Министерство науки и высшего образования Российской Федерации Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования

«Национальный исследовательский ядерный университет «МИФИ»

ИНСТИТУТ ОБЩЕЙ ПРОФЕССИОНАЛЬНОЙ ПОДГОТОВКИ КАФЕДРА ОБЩЕЙ ХИМИИ

ОДОБРЕНО УМС ИЯФИТ

Протокол № 01/08/24-573.1

от 30.08.2024 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

ВОДОПОДГОТОВКА НА АЭС

Направление подготовки (специальность)

[1] 14.05.02 Атомные станции: проектирование, эксплуатация и инжиниринг

Семестр	Трудоемкость, кред.	Общий объем курса, час.	Лекции, час.	Практич. занятия, час.	Лаборат. работы, час.	В форме практической подготовки/ В	СРС, час.	КСР, час.	Форма(ы) контроля, экз./зач./КР/КП
8	3	108	15	15	30		48	0	3
Итого	3	108	15	15	30	30	48	0	

АННОТАЦИЯ

Учебная дисциплина «Водоподготовка на АЭС» направлена на углубление имеющихся представлений и получение новых знаний и умений в области химии, которые необходимы для осознания и поиска путей решения современных технологических, экологических, сырье-вых проблем отрасли. Особенностью программы является фундаментальный характер ее изложения, необходимый для формирования у специалистов фундаментального, прикладного химического мировоззрения и развития химического мышления.

Теоретическая часть дисциплины излагается в лекционном курсе. Полученные знания закрепляются на практических и лабораторных занятиях. Самостоятельная предусматривает работу с учебниками, учебными пособиями и справочным материалом, подготовку к практическим и лабораторным занятиям, выполнение домашних заданий, подготовку к тестированию, контрольным работам и к написанию рефератов. Лабораторные включают методы контроля качества воды и водных экспериментальным путем прове-рить и подтвердить теоретические положения методов обработки воды, способов подготовки питательной среды. Самостоятельная работа предусматривает работу с учебниками, учебными пособиями и справочным материалом, подготовку к лабораторным занятиям, выполнение домашних заданий, подготовку к тестированию, контрольным работам и к написанию рефератов.

1. ЦЕЛИ И ЗАДАЧИ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Целью преподавания курса является получение студентами основных теоретических и практических представлений о контроле качества и методах обработки воды, вопросах эксплуатации водоподготовительного оборудования и конструкционных материалов атомной энергетики.

2. МЕСТО УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ООП ВО

Для изучения данной дисциплины необходимо качественное усвоение следующих базовых дисциплин - химия, физика (оптика, механика, электричество), математика (методы дифференциального и интегрального исчисления).

3. ФОРМИРУЕМЫЕ КОМПЕТЕНЦИИ И ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОБУЧЕНИЯ

Универсальные и(или) общепрофессиональные компетенции:

Код и наименование компетенции Код и наименование индикатора достижения компетенции

Профессиональные компетенции в соотвествии с задачами и объектами (областями знаний) профессиональной деятельности:

/ 1 1			
Задача	Объект или	Код и наименование	Код и наименование
профессиональной	область знания	профессиональной	индикатора
деятельности (ЗПД)		компетенции;	достижения
		Основание	профессиональной

