**УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ и МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ**

**(Химия)**

**I. ПРОГРАММНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№** | **Название**  | **Кол-во экз.** |
|  | Стандарт основного общего образования  | 1 |
|  | 1. Габриелян О.С. Программа курса химии для 8-11 классов общеобразовательных учреждений. М. Дрофа 2006г.  | 1 |

### II. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКИЙ КОМПЛЕКТ

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№** | **Название (автор, издательство, год издания)** | **Кол-во** |
| 1.2.3.4. | О.С. Габриелян, И.Г. Остроумова « Химия вводный курс 7 класс»Москва « Дрофа» 2013гО.С. Габриелян, Г.А. Шипарева Химия .Рабочая тетрадь Москва « Дрофа» 2013гД.П. Ерыгин Методика решения задач по химии Москва Просвящение 1989г | 5111 |
| 5.6.78.9.12.13. | Габриелян О.С. Химия. 8 класс. Учебник для общеобразовательных учреждений. Дрофа. М. 2005г. Горбунцова С.В. Тесты по основным разделам школьного курса химии. 8 - 9 классы.ВАКО, Москва,2006г. Горковенко М.Ю.Поурочные разработки по химии. К учебникам О.С.Габриеляна, Л.С.Гузея, В.В.Сорокина, Р.П.Суровцевой и Г.Е.Рудзитиса, Ф.Г.Фельдмана. 8 класс.ВАКО, Москва, 2004г.Габриелян О.С. Химия. 8 класс: Контрольные и проверочные работы. – М.: Дрофа, 2003.Радецкий А.М., Горшкова В.П. Дидактический материал по химии для 8-9 классов: Пособие для учителя. – М.: Просвещение, 2000О.С. Габриелян Настольная книга учителя химии 8 классМосква « Блик и Ко» 2001г | 311141111 |
| 14.15.16. | Габриелян О.С. Химия. 9 класс. Учебник для общеобразовательных учреждений. Дрофа. М. 2005г. Горбунцова С.В. Тесты по основным разделам школьного курса химии. 8 - 9 классы.ВАКО, Москва,2006г. Горковенко М.Ю.Поурочные разработки по химии. К учебникам О.С.Габриеляна, Л.С.Гузея, В.В.Сорокина, Р.П.Суровцевой и Г.Е.Рудзитиса, Ф.Г.Фельдмана. 9 класс.ВАКО, Москва, 2004гГ.П. Хомченко Химия для поступающих в ВУЗЫ Москва 1996гГ.П. Хомченко Задачи по химии  | 111 |

**III. ДОПЛОНИТЕЛЬНАЯ И СПРАВОЧНАЯ ЛИТЕРАТУРА**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№** | **Название (автор, издательство, год издания)** | **Кол-во** |
| 1.2.3.4.5.6.7.8.9.10.11.12. | Т.М. Солдатова Химия 8-11 классы « Окислительно- восстановительные реакции» ВолгоградА.А.Каверина Самое полное издание типовых вариантов заданий ЕГЭ 2012г химия АСТ Астрель Москва*Аликберова Л. Ю.* Занимательная химия: Книга для учащихся, учителей и родителей. — М.: АСТ-ПРЕСС, 1999.*Аликберова Л. Ю., Рукк Н. С.* Полезная химия: за­дачи и истории. — М.: Дрофа, 2005.*Булычева Н. В.* В мире колб, или Потомство одного пузыря. // Химия в школе. — 1997. — № 3. — с. 70 —72.*Гуревич А. Е., Исаев Д. А., Понтак Л. С.* Физика. Химия. 5—6 кл. Методическое пособие. — М.: Дрофа, 1995.*Загорский В. В.* Огни потешные. Фейерверк: история, теория, практика. — М.: Школа им. А. Н. Колмогорова «Самообразование», 2000.Занимательные опыты с веществами вокруг нас: иллюстрированное пособие для школьников, изучающих естествознание, химию, экологию/Авт. Н. В. Груздева, В. Н. Лав-рова, А. Г. Mypaвьев.- СПб.: Крисмас, 2003.Камни мира. — М.: Аванта+, 2001.*Краузер Б., Фримантл М. -* Химия. Лабораторный практикум. — М.: Химия, 1995.*Кузнецова Н. Е., Шаталов М. А.* Обучение на основе межпредметной интеграции. 8—9 кл. – М.: Вентана-Граф, 2005.Химия и общество: Пер. с англ. — М.: Мир, 1995.Химия. Интересные уроки: / Авт.-сост. В. Н. Головнер. – М.: НЦЭНАС, 2005.*Штремплер Г. И., Пичугина Г. А.* Дидактическиеигры при обучении химии. — М.: Дрофа, 2004.В. А. Крицман. Книга для чтения по неорганической химии:, М., Просвещение, 2003 гХимия в таблицах: А. Е. Насонова, М., Дрофа, 2004 гХимия в формулах: В. Г. Иванов, О. Н. Гева. Дрофа, 2004 г111 вопросов по химии для всех: П. Бенеш, В. Пумпр, М., Просвещение, 1994 г Что мы знаем о химии?: Ю. Н. Кукушкин, М., Высшая школа, 1993 гПроектная деятельность уч-ся. Химия.: Н. В. Ширшина, Волгоград, Учитель,2007 г  | 11111 |
| 1111 комп. |
| 111 |
| 13.14.15.16.17. | Габриелян О.С. Химия. 8 класс. Учебник для общеобразовательных учреждений. Дрофа. М. 2005г. Горбунцова С.В. Тесты по основным разделам школьного курса химии. 8 - 9 классы.ВАКО, Москва,2006г. Горковенко М.Ю.Поурочные разработки по химии. К учебникам О.С.Габриеляна, Л.С.Гузея, В.В.Сорокина, Р.П.Суровцевой и Г.Е.Рудзитиса, Ф.Г.Фельдмана. 8 класс.ВАКО, Москва, 2004г.Габриелян О.С. Химия. 8 класс: Контрольные и проверочные работы. – М.: Дрофа, 2003.Радецкий А.М., Горшкова В.П. Дидактический материал по химии для 8-9 классов: Пособие для учителя. – М.: Просвещение, 2000 | 110221 |

