

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Школа №106» г. о. Самара

ПРОВЕРЕНО
Зам. директора по УВР

СЗ
(подпись)

« 31 » 08 2018 г.



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

на 2018/2019 учебный год

Предмет химия
Класс 9
Преподаватель Карнеева Ольга Григорьевна

(Фамилия, имя, отчество всех учителей, реализующих данную рабочую программу)

Квалификационная категория первая

Количество часов по учебному плану 68 в год 2 в неделю

Составлен в соответствии с программой основного общего образования по химии 8-9 классов О.С. Табачиной, А.В. Кушова
(название программы с указанием сроков реализации, варианты программы)

Рекомендованной (утвержденной) Министерством образования и науки РФ
(кем и когда рекомендована, утверждена программа)
2015 год

Программа издана _____

(название сборника, автор-составитель, издательство, год издания)

Учебники:

Автор О.С. Табачина
Название Химия 9 класс
Издательство М.: Просвещение Год издания 2017 год

Рассмотрен на заседании методического объединения
учителей естественно-научного цикла

Протокол № 1 от « 30 » августа 2018 г.
Председатель методического объединения О.Г. Карнеева

Тематическое планирование

По предмету «Химия» О.С.Габриелян 2018-2019 уч.год

9 класс

Часы учебн ого време ни	Наименование раздела и тем урока	КЭС (контролируем ый элемент содержания)	Планируемые сроки прохождения программы	Форма текущего контроля
	Введение. Общая характеристика химических элементов и химических реакций. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева (10ч)			
1.	1.Характеристика химического элемента на основании его положения в периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева.	1.1, 1.2, 1.6		Письменный отчет о проделанной работе
2.	2. Свойства оксидов и оснований в свете теории электролитической диссоциации и процессов окисления – восстановления.	3.2		Фронтальный и индивидуальный опрос
3.	3. Свойства кислот и солей в свете теории электролитической диссоциации и процессов окисления-восстановления.	3.2		Письменный отчет о проделанной работе
4.	4.Понятие о переходных элементах. Амфотерность. Генетический ряд переходного элемента.	3.2,3.3		Решение задач
5.	5.Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева.	1.2		Работа с тестами
6.	6. Химическая организация живой и неживой природы. Химический состав ядра, мантии и земной коры.	5.3		Решение задач
7.	7. Химические элементы в клетках живых организмов. Макро- и микроэлементы.	1.6		Презентации
8.	8.Обобщение сведений о химических реакциях. Классификация химических реакций по различным признакам.	2.1,2.2		Работа с тестами
9.	9.Понятие о скорости химической реакции. Факторы, влияющие на скорость химических реакций.			Письменный отчет о проделанной работе
10.	10.Катализаторы и катализ. Ингибиторы. Антиоксиданты.			Доклады
	Тема 1. Металлы (15ч)			
11.	1.Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева и особенности строения их	3.1.1		Письменный отчет о проделанной

	атомов. Физические свойства металлов.			работе
12.	2.Химические свойства металлов.	3.1.1		Фронтальный и индивидуальный опрос
13.	3.Общие понятия о коррозии металлов. Сплавы, их свойства и значение.			Доклады, презентации
14.	4.Металлы в природе. Общие способы их получения.	4.4		Фронтальный и индивидуальный опрос
15.	5.Общая характеристика щелочных металлов. Строение атомов. Щелочные металлы – простые вещества.	3.1.1		Презентации учащихся и доклады
16.	6.Соединения щелочных металлов, их свойства и применение в народном хозяйстве.	3.2.2		Решение задач
17.	7.Общая характеристика элементов главной подгруппы 2 группы.	3.1.1		Работа с тестами
18.	8.Соединения щелочноземельных металлов, их свойства и применение в народном хозяйстве.	3.2.2		Презентации учащихся и доклады
19.	9.Алюминий, его физические и химические свойства.	3.1.1		Фронтальный и индивидуальный опрос
20.	10.Соединения алюминия.	3.2.1		Решение задач
21.	11.Железо, его физические и химические свойства.	3.1.1		Работа с индивидуальными карточками - заданиями
22.	12.Генетические ряды железа (2) и железа (3)	3.3		Решение задач
23.	13.Обобщение и систематизация материала темы «Химия металлов»	3.1.1, 3.2.1, 3.2.2		Решение задач и упражнений
24.	14.Решение задач на определение выхода продукта реакции.	4.5		Решение задач
25.	15.Контрольная работа №1 по теме «Металлы»	3.1.1, 3.2.1, 3.2.2, 3.3, 4.4		Контрольная работа
Тема 2. Практикум № 1. Свойства металлов и их соединений (2 ч)				
26.	1. Практическая работа №1. Решение экспериментальных задач на распознавание и получение соединений металлов.	4.2		Письменный отчет о проделанной работе
27.	2. Практическая работа №1. Решение экспериментальных задач на распознавание и получение соединений металлов (продолжение).	4.2		Письменный отчет о проделанной работе
Тема 3. Неметаллы (26 ч)				
28.	1. Общая характеристика неметаллов.	3.1.2		Фронтальный и индивидуальный опрос
29.	2. Водород.	3.1.2		Презентации учащихся и доклады
30.	3.Вода. Свойства воды.	3.2		Письменный

