

Муниципальное казенное образовательное учреждение
«Юрковская средняя общеобразовательная школа»

**РАБОЧИЕ ПРОГРАММЫ
И КТП
ПО ХИМИИ
(8-9 класс)**

2017 – 2018 учебный год

Муниципальное казенное образовательное учреждение
«Юрковская средняя общеобразовательная школа»

УТВЕРЖДЕНО:
Директор школы
_____ Магомедгаджиева П.Л.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

1 вида

По _____ химии _____

Степень обучения (класс) _____ основное общее (8 класс) _____

Количество часов 68 Уровень базовый

Учитель Алиев А.Б.

Программа разработана на основе авторской «Программа курса химии для 8-9 классов общеобразовательных учреждений», автор О.С.Габриелян, М.: Дрофа, 2010.

1.Пояснительная записка

Рабочая программа составлена на основе авторской «Программа курса химии для 8-9 классов общеобразовательных учреждений», автор О.С.Габриелян, М.: Дрофа, 2010.

Таблица тематического распределения количества часов

№ п/п	Разделы, темы	Количество часов	
		Примерная или авторская программа	Рабочая программа
1	Введение	4	4
2	Атомы химических элементов	10	10
3	Простые вещества	7	7
4	Соединения химических элементов	12	12
5	Изменения, происходящие с веществами	10	10
6	Практикум № 1 «Простейшие операции с веществом»	5	5
7	Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов.	18	18
8	Практикум № 2 «Свойства растворов электролитов».	2	2
	Всего:	68	68

2. Содержание обучения: перечень практических и лабораторных работ, требования к подготовке учащихся по предмету в полном объеме совпадают с авторской программой по предмету.

3. Список рекомендуемой учебно-методической литературы:
 – «Программа курса химии для 8-9 классов общеобразовательных учреждений», автор О.С.Габриелян, М.: Дрофа, 2010.
 - Габриелян О.С. Химия 8 класс, М., Дрофа, 2010г.

СОГЛАСОВАНО

Протокол заседания МО учителей
от «22» августа 2017 г.
Руководитель МО
_____ Омарова Р.М.

СОГЛАСОВАНО

Зам. директора по УВР
_____ Бер И.В.
«22» августа 2017 г.

Муниципальное казенное образовательное учреждение
«Юрковская средняя общеобразовательная школа»

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

по химии

Класс: 8

Учитель: Алиев А.Б.

Количество часов: всего 68 часов; в неделю 2 часа;

№ уро ка	Содержание (разделы, темы)	Количе ство часов	Даты проведения		Оборудование урока
			По плану	По факту	
<u>Введение</u>		<u>4ч</u>			
1	Химия – наука о веществах, их свойствах и превращениях. Химический элемент. Превращение веществ. Инструктаж по ТБ.	1 ч	2-7.09		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
2	Краткие сведения по истории возникновения	1 ч	2-7.09		Интерактивное, мультимедийное

	химии. Химическая символика. Химические формулы.				оборудование, диски, таблицы
3	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Относительная атомная и молекулярная массы.	1 ч	9-14.09		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. ПСХЭ
4	Расчёт массовой доли химического элемента по формуле вещества.	1 ч	9-14.09		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
	<u>Раздел № 1. Атомы химических элементов</u>	<u>10ч</u>			
5	Атомы как форма существования химических элементов. Основные сведения о строении атома.	1ч	16-21.09		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
6	Состав атомных ядер. Изменения числа протонов и числа нейтронов в ядре атома.	1ч	16-21.09		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Микроскоп, микропрепараты
7	Электроны. Строения электронных уровней атомов химических элементов малых периодов.	1ч	23-28.09		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Микроскоп, микропрепараты
8	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева и строения атома	1ч	23-28.09		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. ПСХЭ
9	Изменение числа электронов на внешнем энерг. уровне атома. Ионы. Причины изменения свойств в периодах и группах.	1 ч	30.09-5.10		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
10	Образование бинарных соединений. Понятие об ионной связи, схемы ее образования.	1 ч	30.09-5.10		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
11	Взаимодействие атомов элементов – неметаллов между собой. Ковалентная	1ч	7-12.10		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски,

