

# Рабочая программа Химия. 8 класс.

## Габриелян О.С. 2-е изд.- М.: 2013. - 288с.

### Тематическое планирование

№ урока	Тема урока	Количество часов	Тип/форма урока	Контроль	Планируемые результаты	Дата по плану
<b>ВВЕДЕНИЕ</b>		<b>7</b>				
1	§ 1. Химия — часть естествознания	1	Лекция	Лекция	Общие предметные	01.09.2017
2	§ 2. Предмет химии. Вещества	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	03.09.2017
3	§ 3. Превращения веществ. Роль химии в жизни человека	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	08.09.2017
4	§ 4. Краткий очерк истории развития химии	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	10.09.2017
5	§ 5. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Знаки химических элементов	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	15.09.2017
6	§ 6. Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная массы	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	17.09.2017
7	§ 6. Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная массы	1	Сам. раб	Тест	Общие предметные	22.09.2017
<b>ГЛАВА ПЕРВАЯ. Атомы химических элементов</b>		<b>8</b>				
8	§ 7. Основные сведения о строении атомов	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	24.09.2017
9	§ 8. Изменения в составе ядер атомов химических элементов. Изотопы	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	29.09.2017
10	§ 9. Строение электронных оболочек атомов	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	01.10.2017
11	§ 10. Изменение числа электронов на внешнем энергетическом уровне атомов химических элементов	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	06.10.2017
12	§ 11. Взаимодействие атомов элементов-неметаллов между собой	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	08.10.2017
13	§ 12. Ковалентная полярная химическая связь	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	13.10.2017
14	§ 13. Металлическая химическая связь	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	15.10.2017
15	Решение задач по теме "Атомы химических элементов"	1	Лекция	Решение задач	Решать задачи	20.10.2017
<b>ГЛАВА ВТОРАЯ. Простые вещества</b>		<b>7</b>				
16	§ 14. Простые вещества — металлы	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	22.10.2017

№ урока	Тема урока	Количество часов	Тип/форма урока	Контроль	Планируемые результаты	Дата по плану
17	§ 15. Простые вещества — неметаллы	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	03.11.2017
18	§ 16. Количество вещества	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	05.11.2017
19	§ 17. Молярный объём газов	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	10.11.2017
20	Решение задач по теме "Количество вещества. Молярный объём газов"	1	Решение задач	Опрос	Общие предметные	12.11.2017
21	Решение задач по теме "Количество вещества. Молярный объём газов"	1	Тест	Тест	Общие предметные	17.11.2017
22	Контрольная работа №1 по теме "Простые вещества"	1	КР	КР	Общие предметные	19.11.2017
ГЛАВА ТРЕТЬЯ. Соединения химических элементов		8				
23	§ 18. Степень окисления	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	24.11.2017
24	§ 19. Важнейшие классы бинарных соединений — оксиды и летучие водородные соединения	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	26.11.2017
25	§ 20. Основания	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	01.12.2017
26	§ 21. Кислоты	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	03.12.2017
27	§ 22. Соли	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	08.12.2017
28	§ 23. Кристаллические решётки	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	10.12.2017
29	§ 24. Чистые вещества и смеси	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	15.12.2017
30	§ 25. Массовая и объёмная доли компонентов смеси (раствора)	1	Решение задач	Опрос	Общие предметные	17.12.2017
ГЛАВА ЧЕТВЁРТАЯ. Изменения, происходящие с веществами		10				
31	§ 26. Физические явления в химии	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	22.12.2017
32	§ 27. Химические реакции	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	24.12.2017
33	§ 28. Химические уравнения	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	29.12.2017
34	§ 29. Расчёты по химическим уравнениям	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	14.01.2018
35	§ 30. Реакции разложения	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	19.01.2018
36	§ 31. Реакции соединения	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	21.01.2018
37	§ 32. Реакции замещения	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	26.01.2018
38	§ 33. Реакции обмена	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	28.01.2018
39	§ 34. Типы химических реакций на примере свойств воды	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	02.02.2018
40	Контрольная работа №2 по теме "Расчёты по химическим уравнениям"	1	КР	Кр	Усвоение пройденного материала	04.02.2018
ХИМИЧЕСКИЙ ПРАКТИКУМ № 1. Простейшие операции с веществом		5				

