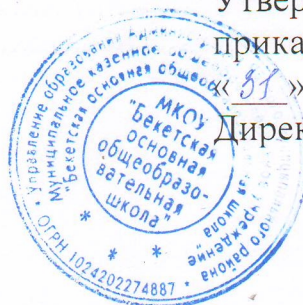


Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение
«Бекетская основная общеобразовательная школа»

Утверждена
приказом № 99 от
08 08 2017г.
Директор Жог



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
ПО ХИМИИ
для учащихся 9 класса

Количество часов -68 ч.

Количество часов в неделю- 2ч.

Учебник: Габриелян, О. С. Химия. 9 класс: учеб. для общеобразовательных учреждений / О. С. Габриелян. – 14-е изд., испр. – М.: Дрофа, 2012г. – 270, [2] с.: ил.

Составитель:
Сидельникова Е.Г.
учитель химии

Принята на
заседании РМО
Протокол № 1
от «23» августа 2017г.
Руководитель РМО Ж

Принята
педагогическим советом
Протокол № 1
от «26» 08 2017г

Бекет
2017

Содержание

1. Пояснительная записка.....	3
2. Тематическое планирование.....	4
3. Календарно-тематическое.....	5
4. Перечень ключевых слов.....	8
5. Список литературы.....	9

Пояснительная записка.

Данная рабочая программа составлена на основании:

1. Авторской программы Габриеляна О.С. «Программа курса химии для 8-11 классов общеобразовательных учреждений / О.С. Габриелян. – 3-е изд., стереотип. – М.: Дрофа, 2009. Программа допущена Министерством образования и науки Российской Федерации в соответствии с требованиями федерального компонента государственного образовательного стандарта основного общего образования.

Изучение химии направлено на достижение следующих **целей**:

- **освоение знаний** о химической составляющей естественнонаучной картины мира, важнейших химических понятиях, законах и теориях;
- **овладение умениями** применять полученные знания для объяснения разнообразных химических явлений и свойств веществ, оценки роли химии в развитии современных технологий и получении новых материалов;
- **развитие** познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе самостоятельного приобретения химических знаний с использованием различных источников информации, в том числе компьютерных;
- **воспитание** убежденности в позитивной роли химии в жизни современного общества, необходимости химически грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде;
- **применение полученных знаний и умений** для безопасного использования веществ и материалов в быту, сельском хозяйстве и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.

Количество часов в неделю - 2

Количество часов за год -68

Контрольных работ – 4, практических работ – 6.

Учебно- методический комплекс:

1. Габриелян, О. С. Химия. 9 класс: учеб. для общеобразовательных учреждений / О. С. Габриелян. – 14-е изд., испр. – М.: Дрофа, 2012г. – 270, [2] с.: ил.

2. Габриелян О.С, Яшукова А.В. Рабочая тетрадь. 9 кл. к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 9класс». - М.: Дрофа.2012

3. Габриелян О.С, Яшукова А.В. Тетрадь для лабораторных опытов и практических работ. 9 кл. к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 9 класс». — М.: Дрофа.2012

Тематическое планирование.

ПОВТОРЕНИЕ ОСНОВНЫХ ВОПРОСОВ ХИМИИ В 8 КЛАССЕ И ВВЕДЕНИЕ В 9 КЛАСС	6ч
ТЕМА 1. МЕТАЛЛЫ	15ч
ТЕМА 2. ПРАКТИКУМ №1. СВОЙСТВА МЕТАЛЛОВ И ИХ СОЕДИНЕНИЙ	3ч
ТЕМА 3. НЕМЕТАЛЛЫ	23ч
ТЕМА 4. ПРАКТИКУМ №2. СВОЙСТВА НЕМЕТАЛЛОВ И ИХ СОЕДИНЕНИЙ.	3ч
. ТЕМА 5. ОРГАНИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА	10ч
ТЕМА 6 ОБОБЩЕНИЕ ЗНАНИЙ ПО ХИМИИ ЗА КУРС ОСНОВНОЙ ШКОЛЫ	8ч
ИТОГО	68ч

Календарно-тематическое планирование.

