

ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
ГОРОДА МОСКВЫ СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА № 75

СОГЛАСОВАНО

Протокол заседания
методического
объединения учителей

от 28.08 20 14 года
№ 1

подпись руководителя МО
Ф.И.О.

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора по УМР

А.И.Иванов
Н.Л.Кузнецов Ф.И.О

подпись 28.08 20 14 года

УТВЕРЖДАЮ

И. О. директора ГБОУ Школа
№ 75

Ю.Н. Голощапова
Ю. Н. Голощапова

« 28 » 08 2014 г.



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

По химии

9 класс

Количество часов 2 ч/нед (68 ч/год)

Учитель Марченко Татьяна Сергеевна

Календарно-тематическое планирование на 2014-2015 учебный год

Учитель: Марченко Татьяна Сергеевна

9 класс (68 уч. часов)

№ п/п	Тема урока	Кол- во часов	Контроль-но- оценочная деятельность		Демонстрации, опыты	Интернет ресурсы. Средства мультимедиа	Домашнее задание	Дата	
			вид	форма				План	Факт
Тема 1. Электролитическая диссоциация (10 ч)									
1	Сущность процесса электролитической диссоциации.	1	Г	УО	Демонстрация: электролиз хлорида меди (II)	Химия. Мульти- медийное учебное пособие нового образца. 8 класс. Просвещение -Медиа, 2013	§1		
2	Диссоциация кислот, щелочей и солей	1	Г	УО			§2		
3	Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации	1	Г	УО	Демонстрацион- ный экспери- мент: движение ионов в электрическом поле		§3		
4	Реакции ионного обмена. Лабораторная работа 1. Реакции обмена между растворами электролитов	1	Г	ФО	Лабораторная работа 1.		§4		
5	Реакции ионного обмена и условия их протекания	1	Г	ТК	Демонстрация:		§4,		

					качественная реакция на хлорид-ион		с. 24		
6	Гидролиз солей	1	Г	ТК			§4,6, упр. 3		
7	Окислительно-восстановительные реакции	1	Г	УО			§5, упр. 6		
8	Окислительно-восстановительные реакции	1	Г	ТК			§5, упр. 8, подготовиться к п/р с. 24		
9	Практическая работа №1. Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация»	1	Г	ПР	Практическая работа № 1.				
10	Контрольная работа №1 по теме «Электролитическая диссоциация»	1	И	КР					

Тема 2. Кислород и сера (9 ч)

11	Положение кислорода и серы в Периодической таблице химических элементов, строение их атомов. Строение простых веществ. Аллотропия	1	Г	УО			§7-8, упр. 6		
12	Сера. Аллотропия серы. Физические и химические свойства серы. Применение. Лабораторная работа №2. Знакомство с образцами природных соединений неметаллов (сульфидами)	1	Г	УО	Демонстрационный эксперимент: горение серы в кислороде. Аллотропия серы. Лабораторная работа №2. Знакомство с образцами природных соединений неметаллов (сульфидами)		§9		

13	Сероводород. Сульфиды. Лабораторная работа № 3. Распознавание ионов в растворе	1	Т	УО	Лабораторная работа № 3. Распознавание ионов в растворе		§11		
14	Оксид серы (IV). Сернистая кислота. Лабораторная работа № 4. Распознавание сульфит-ионов в растворе		Т	УО	Лабораторный опыт № 4. Распознавание сульфит-ионов в растворе		§11-12, упр. 3,5		
15	Оксид серы (VI). Серная кислота. Лабораторная работа № 5. Знакомство с образцами природных соединений неметаллов (сульфатами). Лабораторная работа № 6. Распознавание сульфат-ионов в растворе	1	Т	УО	Лабораторный опыт № 5. Знакомство с образцами природных соединений неметаллов (сульфатами). Лабораторный опыт № 6. Распознавание сульфат-ионов в растворе		§13		
16	Окислительные свойства концентрированной серной кислоты	1	Т	СР			§13		
17	Практическая работа №2. Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа кислорода»	1	Т	ПР	Практическая работа №2.		С. 43		
18	Скорость химических реакций и ее зависимость от условий протекания. Химическое равновесие	1	Т	ФО			§14		
19	Вычисления по химическим уравнениям реакций массы, количества вещества или объема по известной массе, количеству вещества или объему	1	Т	УО, СР			задачи		

