

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Тольяттинский государственный университет»

Б1.В.ДВ.01.02
(индекс дисциплины)

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ

Химическое сопротивление материалов и защита от коррозии

(наименование дисциплины)

по направлению подготовки
18.03.01 Химическая технология

направленность (профиль)
Машины и аппараты химических производств

Форма обучения: очно-заочная

Год набора: 2026

Общая трудоемкость: 1 ЗЕ

Распределение часов дисциплины по семестрам

Семестр	8	Итого
Форма контроля	Зачет	
Вид занятий		
Лекции	16	16
Лабораторные	16	16
Практические	-	-
Руководство: курсовые работы (проекты) / РГР	-	-
Промежуточная аттестация	0,25	0,25
Контактная работа	32,25	32,25
Самостоятельная работа	3,75	3,75
Контроль	-	-
Итого	36	36

Рабочую программу составил(и):

ст. преподаватель Гончаров М.В.

(должность, ученое звание, степень, Фамилия И.О.)

(должность, ученое звание, степень, Фамилия И.О.)

Рецензирование рабочей программы дисциплины:

☒

Отсутствует

☐

Рецензент

(должность, ученое звание, степень, Фамилия И.О.)

Рабочая программа дисциплины составлена на основании ФГОС ВО и учебного плана направления подготовки 18.03.01 Химическая технология

Срок действия рабочей программы дисциплины до «31» августа 2031 г.

УТВЕРЖДЕНО

На заседании кафедры «Химическая технология и ресурсосбережение»

(протокол заседания № 1 от «29» августа 2025 г.)

1. Цель освоения дисциплины

Цель – формирование у студентов научных основ химического сопротивления материалов и защиты от коррозии, а также формирование научного и инженерного подхода к вопросам химического сопротивления материалов, выбора конструкционных материалов и методов защиты от коррозии при создании и эксплуатации химического оборудования.

2. Место дисциплины в структуре ОПОП ВО

Дисциплины и практики, на освоении которых базируется данная дисциплина: «Физика», «Общая и неорганическая химия»; «Общая химическая технология».

Дисциплины и практики, для которых освоение данной дисциплины необходимо как предшествующее: «Расчет реакторов», «Расчет динамического оборудования», «Моделирование и оптимизация энерго- и ресурсосберегающих процессов в химической технологии».

3. Планируемые результаты обучения

Формируемые и контролируемые компетенции (код и наименование)	Индикаторы достижения компетенций (код и наименование)	Планируемые результаты обучения
ПК-6 Способен принимать экологически безопасные и экономически эффективные технические решения при проектировании химико-технологических процессов	ПК-6.1. Владеет нормативной документацией по безопасному проектированию и эксплуатации химических процессов	Знать: основные нормативные документы, регламентирующие безопасное проектирование и эксплуатацию химических процессов, включая требования к материалам и защите от коррозии; принципы выбора материалов с учетом их химического сопротивления.
		Уметь: интерпретировать и применять положения нормативных документов при выборе материалов и методов защиты от коррозии; анализировать требования к материалам в зависимости от условий эксплуатации оборудования.
		Владеть: навыками поиска и анализа актуальной нормативной документации в области химической технологии; методами оценки соответствия материалов требованиям безопасности и экологичности.

4. Структура и содержание дисциплины

Модуль (раздел)	Вид учебной работы	Наименование тем занятий (учебной работы)	Семестр	Объем, ч.	Баллы	Интерактив, ч.	Формы текущего контроля (наименование оценочного средства)
Модуль 1. «Основы теории коррозионных процессов»	Лек1	Введение в курс. Химическая коррозия.	8	2	–	–	
	Лек2	Химическая коррозия. Влияние различных факторов на химическую коррозию.	8	2	–	–	
	Лек3	Электрохимическая коррозия.	8	2	–	–	
	Лек4	Коррозия металлов в технологических средах. Диагностика коррозии.	8	2	–	–	
	Лек5	Коррозия сплавов на основе железа. Коррозия сплавов на основе цветных металлов.	8	2	–	–	
	Лаб1	Электродные потенциалы.	8	4	–	–	Отчет по лабораторной работе №1
	Лаб2	Скорость растворения металлов в кислотах.	8	4	–	–	Отчет по лабораторной работе №2
	Лаб3	Контактная коррозия.	8	4	–	–	Отчет по лабораторной работе №3
	Лаб4	Пассивность металлов.	8	2	–	–	Отчет по лабораторной работе №4
	Ср	Изучение теоретического материала. Подготовка отчетов по лабораторным работам. Выполнение индивидуальных заданий.	8	2	–	–	Реферат-презентация
Модуль 2. «Методы защиты от коррозии»	Лек6	Методы защиты от коррозии. Защитные покрытия. Ингибиторы.	8	2	–	–	
	Лек7	Конструкционные материалы на основе железа.	8	2	–	–	
	Лек8	Неметаллические материалы.	8	2	–	–	