		(профессиональный	компетенции
		стандарт-ПС, анализ	,
		опыта)	
	производственн	о-технологический	
проектирование,	процессы контроля	ПК-9 [1] - Способен	3-ПК-9[1] - Знать
создание и	параметров, защиты	анализировать	правила и нормы в
эксплуатация атомных	и диагностики	нейтронно-физические,	атомной энергетике,
станций и других	состояния ядерных	технологические	критерии
ядерных	энергетических	процессы и алгоритмы	эффективной и
энергетических	установок;	контроля, управления и	безопасной работы
установок,	информационно-	защиты ЯЭУ с целью	; ;
вырабатывающих,	измерительная	обеспечения их	У-ПК-9[1] - уметь
преобразующих и	аппаратура и органы	эффективной и	анализировать
использующих	управления,	безопасной работы	нейтронно-
тепловую и ядерную	системы контроля,	_	физические,
энергию, включая	управления, защиты	Основание:	технологические
входящие в их состав	и обеспечения	Профессиональный	процессы и
системы контроля,	безопасности,	стандарт: 24.028, 24.033	алгоритмы контроля,
защиты, управления и	программно-		управления и защиты
обеспечения ядерной	технические		ЯЭУ;;
и радиационной	комплексы		В-ПК-9[1] - владеть
безопасности	информационных и		методами анализа
	управляющих		нейтронно-
	систем ядерных		физических и
	энергетических		технологических
Hacartinopolitio	установок	ПК-10 [1] - Способен	процессов в ЯЭУ. 3-ПК-10[1] - знать
проектирование, создание и	процессы контроля параметров, защиты	провести оценку	критерии ядерной и
эксплуатация атомных	и диагностики	ядерной и	радиационной
станций и других	состояния ядерных	радиационной	безопасности ЯЭУ;;
ядерных	энергетических	безопасности при	У-ПК-10[1] - уметь
энергетических	установок;	эксплуатации и выводе	проводить оценки
установок,	информационно-	из эксплуатации	ядерной и
вырабатывающих,	измерительная	ядерных	радиационной
преобразующих и	аппаратура и органы	энергетических	безопасности ЯЭУ;;
использующих	управления,	установок, а также при	В-ПК-10[1] - владеть
тепловую и ядерную	системы контроля,	обращении с ядерным	методами оценки
энергию, включая	управления, защиты	топливом и	ядерной и
входящие в их состав	и обеспечения	радиоактивными	радиационной
системы контроля,	безопасности,	отходами	безопасности при
защиты, управления и	программно-		эксплуатации ЯЭУ, а
обеспечения ядерной	технические	Основание:	также при обращении
и радиационной	комплексы	Профессиональный	с ядерным топливом и
безопасности	информационных и	стандарт: 24.028, 24.033	радиоактивными
	управляющих		отходами
	систем ядерных		
	энергетических		
	установок	TV 44 F43	D THE 44553
проектирование,	процессы контроля	ПК-11 [1] - Способен	3-ПК-11[1] - знать
создание и	параметров, защиты	анализировать	правила техники
эксплуатация атомных	и диагностики	технологии монтажа,	безопасности при
станций и других	состояния ядерных	ремонта и демонтажа	проведении монтажа,

оборудования ЯЭУ ядерных энергетических ремонта и демонтажа энергетических применительно к оборудования ЯЭУ;; установок; У-ПК-11[1] - уметь установок, информационноусловиям сооружения, вырабатывающих, измерительная эксплуатации и снятия проводить монтаж, преобразующих и аппаратура и органы с эксплуатации ремонт и демонтаж использующих управления, энергоблоков АЭС оборудования ЯЭУ тепловую и ядерную системы контроля, применительно к управления, защиты энергию, включая Основание: условиям сооружения, и обеспечения Профессиональный эксплуатации и снятия входящие в их состав системы контроля, безопасности, стандарт: 24.032, 24.033 с эксплуатации защиты, управления и программноэнергоблоков АЭС;; обеспечения ядерной технические В-ПК-11[1] - владеть и радиационной навыками монтажных комплексы безопасности информационных и и демонтажных работ управляющих на технологическом систем ядерных оборудовании энергетических установок

4. ВОСПИТАТЕЛЬНЫЙ ПОТЕНЦИАЛ ДИСЦИПЛИНЫ

Направления/цели	Задачи воспитания (код)	Воспитательный потенциал
воспитания		дисциплин
Профессиональное	Создание условий,	1.Использование воспитательного
воспитание	обеспечивающих,	потенциала дисциплин
	формирование чувства личной	профессионального модуля для
	ответственности за научно-	формирования чувства личной
	технологическое развитие	ответственности за достижение
	России, за результаты	лидерства России в ведущих
	исследований и их последствия	научно-технических секторах и
	(B17)	фундаментальных исследованиях,
		обеспечивающих ее
		экономическое развитие и
		внешнюю безопасность,
		посредством контекстного
		обучения, обсуждения социальной
		и практической значимости
		результатов научных исследований
		и технологических разработок.
		2.Использование воспитательного
		потенциала дисциплин
		профессионального модуля для
		формирования социальной
		ответственности ученого за
		результаты исследований и их
		последствия, развития
		исследовательских качеств
		посредством выполнения учебно-
		исследовательских заданий,
		ориентированных на изучение и
		проверку научных фактов,
		критический анализ публикаций в

