

Аннотация к рабочей программе
химия 8-9 классы

Название учебного предмета (курса)	химия	
Класс(ы)	8 – 9	
Количество часов	140 часов: 8кл. – 70, 9кл. – 70.	
Используемый УМК	автор: Гара Н. Н. Химия. Рабочие программы. Предметная линия учебников Г. Е. Рудзитиса, Ф. Г. Фельдмана. 8—9 классы	
Образовательный стандарт	ФГОС ООО	
Краткая характеристика учебного предмета (курса)	Рабочая программа раскрывает содержание обучения химии в 8—9 классах общеобразовательных учреждений. Она рассчитана на 140 ч в год (2 ч в неделю). Одной из важнейших задач основного общего образования является подготовка обучающихся к осознанному и ответственному выбору жизненного и профессионального пути. Обучающиеся должны научиться самостоятельно ставить цели и определять пути их достижения, использовать приобретённый в школе опыт в реальной жизни, за рамками учебного процесса. Химия как учебный предмет вносит существенный вклад в воспитание и развитие обучающихся; она призвана вооружить их основами химических знаний, необходимых для повседневной жизни, заложить фундамент для дальнейшего совершенствования этих знаний, а также способствовать безопасному поведению в окружающей среде и бережному отношению к ней. Изучение химии в основной школе направлено: - на освоение важнейших знаний об основных понятиях и законах химии, химической символике; - на овладение умениями наблюдать химические явления, проводить химический эксперимент, производить расчёты на основе химических формул веществ и уравнений химических реакций; - на развитие познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельного приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями; - на воспитание отношения к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры; - на 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.	
Структура учебного предмета (курса)	Основные разделы курса химии 8 класс	
	Раздел	Кол-во часов
	Тема 1. Первоначальные химические понятия.	20
	Тема 2. Кислород. Горение.	5
	Тема 3. Водород	3
	Тема 4. Вода. Растворы.	7
	Тема 5. Количественные отношения в химии.	5
	Тема 6. Основные классы неорганических соединений.	11
	Тема 7. Периодический закон и строение атома.	7
	Тема 8. Строение вещества.	7

	Основные разделы курса химии 9 класс	
	Раздел	Кол-во часов
	Тема 1. Классификация химических реакций	6
	Тема 2. Химические реакции в водных растворах.	8
	Тема 3. Галогены	6
	Тема 4. Кислород и сера.	7
	Тема 5. Азот и фосфор.	9
	Тема 6. Углерод и кремний.	10
	Тема 7. Общие свойства металлов	13
	Тема 8. Первоначальные представления об органических веществах.	9
Формы текущего и промежуточного контроля.	Перечень контрольных работ: 8 класс 1. Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химические понятия» 2. Контрольная работа №2 по темам: «Кислород», «Водород», «Вода. Растворы». 3. Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие классы неорганических соединений». 4. Контрольная работа №4 по темам «Периодический закон и строение атома» и «Строение вещества. Химическая связь». 9 класс 1. Контрольная работа №1 по темам «Классификация химических реакций» и «Электролитическая диссоциация». 2. Контрольная работа №2 по теме «Неметаллы». 3. Контрольная работа №3 по теме «Металлы и их соединения». 4. Контрольная работа №4 по теме «Органические соединения». Перечень практических работ: 8 класс 1. Практическая работа №1. Приемы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени. 2. Практическая работа №2. Очистка загрязненной поваренной соли. 3. Практическая работа №3. Получение и свойства кислорода. 4. Практическая работа №4. Получение водорода и исследование его свойств. 5. Практическая работа №5. Приготовление растворов солей с определенной массовой долей растворенного вещества. 6. Практическая работа №6. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений». 9 класс 1. Практическая работа №1. Изучение влияния условий проведения химической реакции на её скорость. 2. Практическая работа №2. Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот, оснований и солей как электролитов». 3. Практическая работа №3. Получение соляной кислоты и изучение её свойств. 4. Практическая работа №4. Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера». 5. Практическая работа №5. Получение аммиака и изучение его свойств. 6. Практическая работа №6. Получение оксида углерода(IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов. 7. Практическая работа №7. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы».	