
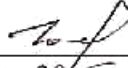
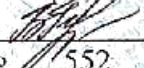


муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение  
«Средняя общеобразовательная школа № 14» г. Белгорода

<p>«Рассмотрено» Руководитель МО  Веревкина А.А. протокол № 9 от « 27 » 06 2017 г.</p>	<p>«Согласовано» Заместитель директора школы  Головкова Ю.В. « 30 » 06 2017 г.</p>	<p>«Утверждаю» Директор школы  приказ № 552 от « 31 » 08 2017 г.</p>
---	---	---

Рабочая программа по предмету  
«Химия»

для 11А, 11Б классов  
(очно - заочная форма обучения)

(базовый уровень)

Составлена:  
Головковой Ю.В.

2017 г.

## **Пояснительная записка**

Рабочая программа учебного предмета химия для 11 А, 11Б классов составлена на основе рабочей программы по предмету химия (в новой редакции) (срок освоения - 3 года (10 – 12 классы) (базовый уровень), 2016 года), утвержденной приказом МБОУ СОШ № 14 № 421 от 30.06.2016 года, с учетом учебного плана СОО МБОУ СОШ № 14 для 11А, 11Б классов (очно – заочная форма обучения) на 2017 – 2018 учебный год (утвержден приказом МБОУ СОШ № 14 № 494 от 03.07.2017 г.) и календарного учебного графика МБОУ СОШ № 14 на 2017 – 2018 учебный год (утвержден приказом МБОУ СОШ № 14 № 494 от 03.07.2017 г.). При составлении рабочей программы учтены рекомендации инструктивно - методического письма ОГАОУ ДПО БелИРО «О преподавании предмета «Химия» в общеобразовательных организациях Белгородской области в 2017 - 2018 учебном году».

### **Цели и задачи изучения предмета в текущем учебном году:**

В результате изучения химии в 11 классе учащиеся должны знать:

- состав, строение, физические и химические свойства, способы получения в лаборатории и промышленности, области применения кислородсодержащих органических веществ, записывать структурные формулы молекул кислородсодержащих органических веществ, называть их систематической номенклатуре;
- характеризовать физические и химические свойства записывать уравнения соответствующих реакций;
- решать экологические задачи и задачи с производственным содержанием.

### **Название учебника и учебных пособий, которые используются для реализации программы:**

Планирование составлено с использованием авторской программы Н.Н.Гара Химия 10, 11 классы: Программы общеобразовательных учреждений. Химия 10-11 классы, Москва, «Просвещение», 2009.

**Учебник:** Учебник: Химия. 10 кл.: учебник для общеобразовательных учреждений /Г.Е. Рудзитис Ф.Г. Фельдман.-12-е изд., - М.: Просвещение 2009.-191, [1] с.: ил.

#### **Дополнительная литература:**

Хомченко И.Г. Решение задач по химии. -М. Издательство Новая волна 8-11кл. 2010г. 256с.

Гара Н.Н. Химия. Контрольные и проверочные работы. 10 – 11 классы / Н.Н.Гара. – Дрофа, 2011.

Гара Н.Н. Габрусева Н.Н. Химия. Задачник с «помощником» 10-11 кл. Пособие для учащихся общеобразовательных школ.

#### *Дополнительная литература для учителя*

1. Гара Н.Н. Химия. Уроки в 11 классе. Пособие для общеобразовательных учреждений.

2. Суровцева Р.П. и др. Химия. 10-11 класс. Новые тесты.-М. Дрофа, 2005г.

3. Радецкий А.М. Контрольные работы по химии в 10-11 кл.:Пособие для учителя.- М.:Просвещение, 2005

4. Хомченко И.Г. Сборник задач по химии для средней школы, 2012г.

**Обоснование изменений и корректировок,  
внесенных в Рабочую программу по предмету**

Основное содержание рабочей программы по предмету химия полностью нашло отражение в данной рабочей программе.

Общее количество часов по программе составляет 33 часа из них предусмотрено 3 практические работы и 2 контрольные работы.

В целях выполнения программного материала в полном объеме и организации повторения за курс 10 класса уплотнен программный материал по темам «Важнейшие химические понятия и законы» на 1 час, «Строение вещества» на 1 час и «Химические реакции» на 1 час.

**Календарно-тематическое планирование 11А, 11Б классы.**

№ п/п	№ по теме	Наименование раздела и темы	Плановые сроки прохождения темы	Фактические сроки прохождения темы	Лабораторные и практические работы, демонстрации Контрольные работы	Дом. задание
1	2		3	4	5	6
<b>Повторение (2 час.)</b>						
1	1	Повторение. Строение атома углерода, углеводороды.				§20-24
2	2	Спирты. Фенолы.				
<b>Кислородсодержащие органические соединения (8 час.)</b>						
<b>Тема 1: Альдегиды, кетоны, карбоновые кислоты. (4час.)</b>						
3	1	Альдегиды. <i>Кетоны</i> Строение молекул функциональная группа. Изомерия и номенклатура Свойства, получение и применение формальдегида и ацетальдегида.			Д. получение этанала окислением этанола. Взаимодействие этанала с аммиачным раствором оксида серебра (1) и гидроксидом меди (2) Растворение в ацетоне различных органических веществ.	§25-26
4	2	Одноосновные предельные карбоновые кислоты. Строение молекул. Функциональная группа Изомерия и номенклатура. Свойства карбоновых кислот. Применение. Краткие сведения о непредельных карбоновых кислотах.				§27-28 Стр.120
5	3	Генетическая связь карбоновых кислот с другими классами органических соединений. Решение задач на определение массовой или объемной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного				
6	4	<b>Практическая работа № 1</b> «Решение экспериментальных задач на распознавание органических веществ»			Инструктаж по т/б	§25-28
<b>Тема 2: Жиры. Углеводы (4час.)</b>						
7	1	Жиры. Нахождение в природе. Свойства. Применение. Понятие о моющих средствах. Правила безопасного обращения со средствами бытовой химии.			<b>Демонстрации.</b> растворимость жиров доказательства их непредельного характера, омыление жиров. Сравнение	§30 §31

