

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ ПО ХИМИИ
на 2019-2020 учебный год
8 «Г» класс

№ п/п	Темы, входящие в разделы примерной программы	Кол- во часов	Дата	
			План	Факт
1.	ВВЕДЕНИЕ (9 час)			
	1.1 Введение. Предмет химии. Вещества.	1	03.09	
2.	1.2 Превращение вещества. Роль химии в жизни человека.	1	06.09	
3.	1.3 П. р. №1 «Приемы обращения с лабораторным оборудованием».	1	10.09	
4.	1.4 Химия: с древности до наших дней.	1	13.09	
5.	1.5 Химические знаки и формулы.	1	17.09	
6.	1.6 Относительная атомная и молекулярная массы.	1	20.09	
7.	1.7 Mr и массовая доля химического элемента в веществе.	1	24.09	
8.	1.8 Повторение темы: «Введение».	1	27.09	
9.	1.9 К. р. по теме: «Введение».	1	01.10	
10.	АТОМЫ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ (9 час.)			
	2.1 Основные сведения о строении атома. Состав ядра.	1	04.10	
11.	2.2 Электронное строение атомов.	1	08.10	
12.	2.3 Изменение строения атомов в периодах и главных подгруппах.	1	11.10	
13.	2.4 Ионная связь.	1	15.10	
14.	2.5 Ковалентная связь.	1	18.10	
15.	2.6 Ковалентная полярная связь.	1	22.10	
16.	2.7 Металлическая связь.	1	25.10	
17.	2.8 Контрольная работа по теме: «Атомы химических элементов».	1	29.10	
18.	2.9 Анализ контрольной работы.	1	01.11	
19.	ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА (5 час.)			
	3.1 Простые вещества- металлы и неметаллы.	1	12.11	
20.	3.2 Количество вещества.	1	15.11	
21.	3.3 Молярный объем газов.	1	19.11	
22.	3.4 Решение задач.	1	22.11	
23.	3.5 Зачет по теме: «Простые вещества».	1	26.11	
24.	СОЕДИНЕНИЯ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ (12 час.)			
	4.1 Сложные вещества.	1	29.11	
25.	4.2 Бинарные соединения.	1	03.12	

26.	4.3 Оксиды и гидриды.	1	06.12	
27.	4.4 Основания.	1	10.12	
28.	4.5 Кислоты.	1	13.12	
29.	4.6 Соли.	1	17.12	
30.	4.7 Составление формул классов веществ по названиям, номенклатура.	1	20.12	
31.	4.8 Кристаллические решетки.	1	24.12	
32.	4.9 Чистые вещества и смеси.	1	27.12	
33.	4.10 Массовая и объемная доли компонентов смеси (раствора).	1	14.01	
34.	4.11 Практическая работа №2 «Приготовление раствора сахара и расчет его массовой доли в растворе».	1	17.01	
35.	4.12 Решение задач.	1	21.01	
36.	ИЗМЕНЕНИЯ, ПРОИСХОДЯЩИЕ С ВЕЩЕСТВАМИ (11 час.) 5.1 Физические явления в химии. П/р №3 по теме: «Наблюдение за горящей свечой».	1	24.01	
37.	5.2 П/р №4 по теме: «Анализ почвы и воды».	1	28.01	
38.	5.3 Химические реакции: признаки и условия протекания.	1	31.01	
39.	5.4 Химические уравнения.	1	04.02	
40.	5.5 П/р №5 по теме: «Признаки химических реакций».	1	07.02	
41.	5.6 Расставление коэффициентов.	1	11.02	
42.	5.7 Реакции разложения и соединения.	1	14.02	
43.	5.8 Реакции замещения и обмена.	1	18.02	
44.	5.9 К. р. по теме: «Классификация химических реакций».	1	21.02	
45.	5.10 Расчеты по уравнениям реакций.	1	25.02	
46.	5.11 Решение задач.	1	28.02	
47.	ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КЛАССОВ НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ (22 час.) 6.1 Растворение, растворы, электролиты и неэлектролиты.	1	03.03	
48.	6.2 Электролитическая диссоциация.	1	06.03	
49.	6.3 Кислоты, щелочи и основания как электролиты. Реакции ионного обмена.	1	10.03	
50.	6.4 Реакции ионного обмена. П/р №6 по теме: «Ионные реакции».	1	13.03	
51.	6.5 П/р №7 по теме: «Условия протекания реакций ионного обмена».	1	17.03	
52.	6.6 Химические свойства кислот.	1	20.03	
53.	6.7 Химические свойства оснований.	1	31.03	
54.	6.8 Классификация и свойства оксидов.	1	03.04	

55.	6.9 Химические свойства оксидов.	1	07.04	
56.	6.10 Соли: классификация и свойства.	1	10.04	
57.	6.11 Генетическая связь между классами неорганических веществ.	1	14.04	
58.	6.12 Решение упражнений по теме: «Генетическая связь классов неорганических веществ».	1	17.04	
59.	6.13 Практическая работа №8 «Свойства кислот, оснований, оксидов, солей».	1	21.04	
60.	6.14 Окислительно-восстановительные реакции.	1	24.04	
61.	6.15 Окислительно-восстановительные реакции.	1	28.04	
62.	6.16 Подготовка к контрольной работе.	1	05.05	
63.	6.17 К. р. по теме: «Химические свойства классов неорганических веществ».	1	08.05	
64.	6.18 Практическая работа №9 «Решение экспериментальных задач».	1	12.05	
65.	6.19 Повторение по теме: «Атомы химических элементов».	1	15.05	
66.	6.20 Повторение по теме: «Простые вещества».	1	19.05	
67.	6.21 Повторение по теме: «Изменения, происходящие с веществами».	1	22.05	
68.	6.22 Итоговая контрольная работа.	1	26.05	
	ИТОГО	68 час		