		профессиональной области, вовлечения в реальные междисциплинарные научно-исследовательские проекты.
Профессиональное воспитание	Создание условий, обеспечивающих, формирование ответственности за профессиональный выбор, профессиональное развитие и профессиональные решения (В18)	Использование воспитательного потенциала дисциплин профессионального модуля для формирования у студентов ответственности за свое профессиональное развитие посредством выбора студентами
		индивидуальных образовательных траекторий, организации системы общения между всеми участниками образовательного процесса, в том числе с использованием новых информационных технологий.
Профессиональное воспитание	Создание условий, обеспечивающих, формирование научного мировоззрения, культуры поиска нестандартных научнотехнических/практических решений, критического отношения к исследованиям лженаучного толка (В19)	1. Использование воспитательного потенциала дисциплин/практик «Научно-исследовательская работа», «Проектная практика», «Научный семинар» для: - формирования понимания основных принципов и способов научного познания мира, развития исследовательских качеств студентов посредством их вовлечения в исследовательские проекты по областям научных исследований. 2. Использование воспитательного потенциала дисциплин "История науки и инженерии", "Критическое мышление и основы научной коммуникации", "Введение в специальность", "Научноисследовательская работа", "Научный семинар" для: - формирования способности отделять настоящие научные исследоватия от лженаучных посредством проведения со студентами занятий и регулярных бесед; - формирования критического мышления, умения рассматривать
		различные исследования с экспертной позиции посредством обсуждения со студентами современных исследований, исторических предпосылок

		ения тех или иных открытий
	и тео	рий.

5. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Разделы учебной дисциплины, их объем, сроки изучения и формы контроля:

No	Наименование			~ °	1 1		
п.п	раздела учебной дисциплины	Недели	Лекции/ Практ. (семинары)/ Лабораторные работы, час.	Обязат. текущий контроль (форма*, неделя)	Максимальный балл за раздел**	Аттестация раздела (форма*, неделя)	Индикаторы освоения компетенции
	8 Семестр						
1	Вода, как теплоноситель, замедлитель, охлаждающая среда и технологическое сырье АЭС.	1-8	8/8/15	ЛР-2 (5),ЛР- 4 (5),ЛР- 6 (5),ЛР- 8 (5)	25	к.р-8	3-ПК-9, У-ПК-9, В-ПК-9, 3-ПК-10, У-ПК-10, В-ПК-11, У-ПК-11, В-ПК-11
2	Ионнообменные и безреагентные методы подготовки воды.	9-15	7/7/15	ЛР-10 (5),ЛР- 12 (5),ЛР- 14 (5)	25	к.р-15	3-ПК-9, У-ПК-9, В-ПК-9, 3-ПК-10, У-ПК-10, В-ПК-11, У-ПК-11, В-ПК-11
	Итого за 8 Семестр		15/15/30		50		
	Контрольные мероприятия за 8 Семестр				50	3	3-ПК-9, У-ПК-9, В-ПК-9, 3-ПК-10, У-ПК-10, В-ПК-11, У-ПК-11, В-ПК-11

^{* –} сокращенное наименование формы контроля

^{**} – сумма максимальных баллов должна быть равна 100 за семестр, включая зачет и (или) экзамен

Сокращение наименований форм текущего контроля и аттестации разделов:

Обозначение	Полное наименование
ЛР	Лабораторная работа
к.р	Контрольная работа
3	Зачет

