

**федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования «Мордовский государственный педагогический
университет имени М.Е. Евсевьева»**

Факультет естественно-технологический
Кафедра химии, технологии и методик обучения

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ
Химия в текстильной промышленности**

Направление подготовки: 44.03.05 Педагогическое образование
(с двумя профилями подготовки)
Профиль подготовки: Технология. Информатика
Форма обучения: очная

Разработчики:

Жукова Н. В., канд. хим. наук, доцент кафедры химии, технологии и методик
обучения,

Воеводина О. А., старший преподаватель кафедры химии, технологии и
методик обучения

Программа рассмотрена и утверждена на заседании кафедры химии,
технологии и методик обучения, протокол № 12 от 22.05.2020 года.

Зав. кафедрой  _____ Ляпина О. А.

Программа с обновлениями рассмотрена и утверждена на заседании
кафедры, протокол № 1 от 31.08.2020 года

Зав. кафедрой  _____ Ляпина О. А.

1. Цель и задачи дисциплины

Цель изучения дисциплины – формирование знаний о строении и свойствах текстильных волокон и методах их обработки, необходимых для реализации образовательной программы по технологии в соответствии с требованиями образовательных стандартов.

Задачи дисциплины:

- сформировать систему знаний теоретических о классификации и строении текстильных волокон;
- обучить основам проведения качественного анализа текстильных волокон;
- освоить классические методы синтеза красителей и способами окрашивания текстильных волокон.

2. Место дисциплины в структуре ОПОП ВО

Дисциплина К.М.06.ДВ.01.02 «Химия в текстильной промышленности» изучается в составе модуля К.М.06 «Предметно-методический модуль» и относится к части, формируемой участниками образовательных отношений.

Дисциплина изучается на 4 курсе, в 7 семестре.

Для изучения дисциплины требуются знания, умения, навыки, способы деятельности и установки, полученные и сформированные в ходе изучения дисциплин «Химия», «Технологии обработки материалов», «Физика», теоретические основы изучения химических понятий школьного курса химии.

Освоение дисциплины «Химия в текстильной промышленности» является необходимой основой для последующего изучения дисциплин и практик:

К.М.06.02 Методика обучения технологии;

К.М.06.32(У) Учебная практика по швейному производству.

Освоение данной дисциплины также необходимо для прохождения учебной и производственной практик, подготовки студентов к государственной итоговой аттестации.

Области профессиональной деятельности и (или) сферы профессиональной деятельности, на которые ориентирует дисциплина «Химия в текстильной промышленности»: 01 Образование и наука (в сфере дошкольного, начального общего, основного общего, среднего общего образования, профессионального обучения, профессионального образования, дополнительного образования).

Типы задач и задачи профессиональной деятельности, к которым готовится обучающийся, определены учебным планом.

3. Требования к результатам освоения дисциплины

Процесс изучения дисциплины направлен на формирование следующих компетенций:

Компетенция в соответствии ФГОС ВО	
Индикаторы достижения компетенций	Образовательные результаты
ПК-12 Способен выделять структурные элементы, входящие в систему познания предметной области (в соответствии с профилем и уровнем обучения), анализировать их в единстве содержания, формы и выполняемых функций	
ПК-12.3 способен анализировать	знать: - роль и значение химии в текстильной и легкой

эксплуатационные и технологические свойства материалов, выбирать материалы и технологии их обработки на основе использования математического аппарата, методологии программирования, современных компьютерных средств для решения практических задач.	промышленности; - свойства неорганических и органических соединений и их использование в текстильной и легкой промышленности; - высокомолекулярных соединений и их свойства, используемые в текстильной и легкой промышленности; - красители и их свойства, используемые в текстильной и легкой промышленности; уметь: - производить качественный анализ типа текстильного волокна; - выполнить простейший синтез красителей; владеть: - навыками работы с лабораторным оборудованием и приборами; - техникой выполнения основных аналитических операций.
---	--

4. Объем дисциплины и виды учебной работы

Вид учебной работы	Всего часов	Седьмой семестр
Контактная работа (всего)	54	54
Лекции	18	18
Лабораторные занятия	36	36
Самостоятельная работа (всего)	54	54
Вид промежуточной аттестации: зачет		+
Общая трудоемкость часы	108	108
Общая трудоемкость зачетные единицы	3	3

5. Содержание дисциплины

5.1. Содержание разделов дисциплины

Раздел 1. Строение и свойства волокон.

