

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:
ФИО: Смирнов Сергей Николаевич
Должность: врио ректора
Дата подписания: 17.11.2025 12:47:18
Уникальный программный ключ:
69e375c64f7e975d4e8830e7b4fcc2ad1b135f08

Министерство науки и высшего образования Российской Федерации

ФГБОУ ВО «Тверской государственный университет»



Утверждаю:

Руководитель ООП

Никольский В.М.

1 сентября 2020 г.

Рабочая программа учебной практики

Преддипломная практика

Направление подготовки

04.04.01 Химия

Направленность (профиль)

Аналитическая химия

Для студентов 1 курса очной формы обучения

Уровень высшего образования

МАГИСТРАТУРА

Составитель: к.х.н., доцент Феофанова М.А.

Тверь, 2020

1. Общая характеристика практики

Вид практики	Производственная практика
Тип практики	Преддипломная практика
Форма проведения	Дискретная

2. Цель и задачи практики

Планируемый результат преддипломной практики — ВКР (магистерская диссертация).

Выпускная квалификационная работа в соответствии с ООП магистратуры выполняется в виде магистерской диссертации. Подготовка к выбору темы и выполнению магистерской работы начинается с 1 семестра и продолжается в рамках выполнения научно- исследовательской работы в семестрах.

В 4 семестре во время прохождения производственной практики (преддипломной практики) осуществляются и обрабатываются основные эксперименты, необходимые для подготовки магистерской диссертации и проводится подготовка к написанию и оформлению магистерской диссертации. Диссертация представляет собой самостоятельную и логически завершенную выпускную квалификационную работу, содержащую научную цель и решение определенных научно- исследовательских задач. Требования к содержанию магистерской диссертации, ее структуре, формам представления и объему приведены в рекомендациях к оформлению магистерской диссертации.

3. Место практики в структуре ООП

Преддипломная практика входит в часть, формируемую участниками образовательных отношений части Блока 2 «Практика».

Преддипломная практика базируется на дисциплинах, входящих в обязательную часть Блока 1 «Дисциплины» учебного плана: Компьютерные технологии в науке и образовании, Актуальные задачи современной химии, Нанохимия, Органические реагенты в современной химии, Физико-химические методы исследования, Координационные соединения в аналитической химии, Элективные дисциплины 1, Элективные дисциплины 2, Элективные дисциплины

3, Элективные дисциплины 4, Элективные дисциплины 5, Элективные дисциплины 6, Элективные дисциплины 7.

Для успешного освоения практики, студент должен владеть компетенция ми: УК-4, ПК-1, ПК-2.

Результаты прохождения практики используются при написании и защите магистерской диссертации.

4. Общая трудоемкость практики составляет 18 зачетных единиц, 648 академических часов, продолжительность — 12 недель, в том числе:

контактная аудиторная работа: лекции **2** часа;

контактная внеаудиторная работа: самостоятельная работа на базе практики **360** часов;

самостоятельная работа: 286 часов.

5. Планируемые результаты обучения при прохождении практики, соотнесенные с планируемыми результатами освоения образовательной программы

Планируемые результаты освоения образовательной программы (формируемые компетенции)	Планируемые результаты обучения при прохождении практики
УК-4 Способен применять современные коммуникативные технологии, в том числе на иностранном(ых) языке(ах), для академического и профессионального взаимодействия	УК-4.1 Устанавливает и развивает профессиональные контакты в соответствии с потребностями совместной деятельности, включая обмен информацией и выработку единой стратегии взаимодействия УК-4.1 Составляет, переводит и редактирует различные академические тексты (рефераты, эссе, обзоры, статьи и т.д.) УК-4.1 Представляет результаты академической и профессиональной деятельности на различных публичных мероприятиях, включая международные, выбирая наиболее подходящий формат УК-4.1 Аргументированно и конструктивно отстаивает свои позиции и идеи в академических и профессиональных дискуссиях на государственном языке РФ и иностранном языке

ПК-1 Способен планировать и выбирать адекватные методы решения исследовательских задач в области аналитической химии	ПК-1.1 Составляет общий план исследования и детальные планы отдельных стадий ПК-1.2 Выбирает экспериментальные и расчетно-теоретические методы решения поставленной задачи из имеющихся материальных и временных ресурсов
ПК-2 Способен проводить патентно-информационные исследования в области аналитической химии	ПК-2.1 Проводит поиск специализированной информации в патентно-информационных базах данных ПК-2.2 Анализирует и обобщает результаты патентного поиска по тематике проекта

6. Форма промежуточной аттестации зачет в 4 семестре.

Время проведения практики: курс 2, семестр 4.

