

Министерство здравоохранения Российской Федерации
государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего профессионального образования
Ижевская государственная медицинская академия

АННОТАЦИЯ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ
«Химия»

Целевая аудитория__слушатели центра довузовского и дополнительного образования ГБОУ ВПО ИГМА Минздрава России, ученики 10-11 классов СОШ _____

Форма обучения _____ очная _____

Вид курсов ____двугодичные, репетиционные _____

Трудоемкость дисциплины _____ 3 _____ зачетных единиц

Продолжительность обучения _____ 2 учебных года _____

Цель и задачи дисциплины.

Цель – соответствие содержания и качества подготовки обучающихся федеральному государственному образовательному стандарту среднего (полного) общего образования (2012г) и подготовка к поступлению в ВУЗы медицинского и химико-биологического профиля.

Цель и задачи дисциплины.

Цель – соответствие содержания и качества подготовки обучающихся федеральному государственному образовательному стандарту среднего (полного) общего образования (2012г) и подготовка к поступлению в ВУЗы медицинского и химико-биологического профиля.

Задачи дисциплины:

- **освоение знаний** о химической составляющей естественнонаучной картины мира, важнейших химических понятиях, законах и теориях;
- **овладение умениями** применять полученные знания для объяснения разнообразных химических явлений и свойств веществ, оценки роли химии в развитии современных технологий и получении новых материалов;
- **развитие познавательных интересов, интеллектуальных и**

творческих способностей в процессе самостоятельного приобретения химических знаний с использованием различных источников информации;

- **воспитание** убежденности в позитивной роли химии в жизни современного общества, необходимости химически грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде;
- **использование приобретенных знаний и умений в повседневной жизни** для безопасного использования веществ и материалов в быту и на производстве, предупреждения явлений наносящих вред здоровью человека и окружающей среде; для решения практических задач.

Распределение часов дисциплины:

Вид учебной работы	Трудоемкость				
	объем в зачетных единицах (ЗЕ)	объем в академических часах (АЧ)	В первый учебный год	Во второй учебный год	в неделю
Аудиторная работа, в том числе	4,5	162	81	81	3
Лекции (Л)		126	63	63	3
Практические занятия	1	36	18	18	3
Самостоятельная работа слушателя (СРС)		6	3	3	
Репетиционное тестирование в форме ЕГЭ		8	4	4	
ИТОГО	4,5	170			

Содержание дисциплины

п/№	Наименование раздела дисциплины	Содержание раздела в дидактических единицах	
		В первый учебный год	Во второй учебный год
			Основные законы химии. Строение атома и периодический закон Д.И.Менделеева. Химическая связь. Скорость химических реакций и равновесие. Теория растворов. Электролитическая диссоциация.
			Классы неорганических соединений. Окислительно-восстановительные реакции. Электролиз расплавов и

			растворов. Характеристика элементов VIIA группы. Водород. Галогены. Характеристика элементов VI A группы. Кислород, сера. Характеристика V A группы. Азот. Фосфор. Характеристика элементов IV A группы. Углерод, кремний. Характеристика элементов IA, IIА, IIIА групп. Характеристика меди, цинка, хрома, марганца, железа и их соединений.
3.	Органическая химия	Теория химического строения А.М. Бутлерова. Номенклатура органических соединений. Изомерия. Углеводороды (алканы, алкены. алкадиены, алкины, бензол). Кислородсодержащие органические соединения (спирты, альдегиды, кетоны, карбоновые кислоты, сложные эфиры, углеводы). Азотсодержащие органические соединения (амины, анилин, аминокислоты, белки).	

Разработчики:

доцент, кандидат биологических наук

кандидат педагогических наук

Г.Б.Замостьянова

О.Г.Комкова