КАЛЕНДАРНЫЙ ПЛАН

Недели	Темы занятий / Содержание	Лек.,	Пр./сем.,	Лаб.,
		час.	час.	час.
	8 Семестр	15	15	30
1-8	Вода, как теплоноситель, замедлитель, охлаждающая	8	8	15
	среда и технологическое сырье АЭС.			
1 - 2	Вода, как теплоноситель, замедлитель, охлаждающая	Всего а	аудиторных	
	среда и технологическое сырье АЭС. Примеси	2	2	4
	природных вод и показатели качества воды.	Онлай		
	Вода, как теплоноситель, замедлитель, охлаждаю-щая	0	0	0
	среда и технологическое сырье АЭС. Примеси природных			
	вод и показатели качества воды.			
	Генезис примесей природных вод. Классификация и			
	характеристика вод и их примесей. Закономерности			
2 1	изменения состава примесей в водах различных типов.	-		
3 - 4	Физические, химические, биологические и		аудиторных	1
	технологические показатели качества воды	2	2	4
	Физические, химические, биологические и	Онлай	1	Π_
	технологические показатели качества воды.	0	0	0
	Принципиальные тепловые схемы. Вода, как			
	теплоноситель, замедлитель, охлаждающая среда и			
	технологическое сырье для генерации пара. Требования к			
F (теплоносителю.	D		
5 - 6	Физико-химические процессы, протекающие в тракте		аудиторных	
	АЭС. Источники загрязнений на АЭС.	2	2	4
	Материалы ядерной техники и коррозия оборудования.	Онлай	ı	
	Радиационные процессы, протекающие в контурах	0	0	0
	ядерных энергетических установок. Радиолиз воды. Классификация отложений. Физико-химические			
	механизмы образования накипи. Виды и этапы			
	кристаллизации накипи.			
7 - 8	Предварительная очистка воды. Коагуляция	Reero (і худиторных	Hacop
7 - 0	коллоидных примесей воды. Осветление воды.	2	<u>1удиториых</u> 2	3
	Основные этапы и процессы подготовки воды на АЭС.	Онлай		<u> </u>
	Методы, способы, материалы и оборудование	0	0	0
	предварительной очистки. Коллоидные примеси	0	U	
	природных вод и их свойства. Строение мицеллы.			
	Причины образования и структура двойного			
	электрического слоя. Электрокинетический потенциал.			
	Физико-химические процессы, протекающие при			
	коагуляции. Осветлители и схемы коагуляционных			
	установок. Метод осаждения. Изменение показателей			
			•	

9-15	Ионнообменные и безреагентные методы подготовки	7	7	15
	воды.			
9 - 10	Технология очистки природных вод методом ионного	Всего	аудиторных	к часов
	обмена.	2	2	4
	Физико-химические основы ионного обмена. Строение	Онлай	Н	
	ионитов, их классификация, марки, технологические	0	0	0
	характеристики. Технология ионного обмена на			
	катионитах и анионитах. Схемы ионообменных установок.			
11 - 12	Технология очистки высокоминерализованных	Всего	аудиторных	х часов
	природных вод. Безреагентные методы обработки	2	2	4
	воды.	Онлай	Н	
	Обратный осмос. Свойства мембран и их характеристики.	0	0	0
	Электродиализ. Процессы протекающие на ионитных			
	мембранах. Характеристики мембран.			
	Условия образования и характер накипей. Способы			
	предотвращения.			
13 - 14	Физико-химические основы дистилляции. Типы и		аудиторных	х часов
	конструкции испарителей.	2	2	4
	Схемы испарительных одно- и многоступенчатых	Онлай	Н	
	установок.	0	0	0
	Технология очистки воды от растворенных газов.			
	Десорбция газов из воды. Химические связывание			
	растворенных газов.			
15	Стабилизационная обработка воды.	Всего	аудиторных	к часов
	Соли жесткости в замкнутых системах охлаждения.	1	1	3
	Технология обработки охлаждающей воды. Применение	Онлай	H	
	окислителей для борьбы с биологическим обрастанием	0	0	0
	теплообменников.			

