

ИНСТИТУТ СОВРЕМЕННЫХ ИНФОРМАЦИОННЫХ ТЕХНОЛОГИЙ В
ОБРАЗОВАНИИ

ПРОФЕССИОНАЛЬНЫЙ КОЛЛЕДЖ

УТВЕРЖДАЮ

Директор

Д.Э. Тулебердиева

«21» сентября 2018 г.







СИЛЛАБУС

Основная профессиональная образовательная программа
специальности 100106 «Организация обслуживания в общественном питании»

Дисциплина:

«Химия»

Должность	Подпись	Ф.И.О.
Разработано: Преподаватель:		Г.А. Айдаралиева
Заведующий ПЦК № протокола заседания ПЦК От « <u>5</u> » <u>сентября</u> 2018г.		А.Ф. Курбанова
Зам. директора по УВР		А.А.Шейшенбекова
Главный специалист по мониторингу качества образования		А.А. Абдукаримова

ИНСТИТУТ СОВРЕМЕННЫХ ИНФОРМАЦИОННЫХ ТЕХНОЛОГИЙ

Профессиональный колледж

СИЛЛАБУС

Дисциплина: «~~Управление персоналом~~» для студентов специальности 100106
«Организация обслуживания в общественном питании»

301 I. РАСПИСАНИЕ ЗАНЯТИЙ:

Лекция – понедельник, 12.30, ауд. 302 (гр. ОП), 13.55 . 305 (ПОСО), 15.30 ауд. (ПОВТАС), 16,55 ауд. 301 (ПОВТАС),

Вторник- 12.30, ауд. 310 (ЭБУ-18), 13.55, ауд. 305 (ПОСО), 15.30, ауд. 302 (ОП), 16.55, ауд. 301 (ТО)

Пятница- 12,30 ауд. 309 (БД), 13.55 ауд. 310 (ЭБУ), 15.30 ауд. 306 (ПР), 16,55 ауд. 312 н\к (ПНК).

Семинары –

II. РЕКВИЗИТЫ И ПРЕРЕКВИЗИТЫ ДИСЦИПЛИНЫ

Количество кредитов/часов: (согласно учебному плану) – .

Время и место проведения: 1-2 семестр; согласно расписанию.

Пререквизиты: Органическая химия (школьный курс).

Постреквизиты: Данный курс предназначен обеспечить подготовку учащихся по дисциплине «органической химии» как одной из обязательных дисциплин по данной специальности.

III. СВЕДЕНИЯ О ПРЕПОДАВАТЕЛЕ:

Лектор: ст. преподаватель химии Айдралиева Гульбара Акматбековна

Контактная информация

E-mail: gulbara.octemirova@gmail.com

ИСИТО, Корпус 2, каб. 305

Телефон кафедры/деканата: 0312 347856

Часы приема:

понедельник 11.00-13.00, по графику дежурства, прием в «Преподавательской»

IV. ТРЕБОВАНИЯ К ОБУЧАЮЩИМСЯ:

- ✓ обучающиеся по очной форме обучения обязаны посещать занятия по расписанию;
- ✓ обучающийся обязан за пропуски занятий явиться в деканат и объяснить в письменной форме причины пропуска занятий.
- ✓ обучающийся ВУЗа/колледжа добросовестно относится ко всем видам учебных занятий и формам контроля;

- ✓ не допускает проявлений нечестности, недисциплинированности; обмана и мошенничества в учебном процессе;
- ✓ пропуски занятий без уважительной причины (прогулы);
- ✓ оправдание прогулов ложными уважительными причинами;
- ✓ неуважение к своему времени и времени других (опоздания, необязательность);
- ✓ прохождение процедур контроля вместо себя иными лицами, выполнение учебной работы для других лиц, сдача учебных, подготовленных другими лицами;
- ✓ предоставление готовых учебных материалов (рефератов, курсовых, контрольных, ВКР, и др. работ) в качестве результатов собственного труда;
- ✓ использование родственных связей для продвижения в учебе;
- ✓ не занимается с посторонними делами в аудитории во время занятий;
- ✓ во время ответа на поставленный вопрос не перебивает его и своих товарищей;
- ✓ отключает на занятиях мобильные телефоны;
- ✓ не допускает громких разговоров и прочего шума в коридорах университета во время занятий на переменах;
- ✓ соблюдает тишину в помещениях общего доступа, предназначенных для учебной и научной деятельности.

