетенции	Планируемые результаты обучения (индикаторы)	Контрольно-оценочные средства для оценивания достижения результата обучения по дисциплине
1	2	3
ПК-2 -Способность обеспечивать деятельность по технической эксплуатации водопроводных и канализационных сетей, используя и совершенствуя системы менеджмента качества	Д-4 - Демонстрировать инициативность, ответственность и умение проводить исследования для выбора методов обработки природных и сточных вод 3-5 - Перечислять основные свойства воды, характеристики состава природных и сточных вод 3-6 - Характеризовать теоретические основы химических, физико-химических и биохимических процессов очистки воды П-5 - Обосновывать рекомендации по технологии	Домашняя работа Контрольная работа Лабораторные занятия Лекции Практические/семинарские занятия Экзамен

кондиционирования природных вод на основе их состава П-6 - Обосновывать технологические процессы очистки сточных вод У-5 - Аналитически определять физико-химические и биологические свойства природных и сточных вод У-6 - Пользоваться аналитическим оборудованием для определения состава природных и сточных вод

- 3. ПРОЦЕДУРЫ КОНТРОЛЯ И ОЦЕНИВАНИЯ РЕЗУЛЬТАТОВ ОБУЧЕНИЯ В РАМКАХ ТЕКУЩЕЙ И ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ ПО ДИСЦИПЛИНЕ МОДУЛЯ В БАЛЬНО-РЕЙТИНГОВОЙ СИСТЕМЕ (ТЕХНОЛОГИЧЕСКАЯ КАРТА БРС)
- 3.1. Процедуры текущей и промежуточной аттестации по дисциплине

1. Лекции: коэффициент значимости совокупных резуль – 0.50	татов лекцио	нных занятий
Текущая аттестация на лекциях	Сроки – семестр, учебная	Максималь ная оценка в баллах
контрольная работа	неделя 4,12	100
Весовой коэффициент значимости результатов текущей атте		
Промежуточная аттестация по лекциям – экзамен Весовой коэффициент значимости результатов промежуточн – 0.50		
2. Практические/семинарские занятия: коэффициент значим результатов практических/семинарских занятий — 0.30	ости совокуп	ных
Текущая аттестация на практических/семинарских занятиях	Сроки – семестр, учебная неделя	Максималь ная оценка в баллах
домашняя работа	4,15	100
Весовой коэффициент значимости результатов текущей аттепрактическим/семинарским занятиям— 1.00 Промежуточная аттестация по практическим/семинарским з Весовой коэффициент значимости результатов промежуточна практическим/семинарским занятиям— 0.00	занятиям-нет пой аттестациі	
3. Лабораторные занятия: коэффициент значимости совокуп лабораторных занятий –0.20	ных результа	ТОВ
Текущая аттестация на лабораторных занятиях	Сроки – семестр, учебная неделя	Максималь ная оценка в баллах

отчет по лабораторным работам	4,14	100
Весовой коэффициент значимости результатов те	кущей аттестации по ла	бораторным
занятиям -1.00		
Промежуточная аттестация по лабораторным зан		
Весовой коэффициент значимости результатов пр	омежуточной аттестаци	и по
лабораторным занятиям – 0.00		
4. Онлайн-занятия: коэффициент значимости сово	окупных результатов он	лайн-занятий
-не предусмотрено		
Текущая аттестация на онлайн-занятиях	Сроки –	Максималь
	семестр,	ная оценка
	учебная	в баллах
	неделя	
Весовой коэффициент значимости результатов те	кущей аттестации по он.	лайн-
занятиям -не предусмотрено		
Промежуточная аттестация по онлайн-занятиям -	-нет	
Весовой коэффициент значимости результатов пр	омежуточной аттестаци	и по онлайн-

занятиям – не предусмотрено

3.2. Процедуры текущей и промежуточной аттестации курсовой работы/проекта					
Текущая аттестация выполнения курсовой	Сроки – семестр,	Максимальная			
работы/проекта	учебная неделя	оценка в баллах			
Весовой коэффициент текущей аттестации выполнения курсовой работы/проекта- не					
предусмотрено					
Весовой коэффициент промежуточной аттестации выполнения курсовой					
работы/проекта- защиты – не предусмотрено					

4. КРИТЕРИИ И УРОВНИ ОЦЕНИВАНИЯ РЕЗУЛЬТАТОВ ОБУЧЕНИЯ ПО дисциплине модуля

4.1. В рамках БРС применяются утвержденные на кафедре/институте критерии (признаки) оценивания достижений студентов по дисциплине модуля (табл. 4) в рамках контрольнооценочных мероприятий на соответствие указанным в табл.1 результатам обучения (индикаторам).