№ п/п	№ урока	Наименование разделов и тем	Количество во часов	Формы контроля	Дата
		Повторение основных вопросов химии в 8 классе и введение в 9 класс	6		
1.	1.	Характеристика химического элемента – металла на основании его положения в ПСХЭ Д.И.Менделеева.	1		
2.	2.	Характеристика химического элемента - неметалла на основании его положения в ПСХЭ.	1	тест	
3.	3.	Свойства оксидов, кислот, оснований, солей в свете теории электролитической диссоциации и процессов окисления - восстановления. Генетические ряды металла и неметалла.	1		
4.	4.	Свойства оксидов, кислот, оснований, солей в свете теории электролитической диссоциации и процессов окисления - восстановления. Генетические ряды металла и неметалла.	1		
5.	5.	Амфотерные оксиды и гидроксиды.	1		
6.	6.	Периодический закон и система элементов Д.И.Менделеева.	1	тест	
		Тема 1 Металлы	15		
7.	1.1	Положение элементов – металлов в ПСХЭ Д.И.Менделеева и особенности строения их атомов. Физические свойства металлов.	1		
8.	1.2	Сплавы, их свойства. Важнейшие сплавы и их значение.	1		
9.	1.3	Химические свойства металлов.	1	тест	
10.	1.4	Общие понятия о коррозии металлов. Способы защиты металлов от коррозии.	1		
11.	1.5	Металлы в природе. Общие способы их получения.	1		
12.	1.6.	Общая характеристика щелочных металлов.	1		
13.	1.7	Соединения щелочных металлов.	1	тест	
14.	1.8	Общая характеристика элементов главной подгруппы II группы. Щелочноземельные металлы.	1		
15.	1.9	Соединения щелочноземельных металлов.	1	тест	

16.	1.10	Алюминий. Строение атома алюминия, физические и химические свойства, применение.	1		
17.	1.11	Соединения алюминия.	1		
18.	1.12	Железо. Физические и химические свойства железа.	1		
19.	1.13	Генетический ряд железа	1	тест	
20.	1.14	Обобщение по теме «Металлы»	1	тест	
21.	1.15	Контрольная работа № 1 по теме «Металлы»	1		
		Тема 2 Практикум № 1 «Свойства металлов и их соединений»	3		
22.	2.1	Практическая работа №1 «Осуществление цепочки химических превращений металлов»	1		
23.	2.2	Практическая работа №2 «Получение и свойства соединений металлов»	1		
24.	2.3	Практическая работа №3 «Решение экспериментальных задач на распознавание и получение веществ»	1		
		Тема 3 Неметаллы	23		
25.	3.1	Общая характеристика неметаллов.	1		
26.	3.2	Водород. Строение атома, физические и химические свойства.	1		
27.	3.3	Общая характеристика галогенов.	1		
28.	3.4	Соединения галогенов	1		
29.	3.5	Соединения галогенов.	1		
30.	3.6	Сера, её физические и химические свойства.	1		
31.	3.7	Оксиды серы (IV) и (VI)	1		
32.	3.8	Серная кислота, её соли.	1		
33.	3.9	Серная кислота, её соли.	1	тест	
34.	3.10	Азот, его свойства.	1		
35.	3.11	Аммиак, его свойства.	1		
36.	3.12	Соли аммония.	1		
37.	3.13	Азотная кислота, её свойства.	1		
38.	3.14	Соли азотистой и азотной кислот. Азотные удобрения.	1		
39.	3.15	Фосфор. Строение атома, аллотропия, свойства.	1		
40.	3.16	Соединения фосфора.	1	тест	
41.	3.17	Углерод. Строение атома, аллотропия, свойства.	1		
42.	3.18	Оксиды углерода.	1		
43.	3.19	Карбонаты.	1		
44.	3.20	Кремний. Строение атома, свойства и применение.	1		
45.	3.21	Силикатная промышленность.	1	тест	
46.	3.22	Обобщение по теме «Неметаллы».	1		
47.	3.23	Контрольная работа № 2 по теме «Неметаллы»	1		

