

Название курса	Химия УМК Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г.
Класс	8
Количество часов	68
Составители	Быстрицкая Н.В.
Цель курса	<p>1. Вооружение учащихся знаниями основ науки и химической технологии; способами их добытия, переработки и применения.</p> <p>2. Раскрытие роли химии в познании природы и обеспечении жизни общества; показ значения общего химического образования для правильной ориентации в жизни в условиях ухудшения экологической обстановки.</p> <p>3. Внесение вклада в развитие научного миропонимания ученика, формирование химической картины мира как важного компонента научного мировоззрения.</p> <p>4. Развитие внутренней мотивации учения, повышение интереса к познанию химии.</p> <p>5. Развитие личности учащегося средствами данного химического предмета, содействие адаптации ученика к постоянно изменяющимся условиям жизни.</p> <p>6. Обеспечение химико-экологического образования, развитие экологической культуры учащихся.</p> <p>Задачи курса:</p> <ul style="list-style-type: none"> ▪ вооружить учащихся знаниями основ науки и химической технологии, способами их добытия, переработки и применения; ▪ раскрыть роль химии в познании природы и обеспечении жизни общества, показать значение общего химического образования для правильной ориентации в жизни в условиях ухудшения экологической обстановки; ▪ внести вклад в развитие научного миропонимания ученика; ▪ развить внутреннюю мотивацию учения, повысить интерес к познанию химии; ▪ развить экологическую культуру учащихся.
Структура курса	<p>Раздел I. Вещества и химические явления с позиций атомно-молекулярного учения</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Химические элементы и вещества в свете атомно-молекулярного учения. 2. Химические явления в свете атомно-молекулярного учения. 3. Методы химии. 4. Вещества окружающей нас в природе и технике. 5. Понятия о газах. Воздух. Кислород. Горение.

	<p>6. Классы неорганических соединений.</p> <p>Раздел II. Вещества и химические реакции в свете электронной теории</p> <p>7. Строение атома. Ядерные реакции.</p> <p>8. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.</p> <p>9. Химическая связь и строение веществ в свете электронной теории.</p> <p>10. Химические реакции в свете электронной теории. Окислительно-восстановительные реакции.</p> <p>11. Водород и его важнейшие соединения.</p> <p>12. Галогены.</p> <p>13. Обобщение знаний о наиболее важных характеристиках вещества в химических процессах.</p>
--	---

Название курса	Химия УМК Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г.
Класс	9
Количество часов	66
Составители	Быстрицкая Н.В.
Цель курса	<p>Вооружение учащихся знаниями основ науки и химической технологии, способами их добытия, переработки и применения.</p> <p>Раскрытие роли химии в познании природы и обеспечении жизни общества; показ значения общего химического образования для правильной ориентации в жизни в условиях ухудшения экологической обстановки.</p> <p>Внесение вклада в развитие научного мировоззрения ученика, формирование химической картины природы как важного компонента научного мировоззрения.</p> <p>Развитие внутренней мотивации учения, повышение интереса к познанию химии.</p> <p>Развитие личности учащегося средствами данного учебного предмета, содействие адаптации ученика к постоянно изменяющимся условиям жизни.</p> <p>Обеспечение химико – экологического образования, развитие экологической культуры учащихся.</p> <p>Данная программа реализуется в течение 1 года.</p> <p>Принципы отбора основного и дополнительного материала связаны с преемственностью целей образования на разных этапах обучения, логикой внутрипредметных связей, а также с возрастными особенностями развития обучающихся.</p> <p>Задачи курса Образовательные: -вооружить учащихся знаниями основ науки и химической</p>

	<p>технологии, способами их добытия, переработки и применения;</p> <p>- раскрыть роль химии в познании природы и обеспечении жизни общества, показать значение общего химического образования для правильной ориентации в жизни в условиях ухудшения экологической обстановки;</p> <p>- внести вклад в развитие научного мировоззрения ученика;</p> <p>-</p> <p>развить внутреннюю мотивацию учения, повысить интерес к познанию химии;</p> <p>Воспитательные:</p> <p>- воспитание убежденности в позитивной роли химии в жизни современного общества, необходимости химически грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде;</p> <p>- развить экологическую культуру учащихся.</p> <p>Данная программа ориентирована на общеобразовательные классы. Помимо основ науки, в содержание предмета химия включен ряд сведений занимательного, исторического, прикладного характера, содействующих мотивации учения, развитию познавательных интересов и решению других задач воспитания личности.</p> <p>В программе реализованы следующие направления:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. гуманизации содержания и процесса его усвоения; 2. экологизации курса химии; 3. интеграции знаний и умений; 4. последовательного развития и усложнения учебного материала и способствования усвоения.
Структура курса	<p>Раздел I. Теоретические основы химии</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Химические реакции и закономерности их протекания 2. Растворы. Теория электролитической диссоциации <p>Раздел II. Элементы-неметаллы и их важнейшие соединения</p> <ol style="list-style-type: none"> 3. Общая характеристика неметаллов 4. Подгруппа кислорода и ее типичные представители 5. Подгруппа азота и ее типичные представители 6. Подгруппа углерода и ее типичные представители <p>Раздел III. Металлы</p> <ol style="list-style-type: none"> 7. Общие свойства металлов 8. Металлы главных и побочных подгрупп <p>Раздел IV.</p> <ol style="list-style-type: none"> 9. Углеводороды 10. Кислородосодержащие органические соединения 11. Биологически важные органические соединения <p>Раздел V.</p> <ol style="list-style-type: none"> 12. Человек в мире веществ 13. Производство органических веществ и их применение.