Сокращенные наименования онлайн опций:

Обозначение	Полное наименование
ЭК	Электронный курс
ПМ	Полнотекстовый материал
ПЛ	Полнотекстовые лекции
BM	Видео-материалы
AM	Аудио-материалы
Прз	Презентации
T	Тесты
ЭСМ	Электронные справочные материалы
ИС	Интерактивный сайт

ТЕМЫ ЛАБОРАТОРНЫХ РАБОТ

Недели	Темы занятий / Содержание
	8 Семестр
1 - 2	Лабораторная работа 1. "Обобщенные физические и химические показатели
	качества воды часть 1
	Обобщенные физические и химические показатели качества воды (электропровод-
	ность, рН, минерализация (сухой остаток), содержание кислорода, содержание ве-
	ществ окисляемых перманганатом калия)

3 - 4	Лабораторная работа 2 "Обобщенные физические и химические показатели					
	качества воды" часть 2					
	. Обобщенные физические и химические показатели качества воды (определение					
	цветности, мутности и солей аммония методом фотометрии). Определение гидро-					
	карбонатов и щелочности методом титриметрии.					
5 - 6	Лабораторная работа 3. Определение жесткости и щелочности воды.					
3-0	Определение жесткости воды (временной, постоянной), содержания ионов кальция и					
	1					
7 0	магния методом комплексонометрического титрования. Определение Щелочности					
7 - 8	Лабораторная работа 4. Предварительная очистка волы на АЭС					
	Определение порога коагуляции на модельных золях. Определение количества					
	коагулянта для очистки и осветвления воды					
	Семестровый контроль					
9 - 10	Лабораторная работа 5. Ионообменная сорбция в водоподготовке на АЭс					
	Определение эффективности деминерализации с помощью катионитных и					
	анионитных фильтров.					
11 - 12	Лабораторная работа 6. Спектральные методы в контроле качества воды. Метод					
	ІСР спектрометрии					
	Определение содержания ионов металлов (железа, меди, марганца) в воде методом					
	ІСР-спектрометрии.					
13 - 14	Лабораторная работа 7. Метод ионной хроматографии в контроле качества					
	воды.					
	Определение содержания анионов (хлоридов, нитратов и сульфатов) методом					
	высокоэффективной жидкостной хроматографии					
15	Итоговый контроль методов водоподготовки на АЭС					
13	Итоговая КР					
	TITOT ODAN IXI					

ТЕМЫ СЕМИНАРОВ

Недели	Темы занятий / Содержание
	8 Семестр
1 - 2	Свойства воды как теплоносителя
	Определение водородного показателя воды и сред. Расчет рН водных растворов,
	расчет рН слабых кислот и оснований, расчет рН гидролизующихся солей, буфер-ные
	растворы.
3 - 4	Жесткость и щелочность воды
	Расчет и методы определения содержания солей жесткости в воде. Расчет и методы
	определения щелочности воды
5 - 6	Водно-химический режим на АЭС
	Принципиальные тепловые схемы, водно-химический режим (ВХР) АЭС
9 - 10	Коррозия материалов ядерной техники
	Материалы ядерной техники и коррозия оборудования.
11 - 12	Ионнообменная сорбция в водоподготовке.
	Строение ионитов, их классификация, марки, технологические характеристики.
13 - 14	Методы сниижения накипи в водоподготовке
	Выбор метода снижения накипи в зависимости от содержания примесей в природ-ной
	воде.
15	Определение схемы водоподготовительной установки
	Определение схемы водоподготовительной установки в зависимости от
	характеристики природной питающей воды, вида и содержания примесей.

6. ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ ТЕХНОЛОГИИ

- Подготовка рефератов и электронных презентаций лекций
- Кафедральная конференция учебно-исследовательских работ с привлечением представителей других вузов Москвы.
- Работа студентов с электронным учебником, домашний компьютерный тренинг по темам (система Online.mephi.ru? lms.mephi.ru)

7. ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

Фонд оценочных средств по дисциплине обеспечивает проверку освоения планируемых результатов обучения (компетенций и их индикаторов) посредством мероприятий текущего, рубежного и промежуточного контроля по дисциплине.

