## Аннотация к рабочим программам на уровень основного общего образования по химии

Уровень образования	Основное общее образование ФГОС
Срок реализации	2 года
Классы	8-9
Уровень изучения предмета	Базовый
Место учебного предмета в	8 класс– 68 часов (2 часа в неделю)
учебном плане	9 класс– 68 часов (2 часа в неделю)
Нормативно-методические	- федеральный компонент государственного стандарта
материалы	основного общего образования по химии (приказ Минобрнауки РФ от 5.03.2004 №1089);
	- «Программы общеобразовательных учреждений. Химия. 8-9 классы, 10 — 11 классы» /Гара Н. Н., М.: «Просвещение», 2008г. — 55с приказ Минобрнауки РФ от 31.03.2014 №253 «Об утверждении федерального перечня учебников, рекомендованных к использованию при реализации имеющих государственную аккредитацию образовательных программ начального общего, основного общего, среднего общего образования»; - ФБУП 2004 г. (приказ Минобрнауки РФ от 9.03.2004 г.
Dog wayayay × VMIC	- ФВУП 2004 Г. (приказ Миноорнауки ГФ 01 9.03.2004 Г. №1312)4  8 класс
Реализуемый УМК	Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман «Химия 8 класс» - 13-е изд. – М.: Просвещение, 2009 176с. 9 класс Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман « Химия. Неорганическая химия. Органическая химия»: учебник для 9 класса общеобразовательных учреждений 13-е изд., перераб М.: Просвещение, 2009198с.
Цели и задачи изучения предмета	Изучение химии в основной школе направлено на
предмета	<ul> <li>• освоение важнейших знаний об основных понятиях и законах химии, химической символике;</li> <li>• овладение умениями наблюдать химические явления, проводить химический эксперимент, производить расчеты на основе химических формул веществ и уравнений химических реакций;</li> <li>• развитие познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельного приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;</li> <li>• воспитание отношения к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры;</li> <li>• применение полученных знаний и умений для безопасного использования веществ и материалов в быту,</li> </ul>

сельском хозяйстве и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.

- В ходе достижения данных целей предполагается решение следующих задач:
- формирование знаний основ химической науки важнейших фактов, понятий, химических законов и теорий, химического языка;
- -развитие умений сравнивать, вычленять в изученном существенное, устанавливать причинно-следственную зависимость в изучаемом материале, делать доступные обобщения, связно и доказательно излагать учебный материал;
- знакомство с применением химических знаний на практике;
- -формирование умений наблюдать, фиксировать, объяснять химические явления, происходящие в природе, в лаборатории и повседневной жизни;
- -формирование специальных навыков обращения с веществами, выполнения несложных опытов с соблюдением техники безопасности;
- -раскрытие роли химии в решении глобальных проблем, стоящих перед человечеством;
- -раскрытии у школьников гуманистических черт и воспитание у них элементов экологической и информационной культуры;
- раскрытие доступных обобщений мировоззренческого характера и вклада химии в научную картину мира.

## Результаты освоения учебного предмета (требования к выпускнику)

В результате изучения химии ученик должен знать/понимать:

- химическую символику: знаки химических элементов, формулы химических веществ и уравнения химических реакций;
- важнейшие химические понятия: химический молекула, элемент, атом, относительная атомная и молекулярная масса, ион, химическая связь, вещество, классификация веществ, моль, молярная масса, молярный объем, классификация реакций, реакция, химическая электролит неэлектролит, электролитическая восстановитель, диссоциация, окислитель И окисление и восстановление;
- основные законы химии: сохранения массы веществ, постоянства состава вещества, закон Авогадро, периодический закон Д.И.Менделеева. уметь:

• *называть* химические элементы, соединения изученных классов; типы химических реакций; виды

химической связи; типы кристаллических решеток;

