

МИНОБРНАУКИ РОССИИ
НАЦИОНАЛЬНЫЙ ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ
ТОМСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ

САЕ: ИНСТИТУТ БИОМЕДИЦИНЫ
Автономная магистерская программа

Аннотированная рабочая программа дисциплины

Актуальные задачи современной химии

Модуль 1. Достижения и перспективы развития мировой химической науки

Направление подготовки

04.04.01 «Химия»

Квалификация (степень) выпускника

Магистр

Форма обучения

Очная

по профилю

«Трансляционные химические и биомедицинские технологии»

Томск – 2016

1. Код и наименование модуля Б1.Б.4 «Актуальные задачи современной химии» (модуль «Достижения и перспективы развития мировой химической науки»)

2. Цель изучения модуля – ознакомление магистров с современными актуальными проблемами и достижениями в области химических наук, отмеченными Нобелевскими премиями за последние 10 лет. Знакомство с перспективами в области химических наук, в том числе технологий и производства атомарной точности (ТАТ и ПАТ), нанотехнологий, а также работ, проводимых на химическом факультете.

Задача курса – показать и сориентировать слушателя в огромном поле химических исследований, проводимых в мире; выделить перспективные исследования, которые будут востребованы в различные временные отрезки на глубину 30 лет в области нанотехнологий на основе дорожных карт ведущих лабораторий мира, индустрии наносистем России, а также актуальные исследования, проводимые на химическом факультете ТГУ.

3. Год и семестр обучения – 1 год, 1 семестр.

4. Общая трудоемкость модуля составляет 1,5 зачетных единицы, 54 часа, 24 часа из которых составляет контактная работа обучающегося с преподавателем (10 часов – занятия лекционного типа, 14 часов – практические занятия), 30 часов составляет самостоятельная работа обучающегося.

5. Планируемые результаты обучения по модулю, соотнесенные с планируемыми результатами освоения образовательной программы

Формируемые компетенции (код компетенции, уровень (этап) освоения)	Планируемые результаты обучения по модулю
(ОК–2) – I готовность действовать в нестандартных ситуациях, нести социальную и этическую ответственность за принятые решения	У (ОК–2) – I – Уметь: ориентироваться и действовать в нестандартных ситуациях, нести социальную и этическую ответственность за принятые решения
(ОПК–1) – II способность использовать и развивать теоретические основы традиционных и новых разделов химии при решении профессиональных задач	З (ОПК–1) – II – Знать: современные актуальные проблемы и достижения в области химических наук и использовать это для дальнейшего развития традиционных и новых разделов химии при решении профессиональных задач
(ПК–1) – I способность проводить научные исследования по сформулированной тематике, самостоятельно составлять план исследования и получать новые научные и прикладные результаты.	У (ПК–1) – I – Уметь: самостоятельно планировать исследования и получать новые научные и прикладные результаты В (ПК–1) – I – Владеть: способностью проводить научные исследования по сформулированной тематике

6. Содержание модуля «Достижения и перспективы развития мировой химической науки» дисциплины «Актуальные задачи современной химии» и структура учебных видов деятельности

Общая трудоемкость модуля дисциплины составляет 1,5 зачетных единицы, 54 часа.

6.1. Структура учебных видов деятельности

Наименование разделов и тем	Всего (час.)	Контактная работа (час.)		Самостоятельная работа (час.)
		Лекции	Практические занятия	
Важнейшие достижения в химии за последние 10 лет. Лауреаты Нобелевской премии 2005–2016 гг. и суть открытий.	18	4	4	10
Нанотехнологии. Дорожные карты по нанотехнологиям ведущих лабораторий США. Дорожные карты по нанотехнологиям России (РОСНАНО).	16	4	4	8
Некоторые достижения в области химической науки на химическом факультете ТГУ: 1. Неметаллические неорганические покрытия, получаемые в микроплазменном режиме. 2. Электрохимические, оптические, химические и калориметрические сенсоры.	20	2	6	12
Итого	54	10	14	30

6.2. Содержание дисциплины

Важнейшие достижения в области химических наук за последние годы. Лауреаты Нобелевской премии 2005-2010 гг. и суть открытий: вклад в развитие метода метатезиса в органическом синтезе (Роберт Граббс, Ричард Шрок, Ив Шовен, 2005 г.), создание молекулярных основ транскрипции эукариот (Роджер Корнберг, 2006 г.), изучение химических процессов на поверхностях твёрдых тел (Герхард Эртль, 2007 г.), открытие и развитие зелёного флуоресцентного белка (Осаму Симомура, Мартин Чалфи, Роджер Тсьен, 2008 г.), результаты исследования структуры и функций рибосомы (Венкатраман Рамакришнан, Томас Стейц, Ада Йонат, 2009 г.), палладий-катализируемые реакции кросс-сочетания в органическом синтезе (Ричард Хек, Эйити Нэгиси, Акира Судзуки, 2010 г.).

