

Документ подписан простой электронной подписью  
 Информация о владельце:  
 ФИО: Худин Александр Николаевич  
 Должность: Ректор  
 Дата подписания: 05.04.2018 11:57  
 Уникальный программный ключ:  
 08303ad8de1c60b987361de7085acb509ac3da143f415362ffaf0ee37e73fa19

**МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ**  
**Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования "Курский государственный университет"**

Кафедра русского языка для иностранных граждан

УТВЕРЖДЕНО

Протокол заседания  
 Ученого совета от 31.08.2016 № 1

**Рабочая программа дисциплины**  
**Химия**

Дополнительная общеобразовательная программа,  
 обеспечивающая подготовку иностранных граждан и лиц без гражданства  
 к освоению профессиональных образовательных программ на русском языке

Естественнонаучная направленность

Подготовительное отделение

Форма обучения: очная

Общая трудоемкость                    7 ЗЕТ

Часов по учебному плану            252

в том числе:

аудиторные занятия                    108

самостоятельная работа              99

Виды контроля в семестрах:

экзамены (1,2)

**Распределение часов дисциплины по семестрам**

Семестр (<Курс>.<Семестр на курсе>)	1 (1.1)		2 (1.2)		Итого	
	Неделя		22			
Вид занятий	УП	РПД	УП	РПД	УП	РПД
Практические	36	36	72	72	108	108
В том числе инт.	4	4	8	8	12	12
Итого ауд.	36	36	72	72	108	108
Контактная работа	36	36	72	72	108	108
Сам. работа	27	27	72	72	99	99
Контроль	9	9	36	36	45	45
Итого	72	72	180	180	252	252

1. ЦЕЛИ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ	
1.1	Целью изучения учебной дисциплины «Химия» является формирование лингвострановедческой и коммуникативной компетенций, необходимых для освоения профессиональных образовательных программ на русском языке гуманитарного профиля в высших учебных заведениях РФ.

2. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ДОП	
Цикл (раздел) ДОП:	04

3. КОМПЕТЕНЦИИ ОБУЧАЮЩЕГОСЯ, ФОРМИРУЕМЫЕ В РЕЗУЛЬТАТЕ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)	
<b>Знать:</b>	
объект и предмет химии; основные понятия и законы химии;	
атомно-молекулярное учение; ядерную модель строения атома, элементы квантово-механического описания атома; периодический закон и структур периодической системы химических элементов; механизм образования, типы и основные характеристики химической связи, типы кристаллических решеток;	
основные классы неорганических веществ и их групповые химические свойства и методы получения; основные понятия химических растворов, теорию электролитической диссоциации; основные понятия, связанные с окислительно-восстановительными реакциями (ОВР); понятия об электролизе и гальваническом элементе; принципы номенклатуры ИЮПАК, понятия изомерии и гомологии;	
классификацию органических веществ и типы органических реакций; определение, общую формулу, номенклатуру, гомологию, изомерию, свойства и методы получения углеводородов (алканов, алкенов, алкинов, аренов), кислородсодержащих соединений, азотсодержащих соединений;	
определение(описание) базисных понятий химии; общенаучные и химические термины, значимые для дальнейшего профессионального образования;	
основные приемы работы и технику безопасности при проведении химических реакций.	
<b>Уметь:</b>	
характеризовать химию как науку;	
решать расчетные задачи с использованием понятий моль, молярная масса вещества, молярный объем газов; составлять электронные и электронно-графические формулы атомов и простых ионов; характеризовать элемент по его положению в периодической системе;	
определять тип химической связи в веществе по его формуле; изображать по методу валентных связей схему образования химической связи в бинарных соединениях, определять физические свойства вещества в зависимости от типа его кристаллической решетки;	
составлять формулы, названия, определять класс оксидов, оснований, амфотерных гидроксидов, кислот и солей; составлять уравнения реакций превращения веществ различных классов на основе их химических свойств; характеризовать влияние различных факторов на скорость реакции и состояние химического равновесия;	
составлять коэффициенты в уравнениях ОВР методом электронного баланса и определять окислительно-восстановительную природу реагентов; определять тип органической реакции; пользоваться номенклатурой ИЮПАК при составлении формул и названий веществ; составлять уравнения реакций превращения веществ различных классов на основе их химических свойств;	
основные приемы работы и технику безопасности при проведении химических реакций.	
<b>Владеть:</b>	
навыками составления реакций превращения веществ различных классов на основе их химических свойств;	
химической терминологией и символикой;	
навыками формулирования определений базисных понятий изученных разделов химии;	
навыками формулирования условия задач, пояснения решения;	
навыками использования простейшего химического оборудования;	
навыками написания отчетов по лабораторным работам..	