

муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Школа №106» городского округа Самара

ПРОВЕРЕНО

Зам. директора по УВР

(подпись)

«29» августа 2017

УТВЕРЖДАЮ

Директор школы №106

(подпись)



«29» августа 2017

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

На 2017|2018 учебный год

Предмет химия

Класс 9

Преподаватель Карпеева Ольга Григорьевна
(Фамилия, Имя, Отчество)

Квалификационная категория высшая

Количество часов по учебному плану 68 в год 2 в неделю

Составлен в соответствии с программой основного общего образования
по химии 8-9 классы О.С. Табриелли, А.В. Кунцова
(название и авторы программы)

Рекомендованной

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

Учебники:

Автор О.С. Табриелли

Название Химия 9 класс

Издательство М.: Дреда

Год издания 2017

Рассмотрен на заседании методического объединения

учителей естественно-научного цикла

Протокол № 1 от «17» августа 2017г.

Председатель методического объединения ОТШ Карпеева О.Г.

Тематическое планирование

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

9 класс

Часы учебно-го времени	Наименование раздела и тем урока	КЭС (контролируемый 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 атомов. Физические свойства металлов.	3.1.1		Письменный отчет о проделанной 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.

Школа № 106 г.о. Самара