ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

Учебный предмет: химия
Класс: 9
Программа: Габриелян О.С. Программа по химии для 8-9 классов общеобразовательных учреждений. – М.: Дрофа, 2011.
Учебник: Габриелян О.С. Учебник по химии для 9 классов общеобразовательных учреждений. – М.: Дрофа.
Учитель: Винник И.С.
Количество часов: 2 часа в неделю (68 часов в год)

№ урока	Наименование разделов и тем	Кол-во часов
ПОВТОРЕНИЕ ОСНОВНЫХ ВОПРОСОВ КУРСА 8 КЛАССА И ВВЕДЕНИЕ В КУРС 9 КЛАССА (6 часов)		
1	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева.	1
2	Свойства оксидов, кислот, оснований и солей в свете теории электролитической диссоциации.	1
3	Генетические ряды металла и неметалла	1
4	Понятие о переходных элементах. Амфотерность. Генетический ряд переходного элемента.	1
5	Периодический закон и периодическая сисраздел химических элементов Д. И. Менделеева в свете учения о строении атома. Их значение.	1
6	Контрольная работа №1 «Повторение основных вопросов курса 8 класса и введение в курс 9 класса».	1
РАЗДЕЛ 1. МЕТАЛЛЫ.(15 часов)		
7	Положение металлов в периодической системе. Общие физические свойства металлов.	1
8	Сплавы, их свойства и значение.	1
9	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов.	1
10	Способы получения металлов: пиро -, гидро- и электрометаллургия.	1
11	Коррозия металлов и способы борьбы с ней.	1
12	Щелочные металлы - простые вещества, их физические и химические свойства.	1
13	Щелочноземельные металлы - простые вещества, их физические и химические свойства.	1
14	Важнейшие соединения щелочноземельных металлов, их свойства и применение	1
15	Алюминий и его соединения. Физические и химические свойства.	1
16	Железо. Строение атома, физические и химические свойства простого вещества.	1

17	Важнейшие соли железа. Значение железа и его соединений	1
18	Важнейшие соединения щелочных металлов, их свойства и применение.	1
19	Важнейшие соединения щелочноземельных металлов, их свойства и применение.	1
20	Обобщение и сисразделтизация знаний по теме «Металлы».	1
21	Контрольная работа №2 «Металлы»	1
	РАЗДЕЛ 2. НЕМЕТАЛЛЫ (28 часов).	
22	Общая характеристика неметаллов: положение в периодической системе Д. И. Менделеева, особенности строения атомов. Кристаллическое строение неметаллов — простых веществ.	1
23	Аллотропия. Физические свойства неметаллов.	1
24	Водород. Положение в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома и молекулы.	1
25	Физические и химические свойства водорода, его получение и применение.	1
26	Общая характеристика галогенов. Строение атомов. Простые вещества, их физические и химические свойства.	1
27	Основные соединения галогенов (галогеноводороды и галогениды), их свойства. Качественная реакция на хлорид-ион.	1
28	Получение и применение галогенов и их соединений в народном хозяйстве. Краткие сведения о хлоре, броме, фторе и йоде.	1
29	Кислород. Строение атома, аллотропия, свойства и применение.	1
30	Сера. Строение атома, аллотропия, свойства и применение ромбической серы.	1
31	Оксиды серы (IV) и (VI), их получение, свойства и применение. Сероводородная и сернистая кислоты. Серная кислота и ее соли, их применение в народном хозяйстве. Качественная реакция на сульфат-ион.	1
32	Азот. Строение атома и молекулы, свойства простого вещества.	1
33	Аммиак, строение, свойства, получение и применение.	1
34	Соли аммония, их свойства и применение. Оксиды азота (И) и (IV).Азотная кислота, ее свойства и применение. Нитраты и нитриты, проблема их содержания в сельскохозяйственной продукции. Азотные удобрения.	1
35	Фосфор. Строение атома, аллотропия, свойства белого и красного фосфора, их применение.	1
36	Основные соединения: оксид фосфора (V), ортофосфорная кислота и фосфаты. Фосфорные удобрения.	1
37	Углерод. Строение атома, аллотропия, свойства аллотропных модификаций, применение.	1
38	Оксиды углерода (11) и (IV), их свойства и применение, качественная реакция на углекислый газ. Карбонаты: кальцит, сода, поташ, их значение в природе и жизни человека. Качественная реакция на карбонат-ион	1

39	Кремний. Строение атома, кристаллический кремний, его свойства и применение.	1
40	Силикаты. Значение соединений кремния в живой и неживой природе. Понятие о силикатной промышленности.	1
41	Оксид кремния (IV), его природные разновидности.	1
42	Обобщение и сисразделтизация знаний по теме "Неметаллы"	1
43	Практическая работа №1 Осуществление цепочки химических превращений металлов.	1
44	Практическая работа №2 Получение и свойства соединений металлов	1
45	Практическая работа №3 Решение экспериментальных задач на распознавание и получение веществ	1
46	Практическая работа №4 Решение экспериментальных задач по теме "Подгруппа кислорода"	1
47	Практическая работа №5 Получение, собирание и распознавание газов	1
48	Практическая работа №6 Решение экспериментальных задач по теме "Подгруппа азота и углерода"	1
49	Контрольная работа №3 по теме «Неметаллы».	1
50	Анализ контрольной работы	1
РАЗДЕЛ 3. ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ (10 часов)		
51	Предмет органической химии. Причины многообразия органических соединений. Химическое строение органических соединений .Предельные углеводороды. Метан и этан: строение молекул.	1
52	Понятие об углеводах. Глюкоза, крахмал, целлюлоза.	1
53	Предельные углеводороды: метан и этан.	1
54	Непредельные углеводороды: этилен.	1
55	Предельные одноосновные карбоновые кислоты: уксусная и стеариновая кислоты.	1
56	Спирты: метанол, этанол и глицерин. Альдегиды: уксусный альдегид.	1
57	Сложные эфиры. Жиры.	1
58	Понятие об аминокислотах. Белки, их строение и биологическая роль.	1
59	Обобщение и сисразделтизация знаний по теме «Органические соединения».	1
60	Контрольная работа №3 по теме «Органические соединения».	1
РАЗДЕЛ 4. ОБОБЩЕНИЕ ЗНАНИЙ ПО ХИМИИ ЗА КУРС ОСНОВНОЙ ШКОЛЫ.(8 часов)		
61	Оксиды, гидроксиды и соли в свете представлений о процессах окисления-восстановления.	1
62	Обобщение и сисразделтизация знаний за курс основной школы	1
63	Физический смысл порядкового номера элемента в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, номеров периода и группы. Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в периодах и группах в свете представлений о строении атомов элементов. Значение периодического закона.	1

64	Типы химических связей и типы кристаллических решеток. Взаимосвязь строения и свойств веществ. Классификация химических реакций по различным признакам.	1
65	Классификация химических реакций по различным признакам.	1
66	Простые и сложные вещества. Генетические ряды металлов, неметаллов и переходных элементов.	1
67	Оксиды, гидроксиды и соли в свете теории электролитической диссоциации	1
68	Итоговая контрольная работа.	1
	Итого	**68**