

**Аннотация к рабочей программе  
учебного предмета «Химия» (Базовый уровень)  
для обучающихся 10-11 классов**

Название курса	Химия			
Класс	10,11			
Общее число часов, отведённых для изучения биологии	68 часов: в 10 классе – 34 часов (1 час в неделю), в 11 классе – 34 часа (1 час в неделю).			
Автор УМК	Химия, 10 класс/ Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г., Акционерное общество «Издательство «Просвещение» Химия, 11 класс/ Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г., Акционерное общество «Издательство «Просвещение»			
Составитель	Программы для общеобразовательных учреждений (базовый уровень) предметной линии учебников Г. Е. Рудзитиса, Ф. Г. Фельдмана. сост. Гара Н. Н., М. «Просвещение», 2009 г.			
Цели и задачи курса	<p>1. Освоение знаний о химической составляющей естественно-научной картины мира, важнейших химических понятиях, законах и теориях;</p> <p>2. Овладение умениями применять полученные знания для объяснения разнообразных химических явлений и свойств веществ, оценки роли химии в развитии современных технологий и получении новых материалов;</p> <p>3. Развитие познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе самостоятельного приобретения химических знаний с использованием различных источников информации, в том числе компьютерных;</p> <p>4. Воспитание убежденности в позитивной роли химии в жизни современного общества, необходимости химически грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде;</p> <p>Применение полученных знаний и умений для безопасного использования веществ и материалов в быту, сельском хозяйстве и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.</p>			
Структура курса 10 класса	№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов	
			Всего	Контрольные работы Практические работы

	1.1	Предмет органической химии. Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова	3		
	2.1	Предельные углеводороды — алканы	2		
	2.2	Непредельные углеводороды: алкены, алкадиены, алкины	6		1
	2.3	Ароматические углеводороды	2		
	2.4	Природные источники углеводородов и их переработка	3		
	3.1	Спирты. Фенол	3		
	3.2	Альдегиды. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры	7		1
	3.3	Углеводы	3		
	4.1	Амины. Аминокислоты. Белки	3		
	5.1	Пластмассы. Каучуки. Волокна	2		
		<b>ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ</b>	34	0	2
Структура курса 11 класса	№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов		
			Всего	Контрольные работы	Практические работы
	1.1	Строение атомов. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	3	1	
	1.2	Строение вещества. Многообразие веществ	4		
	1.3	Химические реакции	6	1	1
		Итого по разделу	13	2	
	2.1	Металлы	6		1
	2.2	Неметаллы	9	1	1
	2.3	Связь неорганических и органических веществ	2		
		Итого по разделу	17	1	
	3.1	Химия и жизнь	4	1	
		Итого по разделу	4	1	
		<b>ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО</b>	34	4	3

	ПРОГРАММЕ			
Формы, методы и технологии обучения	<p>Формы обучения – фронтальная, индивидуальная и коллективная.</p> <p>Методы, в основу которых положены источники получения знаний – словесные, наглядные</p> <p>Методы, основанные на учете характера познавательной деятельности обучающихся – объяснительно-иллюстрированный, репродуктивный, проблемного изложения, частично-поисковый, исследовательский.</p> <p>Технология обучения – игровые, проектной деятельности, информационные, здоровьесберегающая технология, технология личностно-ориентированного развивающего обучения, системно-деятельностный подход</p>			
Формы контроля	<p>В процессе оценки используются разнообразные методы и формы, взаимно дополняющие друг друга: стандартизированные письменные и устные работы, проекты, творческие работы, самоанализ и самооценка, наблюдения.</p> <p>Способы проверки результатов обучения – устная, письменная.</p> <p>Формы проверки: индивидуальная, фронтальная.</p> <p>Формы контроля: тестирование, проверочные работы, химический диктант.</p>			