Модуль (раздел)	Вид учебной работы	Наименование тем занятий (учебной работы)	Семестр	Объем, ч.	Баллы	Интерактив, ч.	Формы текущего контроля (наименование оценочного средства)
	Лаб5	Ингибиторная защита.	8	2	–	–	Отчет по лабораторной работе №5
	Ср	Изучение теоретического материала. Подготовка отчетов по лабораторным работам. Выполнение индивидуальных заданий. Подготовка к зачету.	8	1,75	–	–	Реферат-презентация
	ПА	Зачет	8	0,25	–	–	Зачет
Итого:				36			

5. Образовательные технологии

При реализации учебного курса дисциплины используется технология традиционного обучения, включающая лекции и лабораторные работы, которые предполагают последовательное изложение материала преподавателем. Лекция с элементами дискуссии, с использованием технологий развития критического мышления. Лабораторные работы с решением прикладных задач и практических методов работы в химической лаборатории.

6. Методические указания по освоению дисциплины

При освоении темы необходимо:

изучить учебный материал по дисциплине «Химическое сопротивление материалов и защита от коррозии», используя лекционный материал и материал библиотечного фонда по данной тематике;

акцентировать внимание на особенностях коррозионных процессов в химическом оборудовании (реакторах, теплообменниках, трубопроводах и др.) и современных методах защиты от коррозии, включая выбор материалов, ингибиторы, защитные покрытия и электрохимические методы.

Методические рекомендации к выполнению самостоятельной работы:

1. Изучение теоретического материала по изучаемой теме, изложенного в учебно-методическом пособии.

2. Вопросы для самостоятельной работы студентов:

2.1. Понятие химического сопротивления материалов. Классификация видов коррозии.

2.2. Физико-химические механизмы коррозионного разрушения в жидких и газовых средах.

2.3. Основные методы оценки коррозионной стойкости материалов.

2.4. Коррозия металлических и неметаллических материалов: сравнительный анализ.

2.5. Методы защиты от коррозии: легирование, нанесение покрытий, ингибиторы.

2.6. Критерии выбора коррозионностойких материалов для оборудования химических производств.

2.7. Нормативные требования и стандарты, регламентирующие устойчивость оборудования к коррозии.

3. Подготовка к аудиторным занятиям (лабораторным работам и промежуточной аттестации):

Повторить методы расчета скорости коррозии.

Изучить примеры проектирования аппаратов с антикоррозионной защитой.

4. Самостоятельное прочтение, просмотр, Интернет-ресурсы, повторение учебного материала:

Рекомендуемые ресурсы: научные статьи на Elibrary.ru, видеоуроки по нанесению защитных покрытий, базы данных материалов (например, MatWeb).

5. Лабораторные работы включают в себя решение прикладных, расчетных и ситуационных задач, обсуждение результатов деятельности.

6. Подготовка отчетов по лабораторным работам:

6.1. Выполненная лабораторная работа должна быть оформлена в текстовом редакторе совместимом с Microsoft Word (с расширением файла – doc/docx) с названием файла, Ф.И.О. № Группы_ХСМиЗК_№Задания и включать в себя:

наименование и вариант работы;

исходные данные;

описание предлагаемого решения;

общее заключение по результатам работы.

6.2. При сдаче отчета студент должен ответить на вопросы преподавателя по теме лабораторной работы в устной форме, используя отчет по работе.

7. Оценочные средства

7.1. Паспорт оценочных средств

Семестр	Код контролируемой компетенции (или ее части)	Наименование оценочного средства
8	ПК-6	<i>Отчеты по лабораторным работам № 1-5 в электронном виде. Вопросы к зачету № 1-60.</i>

7.2. Типовые задания или иные материалы, необходимые для текущего контроля

7.2.1. Отчет по лабораторной работе

Типовой пример задания:

Лабораторная работа № 1. Электродные потенциалы.

Цель работы: изучить электродные потенциалы металлов, используемых в химическом оборудовании, и определить их склонность к коррозии в различных средах для выбора материалов и методов защиты от коррозии.

