

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ ПО ХИМИИ

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ ПО ХИМИИ В 9 КЛАССЕ

- 2 часа в неделю, всего за год 70 часов.
- Программа для общеобразовательных школ, гимназий, лицеев. Химия 8- 11 класс, М.»Дрофа», 2008.
- Основной учебник: Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман «Химия» 9 класс, изд. «Просвещение», Москва, 2008 год.
- Альтернативный учебник: О.С. Габриелян «Химия» 9класс, изд. «Дрофа», Москва, 2008 год.

Работы	I полугодие	II полугодие	Всего за год
Контрольные	4	3	7
Практические	4	3	7

№ урока п/п	Тема, содержание урока	Сроки прохождения учебного материала	Домашнее задание
Тема: Электролитическая диссоциация.			
1.	Сущность процесса электролитической диссоциации. Основные положения теории электролитической диссоциации.		Глава 1, § 1
2	Диссоциация кислот, оснований, солей.		Глава 1, § 2, воп. 7-8. Зад.1
3.	Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации.		Глава 1, § 3, вопросы 1-10
4	Реакции ионного обмена.		Глава 1, § 4, вопр. и упр. 1-4
5	Окислительно-восстановительные реакции.		Глава 1, § 5, упр.6-8
6	Гидролиз солей		Глава 1, § 6, упр.9-10
7	Практическая работа №1		
8	Обобщение и систематизация знаний .		Повторить главу 1, § 1-6.
9	Контрольная работа № 1 «Т.Э.Д. Окислительно-восстановительные реакции»		
Тема: Подгруппа кислорода.			
10	Общая характеристика элементов подгруппы кислорода по положению в периодической системе Д.И.Менделеева.		Глава 11, § 7
11	Кислород и озон. Аллотропия.		§ 8, конспект.
12	Сера: нахождение в природе, физические, химические свойства, получение, применение. Аллотропия.		§ 9,10
13	Сероводород. Сульфиды.		§ 11,вопросы и упр. 1-2,
14	Оксид серы (IV). Сернистая кислота		§ 12,вопросы и упр. 3-5, зад. 1,2,
15	Оксид серы (VI). Сернистая кислота		§ 13,вопросы и упр. 1-4, зад. 1,2,

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ ПО ХИМИИ

16	Практическая работа №2. Экспериментальное решение задач по теме «Подгруппа кислорода»		повторить § 7-13
17	Контрольная работа № 3 «Подгруппа кислорода».		
Тема: Основные закономерности течения химических реакций.			
18	Скорость химических реакций и факторы на неё влияющие.		Глава 11, § 14.
Тема: Азот и фосфор.			
19	Общая характеристика элементов подгруппы азота по положению в периодической системе элементов. Азот: строение, физические, химические свойства.		Глава III, § 15,16
20	Аммиак: строение, физические, химические свойства, применение, получение.		§ 17, рис. 18, вопр. и 6-12
21	Соли аммония.		§ 18, вопросы и упр. 13-14, задачи 1-2
22	Азотная кислота.		§ 19, табл. 15, вопр. и упр. 1-7, зад. 1-2
23	Нитраты. Круговорот азота в природе.		§ 20, вопр. и упр. 8,9 зад. 3
24	Фосфор: строение, физические, химические свойства, получение, применение		§ 21, вопр. 1-4, табл. 16.
25	Кислородные соединения фосфора.		§ 22 табл. 17, вопр. и упр. 5-6 зад. 1.
26	Минеральные удобрения.		§ 27, табл. 21.
27	Практическая работа № 3,4		Повторить § 15-23
28	Контрольная работа № 4 «Подгруппа азота».		
Тема: Углерод и кремний			
29	Общая характеристика элементов подгруппы углерода по положению в периодической системе элементов Д.И. Менделеева. Углерод.		Глава IV, § 24,25 в. 1-9
30	Оксиды углерода.		Глава IV, § 26,27 в. 10-13
31	Угольная кислота и ее соли. Круговорот углерода в природе.		Глава IV, § 28, 29, в. 18-21
32	Кремний и его свойства.		Глава IV, § 30, в. 1-2
33	Кислородные соединения кремния.		Глава IV, § 31-32, в. 3-6,
34	Силикатная промышленность.		Глава IV, § 33, в. 7-8, з. 2 с. 101.
35	Практическая работа № 5. «Получение оксида углерода и изучение его свойств. Распознавание карбонатов».		Повторит § 24-3
36	Контрольная работа № 5. «Подгруппа углерода».		
Тема: Общие свойства металлов.			
37	Положение металлов в периодической		Глава У, § 34,35

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ ПО ХИМИИ

	системе и особенности строения атомов. Общие способы получения металлов.		
38	Общие физические и химические свойства металлов.		Глава У, § 36,37 в. 5-9 з. 1-2.
39	Сплавы. Лабораторный опыт. «Рассмотрение образцов металлов».		Глава У, § 38, примеры сплавов, их применение.
40	Контрольная работа № 6. «Общие свойства металлов».		
Тема: Металлы главных подгрупп 1-11 групп периодической системы элементов Д.И. Менделеева.			
41	Характеристика щелочных металлов.		Глава У1, § 39, в.3-9, з. 1,2.
42	Важнейшие соединения щелочных металлов, получаемые в промышленности.		Глава У1, § 39, в.10-11, з. 4.
43	Положение магния и кальция в периодической таблице химических элементов. Соединения кальция.		Глава У1, § 40,41 в.1-7, з.1-2.
44	Жёсткость воды и способы её устранения.		Глава У1, § 41, в.13-14
45	Алюминий. Важнейшие соединения алюминия.		Глава У1, § 42, в 11 з.2.
46	Практическая работа № 6. «Решение экспериментальных задач».		Повторить § 39-42
47	Контрольная работа № 6. «Металлы главных подгрупп».		
Тема: Металлы побочных подгрупп.			
48	Железо: характеристика по положению в периодической системе, нахождение в природе, физические, химические свойства.		Глава У11, §43, в.1-5 с.143-144. з.1-2 .
49	Соединения железа.		Глава У11, § 44, в. 6-11 з.3,4
50	Практическая работа № 7. «Решение экспериментальных задач».		
51	Понятие о металлургии. Металлы в современной практике. Производство чугуна		§45, 46
52	Производство стали		§47
53	Решение комбинированных задач.		Повторить учебный материал главы У111,1X.
54	Контрольная работа № 7. «Железо, соединения железа, металлургия».		
Краткий обзор важнейших органических соединений.			
55	Органическая химия	26.04	§48
56	Основные положения теории строения органических соединений А.М.Бутлерова. Упрощенная классификация органических соединений.	30.04	§49,50
57	Предельные (насыщенные) углеводороды.	03.05	§51
58	Непредельные (насыщенные)	08.05	§ 52

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ ПО ХИМИИ

	углеводороды.		
59	Циклические углеводороды. Природные источники углеводородов.	10.05	§53-54
60	Спирты.	15.05	§55
61	Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры.	17.05	§56
62	Углеводы.	22.05	§ 57
63	Аминокислоты, Белки	24.05	§ 58
64	Полимеры.	29.05	§ 59
65	Лекарства.		§ 60
66	Подготовка к итоговой контрольной работе		
67	Итоговая контрольная работа		
68	Обобщающий урок		