№ урока	Тема урока	Количество часов	Тип/форма урока	Контроль	Планируемые результаты	Дата по плану
41	Практическая работа № 1. Приёмы обращения с лабораторным оборудованием	1	ПР	ПР	Приёмы обращения с лабораторным оборудованием	09.02.2018
42	Практическая работа № 2. Наблюдение за изменениями, происходящими с горячей свечой, и их описание	1	ПР	ПР	Наблюдение за изменениями, происходящими с горячей свечой, и их описание	11.02.2018
43	Практическая работа № 3. Анализ почвы и воды	1	ПР	Пр	Анализ почвы и воды	16.02.2018
44	Практическая работа № 4. Признаки химических реакций	1	ПР	Пр	Признаки химических реакций	18.02.2018
45	Практическая работа № 5. Приготовление раствора сахара и расчёт его массовой доли в растворе	1	ПР	ПР	Приготовление раствора сахара и расчёт его массовой доли в растворе	23.02.2018
ГЛАВА ПЯТАЯ. Растворение. Растворы. Реакции ионного обмена и окислительно-восстановительные реакции		13				
46	§ 35. Растворение. Растворимость веществ в воде . .	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	25.02.2018
47	§ 36. Электролитическая диссоциация	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	02.03.2018
48	§ 37. Основные положения теории электролитической диссоциации	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	04.03.2018
49	§ 38. Ионные уравнения	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	09.03.2018
50	§ 39. Кислоты, их классификация и свойства	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	11.03.2018
51	§ 40. Основания, их классификация и свойства. . . .	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	16.03.2018
52	§ 41. Оксиды, их классификация и свойства	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	18.03.2018
53	§ 42. Соли, их классификация и свойства	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	23.03.2018
54	§ 43. Генетическая связь между классами веществ	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	06.04.2018
55	§ 44. Окислительно-восстановительные реакции.	1	Решение задач	Опрос	Общие предметные	08.04.2018
56	§ 44. Окислительно-восстановительные реакции.	1	Решение задач. Тест	Тест	Общие предметные	13.04.2018
56	Решение экспериментальных задач	1	Решение задач	Решение задач	Решение задач	15.04.2018
57	Контрольная работа №3 по теме "Реакции ионного обмена и окислительно-восстановительные реакции"	1	КР	КР	Усвоение пройденного материала	20.04.2018
ХИМИЧЕСКИЙ ПРАКТИКУМ № 2. Свойства электролитов		9				

№ урока	Тема урока	Количество часов	Тип/форма урока	Контроль	Планируемые результаты	Дата по плану
59	Практическая работа № 6. Ионные реакции	1	ПР	ПР	Ионные реакции	20.04.2018
60	Практическая работа № 7. Условия протекания химических реакций между растворами электролитов до конца	1	ПР	ПР	Условия протекания химических реакций между растворами электролитов до конца	22.04.2018
61	Практическая работа № 8. Свойства кислот, оснований, оксидов и солей	1	ПР	ПР	Свойства кислот, оснований, оксидов и солей	27.04.2018
62	Практическая работа № 9. Решение экспериментальных задач	1	ПР	ПР	Решение экспериментальных задач	29.04.2018
62	Решение экспериментальных задач	1	Решение задач	Решение задач	Решение экспериментальных задач	04.05.2018
64	Решение экспериментальных задач	1	Решение задач	Решение задач	Решение экспериментальных задач	06.05.2018
65	Решение экспериментальных задач	1	Решение задач	Решение задач	Решение экспериментальных задач	11.05.2018
66	Итоговая контрольная работа	1	КР	ИКР	Усвоение пройденного материала	13.05.2018
67	Повторение	1	Лекция	Опрос	Общие предметные	18.05.2018
<b>ПРИЛОЖЕНИЯ</b>		<b>3</b>				
68	1. Плотность, твёрдость, теплопроводность, температуры плавления и кипения некоторых веществ	1	Лекция	Лекция	Общие предметные	20.05.2018
69	2. Определение твёрдости вещества по шкале Мооса	1	Лекция	Лекция	Общие предметные	25.05.2018
70	3. Дата и приоритет открытия химических элементов	1	Лекция	Лекция	Общие предметные	27.05.2018