V. содержание программы

№	Тема/вопросы	Литература	Домашнее задание	Литература
1	<p>Введение. Предмет химии в системе наук о природе.</p> <p>Теория строения органических соединений</p> <p>А.М. Бутлерова.</p> <p>Вопросы:</p> <p>1.Обзор предпосылок создание теории .</p> <p>2.Основные положения теории А.М. Бутлерова. Значение теории.</p> <p>3.Закрепление новой темы: Общие признаки органических веществ. В чем причина их многообразии.</p>	<p>Габриелиян О.С.Москва-2008.5-12стр.</p> <p>Г.Е.Рудзитис М-2012 стр. 7-10</p>	<p>Упр.4,9.стр.10</p> <p>Г.Е. Рудзитис М-2012.</p>	<p>О.С.Габриелян.Москва. 2008</p> <p>Г.Е.Рудзитис М-2012</p>
2	<p>Углеводороды.</p> <p>Природные источники углеводородов. Нефть ее промышленная переработка.</p> <p>Природный газ.</p> <p>Каменный уголь.</p> <p>Экологические аспекты добычи, переработки и использование полезных ископаемых.</p> <p>Вопросы:</p> <p>1.Общее понятие об углеводородах.</p> <p>2.Ознакомить с природными источниками: нефтью, природным газом , каменным углем.</p>	<p>О.С. Габриелян 2012.</p>	<p>на тему:</p> <p>Нефть ее промышленная переработка.</p> <p>Природный газ.</p> <p>Каменный уголь.</p> <p>Экологические аспекты добычи, переработки и использования полезных ископаемых.</p>	<p>Ф.Г Фельдман Г.Е .Рудзитис Стр68-78</p>
3	<p>Алканы. Строение, изомерия, номенклатура.</p> <p>Физические свойства и получение алканов.</p> <p>Вопросы:</p> <p>1.Гомологический ряд предельных УВ.</p>	<p>О.С. Габриелян. 2008 стр23-31</p>	<p>Упр№7,8,9 стр 32</p>	<p>О.С. Габриелян 2008</p>

	строение молекул алканов. 2.Изомерия,номенклатура,физ.хим.св-ва применение и получения.			
4	Алкены. Строение, изомерия, номенклатура. Физические и химические свойства алкенов. Получение алкенов. Вопросы: 1.Гомологический ряд алкенов, строение молекул. 2.Номенклатура,физ. хим. свойства, применение и получение алкенов.	О.С. Габриелян. 2008.стр. 33-40.	Упр.1,2,4.,стр 41	О.С. Габриелян 2006
5	Алкины. Строение, изомерия, номенклатура. Физические свойства получения. Химические свойства алкинов. Применение алкинов. Вопросы: 1.Рассмотреть химические свойства алкинов: реакции присоединения, окисления. 2.Применение алкинов.	Ф.Г. Фельдман Г.Е. Рудзитис 2012.стр.50-54.	Упр.1,7,9 стр 55	
6	Алкадиены. Строение молекул. Изомерия и номенклатура. Химические свойства алкадиенов. Натуральные и синтетические каучуки. Вопросы: 1.Ознакомить с классом алкадиенов. 2.Рассмотреть строение молекул, номенклатуру, физические свойства и основные способы получения алкадиенов.	Ф.Г. Фельдман Г.Е. Рудзитис 2012 стр44-49.	Упр.1,5,7. С.Р. Натуральный и синтетические каучуки	Ф.Г. Фельдман Г.Е. Рудзитис Стр 49.

