Тематический план

Наименование разделов, блоков, модулей	Количество часов	Форма контроля
Введение. Общая характеристика химических элементов	7	Текущий
Металлы	20	Текущий
«Неметаллы»	25	Текущий
«Органические вещества»	10	Текущий
«Обобщение знаний по химии за курс основной школы»	8	Текущий
Итого	70	

Национальные, региональные и этнокультурные особенности

№ п/п	Дата	Тема урока	Тема НРЭО	Пособие, где располагается НРЭО
1		Металлы в природе. Способы получения металлов. Сплавы.	Продукция ММК, марки стали их состав	Магнитогоский металлургический комбинат, -http://mmk.ru/
2		Соединения кальция.	Месторождения известняка на территории Агаповского района	Магнитогоский металлургический комбинат, -http://mmk.ru/
3		Железо и его соединения.	Залежи железной руды на Южном Урале, ее состав.	Уральская библиотека. - http://urbibl.ru/Kniffl/kak-otkriti-uralskie-eori/57.htm Оркестр техно. - http://www.or-t.ru/orkestr/news/5402/
4		Получение и свойства соединений металлов	Знакомство с предприятиями челябинской области по выплавке металлов	www:n,goodIe.ru; www.yandex.ni ОАО Челябинский электродный завод (Рекламные буклеты)
5		Обобщение и систематизация знаний по теме «Неметаллы».	Минералы и горные породы, содержащие неметаллы на Южном Урале.	Карта полезных ископаемых Челябинской области. А.И. Левит. Южный Урал география, экология, природопользования. Учебное пособие. Челяб. Южно- Уральское книжное издательство 2005г.
6		Оксиды серы.	Кислотные дожди и их происхождение. (На примере деятельности предприятий челябинской области)	Шустов С.Б., Шустова Л.В. Химические основы экологии -М. «Просвещение». 1995г. Комплексный доклад о состояние окружающей среды Челябинской области 2004г. (Министерство по радиационной и экологической безопасности Челябинской области) Управление федеральной службы по надзору в сфере природопользования(Роспиродонадзора) по Челябинской облает Челябинск 2005г.
7		Кремний и его соединения.	Знакомство с предприятиями силикатной промышленности Челябинской области.	*«Завод «* Кристалл» г. Южно - Уральск.»

Перечень лабораторных, практических, контрольных работ, контрольных диктантов, сочинений, изложений

№ п/п	Дата	Тема к/р, л/р, п/р, диктанта, изложения, сочинения	Какие ЗУНы проверяются	Пособие, где располагается текст
	27.09	Лабораторная работа № 1. «Определение фермента каталазы в пищевых продуктах»	Условия, влияющие на скорость химической реакции	Габриелян О.С. Химия. 9 класс.Учеб.для общеобразов. учреждений /О.С.Габриелян.. – М.: Дрофа, 2012.
	11.10	Лабораторная работа №2 «Взаимодействие растворов кислот и солей с металлами»	Уметь записывать уравнения р. (ок-вос) металлов с водой, солями, кислотами, уметь пользоваться рядом активности(П).	Габриелян О.С. Химия. 9 класс.Учеб.для общеобразов. учреждений /О.С.Габриелян.. – М.: Дрофа, 2012.
	22.11	Контрольная работа № 1 по теме «Металлы»	Знать: строение атомов металлических элементов. Физические и химические свойства. Применение металлов и их важнейших соединений. Уметь: составлять уравнения реакций в молекулярной и ионной формах, объяснять ОВР металлов и их соединений.	Контрольные и самостоятельные работы по химии. 9 класс. Н. С. Павлова М.:- Экзамен. 2011г.
	10.03	Лабораторная работа №3 "Получение углекислого газа и его распознавание. Качественная реакция на карбонат ион"	Понятие жёсткости воды и способы её устранения. Качественная реакция на соли угольной кислоты	Габриелян О.С. Химия. 9 класс.Учеб.для общеобразов. учреждений /О.С.Габриелян.. – М.: Дрофа, 2012.
		Контрольная работа № 2 по теме «Неметаллы»	Уметь распознавать растворы кислот и щелочей, хлорид-, сульфат-, карбонат-ионы и ионы аммония. Уметь писать уравнения химических реакций в молекулярном и ионном виде.	Контрольные и самостоятельные работы по химии. 9 класс. Н. С. Павлова М.:- Экзамен. 2011г.
		Контрольная работа № 3 «Органические соединения»	Спирты и их атомность. Уметь характеризовать типичные свойства уксусной кислоты. Основные понятия химии ВМС. Непредельные углеводороды, предельные углеводороды	Контрольные и самостоятельные работы по химии. 9 класс. Н. С. Павлова М.:- Экзамен. 2011г.

Тексты лабораторных, практических, контрольных работ, контрольных диктантов, сочинений, изложений

в пищевых продуктах

Исследуем некоторые пищевые продукты на нал
в них фермента каталазы (эксперимент лучше вы
нять в группе). В шесть пробирок налейте по 3—
раствора пероксида водорода и поместите в них ку
ки: сырого и варёного картофеля, сыра, дрожжей
рой и варёной печени. Почему в одних случаях на
далось выделение кислорода, а в других — нет? Ес
пробирку с раствором пероксида водорода добавит
сколько капель свежеполученного морковного или
тофельного сока, то наблюдается характерное вск
ние из-за выделяющегося кислорода. Какой вид
лиза вы наблюдали в ходе этого эксперимента?

с металлами

Налейте в две пробирки по 2 мл растворов серно
соляной кислот, поместите в каждую по кусочку
ния или цинка. Что наблюдаете? Запишите уравне
реакций в молекулярной и ионной формах. Рассмо
те окислительно-восстановительные процессы.

Налейте в две пробирки по 2 мл раствора сульф
меди (II), поместите в одну кусочек железа, в другу
гранулу цинка. Что наблюдаете? Запишите уравне
реакций в молекулярной и ионной формах. Рассмо
те окислительно-восстановительные процессы.

Разложение гидрокарбоната натрия

Поместите немного пекарского порошка, в соста
торого входит гидрокарбонат натрия, в пробирку
бора для получения газов. Закройте её пробкой с
отводной трубкой и закрепите в лапке штатива.
чик газоотводной трубки опустите в колбу (50
Нагревайте содержимое пробирки 2—3 мин. Подо
те лучинку и внесите её в колбу. Что наблюдаете?
ком свойстве углекислого газа свидетельствует пос
няя часть опыта? Запишите уравнение проделанно
акции

Перечень компонентов учебно-методического комплекса, обеспечивающего реализацию рабочей программы

Базовый учебник	Дополнительная литература для учителя и учащихся	Перечень Интернет-ресурсов и других электронных информационных источников, перечень обучающих, справочно-информационных компьютерных программ
Габриелян О.С. Химия. 9 класс.Учеб.для общеобразов. учреждений /О.С.Габриелян.. – М.: Дрофа, 2012.	Контрольные и самостоятельные работы по химии. 9 класс. Н. С. Павлова М.:- Экзамен. 2011г.	http://www.openclass.ru Wikipedia.ru nsportal.ru