**IV. КАРТОЧКИ, РАЗДАТОЧНЫЙ МАТЕРИАЛ**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| № | Название  | Кол-во |
| 1. | КИМ Химия 8,9 классы Москва ВАКО | 5 комп. |
| 2. | Контрольные работы 7 класс | 1 комп. |
| 3. | Контрольные работы 8 класс | 1 комп. |
| 4. | Контрольные работы 9 класс | 1 комп. |
| 5. | Демонстрационные варианты (ГИА) | 2 |
| 6. | Итоговые тесты по химии 7,8, 9 класс | 3 |
| 7. | Тематические тесты 7 класс | 1 комп. |
| 8. | Тематические тесты 8 класс | 1 комп. |
| 9. | Тематические тесты 9 класс | 1 комп. |
| 10. | Расчетные задачи 7 класс по темам:«Определение массовой доли растворенного вещества», « Расчеты по химическим уравнениям: нахождение массы, нахождение количества вещества, с использованием понятия- доля», « задачи на определение выхода продукта реакции», « расчет выхода продукта реакции по отношению к теоретически возможному» | 1 |
| 11. | А.А. Тыльдсепп ,В.А. Корк Мы изучаем химию. Книга для учащихся Москва Просвящение 1988г | 1 |
| 12. |  | 1 |

**V. МУЛЬТИМЕДИЙНЫЕ СРЕДСТВА ОБУЧЕНИЯ и ИНТЕРНЕТ РЕСУРСЫ**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№** | **Название** | **Ко-во** |
| 1. | Электронные уроки и тесты. Химия в школе.(Большая энциклопедия Кирилла и Мефодия | 12111 |
| 2. | **Интернет-ресурсы:** |  |
| <http://him.1september.ru/> Газета "Химия" и сайт для учителя "Я иду на урок химии" |  |
| [http://www.openclass.ru/](http://www.openclass.ru/wiki-pages/30699) сайт образовательный Открытый класс  |  |
| [http://pedsovet.su/](http://pedsovet.su/load/97) сайт Педсовет.ру ( презентации, разработки…) |  |
| <http://www.zavuch.info/> сайт Завуч.инфо  |  |
| <http://www.uroki.net/> все для учителя на сайте Уроки.нет |  |
| <http://www.rusedu.ru/subcat_37.html> архив учебных программ и презентаций РусЕду |  |