	неполярная химическая связь.				таблицы
12	Взаимодействие атомов неметаллов между собой. Электроотрицательность. Полярная ковалентная связь.	1 ч	7-12.10		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
13	Взаимодействие атомов металлов между собой. Понятие о металлической связи.	1 ч	14-19.10		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
14	Определение видов химической связи в бинарных соединениях.	1 ч	14-19.10		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
	<u>Раздел № 2. Простые вещества</u>	<u>7ч</u>			
15	Положение металлов и неметаллов в периодической системе. Общие физические свойства металлов.	1 ч	21-26.10		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Коллекция металлов
16	Важнейшие простые вещества – неметаллы. Молекулы простых веществ. Относительная молекулярная масса.	1 ч	21-26.10		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
17	Способность атомов химических элементов к образованию нескольких простых веществ – аллотропия.	1 ч	28.10-2.11		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Образцы углерода
18	Число Авогадро. Количество вещества. Молярный объем газообразных веществ.	1 ч	28.10-2.11		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
19	Вычисление молярной массы веществ по химическим формулам.	1 ч	11-16.11		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
20	Расчеты с использованием понятий «количество вещества», «молярная масса», «число Авогадро», «молярный объем газов».	1 ч	11-16.11		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы

21	Контрольная работа № 1 по теме: «Простые вещества».	1 ч	18-23.11		
	<u>Раздел № 3. Соединения химических элементов</u>	<u>12ч</u>			
22	Степень окисления. Составление формул бинарных соединений.	1 ч	18-23.11		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы.
23	Бинарные соединения металлов и неметаллов: оксиды, хлориды, сульфиды. Составление их формул.	1 ч	25-30.11		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
24	Основания, их состав и названия. Понятия о качественных реакциях. Индикаторы.	1 ч	25-30.11		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы . Растворы, индикаторы
25	Кислоты, их состав и названия.	1 ч	2-7.12		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Растворы, индикаторы
26	Соли как производные кислот и оснований, их состав и названия.	1 ч	2-7.12		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Растворы, индикаторы
27	Аморфные и кристаллические вещества. Типы кристаллических решеток.	1 ч	9-14.12		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Типы решеток
28	Вещества молекулярного и немoleкулярного строения. Закон постоянства состава веществ.	1 ч	9-14.12		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Образцы веществ.
29	Чистые вещества и смеси, их состав и свойства.	1 ч	16-21.12		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
30	Массовая и объемные доли компонентов смеси.	1 ч	16-21.12		Интерактивное, мультимедийное

					оборудование, диски, таблицы
31	Расчеты, связанные с использованием понятия «доля».	1 ч	23-27.12		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы.
32	<i>Контрольная работа № 2 по теме: “Соединения химических элементов”.</i>	1 ч	23-27.12		
33	Вычисление массы растворенного вещества и растворителя.	1 ч	13-18.01		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
	<u>Раздел № 4. Изменения, происходящие с веществами</u>	<u>10ч</u>			
34	Физические явления в химии.	1 ч	13-18.01		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
35	Признаки и условия протекания химических реакций.	1 ч	20-25.01		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
36	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения.	1 ч	20-25.01		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
37	Вычисление по химическим уравнениям.	1 ч	27.01-1.02		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
38	Реакции разложения. Скорость химической реакции. Катализаторы.	1 ч	27.01-1.02		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
39	Реакции соединения. Обратимые и необратимые реакции.	1 ч	3-8.02		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.

40	Реакции замещения. Электрохимический ряд напряжений металлов.	1 ч	3-8.02		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
41	Реакции обмена, условия протекания их до конца. Реакции нейтрализации.	1 ч	10-15.02		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
42	Типы химических реакций на примере свойств воды.	1 ч	10-15.02		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Задачник.
43	<i>Контрольная работа № 3 по теме: “ Изменения, происходящие с веществами ”.</i>	1 ч	17-22.02		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Задачник.
	<u>Раздел № 5. Практикум</u> <u>№ 1 Простейшие операции с веществом</u>	<u>5 ч</u>			
44	<i>П.р. № 1. Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете. Приемы обращения с лабораторным оборудованием и нагревательными приборами. (ТБ)</i>	1 ч	17-22.02		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Лабораторное оборудование
45	<i>П.р. № 2. Наблюдения за изменениями, происходящими с горячей свечой и их описание. (ТБ)</i>	1 ч	24.02-1.03		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Спиртовка, свеча.
46	<i>П.р.№ 3. Анализ почвы и воды. (ТБ)</i>	1ч	24.02-1.03		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Лабораторное оборудование, почва, вода.
47	<i>П.р.№ 4: Признаки химических реакций. (ТБ)</i>	1ч	3-8.03		Интерактивное, мультимедийное

					оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
48	<i>П.р.№ 5. Приготовление раствора и определение массовой доли его в растворе. (ТБ)</i>	1 ч	3-8.03		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.оборудование.
	<u>Раздел № 7. Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов.</u>	<u>18 ч</u>			
49	Растворения как физико-химический процесс. Растворимость.	1 ч	10-15.03		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.оборудование.
50	Понятие об электролитической диссоциации.	1 ч	10-15.03		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
51	Основные положения теории электролитической диссоциации.	1 ч	17-22.03		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
52	Ионные уравнения реакций.	1 ч	17-22.03		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
53	Кислоты, их классификация.	1ч	1-5.04		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
54	Диссоциация кислот и их свойства в свете теории электролитической диссоциации.	1 ч	1-5.04		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
55	Основания, их классификация.	1 ч	7-12.04		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
56	Диссоциация оснований и их свойства в свете теории электролитической диссоциации.	1 ч	7-12.04		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы

57	Соли, их классификация и диссоциация различных типов солей.	1 ч	14-19.04		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
58	Свойства солей в свете теории электролитической диссоциации.	1 ч	14-19.04		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
59	Обобщение сведений об оксидах, их классификации и химических свойства.	1 ч	21-26.04		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски
60	Генетические ряды металла и неметалла.	1 ч	21-26.04		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
61	Связь между классами неорганических веществ.	1 ч	28.04-3.05		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
62	Окислительно-восстановительные реакции.	1 ч	28.04-3.05		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
63	Реакции ионного обмена и окислительно-восстановительные реакции.	1 ч	6-10.05		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
64	Составление уравнений ОВР методом электронного баланса.	1 ч	6-10.05		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
65	Свойства простых веществ металлов и неметаллов, кислот и солей в свете ОВР.	1 ч	12-17.05		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
66	<i>Контрольная работа №4 по теме: «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов».</i>	1 ч	12-17.05		
	<u>Раздел № 8. Практикум №2. «Свойства растворов электролитов».</u>	<u>2 ч</u>			

67	<i>П.р. №6. Ионные реакции. П.р.№7. Условия протекания химических реакций между растворами электролитов до конца. (ТБ)</i>	1 ч	19-24.05		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.оборудование.
68	<i>П.р. № 8. Свойства кислот, оснований, оксидов и солей. П.р.№9. Решение экспериментальных задач. (ТБ)</i>	1 ч	19-24.05		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.оборудование.

Итого:

68 часа

Муниципальное казенное образовательное учреждение
«Юрковская средняя общеобразовательная школа»

УТВЕРЖДЕНО:
Директор школы
_____ Магомедгаджиева П.Л.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

1 вида

По _____ химии _____

Степень обучения (класс) _____ основное общее (9 класс) _____

Количество часов 68 Уровень базовый

Учитель Савинкова О.В.

Программа разработана на основе авторской «Программа курса химии для 8-9 классов общеобразовательных учреждений», автор О.С.Габриелян, М.: Дрофа, 2010.

1. Пояснительная записка

Рабочая программа составлена на основе авторской «Программа курса химии для 8-9 классов общеобразовательных учреждений», автор О.С.Габриелян, М.: Дрофа, 2010.

Таблица тематического распределения количества часов

№ п/п	Разделы, темы	Количество часов	
		Примерная или авторская программа	Рабочая программа
1	Повторение основных вопросов курса 8 класса и введение в курс 9 класса	6	6
2	Тема № 1. Металлы	15	15
3	Тема № 2. Практикум №1. Свойства металлов и их соединений	3	3
4	Тема № 3. Неметаллы	23	23
5	Тема № 4. Практикум № 2. Свойства неметаллов и их соединений	3	3
6	Тема № 5. Органические соединения	10	10
7	Тема №6 Обобщение знаний по химии за курс основной школы	8	8
	Всего:	68	68

2. Содержание обучения: перечень практических и лабораторных работ, требования к подготовке учащихся по предмету в полном объеме совпадают с авторской программой по предмету.

3. Список рекомендуемой учебно-методической литературы:
 – «Программа курса химии для 8-9 классов общеобразовательных учреждений», автор О.С.Габриелян, М.: Дрофа, 2010.
 - Габриелян О.С. Химия 8 класс, М., Дрофа, 2010г.

СОГЛАСОВАНО
 Протокол заседания МО учителей
 от «22» августа 2017 г.
 Руководитель МО
 _____ Омарова Р.М.

СОГЛАСОВАНО
 Зам. директора по УВР
 _____ Бер И.В.
 «22» августа 2017 г.