Натуральные волокна.

Основы агротехники хлопчатника. Заготовка хлопка-сырца. Первичная обработка хлопка-сырца. Строение и свойства хлопкового волокна. Стандартизация хлопкового волокна.

Шерстяной покров животных. Свойства шерсти. Характеристики шерсти различных пород овец и других животных. Классификация и стандартизация шерсти.

Лен и другие лубяные растения. Строение и состав стеблей лубяных растений. Первичная обработка льна и других лубяных культур. Прядильные свойства льняного волокна и других лубяных волокон. Комплексная оценка и стандартизация лубяных волокон.

Образование натурального шелка. Заготовка и первичная обработка коконов. Строение и свойства шелка.

Синтетические волокна.

Общие сведения о химических волокнах. Классификация химических волокон и нитей. Синтетические волокна. Искусственные волокна. Основные свойства химических волокон. Основы производства химических волокон и нитей. Комплексная оценка и стандартизация химических волокон. Распознавание химических волокон различными методами.

Физическая химия полимеров, структура и свойства синтетических волокон, теоретические основы процессов подготовки текстильных материалов к крашению и

отделке. Способы активации текстильных материалов на основе целенаправленной модификации структуры волокон, оптимизацию технологических процессов.

Раздел 2. Обработка волокон и тканей:

Красители и процесс крашения тканей.

Технологии подготовки, крашения, печатания и заключительной отделки текстильных материалов, основанных на использовании водных и неводных растворителей, химических и биохимических катализаторов и т. д.

Этапы крашения, виды красителей. Химический состав природных и синтетических красителей. Физическая химия сорбции красителей природными и синтетическими полимерами и теоретических основы процессов крашения текстильных материалов.

Обработка тканей.

Подготовка к очистке, очистка и подготовка натуральных и искусственных волокон и тканей. Отбеливание тканей Процесс крашения и печатания. Заключительная отделка тканей из натурального и искусственного волокна.

Этапы специальной отделки для расширения ассортимента, улучшения качества тканей, придания им разного внешнего эффекта и нужных свойств.

5.2. Содержание дисциплины: Лекции (18 ч.)

Раздел 1. Строение и свойства волокон (10 ч.)

Тема 1. Этапы текстильного производства (2 ч.)

Краткое содержание

1. Виды текстильных нитей
2. Основные процессы прядения
3. Ткацкое производство
4. Отделка тканей

Тема 2. Своства и строение натуральных волокон (4 ч.)

Краткое содержание

1. Классификация волокон
2. Свойства текстильных волокон
3. Волокна растительного происхождения
4. Волокна животного происхождения

Тема 3. Свойства и строение химических волокон (4 ч.)

Краткое содержание

1. История получения химических волокон. Классификация
2. Искусственные волокна
3. Синтетические волокна
4. Неорганические волокна

Раздел 2. Обработка волокон и тканей (8 ч.)

Тема 4. Красители текстильной промышленности (2 ч.)

Краткое содержание

1. Теория цветности
2. Красители. Их свойства и классификация
3. История открытия искусственных красителей
4. Органические красители

Тема 5. Способы синтеза красителей (2 ч.)

Краткое содержание

1. Получение природных красителей
2. Получение красителей реакцией азосочетания

3. Получение неорганических краистелей

Тема 6. Отделка тканей (4 ч.)