Название курса	Химия УМК Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г.
Класс	10 (Базовый уровень)
Количество часов	68
Составители	Быстрицкая Н.В.
Цель курса	<p>Цель: формирование целостных системных знаний об органических веществах.</p> <p>Задачи:</p> <ul style="list-style-type: none"> • расширить и углубить знания учащихся по курсу химии 9 класса; • развивать знания и умения при установлении связи между строением и свойствами вещества; • развивать умения при решении расчетных задач по курсу органической химии и осуществлять генетические связи между основными классами органических соединений; • освоение знаний о химической составляющей естественнонаучной картины мира, важнейших химических понятиях, законах и теориях на основе курса органической химии 10 класса; • развивать умения переводить теоретические знания на уровень практического применения, т.е. 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 и интеллектуальных способностей в процессе самостоятельного приобретения химических знаний с использованием различных источников информации, в том числе интернета; • воспитание убежденности в позитивной роли химии в жизни современного общества, необходимости химически грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде; • применение полученных знаний и умений для безопасного использования веществ и материалов в быту, сельском хозяйстве и на производстве, для решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.
Структура курса	<p>Раздел I. Теоретические основы органической химии.</p> <p>1. Введение в органическую химию.</p> <p>Раздел II. Классы органических соединений.</p> <p>2. Углеводороды. Алканы. Циклоалканы. Алкены. Алкины</p>

	<p>Алкадиены Арены</p> <ol style="list-style-type: none">3. Спирты и фенолы. Спирты одноатомные и многоатомные. Фенолы.4. Альдегиды. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры.5. Азотсодержащие органические соединения. Амины Анилин. <p>Раздел III. Вещества живых клеток.</p> <ol style="list-style-type: none">6. Жиры.7. Углеводы.8. Аминокислоты.9. Белки. <p>Раздел IV. Органическая химия жизни человека.</p> <ol style="list-style-type: none">10. Природные источники и способы переработки углеводов.11. Защита окружающей среды от вредного воздействия органических веществ.
--	--

Название курса	Химия УМК Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г.
Класс	11 (Базовый уровень)
Количество часов	68
Составители	Быстрицкая Н.В.
Цель курса	<ul style="list-style-type: none"> • Системное и сознательное усвоение основного содержания курса химии, способов самостоятельного получения, переработки, функционального и творческого применения знаний, необходимых для понимания научной картины мира. • Раскрытие роли химии в познании природы и ее законов, в материальном обеспечении развития цивилизации и повышении уровня жизни общества, в понимании необходимости школьного химического образования как элемента общей культуры и основы жизнеобеспечения человека в условиях ухудшения состояния окружающей среды. • Раскрытие универсальности и логики естественнонаучных законов и теорий, процесса познания природы и его возвышающего смысла, тесной связи теории и практики, науки и производства. • Развитие интереса и внутренней мотивации учащихся к изучению химии, к химическому познанию окружающего нас мира веществ. • Овладение методологией химического познания и исследования веществ, умениями характеризовать и правильно использовать вещества, материалы химических реакций, объяснять, прогнозировать и моделировать химические явления, решать конкретные проблемы. • Выработка умений и навыков решения химических задач различных типов, выполнения лабораторных опытов и проведения простых экспериментальных исследований, интерпретации химических формул и уравнений и оперировании ими. • Внесение значимого вклада в формирование целостной картины природы, научно-мировоззрения, системы

	<p>химического мышления, формирования на их основе гуманистических ценностных ориентиров в выборе жизненной позиции.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Обеспечение вклада учебного предмета химии в экологическое образование и воспитание химической, экологической и общей культуры учащихся. • Использование возможностей химии как средства социализации и индивидуального развития личности. • Развитие стремления учащихся к продолжению естественнонаучного образования и адаптации к меняющимся условиям жизни в окружающем мире.
Структура курса	<p>Раздел I. Теоретические основы органической химии.</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Важнейшие понятия химии и их взаимосвязи. 2. Основные законы химии. <p>Раздел II. Вещества и их состав.</p> <ol style="list-style-type: none"> 3. Строение вещества. 4. Системы веществ. 5. Взаимодействие и превращение веществ. 6. Металлы главных подгрупп. Характерные особенности металлов. 7. Металлы побочных подгрупп. 8. Характерные особенности неметаллов. 9. Галогены. 10. Обобщение знаний о металлах и неметаллах. 11. Неорганические и органические вещества. 12. Производство и применение веществ и материалов. 13. Методы научного познания.