				отчет о проделанной работе
31.	4. Общая характеристика галогенов. Строение атомов. Свойства простых веществ – галогенов.	3.1.2		Фронтальный и индивидуальный опрос
32.	5. Важнейшие соединения галогенов.	3.1.3		Решение задач
33.	6. Кислород.	3.1.2		Презентации и доклады учащихся
34.	7. Сера, ее физические и химические свойства.	3.1.2		Письменный отчет о проделанной работе
35.	8. Оксиды серы (IV и VI). Серная кислота и ее соли.	3.2.1, 3.2.3		Фронтальный и индивидуальный опрос
36.	9. Производство серной кислоты.	4.4		Работа с индивидуальными карточками-заданиями
37.	10. Азот и его свойства.	3.1.2		Решение задач
38.	11. Аммиак и его свойства.	3.2		Работа с тестовыми заданиями
39.	12. Соли аммония, их свойства.	3.2		Презентации учащихся и доклады
40.	13. Азотная кислота и ее свойства.	3.2.3		Фронтальный и индивидуальный опрос
41.	14. Соли азотной и азотистой кислот. Азотные удобрения.	3.2.4		Фронтальный и индивидуальный опрос
42.	15. Фосфор, его физические и химические свойства.	3.1.2		Решение задач и упражнений
43.	16. Соединения фосфора. Фосфорные удобрения.	3.2.1, 3.2.3		Письменный отчет о проделанной работе
44.	17. Углерод, его физические и химические свойства.	3.1.2		Решение задач и упражнений
45.	18. Оксиды углерода. Сравнение физических и химических свойств.	3.2.1		Решение задач и упражнений
46.	19. Угольная кислота и ее соли.	3.2.3		Письменный отчет о проделанной работе
47.	20. Кремний, его физические и химические свойства.	3.1.2		Решение задач
48.	21. Силикатная промышленность.	4.4		Письменный

				отчет о проделанной работе
49.	22. Решение расчетных задач.	4.5, 4.5.2, 4.5.3		Решение задач
50.	23. Обобщение и систематизация материала по теме: «Химия неметаллов».	3.1.2, 3.2.3, 3.2.1, 4.4		Решение задач и упражнений
51.	24.Решение задач и упражнений по теме «Неметаллы»	4.5, 4.5.2		Решение задач и упражнений
52.	25. Контрольная работа №2 по теме «Неметаллы».	3.1.2, 3.2.3, 3.2.1, 4.4		Контрольная работа
53.	26.Повторение темы, работа над ошибками, допущенными в контрольной работе.	3.1.2, 3.2.3, 3.2.1, 4.4		Решение задач и упражнений
Тема 4.Практикум №2. Свойства соединений неметаллов (3ч)				
54.	1. Практическая работа №2 Экспериментальные задачи по теме «Подгруппа кислорода».	4.2		Письменный отчет о проделанной работе
55.	2. Практическая работа №3 Экспериментальные задачи по теме «Подгруппы азота и углерода».	4.4		Письменный отчет о проделанной работе
56.	3. Практическая работа №4 «Получение, соби́рание и распознавание газов»	4.3		Письменный отчет о проделанной работе
Тема 5. Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к государственной итоговой аттестации (ГИА) (12 ч)				
57.	1.Периодическая система Д.И.Менделеева и строение атома.	1.2, 1.2.1, 1.2.2		Письменный отчет о проделанной работе
58.	2.Электроотрицательность. Степень окисления. Строение вещества.	1.3		Письменный отчет о проделанной работе
59.	3.Классификация химических реакций. Скорость химических реакций.	2.1, 2.2		Решение задач
60.	4. Диссоциация электролитов в водных растворах.	2.3, 2.4		Решение задач и упражнений
61.	5. Ионные уравнения реакций.	2.5		Решение задач и упражнений
62.	6.Окислительно-восстановительные реакции.	2.6		Решение тестовых заданий.
63.	7.Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций.	2.6		Решение тестовых заданий.
64.	8.Неорганические вещества, их номенклатура и классификация.	1.6		Фронтальный и индивидуальный опрос
65.	9.Характерные химические свойства неорганических веществ.	3.2		Решение тестовых

				заданий.
66.	10.Генетические ряды металла, неметалла и переходного металла.	3.3		Письменный отчет о проделанной работе
67.	11. Тренинг-тестирование ГИА по вариантам прошлых лет.			Решение тестовых заданий.
68.	12.Тестирование по демоверсии ГИА			Решение тестовых заданий.

