

Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение
«Бекетская основная общеобразовательная школа»



Утверждена
Приказом № 74 от
08 2017г.
Директор Жаг

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
ПО ХИМИИ
для учащихся 8 класса

Количество часов -70 ч.

Количество часов в неделю- 2ч.

Учебник: Габриелян, О. С. Химия. 8 класс: учеб. для общеобразовательных учреждений / О. С. Габриелян. – 14-е изд., испр. – М.: Дрофа, 2013 г. – 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 -70

Контрольных работ – 5, практических работ – 7.

Учебно- методический комплекс:

1. Габриелян О. С. Химия. 8 класс: учеб. для общеобразовательных учреждений / О. С. Габриелян. – 14-е изд., испр. – М.: Дрофа, 2012г. – 270, [2] с.: ил.

2. Габриелян О.С.,А.В. Яшукова. Рабочая тетрадь. 8 кл. к учебнику Габриеляна О.С.«Химия.8» - М.:Дрофа, 2012.

3. Габриелян О.С., А.В. Яшукова. Тетрадь для лабораторных опытов и практических работ к учебнику Габриеляна О.С. «Химия.8» - М.:Дрофа – 2012

Тематическое планирование.

№ темы	Название раздела	Количество часов
	Введение	4ч
Тема 1.	Атомы химических элементов	10ч
Тема 2.	Простые вещества	7ч
Тема 3.	Соединения химических элементов	12ч
Тема 4.	Изменения, происходящие с веществами	10ч
Тема 5.	Практикум №1. Простейшие операции с веществом.	5ч
Тема 6.	Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов	18ч
Тема 7.	Практикум №2. Свойства растворов электролитов.	2ч
	Повторение	2ч
	Итого	70ч

Календарно-тематическое планирование.

№ п/п	№ урока	Наименование разделов и тем	Количество часов	Формы контроля	Дата
		Введение	4		
1.	1.	Предмет химии. Вещества.	1		
2.	2.	Превращения веществ. Роль химии в жизни человека. Краткие сведения по истории химии. Основоположники отечественной химии.	1		
3.	3.	Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Знаки химических элементов.	1		
4.	4.	Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная массы.	1	тест	
		Тема 1. Атомы химических элементов	10		
5.	1.1	Основные сведения о строении атомов. Состав атомных ядер: протоны, нейтроны.	1		
6.	1.2	Изменение числа протонов в ядре – образование новых химических элементов. Изменение числа нейтронов в ядре – образование изотопов.	1		
7.	1.3	Электроны. Строение электронных оболочек атомов элементов малых периодов - №1-20	1		
8.	1.4	Периодическая таблица химических элементов Д.И. Менделеева и строение атомов.	1		
9.	1.5	Изменение числа электронов на внешнем электронном уровне химического элемента – образование положительных и отрицательных ионов. Ионная химическая связь.	1		
10.	1.6	Взаимодействие атомов элементов неметаллов между собой - образование молекул простых веществ. Ковалентная неполярная химическая связь.	1		
11.	1.7	Взаимодействие атомов элементов – неметаллов между собой - образование молекул соединений. Электроотрицательность (ЭО). Ковалентная полярная связь.	1		
12.	1.8	Взаимодействие атомов металлов между собой – образование металлических кристаллов.	1		
13.	1.9	Обобщение и систематизация знаний об элементах металлов и неметаллов, о видах химической связи.	1	тест	
14.	1.10	Контрольная работа №1 по теме «Атомы химических элементов»	1		
		Тема 2. Простые вещества	7		

15.	2.1	Простые вещества – металлы. Общие физические свойства металлов.	1		
16.	2.2	Простые вещества – неметаллы. Физические свойства неметаллов - простых веществ. Аллотропия.	1		
17.	2.3	Количество вещества. Постоянная Авогадро.	1		
18.	2.4	Молярная масса вещества.	1		
19.	2.5	Молярный объем газообразных веществ.	1		
20.	2.6	Решение задач и упражнений.	1		
21.	2.7	Обобщение и систематизация знаний по теме.	1	тест	
		Тема 3. Соединения химических элементов	12		
22.	3.1	Степень окисления. Бинарные соединения металлов и неметаллов: оксиды, хлориды, сульфиды и пр.	1		
23.	3.2	Важнейшие классы бинарных соединений – оксиды, летучие водородные соединения.	1	тест	
24.	3.3	Основания	1	тест	
25.	3.4	Кислоты	1	тест	
26.	3.5	Соли – как производные кислот и оснований	1		
27.	3.6	Соли – как производные кислот и оснований	1	тест	
28.	3.7	Решение задач и упражнений.	1		
29.	3.8	Аморфные и кристаллические вещества. Межмолекулярные взаимодействия. Молекулярные кристаллические решетки. Ионные, атомные и металлические решетки.	1		
30.	3.9	Чистые вещества и смеси.	1		
31.	3.10	Массовая и объемная доля компонентов смеси, в том числе и доля примесей.	1		
32.	3.11	Расчеты, связанные с понятием «доля»	1		
33.	3.12	Контрольная работа №2 по теме «Соединения химических элементов»	1		
		Тема 4. Изменения, происходящие с веществами	10		
34.	4.1	Физические явления.	1		
35.	4.2	Химические реакции. Закон сохранения массы веществ.	1		
36.	4.3	Химические уравнения. Реакции разложения.	1	тест	
37.	4.4	Реакции соединения.	1	тест	
38.	4.5	Реакции замещения.	1	тест	
39.	4.6	Реакции обмена.	1	тест	
40.	4.7	Расчеты по химическим уравнениям	1		
41.	4.8	Расчеты по химическим уравнениям	1		
42.	4.9	Обобщение и систематизация знаний по теме	1		
43.	4.10	Контрольная работа №3 по теме «Изменения, происходящие с веществами»	1		
		Тема 5. Простейшие операции с веществами. Химический практикум	5		
44.	5.1	Правила по технике безопасности при работе в химическом кабинете. Приемы обращения с нагревательными приборами и лабораторным	1		

