

Название курса	Химия
Класс	8
Количество часов	68 ч (2 часа в неделю)
УМК	Программы по химии для общеобразовательных учреждений 8-9 кл М.: «Вентана-Граф», 2016 (авторы Н.Е. Кузнецова, Н.Н. Гара - 2-е переработанное издание М.: «Вентана-Граф», 2016 стр. 3-19) из расчета 2 ч. в неделю; всего – 68 часов в год.
Составители	Сурнина В.Н.
Цель курса	<p>вооружение учащихся основами химических знаний, необходимых для повседневной жизни, производственной деятельности, продолжения образования, правильной ориентации и поведении в окружающей среде, внесение существенного вклада в развитие научного миропонимания учащихся.</p> <p>В данной программе выражена гуманистическая и химико-экологическая направленность и ориентация на развивающее обучение. В ней отражена система важнейших химических знаний, раскрыта роль химии в познании окружающего мира, в повышении уровня материальной жизни общества, в развитии его культуры, в решении важнейших проблем современности.</p>
Структура курса	<p>Введение 3ч</p> <p>Раздел 1. Вещества и химические явления с позиций атомно-молекулярного учения (45ч)</p> <p>Тема1. Химические элементы 11ч и вещества в свете атомно-молекулярного учения</p> <p>Тема 2. ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ. ЗАКОН СОХРАНЕНИЯ МАССЫ И ЭНЕРГИИ (7 ч)</p> <p>Тема 3. Методы изучения химии 2ч</p> <p>Тема 4. Вещества в окружающей нас природе и технике 4 ч</p> <p>Тема 5. Понятие о газах. Воздух. Кислород. Горение. 7ч</p> <p>Тема 6. Основные классы неорганических соединений 11ч</p> <p>Раздел 2. Вещества и химические реакции в свете электронной теории (23ч)</p> <p>Тема 8. Периодический закон и периодическая система элементов Д.И Менделеева 4ч</p> <p>Тема 9. Строение вещества 6ч</p> <p>Тема 10. Химические реакции в свете электронной теории 2ч</p> <p>Тема 11. Водород, рождающий воду и энергию 4ч</p> <p>Тема 12. Галогены 3ч</p> <p>Тема 13. Обобщение знаний о наиболее важных характеристиках веществ и химических</p>

	процессов 4ч Повторение 2ч
--	-------------------------------

Название курса	Химия
Класс	9
Количество часов	68 ч (2 часа в неделю)
УМК	Программы по химии для общеобразовательных учреждений 8-9 кл М.: «Вентана-Граф», 2012 (авторы Н.Е. Кузнецова, Н.Н. Гара - 2-е переработанное издание М.: «Вентана-Граф», 2012 стр. 3-19) из расчета 2 ч. в неделю; всего – 68 часов в год.
Составители	Сурнина В.Н.
Цель курса	<p>освоение важнейших знаний об основных понятиях и законах химии, химической символике;</p> <p>овладение умениями наблюдать химические явления, проводить химический эксперимент, производить расчеты на основе химических формул веществ и уравнений химических реакций;</p> <p>развитие познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельного приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;</p> <p>воспитание отношения к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры;</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	<p>Повторение некоторых вопросов 8 класса (2 часа)</p> <p>Раздел I. Теоретические основы химии (15 ч)</p> <p>Тема №1. Химические реакции и закономерности их протекания 4 ч.</p> <p>Тема 2. Растворы. Теория электролитической диссоциации. 11ч</p> <p>Раздел №2 «Элементы – неметаллы и их важнейшие соединения» (15ч.)</p> <p>Тема №3 « Общая характеристика неметаллов» (3 часа)</p> <p>Тема №4 «Подгруппа кислорода и её типичные представители» (4 часа)</p> <p>Тема №5 «Подгруппа азота»(7 часов)</p> <p>Тема №6 Подгруппа углерода (2 часа)</p> <p>Тема №6 Подгруппа углерода (2 часа)</p> <p>Раздел №3 «Металлы» (12)</p> <p>Тема №7 «Общая свойства металлов.» (4 часа)</p> <p>Тема №8 «Металлы главных и побочных подгрупп» (8часов)</p> <p>Тема №8 «Металлы главных и побочных подгрупп» (8часов)</p> <p>Тема №10. Кислородсодержащие органические соединения (2ч)</p> <p>Тема № 11. Биологически важные вещества: жиры, углеводы,</p>