- объяснять физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номеров группы и периода, к которым элемент принадлежит периодической В системе Д.И.Менделеева; закономерности изменения свойств элементов в пределах малых периодов и главных подгрупп; сущность реакций ионного обмена;
- характеризовать химические элементы (от водорода до кальция) на основе их положения в ПСХЭ Д.И.Менделеева и особенностей строения их атомов; связь между составом, строением и свойствами веществ; химические свойства основных классов неорганических веществ;
- определять состав веществ по их формулам, принадлежность веществ к определенному классу соединений, типы химических реакций, валентность и степень окисления элемента в соединениях, типы кристаллической решетки вещества; возможность протекания реакций ионного обмена;
- составлять формулы неорганических соединений изученных классов; схемы строения атомов 20 элементов ПСХЭ Д.И.Менделеева; уравнения химических реакций;
- обращаться с химической посудой и лабораторным оборудованием;
- распознавать опытным путем кислород, водород; углекислый газ, аммиак; растворы кислот и щелочей; хлорид-, сульфат- и карбонатионы;
- вычислять массовую долю химического элемента по формуле соединения; массовую долю вещества в растворе; количество вещества, объем или массу по количеству вещества, объему или массе реагентов или продуктов
- использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни для:

реакции;

- безопасного обращения с веществами и материалами;
- экологически грамотного поведения в окружающей среде;
- оценки влияния химического загрязнения окружающей среды на организм человека;

• критической оценки	информации	о веществах,
используемых в быту;		
• приготовления	растворов	заданной
концентрации.		

## Аннотация к рабочим программам на уровень основного общего образования по химии ФКГОС

Уровень образования	Основное общее образование
Срок реализации	2 года
Классы	8-9
Уровень изучения предмета	Базовый
Место учебного предмета в	8 класс– 68 часов (2 часа в неделю)
учебном плане	9 класс– 68 часов (2 часа в неделю)
Нормативно-методические	- федеральный компонент государственного стандарта
материалы	основного общего образования по химии (приказ
	Минобрнауки РФ от 5.03.2004 №1089);
	- «Программы общеобразовательных учреждений. Химия.
	8-9 классы, 10 – 11 классы» /Гара Н. Н., М.:
	«Просвещение», 2008г. – 55с.
	- приказ Минобрнауки РФ от 31.03.2014 №253 «Об
	утверждении федерального перечня учебников,
	рекомендованных к использованию при реализации
	имеющих государственную аккредитацию
	образовательных программ начального общего,
	основного общего, среднего общего образования»;
	- ФБУП 2004 г. (приказ Минобрнауки РФ от 9.03.2004 г.
	№1312)4
Реализуемый УМК	8 класс
	Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман «Химия 8 класс» - 13-е
	изд. – М.: Просвещение, 2009 176с.
	9 класс
	Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман « Химия. Неорганическая
	химия. Органическая химия»: учебник для 9 класса
	общеобразовательных учреждений 13-е изд., перераб
	М.: Просвещение, 2009198с.
Цели и задачи изучения	Изучение химии в основной школе направлено на
предмета	достижение следующих целей:
	• освоение важнейших знаний об основных понятиях
	и законах химии, химической символике;
	• овладение умениями наблюдать химические явления,
	проводить химический эксперимент, производить
	расчеты на основе химических формул веществ и
	уравнений химических реакций;
	• развитие познавательных интересов и интеллекту-

альных способностей в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельного приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;

- воспитание отношения к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры;
- 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.
- В ходе достижения данных целей предполагается решение следующих задач:
- формирование знаний основ химической науки важнейших фактов, понятий, химических законов и теорий, химического языка;
- -развитие умений сравнивать, вычленять в изученном существенное, устанавливать причинно-следственную зависимость в изучаемом материале, делать доступные обобщения, связно и доказательно излагать учебный материал;
- знакомство с применением химических знаний на практике;
- -формирование умений наблюдать, фиксировать, объяснять химические явления, происходящие в природе, в лаборатории и повседневной жизни;
- -формирование специальных навыков обращения с веществами, выполнения несложных опытов с соблюдением техники безопасности;
- -раскрытие роли химии в решении глобальных проблем, стоящих перед человечеством;
- -раскрытии у школьников гуманистических черт и воспитание у них элементов экологической и информационной культуры;
- раскрытие доступных обобщений мировоззренческого характера и вклада химии в научную картину мира.