7	<p>Циклоалканы .Строения ,номенклатура и свойства.</p> <p>Вопросы:</p> <p>1.Ознакомить с классом циклоалканов и их свойствами.</p>	О.С. Габриелян 2008.стр34.	Составить циклическую формулы алканов и назвать.	
8	<p>Арены. Строение молекулы бензола.</p> <p>Физические свойства и получения аренов.</p> <p>Химические свойства бензола и его гомологов.</p> <p>Вопросы:</p> <p>1.Рассмотреть строение молекул бензола, физические свойства и основные способы его получения.</p>	Ф.Г. Фельдман Г.Е .Рудзитис 2012.стр57-66.	Упр.№1,5,8. Стр.67.	Ф.Г. Фельдман Г.Е Рудзитис Стр. 67.
9	<p>Практическая работа №1.»Качественный анализ органических соединений».</p>	Ф.Г. Фельдман Г.Е .Рудзитис 2012. Стр. 32-33.	Сделать рисунок10.	Ф.Г. Фельдман Г.Е. Рудзитис Стр.33
10	<p>Контрольная работа по теме «Углеводороды»</p>	Сборник задач по химии Г.П . Хомченко И.Г.Хомченко 2006 стр.172.		
11	<p>Кислородсодержащие органические соединения. Спирты и фенолы.</p> <p>Физические свойства и получение спиртов.</p> <p>Химические свойства одноатомных и многоатомных спиртов.</p> <p>Вопросы:</p> <p>1.Ознакомить с классификацией спиртов .</p> <p>2. Области применения спиртов .</p>	Упр.1,7,11. Стр.88	Ф.Г.Фельдман Г.Е.Рудзитис 2012. Стр88	
12	<p>Фенолы: строение, физические и химические свойства применение.</p> <p>Расчетные задачи.</p> <p>Вычисления по</p>	Ф.Г.Фельдман Г.Е.Рудзитис. 2012.стр.93-97.	Упр.1,5,7. С.Р.Составить конспект характеризующий фенол.	Ф.Г.Фельдман Г.Е.Рудзитис. 2012.стр.98.

	термохимическими уравнениям. Вопросы: 1.Ознакомить с новым классом. 2.Рассмотреть строение, физические и химические свойства.			
13	Практическая работа № 2 «Спирты и фенолы»	Ф.Г.Фельдман Г.Е.Рудзитис 2012.стр.56.	Сделать рис 19.с56.	Ф.Г.Фельдман Г.Е.Рудзитис 2012.с.56.
14	Альдегиды и кетоны: классификация, изомерия, номенклатура. Строение молекул, физические свойства. Получения альдегидов и кетонов. Химические свойства альдегидов и кетонов. Вопросы: 1.Изучить химические и физические свойства. 2.Рассмотреть способы получения альдегидов и кетонов.	Ф.Г.Фельдман Г.Е.Рудзитис 2012.стр100-105.	Упр.1,3,4 стр105.	Ф.Г.Фельдман Г.Е.Рудзитис С 105.
15	Карбоновые кислоты, сложные эфиры, жиры. Карбоновые кислоты: строение, классификация, номенклатура, изомерия. Физические свойства кислот. Получения. Химические свойства карбоновых кислот. Применение карбоновых кислот.	Ф.Г.Фельдман Г.Е.Рудзитис 2012 с106-116	Упр.1,4,8 стр.117 Ф.Г.Фельдман Г.Е.Рудзитис Стр 117	
16	Сложные эфиры: получение, строение, номенклатура. Свойства эфиров. Применение.	Ф.Г.Фельдман Г.Е.Рудзитис Стр.121-123.	Упр.1,2,3. Стр127-128	Ф.Г.Фельдман Г.Е.Рудзитис Стр127-128.