7. Язык преподавания русский.

8. Место проведения практики (база практики)

- лаборатории кафедры неорганической и аналитической химии,
- лаборатории АО «Всероссийский научно-исследовательский институт синтетического волокна с экспериментальным заводом» (АО ВНИИСВ), Российская Федерация, г. Тверь.». С данным предприятием ФГБОУ ВО «Тверской государственной университет» имеет заключенный договор.

- лаборатории различных предприятий и организаций региона, с которыми заключаются договора о практической подготовке при реализации практики.

Перечень профильных организаций/предприятий (баз практик), с которыми заключены долгосрочные договоры для заключения практики

№п/п	Предприятие/организаций	Реквизиты и сроки действия договоров
1.	АО «Всероссийский научно-исследовательский институт синтетического волокна с экспериментальным заводом» (АО ВНИИСВ), Российская Федерация, г. Тверь	Договор действует по 31.12.2026
2	Частная пивоварня «Афанасий», Российская федерация, г. Тверь	Договор действует по 31.12.2026

- Соглашение о сотрудничестве с Ассоциацией учителей и преподавателей химии Тверской области от 28.04.21 г.;
- Соглашение о сотрудничестве НПО «Биотехнологии» от 05.02.2021 г.;
- Договор о сотрудничестве в сфере образовательной деятельности с МОУ СОШ №17 от 19.05.2021 г.

9. Содержание практики, структурированное по темам (разделам, этапам) с указанием отведенного на них количества академических часов и видов учебных занятий/работы

Учебная программа – наименование разделов / тем, этапов	Всего (час.)	Контактная работа (час.)			Самостоятельная работа (час.)
		Лекции	Семинарские/ Практические занятия/ Лабораторные работы	Самостоятельная работа на базе практики	
Подготовительный этап. Инструктаж по технике безопасности.	8	2	0	2	4
Экспериментальный этап. Подготовка объектов исследования, необходимой химической посуды и оборудования.	16	0	0	8	8
Выполнение экспериментальных работ по индивидуальному заданию.	68	0	0	30	38
Исследовательский этап. Обработка и анализ полученных экспериментальных данных.	508	0	0	312	196
Составление и защита отчета.	48	0	0	8	40
ИТОГО	648	2	0	360	286

Рабочий график (план) проведения практики

«УТВЕРЖДАЮ»

Заведующий кафедрой

«__» _____ 2021 г.

Рабочий график проведения практики

№п/п	Период (продолжительность дней)	Мероприятия и виды работ, необходимые для выполнения программы практики
1.		
2.		
3.		
4.		
5.		

<p>Руководитель практики от ТвГУ</p> <p>_____</p> <p>(должность)</p> <p>_____</p> <p>(Ф.И.О.)</p> <p>«__» _____ 20__ г.</p>	<p>Руководитель практики от профильной организации</p> <p>_____</p> <p>(должность)</p> <p>_____</p> <p>(Ф.И.О.)</p> <p>«__» _____ 20__ г.</p>
---	---

Индивидуальные задания для обучающихся, выполняемые в период практики

Министерство науки и высшего образования РФ
ФГБОУ ВО «Тверской государственный университет»
Химико-технологический факультет
Направление подготовки 04.04.01 Химия
Направленность (профиль) Аналитическая химия

Утверждаю
Заведующий кафедрой

_____ 20__ г.

ИНДИВИДУАЛЬНОЕ ЗАДАНИЕ по преддипломной практике

Студент(ка) _____
(Ф.И.О.)

__ курса

Место прохождения практики _____

Период прохождения практики _____

Содержание задания:

- 1.
- 2.
- 3.

Руководитель _____
(подпись)

«__» _____ 20__ г.

Студент _____
(подпись)

«__» _____ 20__ г.

Тверь, 20__ г.

10. Перечень отчетной документации и требования к ней (включая оценочные материалы)

1. Дневник практики.
2. Отчет о прохождении практики.
3. Аттестационный лист уровня профессиональных компетенций в период прохождения практики.
4. Характеристика на обучающегося, прошедшего практику.