Муниципальное казенное образовательное учреждение
«Юрковская средняя общеобразовательная школа»

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

по ХИМИИ

Класс: 9

Учитель: Алиев А.Б.

Количество часов: всего 68 часов; в неделю 2 часа;

№ уро ка	Содержание (разделы, темы)	Количе ство часов	Даты проведения		Оборудование урока
			По плану	По факту	
	<u>Повторение основных вопросов курса 8 класса и введение в курс 9 класса</u>	<u>6</u>			
1	Характеристика элемента по его положению в периодической системе Д.И. Менделеева.	1 ч	2-7.09		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
2	Свойства оксидов, кислот, оснований и солей в свете теории электролитической диссоциации и окисления –	1 ч	2-7.09		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы

	восстановления.				
3	Генетические ряды металлов и неметаллов	1 ч	9-14.09		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. ПСХЭ
4	Окислительно – восстановительные реакции	1 ч	9-14.09		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
5	Понятие о переходных элементах. Амфотерность. Генетический ряд переходного элемента.	1ч	16-21.09		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
6	Периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева.	1ч	16-21.09		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Микроскоп, микропрепараты
	<u>Тема № 1.Металлы</u>	<u>15</u>			
7	Положение металлов в периодической системе Д.И.Менделеева. Металлическая связь. Физические свойства металлов.	1ч	23-28.09		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы.
8	Химические свойства металлов как восстановителей, а также в свете их положения в электрохимическом ряду напряжения.	1ч	23-28.09		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. ПСХЭ
9	Коррозия металлов и способы борьбы с ней. Сплавы, их свойства и значения.	1 ч	30.09-5.10		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы.
10	Общая характеристика щелочных металлов. Металлы в природе. Общие способы их получения. Строение атомов.	1 ч	30.09-5.10		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
11	Щелочные металлы – простые вещества.	1ч	7-12.10		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы,

					хим.посуда.
12	Важнейшие соединения щелочных металлов – оксиды, гидроксиды, соли, их свойства и применение. Калийные удобрения.	1 ч	7-12.10		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
13	Общая характеристика элементов главной подгруппы II группы. Строение атомов щелочноземельные металлы - простые вещества.	1 ч	14-19.10		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
14	Важнейшие соединения щелочноземельных металлов – оксиды, гидроксиды, соли, их свойства применение.	1 ч	14-19.10		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
15	Алюминий. Строение атома, физические и химические свойства простого вещества.	1 ч	21-26.10		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
16	Соединение алюминия - оксид и гидроксид, их амфотерный характер. Соли алюминия.	1 ч	21-26.10		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
17	Железо: строение атома, физические и химические свойства простого вещества.	1 ч	28.10-2.11		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
18	Генетические ряды Fe^{+2} и Fe^{+3} . Соли железа.	1 ч	28.10-2.11		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
19	Значение железа, его соединений и сплавов в природе и народном хозяйстве.	1 ч	11-16.11		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы.
20	Обобщение по теме: «Металлы»	1 ч	11-16.11		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски,

					таблицы
21	<i>Контрольная работа № 1 по теме: «Металлы»</i>	1 ч	18-23.11		
	<u>Тема № 2. Практикум №1. Свойства металлов и их соединений</u>	<u>3</u>			
22	<i>П.р.№1. Осуществление цепочки химических превращений металлов.(ТБ)</i>	1 ч	18-23.11		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
23	<i>П.р.№ 2. Получение и свойства соединений металлов.(ТБ)</i>	1 ч	25-30.11		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
24	<i>П.р.№ 3. Решение экспериментальных задач на распознавание и получение веществ.(ТБ)</i>	1 ч	25-30.11		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
	<u>Тема № 3. Неметаллы</u>	<u>23</u>			
25	Общая характеристика неметаллов. Особенности строения атомов.	1 ч	2-7.12		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
26	Аллотропия. Физические свойства неметаллов.	1 ч	2-7.12		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы.
27	Водород. Строение атома. Физические и химические свойства.	1 ч	9-14.12		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы.
28	Общая характеристика галогенов. Строение атомов. Физические и химические свойства.	1 ч	9-14.12		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Образцы веществ.
29	Основные соединения галогенов, их свойства. Применение галогенов.	1 ч	16-21.12		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски,