Краткое содержание

1. Этапы отделки тканей
2. Отделка хлопчатобумажных тканей
3. Отделка льняных тканей
4. Шерстяные ткани
5. Отделка натурального шелка
6. Отделка тканей из химических волокон

5.3. Содержание дисциплины: Лабораторные занятия (36 ч.)

Раздел 1. Строение и свойства волокон (18 ч.)

Тема 1. Введение. Классификация типов волокон (4 ч.)

Выполнение лабораторной работы: «Определение типа волокна».

Вопросы для обсуждения:

1. Введение. Предмет, задачи курса «Химии в текстильной промышленности».
2. Понятие волокна.
3. Классификация волокон.
4. Методы определения типа волокна.
5. Молекулярная структура волокна.

Тема 2. Химический состав и свойства природных волокон (4 ч.)

Выполнение лабораторной работы: « Качественный анализ природных высокомолекулярных соединений».

Вопросы для обсуждения:

1. Химический состав и свойства хлопкового волокна.
2. Химический состав и свойства льняного волокна.
3. Химический состав и свойства шерсти
4. Химический состав и свойства шелка.

Тема 3. Химический состав и свойства химических волокон (4 ч.)

Выполнение лабораторной работы: « Систематический качественный анализ полимеров».

Вопросы для обсуждения:

1. Классификация химического волокна.
2. Искусственные волокна и их свойства.
3. Синтетические волокна и их свойства.
4. Химический состав карбоципных волокон.
5. Химический состав гетероцепных волокон.

Тема 4. Методы получения химических волокон (4 ч.)

Вопросы для обсуждения:

1. Сырье для искусственных волокон
2. Методы получения искусственных волокон
3. Производство синтетических волокон
4. Получение капрона
5. Получение лавсана

Тема 5. Контрольная работа по разделу «Строение и свойства волокон» (2 ч.)

Вопросы для обсуждения:

Выполнение лабораторной работы: «Контрольное определение состава текстильного волокна». Качественные реакции.

План занятия:

1. Выполнение контрольного определения типа волокна
2. Выполнение тестирования по разделу.

Раздел 2. Обработка волокон и тканей (18 ч.)

Тема 6. Классификация красителей (4 ч.)

Вопросы для обсуждения:

1. Натуральные красители
2. Общая характеристика искусственных красителей
3. История получения первых химических красителей
4. Органические красители и их применение в текстильной промышленности
5. Химический состав органических красителей

Тема 7. Способы синтеза красителей (6 ч.)

Выполнение лабораторной работы: «Синтез 2-нафтолоранжа» и «Получения метилоранжа».

Вопросы для обсуждения:

1. Получение природных красителей
2. Получение красителей реакцией азосочетания
3. Получение неорганических красителей
4. Этапы и способы крашения тканей

Тема 8. Этапы обработки тканей (6 ч.)

Выполнение лабораторной работы: «Получение пикриновой кислоты и крашение ткани».

Вопросы для обсуждения:

1. Очистка и подготовка тканей разного вида
2. Крашение тканей разного вида
3. Печатание рисунка
4. Заключительная отделка

Тема 9. Контрольная работа по разделу «Обработка волокон и тканей» (2 ч.)

План занятия:

1. Выполнение контрольной работы.
2. Выполнение тестирования по разделу.

6. Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы обучающихся по дисциплине (разделу)

6.1 Вопросы и задания для самостоятельной работы

Седьмой семестр (54 ч.)

Раздел 1. Строение и свойства волокон (26 ч.)

Вид СРС: Задания и вопросы для подготовки к лабораторным (практическим) занятиям.

Вопросы и задания

Тема. «Определение типа волокна»

1. Классификация волокон.
2. Каковы основные характеристики натуральных волокон?
3. Что наблюдается при горении натуральных тканей?
4. Как действуют кислоты и щелочи на натуральные ткани?
5. Каким образом можно отличить искусственные ткани от натуральных?
6. Что наблюдается при горении синтетических тканей?
7. Как действуют кислоты и щелочи на синтетические ткани?