Оборудование и материалы

1. Металлические электроды: цинк (Zn), медь (Cu), железо (Fe).
2. Растворы: 1 М ZnSO₄, 1 М CuSO₄, 1 М FeSO₄.
3. Сатурированный каломельный электрод (SCE) как эталонный.
4. Вольтметр с высокой точностью.
5. Соляной мостик (1 М KCl в агар-агаре).
6. Стекланные стаканы, провода, зажимы.

Теоретические основы

Коррозия металлов – это электрохимический процесс, при котором металл окисляется, теряя электроны. Электродный потенциал (E) определяет способность металла участвовать в таких реакциях. Чем ниже (более отрицательный) потенциал, тем легче металл корродирует, становясь анодом в гальванической паре.

Стандартный электродный потенциал (E^0) измеряется относительно стандартного водородного электрода (SHE), принятого за 0 В. Разность потенциалов ($E_{\text{ячейки}}$) между двумя металлами в гальванической ячейке рассчитывается как:

$$E_{\text{ячейки}} = E_{\text{катод}} - E_{\text{анод}} \quad (1)$$

Для нестандартных условий используется уравнение Нернста:

$$E = E^0 + \frac{RT}{nF} \ln(Q), \quad (2)$$

где: E^0 – стандартный потенциал;

R – газовая постоянная (8,314 Дж/(моль·К));

T – температура (К);

n – число электронов;
 F – постоянная Фарадея (96485 Кл/моль);
 Q – реакционное частное.

Методика выполнения

1. Подготовьте растворы 1 М ZnSO₄, CuSO₄, FeSO₄ в отдельных стаканах.
2. Поместите соответствующие металлические электроды (Zn, Cu, Fe) в каждый раствор.
3. Установите каломельный электрод в отдельный стакан с раствором KCl, соединив его с растворами металлов через соляной мостик.
4. Подключите вольтметр: положительный вывод к металлическому электроду, отрицательный – к каломельному электроду.
5. Измерьте потенциал для каждого металла относительно SCE.
6. Запишите результаты и определите, какой металл более склонен к коррозии.
7. Сформировать и предоставить отчет по лабораторной работе в электронном виде.
8. Ответить на вопросы.

Пример решения

Условие

Измерены потенциалы трех металлов относительно каломельного электрода (SCE, $E_{\text{SCE}} = +0,241$ В) в 1 М растворах их солей при 25 °С:

- ~ Цинк (Zn): $E_{\text{изм}} = -1,00$ В;
- ~ Медь (Cu): $E_{\text{изм}} = +0,10$ В;
- ~ Железо (Fe): $E_{\text{изм}} = -0,68$ В.

Задача

1. Пересчитайте измеренные потенциалы относительно стандартного водородного электрода (SHE).
2. Определите, какой металл наиболее склонен к коррозии.
3. Рассчитайте ЭДС гальванической ячейки для пары Zn-Cu.

Решение

1. Пересчет потенциалов относительно SHE

Потенциал относительно SHE:

$$E_{\text{SHE}} = E_{\text{изм}} + E_{\text{SCE}}$$

Для Zn:

$$E_{\text{SHE, Zn}} = -1,00 + 0,241 = -0,759 \text{ В}$$

(Стандартное значение: $E^0_{\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}} = -0,76$ В, близко к измеренному)

Для Cu:

$$E_{\text{SHE, Cu}} = 0,10 + 0,241 = 0,341 \text{ В}$$

(Стандартное значение: $E^0_{\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}} = 0,34$ В, совпадает)

Для Fe:

$$E_{\text{SHE, Fe}} = -0,68 + 0,241 = -0,439 \text{ В}$$

(Стандартное значение: $E^0_{\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}} = -0,44\text{В}$, соответствует)

2. Определение склонности к коррозии

Металл с наиболее отрицательным потенциалом более склонен к коррозии (становится анодом):

- ~ Zn: -0,759 В
- ~ Fe: -0,439 В
- ~ Cu: +0,341 В

Вывод: цинк наиболее склонен к коррозии, так как имеет самый низкий потенциал.