Связь между формируемыми компетенциями и формами контроля их освоения представлена в следующей таблице:

Компетенция	Индикаторы освоения	Аттестационное мероприятие
	-	(КП 1)
ПК-10	3-ПК-10	3, к.р-8, к.р-15, ЛР-2, ЛР-4, ЛР-
		6, ЛР-8, ЛР-10, ЛР-12, ЛР-14
	У-ПК-10	3, к.р-8, к.р-15, ЛР-2, ЛР-4, ЛР-
		6, ЛР-8, ЛР-10, ЛР-12, ЛР-14
	В-ПК-10	3, к.р-8, к.р-15, ЛР-10, ЛР-12,
		ЛР-14
ПК-11	3-ПК-11	3, к.р-8, к.р-15, ЛР-2, ЛР-4, ЛР-
		6, ЛР-8, ЛР-10, ЛР-12, ЛР-14
	У-ПК-11	3, к.р-8, к.р-15, ЛР-2, ЛР-4, ЛР-
		6, ЛР-8, ЛР-10, ЛР-12, ЛР-14
	В-ПК-11	3, к.р-8, к.р-15, ЛР-10, ЛР-12,
		ЛР-14
ПК-9	3-ПК-9	3, к.р-8, к.р-15, ЛР-2, ЛР-4, ЛР-
		6, ЛР-8, ЛР-10, ЛР-12, ЛР-14
	У-ПК-9	3, к.р-8, к.р-15, ЛР-2, ЛР-4, ЛР-
		6, ЛР-8, ЛР-10, ЛР-12, ЛР-14
	В-ПК-9	3, к.р-8, к.р-15, ЛР-10, ЛР-12,
		ЛР-14

Шкалы оценки образовательных достижений

Шкала каждого контрольного мероприятия лежит в пределах от 0 до установленного максимального балла включительно. Итоговая аттестация по дисциплине оценивается по 100-балльной шкале и представляет собой сумму баллов, заработанных студентом при выполнении заданий в рамках текущего и промежуточного контроля.

Итоговая оценка выставляется в соответствии со следующей шкалой:

Сумма баллов	Оценка по 4-ех балльной шкале	Оценка ECTS	Требования к уровню освоению учебной дисциплины
90-100	5 — «отлично»	A	Оценка «отлично» выставляется студенту, если он глубоко и прочно усвоил

			программный материал, исчерпывающе,
			последовательно, четко и логически
			стройно его излагает, умеет тесно
			увязывать теорию с практикой,
			использует в ответе материал
			монографической литературы.
85-89		В	Оценка «хорошо» выставляется студенту,
75-84	4 – «xopowo»	С	если он твёрдо знает материал, грамотно и
			по существу излагает его, не допуская
70-74		D	существенных неточностей в ответе на
			вопрос.
65-69			Оценка «удовлетворительно»
	3 — «удовлетворительно»	Е	выставляется студенту, если он имеет
			знания только основного материала, но не
			усвоил его деталей, допускает неточности,
60-64			недостаточно правильные формулировки,
			нарушения логической
			последовательности в изложении
			программного материала.
			Оценка «неудовлетворительно»
			выставляется студенту, который не знает
			значительной части программного
11 (0	60 2— «неудовлетворительно»	F	материала, допускает существенные
Ниже 60			ошибки. Как правило, оценка
			«неудовлетворительно» ставится
			студентам, которые не могут продолжить
			обучение без дополнительных занятий по
			соответствующей дисциплине.

8. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

ОСНОВНАЯ ЛИТЕРАТУРА:

ДОПОЛНИТЕЛЬНАЯ ЛИТЕРАТУРА:

ПРОГРАММНОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ:

Специальное программное обеспечение не требуется

LMS И ИНТЕРНЕТ-РЕСУРСЫ:

https://online.mephi.ru/

http://library.mephi.ru/

9. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Специальное материально-техническое обеспечение не требуется

10. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКИЕ РЕКОМЕНДАЦИИ ДЛЯ СТУДЕНТОВ

Методические указания для студентов по дисциплине «Водоподготовка на АЭС»

На первом занятии по данной учебной дисциплине студенты получают подробную информацию по календарно-тематическому плану занятий, структуре проведения каждого занятия и системой формирования оценок.

К каждому занятию студент выполняет домашнее задание. В домашнюю подготовку входит письменное оформление лабораторной работы.

Студент не допускается к занятию без домашней подготовки.