## Результаты освоения учебного предмета (требования к выпускнику)

- В результате изучения химии ученик должен знать/понимать:
- химическую символику: знаки химических элементов, формулы химических веществ и уравнения химических реакций;
- важнейшие химические понятия: химический элемент, атом, молекула, относительная атомная и молекулярная масса, ион, химическая связь, вещество, классификация веществ, моль, молярная масса, молярный объем, химическая реакция, классификация реакций,

электролит и неэлектролит, электролитическая диссоциация, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление;

- *основные законы химии:* сохранения массы веществ, постоянства состава вещества, закон Авогадро, периодический закон Д.И.Менделеева. **уметь:**
- *называть* химические элементы, соединения изученных классов; типы химических реакций; виды химической связи; типы кристаллических решеток;
- объяснять физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номеров группы и периода, к которым элемент периодической принадлежит В системе Д.И.Менделеева; закономерности изменения свойств элементов в пределах малых периодов и главных подгрупп; сущность реакций ионного обмена;
- характеризовать химические элементы (от водорода до кальция) на основе их положения в ПСХЭ Д.И.Менделеева и особенностей строения их атомов; связь между составом, строением и свойствами веществ; химические свойства основных классов неорганических веществ;
- определять состав веществ по их формулам, принадлежность веществ к определенному классу соединений, типы химических реакций, валентность и степень окисления элемента в соединениях, типы кристаллической решетки вещества; возможность протекания реакций ионного обмена;
- составлять формулы неорганических соединений изученных классов; схемы строения атомов 20 элементов ПСХЭ Д.И.Менделеева; уравнения химических реакций;
- обращаться с химической посудой и лабораторным оборудованием;
- распознавать опытным путем кислород, водород; углекислый газ, аммиак; растворы кислот и щелочей; хлорид-, сульфат- и карбонатионы;
- вычислять массовую долю химического элемента по формуле соединения; массовую долю вещества в растворе;
- количество вещества, объем или массу по количеству вещества, объему или массе реагентов или продуктов реакции;
  - использовать приобретенные знания и умения в

практической деятельности и повседневной жизни
лля:

- безопасного обращения с веществами и материалами;
- экологически грамотного поведения в окружающей среде;
- оценки влияния химического загрязнения окружающей среды на организм человека;
- критической оценки информации о веществах, используемых в быту;
  - приготовления растворов заданной концентрации.

Уровень образования	Среднее общее образование
Срок реализации	2 года
Классы	10-11
Уровень изучения	базовый
предмета	
Место учебного предмета	Вариант 1-й
в учебном плане	10 класс- 34 часов (1часа в неделю)
	11 класс- 34 часов (1 часа в неделю)
	Вариант 2-й
	10 класс- 68 часов (2 часа в неделю)
	11 класс- 68 часов (2 часа в неделю)
Нормативно-	- федеральный компонент государственного стандарта
методические материалы	среднего общего образования по химии (приказ Минобрнауки РФ от 5.03.2004);
	- «Программы общеобразовательных учреждений. Химия. 8-9 классы, 10 – 11 классы» /Гара Н. Н., М.:
	«Просвещение», 2008г. – 55с.
	- приказ Минобрнауки РФ от 31.03.2014 №253 «Об
	утверждении федерального перечня учебников,
	рекомендованных к использованию при реализации
	имеющих государственную аккредитацию образовательных программ начального общего,
	основного общего, среднего общего образования»;
	- ФБУП 2004 г. (приказ Минобрнауки РФ от 9.03.2004
	г. №1312)4
Реализуемый УМК	10 класс
	Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман «Химия. Органическая
	химия: учеб. для 10 кл. общеобразоват. учреждений /
	Г. Е.Рудзитис, Ф. Г. Фельдман 13-е изд. — М. :
	Просвещение, 2009 192 с.
	11 класс
	Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман «Химия: Основы общ.
	химии : учеб. для 11 кл. общеобразоват. учреждений :
	базовый уровень» / Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман
Попи и запани изумания	12-е изд., перераб М.: Просвещение, 2011 159 с. Изучение химии на уровне среднего общего
Цели и задачи изучения предмета	образования направлено на достижение следующих
предмета	целей:
	• на освоение знаний о химической составляющей
	естественно-научной картины мира, о важнейших
	химических понятиях, законах и теориях;
	• на овладение умениями применять полученные
	знания для объяснения разнообразных химических
	явлений и свойств веществ, для оценки роли химии
	в развитии современных технологий и получении
	новых материалов;
	• на развитие познавательных интересов и
	1 12 22