Тема. «Качественный анализ природных высокомолекулярных соединений»

1. Дайте определение и приведите классификацию углеводов.
2. Глюкоза: формулы молекулы, доказательства строения. Применение глюкозы.
3. Фруктоза: особенности строения, формулы молекулы.

4. Дисахариды: сахароза, лактоза.
5. Полисахариды. Крахмал. Целлюлоза. Применение.
6. Качественные реакции на глюкозу, сахарозу, крахмал.
7. Белки как природные полипептиды. Структуры белка.
8. Качественные реакции на белки (реактивы, условия проведения, аналитический эффект).

Тема. «Систематический качественный анализ полимеров»

1. Каковы основные пути синтеза ВМС? Приведите уравнения реакций.
2. В чем сходства и различия реакций полимеризации и поликонденсации?
3. Что такое мономер, полимер, структурное звено? Приведите примеры.
4. Какие типы ВМС Вам известны? Приведите примеры.
5. Укажите области применения ВМС, в частности, фенолформальдегидных и глифталевых смол.
6. Перечислите методы анализа синтетических ВМС.

Вид СРС: Подготовка реферата.

Темы рефератов

1. Этапы текстильного производства.
2. Виды и типы текстиля.
3. Свойства хлопковой нити.
4. Надмолекулярная структура хлопкового волокна.
5. Свойства льняной нити.
6. Этапы получения шелковой нити.
7. История получения первых искусственных тканей.
8. Классификация синтетических тканей.
9. Этапы развития синтетической промышленности России.
10. Использование полимеров в текстильной промышленности.
11. Преимущество и значение синтетических волокон.
12. Этапы получения вискозы.
13. Методы получения ацетатного волокна.
14. Этапы получения искусственного шелка.

Раздел 2. Обработка волокон и тканей (28 ч.)

Вид СРС: Задания и вопросы для подготовки к лабораторным (практическим) занятиям.

Вопросы и задания

Тема. «Синтез 2-нафтолоранжа»

1. Перечислите основные реакции, лежащие в основе процесса получения β -нафтолоранжа.
2. Перечислите основные стадии получения.
3. Укажите особенности реакции диазотирования:
 - а) соотношения реагентов;
 - б) температуры;
 - в) рН среды;
 - г) контроль содержания азотистой кислоты.
4. Охарактеризуйте химические свойства диазосоединений:
 - а) реакции с выделением азота;
 - б) реакции без выделения азота.
5. Укажите особенности реакции азосочетания: механизм, условия проведения.

6. Охарактеризуйте химические свойства ароматических азосоединений на примере β -нафтолоранжа.
7. На примере получения β -нафтолоранжа укажите диазо- и азосоставляющие.

Тема. «Получение метилоранжа»

1. Сформулируйте основные положения "Теории цветности".
2. Укажите области применения ароматических аминов и азосоединений.
3. Рассчитайте количество сульфаниловой кислоты, необходимое для получения 20 г гелионтина.

4. Напишите уравнение реакции синтеза метилоранжа.

Тема. «Получение пикриновой кислоты»

1. Физико-химические основы цвета.
2. Основные природные и синтетические красители.
3. Каковы основные операции органического синтеза?
4. Общая характеристика реакций электрофильного замещения.
5. Механизм реакций электрофильного замещения в ароматических соединениях.
6. Строение бензола. Правила ориентации для реакций электрофильного замещения.
7. Влияние природы электрофильного реагента и строения ароматического субстрата на направление реакций замещения.

Вид СРС: Подготовка реферата.

Темы рефератов

1. Натуральные красители и их использование в текстильной промышленности.
2. Органические красители, их классификация.
3. Неорганические красители и их использование в текстильной промышленности.
4. Методы получения органических красителей.
5. Методы получения неорганических красителей.
6. Плюсы и минусы химических красителей.
7. Этапы обработки хлопковой ткани.
8. Этапы обработки льняной ткани.
9. Этапы обработки шелковой ткани.
10. Этапы обработки шерсти.