	<p>Вопросы:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Рассмотреть строение и виды сложных эфиров. 2. Познакомить с номенклатурой 3. Изучить особенности Реакций этерификации и гидролиза сложных эфиров в природе. 			
17	<p>Жиры. Состав и строение молекул. Физические свойства жиров. Мыла.</p> <p>Вопросы:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Рассмотреть состав и строение молекул жиров. 2. Изучить реакцию омыления и гидрирования жиров. 3. Получение мыла. 4. Решение задач на установление формул и строения вещества по продуктам сгорания. 	<p>Ф.Г.Фельдман Г.Е.Рудзитис Стр124-127</p>	<p>С.Р.ла тему: Мыла</p>	<p>Ф.Г.Фельдман Г.Е.Рудзитис Стр130</p>
18	<p>Углеводы. Углеводы, их состав и классификация. Моносахариды. Гексозы и Глюкоза.</p> <p>Вопросы:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Ознакомить с новым классом-углеводами. 2. Рассмотреть их состав и классификацию, представить каждого представителя каждой группы. 3. Биологическая роль углеводов и их значение <p>Дисахариды. Важнейшие представители</p> <p>Вопросы:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Сахароза, лактоза и мальтоза. 2. Какие углеводы называют дисахаридами. 	<p>Ф.Г.Фельдман Г.Е.Рудзитис Стр.131-136</p>	<p>Упр.1,2,4. Стр146</p>	<p>Ф.Г.Фельдман Г.Е.Рудзитис Стр146</p>

19	Полисахариды. Крахмал. Целлюлоза. Вопросы: 1.Физические свойства и нахождение в природе	О.С. Габриелян Стр.110-115	О.С.Габриелян Стр.116	
20	Контрольная работа		повторение	
21	Азотосодержащие соединения Амины: строение, классификация, номенклатура, получение физические свойства. Химические свойства аминов. Вопросы: 1.Ознакомить с новым классом органических соединений-аминами. 2.Рассмотреть строение, классификацию, изомерию и номенклатуру	Ф.Г. Фельдман Г.Е. Рудзитис Стр.150-152.	Упр.2 стр.157	Ф.Г. Фельдман Г.Е. Рудзитис Стр.157.
22	Аминокислоты: состав и строение молекул. Номенклатура аминокислот, их физические и химические свойства. Вопросы: 1.Новый класс органических соединений- аминокислоты. 2.Пептиды и полипептиды и полипептидные связи.	Ф.Г. Фельдман Г.Е. Рудзитис Стр.153-157	Упр.9,10,12. Стр.157	Ф.Г. Фельдман Г.Е. Рудзитис Стр157.
23	Белки как биополимеры. Их биологические функции. Значение белков. Строение и свойства белков. Нуклеиновые кислоты. Вопросы: 1.Природный биополимер. 2.Биологическая роль и значение.	Ф.Г. Фельдман Г.Е. Рудзитис Стр.158-168	упр.1,3,4,7. Стр162	Ф.Г. Фельдман Г.Е. Рудзитис Стр162

24	Биологически активные вещества. Витамины, Ферменты, Гормоны. Вопросы: 1.Общее представление о витаминах. Авитаминоз, гипер- и гиповитаминоз. 2.Биологический катализатор. 3.Гармоны-железы внутренней секреции.	О.С. Габриелян 2008.стр142-154.	Сделать конспект "Витамины" составить таблицу в каких продуктах какие витамины	О.С. Габриелян 2008 Стр148-152
25	Лекарства. Домашняя аптечка. Вопросы: 1.Лекарства химиотерапевтические препараты. 2.Способы их безопасности применения.	О.С.Габриелян 2008.стр155-160.	Написать конспект на тему:» Домашняя аптечка».	О.С. Габриелян 2008 Стр155-160
26	Общая химия. Основные химические законы. Периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева.	Н.Л. Глинка. Общая химия	Читать конспект	
27	Теория электрической диссоциации. Металлы и неметаллы.	Н. Л. Глинка Общая химия	Читать конспект	
28	Обобщение Генетическая связь между классами веществ	Н.Л. Глинка Общая химия	Читать конспект	

VI. ПОЛИТИКА И ПРОЦЕДУРА ОЦЕНКИ ЗНАНИЙ

Оценка «5» -

Оценка «4» -

Оценка «3» -

Оценка «2» -

VII. АПЕЛЛЯЦИЯ. Если студент не согласен с результатами оценки письменного экзамена, то он имеет право подать апелляцию на имя руководителя структурного подразделения ИСИГО в течение 3-х дней после объявления результатов по данной дисциплине. Для рассмотрения апелляции руководителем структурного подразделения

создается комиссия в составе не менее трех преподавателей, включая экзаменатора, выставившего оценку, под председательством руководителем подразделения или лица его замещающего. Комиссия оценивает письменный ответ студента, данный им

Учебно-тематическое планирование.