В начале занятия перед каждой лабораторной работой студент выполняет тесты входного контроля для допуска к лабораторной работе. Цель контрольных тестов заключается в проверке усвоения студентом теоретической части лабораторной работы и его готовности к выполнению эксперимента. На тесты входного контроля отводится 15-20 минут.

Допуск к лабораторной работе помимо тестов входного контроля включает устный опрос связанный с обсуждением цели работы, техники безопасности при работе с приборами и реактивами, методики эксперимента и последовательности этапов выполнения лабораторной работы.

По завершению эксперимента студент защищает лабораторную работу. Он предоставляет преподавателю полученные результаты работы, которые обязательно должен объяснить, сделать выводы и ответить на вопросы контрольных тестов по защите лабораторной работы.

В конце занятия студент получает итоговую оценку, которая включает результат тестов входного контроля и оценку за выполнение и защиту лабораторной работы.

Для подготовки к занятиям студентам рекомендованы:

- лекционный курс;
- учебники и учебно-методические пособия, указанные в списке рекомендуемой литературы;
 - электронные курсы на портале открытого образования

Итоговый контроль по дисциплине проводится в форме, предусмотренной учебным планом.

Система контроля качества знаний студентов

- •Текущий контроль форма контроля качества изучения студентом отдельных элементов дисциплины и выполнения заданий в рамках аудиторной и самостоятельной работы студента. Форма и сроки текущего контроля, а также его вклад в результирующую оценку, зафиксированы в заранее утвержденных программах дисциплин.
- •Аттестация раздела форма контроля качества знаний студента, проводимая по окончании раздела учебной дисциплины. Форма и сроки контроля, а также его вклад в результирующую оценку, зафиксированы в заранее утвержденных программах дисциплин.
- •Промежуточная аттестация (далее аттестация) аттестация студентов по дисциплинам, изученным в течение семестра. Формы аттестации по каждой дисциплине определяются учебным планом.
- •Итоговый контроль форма контроля качества знаний студента, проводимая по завершении изучения дисциплины. Форма и сроки проведения итогового контроля зафиксированы в рабочих учебных планах.

Система оценки знаний студентов

Требования к знаниям, умениям, владениям студента

- Максимальный балл по данному виду контроля (соответствует оценке «отлично» по 5ти балльной системе) выставляется студенту, если он глубоко усвоил изучаемую тему курса химии, исчерпывающе, последовательно, четко и логически стройно ее излагает, умеет тесно увязывать теорию с практикой, использует в ответе современный научный материал по химии.
- Балл, соответствующий $70 \div 89\%$ от максимального (отвечает оценке «хорошо» по 5-ти балльной системе), выставляется студенту, если он твёрдо знает материал, грамотно и по существу излагает его, не допуская существенных неточностей в ответе на вопрос и выполнении задания.
- Балл, соответствующий $60 \div 69\%$ от максимального (отвечает оценке «удовлетворительно»), выставляется студенту, если он имеет знания только основного материала, но не усвоил его деталей, допускает неточности, недостаточно правильные формулировки, нарушения логической последовательности в изложении программного материала.
- Балл, соответствующий менее 60 ОТ максимального (отвечает оценке «неудовлетворительно»), выставляется студенту, который не знает значительной части существенные ошибки. программного материала, допускает Как правило, «неудовлетворительно» ставится студентам, которые не могут продолжить обучение без дополнительных занятий по соответствующей дисциплине.

Итоговая оценка представляет собой сумму баллов, заработанных студентом в семестре в рамках текущего контроля, аттестации разделов и на зачете или экзамене.

Шкала оценки образовательных достижений

Оценка по 5-бальной шкале Сумма баллов за разделы Оценка ECTS

5 – «отлично» 90-100 A

4 – «хорошо» 85-89 В

75-84 C

70-74 D

3 – «удовлетворительно» 65-69

60-64 E

2 – «неудовлетворительно» Ниже 60 F

11. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКИЕ РЕКОМЕНДАЦИИ ДЛЯ ПРЕПОДАВАТЕЛЕЙ

Методические указания для преподавателей по дисциплине «Водоподготовка на АЭС»

На первом занятии по данной учебной дисциплине необходимо ознакомить студентов с календарно-тематическим планом занятий, структурой каждого занятия и системой формированием оценок.