Отчет о прохождении преддипломной практики

ФИО студента: _____

Направление подготовки: 04.04.01 Химия
направленность (профиль) «Аналитическая химия»

Практика проводилась в период: _____

Практика проводилась на базе: _____

Целью производственной практики (преддипломной практики) является выработка следующих компетенций:

УК-4 Способен применять современные коммуникативные технологии, в том числе на иностранном(ых) языке(ах), для академического и профессионального взаимодействия

ПК-1 Способен планировать и выбирать адекватные методы решения исследовательских задач в области аналитической химии

ПК-2 Способен проводить патентно-информационные исследования в области аналитической химии

Для достижения цели практикантом под контролем руководителя были проведены следующие виды работ:

В ходе практики были получены следующие результаты:

Дата:

Подпись студента

Комментарии руководителя (при желании)

Оценка

Руководитель практики:

Типовые контрольные задания для промежуточной аттестации

Планируемый образовательный результат	Типовые задания	Показатели и критерии оценивания компетенции, шкала оценивания
<p>УК-4.1 Устанавливает и развивает профессиональные контакты в соответствии с потребностями совместной деятельности, включая обмен информацией и выработку единой стратегии взаимодействия</p> <p>УК-4.1 Составляет, переводит и редактирует различные академические тексты (рефераты, эссе, обзоры, статьи и т.д.)</p> <p>УК-4.1 Представляет результаты академической и профессиональной деятельности на различных публичных мероприятиях, включая международные, выбирая наиболее подходящий формат</p> <p>УК-4.1 Аргументированно и конструктивно отстаивает свои позиции и идеи в академических и профессиональных дискуссиях на государственном языке РФ и иностранном языке</p>	<p style="text-align: center;">Задание.</p> <p>Представьте устный обзор периодических изданий, сравните имеющийся отечественный и зарубежный опыт по тематике магистерской диссертации.</p>	<p>Оценивается: способность критически анализировать объекты и процессы, анализировать ситуацию, устанавливать взаимосвязи, прогнозировать события на основе имеющихся знаний.</p> <p>5 баллов — представлен полный анализ полученных результатов, отчет оформлен в соответствии с требованиями.</p> <p>4 балла — представлен полный анализ полученных результатов, отчет оформлен не по требованиям.</p> <p>3 балла — представлен не полный анализ полученных результатов, отчет не оформлен.</p> <p>2 балла — представлен частичный анализ полученных результатов, допущены серьезные ошибки, отчет не оформлен.</p> <p>1 балл — представлен фрагментарный анализ полученных результатов, отчет не оформлен.</p> <p>0 баллов — анализ полученных результатов и отчет не представлены.</p>

<p>ПК-1.1 Составляет общий план исследования и детальные планы отдельных стадий</p> <p>ПК-1.2 Выбирает экспериментальные и расчетно-теоретические методы решения поставленной задачи из имеющихся материальных и временных ресурсов</p>	<p style="text-align: center;">Задание.</p> <p>1. Предоставьте анализ результатов, полученных в ходе конкретного эксперимента по тематике магистерской диссертации (в виде доклада).</p> <p>2. Представьте анализ результатов, полученных в ходе индивидуального научного исследования (в виде доклада).</p>	<p>Оценивается: способность критически анализировать объекты и процессы, анализировать ситуацию, устанавливать взаимосвязи, прогнозировать события на основе имеющихся знаний.</p> <p>5 баллов — представлен полный анализ полученных результатов, отчет оформлен в соответствии с требованиями.</p> <p>4 балла — представлен полный анализ полученных результатов, отчет оформлен не по требованиям.</p> <p>3 балла — представлен не полный анализ полученных результатов, отчет не оформлен.</p> <p>2 балла — представлен частичный анализ полученных результатов, допущены серьезные ошибки, отчет не оформлен.</p> <p>1 балл — представлен фрагментарный анализ полученных результатов, отчет не оформлен.</p> <p>0 баллов — анализ полученных результатов и отчет не представлены.</p>
<p>ПК-2.1 Проводит поиск специализированной информации в патентно-информационных базах данных</p> <p>ПК-2.2 Анализирует и обобщает результаты патентного поиска по тематике проекта</p>	<p style="text-align: center;">Тестовые задания</p> <p>По теме магистерской диссертации осуществить патентный поиск и сформировать проект заявки на патент по полученным материалам.</p>	<p>Оценивается: уровень знания.</p> <p>1 балл — правильно выбраны все варианты ответов в тесте.</p> <p>0 баллов — один и более вариантов ответа в тесте неверны</p>

* Примечание: максимальное количество баллов за задание указано в качестве примера

11. Учебно-методическое и информационное обеспечение, необходимое для проведения практики

1) Рекомендуемая литература

а) Основная литература

1. Валова (Копылова) В. Д. Аналитическая химия и физико-химические методы анализа : учебное пособие / В. Д. Валова (Копылова), Е. И. Паршина; Российский университет кооперации. - Москва : Издательско-торговая корпорация "Дашков и К", 2023. - 198 с. - ВО - Бакалавриат. – Режим доступа: <https://znanium.com/catalog/document?id=431548>.