7. Тематика курсовых работ

Курсовые работы (проекты) по дисциплине не предусмотрены.

8. Оценочные средства по дисциплине

8.1. Компетенции и этапы формирования

№ п/п	Оценочные средства	Компетенции, этапы их формирования
1	Предметно-методический модуль	ПК-12

8.2. Показатели и критерии оценивания компетенций, шкалы оценивания

Шкала, критерии оценивания и уровень сформированности компетенции			
2 (не зачтено) ниже	3 (зачтено) пороговый	4 (зачтено) базовый	5 (зачтено) повышенный

порогового			
ПК-12 Способен выделять структурные элементы, входящие в систему познания предметной области (в соответствии с профилем и уровнем обучения), анализировать их в единстве содержания, формы и выполняемых функций			
ПК-12.3 способен анализировать эксплуатационные и технологические свойства материалов, выбирать материалы и технологии их обработки на основе использования математического аппарата, методологии программирования, современных компьютерных средств для решения практических задач			
Неверно анализирует физические и химические свойства текстильных материалов, не способен выбирать материалы и технологии их обработки	Не достаточно сформированы навыки анализа физических и химических свойств текстильных материалов, но студент способен выбирать материалы и технологии их обработки текстильных материалов	В целом успешно, но с отдельными недочетами анализирует физические и химические свойства текстильных материалов, способен выбирать материалы и технологии их обработки на основе использования теоретических знаний для решения практических задач	Успешно анализирует физические и химические свойства текстильных материалов, способен выбирать материалы и технологии их обработки на основе использования теоретических знаний для решения практических задач

Уровни сформированности компетенций

Уровень сформированности компетенции	Шкала оценивания для промежуточной аттестации	Шкала оценивания по БРС
	Зачет	
Повышенный	зачтено	90 – 100%
Базовый	зачтено	76 – 89%
Пороговый	зачтено	60 – 75%
Ниже порогового	зачтено	Ниже 60%

8.3. Вопросы промежуточной аттестации

Седьмой семестр (Зачет, ПК-12.3)

1. Охарактеризуйте цели и задачи химии текстильной промышленности. Опишите предмет и объект изучения данного раздела химии.
2. Опишите виды текстильных нитей. Охарактеризуйте свойства, которыми должны обладать нити, используемые в текстильном производстве. Чем отличаются первичные и вторичные нити?
3. Опишите основные процессы прядения.
 1. Дайте характеристику ткацкому производству как одному из древнейших ремесел. Каким образом проводят такие операции ткацкого производства как перематывание, снование и шлихтование нитей?
 4. Раскройте суть понятия «волокно». Какие волокна можно применять в качестве текстильных?
 5. Опишите классификацию волокон. Методы определения типа волокна.
 6. Охарактеризуйте свойства текстильных волокон. Опишите молекулярную и надмолекулярную структуру волокна.
 7. Опишите волокна растительного происхождения. Охарактеризуйте химический состав и свойства хлопкового и льняного волокон.
 8. Опишите волокна животного происхождения. Охарактеризуйте химический состав и свойства шелкового и шерстяного волокон.
 9. Расскажите об основных этапах истории получения химических волокон. Опишите классификацию химических волокон.
 10. Охарактеризуйте искусственные волокна и их свойства. Опишите сырье для искусственных волокон.
 11. Охарактеризуйте синтетические волокна и их свойства.
 12. Опишите основные неорганические волокна, применяемые в текстильной промышленности.
 13. Перечислите этапы отделки тканей. Опишите очистку и подготовку тканей разного вида (хлопка, шелка, шерсти, льна, искусственных и синтетических тканей).
 14. Опишите крашение тканей разного вида (хлопка, шелка, шерсти, льна, искусственных и синтетических тканей).
 15. Охарактеризуйте особенности отделки хлопчатобумажных тканей.
 16. Охарактеризуйте особенности отделки льняных тканей.
 17. Охарактеризуйте особенности отделки шерстяных тканей.
 18. Охарактеризуйте особенности отделки натурального шелка.
 19. Охарактеризуйте особенности отделки тканей из химических волокон.
 20. Опишите красители, используемые в текстильной промышленности. Дайте характеристику их свойствам и классификации.
 21. Охарактеризуйте основные этапы истории открытия искусственных красителей.
 22. Опишите натуральные красители и их использование в текстильной промышленности.
 23. Опишите органические красители, их классификацию.
 24. Охарактеризуйте методы получения органических красителей.
 25. Перечислите плюсы и минусы химических красителей.