интеллектуальных способностей в процессе самостоятельного приобретения химических знаний с использованием различных источников информации, в том числе

компьютерных;

- на воспитание убежденности в позитивной роли химии в жизни современного общества, необходимости химически грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде;
- на 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, для предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.
- В ходе достижения данных целей предполагается решение следующих задач:
- формирование знаний основ химической науки важнейших фактов, понятий, химических законов и теорий, химического языка;
- развитие умений сравнивать, вычленять в изученном существенное, устанавливать причинно-следственную зависимость в изучаемом материале, делать доступные обобщения, связно и доказательно излагать учебный материал;
- знакомство с применением химических знаний на практике;
- формирование умений наблюдать, фиксировать, объяснять химические явления, происходящие в природе, в лаборатории и повседневной жизни;
- формирование специальных навыков обращения с веществами, выполнения несложных опытов с соблюдением техники безопасности;
- -раскрытие роли химии в решении глобальных проблем, стоящих перед человечеством;
- раскрытие у школьников гуманистических черт и воспитание у них элементов экологической и информационной культуры;
- раскрытие доступных обобщений мировоззренческого характера и вклада химии в научную картину мира.

## Результаты освоения учебного предмета(требования к выпускнику)

В результате изучения химии на базовом уровне ученик должен знать/понимать:

• важнейшие химические понятия: вещество, химический элемент, атом, молекула, относительные атомная и молекулярная массы, ион, изотопы, химическая связь, электроотрицательность, валентность, степень

окисления, углеродный скелет, функциональная группа, изомерия, гомология;

- *основные теории химии:* строения органических соединений;
- важнейшие вещества и материалы: метан, этилен, ацетилен, бензол, этанол, уксусная кислота, жиры, мыла, глюкоза, сахароза, крахмал, клетчатка, белки, искусственные и синтетические волокна, каучуки, пластмассы;

#### уметь:

• называть изученные вещества по тривиальной или

международной номенклатуре;

- *определять* валентность и степень окисления химических элементов, тип химической связи в соединениях, заряд иона, принадлежность веществ к различным классам органических соединений;
- *характеризовать* органические соединения различных классов; строение и химические свойства изученных органических соединений;
- *объяснять* зависимость свойств веществ от их состава и строения, природу химической связи;
- *выполнять* химический эксперимент по распознаванию важнейших органических веществ;
- *проводить* самостоятельный поиск химической информации с использованием различных источников (научно-популярных изданий, компьютерных баз данных, интернет-ресурсов);
- *использовать* компьютерные технологии для обработки и передачи химической информации и ее представления в различных формах;

использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни с целью:

- объяснения химических явлений, происходящих в природе, быту и на производстве;
- определения возможности протекания химических превращений в различных условиях и оценки их последствий;
- экологически грамотного поведения в окружающей среде;
- оценки влияния химического загрязнения окружающей среды на организм человека и другие живые организмы;
- безопасного обращения с горючими и токсичными веществами, лабораторным оборудованием;
  - приготовления растворов заданной

концентрации в быту и на производстве; • критической оценки достоверности химической
информации.