2. Аналитическая химия. Химический анализ [Электронный ресурс] / И. Г. Зенкевич [и др.] - 2-е изд., стер. - Санкт-Петербург : Лань, 2022. - 444 с. - Допущено Учебно-методическим объединением по классическому университетскому образованию в качестве учебника для студентов высших учебных заведений, обучающихся по специальности «Химия». – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/187755>.

3. Никитина Н. Г. Аналитическая химия и физико-химические методы анализа : учебник и практикум для вузов / Н. Г. Никитина, А. Г. Борисов, Т. И. Хаханина; под ред. Н. Г. Никитиной. - 4-е изд. - Электрон. дан. - Москва : Юрайт, 2020. - 394 с. - (Высшее образование). - Режим доступа: <https://urait.ru/bcode/449690>.

4. Аналитическая химия. Физико-химические и физические методы анализа [Электронный ресурс]: учебное пособие/ Н.И. Мовчан [и др.].— Электрон. текстовые данные.— Казань: Казанский национальный исследовательский технологический университет, 2013. 236 с. Режим доступа: <http://www.iprbookshop.ru/61958.html>. — ЭБС «IPRbooks»

5. Трифонова А.Н. Аналитическая химия [Электронный ресурс]: лабораторный практикум. Учебное пособие/ Трифонова А.Н., Мельситова И.В.— Электрон. текстовые данные.— Минск: Вышэйшая школа, 2013. 161 с.— Режим доступа: <http://www.iprbookshop.ru/24051.html>.— ЭБС «WRbooks»

б) Дополнительная литература

1. Аналитическая химия. Методы идентификации и определения веществ [Электронный ресурс] / М. И. Булатов [и др.]; Булатов М. И. и др. - 4-е изд., стер. - Санкт-Петербург: Лань, 2022. - 584 с. - Допущено Учебно-методическим объединением по классическому университетскому образованию в качестве учебника для студентов высших учебных заведений, обучающихся по специальности «Химия». - Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/187743>.

2. Александрова Э. А. Аналитическая химия в 2 книгах. Книга 2. Физико-химические методы анализа: учебник и практикум для вузов / Э. А. Александрова, Н. Г. Гайдукова - 3-е изд. - Электрон. дан. - Москва : Юрайт, 2020. - 344 с. - (Высшее образование). - Режим доступа: <https://urait.ru/bcode/450453>.

3. Исмаилова Р.Н. Общая и аналитическая химия [Электронный ресурс]: лабораторный практикум/ Исмаилова Р.Н., Ермолаева Е.А. , Михайлов О.В.— Электрон. текстовые данные.— Казань: Казанский национальный исследовательский технологический университет, 2011 116 с. Режим доступа: <http://www.iprbookshop.ru/61988.html>.— ЭБС «WRbooks»

4. Физические методы исследования и их практическое применение в химическом анализе [Электронный ресурс]: издание второе, переработанное и дополненное. Учебное пособие/ НГ. Ярышев [и др.].— Электрон. текстовые данные.— М.: Прометей, 2015. 196 с.— Режим доступа: <http://www.iprbookshop.ru/58227.html>. —ЭБС «WRbooks»

2) Программное обеспечение

а) Лицензионное программное обеспечение

Kaspersky Endpoint Security 10 акт на передачу прав ПК545 от 16.12.2022

б) Свободно распространяемое программное обеспечение

Google Chrome

Яндекс Браузер

Многофункциональный редактор ONLYOFFICE

ОС Linux Ubuntu

Ascalaph Designer

(http://www.biomolecular-modeling.com/Ascalaph/Ascalaph_Designer.html)

3) Современные профессиональные базы данных и информационные справочные системы:

<http://www.edu.ru/> Федеральный портал «Российское образование»

<http://elibrary.ru/> Научная электронная библиотека

4) Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимых для прохождения практики

1. <http://www.chem.msu.ru./rus/books/2007/zefirova-history/fulltext.pdf>

2. www.chemnet.ru

3. <http://www.xumuk.ru/>

4. http://www.krugosvet.ru/enc/nauka_i_tehnika/himiya/BIOHIMIYA.html

<http://elibrary.ru/>

12. Методические материалы для обучающихся по прохождению практики размещены на сайте химико-технологического факультета ТвГУ <https://chemistry.tversu.ru> в разделе «Учебный процесс».

Техника безопасности при работе в химической лаборатории

1. Необходимо точно выполнять все указания преподавателя и лаборанта. Строго воспрещается проводить работы, не предусмотренные планом.

2. Не разрешается в лаборатории находиться в верхней одежде. В лаборатории необходимо быть в халате.

3. На рабочем столе должны находиться только те предметы, которые нужны в данное время для работы.