8.4. Методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций

Промежуточная аттестация проводится в форме зачета.

Зачет позволяет оценить сформированность компетенций, теоретическую

подготовку студента, его способность к творческому мышлению, готовность к практической деятельности, приобретенные навыки самостоятельной работы, умение синтезировать полученные знания и применять их при решении практических задач.

При балльно-рейтинговом контроле знаний итоговая оценка выставляется с учетом набранной суммы баллов.

Собеседование (устный ответ) на зачете

Для оценки сформированности компетенции посредством собеседования (устного опроса) студенту предварительно предлагается перечень вопросов или комплексных заданий, предполагающих умение ориентироваться в проблеме, знание теоретического материала, умения применять его в практической профессиональной деятельности, владение навыками и приемами выполнения практических заданий.

При оценке достижений студентов необходимо обращать особое внимание на:

- усвоение программного материала;
- умение излагать программный материал научным языком;
- умение связывать теорию с практикой;
- умение отвечать на видоизмененное задание;
- владение навыками поиска, систематизации необходимых источников литературы по изучаемой проблеме;
- умение обосновывать принятые решения;
- владение навыками и приемами выполнения практических заданий;
- умение подкреплять ответ иллюстративным материалом.

Тестирование

- При определении уровня достижений студентов с помощью тестового контроля ответ считается правильным, если:
 - в тестовом задании закрытой формы с выбором ответа выбран правильный ответ;
 - по вопросам, предусматривающим множественный выбор правильных ответов, выбраны все правильные ответы;
 - в тестовом задании открытой формы дан правильный ответ;
 - в тестовом задании на установление правильной последовательности установлена правильная последовательность;
 - в тестовом задании на установление соответствия сопоставление произведено верно для всех пар.

При оценивании учитывается вес вопроса (максимальное количество баллов за правильный ответ устанавливается преподавателем в зависимости от сложности вопроса). Количество баллов за тест устанавливается посредством определения процентного соотношения набранного количества баллов к максимальному количеству баллов.

Критерии оценки

До 60% правильных ответов – оценка «неудовлетворительно».

От 60 до 75% правильных ответов – оценка «удовлетворительно».

От 75 до 90% правильных ответов – оценка «хорошо».

Свыше 90% правильных ответов – оценка «отлично».

Вопросы и задания для устного опроса

При определении уровня достижений студентов при устном ответе необходимо обращать особое внимание на следующее:

- дан полный, развернутый ответ на поставленный вопрос;
- показана совокупность осознанных знаний об объекте, проявляющаяся в свободном оперировании понятиями, умении выделить существенные и несущественные его признаки, причинно-следственные связи;
- знание об объекте демонстрируется на фоне понимания его в системе данной науки и междисциплинарных связей;

- ответ формулируется в терминах науки, изложен литературным языком, логичен, доказателен, демонстрирует авторскую позицию студента;
 - теоретические постулаты подтверждаются примерами из практики.
- Оценка за опрос определяется простым суммированием баллов:
- Критерии оценки ответа
- Правильность ответа – 1 балл.
- Всесторонность и глубина (полнота) ответа – 1 балл.
- Наличие выводов – 1 балл.
- Соблюдение норм литературной речи – 1 балл.
- Владение профессиональной лексикой – 1 балл.
- Итого: 5 баллов.