№ п/п	Тема	Количество часов
1	Введение	2
2	Строение и классификация органических соединений, Химические реакции в органической химии	2
3	Углеводороды	18
4	Спирты и фенолы	6
5	Альдегиды и кетоны	2
6	Карбоновые кислоты, сложные эфиры и жиры	6
7	Углеводы	8
8	Азотосодержащие соединения	6
9	Биологически активные вещества	4
10	Общая химия	4
11	Обобщение	2
	Итого часов	60

Контроль уровни обученности.

Перечень контрольных работ.

№ п\п	ТЕМА	Кол-во часов	Сроки проведения
1	Строение и классификация органических соединений.	1	
2	Углеводороды	1	
3	Спирты и фенолы. Альдегиды и кетоны.	1	
4	Карбоновые кислоты. Сложные эфиры.	1	
5	Углеводы. Азотсодержащие соединения	1	
	ИТОГО часов	5	

Перечень практических работ.

№ п\п	ТЕМА	Кол-во часов	
1	Качественный анализ органических соединений	3	
2	Спирты и фенолы	1	
3	Альдегиды и кетоны	1	
4	Карбоновые кислоты	1	
5	Углеводы	1	
6	Амины, аминокислоты, белки	1	
7	Действие ферментов на различные вещества	1	
8	некоторых лекарственных препаратов.	1	
	ИТГО часов	8	

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ «ХИМИЯ»

№	Дата	Тема	Количество часов
1		Введение	4
2		Предмет органической химии. Роль и место органической химии в системе наук о природе. Теория строения органических соединений А.М. Бутлерова.	2
3		Строения атома углерода .Валентные состояния атома углерода .Строение и классификация органических соединений. Виды химических реакций в органической химии..	2
4		Углеводы	18
5		Природные источники углеводов. Нефть ее промышленная переработка. Природный газ. Каменный уголь. Экологические аспекты добычи переработки и ипользования полезных ископаемых.	2
6		Алканы .Строение, изомерия, номенклатура. Физические свойства и получение алканов. Химические свойства алканов. Применение алканов. Расчетные задачи.Нахождение молекулярной формулы органического соединения по массе (объему продуктов сгорания).	2
7		Алкены. Строение, изомерия, номенклатура .Физические и химические свойства алкенов. Получение алкенов.	2
8		Алкины. Строение, изомерия, номенклатура. Физические и химические свойства и получение алкинов. Применение алкинов.	2
9		Алкадиены. Строение молекул. Изомерия, номенклатура .Химические свойства алкадиенов. Натуральный и синтетические каучики.	2
10		Циклоалканы. Строение, изомерия, номенклатура и свойства.	2
11		Арены. Строение молекул бензола. Физические свойства и получение аренов. Химические свойства бензола и его гомологов. Применение бензола и его гомологов.	2
12		. Практическая работа №1 «Качественный анализ органических соединений».	2
13		Контрольная работа по теме «Углеводороды»	2
14		Кислородсодержащие органические соединения	14
15		Спирты и фенолы. Спирты. Одноатомные и многоатомные спирты. Физические свойства и получения спиртов. Химические свойства одноатомных и многоатомных . Применение спиртов. Решение задач.	2
16		Фенолы .Строение молекул, физические и химические свойства применение и получение. Расчетные задачи.	2
17		Практическая работа№2 «Спирты и фенолы»	2

