

**Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
Дубровская №1 средняя общеобразовательная школа
имени генерал-майора Никитина Ивана Семеновича**

РАССМОТРЕНО Руководитель МО учителей общественных дисциплин  В.А. Чернова Протокол № <u>1</u> от « <u>25</u> » <u>августа</u> 2017г.	СОГЛАСОВАНО Заместитель директора по УВР МБОУ Дубровской №1 СОШ им. генерал-майора Никитина И.С.  И.Н. Глушанкова « <u>25</u> » <u>августа</u> 2017г.	УТВЕРЖДАЮ Директор МБОУ Дубровской №1 СОШ им. генерал-майора Никитина И.С.  С.А. Филимонов Приказ № <u>436</u> от « <u>28</u> » <u>августа</u> 2017г.
-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

**Рабочая программа
учебного предмета «Химия»**

8 класс

Учитель:

Васильева Светлана Ивановна, учитель химии
МБОУ Дубровской №1 СОШ им. генерал-майора Никитина И.С.

Принята к реализации педагогическим советом
МБОУ Дубровской №1 СОШ им. генерал-майора Никитина И.С.
протокол №1 от 28.08.2017г.

Сведения об основных нормативных документах, с учетом которых разработана рабочая программа

Рабочая программа учебного предмета «Химия» разработана для обучающихся 8 класса общеобразовательной школы с учетом:

- **федерального компонента государственных образовательных стандартов**, утвержденного приказом Министерства образования Российской Федерации от 05 марта 2004 года №1089 «Об утверждении федерального компонента государственных образовательных стандартов начального общего, основного общего и среднего (полного) общего образования» (с изменениями, внесенными приказами Министерства образования Российской Федерации от 03 июня 2008 года №164, от 31 августа 2009 года №320, от 19 октября 2009 года №427, от 10 ноября 2011 года №2643, от 24 января 2012 года №39, от 31 января 2012 года №69, от 23 июня 2015 года №609, от 07 июня 2017 года №506).

Сведения об авторской программе

Рабочая программа учебного предмета «Химия» соответствует авторской программе Габриелян О.С. Программа курса химии для 8-9 классов общеобразовательных учреждений, М.: Дрофа, 2010/Габриелян О.С. Программа курса химии для 8-11 классов общеобразовательных учреждений, М.: Дрофа, 2010.

Сведения об используемом учебнике

Данная Рабочая программа ориентирована на учебник Габриелян О.С. Химия, М.: Дрофа, 2011

Описание места учебного предмета в учебном плане школы

Федеральный базисный учебный план для образовательных учреждений Российской Федерации отводит 70 часов для обязательного изучения учебного предмета «Химия» на этапе основного общего образования, из расчета 2 учебных часа в неделю.

Количество часов, отводимых на освоение Рабочей программы учебного предмета «Химия», соответствует учебному плану образовательной организации на учебный год (**70 часов**).

Контрольные работы предусмотрены после каждого раздела в рамках уроков повторения (4).

Календарно-тематическое планирование

Номер урока	дата		Наименование разделов, тем отдельных уроков	Количество о часов
	по плану	Факти чески		
Введение				7
1			Предмет химии. Вещества.	1
2			Практическая работа №1 «Правила техники безопасности при работе в хим.кабинете. Приёмы обращения с лабораторным оборудованием»	1
3			Превращения веществ.	1
4			Практическая работа №2 Наблюдения за изменениями, происходящими с горящей свечой, и их описание»	1
5			Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Знаки химических элементов.	1
6			Химические формулы	1
7			Расчеты по химической формуле	1
Атомы химических элементов				11
8			Основные сведения о строении атомов..	1
9			Строение электронных оболочек атомов.	1
10			Электронная и электронно-графическая формулы элементов.	1
11			ПСХЭ и строение атомов.	1
12			Закономерности периодической таблицы.	1
13			Ионы. Ионная связь.	1
14			Ковалентная неполярная связь.	1
15			Ковалентная полярная связь.	1
16			Металлическая связь.	1
17			Повторение. Урок обобщения, систематизации и коррекции знаний по изученным темам.	1
18			Контрольная работа №1 «Строение атома»	1
Простые вещества				6
19			Металлы..	1
20			Неметаллы.	1
21			Типы кристаллических решеток	1
22			Количество вещества. Моль. Молярная масса.	1
23			Молярный объём газообразных веществ.	1
24			Решение задач с использованием понятий «количество вещества», «молярная масса», «молярный объём».	1
Соединения химических элементов				12
25-26			Степень окисления. Составление формул веществ	1
27			Оксиды. Летучие водородные соединения.	1
28			Основания.	1
29			Кислоты.	1
30			Соли..	1
31			Повторение.	1

32			Контрольная работа №2 «С о с т а в в е щ е с т в»	1
33			Чистые вещества и смеси. Растворы.	1
34			<i>Практическая работа №3 «Анализ почвы и воды»</i>	1
35			Массовая доля компонента смеси.	1
36			Объёмная доля компонента смеси.	1
37			<i>Практическая работа №4 «Приготовление раствора сахара и определение массовой доли его в растворе»</i>	1
Изменения, происходящие с веществами				9
38			Химические уравнения.	1
39			Типы химических реакций: разложения и соединения.	1
40			Типы химических реакций: замещения и обмена.	1
41			Окислительно- восстановительные реакции.	1
42			Упражнения в составлении окислительно- восстановительных реакций.	1
43			Решение задач по уравнению реакций.	1
44			Решение задач на примеси.	1
45			<i>Практическая работа №5 «Признаки химических реакций».</i>	1
46			Повторение.	1
47			Контрольная работа №3 «Изменения, происходящие с веществами»	
Свойства растворов электролитов				20
48			Растворение. Растворимость.	1
49			Электролитическая диссоциация. .	1
50			Теория электролитической диссоциации.	1
51			Диссоциация кислот, оснований, солей.	1
52			Ионные уравнения реакций.	1
53			Упражнения в составлении ионных уравнений реакций.	1
54			<i>Практическая работа №6 «Условия течения химических реакций между растворами электролитов до конца»</i>	1
55			Кислоты.	1
56			Основания.	1
57			Соли.	1
58			Оксиды.	1
59			Свойства веществ изученных классов соединений в свете окислительно-восстановительных реакций	1
60			<i>Практическая работа 7 «Решение экспериментальных задач»</i>	1
61			Генетические ряды металла и неметалла.	1
62			Генетическая связь между классами неорганических веществ.	1
63			Решение задач на избыток и недостаток Комбинированный урок	1
64			Повторение. Урок обобщения, систематизации и коррекции знаний по изученным темам.	1
65			Итоговая контрольная работа	1
66			Повторение: строение атома, закономерности периодической таблицы, типы химической связи и	1

			кристаллических решеток	
67			Повторение: типы химических реакций	
68			Повторение: свойства веществ	
69			Решение задач различных типов	
70			<i>Итоговая контрольная работа</i>	