1. **Наглядные пособия и оборудование кабинета**
	1. **Таблицы**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **№** **п/п**  | **Наименование** | **Кол-во** | **Тема** | **Класс** |
| 1 | Обращение с веществами | 1 | Свойства химических веществ | 8 |
| 2 | Фильтрование | 2 |  | 8 |
| 3 | Электроволновые модели атомов | 1 | Строение атома | 8,9 |
| 4 | Форма и перекрывание электронных облаков | 1 | Строение атома | 8 |
| 5 | Ионная связь | 1 | Химическая связь | 8 |
| 6 | Кристаллическая решетка металлов | 1 | Металлы | 8,9 |
| 7 | Ковалентная связь | 1 | Химическая связь | 8 |
| 8 | Количественные величины в химии | 1 | Решение задач | 8 |
| 9 | Кристаллические решетки | 1 | Строение веществ | 8,9 |
| 10 | Связь между классами неорганических веществ | 1 | Свойства химических веществ | 8 |
| 11 | Электропроводность растворов | 1 | Растворы | 8,9 |
| 12 | Схема растворения и электролитической диссоциации соединений с ионной и ковалентной полярной связями | 2 | Растворы | 8 |
| 13 | Электролитическое получение натрия | 2 | Металлы | 9 |
| 14 | Дуговая электропечь | 1 | Металлы  | 9 |
| 15 | Прямое восстановление железа из руд | 1 | Металлы  | 9 |
| 16 | Применение электролиза | 1 | Металлы  | 9 |
| 17 | Электролиз раствора хлорида меди (II) с угольным анодом | 1 | Металлы  | 9 |
| 18 | Схема гальванического элемента | 1 | Металлы  | 9 |
| 19 | Двухванная мартеновская печь | 1 | Металлы  | 9 |
| 20 | Строение атома углерода | 2 | Углерод | 9 |
| 21 | Фосфорные и азотные удобрения | 1 | Подгруппа азота | 9 |
| 22 | Техника безопасности при проведении опытов | 2 |  | 8,9 |
| 23 | ПСХЭ Д.И. Менделеева | 2 |  | 8,9 |
| 24 | Растворимость кислот, оснований, солей в воде и среда растворов | 1 | Растворы  | 8 |
| 25 | Правила по технике безопасности при работе в химическом кабинете | 1 |  | 8,9 |
| 26 | Электрохимический ряд напряжений металлов | 1 |  | 8,9 |

* 1. **Стенды**

|  |  |
| --- | --- |
| **№ п/п** | **Название**  |
| 1. | Инструкции по ОТ  |
| 2. | В помощь обучающимся |

* 1. **Модели**

|  |  |
| --- | --- |
| 1 | Кристаллическая решетка NaCl |
| 2 | Кристаллическая решетка Mg |
| 3 | Кристаллическая решетка графита |

* 1. Карточки

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **№** | **класс** | **Раздел, тема** | **Название** | **кол-во**  |
| 1 | 8,9 | Основные классы не­органических веществ | Номенклатура неорганических ве­ществ - тренажёр | 5 |
|  |  |  |  |  |
| 2 | 8 | Химические, физиче­ские явления. | Изменения с веществами | 4 |
| 3 | 8 | Кислород | Физические свойства кислорода | 3 |
| 4 |  8,9 | Электролитическая диссоциация. Раство­ры | Комплект задач на определение массовой доли растворённого веще­ства.Комплект карточек для отработки составления ионных уравнений | 55 |
| 5 | 8,9 | Количественные от­ношения в химии | Комплект задач для отработки уме­ний вычислять по формуле | 5 |
|  |  |  |  |  |
| 6 | 9 | Неметаллы:сера,азот,фосфор.углерод,галогены | Комплекты карточек «Осуществить цепочки превращений» | 55555 |
| 7 | 8,9, | Решение типовых за­дач по химии | Комплекты карточек с разноуров­невыми задачами по всем типам |  |
| 8 | 8,9, | Основные классы не­органических веществ | Комплект карточек на развитие ло­гического мышления, «Третий лишний», «Продолжи ряд», «Кре­стики-нолики» |  |
| 9 | 8,9, | Решение задач | Комплект «Трудные задачи по хи­мии»Комплект «Нестандартные задачи по химии» | 52 |
| 10 | 8 | Периодический закон и строение атома | Строение атомов химических элементов I-III периодов | 5 |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |

1. **5 Цифровые и электронные образовательные ресурсы**

**CD диски**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **№п/п** | **Раздел, тема** | **Класс** | **название** | **Кол-во** |
| 1. | Курс  | 8 | Химия – 8, к учебнику О.С. Габриеляна | 1 диск |
| 2. | Курс | 8-9 | Химия. 8-9 классы. Базовый курс | 1 диск |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |

**10.7 Оборудование кабинета химии**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№ п/п** | **Наименование** | **Количество** |
| 1 | Аппарат для дистилляции воды | 1 |
| 2 | Весы учебные с разновесами | 5 |
| 3 | Нагреватели демонстрационные | 2 |
| 5 | Плитка электрическая  | 1 |
| 6 | Спиртовка лабораторная | 4 |
| 10 | Воронка делительная  | 2 |
| 12 | Нагреватель пробирок НПЭШ | 4 |
| 13 | Бюретка 25 мл. | 3 |
| 14 | Холодильник с прямой трубкой | 3 |
| 15 | Комплект трубок соединительных | 1 |
| 16 | Шпатели, ложки фарфоровые | 10 |
| 17 | Набор стеклянных трубок | 1 |
| 18 | Штатив лабораторный комбинированный  | 4 |
| 19 | Штатив для демонстрационных пробирок | 1 |
| 20 | Ложки для сжигания веществ | 10 |
| 21 | Ступка фарфоровая с пестиком | 5 |
| 22 | Набор посуды для реактивов | 2 |
| 23 | Штатив для пробирок | 10 |
| 24 | Воронка простая конусообразная | 10 |
| 25 | Пробирки | 60 |
| 26 | Колбы конические | 10 |
| 27 | Колбы плоскодонные | 20 |
| 28 | Колбы мерные | 3 |
| 29 | Набор посуды и принадлежностей для работы с малыми количествами веществ (НПМ) | 10 |
| 30 | Стакан химический | 2 |
| 31 | Чаши кристаллизационные | 6 |
| 32 | Чашка фарфоровая выпарительная | 5 |
| 33 | Цилиндр измерительный | 4 |
| 34 | Комплект лабораторных термометров | 1 |
| 35 | Ложка для сжигания веществ | 15 |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |

**10.8 ПЕРЕЧЕНЬ**

**химических реактивов (на 01.09.2014 г.)**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **№ п/п** | **Наименование** | **Химическая****формула** | **Группа** **хранения** | **Место** **хранения** |
| **Простые вещества** |
| 1 | Алюминий гранулированный | Аl | VIII | шкаф |
| 2 | Железо восстановленное | Fe | VIII | шкаф |
| 3 | Цинк гранулированный | Zn | VIII | шкаф |
| 4 | Магний порошок | Mg | VIII | шкаф |
| 5 | Олово гранулированное | Sn | VIII | шкаф |
| 6 | Медь (проволока) | Cu | VIII | шкаф |
| 7 | Набор «Щелочные и щелочноземельные металлы» | Na, Ca, K, Li | II | сейф |
| **Оксиды** |
| 8 | Оксид алюминия | Al2O3 | VIII | шкаф |
| 9 | Оксид железа (III) | Fe2O3 | VIII | шкаф |
| 10 | Оксид меди (II) | CuO | VIII | шкаф |
| 11 | Оксид марганца | MnO2 | VI | шкаф |
| 12 | Оксид цинка | ZnO | VIII | шкаф |
| 13 | Оксид магния | MgO | VIII | шкаф |
| 14 | Оксид кальция | СаО | VII | сейф |
| 15 | Оксид ванадия | V2O5 | VIII | шкаф |
| **Основания** |
| 16 | Гидроксид калия | КОН | VII | сейф |
| 17 | Гидроксид алюминия | Al(OH)3 | VIII | шкаф |
| 18 | Гидроксид кальция | Са(ОН)2 | VII | сейф |
| 19 | Гидроксид бария | Ba(OH)2 | VIII | сейф |
| 20 | Гидроксид натрия | NаOH | VII | сейф |
| **Кислоты** |
| 21 | Азотная кислота | HNO3 | VII | сейф |
| 22 | Серная кислота  | H2SO4 | VII | вытяжной шкаф |
| 23 | Соляная кислота | HCl | VII | сейф |
| 24 | Фосфорная кислота | H3PO4 | VIII | вытяжной шкаф |
| 25 | Борная кислота | H3BO3 | VIII | шкаф |
| **Cоли** |
| 26 | Алюминия хлорид |  AlCl3 | VIII | шкаф |
| 27 | Алюминия сульфат | Al2(SO4)3 | VIII | шкаф |
| 28 | Алюмокалиевые квасцы | K2SO4.Al2(SO4)3 | VIII | шкаф |
| 29 | Аммония нитрат | NH4NO3 | VI | шкаф |
| 30 | Аммония сульфат | (NH4)2SO4 | VIII | шкаф |
| 31 | Аммоний углекислый | (NH4)2СO3 | VIII | шкаф |
| 32 | Аммония хлорид | NH4Cl | VIII | шкаф |
| 33 | Аммония роданид | NH4CNS | VIII | шкаф |
| 34 | Аммония дихромат | (NH4)2Cr2O7 | VII | сейф |
| 35 | Бария нитрат | Ba(NO3)2 | VII | сейф |
| 36 | Бария хлорид | BaCl2 | VII | сейф |
| 37 | Железный купорос | FeSO4.7H2O | VIII | шкаф |
| 38 | Калия бромид | KBr | VIII | шкаф |
| 39 | Калия сульфат | K2SO4 | VIII | шкаф |
| 40 | Калия роданид | KCNS | VII | сейф |
| 41 | Калия хлорид | KCl | VIII | шкаф |
| 42 | Калия перманганат | KMnO4 | VI | сейф |
| 43 | Калия карбонат | K2CO3 | VIII | шкаф |
| 44 | Калия гидроортофосфат | K2HPO4 | VIII | шкаф |
| 45 | Красная кровяная соль | K3Fe(CN)6 | VII | cейф |
| 46 | Калия дихромат | K2Cr2O7 | VII | cейф |
| 47 | Калия нитрат | КNО3 | VI | шкаф |
| 48 | Кальция хлорид | CaCl2.2H2O | VIII | шкаф |
| 49 | Магния сульфат | MgSO4 | VIII | шкаф |
| 50 | Магния хлорид | MgCl2 | VIII | шкаф |
| 51 | Марганца хлорид | MnCl2 | VIII | шкаф |
| 52 | Марганца сульфат | MnSO4 | VIII | шкаф |
| 53 | Меди гидроксокарбонат (малахит) | Cu(OH)2CO3 | VIII | шкаф |
| 54 | Меди сульфат б/в | CuSO4 | VIII | шкаф |
| 55 | Медный купорос | CuSO4.5H2O | VIII | шкаф |
| 56 | Меди хлорид | CuCl2 | VIII | шкаф |
| 57 | Меди нитрат | Сu(NО3)2 | VIII | шкаф |
| 58 | Натрия бромид | NaBr | VIII | шкаф |
| 59 | Натрия гидрокарбонат | NaHCO3 | VIII | шкаф |
| 60 | Натрия карбонат | Na2CO3 | VIII | шкаф |
| 61 | Натрия сульфат б/в | Na2SO4 | VIII | шкаф |
| 62 | Натрия нитрат | NaNO3 | VIII | шкаф |
| 63 | Серебра нитрат | AgNO3 | VII | сейф |
| 64 | Хрома (III) хлорид | CrCl3 | VII | сейф |
| 65 | Цинка сульфат | ZnSO4 | VIII | шкаф |
| 66 | Цинка хлорид | ZnCl2 | VII | сейф |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |

**10.9 Материалы**

|  |  |
| --- | --- |
| 1 | Уголь активированный |
| 2 | Парафин |
| 3 | Карандаши по стеклу восковые |
| 4 | Трубка резиновая |
| 5 | Бумага фильтровальная |
| 6 | Кальция карбонат (известняк, мрамор) |
| 8 | Пробки резиновые |

**10.10 Перечень коллекций**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№ п/п** | **Наименование** | **Количество** |
| 1 | Нефть и продукты её переработки | 3 |
| 2 | Каучук | 1 |
| 3 | Каменный уголь и продукты его переработки | 1 |
| 4 | Пластмассы | 4 |
| 5 | Торф и продукты его переработки | 1 |
| 6 | Алюминий и его сплавы | 1 |
| 7 | Металлы и сплавы | 2 |
| 8 | Стекло и изделия из стекла | 1 |
| 9 | Волокна | 1 |
| 10 | Известняки | 1 |
| 11 | Шкала твердости | 1 |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |

**10.11 Презентации к урокам**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **№****п/п** | **Учебный предмет** | **Презентации** | **Тема, класс** |
| 1. | Химия | Строение атомаАльдегидыВитаминыФерментыМарганецКобальтАлюминий Золото Химия в медицинеХимия и пищаПищевые добавкиХимия и окружающая средаКосметикаСредства гигиеныКомплект презентаций к урокам 7-8 класса | 8Атомы химических элементовУглеводороды и их природные источникиБиологически активные органические соединенияВещества и их свойствХимия и общество |