18	Карбоновые кислоты: строение, классификация, номенклатура, изомерия. Физические свойства кислот. Получения, химические свойства. Применение карбоновых кислот.	2
19	Сложные эфиры: получение, строение, номенклатура. Свойства эфиров. Применение.	2
20	Жиры. Состав и строение молекул. Физические свойства жиров. Мыла.	2
IV	Углеводы	8
21	Углеводы, их классификация и значение. Моносахариды. Гексозы. Глюкозы.	2
22	Полисахариды. Крахмал и целлюлоза	2
23	Практическая работа № 6	2
24	Контрольная работа по теме: «Кислородсодержащие»	2
V	Азотосодержащие соединения	6
25	Амины: строение, классификация, номенклатура. Получение физические и химические свойства аминов.	2
26	Аминокислоты состав и строение молекул. Номенклатура аминокислот, их физические и химические свойства.	2
27	Белки как биополимеры. Их биологические функции. Значение белков. Строение и свойства белков. Нуклеиновые кислоты.	2
VI	Биологически активные вещества	4
28	Витамины. Ферменты. Гормоны.	2
29	Лекарства. Домашняя аптечка.	2
VII	Общая химия	4
30	Основные химические законы. Периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева. Строение вещества. Химические реакции.	2
31	Теория электрической диссоциации. Металлы и неметаллы.	2
32	Обобщение	2

VIII. Список литературы

Основные источники:

1. Габриелян О.С. Химия. 10 класс: Учебник для общеобразовательных учреждений [Текст] / О.С.Габриелян, Г.Г.Лысова. – 8-е изд., испр.- М.: Дрофа, 2008.- 260 с.
2. Габриелян О.С. Химия. 11 класс: Учебник для общеобразовательных учреждений [Текст]/ О.С.Габриелян, Г.Г.Лысова. 8-е изд., испр. – М.: Дрофа, 2008. – 254 с.
3. Гузей Л.С. Химия. 10 класс: Учебник для общеобразовательных учебных заведений [Текст]/ Л.С. Гузей, Р.П. Суровцева –8-е изд., испр.- М.: Дрофа, 2008.- 240 с.
4. Гузей Л.С. Химия. 11 класс: Учебник для общеобразовательных учебных заведений [Текст]/ Л.С. Гузей, Р.П. Суровцева –8-е изд., испр.- М.: Дрофа, 2008.- 224 с.

Дополнительные источники

1. Ерохин Ю.М. Сборник задач и упражнений по химии (с дидактическим материалом) (7-е изд., стер.) для студ. среднего проф. образования [Текст] / Ю.М. Ерохин. – М.: «Академия», 2010. – 304 с.
2. Гаврусейко Н.П. Проверочные работы по органической химии: дидактический материал [Текст]// Н.П. Гаврусейко – М.: Просвещение, 2006. - 50 с.
3. Радецкий А.М. Дидактический материал по химии для 10-11 кл.[Текст]/, 2008.-40 с.
4. Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г. Химия [Текст]: Орг.химия. основы общей химии. Учеб. для 11 кл. общеобразовательных учреждений. 8-е изд.- М.:Просв., 2010.-160 с.
5. Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г. Химия [Текст]: Орг.химия. основы общей химии. Учеб. для 11 кл. общеобразовательных учреждений. 8-е изд.- М.:Просв., 2010.-147с.
6. Рябов М.А.Тесты по химии: 10-й кл.: к учебнику О.С.Габриеляна и др. «Химия.10 класс» [Текст]/ М.А.Рябов, Р.В.Линько, Е.Ю.Невская.– М.:«Экзамен», 2007.– 158 с.
7. Рябов М.А.Тесты по химии: 11-й кл.: к учебнику О.С.Габриеляна и др. «Химия.11 класс» [Текст]/ М.А.Рябов, Р.В.Линько, Е.Ю.Невская.– М.: «Экзамен», 2007.–178 с.
8. Хомченко И.Г. Общая химия– (2-ое издание, испр и доп.) учебник для студ. среднего проф. образования [Текст]/ – Хомченко И.Г М.: РИД «Новая волна», 2008. - 326 с.
9. Цветков Л.А. Органическая химия: учебник для учащихся 10-11 кл. общеобразоват. учеб.заведений [Текст]// Л.А. Цветков – М.: Гуманитар. изд. Центр ВЛАДОС, 2006.- 271 с.

Веб-сайты

<http://resource.kg/journal>

<http://www.tradeunion-ed.kg>
<http://www.rabota.kg>
<http://besonus.narod.ru/persons.htm>
<http://www.sf-online.ru>
<http://www.stat.kg>
<https://bishkek.headhunter.kg>
<http://www.job.kg>
<https://lalafo.kg>
<https://au.kg>