

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.Иванова  
Н.Л.Кузнецова 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
<b>Тема 1. Электролитическая диссоциация (10 ч)</b>									
1	Сущность процесса электролитической диссоциации.	1	Т	УО	<b>Демонстрация:</b> электролиз хлорида меди (II)	Химия. Мульти- медийное учебное пособие нового образца. 8 класс. Просвещение -Медиа, 2013	§1		
2	Диссоциация кислот, щелочей и солей	1	Т	УО			§2		
3	Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации	1	Т	УО	<b>Демонстрацион- ный экспери- мент:</b> движение ионов в электрическом поле		§3		
4	Реакции ионного обмена. <b>Лабораторная работа 1.</b> Реакции обмена между растворами электролитов	1	Т	ФО	<b>Лабораторная работа 1.</b>		§4		
5	Реакции ионного обмена и условия их протекания	1	Т	ТК	<b>Демонстрация:</b>		§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	<b>Практическая работа №1.</b> Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация»	1	Г	ПР	<b>Практическая работа № 1.</b>				
10	<b>Контрольная работа №1</b> 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.  <b>Лабораторная работа №2.</b> Знакомство с образцами природных соединений неметаллов (сульфидами)	1	Г	УО	<b>Демонстрационный эксперимент:</b>  горение серы в кислороде. Аллотропия серы.  <b>Лабораторная работа №2.</b> Знакомство с образцами природных соединений неметаллов (сульфидами)		§9		

13	Сероводород. Сульфиды. <b>Лабораторная работа № 3.</b> Распознавание ионов в растворе	1	Т	УО	<b>Лабораторная работа № 3.</b> Распознавание ионов в растворе	§11		
14	Оксид серы (IV). Сернистая кислота. <b>Лабораторная работа № 4.</b> Распознавание сульфит-ионов в растворе		Т	УО	<b>Лабораторный опыт № 4.</b> Распознавание сульфит-ионов в растворе	§11-12, упр. 3,5		
15	Оксид серы (VI). Серная кислота. <b>Лабораторная работа № 5.</b> Знакомство с образцами природных соединений неметаллов (сульфатами). <b>Лабораторная работа № 6.</b> Распознавание сульфат-ионов в растворе	1	Т	УО	<b>Лабораторный опыт № 5.</b> Знакомство с образцами природных соединений неметаллов (сульфатами). <b>Лабораторный опыт № 6.</b> Распознавание сульфат-ионов в растворе	§13		
16	Окислительные свойства концентрированной серной кислоты	1	Т	СР		§13		
17	<b>Практическая работа №2.</b> 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								
<b>Тема 3. Азот и фосфор (10 ч)</b>									
20	Положение азота и фосфора в Периодической таблице химических элементов, строение их атомов. Азот. Физические и химические свойства азота	1	Т	УО	<b>Демонстрация:</b> коллекция азотных минеральных удобрений		§ 15-16		
21	Аммиак. Физические и химические свойства. Получение, применение	1	Т	УО	<b>Демонстрация:</b> Получение аммиака и его растворение в воде		§17		
22	Соли аммония. <b>Лабораторная работа №7</b> Взаимодействие солей аммония со щелочами.	1	Т	ФО, УО	<b>Лабораторная работа №7</b>		§18		
23	<b>Практическая работа № 3.</b> Получение аммиака и изучение его свойств.	1	Т	ПР	<b>Практическая работа № 3.</b>		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	<b>Демонстрация:</b> Ознакомление с образцами природных нитратов		§20		
27	Фосфор.	1	Т	ФО, УО	<b>Демонстрация:</b> 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		
<b>Тема 4. Углерод и кремний (7 ч)</b>									
30	Положение углерода и кремния в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Аллотропные модификации углерода	1	Т	ФО	<b>Демонстрация:</b> 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. <b>Лабораторная работа №8.</b> Ознакомление со свойствами и взаимопревращениями карбонатов и гидрокарбонатов. Качественные реакции на карбонат ион.	1	Т	УО	<b>Лабораторная работа № 8.</b>  <b>Демонстрация:</b> Знакомство с образцами		§27, стр101		

					природных карбонатов.				
34	<b>Практическая работа №4.</b> Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств	1	Т	ПР	<b>Практическая работа №4.</b>		Стр 102		
35	Кремний и его соединения. Стекло. Цемент	1	Т	ФО	<b>Демонстрация:</b> Знакомство с образцами природных силикатов.		§30-32		
36	<b>Контрольная работа №2.</b> 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.  <b>Лабораторная работа № 9.</b> Работа с коллекциями металлов	1	Т	УО	<b>Демонстрация:</b> Знакомство с образцами металлов и сплавов. <b>Лабораторная работа № 9.</b> 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	<b>Демонстрация:</b> 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	<b>Демонстрация:</b> 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	<b>Демонстрация:</b> Знакомство с образцами соединений алюминия. Взаимодействие алюминия с водой.		§42		
43	Амфотерность оксида и гидроксида алюминия. <b>Лабораторная работа №10.</b> Получение гидроксида алюминия и взаимодействие его с кислотами и щелочами.	1	Т	УО, ФО	<b>Лабораторная работа №10</b>		§42		
44	Железо. Нахождение в природе. Свойства железа	1	Т	УО, ФО	<b>Демонстрация:</b> Знакомство с основными образцами руд железа		§43		
45	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа(III). <b>Лабораторная работа №11.</b> Получение гидроксидов железа (II) и железа(III) и взаимодействие их с кислотами и щелочами.	1	Т	УО	<b>Лабораторная работа №11</b>		§42		
46	Сплавы	1	Т	УО	<b>Демонстрация:</b> 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	<b>Демонстрация:</b> 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	<b>Практическая работа №5.</b> Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения»	1	Т	ПР			Стр. 136		
50	<b><u>Контрольная работа № 3 по теме «Общие свойства металлов»</u></b>	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	<b>Демонстрация:</b> модели молекул органических веществ		§48, 50		
----	---	---	---	----	---	--	---------	--	--

52	Изомерия. Упрощенная классификация органических соединений	1	Т	УО			§49		
<b>Тема 7. Углеводороды (4 ч)</b>									
53	Предельные углеводороды. Метан, этан. Физические и химические свойства. Применение	1	Т	УО	<b>Демонстрация:</b> горение УВ и обнаружение продуктов их горения		§51		
54	Непредельные углеводороды. Этилен. Физические и химические свойства. Применение	1	Т	УО	<b>Демонстрационный эксперимент:</b> 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			<b>Демонстрация:</b> Образцы нефти и продуктов их переработки		§53,54		
<b>Тема 8. Спирты (2 ч)</b>									
57	Одноатомные спирты. Метанол. Этанол. Физиологическое действие спиртов на организм. Применение	1	Т	УО	<b>Демонстрация:</b> коллекция спиртов. Растворение этилового спирта в воде		§55		
58	Многоатомные спирты. Этиленгликоль. Глицерин. Применение	1	Т	УО	<b>Демонстрация:</b> 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	<b>Демонстрация:</b> 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	<b>Демонстрация:</b> 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	<b>Демонстрация:</b> коллекция углеводов. Качественные реакции на глюкозу		§57		
63	Крахмал, целлюлоза — природные полимеры. Применение	1	Г	УО	<b>Демонстрация:</b> Качественные реакции на крахмал		§57		

**Тема 11. Белки. Полимеры (4 ч)**

64	Белки — биополимеры. Состав белков. Роль белков в питании	1	Г	УО	<b>Демонстрация:</b> 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	<b>Демонстрация:</b> 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							