					свойств мыла и синтетических моющих средств.	
8	2	Глюкоза и сахароза Строение молекулы глюкозы. Свойства глюкозы и сахарозы, их применение.			<b>Демонстрации</b> Взаимодействие глюкозы с гидроксидом меди (2), с аммиачным раствором оксида серебра Взаимодействие сахарозы с гидроксидом кальция.	§32-33
9	3	Крахмал и целлюлоза – представители природных полимеров. Нахождение в природе. Свойства, применение.			Взаимодействие крахмала с иодом. Гидролиз крахмала	§34-35 стр148
10	4	<b>Практическая работа №2</b> «Решение экспериментальных задач на получение и распознавание органических веществ»			<b>Практическая работа Инструктаж по т/б</b>	
<b>Азотсодержащие органические соединения (4час.)</b>						
<b>Тема 3: Амины и аминокислоты (2 час.)</b>						
11	1	Амины. Строение молекул. Аминогруппа. Свойства. Анилин-представитель ароматических аминов.			Окрашка ткани анилиновыми красителями.	§36
12	2	Аминокислоты Изомерия, номенклатура. Свойства и применение.			Доказательства функциональных групп в растворах аминокислот.	§37
<b>Тема 4: Белки (2 час.)</b>						
13	1	Белки - природные полимеры. Состав, структура, физические и химические свойства. Превращение белков в организме. Успехи в получении и синтезе белков.			Растворение и осаждение белков. Цветные реакции белков. Денатурация белков	§38
14	2	Химия и здоровье человека. Лекарства. Проблемы, связанные с применением лекарственных препаратов.				§41
<b>Высокомолекулярные соединения (4час.)</b>						
<b>Тема 5: Синтетические полимеры (4 час.)</b>						
15	1	Понятие о ВМС. Основные методы синтеза полимеров. Полиэтилен, полипропилен. <i>Фенолформальдегидные смолы.</i>			Демонстрации: образцы пластмасс, синтетических каучуков, и синтетических волокон.	§42
16	2	Синтетические каучуки и синтетические волокна. Строение, свойства, получение и применение.			Демонстрации: образцы пластмасс.	§43 44
17	3	<b>Практическая работа №3</b> «Распознавание пластмасс и волокон.»			Демонстрации: образцы пластмасс, синтетических каучуков, и синтетических волокон.	

18	4	<b>Контрольная работа №1</b> по темам «Кислородсодержащие органические соединения» «Азотсодержащие органические соединения»			<b>Итоговая контрольная работа</b>	
<b>Теоретические основы химии (15 час.)</b>						
<b>Тема 6: Важнейшие химические понятия и законы (2 час.)</b>						
19	1	Атом. Химический элемент. Изотопы. Простые и сложные вещества.				§1
20	2	Закон сохранения массы веществ, закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях. Закон постоянства состава веществ. Вещества молекулярного и немолекулярного строения.				§1, §2
<b>Тема 7: Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева на основе учения о строении атомов (4 час.)</b>						
21	1	Атомные орбитали. Особенности размещения электронов по орбиталиям в атомах малых и больших периодов.				§3
22	2	Связь периодического закона и периодической системы с теорией строения атомов. Короткий и длинный вариант таблицы химических элементов.				§3
23	3	Положение в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева водорода, лантаноидов, актиноидов и искусственно полученных элементов				§4
24	4	Валентность Валентные возможности и размеры атомов химических элементов				§5
<b>Тема 8: Строение вещества (4 час.)</b>						
25	1	Виды химической связи. Ионная и ковалентная связи. Ионная, атомная и молекулярная кристаллические решетки			Демонстрации ионных атомных молекулярных кристаллических решеток.	§6
26	2	Металлическая и водородная связи. Металлическая кристаллическая решетка. Решение расчетных задач.			Лабораторные опыты: Приготовление раствора с заданной молярной концентрацией.	§1, §2
27	3	Типы кристаллических решеток и свойства веществ. Причины многообразия веществ.				
28	4	Дисперсные системы. Решение расчетных задач. Вычисление массы (количества вещества) продукта реакции, если для его получения дан раствор с определенной массовой доли исходного вещества				

**Тема 9: Химические реакции (5 час.)**

29	1	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии.			Демонстрации: Химические реакции замещения обмена разложения соединения	§11
30	2	Скорость химических реакций. Факторы, влияющие на скорость химических реакций. Катализ и катализаторы. Обратимость химических реакций.			Демонстрации: Зависимость скорости реакции от концентрации и температуры. Разложение перекиси водорода в присутствии катализатора	§12
31	3	Химическое равновесие. Принцип Ле-Шателье. Производство серной кислоты контактным способом.				§13,14
32	4	Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Среда водных растворов. Водородный показатель (рН).			Демонстрации: Определение среды раствора с помощью универсального катализатора Лабораторные опыты: Проведение реакций ионного обмена	§15
33		<b>Контрольная работа № 2</b> по теме Теоретические основы химии				

