

Аннотация к рабочей программе по химии 8 класс

Рабочая программа составлена на основе федерального компонента государственного образовательного стандарта основного общего образования на базовом уровне, утвержденного 5 марта 2004 года приказ № 1089, на основе примерной программы по химии для основной школы и на основе программы авторского курса химии для 8-11 классов О.С. Габриеляна (в основе УМК лежат принципы развивающего и воспитывающего обучения. Последовательность изучения материала: строение атома → состав вещества → свойства).

Основные цели учебного курса: формирование представления о химическом элементе и формах его существования – атомах, изотопах, ионах, простых веществах и их важнейших соединениях (оксидах и других бинарных соединениях, кислотах, основаниях и солях), о строении вещества (типологии химических связей и видах кристаллических решёток), закономерностях протекания реакций и их классификации.

Основные задачи учебного курса:

Формирование у учащихся знаний основ науки – важнейших фактов, понятий, законов и теорий, химического языка, доступных обобщений и понятий о принципах химического производства;

Развитие умений работать с веществами, выполнять несложные химические опыты, соблюдать правила техники безопасности, грамотно применять химические знания в общении с природой;

Раскрытие роли химии в решении глобальных проблем человечества;

Развитие личности обучающихся, формирование у них гуманистических отношений и экологически целесообразного поведения в быту и в трудовой деятельности.

Программа направлена на формирование учебно-управленческих умений и навыков, учебно-коммуникативных, учебно-информационных умений и навыков, развитие логического мышления на основе формирования умений сравнивать, классифицировать, обобщать, делать выводы, анализировать, сопоставлять.

Авторской программе соответствует учебник: «Химия 8 класс» О.С.Габриелян - рекомендовано Министерством образования и науки РФ /– М.: Дрофа, 2009г.

Программа рассчитана на 1 год – 8 класс. Общее число учебных часов в 8 классе – 70 (2ч в неделю).

Содержание программы

№ п/п	Наименование темы	Количество часов
1.	Введение.	5
2.	Тема 1. Атомы химических элементов.	9
3.	Тема 2. Простые вещества.	6
4.	Тема 3. Соединения химических элементов.	14
5.	Тема 4. Изменения, происходящие с веществами.	12
6.	Тема 6. Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов.	18
7.	Тема 8. Портретная галерея великих химиков.	2
8.	Повторение и подведение итогов года.	3
9.	Резерв.	1

Лабораторные работы - 13; практические работы -8; контрольные работы-5.

УМК:

1. О.С.Габриелян «Химия 8 класс» (Учебник) – М.: Дрофа, 2009г.
2. О.С.Габриелян Методическое пособие 8-9 классы. - М.: Дрофа, 2000г.
3. О.С.Габриелян, А.В. Яшукова Рабочая тетрадь к учебнику О.С.Габриеляна «Химия 8 класс». - М.: Дрофа, 2008г.

Методическая литература:

1. О.С.Габриелян, Н.П.Воскобойникова, А.В. Яшукова. «Химия 8 класс». Настольная книга учителя. - М.: Дрофа, 2002г.
2. М.Ю.Горковенко Поурочные разработки по химии к учебнику О.С.Габриеляна. – М.: «ВАКО», 2007 г.
3. О.С.Габриелян, Т.В. Смирнова Изучаем химию в 8 классе. – М.: «БЛИК и КО», 2000г. Богданова Н.Н. Химия. Лабораторные работы. 8-11кл.: Учебное пособие. – М.: ООО «Издательство АСТ», 2001.
4. Рогожников С.И. Все о химических элементах. –СПб: химия, 1996.
5. Свитанько И.В. Нестандартные задачи по химии. – М.: МИРОС, 1995.
6. Гара Н.Н., Зуева М.в. Контрольные и проверочные работы по химии 8-9 кл.: Метод. пособие. – М.: Дрофа, 1997.
7. Блохина О.Т. Я иду на урок химии 8-11 класс. – М.: Издательство «Первое сентября», 1999.
8. Тесты по химии. 8-9 кл.: Учебн. Метод. пособие/ Р.П. Суровцева, Л.С.Гузей, Н.И. Останский, А.О. Татур. – М.: Дрофа, 1997.

Электронные пособия:

1. Мультимедийное учебное пособие «Химия 8».
2. Библиотека электронных наглядных пособий «Химия 8-11 класс».
3. Учебное электронное издание. Химия 8-11 класс. «Виртуальная лаборатория».

Интернет – ресурсы

1. Химия <http://skillopedia.ru/material.php?id=44992>. <http://uroki-ximii.ru/metal/>
3. <http://www.youtube.com/watch?v=mMjRkmBz4cc&list=PL643F6DEB7A9FCE1B> валентность
4. История открытия кремния http://www.alhimikov.net/otkritie_elementov/P.html
5. <http://www.uchportal.ru/load/264-1-0-29556> учительский портал
6. <http://prezentacii.com/biologiya/5481-rastenie-zhivoy-organizm.html> портал готовых презентаций
7. <http://ru.wikipedia.org/wiki/%D0%E0%F1%F2%E5%ED%E8%FF> википедия
8. «Единая коллекция Цифровых Образовательных Ресурсов» (набор цифровых ресурсов к учебникам О.С. Габриеляна) (<http://school-collection.edu.ru/>).
9. <http://him.1september.ru/index.php> – журнал «Химия».
10. www.edios.ru – Эйдос – центр дистанционного образования
11. www.km.ru/education - учебные материалы и словари на сайте «Кирилл и Мефодий»
12. <http://djvu-inf.narod.ru/> - электронная библиотека
13. www.alleng.ru – образовательные ресурсы интернета.
14. www.openclass.ru – открытый класс, сетевые образовательные сообщества
15. www.twirpz.com –разные материалы по разным дисциплинам