9. Перечень основной и дополнительной учебной литературы

Основная литература

1. Алямкина, Е. А. Химия в пищевой и текстильной промышленности [Текст] : лабораторный практикум / Е. А. Алямкина, Н. В. Жукова ; Мордов. гос. пед. ин-т. – Саранск, 2014. – 127 с.
2. Процессы и оборудование производства волокнистых и пленочных материалов : учебное пособие / И.Н. Жмыхов, Л.С. Гальбрайх, А.В. Акулич и др. – Минск : Вышэйшая школа, 2013. – 592 с. – Режим доступа: по подписке. – URL: <http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=235776>

Дополнительная литература

1. Волков, Г. М. Материаловедение [Текст] : учебник для студ. учреждений высш. проф. образования / Г. М. Волков, В. М. Зуев. - 3-е изд., стер. - М. : Академия, 2013. - 446 с.
2. Евдокимов, В.В. Оборудование и механизация производства полимерных пленочных материалов и искусственных кож : учебное пособие / В.В. Евдокимов. – 3-е изд., стер. – Москва ; Берлин : Директ-Медиа, 2018. – 271 с. : ил., схем., табл. – Режим доступа: по подписке. – URL: <http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=495377>

10. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет»:

1. Alhimik. Полезные советы, опыты, химические новости, виртуальный репетитор, история химии. Режим доступа : <http://www.alhimik.ru>
- 2 Мир химии. Некоторые направления химической науки: общая характеристика. Опыты, таблицы. Великие химики. – Режим доступа : <http://www.chemistry.narod.ru>
3. Химическая страничка. Разделы: «Химические олимпиады», «Опыты», «Элементы», «Геохимия», «Словарь химических терминов». – Режим доступа: [www-windows-1251.edu.yar.ru/russian/courses/chem/](http://www.windows-1251.edu.yar.ru/russian/courses/chem/)

11. Методические указания обучающимся по освоению дисциплины

При освоении материала дисциплины необходимо:

- спланировать и распределить время, необходимое для изучения дисциплины;
- конкретизировать для себя план изучения материала;
- ознакомиться с объемом и характером внеаудиторной самостоятельной работы для полноценного освоения каждой из тем дисциплины.

Сценарий изучения курса:

- проработайте каждую тему по предлагаемому ниже алгоритму действий;

– изучив весь материал, выполните итоговый тест, который продемонстрирует готовность к сдаче зачета.

Алгоритм работы над каждой темой:

- изучите содержание темы вначале по лекционному материалу, а затем по другим источникам;
- прочитайте дополнительную литературу из списка, предложенного преподавателем;
- выпишите в тетрадь основные категории и персоналии по теме, используя лекционный материал или словари, что поможет быстро повторить материал при подготовке к зачету;
- составьте краткий план ответа по каждому вопросу, выносимому на обсуждение на лабораторном занятии;
- выучите определения терминов, относящихся к теме;
- продумайте примеры и иллюстрации к ответу по изучаемой теме.

Рекомендации по работе с литературой:

- ознакомьтесь с аннотациями к рекомендованной литературе и определите основной метод изложения материала того или иного источника;
- составьте собственные аннотации к другим источникам на карточках, что поможет при подготовке рефератов, текстов речей, при подготовке к зачету;
- выберите те источники, которые наиболее подходят для изучения конкретной темы.

12. Перечень информационных технологий

Реализация учебной программы обеспечивается доступом каждого студента к информационным ресурсам – электронной библиотеке и сетевым ресурсам Интернет. Для использования ИКТ в учебном процессе используется программное обеспечение, позволяющее осуществлять поиск, хранение, систематизацию, анализ и презентацию информации, экспорт информации на цифровые носители, организацию взаимодействия в реальной и виртуальной образовательной среде.

