#### Аннотация к рабочей программе по химии для 11 класса

## Общая характеристика учебного предмета

Рабочая программа по химии составлена на основе Федерального компонента государственного стандарта среднего общего образования, примерной программы среднего общего образования по химии и авторской программы О.С.Габриеляна.

Данная программа конкретизирует содержание стандарта, даёт распределение учебных часов по разделам курса, последовательность изучения тем и разделов с учётом межпредметных и внутрипредметных связей, логики учебного процесса, возрастных особенностей обучающихся. В программе определён перечень демонстраций, лабораторных опытов, практических занятий и расчётных задач.

Содержание курса направлено на достижение следующих целей:

- 1. освоение знаний о химической составляющей естественно-научной картины мира, важнейших химических понятиях, законах и теориях
- 2. овладение умениями применять полученные знания для объяснения разнообразных химических явлений и свойств веществ
- 3. развитие познавательных интересов
- 4. воспитание необходимости грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде
- 5. применение полученных знаний и умений для безопасного использования веществ и материалов в быту.

Содержание курса направлено на решение следующих задач:

- 1. формирование знаний основ науки
- 2. развитие умений наблюдать и объяснять химические явления
- 3. соблюдать правила техники безопасности
- 4. развивать интерес к химии как возможной области практической деятельности
- 5. развитие интеллектуальных способностей и гуманистических качеств личности

В качестве форм промежуточной аттестации обучающихся используются традиционные диагностические и контрольные работы, разноуровневые тесты, в том числе с использованием компьютерных технологий, практические занятия. Лабораторные опыты выполняются совместно с учителем, поэтому не оцениваются.

Реализация данной программы способствует использованию разнообразных форм организации учебного процесса, внедрению современных методов обучения и педагогических технологий.

Основной формой организации учебного процесса является классно-урочная система. В качестве дополнительных форм организации образовательного процесса используется система консультационной поддержки, индивидуальных занятий, самостоятельная работа обучающихся с использованием современных информационных технологий. Организация сопровождения обучающихся направлена на:

- создание оптимальных условий обучения;
- исключение психотравмирующих факторов;
- сохранение психосоматического состояния здоровья обучающихся;
- развитие положительной мотивации к освоению программы;
- развитие индивидуальности и одаренности каждого обучающегося.

Рабочая программа предусматривает формирование у обучающихся общеучебных умений и навыков, универсальных способов деятельности и ключевых компетенций. В этом направлении приоритетами являются: использование для познания окружающего мира различных методов (наблюдения, измерения, опыты, эксперимент); проведение практических занятий и лабораторных опытов, несложных экспериментов и описание их результатов; использование для решения познавательных задач различных источников информации; соблюдение норм и правил поведения в химических лабораториях, в окружающей среде, а также правил здорового образа жизни.

Обучение ведётся по учебнику О.С.Габриелян «Химия 11 класс» (базовый), который составляет единую линию учебников, соответствует федеральному компоненту государственного образовательного стандарта базового уровня и реализует авторскую программу О.С.Габриеляна.

## Место учебного предмета в учебном плане

В соответствии с учебным планом МБОУ СОШ с.Тастуба на изучение химии в 11 классе отводится 1 час в неделю, 33 часа в год соответственно.

Реализация данной программы рассчитана на один учебный год.

## Основное содержание предмета

Строение атома (3 ч) Строение вещества (6 ч) Электролитическая диссоциация (7 ч) Химические реакции. Вещества и их свойства (14 ч) Повторение основных вопросов курса 11 класса (3 ч)

### Контрольные работы

- №1. Строение вещества. Электролитическая диссоциация.
- №2. Химические реакции. Вещества и их свойства.

#### Требования к уровню подготовки обучающихся по данной учебной программе

Требования к уровню подготовки обучающихся направлены на реализацию деятельностного, практико-ориентированного и личностно-ориентированного подходов; освоение обучающимися интеллектуальной и практической деятельности; овладение знаниями и умениями, востребованными в повседневной жизни, позволяющими ориентироваться в окружающем мире, значимыми для сохранения окружающей среды и собственного здоровья.