	белки.(3ч) Раздел №5 «Химия и жизнь» 9часов Тема №12 «Человек в мире веществ»(3ч) Тема №13 «Производство неорганических веществ и их применение (6ч) Повторение курса химии 9 класса (5ч)
--	--

Название курса	Химия
Класс	10
Количество часов	70 ч (2часа в неделю)
УМК	Программы по химии для общеобразовательных учреждений 10-11 кл М.: «Вентана-Граф», 2012 (авторы Н.Е. Кузнецова, Н.Н. Гара - 2-е переработанное издание М.: «Вентана-Граф», 2012 стр. 3-19) из расчета 2 ч. в неделю; всего – 68 часов в год.
Составители	Сурнина В.Н.
Цель курса	<ol style="list-style-type: none"> 1. Системное и сознательное усвоение основного содержания курса химии, способов самостоятельного получения, переработки, функционального и творческого применения знаний, необходимых для понимания научной картины мира. 2. Раскрытие роли химии в познании природы и ее законов, в материальном обеспечении развития цивилизации и повышения уровня жизни общества, в понимании необходимости школьного химического образования как элемента общей культуры и основы жизнеобеспечения человека в условиях ухудшения состояния окружающей среды. 3. Раскрытие универсальности и логики естественнонаучных законов и теорий, процесса познания природы и его возвышающего смысла, тесной связи теории и практики, науки и производства. 4. Развитие интереса и внутренней мотивации учащихся к изучению химии, к химическому познанию окружающего нас мира веществ. 5. Владение методологией химического познания и исследования веществ, умениями характеризовать и правильно использовать вещества, материалы и химические реакции, объяснять, прогнозировать и моделировать химические явления, решать конкретные проблемы. 6. Выработка умений и навыков решения химических задач различных типов, выполнение лабораторных опытов и проведения простых экспериментальных исследований, интерпретация химических формул и уравнений и оперирование ими. 7. Внесение значимого вклада в формирование целостной картины природы, научного мировоззрения, системного химического мышления, формирование на их основе гуманистических ценностных ориентиров и выбора жизненной позиции. 8. Обеспечение вклада учебного предмета химии в экономическое образование и воспитание химической, экологической и общей культуры учащихся. 9. Использование возможностей химии как средства социализации и

	индивидуального развития личности. 10. Развитие стремления учащихся к продолжению естественнонаучного образования и адаптации к меняющимся условиям жизни в окружающем мире.
Структура курса	Теоретические основы органической химии 11ч Классы органических соединений. Углеводороды 16ч Производные углеводородов 21ч Вещества живых клеток 10ч Органическая химия в жизни человека 10ч Всего 70 ч

Название курса	Химия
Класс	11
Количество часов	68 ч (2 часа в неделю)
УМК	1.0.С. Габриелян, Г.П. Берёзкин, А.А. Ушакова. Контрольные и проверочные работы. Химия. К учебнику О. С. Габриеляна «Химия. 11». «Дрофа», Москва, 2003 год. 2.0. С. Габриелян, И.Г. Остроумов. Настольная книга учителя химии. «Дрофа», Москва, 2004 год. 3.0.С. Габриелян. Программа курса химии для 8-11 классов общеобразовательных учреждений. Основная школа, средняя (полная) школа.. Базовый уровень, профильный уровень. «Дрофа», Москва, 2007 год. 4.0.С. Габриелян. Химия 11 класс. Базовый уровень. «Дрофа», 2007 год. 5.Химия. 11 кл. Контрольные и проверочные работы к учебнику О. С. Габриеляна «Химия. 11 класс. Базовый уровень» / О. С. Габриелян, П. Н. Березкин, А. А. Ушакова и др. — М.: Дрофа
Составители	Сурнина В.Н.
Цель курса	1. Воспитание убеждённости в позитивной роли химии в жизни современного общества, необходимости химически грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде 2. Подготовка к сознательному выбору профессии в соответствии с личными способностями и потребностями общества. 3. Формировать умения: обращаться с химическими веществами, простейшими приборами, оборудованием, соблюдать правила техники безопасности, фиксировать результаты опытов, делать обобщения. Данная программа содержит все темы, включённые в

	<p>федеральный компонент содержания образования.</p> <p>Учебный предмет изучается в 10 классе, рассчитан на 34 часа. Содержание программы носит образовательный характер. При проведении уроков используются беседы, работа в группах.</p>
Структура курса	<ol style="list-style-type: none">1. Повторение курса химии 10 кл 2ч2. I. Строение атома 8 ч3. Строение вещества 10ч4. Химические реакции 24ч5. Вещества и их свойства 24