					таблицы. Реактивы, хим.посуда.
30	Сера. Строение атома, аллотропия, свойства и применение.	1 ч	16-21.12		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
31	Оксиды серы (IV и VI), их получение, свойства и применение.	1ч	23-27.12		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
32	Серная кислота и ее соли, их применение.	1 ч	23-27.12		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
33	Азот. Строение атома и молекулы.	1 ч	13-18.01		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
34	Аммиак, строение, свойства, получение и применение.	1 ч	13-18.01		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
35	Соли аммония, их свойства и применение.	1 ч	20-25.01		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
36	Оксиды азота (II) и (IV). Азотная кислота, её свойства и применение.	1 ч	20-25.01		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
37	Нитраты и нитриты. Азотные удобрения.	1 ч	27.01-1.02		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Образцы удобрения.
38	Фосфор. Строение атома, аллотропия, свойства, применение.	1 ч	27.01-1.02		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски,

					таблицы. Реактивы, хим.посуда.
39	Основные соединения: оксид фосфора (V), ортофосфорная кислота и фосфаты. Фосфорные удобрения.	1 ч	3-8.02		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда. Образцы удобрения.
40	Углерод. Строение атома, аллотропия, свойства, применение.	1 ч	3-8.02		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
41	Оксиды углерода (II) и (IV), их свойства и применение.	1 ч	10-15.02		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
42	Карбонаты: кальцит, сода, поташ, их значение.	1 ч	10-15.02		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
43	Кремний. Строение атома, кристаллический кремний его свойства и применения.	1 ч	17-22.02		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
44	Оксид кремния (IV). Силикаты.	1 ч	17-22.02		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.посуда.
45	Понятие о силикатной промышленности.	1 ч	24.02-1.03		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Образцы стекла.
46	Обобщение по теме: «Неметаллы»	1ч	24.02-1.03		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы.
47	<i>Контрольная работа № 2 по теме: «Неметаллы»</i>	1ч	3-8.03		

	<u>Тема № 4. Практикум № 2.</u> <u>Свойства неметаллов и их соединений</u>	<u>3</u>			
48	<i>П.р. № 4. Решение экспериментальных задач по теме: « Подгруппа кислорода ». (ТБ)</i>	1 ч	3-8.03		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.оборудование.
49	<i>П.р. № 5. Решение экспериментальных задач по теме : « Подгруппы азота и углерода». (ТБ)</i>	1 ч	10-15.03		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.оборудование.
50	<i>П.р. № 6. Получение, собиранье и распознавание газов. (ТБ)</i>	1 ч	10-15.03		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы. Реактивы, хим.оборудование.
	<u>Тема № 5. Органические соединения</u>	<u>10</u>			
51	Вещества органические и неорганические. Химическое строение органических соединений.	1 ч	17-22.03		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
52	Метан и этан: строение молекулы. Горение. Применение.	1 ч	17-22.03		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
53	Химическое строение молекулы этилена. Реакции полимеризации.	1ч	1-5.04		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
54	Понятие о предельных одноатомных спиртах.	1 ч	1-5.04		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
55	Понятие об альдегидах на примере уксусного альдегида.	1 ч	7-12.04		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
56	Одноосновные предельные карбоновые кислоты на примере уксусной кислоты.	1 ч	7-12.04		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы

57	Реакция этерификации и понятие о сложных эфирах. Жиры как сложные эфиры.	1 ч	14-19.04		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
58	Понятие об аминокислотах. Реакции поликонденсации. Белки.	1 ч	14-19.04		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
59	Понятие об углеводах. Глюкоза. Крахмал и целлюлоза.	1 ч	21-26.04		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски
60	<i>Контрольная работа № 3 по теме: «Органические соединения».</i>	1 ч	21-26.04		
	<u>Тема №6 Обобщение знаний по химии за курс основной школы</u>	<u>8</u>			
61	Физический смысл порядкового номера элемента в ПСХЭ Менделеева, номера периода и группы.	1 ч	28.04-3.05		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
62	Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в периодах и группах.	1 ч	28.04-3.05		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
63	Типы химических связей и типы кристаллических решеток.	1 ч	6-10.05		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
64	Классификация химических реакций по различным признакам.	1 ч	6-10.05		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
65	Простые и сложные вещества. Металлы и неметаллы.	1 ч	12-17.05		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы
66	Генетические ряды металла, неметалла и переходного элемента.	1 ч	12-17.05		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы.

67	Оксиды, гидроксиды и соли в свете ЭД и ОВ процессах.	1 ч	19-24.05		Интерактивное, мультимедийное оборудование, диски, таблицы.
68	<i>Контрольная работа № 4 за курс основной химии.</i>	1 ч	19-24.05		

Итого:

68 часа