Тематическое планирование

По предмету «Химия» О.С.Габриелян 2017-2018 уч.год

Класс 9 (индивидуальное обучение)

Часы учеб- ного вре- мени	Наименование раздела и тем урока	КЭС (контролируе- мый элемент содержания)	Планируемые сроки прохождения программы	Форма текущего контроля
Повторение основных вопросов курса 8 класса и введение в курс 9 класса (3ч)				
1.	1.Характеристика химического элемента на основании его положения в периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева.		Письменный отчет о проделанной работе	П.1,с.8 №1-3
2.	2.Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева.		Устный опрос	П.3,с.21 №2, 3
3.	3.Свойства оксидов и оснований в свете теории электролитической диссоциации и процессов окисления-восстановления.		Тестовая работа	П.38-44 (по учебнику 8 кл.)
Тема 1.Металлы (7 ч)				
4.	1.Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева и особенности строения их атомов. Физические свойства металлов.		Письменный отчет о проделанной работе	П.7-9
5.	2.Химические свойства металлов. Металлы в природе. Общие способы их получения.		Решение задач и упражнений	П.11,с.73 №1,3
6.	3.Общая характеристика элементов главной подгруппы 1 группы. Соединения щелочных металлов.		Письменный отчет о проделанной работе	П.14 с.95 №2
7.	4.Общая характеристика элементов главной подгруппы 2 группы. Соединения щелочноземельных металлов.		Работа с тестами	П.15 с.106 №1
8.	5.Алюминий, его физические и химические свойства. Соединения алюминия		Устный опрос, упражнения	П.16 с. 115 №7

9.	6. Железо, его физические и химические свойства. Генетические ряды железа (2) и железа (3)		Решение упражнений	П.17 с. 124 №5
10.	7. Контрольная работа №1 по теме «Металлы»		Контрольная работа	
Тема 2. Практикум № 1. Свойства металлов и их соединений (1 ч)				
11.	1. Практическая работа №1 «Осуществление цепочки химических превращений».		Письменный отчет о проделанной работе	С.125
Тема 3. Неметаллы (16 ч)				
12.	1. Общая характеристика неметаллов. Водород.		Письменный отчет о проделанной работе	П.18
13.	2. Общая характеристика галогенов. Важнейшие соединения галогенов		Решение задач	П.22
14.	3. Кислород.		Устный опрос	П.25
15.	4. Сера, ее физические и химические свойства.		Работа с тестами	П.26 с. 194 № 3
16.	5. Оксиды серы (IV и VI). Серная кислота и ее соли.		Устный опрос	П.27 с.204 №4,5
17.	6. Азот и его свойства.		Письменный отчет о проделанной работе	П.28 с.209 №2,3
18.	7. Аммиак и его свойства.		Работа с тестами	П.29 с. №8
19.	8. Соли аммония, их свойства.		Решение задач	П.30 с.219 №4
20.	9. Азотная кислота и ее свойства.		Письменный отчет о проделанной работе	П.31 с.224 №2
21.	10. Соли азотной и азотистой кислот. Азотные удобрения.		Доклады, презентации	П.30,31
22.	11. Фосфор, его физические и химические свойства. Соединения фосфора.		Решение задач	П.32 с.231 №2
23.	12. Углерод, его физические и химические свойства.		Доклады, презентации	П.33
24.	13. Оксиды углерода. Сравнение физических и химических свойств.		Письменный отчет о	П.34

			проделанной работе	
25.	14. Угольная кислота и ее соли.		Работа с тестами	П.34 с.249 №6
26.	15. Кремний, его физические и химические свойства.		Письменный отчет о проделанной работе	П.35
27.	16. Контрольная работа №2 по теме «Неметаллы».		Контрольная работа	
Тема 4. Практикум №2. Свойства неметаллов и их соединений (1 ч)				
28.	1. Практическая работа №2 Экспериментальные задачи по теме «Подгруппы кислорода».		Письменный отчет о проделанной работе	С.259
Тема 5. (10 ч)				
29.	1.		Письменный отчет о проделанной работе	Сообщения по теме
30.	2.		Доклады, презентации	Записи в тетради
31.	3.		Решение задач	Записи в тетради
32.	4.		Письменный отчет о проделанной работе	Сообщения по теме
33.	5.		Решение задач	Записи в тетради
34.	6.		Письменный отчет о проделанной работе	Записи в тетради