


Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Фроловская основная общеобразовательная школа»



«Согласовано»


зам. директора по УВР
/А.В.Лагунова/
23.06.2017

«Рассмотрено»

на заседании педсовета
протокол № 7 от 23.06. 2017 г

«Утверждаю»


директор школы
 /И.Г.Старкова/
приказ № 109 от 23.06.2017

Рабочая программа
по предмету «Химия» для 9 класса

учитель Т.Н.Сюзева

учебный год
2017 – 2018

Пояснительная записка.

Тематическое планирование по предмету Химия, 9 класс, составлено в объеме 2 часа в неделю, 68 часов в год в соответствии с учебным планом школы и учебной программой по предмету.

Программа: Программа курса химии для 8 -11 классов общеобразовательных учреждений / О. С. Gabrielyan. – 7-е изд., стереотип. – М.: Дрофа, 2010.

Учебник:

1. Химия. 9 класс : учеб. для общеобразоват. учреждений / О. С. Gabrielyan. – 16-е изд., стереотип. – М.: Дрофа, 2010.

Методическое пособие:

1. Неорганическая химия. Весь школьный курс в таблицах / сост. Н. В. Манкевич. – Минск: Современная школа: Кузьма, 2010. – 4-е изд.

2. Gabrielyan, Остроумов: Химия. 9 класс: методическое пособие, Дрофа, 2010.

3. Gabrielyan, Березкин, Ушакова: Химия. 9 класс. Контрольные и проверочные работы к учебнику О. С. Gabrielyana «химия. 9 класс», Дрофа, 2010.

4 Рабочая тетрадь по химии к учебнику О. С. Gabrielyana «Химия. 9 класс», «Экзамен», 2010.

№ урока	Содержательный материал	Кол. часов	Характеристика основных видов деятельности ученика	Форма контроля
	Введение. Общая характеристика химических элементов.	6	Знать: периодический закон и периодическую систему химических элементов Д. И. Менделеева в свете учения о строении атома; свойства оксидов, кислот, оснований и солей в свете теории электролитической диссоциации и процессов окисления-восстановления.	
1-2	Характеристика химического элемента на основании его положения в периодической системе Д. И. Менделеева.	2		
3-4	Характеристика химического элемента по кислотно – основным свойствам образуемых им соединений. Амфотерные оксиды и гидроксиды.	2		Л/р 1: «Получение гидроксида цинка и исследование его свойств»
5-6	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева.	2		
I	Металлы	15	Знать: физические и химические свойства металлов; электрохимический ряд напряжений металлов; способы получения металлов; способы предупреждения коррозии металлов.	
7	Век медный, бронзовый, железный.	1		
8	Положение металлов в Периодической системе Д. И. Менделеева и строение их атомов.	1		
9	Физические свойства металлов.	1		Л/р 2: «Ознакомление с образцами

				металлов»
10	Сплавы.	1		
11-12	Химические свойства металлов.	2		Л/р 3: «Взаимодействие металлов с растворами кислот и солей»
13	Получение металлов.	1		
14	Коррозия металлов.	1		
15	Щелочные металлы.	1		
16-17	Бериллий, магний и щелочноземельные металлы.	2		
18	Алюминий.	1		Л/р 4: «Получение гидроксида алюминия и его взаимодействие с растворами кислот и щелочей»
19	Железо.	1		Л/р 5: «Качественные реакции на ионы железа 2+ и железа 3+»
20	Подготовка к контрольной работе.	1		
21	Контрольная работа	1		
II	Свойства металлов и их соединений (химический практикум).	3	Уметь: осуществлять цепочки химических превращений металлов; решать экспериментальные задачи по распознаванию и получению веществ.	

22	Практическая работа №1. Осуществление цепочки химических превращений.	1		
23	Практическая работа №2. Получение и свойства соединений металлов.	1		
24	Практическая работа №3. Экспериментальные задачи по распознаванию и получению веществ.	1		
III	Неметаллы.	23	Знать: физические и химические свойства неметаллов, их положение в периодической системе Д. И. Менделеева; особенности строения атомов.	
25	Неметаллы: атомы и простые вещества. Кислород, озон, воздух.	1		
26	Химические элементы в клетках живых организмов.	1		
27	Водород.	1		
28	Галоген.	1		
29	Соединения галогенов.	1		Л/р 6: «Качественная реакция на хлорид- ион»
30	Получение галогенов. Биологическое значение и применение галогенов и их соединений.	1		
31	Кислород.	1		
32	Сера.	1		
33-34	Соединение серы.	2		Л/р 7: «Качественная

				реакция на сульфат-ион»
35	Азот.	1		
36	Аммиак.	1		
37	Соли аммония.	1		Л/р 8: «Распознавание солей аммония»
38-39	Кислородные соединения азота.	2		
40-41	Фосфор и его соединения.	2		
42-43	Углерод.	2		
44	Кислородные соединения углерода.	1		Л/р 9: «Получение углекислого газа и его распознавание»
45	Кремний и его соединения.	1		Л/р 10: «Ознакомление с природными силикатами»
46	Подготовка к контрольной работе.	1		
47	Контрольная работа.	1		
IV	Свойства неметаллов и их соединений (химический практикум).	3		
48	Практическая работа № 4. Экспериментальные задачи по теме «Подгруппа кислорода».	1		
49	Практическая работа №5. Экспериментальные задачи по теме «Подгруппа азота и углерода».	1		
50	Практическая работа №6. Получение, собираание и распознавание газов.	1		

VI	Органические вещества.	10	Знать: химическое строение органических соединений; молекулярные и структурные формулы органических веществ; уметь называть свойства неорганических и органических веществ.	
51	Предмет органической химии.	1		
52	Предельные углеводороды.	1		
53	Непредельные углеводороды. Этилен.	1		
54	Спирты.	1		Л/р 11: «Свойства глицерина»
55	Предельные одноосновные карбоновые кислоты. Сложные эфиры.	1		
56	Жиры.	1		
57	Аминокислоты и белки.	1		
58	Углеводы.	1		Л/р 12: «Взаимодействие глюкозы с гидроксидом меди без нагревания и при нагревании». «Взаимодействие крахмала с иодом»
59	Полимеры.	1		
60	Контрольная работа.	1		
VII	Обобщение знаний по химии за курс основной школы	10	Называть: химические элементы по символам; вещества по химическим формулам; свойства неорганических и органических веществ; признаки и условия осуществления химических реакций.	

			Определять: типы химической реакции: а) по числу и составу исходных веществ и продуктов реакции; б) по выделению или поглощению теплоты; в) по изменению степени окисления химических элементов; г) по признаку обратимости и необратимости химических реакций.	
61	Физический смысл порядкового номера элемента, номеров периода и группы.	1		
62	Значение периодического закона.	1		
63	Типы химических связей и типы кристаллических решеток.	1		
64-65	Классификация химических реакций.	2		Тест
66	Простые и сложные вещества. Металлы и неметаллы.	1		
67,68	Оксиды, гидроксиды, кислоты и соли: состав, классификация и общие химические свойства.	3		