В начале каждого занятия преподаватель должен дать пояснения по изучаемой теме, предоставить возможность студентам задавать дополнительные и уточняющие вопросы и провести письменный входной контроль по теме. Оценить результат ответа.

Перед выполнением лабораторной работы преподаватель должен проверить письменное оформление в лабораторном журнале и теоретическую подготовку студентов к выполнению лабораторной работы.

В процессе выполнения лабораторной работы преподаватель должен оценить степень освоения студентом методик эксперимента, приобретения навыков работы с химическими веществами, измерительной посудой, лабораторным аналитическим оборудованием.

В заключительной части подводится итог по занятию, оценивается в баллах степень освоения изучаемой темы, способность студента делать выводы по полученным результатам эксперимента и обосновывать их на основании теоретических знаний.

Текущий контроль осуществляется в соответствии с графиком проведения контрольных мероприятий, формирует у студентов коммуникативной компетенции, умения давать устные объяснения и ответы, приучает к систематической работе и самоанализу. Текущий контроль позволяет без предэкзаменационных перегрузок подготовить студентов к итоговому контролю по дисциплине.

Промежуточный контроль проводится в соответствии с учебным планом в письменной форме с обязательными устными пояснениями.

Итоговый контроль по дисциплине проводится в форме, предусмотренной учебным планом.

Система контроля качества знаний студентов

- •Текущий контроль форма контроля качества изучения студентом отдельных элементов дисциплины и выполнения заданий в рамках аудиторной и самостоятельной работы студента. Форма и сроки текущего контроля, а также его вклад в результирующую оценку, зафиксированы в заранее утвержденных программах дисциплин.
- •Аттестация раздела форма контроля качества знаний студента, проводимая по окончании раздела учебной дисциплины. Форма и сроки контроля, а также его вклад в результирующую оценку, зафиксированы в заранее утвержденных программах дисциплин.
- •Промежуточная аттестация (далее аттестация) аттестация студентов по дисциплинам, изученным в течение семестра. Формы аттестации по каждой дисциплине определяются учебным планом.
- •Итоговый контроль форма контроля качества знаний студента, проводимая по завершении изучения дисциплины. Форма и сроки проведения итогового контроля зафиксированы в рабочих учебных планах.

Система оценки знаний студентов

Требования к знаниям, умениям, владениям студента

Максимальный балл по данному виду контроля (соответствует оценке «отлично» по 5-ти балльной системе) выставляется студенту, если он глубоко усвоил изучаемую тему курса химии, исчерпывающе, последовательно, четко и логически стройно ее излагает, умеет тесно увязывать теорию с практикой, использует в ответе современный научный материал по химии.

Балл, соответствующий $70 \div 89\%$ от максимального (отвечает оценке «хорошо» по 5-ти балльной системе), выставляется студенту, если он твёрдо знает материал, грамотно и по существу излагает его, не допуская существенных неточностей в ответе на вопрос и выполнении задания.

Балл, соответствующий $60 \div 69\%$ от максимального (отвечает оценке «удовлетворительно»), выставляется студенту, если он имеет знания только основного материала, но не усвоил его деталей, допускает неточности, недостаточно правильные формулировки, нарушения логической последовательности в изложении программного материала.

Балл, соответствующий менее 60 от максимального (отвечает оценке «неудовлетворительно»), выставляется студенту, который не знает значительной части программного материала, допускает существенные ошибки. Как правило, оценка

«неудовлетворительно» ставится студентам, которые не могут продолжить обучение без дополнительных занятий по соответствующей дисциплине.

Шкала оценки образовательных достижений

Оценка по 5-балльной шкале Сумма баллов за разделы Оценка ECTS

5 – «отлично» 90-100 A

4 – «хорошо» 85-89 В

75-84 C

70-74 D

3 – «удовлетворительно» 65-69

60-64 E

2 – «неудовлетворительно» Ниже 60 F

Автор(ы):

Ананьева Елена Алексеевна, к.хим.н., доцент

Щербина Наталья Александровна

Рецензент(ы):

Кузнецов Виталий Владимирович д.х.н, профессор