## Аннотация к рабочим программам на уровень среднего общего образования

#### по химии

Vnopovy ofnozopovyg	Charries of was of parapayure
Уровень образования	Среднее общее образование
Срок реализации	2 года
Классы	10-11
Уровень изучения	базовый
предмета	
Место учебного предмета	10 класс- 68 часов (2часа в неделю)
в учебном плане	11 класс- 68 часов (2 часа в неделю)
Нормативно-	- федеральный компонент государственного стандарта
методические материалы	среднего общего образования по химии (приказ
	Минобрнауки РФ от 5.03.2004);
	- «Программы общеобразовательных учреждений. Химия. 8-9 классы, 10 — 11 классы» /Гара Н. Н., М.: «Просвещение», 2008г. — 55с. - приказ Минобрнауки РФ от 31.03.2014 №253 «Об
	утверждении федерального перечня учебников, рекомендованных к использованию при реализации имеющих государственную аккредитацию образовательных программ начального общего, основного общего, среднего общего образования»; - ФБУП 2004 г. (приказ Минобрнауки РФ от 9.03.2004 г. №1312)4
Реализуемый УМК	10 класс Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман «Химия. Органическая химия: учеб. для 10 кл. общеобразоват. учреждений / Г. Е.Рудзитис, Ф. Г. Фельдман 13-е изд. — М.: Просвещение, 2009 192 с. 11 класс Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман «Химия: Основы общ. химии: учеб. для 11 кл. общеобразоват. учреждений: базовый уровень» / Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман 12-е изд., перераб М.: Просвещение, 2011 159 с.
Цели и задачи изучения	Изучение химии на уровне среднего общего
предмета	образования направлено на достижение следующих
	целей:
	• на освоение знаний о химической составляющей
	естественно-научной картины мира, о важнейших
	химических понятиях, законах и теориях;

- на овладение умениями применять полученные знания для объяснения разнообразных химических явлений и свойств веществ, для оценки роли химии в развитии современных технологий и получении новых материалов;
- на развитие познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе самостоятельного приобретения химических знаний с использованием различных источников информации, в том числе

компьютерных;

- на воспитание убежденности в позитивной роли химии в жизни современного общества, необходимости химически грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде;
- на 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, для предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.
- В ходе достижения данных целей предполагается решение следующих задач:
- формирование знаний основ химической науки важнейших фактов, понятий, химических законов и теорий, химического языка;
- развитие умений сравнивать, вычленять в изученном существенное, устанавливать причинно-следственную зависимость в изучаемом материале, делать доступные обобщения, связно и доказательно излагать учебный материал;
- знакомство с применением химических знаний на практике;
- формирование умений наблюдать, фиксировать, объяснять химические явления, происходящие в природе, в лаборатории и повседневной жизни;
- формирование специальных навыков обращения с веществами, выполнения несложных опытов с соблюдением техники безопасности;
- -раскрытие роли химии в решении глобальных проблем, стоящих перед человечеством;
- раскрытие у школьников гуманистических черт и воспитание у них элементов экологической и информационной культуры;
- раскрытие доступных обобщений мировоззренческого характера и вклада химии в научную картину мира.

Результаты освоения

В результате изучения химии на базовом

# учебного предмета(требования к выпускнику)

уровне ученик должен знать/понимать:

- важнейшие химические понятия: вещество, химический элемент, атом, молекула, относительные атомная и молекулярная массы, ион, изотопы, химическая связь, электроотрицательность, валентность, степень окисления, углеродный скелет, функциональная группа, изомерия, гомология;
- *основные меории химии:* строения органических соединений;
- важнейшие вещества и материалы: метан, этилен, ацетилен, бензол, этанол, уксусная кислота, жиры, мыла, глюкоза, сахароза, крахмал, клетчатка, белки, искусственные и синтетические волокна, каучуки, пластмассы;

#### уметь:

• *называть* изученные вещества по тривиальной или

международной номенклатуре;

- *определять* валентность и степень окисления химических элементов, тип химической связи в соединениях, заряд иона, принадлежность веществ к различным классам органических соединений;
- *характеризовать* органические соединения различных классов; строение и химические свойства изученных органических соединений;
- *объяснять* зависимость свойств веществ от их состава и строения, природу химической связи;
- *выполнять* химический эксперимент по распознаванию важнейших органических веществ;
- *проводить* самостоятельный поиск химической информации с использованием различных источников (научно-популярных изданий, компьютерных баз данных, интернет-ресурсов);
- *использовать* компьютерные технологии для обработки и передачи химической информации и ее представления в различных формах;

использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни с целью:

- объяснения химических явлений, происходящих в природе, быту и на производстве;
- определения возможности протекания химических превращений в различных условиях и оценки их последствий;
- экологически грамотного поведения в окружающей среде;

- оценки влияния химического загрязнения окружающей среды на организм человека и другие живые организмы;
- безопасного обращения с горючими и токсичными веществами, лабораторным оборудованием;
- приготовления растворов заданной концентрации в быту и на производстве;
- критической оценки достоверности химической информации.