3. Расчет ЭДС гальванической ячейки Zn-Cu

ЭДС ячейки:

- ~ Катод (Cu): $E_{\text{SHE, Cu}} = 0,341\text{В}$
- ~ Анод (Zn): $E_{\text{SHE, Zn}} = -0,759\text{В}$

$$E_{\text{ячейки}} = E_{\text{катод}} - E_{\text{анод}} = 0,341 - (-0,759) = 0,341 + 0,759 = 1,10 \text{ В}$$

Вывод

Измеренные потенциалы (Zn: -0,759 В, Cu: 0,341 В, Fe: -0,439 В) показывают, что цинк наиболее подвержен коррозии, а медь наименее. ЭДС ячейки Zn-Cu составляет 1,10 В, что подтверждает, что цинк будет корродировать в паре с медью.

Контрольные вопросы

1. Что такое электродный потенциал, и как он связан с процессом коррозии металлов в химическом оборудовании?
2. Почему в эксперименте используется эталонный электрод, такой как каломельный, и как его потенциал влияет на измерения?
3. Как измеренные потенциалы цинка, меди и железа позволяют определить, какой из этих металлов наиболее подвержен коррозии? Обоснуйте на основе данных из примера.
4. Объясните, как рассчитывается ЭДС гальванической ячейки, и почему она положительна для пары Zn-Cu в примере решения?
5. Какие факторы могут повлиять на точность измерения электродных потенциалов в лабораторных условиях, и как их можно минимизировать?

Критерии оценки:

Оценка «**зачтено**» ставится студенту, если отчет по лабораторной работе включает более 50% от требуемого объема и выполнен в соответствии с требованиями, указанными в учебно-методическом пособии;

Оценка «**не зачтено**» ставится студенту, если отчет по лабораторной работе включает менее 50% от требуемого объема.

7.3. Оценочные средства для промежуточной аттестации по итогам освоения дисциплины

7.3.1. Вопросы к промежуточной аттестации

Семестр 8

№ п/п	Вопросы к зачету
1	Определение понятия «коррозия металлов». Экономическая оценка коррозии металлов.
2	Основные причины коррозии металлов.
3	Классификация коррозионных процессов.
4	Единая система защиты от коррозии и старения.
5	Коррозия металлов в жидкостях-неэлектролитах.
6	Газовая коррозия.
7	Коррозия под действием продуктов сгорания топлива.
8	Электрохимическая коррозия
9	Механизм электрохимической коррозии.
10	Электродные потенциалы.
11	Поляризация и деполяризация.
12	Влияние физико-химических свойств металлов на коррозию.
13	Влияние температуры на коррозию.
14	Влияние состава среды на коррозионную стойкость.
15	Атмосферная коррозия.
16	Подземная коррозия.
17	Микробиологическая коррозия.
18	Коррозия под действием нефтепродуктов
19	Оценка коррозионной стойкости металлов.
20	Методы коррозионных испытаний.
21	Нормативные акты по коррозионным испытаниям
22	Наводораживание и хрупкость сталей
23	Коррозия углеродистых сталей.
24	Коррозия углеродистых легированных сталей.
25	Коррозионная стойкость легированных чугунов.
26	Коррозия алюминиевых сплавов.
27	Коррозия алюминия.
28	Коррозия меди и ее сплавов.
29	Коррозия магния и его сплавов.
30	Коррозия титана и его сплавов.
31	Легирование металлов для защиты от коррозии.
32	Классификации методов защиты.
33	Изменение состава агрессивной среды.
34	Ингибиторы коррозии.
35	Классификация ингибиторов коррозии.

36	Механизм действия ингибиторов коррозии
37	Азот-содержащие ингибиторы коррозии
38	Кислород-содержащие ингибиторы коррозии
39	Серо-содержащие ингибиторы коррозии
40	Многофункциональные ингибиторы коррозии
41	Низкотемпературные ингибиторы коррозии
42	Высокотемпературные ингибиторы коррозии
43	Консервация металлоизделий.
44	Принципы защиты от коррозии.
45	Катодная защита от коррозии.
46	Протекторная защита от коррозии.
47	Анодная защита от коррозии.
48	Требования к покрытиям.
49	Подготовка поверхности металла перед нанесением покрытий.
50	Методы нанесения защитных покрытий.
51	Обработка поверхности металла - термическая.
52	Обработка поверхности металла - химикотермическая.
53	Нанесение защитных покрытий постоянного действия.
54	Нанесение защитных покрытий временного действия.
55	Нанесение защитных покрытий периодического действия.
56	Подбор коррозионностойких материалов для условий эксплуатации конструкции.
57	Полная герметизация конструкций.
58	Частичная герметизация конструкций.
59	Создание искусственных защитных сред
60	Подбор коррозионностойких материалов для условий эксплуатации конструкции.