Лауреаты Нобелевской премии 2011-2016 гг. и суть открытий: создание квазикристаллов (Дан Шехтман, 2011 г.), исследования рецепторов, сопряженных с G-белками; рецепторов, сопряженных с G-белком (англ. *G-protein-coupled receptors*, *GPCRs*) (Роберт Лефковиц, Брайан Кобилка, 2012 г.), развитие многомасштабных моделей сложных химических систем (Мартин Карплус, Майкл Левитт, Арье Варшель, Эрик Бетциг, 2013 г.), вклад в развитие физических основ флуоресценции (Эрик Бетциг, Уильям Мёрнер, Штефан Хелль, 2014 г.), механистические исследования репарации ДНК (Томас Линдаль, Пол Модрич, Азиз, 2015 г.), разработка и синтез молекулярных машин (Жан-Пьер Саваж, Джеймс Фрезер, Стоддарт Бернارد, Лукас Феринг, 2016 г.).

Нанотехнологии. Развитие работ в области технологии атомарной точности (ТАТ) и производства атомарной точности (ПАТ). Дорожная карта развития нанотехнологий на

основе представления ведущих лабораторий мира: Брукхэвенская лаборатория, Лаборатория тихоокеанского северо-запада. Горизонты и уровни развития нанотехнологий. Дорожная карта нанотехнологий России. Индустрия наносистем.

Актуальные научные исследования на химическом факультете в Томском государственном университете. Формирование наноструктурных неметаллических неорганических покрытий, создаваемых в микроплазменном режиме в растворах. Физические и химические принципы.

Электрохимические, оптические, химические и калориметрические сенсоры. Физические и химические принципы их работы.

6.3. Форма промежуточной аттестации: зачёт (совместно с модулем 2).

7. Ресурсное обеспечение модуля

7.1. Основная литература

1. Кто есть кто в российской аналитической химии. Доктора Наук: [биографический справочник] / Российская акад. наук, Науч. совет по аналитической химии; ред.-сост. Ю.А. Золотов, В.И. Широкова. М.: Изд-во ЛКИ, 2011. –202 с.
2. Мамаев А.И. Формирование наноструктурных неметаллических неорганических покрытий путем локализации высокоэнергетических потоков на границе раздела фаз: Учеб.пособие /В.А. Мамаева, В.Н. Борилов, Т.И. Дорофеева. – Томск: Изд-во Том.ун-та, 2010. – 359 с.
3. Микрофлюидные системы для химического анализа: [сборник статей] / под ред. Ю.А. Золотова, Е.В. Курочкина. – М.: Физматлит, 2011. – 527 с.
4. Власов Ю.Г. Химические сенсоры: [коллективная монография / Ю.Г. Власов, К.Н. Михельсон, А.В. Легин [и др.]; под ред. Ю.Г. Власова. – М.: Наука, 2011. – 398 с.

7.2. Дополнительная литература

1. Золотов Ю.А. История и методология аналитической химии / Ю.А. Золотов, В.И. Вершинин. – М.: Академия, 2008. – 461 с.
2. Мак-Махон Дж. Аналитические приборы; руководство по лабораторным, портативным и миниатюрным приборам / Дж. Мак-Махон; пер. с англ. под ред. Л.Н. Москвина. – Санкт-Петербург: Профессия, 2009. – 351 с.
3. Золотов Ю.А. Внелабораторный химический анализ / Ю.А. Золотов [А.Л. Москвин, С.Н. Хромов-Борисов и др.]; под ред. Ю.А. Золотова; [Российская акад. наук, Отделение химии и наук о материалах, Научный совет по аналитической химии]. – М.: Наука, 2010. – 563 с.

7.3. Электронные ресурсы:

1. Электронная библиотека (репозиторий) ТГУ [Электронный ресурс]. – Электрон. дан. – Томск, 2011-. URL: <http://vital.lib.tsu.ru/vital/access/manager/Index>
2. Издательство «Лань» [Электронный ресурс] : электрон.-библиотечная система. – Электрон. дан. – СПб., 2010-. – URL: <http://e.lanbook.com/>
3. Издательство «Юрайт» [Электронный ресурс] : электрон.-библиотечная система. – Электрон. дан. – М., 2013-. URL: <http://www.biblio-online.ru/>
4. Научная электронная библиотека eLIBRARY.RU [Электронный ресурс]. – Электрон. дан. – М., 2000-. – URL: <http://elibrary.ru/defaultx.asp>
5. SpringerLink [Electronic resource] / Springer International Publishing AG, Part of Springer Science+Business Media. – Electronic data. – Cham, Switzerland, [s. n.]. – URL: <http://link.springer.com/>
6. ScienceDirect [Electronic resource] / Elsevier B.V. – Electronic data. – Amsterdam, Netherlands, 2016. – URL: <http://www.sciencedirect.com/>

7. Oxford University Press [Electronic resource] : journals / Oxford University Press (OUP), University of Oxford. – Electronic data. – Oxford, United Kingdom, 2015-. – URL: <http://www.oxfordjournals.org/en/>

8. Science [Electronic resource] : journals / American Association for the Advancement of Science (AAAS). – Electronic data. – Washington, USA, 2016. – URL: <http://www.sciencemag.org/>

8. Автор программы: Мамаев Анатолий Иванович, д.-р хим. наук, профессор, заведующий кафедрой аналитической химии ХФ ТГУ.