		оборудованием.			
45.	5.2	Признаки химических реакций. Наблюдения за изменениями, происходящими с горящей свечой, и их описание.	1		
46.	5.3	Анализ почвы и воды.	1		
47.	5.4	Признаки химических реакций.	1		
48.	5.5	Приготовление раствора сахара и определение массовой доли сахара в растворе.	1		
		Тема 6. Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов	18		
49.	6.1	Растворение как физико-химический процесс. Растворимость. Типы растворов	1		
50.	6.2	Электролитическая диссоциация.	1		
51.	6.3	Основные положения теории электролитической диссоциации.	1		
52.	6.4	Ионные уравнения реакции.	1		
53	6.5	Кислоты в свете ТЭД, их классификация и свойства.	1		
54.	6.6	Кислоты в свете ТЭД, их классификация и свойства.	1		
55.	6.7	Основания в свете ТЭД, их классификация и свойства.	1		
56.	6.8	Основания в свете ТЭД, их классификация и свойства.	1		
57.	6.9	Оксиды.	1		
58.	6.10	Соли в свете ТЭД, их свойства.	1		
59.	6.11	Генетическая связь между классами неорганических веществ.	1	тест	
60.	6.12	Обобщение и систематизация знаний по теме «Теория электролитической диссоциации»	1		
61.	6.13	Контрольная работа №4 по теме «Растворение. Растворы. Свойства электролитов»	1		
62.	6.14	Классификация химических реакций. Окислительно-восстановительные реакции.	1		
63.	6.15	Упражнения в составлении окислительно-восстановительных реакций.	1	тест	
64.	6.16	Упражнения в составлении окислительно-восстановительных реакций.	1		
65.	6.17	Свойства изученных классов веществ в свете окислительно-восстановительных реакций.	1		
66.	6.18	Контрольная работа №5 по теме «Окислительно-восстановительные реакции»	1		
		Тема 7. Практикум №2. Свойства растворов электролитов»	2		
67.	7.1	Свойства кислот, оснований, оксидов, солей.	1		
68.	7.2	Решение экспериментальных задач.	1		
		Повторение	2		
69.	1.	Повторение	1		
70.	2.	Промежуточная аттестация	1		

Перечень ключевых слов.

Аллотропия	Период
Аллотропные видоизменения	Пластичность
Бинарные соединения	Подгруппа
Валентность	-главная
Возгонка	-побочная
Восстановление	Постоянная Авогадро
Генетическая связь	Протоны
Генетический ряд	Раствор
Гидроксиды	Реакции горения
Гидроксогруппа	Ряд активности металлов
Гидролиз	Скорость реакции
Группа	Смеси
Дистилляция	Соли
Закон постоянства состава	Степень диссоциации
Изотопы	Фенолфталеин
Индексы	Ферменты
Индикаторы	Формула структурная
Ионы	Химическая связь
Катализаторы	Химическая формула
Кислоты	Химические реакции
Количество вещества	Химический знак
Коэффициенты	Химический элемент
Кристаллизация	Химическое уравнение
Кристаллические решётки	Щёлочи
Лакмус	Электролиз
Летучие водородные соединения	Электролитическая диссоциация
Массовая доля растворённого вещества	Электролиты
Массовое число	Электронное облако
Металлы	Электронные слои
Моделирование	Электроны
Молярная масса	Электроотрицательность
Молярный объём	Энергетические уровни
Наблюдение	
Нейтроны	
Неметаллы	
Неэлектролиты	
Нормальные условия	
Объёмная доля	
Окисление	
Оксиды	
Орбиталь	
Основания	
Относительная атомная масса	
Относительная молекулярная масса	

Список литературы.

Литература для учащихся:

1. Габриелян О. С. Химия. 8 класс: учеб. для общеобразовательных учреждений / О. С. Габриелян. – 14-е изд., испр. – М.: Дрофа, 2012г. – 270, [2] с.: ил.
2. Габриелян О.С., А.В. Яшукова. Рабочая тетрадь. 8 кл. к учебнику Габриеляна О.С. «Химия.8» - М.: Дрофа, 2012.
3. Габриелян О.С., А.В. Яшукова. Тетрадь для лабораторных опытов и практических работ к учебнику Габриеляна О.С. «Химия.8» - М.: Дрофа – 2012

Литература для учителя:

1. Габриелян О.С., Н.П. Воскобойникова, А.В. Яшукова. Настольная книга учителя. Химия. 8 класс. Методическое пособие.- М.: Дрофа, 2009г
2. Габриелян О.С., П.Н. Березкин и др. Контрольные и проверочные работы к учебнику Габриеляна О.С. «Химия.8». М.: Дрофа 2009
3. Габриелян О.С., Т.В. Смирнова. Изучаем химию в 8 кл.: Дидактические материалы. – М.: Блик плюс, 2004.
4. Габриелян О.С., Н.Н. Рунов, В.И. Толкунов. Химический эксперимент в школе. 8 кл. – М.: Дрофа, 2005.
5. Габриелян О.С., Н.П. Воскобойникова. Химия в тестах, задачах, упражнениях. 8-9 кл. – М.: Дрофа, 2008