7.3.2. Критерии и нормы оценки

Семестр	Форма проведения промежуточной аттестации	Критерии и нормы оценки	
8	Зачет (устно)	«зачтено»	Знает: Знает и понимает суть дисциплины, основных положений учебного материала; Умеет: Поверхностно анализировать события, ситуации, делать определенные выводы, самостоятельно воспроизводить большую часть материала. Владеет: Умением давать правильные ответы (допускаются некоторые неточности и не принципиальные ошибки); Умением работать только с учебной

Семестр	Форма проведения промежуточной аттестации	Критерии и нормы оценки	
			литературой, указанной преподавателем.
		«не зачтено»	Не отвечает ни на один из теоретических вопросов, не может ответить ни на один дополнительный вопрос.

8. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины

8.1. Обязательная литература

№ п/п	Авторы, составители	Заглавие (заголовок)	Тип (учебник, учебное пособие, учебно-методическое пособие, практикум, др.)	Год издания	Количество в научной библиотеке / Наименование ЭБС
1	Гордеев, А.А.	Электрохимические методы защиты от коррозии	Учебное пособие	2020	ЭБС «Лань»
2	Кузнецова, Т.И.	Ингибиторы коррозии в технологических средах	Учебное пособие	2021	ЭБС «Лань»
3	Соколов, Д.Ю.	Мониторинг и диагностика коррозии промышленного оборудования	Учебное пособие	2023	ЭБС «Лань»
4	Широков, А.М.	Коррозионная усталость металлов в химических производствах	Учебное пособие	2021	ЭБС «Лань»
5	Романов, П.А.	Полимерные покрытия в защите от коррозии	Учебное пособие	2020	ЭБС «Лань»

8.2. Дополнительная литература

№ п/п	Авторы, составители	Заглавие (заголовок)	Тип (учебник, учебное пособие, учебно-методическое пособие, практикум, др.)	Год издания	Количество в научной библиотеке / Наименование ЭБС
1	Лукьянов, А.С.	Коррозия и защита химического оборудования	Учебник	2021	ЭБС «Лань»
2	Иванов, В.П.	Материаловедение в химической промышленности	Учебник	2022	ЭБС «Лань»
3	Тимонин, А.С.	Процессы и аппараты химической технологии	Учебник	2022	ЭБС «Лань»

8.3. Перечень профессиональных баз данных и информационных справочных систем

Химическая промышленность сегодня. Журнал «Химическая промышленность сегодня» публикует оригинальные статьи химико-технологического профиля, содержащие новые результаты завершенных исследований в области химической технологии и биотехнологии, промышленного внедрения и эксплуатации химических производств. Журнал также публикует обзоры наиболее интересных и актуальных научных достижений и практических разработок по публикациям отечественной и иностранной печати, информацию о проведении научных конференций, симпозиумов и научно-практических совещаний в области химической технологии и химической промышленности.

Теоретические основы химической технологии. Журнал публикует сообщения о новых технологических процессах в обрабатывающей промышленности с точки зрения фундаментальной науки. Статьи в журнале посвящены основам тепломассообмена, процессам разделения, межфазным явлениям, течению сыпучих материалов, биотехнологии, оптимизации, автоматизации и управлению, экономии энергии, металлов и сырья, защите окружающей среды и смежным темам. Журнал входит в Перечень ВАК и систему РИНЦ. Для зарегистрированных пользователей Научной электронной библиотеки (eLibrary) доступен полнотекстовый архив с 2011 года: <http://elibrary.ru/contents.asp?titleid=8244>.

Oriental Journal Of Chemistry. Научный рецензируемый журнал открытого доступа. Страна: Индия. Язык: английский. Публикует результаты научных исследований в области общей химии, биохимии, спектроскопии, химии окружающей среды. Доступен полнотекстовый архив с 2008 года: <http://www.orientjchem.org/Archive.php>.

Chemical and Process Engineering Research. Журнал на английском языке Международного института по науке, технологиям и образованию (International Institute for Science, Technology and Education) (США, Великобритания, Гонконг). Публикует оригинальные статьи, касающиеся различных аспектов химического машиностроения, в том числе, управление процессами и контрольноизмерительными приборами данного производства. Доступен полнотекстовый архив с 2011 года: <http://www.iiste.org/Journals/index.php/CPER/issue/archive>.