	одного из вступивших или получающихся в реакции веществ								
Тема 3. Азот и фосфор (10 ч)									
20	Положение азота и фосфора в Периодической таблице химических элементов, строение их атомов. Азот. Физические и химические свойства азота	1	Т	УО	Демонстрация: коллекция азотных минеральных удобрений		§ 15-16		
21	Аммиак. Физические и химические свойства. Получение, применение	1	Т	УО	Демонстрация: Получение аммиака и его растворение в воде		§17		
22	Соли аммония. Лабораторная работа №7 Взаимодействие солей аммония со щелочами.	1	Т	ФО, УО	Лабораторная работа №7		§18		
23	Практическая работа № 3. Получение аммиака и изучение его свойств.	1	Т	ПР	Практическая работа № 3.		Стр 72		
24	Оксиды азота. Азотная кислота. Строение молекулы. Получение.	1	Т	УО		Химия. Мультимедийное учебное пособие нового образца. 8 класс. Просвещение -Медиа, 2013	§19		
25	Окислительные свойства азотной кислоты	1	Т	УО		Химия. Мультимедийное учебное пособие	§19		

						нового образца. 8 класс. Просвещение -Медиа, 2013			
26	Соли азотной кислоты	1	Т	ФО, УО	Демонстрация: Ознакомление с образцами природных нитратов		§20		
27	Фосфор.	1	Т	ФО, УО	Демонстрация: Ознакомление с образцами природных фосфатов		§21		
28	Оксид фосфора (V). Ортофосфорная кислота и ее соли. Минеральные удобрения	1	Т	ФО			§22, 23		
29	Обобщение по темам «Азот и фосфор»	1	Т	СР			§15 - 23		
Тема 4. Углерод и кремний (7 ч)									
30	Положение углерода и кремния в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Аллотропные модификации углерода	1	Т	ФО	Демонстрация: кристаллические решетки алмаза и графита		§24		
31	Химические свойства углерода. Адсорбция	1	Т	УО			§25		
32	Угарный газ, свойства, физиологическое действие на организм	1	Т	УО			§26		
33	Углекислый газ. Угольная кислота и ее соли. Лабораторная работа №8. Ознакомление со свойствами и взаимопревращениями карбонатов и гидрокарбонатов. Качественные реакции на карбонат ион.	1	Т	УО	Лабораторная работа № 8. Демонстрация: Знакомство с образцами		§27, стр101		

					природных карбонатов.				
34	Практическая работа №4. Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств	1	Т	ПР	Практическая работа №4.		Стр 102		
35	Кремний и его соединения. Стекло. Цемент	1	Т	ФО	Демонстрация: Знакомство с образцами природных силикатов.		§30-32		
36	Контрольная работа №2. Кислород и сера. Азот и фосфор. Углерод и кремний.	1	Т	КР					

Тема 5. Общие свойства металлов.

37	Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Металлическая связь. Физические свойства металлов. Лабораторная работа № 9. Работа с коллекциями металлов	1	Т	УО	Демонстрация: Знакомство с образцами металлов и сплавов. Лабораторная работа № 9. Работа с коллекциями металлов		§34-36		
38	Химические свойства металлов. Ряд напряжений металлов.	1	Т	УО			§37		
39	Щелочные металлы. Нахождение в природе. Физические и химические свойства. Применение	1	Т	УО, ФО	Демонстрация: взаимодействие натрия с водой. Распознавание натрия, калия		§39		
40	Положение кальция и магния в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева Кальций и его соединения.	1	Т	УО, ФО	Демонстрация: взаимодействие кальция с водой.		§40-41		

41	Жесткость воды и способы ее устранения	1	Т	УО, ФО			§41		
42	Алюминий. Нахождение в природе. Свойства алюминия	1	Т	УО, ФО	Демонстрация: Знакомство с образцами соединений алюминия. Взаимодействие алюминия с водой.		§42		
43	Амфотерность оксида и гидроксида алюминия. Лабораторная работа №10. Получение гидроксида алюминия и взаимодействие его с кислотами и щелочами.	1	Т	УО, ФО	Лабораторная работа №10		§42		
44	Железо. Нахождение в природе. Свойства железа	1	Т	УО, ФО	Демонстрация: Знакомство с основными образцами руд железа		§43		
45	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа(III). Лабораторная работа №11. Получение гидроксидов железа (II) и железа(III) и взаимодействие их с кислотами и щелочами.	1	Т	УО	Лабораторная работа №11		§42		
46	Сплавы	1	Т	УО	Демонстрация: Знакомство с основными видами чугуна и стали	Химия. Мультимедийное учебное пособие нового образца. 8	§38		