4. Студентам не разрешается оставлять реактивы на своих рабочих местах.

5. Все опыты с ядовитыми, неприятно пахнущими веществами, а также с концентрированными кислотами и щелочами производить только в вытяжном шкафу.

6. Опыты с легко воспламеняющимися веществами необходимо производить вдали от огня.

7. При работе с металлическим натрием и другими щелочными металлами следует остерегаться воды. Обрезки щелочных металлов сдавать лаборанту и ни в коем случае не бросать в банки для мусора.

8. При нагревании растворов в пробирки всегда следует держать ее таким образом, чтобы отверстие пробирки было направлено в сторону от работающего, и его соседей по рабочему столу. Особенно важно соблюдать это в тех случаях, когда нагреваемой жидкостью являются концентрированные кислоты или растворы щелочей. Рекомендуется эти опыты производить в вытяжном шкафу.

9. Не наклонять лицо над нагреваемой жидкостью или сплавляемыми веществами во избежание попадания брызг на лицо.

10. Не следует вдыхать пахучие вещества, в том числе и выделяющиеся газы, близко наклоняясь к сосуду с этими веществами. Следует легким движением руки направить струю воздуха от отверстия сосуда к себе и осторожно вдохнуть.

11. Брать щелочь разрешается только шпателем, щипцами или пинцетом. Необходимо тщательно убирать остатки щелочи с рабочего места. Те же меры необходимо соблюдать при работе с фосфорным ангидридом.

12. При разбавлении концентрированных кислот, особенно серной, вливать кислоту в воду, а не наоборот.

13. Работу с ртутью производить на специальных подносах с высокими бортами.

14. Остатки соединений редких и ценных металлов сливать в особые банки (взять у лаборанта).

15. В раковину выливать только воду. Отходы следует сливать в специальные склянки.

16. Нельзя ничего пробовать на вкус.

17. Запрещается в лаборатории пить и употреблять пищу.

18. При уходе из лаборатории проверить: закрыт ли водопроводный кран, выключены ли электронагревательные приборы.

Оказание первой помощи в лаборатории

1. При попадании на кожу брызг кислоты или щелочи следует немедленно промывать сильной струей воды обожженное место в течение 5-10 минут. Затем обработать поверхность 2%-ным раствором гидрокарбоната натрия (при ожоге кислотой) или 1%-ным раствором уксусной кислоты (при ожоге щелочью).

2. Если кислота или щелочь попадут в глаза, то их немедленно нужно промыть водой, после чего разбавленным раствором пищевой соды (при попадании кислоты) или борной кислотой (при попадании щелочи).

3. При ожоге горячими предметами (стекло, металлы и т. п.) пораженное место следует смочить 1%-ным раствором перманганата калия.

4. При ожогах фосфором необходимо наложить на обожженное место повязку, смоченную 2%-ным раствором сульфата меди.

5. При отравлении хлором, бромом, сероводородом, окисью углерода необходимо вывести пострадавшего на воздух, а затем обратиться к врачу.

6. При отравлении соединениями мышьяка и ртути, а также цианистыми солями немедленно обратиться к врачу.

13. Материально-техническое обеспечение

<p>Аудитория кафедры неорганической и аналитической химии № 406 170002, Тверская обл., г. Тверь, пер. Садовый, д.35</p>	<p>Спектрофотометр СФ-26, весы технические, весы аналитические, компьютеры, сушильный шкаф, центрифуга, полярограф, вольтметр В7-38, мешалки магнитные, рН-метры 410, рефрактометр, вытяжной шкаф, газожидкостной хроматограф, прибор для проведения анализов методом инверсионной вольтамперометрии, кулонометр, лабораторные столы, стулья, химическая посуда, реактивы, потенциостат, установки для титрования, пламенный фотометр, дистиллятор, весы технические, сушильный шкаф, центрифуга, вытяжной шкаф, лабораторные столы, стулья, химическая посуда, реактивы, нагревательная воронка, вакуумный насос, установки для титрования</p>
---	---

14. Сведения об обновлении программы практики

№ п.п.	Обновленный раздел программы практики	Описание внесенных изменений	Реквизиты документа, утвердившего изменения
1.	4, 9 разделы	Внесли «практическую подготовку»	Утверждено ученым советом химико-технологического факультета, протокол № 9 от 17.02.2021 г.
2.	10 раздел	Перечень обязательных отчетных документов ООП по практике	Утверждено ученым советом химико-технологического факультета, протокол № 6 от 22.12.2021 г.
3.	11 раздел	Обновлен список литературы и ПО	Утверждено ученым советом химико-технологического факультета, протокол № 10 от 27.06.2023 г.