Journal of Advanced Chemical Engineering. Научный рецензируемый и реферируемый журнал открытого доступа. Страна: Египет. Язык: английский. Публикует оригинальные исследования, обзорные статьи, короткие сообщения в области химического машиностроения, современных материалов, биохимии. Доступен полнотекстовый архив с 2011 года: <http://www.ashdin.com/journals/published.aspx?jid=jace>.

8.4. Перечень программного обеспечения

№ п/п	Наименование ПО	Реквизиты договора (дата, номер, срок действия)
1	Windows: WinPro 10 RUS Upgrd OLP NL Acdmc	договор № 757 от 04.07.2018, срок действия – бессрочно; контракт № 1653 от 14.12.2018, срок действия – бессрочно
2	Office Standard: Office Stdandard 2013 Russian OLP NL AcademicEdition	договор № 690 от 19.05.2015, срок действия – бессрочно
3	MathCAD версия 14 или 15	Акт п/п от 21.07.09 (Гос. Контракт 487 от 28.05.09), бессрочный

8.5. Описание материально-технической базы, необходимой для осуществления образовательного процесса по дисциплине

№ п/п	Наименование оборудованных учебных кабинетов, лабораторий, мастерских и др. объектов для проведения практических и лабораторных занятий, помещений для самостоятельной работы обучающихся (номер аудитории)	Перечень основного оборудования
1	Лаборатория «Технология органических соединений». Учебная аудитория для проведения лабораторных работ. (А-311)	Столы лабораторные островные физические; Столы островные химические; полки для посуды; мойки; Столы лабораторные; Столы письменные; шкаф вытяжной 1500ШВ; шкафы сушильный WS31.; баня водяная многоместная; печь муфельная; плитка электрическая; магнитная мешалка.; термостат VT8; аппарат для определения температуры вспышки; лабораторная ректификационная колонна; весы аналитические ВЛР200; весы электронные HL100; штативы лабораторные; табуреты лабораторные; стул; химическая посуда, доска меловая.
2	Учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа. Учебная аудитория для проведения занятий семинарского типа. Учебная аудитория для курсового проектирования (выполнения курсовых работ). Учебная аудитория для проведения групповых и индивидуальных консультаций. Учебная аудитория для проведения занятий текущего контроля и промежуточной аттестации. (А-419)	Столы ученические двухместные (моноблоки), стол преподавательский, стул преподавательский, доска аудиторная (меловая), таблица Менделеева.
3	Лаборатория "Процессы и аппараты защиты окружающей среды". Учебная аудитория для проведения занятий семинарского типа. Учебная аудитория для курсового проектирования (выполнения курсовых работ). Учебная аудитория для проведения групповых и индивидуальных консультаций. Учебная аудитория для проведения занятий текущего контроля и промежуточной аттестации. (А-409)	Столы ученические моноблоки, Столы, стулья, доска аудиторная (меловая), проектор, ноутбук, экран переносной, установка технологического комплекса, позволяющая снизить распространение аэродисперсной системы в пространств., установка, позволяющая создать аэродинамическую тягу.
	Лаборатория "Процессов и АХП". Учебная аудитория для проведения занятий семинарского типа. Учебная аудитория для курсового проектирования	Лабораторные установки по изучению процесса ректификации, процесса теплопередачи (труба в трубе), лабораторная установка для измерения

№ п/п	Наименование оборудованных учебных кабинетов, лабораторий, мастерских и др. объектов для проведения практических и лабораторных занятий, помещений для самостоятельной работы обучающихся (номер аудитории)	Перечень основного оборудования
4	(выполнения курсовых работ). Учебная аудитория для проведения групповых и индивидуальных консультаций. Учебная аудитория для проведения занятий текущего контроля и промежуточной аттестации. (А-118)	давления, стационарное медиа оборудование, интерактивная доска. Столы ученические, стулья ученические.
5	Компьютерный класс. Учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа. Учебная аудитория для проведения занятий семинарского типа. Учебная аудитория для проведения лабораторных работ. Учебная аудитория для курсового проектирования (выполнения курсовых работ). Учебная аудитория для проведения групповых и индивидуальных консультаций Учебная аудитория для проведения занятий текущего контроля и промежуточной аттестации. (УЛК-203)	Переносной проектор, экран, столы компьютерные, стол преподавательский, стулья, доска аудиторная (маркерная)- ПК с выходом в сеть Интернет.
6	Помещение для самостоятельной работы обучающихся. (Г-401)	Столы, стулья, компьютеры.