Индивидуальные результаты освоения дисциплины студентами фиксируются в электронной информационно-образовательной среде университета.

12.1 Перечень программного обеспечения

1. Microsoft Windows 7 Pro
2. Microsoft Office Professional Plus 2010
3. 1С: Университет ПРОФ

12.2 Перечень информационно-справочных систем

1. Информационно-правовая система «ГАРАНТ» (<http://www.garant.ru>)
2. Справочная правовая система «Консультант Плюс» (<http://www.consultant.ru>)

12.3 Перечень современных профессиональных баз данных

1. Профессиональная база данных «Открытые данные Министерства образования и науки РФ» (<http://xn---8sblcdzzacvuc0jbg.xn--80abucjiibhv9a.xn--p1ai/opendata/>)
2. Электронная библиотечная система Znanium.com(<http://znanium.com/>)
3. Единое окно доступа к образовательным ресурсам (<http://window.edu.ru>)

13. Материально-техническое обеспечение дисциплины

Для проведения аудиторных занятий необходим стандартный набор специализированной учебной мебели и учебного оборудования, а также мультимедийное оборудование для демонстрации презентаций на лекциях. Для проведения практических занятий, а также организации самостоятельной работы студентов необходим компьютерный класс с рабочими местами, обеспечивающими выход в Интернет.

Индивидуальные результаты освоения дисциплины студентами фиксируются в информационной системе 1С:Университет.

Реализация учебной программы обеспечивается доступом каждого студента к информационным ресурсам – электронной библиотеке и сетевым ресурсам Интернет. Для использования ИКТ в учебном процессе необходимо наличие программного обеспечения, позволяющего осуществлять поиск информации в сети Интернет, систематизацию, анализ и презентацию информации, экспорт информации на цифровые носители.

Учебная аудитория для проведения учебных занятий.

Учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа, занятий семинарского типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации.

Лаборатория общей и неорганической химии, № 9.

Помещение оснащено оборудованием и техническими средствами обучения.

Основное оборудование:

Ноутбук Lenovo; проектор; экран.

Лабораторное оборудование: прибор (скорость химической реакции); прибор для опытов по химии; прибор для электролиза; устройство для посуды; весы технические; набор гирь; электроплитка ЭПТ-1; очки защитные; шпатель гистологический; РМС – Х «Кинетика 2»; РМС – Х «Стехиометрия»; универсальное рабочее место; РМС – Х «Электрохимия 2»; электроплита; баня комбинированная; штатив лабораторный; рефрактометр ИРФ-454Б2М; прибор определения пористости; измельчители образцов; комплекс Эксперт-006-АО; анализатор качества молока; фотометр «Эксперт-003».

Специализированная мебель:

стулья винтовые; столы лабораторные; шкаф вытяжной; шкаф для приборов.

Учебно-наглядные пособия:

Презентации, набор таблиц по химии (Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева, Таблица растворимости, Электрохимический ряд напряжений металлов).

- Microsoft Windows 7 Pro
- Microsoft Office Professional Plus 2010
- 1С: Университет ПРОФ

Помещение для самостоятельной работы.

Читальный зал электронных ресурсов, №101б.

Помещение оснащено оборудованием и техническими средствами обучения.

Основное оборудование:

Компьютерная техника с возможностью подключения к сети «Интернет» и обеспечением доступа в электронную информационно-образовательную среду университета (компьютер 12 шт., мультимедийный проектор 1 шт., многофункциональное устройство 1 шт., принтер 1 шт.).

Учебно-наглядные пособия:

Презентации, электронные диски с учебными и учебно-методическими пособиями

Лицензионное программное обеспечение:

- Microsoft Windows 7 Pro
- Microsoft Office Professional Plus 2010

– 1С: Университет ПРОФ