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ ПО ХИМИИ
на 2019-2020 учебный год
9 «Г» класс

№ п/п	Темы, входящие в разделы примерной программы	Кол- во часов	Дата	
			План	Факт
1.	ВВЕДЕНИЕ – 6 час. 1.1 Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Характеристика химического элемента по его положения в Периодической системе.	1	03.09	
2.	1.2 Генетические ряды металлов и неметаллов. Участие простых веществ в окислительно - восстановительных реакциях.	1	06.09	
3.	1.3 Химические свойства оксидов, кислот, оснований. Реакции ионного обмена.	1	10.09	
4.	1.4 Переходные элементы. Амфотерные оксиды и гидроксиды.	1	13.09	
5.	1.5 Решение упражнений.	1	17.09	
6.	1.6 Контрольная работа по повторению.	1	20.09	
7.	МЕТАЛЛЫ – 18 час. 2.1 Положение металлов в периодической системе. Строение их атомов, кристаллических решеток. Физические свойства металлов.	1	24.09	
8.	2.2 Общие химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов.	1	27.09	
9.	2.3 П/р №1 по теме: «Осуществление цепочки химических превращений».	1	01.10	
10.	2.4 Коррозия металлов.	1	04.10	
11.	2.5 Сплавы. Металлы в природе. Общие способы их получения.	1	08.10	
12.	2.6 Общая характеристика элементов главной подгруппы I группы.	1	11.10	
13.	2.7 Соединения щелочных металлов.	1	15.10	
14.	2.8 Общая характеристика элементов главной подгруппы II группы.	1	18.10	
15.	2.9 Бериллий, магний и щелочно-земельные металлы.	1	22.10	
16.	2.10 Алюминий: его физические и химические свойства.	1	25.10	
17.	2.11 Соединения алюминия.	1	29.10	
18.	2.12 Решение задач на расчет выхода продукта теоретически возможного.	1	01.11	

19.	2.13 Железо. Физические и химические свойства железа +2 и +3.	1	12.11	
20.	2.14 П/р №2 по теме: «Получение и свойства соединений металлов».	1	15.11	
21.	2.15 П/р №3 по теме: «Экспериментальные задачи по распознаванию и получению веществ».	1	19.11	
22.	2.16 Решение задач и упражнений по теме: «Соединения железа».	1	22.11	
23.	2.17 Повторение по теме: «Металлы».	1	26.11	
24.	2.18 Контрольная работа по теме: «Металлы».	1	29.11	
25.	НЕМЕТАЛЛЫ – 26 час.			
	3.1 Общая характеристика неметаллов.	1	03.12	
26.	3.2 Водород.	1	06.12	
27.	3.3 Галогены.	1	10.12	
28.	3.4 Соединения галогенов.	1	13.12	
29.	3.5 Получение галогенов. Биологическое значение и применение галогенов и их соединений.	1	17.12	
30.	3.6 Кислород.	1	20.12	
31.	3.7 Сера.	1	24.12	
32.	3.8 Соединения серы.	1	27.12	
33.	3.9 Получение и применение серной кислоты.	1	14.01	
34.	3.10 П/ р №4 Экспериментальные задачи по теме: «Подгруппа кислорода».	1	17.01	
35.	3.11 Азот.	1	21.01	
36.	3.12 Аммиак.	1	24.01	
37.	3.13 Соли аммония.	1	28.01	
38.	3.14 Кислородные соединения азота.	1	31.01	
39.	3.15 Азотная кислота и ее соли.	1	04.02	
40.	3.16 Фосфор и его соединения.	1	07.02	
41.	3.17 Азотные и фосфорные удобрения.	1	11.02	
42.	3.18 Углерод.	1	14.02	
43.	3.19 Кислородные соединения углерода.	1	18.02	
44.	3.20 Карбонаты.	1	21.02	
45.	3.21 П/ р №5 Экспериментальные задачи по теме: «Подгруппа азота и углерода».	1	25.02	
46.	3.22 Кремний и его соединения.	1	28.02	
47.	3.23 Решение упражнений по теме: «Неметаллы».	1	03.03	
48.	3.24 П/р №6 по теме: «Получение, собирание и распознавание газов».	1	06.03	
49.	3.25 Повторение по теме: «Неметаллы».	1	10.03	

50.	3.26 Контрольная работа по теме: «Неметаллы».	1	13.03	
51.	ОРГАНИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА – 10 час.			
	4.1 Предмет органической химии.	1	17.03	
52.	4.2 Предельные углеводороды.	1	20.03	
53.	4.3 Непредельные углеводороды. Этилен и его гомологи.	1	31.03	
54.	4.4 Спирты.	1	03.04	
55.	4.5 Предельные одноосновные карбоновые кислоты. Сложные эфиры.	1	07.04	
56.	4.6 Жиры.	1	10.04	
57.	4.7 Аминокислоты и белки.	1	14.04	
58.	4.8 Углеводы.	1	17.04	
59.	4.9 Полимеры.	1	21.04	
60.	4.10 Контрольная работа по теме: «Органические вещества».	1	24.04	
61.	ПОВТОРЕНИЕ – 6 час.			
	5.1 Повторение по теме: «Металлы»	1	28.04	
62.	5.1 Повторение по теме: «Металлы»	1	05.05	
63.	5.2 Повторение по теме: «Неметаллы».	1	08.05	
64.	5.2 Повторение по теме: «Неметаллы».	1	12.05	
65.	5.3 Итоговая тестовая работа	1	15.05	
66.	5.4 Анализ итоговой тестовой работы.	1	19.05	
67.	5.5.Работа над ошибками	1	22.05	
68.	5.6.Итоговое занятие	1	26.05	
	ИТОГО	68 час		