						класс. Просвещение -Медиа, 2013			
47	Понятие о металлургии. Способы получения металлов. Проблемы безотходных производств в металлургии и охрана окружающей среды	1	Т	ФО	Демонстрация: Знакомство с основными видами металлургической продукции (коллекция сплавов)		§45-47		
48	Вычисления по химическим уравнениям массы, Объема или количества вещества одного из продуктов реакции по массе исходного вещества, объему или количеству вещества, содержащего определенную долю примесей	1	Т	УО, рабо та по карт очка м			Стр 136, №1-4		
49	Практическая работа №5. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения»	1	Т	ПР			Стр. 136		
50	<u>Контрольная работа № 3 по теме «Общие свойства металлов»</u>	1	Т	КР					

ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Тема 6. Первоначальные представления об органических веществах (2 ч)

51	Первоначальные сведения о строении органических веществ. Основные положения теории строения органических соединений А. М. Бутлерова	1	Т	УО	Демонстрация: модели молекул органических веществ		§48, 50		
----	---	---	---	----	---	--	---------	--	--

52	Изомерия. Упрощенная классификация органических соединений	1	Т	УО			§49		
Тема 7. Углеводороды (4 ч)									
53	Предельные углеводороды. Метан, этан. Физические и химические свойства. Применение	1	Т	УО	Демонстрация: горение УВ и обнаружение продуктов их горения		§51		
54	Непредельные углеводороды. Этилен. Физические и химические свойства. Применение	1	Т	УО	Демонстрационный эксперимент: получение этилена, его свойства		§52		
55	Ацетилен. Диеновые углеводороды. <i>Понятие о циклических углеводородах</i>	1					§52		
56	Циклические углеводороды. Природные источники углеводородов. Природный газ. Нефть. Защита атмосферного воздуха от загрязнения	1			Демонстрация: Образцы нефти и продуктов их переработки		§53,54		
Тема 8. Спирты (2 ч)									
57	Одноатомные спирты. Метанол. Этанол. Физиологическое действие спиртов на организм. Применение	1	Т	УО	Демонстрация: коллекция спиртов. Растворение этилового спирта в воде		§55		
58	Многоатомные спирты. Этиленгликоль. Глицерин. Применение	1	Т	УО	Демонстрация: коллекция спиртов. Растворение глицерина в воде		§55		

Тема 9. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры (3 ч)

59	Муравьиная и уксусная кислоты. Применение	1	Г	УО	Демонстрация: получение и свойства уксусной кислоты		§56		
60	Высшие карбоновые кислоты. Сложные эфиры	1	Г	УО			§56		
61	Жиры. Роль жиров в процессе обмена веществ в организме	1	Г	УО	Демонстрация: исследование свойств жиров		§56		

Тема 10. Углеводы (2 ч)

62	Глюкоза, сахароза. Нахождение в природе. Роль глюкозы в питании и укреплении здоровья	1	Г	УО	Демонстрация: коллекция углеводов. Качественные реакции на глюкозу		§57		
63	Крахмал, целлюлоза — природные полимеры. Применение	1	Г	УО	Демонстрация: Качественные реакции на крахмал		§57		

Тема 11. Белки. Полимеры (4 ч)

64	Белки — биополимеры. Состав белков. Роль белков в питании	1	Г	УО	Демонстрация: качественные реакции на белок	Химия. Мультимедийное учебное пособие нового образца. 8 класс. Просвещение	§58		
----	---	---	---	----	---	--	-----	--	--

						-Медиа, 2013			
65	Полимеры — высокомолекулярные соединения. Полиэтилен. Полипропилен. Поливинилхлорид. Применение	1	Т	УО	Демонстрация: образцы изделий из полиэтилена, полипропилена, поливинилхлорида		§59		
66	Химия и здоровье. Лекарства	1	Т	ФО		Химия. Мультимедийное учебное пособие нового образца. 8 класс. Просвещение -Медиа, 2013	§60		
67	<i>Контрольная работа №4 по теме «Органические соединения»</i>	1	Т	КР					
68	Анализ контрольной работы	1							