

**СВЕДЕНИЯ ОБ УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОМ ОБЕСПЕЧЕНИИ  
РЕАЛИЗАЦИИ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ**

**ХИМИЯ**

**1. Технические средства обучения**

<b>№ п/п</b>	<b>Наименование ТСО</b>	<b>Марка</b>
1.	Монитор	Samsung
2.	Системный блок	SONY
3.	Проектор	aser
4.	Экран настенный	PROJEKTA
5.	Принтер	Lexmark
6.	Электронные весы	

**2. Учебно-методическая и справочная литература**

**1. Методические пособия**

<b>№ п/п</b>	<b>Название</b>	<b>Автор</b>	<b>Издательство</b>	<b>Год издания</b>	<b>Кол-во экземпляров</b>
1.	«Книга для чтения по неорганической химии» 1 часть	В.А. Крицман	Москва «Просвещение»	1983	1
2.	«Книга для чтения по неорганической химии» 2 часть	В.А. Крицман	Москва «Просвещение»	1984	1
3.	«Загадки молекул»	Хайнц Раубах	Ленинград «Химия Ленинградское отделение»	1979	1
4.	«Увлекательная химия»	Л.Е. Сомин	Москва «Просвещение»	1978	1
5.	«Как были открыты химические элементы»	Д.Н. Трофонов	Москва «Просвещение»	1980	1
6.	«История химии»	Ю.И. Соловьёв	Москва «Просвещение»	1976	1
7.	«Организация работы лаборанта в школьном кабинете химии»	Т.С. Назаров	Москва «Просвещение»	1984	1
8.	«Организация кабинета химии в средних учебных заведениях»	Т.С. Назаров	Москва	2007	1
9.	«Химия в помощь абитуриенту»	В.В. Горбунова	Санкт-Петербург РГПУ им. А. Герцена, «СОЮЗ»	2002	1
10.	«Учись приобретать и применять знания по химии»	В.Я. Вивюрский	Москва «Просвещение»	1987	1
11.	«Настольная книга учителя 8 класс»	О.С. Габриелян	Москва «Дрофа»	2002	1
12.	«Настольная книга учителя 9 класс»	О.С. Габриелян	Москва «Дрофа»	2002	1
13.	Рабочая тетрадь 9 класс	О.С. Габриелян	Москва «Дрофа»	2003	1
14.	«Изучаем химию в 8 классе» (дидактические материалы)	О.С. Габриелян	Москва «Дрофа»		1
15.	«Химия. Методическое пособие 8-9 классы»	О.С. Габриелян	Москва «Дрофа»	2000	1
16.	Тесты «Химия 8-9 классы»	Р.П. Суворовцева	Москва «Дрофа»	2001	1

17.	«Решение задач из учебников Г.Е. Рудзитиса, Ф.Г. Фельдмана»		Москва «Дрофа»	2000	1
18.	«Тесты. Неорганическая химия» 1 часть	Ю.А. Шмаков	Саратов «Лицей»	2002	1
19.	«Тесты. Неорганическая химия» 2 часть	Ю.А. Шмаков	Саратов «Лицей»	2002	1
20.	«Программы общеобразовательных школ»	И.Г. Остроумов	Москва «Просвещение»	2006	1
21.	Химия вне рамок урока	И.А.Костенчук	Москва «Центрхимпресс»	2008	1
22.	ЕГЭ 2010. Химия. Универсальные материалы для подготовки учащихся	А.А.Каверина	Интеллект-Центр	2010	1
23.	Сборник нормативных документов	Э.Д.Днепров	Москва «Дрофа»	2004	1
24.	Школьные олимпиады 8-11 классы	А.В.Артемов	Москва Айрис-пресс	2011	1
25.	Примерные билеты и ответы по химии для устной итоговой аттестации выпускников 9 классов	А.С.Корощенко	Москва «Дрофа»	2004	1
26.	Примерные программы по учебным предметам. Химия 8-9 классы		Москва «Просвещение»	2011	1
27.	Примерные программы по учебным предметам. Химия 10-11 классы		Москва «Просвещение»	2011	1
28.	Учебно-тренировочные материалы для подготовки к ЕГЭ	А.А.Каверина	Интеллект-Центр	2005	1
29.	Учебно-тренировочные материалы для подготовки к ЕГЭ		Интеллект-Центр	2006	1
30.	Сборник задач по химии	Г.П.Хомченко	Москва «Оникс» «Новая волна»	1999	1
31.	2500 задач по химии с решениями	Н.Е.Кузменко	Москва «Оникс 21 век» «Мир и Образование»	2002	1
32.	Химия: Справочник для старшеклассников и поступающих в вузы	Р.А.Лидин	Москва «АСТ-ПРЕСС ШКОЛА»	2004	1
33.	Органическая химия: репетитор-тренажер для подготовки к экзамену (часть 1,2)	Н.Е.Дерябина	Москва «Центрхимпресс»	2009	1
34.	Курсы по выбору: выбор за вами (часть 1,2)		Москва «Центрхимпресс»	2007	1
35.	300 попроче и 300 по сложнее		Москва «Центрхимпресс»	2008	1
36.	Химия на досуге: Учение с развлечением	И.А.Костенчук	Москва «Центрхимпресс»	2006	1