В результате изучения химии на базовом уровне обучающиеся 11 класса должны знать/понимать

- важнейшие химические понятия: вещество, химический элемент, атом, молекула, относительные атомная и молекулярная массы, ион, аллотропия, изотопы, химическая связь, электроотрицательность, валентность, степень окисления, моль, молярная масса, молярный объем, вещества молекулярного и немолекулярного строения, растворы, электролит и неэлектролит, электролитическая диссоциация, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление, тепловой эффект реакции, скорость химической реакции, катализ, химическое равновесие, углеродный скелет, функциональная группа, изомерия, гомология; основные законы химии: сохранения массы веществ, постоянства состава, периодический закон;
- основные теории химии: химической связи, электролитической диссоциации, строения органических соединений;
- важнейшие вещества и материалы: основные металлы и сплавы; серная, соляная, азотная и уксусная кислоты; щелочи, аммиак, минеральные удобрения, метан, этилен, ацетилен, бензол, этанол, 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, характер среды в водных растворах неорганических соединений, окислитель и восстановитель, принадлежность веществ к различным классам органических соединений;
- характеризовать: элементы малых периодов по их положению в периодической системе Д.И.Менделеева; общие химические свойства металлов, неметаллов, основных классов неорганических и органических соединений; строение и химические свойства изученных органических соединений;
- объяснять: зависимость свойств веществ от их состава и строения; природу химической связи (ионной, ковалентной, металлической), зависимость скорости химической реакции и положения химического равновесия от различных факторов;
- выполнять химический эксперимент по распознаванию важнейших неорганических и органических веществ;

- проводить самостоятельный поиск химической информации с использованием различных источников (научно-популярных изданий, компьютерных баз данных, ресурсов Интернета); 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 для:

- 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, поступающей из разных источников.

# Список литературы Литература и ЭОР для учителя:

- 1. Габриелян О.С. Химия. 11 класс: учеб. для общеобразоват. учреждений./ О.С. Габриелян. М.: «Дрофа», 2014.
- 2. Габриелян О.С. Химия. 11 класс: методическое пособие к учебнику./ О.С. Габриелян, С.А. Сладков. М.: «Дрофа», 2014.
- 3. Габриелян О.С. Химия. 11 класс: рабочая тетрадь./ О.С. Габриелян, С.А. Сладков. М.: «Дрофа», 2014.
- 4. Габриелян О.С. Химия. 11 класс: тетрадь для оценки качества знаний./ О.С. Габриелян, А.В. Купцов. М.: «Дрофа», 2014.
- 5. Габриелян О.С. Химия. 11 класс: контрольные и проверочные работы./ О.С. Габриелян. М.: «Дрофа», 2014.
- 6. Габриелян О.С. Химия. 11 класс: электронное мультимедийное приложение./ О.С. Габриелян. М.: «Дрофа», 2014.
- 7. Габриелян О.С. Химия. 11 класс: настольная книга для учителя./ О.С. Габриелян, И. Г. Остроумов. М.: «Дрофа», 2014.
- 8. Габриелян О.С., Остроумов И.Г. Общая химия в тестах, задачах, упражнениях. 11 кл. М.: «Дрофа», 2006.
- 9. Степин Б.Д., Аликберова Л.Ю. Занимательные задания и эффективные опыты по химии. М.: «Дрофа», 2007.
- 10. Хомченко И.Г. Сборник задач и упражнений по химии. М.: РИА «Новая волна», 2007.
- 11. chem.msu.su
- 12. http://school-collection.edu.ru/

#### Дополнительная литература для обучающихся:

- 1. Аликберова Л.Ю., Рукк Н.С. Полезная химия: задачи и история. М.: «Дрофа», 2008.
- 2. alhimik.ru
- 3. alhimikov.net
- 4. chemworld.narod.ru
- 5. hemi.nsu.ru
- 6. school-sector.relarn.ru
- 7. <a href="http://school-collection.edu.ru/">http://school-collection.edu.ru/</a>