

Аннотация к рабочей программе по химии 8 класс

Настоящая рабочая программа составлена на основе ФКГОС основного общего образования, Примерных программ по химии (Сборник нормативных документов. Химия. Федеральный компонент государственного стандарта. Федеральный базисный учебный план и примерные учебные планы. – М.: Дрофа, 2012) и авторской программы - Gabrielyan O. S. Программа курса химии для 8 – 11 классов общеобразовательных учреждений. – М.: Дрофа, 2010

Цели и задачи программы

Изучение курса химии в 8 классе направлено на 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 интеллектуальных способностей в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельного приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;
- воспитание отношения к химии как 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.

Количество часов по учебному плану 2 часа в неделю/ 68 часа в год

Распределение часов по темам курса

№	Тема	Количество часов		Обоснование вносимых изменений
		По программе О.С. Габриел	По рабочей программе	
1.	Тема 1 Введение. Предмет химии	4	4	
2.	Тема 2 «Атомы химических элементов»	10	10	
3.	Тема 3 «Простые вещества»	7	7	
4.	Тема 4 «Соединения химических элементов»	12	12	
5.	Тема 5 «Изменения, происходящие с веществами»	10	10	
6.	Тема 6 Практикум №1 «Простейшие операции с веществами»	5	5	
7.	Тема 7 «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов»	18	17	1 час на итоговую контрольную работу

8.	Тема 8 Практикум №2 «Свойства растворов электролитов»	2	2	
9.	Итоговая контрольная работа	0	1	
10	Итого	68	68	

Национальные, региональные и этнокультурные особенности (НРЭО) при изучении предмета

№ урока п/п	№ НРК	Тема урока	Содержание НРЭО
1	1	Предмет химии. Вещества. Вводный инструктаж по ТБ	Полезные ископаемые региона. Формулы некоторых веществ, добываемых и производимых на заводах Челябинска и области. Простые и сложные вещества в атмосфере региона и в быту (10 мин.)
2	2	Превращение веществ. Роль химии в нашей жизни. Краткие сведения по истории развития химии	Значение химии в жизни региона (продукция промышленных предприятий – экономическая мощь региона, выбросы промышленных предприятий – экологические проблемы) (15 мин.)
5	3	Основные сведения о строении атома. Изотопы	Центры атомной промышленности области – г. Снежинск и Озерск (10 мин.)
15	4	Простые вещества – металлы	Металлы, получаемые на предприятиях региона, области их применения, обусловленные физическими свойствами. Чугун, сталь – ОАО «Мечел», ММК, месторождения металлов на Южном Урале (20 мин.)
16	5	Простые вещества – неметаллы	Запасы графита в регионе; азот, кислород, водород, аргон – значение и получение на предприятиях Челябинска (кислородный цех ОАО «Мечел», кислородный завод, ТЭЦ-2) (15 мин.)
23	6	Важнейшие классы бинарных соединений – оксиды и летучие водородные соединения	Оксидные руды региона (железняки, глина, кварц) их значение. Примеры применения оксидов в быту. Оксиды – вредные выбросы промышленных предприятий, транспорта. Аммиак, сероводород в окружающей среде региона (25 мин.)
25	7	Основания	Примеры применения оснований в быту и на промышленных предприятиях области (20 мин.)
26	8	Кислоты	Серная кислота – продукция предприятий региона (ОАО ЧЭЦЗ, «Завод оргстекла»). Примеры применения кислот в быту и на промышленных предприятиях области. Кислотные дожди, их происхождение (20 мин.)
27	9	Соли	Месторождения минералов и горных пород в регионе. Соли в природе. Соли в составе минеральной воды. Карбонаты нашего края (20 мин.)
30	10	Чистые вещества и смеси.	Способы очистки природной воды и получение чистой

		Массовая доля растворенного вещества в растворе	питьевой воды в регионе (25 мин.)
34	11	Физические явления	Применение физических явлений в хозяйстве области (ковка, прокатка металлов на ОАО ММК, «Мечел», дистилляция каменноугольной смолы на коксохим производстве, фракционирование воздуха ОАО «Мечел» (газовый цех), кислородные станции) (25 мин.)
35	12	Химические реакции	Превращения веществ, происходящие в природе и в результате хозяйственной деятельности человека (15 мин.)
39	13	Реакции соединения	Примеры реакций, протекающих на производстве (получение серной кислоты на ЧЭЦЗ) и в жизни человека (15 мин.)
41	14	Реакции обмена	Защеление почв. Реакции обмена (известкование, гипсование почв области) (15 мин.)
49	15	Растворение как физико-химический процесс. Растворимость веществ в воде	Водные ресурсы, их состояние, охрана, значение растворов для природы и сельского хозяйства в регионе (20 мин.)
51	16	Электролитическая диссоциация веществ в водных растворах	Биогенная роль ионов калия, натрия, хлора и др. Роль ионов водорода в питании растений (10 мин.)
52	17	Ионные уравнения реакции	Реакции ионного обмена, встречающиеся на производстве (10 мин.)
58	18	Оксиды, классификация и свойства	Использование оксидов металлов как хромофоров на Челябинском лакокрасочном заводе. Кислотные дожди (10 мин.)
65	19	Окислительно-восстановительные реакции	Окислительно-восстановительные реакции, имеющие место в химическом производстве области (15 мин.)

Учебно- методическое обеспечение

Программа	Учебник	УМК		Контрольно-измерительные материалы
		для учителя	для учеников	
1. Примерные программы по химии. Сборник нормативных документов. Химия. Федеральный компонент государственного стандарта. Федеральный базисный учебный план и примерные учебные планы. – М.: Дрофа, 2012	1. Габриелян О. С. Химия. 8 класс: учебник для общеобразовательных учреждений. – М.: Дрофа, 2013	1. Габриелян О. С. Химия. 8-9 класс. Базовый уровень: Методическое пособие. – М.: Дрофа, 2013	1. Габриелян О. С. Химия. 8 кл.: рабочая тетрадь к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 8 класс. Базовый уровень» / О.С.Габриелян, С.А. Сладков – М.: Дрофа, 2013	1. Габриелян О. С. Химия. 8 класс. Контрольные и проверочные работы к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 8 класс» / П.Н. Березкин, А.А. Ушакова и др. – М.: Дрофа, 2013

2. Габриелян О. С. Программа курса химии для 8 – 11 классов общеобразовательных учреждений. – М.: Дрофа, 2012				
---	--	--	--	--

Федеральные порталы, содержащие электронные образовательные ресурсы, отвечающие всем требованиям современного процесса образования

Федеральный центр информационно-образовательных ресурсов (ФЦИОР) – <http://fcior.edu.ru>. Содержит коллекцию электронных образовательных ресурсов нового поколения.

Единая коллекция цифровых образовательных ресурсов (ЕК ЦОР) – <http://school-collection.edu.ru>. Содержит разнообразные учебные материалы в электронной форме – документы, презентации, электронные таблицы, видеофрагменты, анимационные ролики и др.

Центр методической и технической поддержки внедрения информационно-коммуникационных технологий в деятельность образовательных учреждений и обеспечение доступа к образовательным услугам и сервисам <http://ikt.ipk74.ru/about/>.

Информация по введению ФГОС ООО размещена на страничке ФЦПРО на сайте ГБОУ ДПО ЧИППКРО <http://www.fgos74.ru>

Полезные материалы по методическому обеспечению введения ФГОС ООО и особенностях предметного содержания представлены в журналах «Химия в школе» (<http://www.hvsh.ru>), «Естественные науки» (<http://www.enauki.ru>) за период 2010-2014 гг.