## 2. Дидактические материалы, учебные пособия

№ п/п	Класс	Название	Автор	Издательство	Год издания	Кол-во экземпляров
1.	8	«Практическая работа по неорганической химии 8 класс»	Н.П. Гаврусейко	Москва «Просвещение»	1990	1
2.	9	«Практическая работа по неорганической химии 9 класс»	Н.П. Гаврусейко	Москва	1990	1

				«Просвещение»		
3.		«Практическая работа по органической химии»	Н.П. Гаврусейко	Москва «Просвещение»	1988	1
4.		«Проверь свои знания по органической химии»	В.М. Потапов	Москва «Просвещение»	1986	1
5.		«Задания для самостоятельной работы по химии»	Р.П. Суворовцева	Москва «Просвещение»	1993	1
6.		«Решение задач с помощью уравнений и неравенств»	Ю.М. Лабий	Москва «Просвещение»	1987	1
7.		«Задания по химии для малокомплектной школы»	Р.Н. Князева	Москва «Просвещение»	1993	1
8.		Сборник заданий и задач «Общая и неорганическая химия»	Т.П. Полянская	Ульяновск «Инфофонд»	2005	10
9.		Руководство по решению задач «Общая и неорганическая химия»	Т.П. Полянская	Ульяновск «Инфофонд»	2005	14
10.		Руководство мультимедийным приложением	Т.П. Полянская	Ульяновск «Инфофонд»	2005	14
11.		Соросовская олимпиада для школьников		МЦМО, «Теис»	1995	6
12.	8	«Химия» 8 класс	О.С. Gabriелян	Москва «Дрофа»	2002	15+14
13.	9	«Химия» 9 класс	О.С. Gabriелян	Москва «Дрофа»	2002	66
14.	11	«Химия» 11 класс	Л.С. Гузей	Москва «Дрофа»	2002	55
15.	10-11	«Органическая химия» 10-11 классы	Л.А. Цветков	Москва «Владос»	2004	18
16.	9	«Химия» 9 класс	Н.Е. Кузнецова	Москва «Вентана-Граф»	2009	1+1
17.	9	«Химия» 9 класс	Н.Е. Кузнецова	Москва «Вентана-Граф»	2009	1
18.	9	Задачник по химии 9 класс	Н.Е. Кузнецова	Москва «Вентана-Граф»	2010	1
19.	8	«Химия» 8 класс	Н.Е. Кузнецова	Москва «Вентана-Граф»	2009	1
20.	8	Задачник по химии 8 класс	Н.Е. Кузнецова	Москва «Вентана-Граф»	2010	1
21.	8	«Химия»	Г.Е. Рудзитис	Москва «Просвещение»	1991	1
22.	10	«Химия»	Г.Е. Рудзитис	Москва «Просвещение»	1991	1
23.	11	«Химия»	Г.Е. Рудзитис	Москва «Просвещение»	1992	1
24.	9	«Химия»	Г.Е. Рудзитис	Москва «Просвещение»	1991	1
25.		Химия (сборник вопросов и задач)	В.Н.Пророков	Иваново	2009	1
26.	10-11	Равновесие в растворах	Л.Ю.Аликберова	Москва «Дрофа»	2008	1
27.	7-10	«Сборник задач и упражнений по химии»	Я.Л. Гольдфарб	Москва «Просвещение»	1986	1
28.		Применение органических соединений	А.И.Артеменко	Москва «Дрофа»	2005	1
29.		Репетитор по химии	А.С.Егоров	Ростов-на-Дону «Феникс»	2004	1