		Тема 4 Практикум № 2 «Свойства неметаллов и их соединений»	3		
48.	4.1	Практическая работа №4. Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа кислорода»	1		
49.	4.2	Практическая работа №5. Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа азота и углерода»	1		
50.	4.3	Практическая работа №6. Получение, собиранье и распознавание газов	1		
		Тема 5 Органические вещества	10		
51.	5.1	Предмет органической химии. Строение атома углерода.	1		
52.	5.2	Алканы.Метан и этан.	1		
53.	5.3	Алкены. Этилен и его гомологи.	1		
54.	5.4	Предельных одноатомные спирты . Трехатомный спирт - глицерин.	1		
55.	5.5	Предельные одноосновные карбоновые кислоты .	1		
56.	5.6	Биологически важные вещества: жиры.	1		
57.	5.7	Биологически важные вещества: белки.	1		
58.	5.8	Биологически важные вещества: углеводы.	1		
59.	5.9	Представления о полимерах.	1	тест	
60.	5.10	Контрольная работа №3 по теме «Первоначальные представления об органических веществах»	1		
		Тема 6 Обобщение знаний по химии за курс основной школы	8		
61.	6.1	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева.	1		
62.	6.2	Типы химических связей и типы кристаллических решеток.	1	тест	
63.	6.3	Классификация химических реакций.	1		
64.	6.4	Классификация химических реакций.	1	тест	
65.	6.5	Основные классы неорганических соединений.	1		
66.	6.6	Основные классы неорганических соединений.	1	тест	
67.	6.7	Генетическая связь между классами неорганических соединений.	1	тест	
68.	6.8	Контрольная работа №4 за курс основной школы	1		

Перечень ключевых слов.

Акцептор	Плотность
Альдегид	Полимеры
Алюмотермия	Полипептиды
Антифриз	Предельные карбоновые кислоты
Амфотерность	Реакция
Белки	- дегидратации
Валентность	- дегидрирования
Витамины	- поликонденсации
Волокна:	- полимеризации
- искусственные	- этерификации
- природные	Руда
- синтетические	Спирт
- химические	Сплавы
Восстановитель	Степень полимеризации
Галогены	Структурная формула
Гидрометаллургия	Структурное звено
Гомолог	Теплопроводность
Гомологический ряд	Твердость
Донор	Углеводороды:
Жиры	- непредельные
Известкование	- предельные
Изомер	Углеводы:
Изомерия	- дисахариды
Карбонильная группа	- моносахариды
Коррозия	- полисахариды
Макромолекула	Удобрения
Макроэлементы	Ферменты
Металлический блеск	Функциональная группа
Металлургия	Химическая связь:
Металлы:	- водородная
- драгоценные	- ионная
- легкие	- ковалентная неполярная
- тяжелые	- ковалентная полярная
- цветные	- металлическая
- черные	- пептидная
- щелочноземельные	Электролиз
- щелочные	Электрометаллургия
Метанол	Электропроводность
Мелиорация	Электрохимический ряд напряжения
Микроэлементы	металлов
Мономер	Этанол
Окислитель	Эфиры
Органическая химия	
Органические вещества	
Пептиды	
Периодический закон	
Пиromеталлургия	
Пластичность	
Пластмассы	

Список литературы.

Литература для учителя

1. Волович П., Бровко М. Готовимся к экзамену по химии. М.: Айрис-пресс, 2006.
2. Габриелян О.С, Остроумов И.Г. Настольная книга учителя. Химия. 9 кл.: Методическое пособие. - М.: Дрофа.2006
3. Габриелян О.С. Химия. 9 кл.; Контрольные и проверочные работы к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 9» / О.С. Габриелян, П.Н. Березкин, А.А. Ушакова и др. - М.: Дрофа.2006
4. Габриелян О.С, Остроумов И.Г. Изучаем химию в 9 кл.: Дидактические материалы. - М.: Блик плюс. 2005
5. Габриелян О.С, Воскобойникова Н.П. Химия в тестах, задачах, упражнениях. 8 - 9 кл. - М.: Дрофа.
6. Химия. ГИА – 2010.М., Просвещение, 2010.

Литература для обучающихся

1. Габриелян, О. С. Химия. 9 класс: учеб. для общеобразовательных учреждений / О. С. Габриелян. – 14-е изд., испр. – М.: Дрофа, 2012 г. – 270, [2] с.: ил.
2. Габриелян О.С, Яшукова А.В. Рабочая тетрадь. 9 кл. к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 9класс». - М.: Дрофа.2012
3. Габриелян О.С, Яшукова А.В. Тетрадь для лабораторных опытов и практических работ. 9 кл. к учебнику О.С. Габриеляна «Химия. 9 класс». — М.: Дрофа.2012