Таблица 4 Критерии оценивания учебных достижений обучающихся

Результаты обучения	Критерии оценивания учебных достижений, обучающихся на соответствие результатам обучения/индикаторам			
Знания	Студент демонстрирует знания и понимание в области изучения на уровне указанных индикаторов и необходимые для продолжения обучения и/или выполнения трудовых функций и действий, связанных с профессиональной деятельностью.			
Умения	Студент может применять свои знания и понимание в контекстах, представленных в оценочных заданиях, демонстрирует освоение умений на уровне указанных индикаторов и необходимых для продолжения обучения и/или выполнения трудовых функций и действий, связанных с профессиональной деятельностью.			
Опыт /владение	Студент демонстрирует опыт в области изучения на уровне указанных индикаторов.			

Другие результаты	Студент демонстрирует ответственность в освоении результатов					
	обучения на уровне запланированных индикаторов.					
	Студент способен выносить суждения, делать оценки и					
	формулировать выводы в области изучения.					
	Студент может сообщать преподавателю и коллегам своего уровня					
	собственное понимание и умения в области изучения.					

4.2 Для оценивания уровня выполнения критериев (уровня достижений обучающихся при проведении контрольно-оценочных мероприятий по дисциплине модуля) используется универсальная шкала (табл. 5).

 Таблица 5

 Шкала оценивания достижения результатов обучения (индикаторов) по уровням

	Характеристика уровней достижения результатов обучения (индикаторов)					
No	Содержание уровня Шкала оценивания					
п/п	выполнения критерия	Традиционная		Качественная		
	оценивания результатов	характеристика	характеристика уровня			
	обучения			ка уровня		
	(выполненное оценочное					
	задание)					
1.	Результаты обучения	Отлично	Зачтено	Высокий (В)		
	(индикаторы) достигнуты в	(80-100 баллов)				
	полном объеме, замечаний нет					
2.	Результаты обучения	Хорошо		Средний (С)		
	(индикаторы) в целом	(60-79 баллов)				
	достигнуты, имеются замечания,					
	которые не требуют					
	обязательного устранения					
3.	Результаты обучения	Удовлетворительно		Пороговый (П)		
	(индикаторы) достигнуты не в	(40-59 баллов)				
	полной мере, есть замечания					
4.	Освоение результатов обучения	Неудовлетворитель	He	Недостаточный		
	не соответствует индикаторам,	НО	зачтено	(H)		
	имеются существенные ошибки и	(менее 40 баллов)				
	замечания, требуется доработка					
5.	Результат обучения не достигнут,	Недостаточно свидетельств для оценивания		Нет результата		
	задание не выполнено					

5. СОДЕРЖАНИЕ КОНТРОЛЬНО-ОЦЕНОЧНЫХ МЕРОПРИЯТИЙ ПО ДИСЦИПЛИНЕ МОДУЛЯ

5.1. Описание аудиторных контрольно-оценочных мероприятий по дисциплине модуля

5.1.1. Лекции

Самостоятельное изучение теоретического материала по темам/разделам лекций в соответствии с содержанием дисциплины (п. 1.2. РПД)

5.1.2. Практические/семинарские занятия

Примерный перечень тем

- 1. Способы выражения концентрации растворов
- 2. Пересчет концентраций
- 3. Методы выражения результатов анализа воды
- 4. Диссоциация, сильные и слабые электролиты
- 5. Ионное произведение воды. Водородный показатель
- 6. Произведение растворимости
- 7. Гидролиз солей
- 8. Расчет по хмическим уравнениям

Примерные задания

- 1. Различные способы выражения концентрации растворов и их расчет
- 2. Определить правильность результатов анализа воды
- 3. Расчет величины рН для одноосновных кислот, щелочей, буферных растворов
- 4. Уравнения гидролиза для солей, подвергающихся гидролизу, рассчитать степень и константу гидролиза

LMS-платформа – не предусмотрена

5.1.3. Лабораторные занятия

Примерный перечень тем

- 1. Определение общего содержания примесей, сухого отатка, взвешенных веществ
- 2. Определение щелочности и кислотности воды
- 3. Оределение жесткости, содержания ионов кальция и магния
- 4. Реагентное умягчение воды
- 5. Определение перманганатной и бихроматной окисляемости
- 6. Определение мутности, цветности и прозрачности воды
- 7. Определение активной реакции воды
- 8. Приготовление растворов определенной концентрации
- LMS-платформа не предусмотрена

5.2. Описание внеаудиторных контрольно-оценочных мероприятий и средств текущего контроля по дисциплине модуля

Разноуровневое (дифференцированное) обучение.