### 3. Таблицы

№ п/п	Раздел, тема	Название таблицы
1.	<b>БЕЛКИ И НУКЛЕИНОВЫЕ КИСЛОТЫ</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Первичная структура белка</li> <li>• Вторичная структура белка</li> <li>• Третичная структура белка</li> <li>• Денатурация белков</li> <li>• Гетероциклы с атомом азота</li> <li>• Принцип комплентарности</li> <li>• Нуклеиновые кислоты</li> </ul>
2.	<b>Химия. Учебное пособие 8 – 9 классы</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Белки</li> <li>• Важнейшие кислоты и их соли</li> <li>• Валентность</li> <li>• Генетическая связь важнейших классов неорг. вещ-в</li> <li>• Гомология</li> <li>• Изомерия</li> <li>• Кислотность среды</li> <li>• Классификация оксидов</li> <li>• Классификация солей</li> <li>• Классификация органических соединений</li> <li>• Нефть – источник углеводородов</li> <li>• Образование ковалентной и ионной хим-их связей</li> <li>• Окислительно-восстановительные реакции</li> <li>• Реакции обмена в водных растворах</li> <li>• Скорость химических реакций</li> <li>• Строение атома. Изотопы</li> <li>• Типы кристаллических решеток</li> <li>• Химическое равновесие</li> <li>• Электронные конфигурации атомов</li> <li>• Электролитическая диссоциация</li> </ul>
3.	<b>ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Генетическая связь классов неорганических веществ</li> <li>• Генетическая связь классов органических веществ</li> <li>• Закон сохранения массы веществ</li> <li>• Классификация химических реакций</li> <li>• Окислительно-восстановительные реакции</li> <li>• Тепловой эффект химических реакций</li> <li>• Электролиз</li> </ul>
4.	<b>СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВА</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Валентность</li> <li>• Гомология</li> <li>• Изомерия 1</li> <li>• Изомерия 2</li> <li>• Кристаллы</li> <li>• Модели атомов элементов</li> <li>• Степень окисления</li> <li>• Строение атома</li> <li>• Химическая связь</li> <li>• Электронная орбиталь</li> </ul>
5.	<b>НОМЕНКЛАТУРА</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Бинарные соединения</li> <li>• Непредельные углеводороды</li> <li>• Номенклатура органических соединений</li> <li>• Номенклатура солей</li> <li>• Функциональные производные углеводородов</li> </ul>
6.	<b>ИНСТРУКТИВНЫЕ ТАБЛИЦЫ</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Спиртовка</li> <li>• Газовая горелка</li> <li>• Электронагреватели</li> </ul>

		<ul style="list-style-type: none"> <li>● Нагревание</li> <li>● Лабораторный штатив</li> <li>● Получение и соби́рание газов</li> <li>● Обращение с твердыми веществами</li> <li>● Обращение с жидкими веществами</li> <li>● Взвешивание</li> <li>● Приготовление растворов</li> <li>● Фильтрование</li> <li>● Перегонка</li> <li>● Титрование</li> </ul>
7.	<b>ХИМИЧЕСКОЕ ПРОИЗВОДСТВО. МЕТАЛЛУРГИЯ</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>● Способы сжигания топлива</li> <li>● Производство серной кислоты 1</li> <li>● Производство серной кислоты 2</li> <li>● Производство аммиака</li> <li>● Производство азотной кислоты</li> <li>● Производство аммиачной селитры</li> <li>● Силикатная промышленность</li> <li>● Электролиз хлорида натрия</li> <li>● Получение алюминия</li> <li>● Химия доменного процесса</li> <li>● Производство чугуна</li> <li>● Конвертер с кислородным дутьем</li> <li>● Выплавка стали в электропечи</li> <li>● Выплавка стали в электронно-лучевой печи</li> <li>● Обогащение руд флотацией</li> <li>● Обжиг известняка</li> </ul>
8.	<b>МЕТАЛЛЫ</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>● Щелочные металлы</li> <li>● Химия щелочных металлов</li> <li>● Элементы II A группы</li> <li>● Жесткость воды</li> <li>● Алюминий</li> <li>● Применение алюминия</li> <li>● Железо</li> <li>● Виды коррозии</li> <li>● Методы защиты от коррозии</li> <li>● Общие свойства металлов</li> </ul>
9.	<b>НЕМЕТАЛЛЫ</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>● Галогены</li> <li>● Химия галогенов</li> <li>● Сера. Аллотропия</li> <li>● Химия серы</li> <li>● Химия азота</li> <li>● Оксиды азота</li> <li>● Азотная кислота - окислитель</li> <li>● Фосфор. Аллотропия</li> <li>● Классификация минеральных удобрений</li> <li>● Распознавание минеральных удобрений</li> <li>● Углерод. Аллотропия</li> <li>● Адсорбция</li> <li>● Оксид кремния</li> <li>● Силикаты</li> <li>● Применение кремния и его соединений</li> <li>● Инертные газы</li> </ul>
10.	<b>Таблицы по химии «Строение органических веществ»</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>● Структура белка</li> <li>● Образование водородных связей в молекулах</li> <li>● Пространственная изомерия бутилена</li> </ul>

