Аннотация к рабочей программе по химии в 9 классе

Название учебного предмета	Химия
Класс	9
Количество часов	68 (2 часа в неделю)
Перечень документов, на основе которых составлена рабочая программа	Рабочая программа составлена в соответствии с требованиями федерального компонента государственных образовательных стандартов начального общего, основного общего и среднего (полного) общего образования (приказ Министерства образования РФ №1089 от 05.03.2004 года «Об утверждении федерального компонента государственных образовательных стандартов начального общего, основного общего и среднего (полного) общего образования» на основе программы О.С.Габриеляна «Программа курса химии для 8 – 11 классов общеобразовательных учреждений» М.; «Дрофа», 2010.
Цель и задачи учебного предмета	**Цели и задачи:** Формирование основ химического знания – важнейших фактов, понятий, законов и теорий, языка науки, доступных обобщений мировоззренческого характера; развитие умений наблюдать и объяснять химические явления, происходящие в лаборатории, на производстве и в повседневной жизни; формирование умений безопасного обращения с веществами, используемыми при выполнении несложных химических опытов и в повседневной жизни; развитие интереса к химии как возможной области будущей практической деятельности; развитие интеллектуальных способностей и гуманистических качеств личности; формирование экологического мышления, убеждённости в необходимости охраны окружающей среды.
Программу обеспечивают	**Учебно-методический комплект:** О.С.Габриелян. Химия 9 класс. Учебник для общеобразовательных учреждений.- М.: Дрофа, 2009,2010. Н.П.Троегубова. Контрольно-измерительные материалы по химии 9 кл. к учебнику О.С.Габриеляна 9 класс. – М.: Вако,2010.
Формы текущего контроля и промежуточной аттестации	Текущий контроль осуществляется в следующих формах: • устные и письменные индивидуальные опросы-каждый урок • самостоятельные и проверочные работы, комплексные работы-по изучении раздела темы • устные и письменные контрольные работы и зачеты-по изучении темы • практические и лабораторные работы-по тематическому планированию • защита проектов, рефератов, тестирование, в том числе с использованием контрольно-измерительных материалов ОГЭ.
Основные разделы дисциплины, количество часов на изучение этих разделов	№ п/п Тема Количество часов 1 Повторение основных вопросов курса 8 класса и введение в курс 9 класса (6ч) 2 1. Металлы (19ч) 3 2. Неметаллы (26ч) 4 3. Органические соединения (12ч) 5 4. Обобщение знаний по химии за курс основной школы (5ч) Итого: 68ч

Аннотация к рабочим программам по химии в 10-11 классах

Название учебного предмета	Химия
Класс	10-11
Количество часов	34часа (1час в неделю)
Перечень документов, на основе которых составлена рабочая программа	**10 – 11 класс (основное среднее образование)** Рабочая программа составлена в соответствии с требованиями федерального компонента государственных образовательных стандартов начального общего, основного общего и среднего (полного) общего образования (приказ Министерства образования РФ №1089 от 05.03.2004 года «Об утверждении федерального компонента государственных образовательных стандартов начального общего, основного общего и среднего (полного) общего образования» на основе программы О.С.Габриеляна «Программа курса химии для 8 – 11 классов общеобразовательных учреждений» М.; «Дрофа», 2010.
Цель и задачи учебного предмета	**Цели и задачи:** Продолжить формирование у учащихся естественнонаучного мировоззрения. Углубить представление о количественных соотношениях в химии, о теориях, развиваемых химической наукой, обобщить их и сформировать представления о принципах протекания химических реакций. Получить знания о механизмах реакций, реакции функциональных групп. Изучение основ общей химии и практического применения, важнейших теорий, законов и понятий этой науки. Воспитание сознательной потребности в труде, совершенствовании трудовых умений и навыков, подготовки к сознательному выбору профессии в соответствии с личными способностями. Формирование на конкретном учебном материале умений: сравнивать, анализировать, сопоставлять, вычленять существенное, связно, грамотно и доказательно излагать учебный материал (в том числе и в письменном виде), самостоятельно применять, пополнять и систематизировать знания. Формировать умение: обращаться с химическими реактивами, простейшими приборами, оборудованием, соблюдать правила техники безопасности, учитывая химическую природу вещества, предупреждать опасные для людей явления, наблюдать и объяснять химические реакции, фиксировать результаты опытов, делать соответствующие обобщения. Формировать умения организовывать свой труд, пользоваться учебником, справочной литературой, Интернетом, соблюдать правила работы в химической лаборатории. Подготовка учащихся к сдаче ЕГЭ.
Программу обеспечивают	О.С.Габриелян. Химия 10 класс. Учебник для общеобразовательных учреждений.- М.: Дрофа, 2009г. О.С.Габриелян. Химия 11 класс. Учебник для общеобразовательных учреждений.- М.: Дрофа, 2009г. Н.П.Троегубова. Контрольно-измерительные материалы по химии 10 кл. к учебнику О.С.Габриеляна 10 класс. – М.: Вако, 2010г.
Формы текущего контроля и промежуточной аттестации	Текущий контроль осуществляется в следующих формах: • устные и письменные индивидуальные опросы-каждый урок • самостоятельные и проверочные работы, комплексные работы-по изучении раздела темы • устные и письменные контрольные работы и зачеты-по изучении темы • практические и лабораторные работы-по тематическому планированию • защита проектов, рефератов, тестирование, в том числе с использованием контрольно-измерительных материалов ЕГЭ.
Основные разделы дисциплины, количество часов на изучение этих разделов	1№ п/п Тема Количество часов 1 Введение (1ч) 2 1. Теория строения органических соединений (3ч)

	3 2. Углеводороды и их природные источники (10ч) 4 3. Кислородсодержащие соединения (10ч) 5 4. Азотсодержащие соединения (6ч) 6 5. Биологически активные органические соединения (2ч) 7 6. Искусственные и синтетические органические соединения (2ч) Итого: 34ч 11 класс№ п/п Тема Количество часов 1.Периодический закон Д.И..Менделеева (2ч) 2 2. Строение вещества (10ч) 3 3. Химические реакции (11ч) 4 4. Вещества и их свойства (9ч) 5 Повторение и обобщение (2ч) Итого:34ч