Базовый

5.2.1. Контрольная работа

Примерный перечень тем

- 1. Произведение растворимости
- 2. Умягчение волы
- 3. Строение коллоидной частицы, формулы золя

Примерные задания

- 1. Определить возможность образования осадков при протекании химической реакции
- 2. Существующие методы умягчения воды, расчет доз реагентов

3. Золь иодида серебра получен методом химической конденсации при избытке нитрата серебра. Написать формулу мицеллы золя

LMS-платформа – не предусмотрена

5.2.2. Домашняя работа

Примерный перечень тем

- 1. Буферные системы
- 2. Жесткость воды
- 3. Оценка качества природных и питьевых вод

Примерные задания

- 1. Привести примеры буферных систем, методов их образования, рассчитать буферную емкость
- 2. Охарактеризовать виды жесткости воды, рассчитать общую, карбонатную, кальциевую, магниевую. жесткости.
- 3. Оценить качество качество воды по имеющимся результатам физико-химического анализа

LMS-платформа – не предусмотрена

5.2.3. Отчет по лабораторным работам

Примерный перечень тем

- 1. Определение физических показателей качества воды
- 2. Определение химических показателей качества воды

Примерные задания

- 1. Определить цветность, мутность исследуемой пробы воды и сделать выводы о ее качестве по этим показателям
- 2. Определить общее содержание примесей, содержание взвешенных веществ, сухой остаток
- 3. Определить различные виды жесткости воды и сделать вывод о необходимости ее умягчения
- 4. Определить перманганатную окисляемость воды и сделать вывод о наличии органических веществ в воде

LMS-платформа – не предусмотрена

5.3. Описание контрольно-оценочных мероприятий промежуточного контроля по дисциплине модуля

5.3.1. Экзамен

Список примерных вопросов

- 1. Строение и свойства воды
- 2. Растворимость различных веществ в воде
- 3. Свойства растворов. Осмос. Упругость пара
- 4. Электролитическая диссоциация
- 5. Степень и константа диссоциации
- 6. Диссоциация воды
- 7. Активная реакция воды. Шкала кислотности и основности
- 8. Определение рН раствров

- 9. Кинетика химических реакций
- 10. Энергия активации. Уравнение Аррениуса
- 11. Буферные системы
- 12. Произведение растворимости
- 13. Химическое равновесие
- 14. Правило фаз
- 15. Гидролиз солей
- 16. Адсорбция на поверхности жидкостей
- 17. Адсорбция твердыми телами
- 18. Теории адсорбции
- 19. Коллоидные системы
- 20. Строение коллоидной частицы
- 21. Образование строение ДЭС
- 22. Устойчивость коллоидных систем
- 23. Влияние внешних условий на развитие микроорганизмов
- 24. Морфологические характеристики отдельных групп микроорганизмов
- 25. Участие микроорганизмов в превращении органических веществ
- 26. Аэробные процессы очистки сточных вод
- 27. Анаэробные процессы очистки осадков
- 28. Сооружения для аэробной и анаэробной очистки сточных вод
- LMS-платформа не предусмотрена

5.4 Содержание контрольно-оценочных мероприятий по направлениям воспитательной деятельности

Направление	Вид	Технология	Компетенц	Результат	Контрольно-
воспитательной	воспитательной	воспитательной	ия	Ы	оценочные
деятельности	деятельности	деятельности	ил	обучения	мероприятия
			ПК-2	П-5	Домашняя работа
		Технология		П-6	Контрольная
		формирования		Д-4	работа
	целенаправленна	уверенности и			Лабораторные
	я работа с	готовности к			занятия
Пиоформации	информацией	самостоятельной			Лекции
Профессиональн	для	успешной			Отчет по
ое воспитание	использования в	профессиональн			лабораторным
	практических	ой деятельности			работам
	целях	Технология			Практические/сем
		самостоятельной			инарские занятия
		работы			Экзамен
		*			