		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Спирты и альдегиды</li> <li>• Этан и бутан</li> <li>• Строение атома углерода</li> </ul>
11.	<b>Таблицы «Лабораторное оборудование и обращение с ним»</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Правила ТБ для учащихся</li> <li>• Правила работы в химической лаборатории</li> </ul>
12.		«Химия. Классификация органических соединений»
13.		«Правила ТБ на уроке химии»
14.		«Растворимость веществ»
15.		«Периодическая система химических элементов»
16.		«Растворимость кислот, солей и оснований в воде»
17.		«Электрический ряд напряжения металлов»
18.		«Производство серной кислоты»
19.		«Юный химик»
20.		«Ряд напряжения анионов»
21.		«Строение атома углерода»

#### 4. Портреты учёных

#### 5. Аудио и видео материалы

##### 1. Видеокассеты:

№ п/п	Название (подзаголовок, место издания, год издания, количество, серия)
1.	Видеокассета «Неорганическая химия. Часть 2,4,5».- М.: СГУ ТВ, 2006.- 3 к. – (Школьный химический эксперимент)
2.	Видеокассета «Органическая химия. Металлы побочных подгрупп».- М.: СГУ ТВ, 2006.- 1 к. – (Школьный химический эксперимент)
3.	Видеокассета «Химические элементы. Фтор, кремний, фосфор, сера, титан».- М.: КВАРТ, 2005.- 1 к.

##### 2. Электронные издания учебного назначения на CD- ROM

Диск «Уроки Кирилла и Мефодия: 8-9 классы».-Россия: Кирилл и Мефодий, 2004.- 1 диск.- (Виртуальная школа Кирилла и Мефодия) 8-9 класс;

Диск «Уроки Кирилла и Мефодия: 10-11 классы».-Россия: Кирилл и Мефодий, 2004.- 1 диск.- (Виртуальная школа Кирилла и Мефодия) 10-11 класс

### ДОПОЛНИТЕЛЬНАЯ МЕТОДИЧЕСКАЯ ЛИТЕРАТУРА ПО ПРЕДМЕТАМ КАФЕДРЫ ЕСТЕСТВЕННЫХ НАУК

Химия					
1	Н.Е. Дерябина	Органическая химия. Репетитор. Тренажёр для подготовки к экзамену		М.: «Центрхимпресс»	2009
2	Э.А. Соболева	Использование органических соединений в военном деле и в медицине		М.: «Чистые пруды»	2009
3	И.А. Костенчук	Химия вне рамок урока		М.: «Центрхимпресс»	2008
4	Н.Е. Дерябина	300 попроще и 300 посложнее: задания-цепочки по органической химии		М.: «Центрхимпресс»	2008
5	Е.А. Шишкин	Решение задач на вычисление компонентов в смеси: методика обучения		М.: «Чистые пруды»	2008
6	В.А. Демидов	Предельные углеводы	10	Библиотека А.Б. «Первое сентября»	
7		Тесты. Химия. Варианты и ответы центрального		М.: Федеральный центр	2005

		тестирования		тестирования	
8		Тесты. Химия. Варианты и ответы тестирования	8	М.: Федеральный центр тестирования	2005
9	А.В. Артёмов	Тесты по химии. Общая и неорганическая химия (домашний репетитор)		М.: «Айрисс-Пресс»	2005
10		Тесты. Химия. Варианты и ответы центрального тестирования	11	М.: ООО «Рустест»	2006
11	И.В. Тригубач	Введение в химию. Методические рекомендации к учебнику	7	М.: Гуманитарный издательский центр «ВЛАДОС»	2003
12	О.С. Габриелян	Химия. Методическое пособие	11	М.: «Дрофа	2003
13	О.С. Габриелян	Химия. Методическое пособие	10	М.: «Дрофа	2003
14	О.С. Габриелян	Химия. Методическое пособие	8-9	М.: «Дрофа	2004
15	О.С. Габриелян	Химия. Настольная книга учителя	9	М.: «Дрофа	2003
16	О.С. Габриелян	Химия. Настольная книга учителя	8	М.: «Дрофа	2002
17	А.А. Каверина	Оценка качества подготовки выпускников основной школы по химии		М.: «Дрофа	2001
18	О.С. Габриелян	Пособие для учителя по химии по планированию учебного материала	8-11	М.: «Блик и К8»	2001
19	М.Г. Минин	ЕГЭ 2001. Тестовые задания. Химия Мин. Образования РФ		М.: «Просвещение»	2002
20	А.М. Родецкий	Химический тренажёр: самостоятельные работы по неорганической химии		М.: «Центрхимпресс»	2005