Чернитовский филиал МБОУ Алгасовская СОШ

Моршанского района Тамбовской области

<p>Рекомендовано к утверждению</p> <p>методическим объединением учителей химии, биологии и географии</p> <p>протокол № 1 от « 24 » августа 2017г.</p>	<p>СОШ</p> <p>Утверждаю Директор МБОУ Алгасовская</p> <p>_____, Ф,И,О Приказ № ____ от « __ » 2017г.</p>
---	--

**Рабочая учебная программа**

**по химии для 8 класса основной общеобразовательной школы**

**составлена на основе примерной программы по химии основного, общего образования 2008 года и авторской программы О.С.Габриеляна «Программа курса химии для 8-11 классов общеобразовательных школ»**

**Срок реализации: 1 год**

***Составитель:***

***Дударева Надежда Викторовна***

***УЧИТЕЛЬ ХИМИИ И БИОЛОГИИ***

Согласовано

Руководитель филиала

\_\_\_\_\_ ФИО

## **Чернигово 2017г.**

Учебная программа по химии составлена на основе федерального компонента государственного стандарта основного общего образования. Рабочая программа составлена на основе примерной программы по химии основного, общего образования 2008 год, и авторской программы О.С.Габриеляна «Программа курса химии для 8-11 классов общеобразовательных школ», М., «Дрофа» рассчитана на 70 часов (по 2 часа в неделю).

Учебная программа конкретизирует содержание стандарта, дает распределение учебных часов по разделам курса и последовательность изучения тем и разделов с учетом межпредметных и внутрипредметных связей, логики учебного процесса, возрастных особенностей учащихся. В учебной программе определен перечень демонстраций, лабораторных опытов, практических занятий и расчетных задач.

Учебная программа выполняет две основные функции:

Информационно-методическая функция позволяет всем участникам образовательного процесса получить представление о целях, содержании, общей стратегии обучения, воспитания и развития учащихся средствами данного учебного предмета.

Организационно-планирующая функция предусматривает выделение этапов обучения, структурирование учебного материала, определение его количественных и качественных характеристик на каждом из этапов, в том числе для содержательного наполнения промежуточной аттестации учащихся.

***Содержание учебного материала:***

## **Введение**

Химия – наука о веществах, их свойствах и превращениях

Понятия о химическом элементе и о формах его существования: свободных атомах, простых и сложных веществах.

Превращения веществ. Отличие химических реакций от физических явлений. Роль химии в жизни человека

Краткие сведения по истории развития химии. Основоположники отечественной химии. Работы М. В. Ломоносова, А. М. Бутлерова, Д. И. Менделеева.

Знаки химических элементов. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева, ее структура: малые и большие периоды, группы и подгруппы.

Химические формулы. Относительные атомная и молекулярная массы.

## **Практическая работа**

Приемы обращения с лабораторным оборудованием.

### **I. Атомы химических элементов.**

Атомы как форма существования химических элементов. Основные сведения о строении атомов. Доказательства сложности строения атомов. Опыты Резерфорда. Планетарная модель строения атома. Изменения в составе ядер атомов химических элементов. Состав атомных ядер: протоны, нейтроны. Относительная атомная масса. Взаимосвязь понятий «протон», «нейтрон», «относительная атомная масса». Изменение числа нейтронов в ядре атома – образование изотопов. Изотопы как разновидности атомов одного химического элемента.

Строение электронных оболочек атомов. Изменение числа электронов на внешнем энергетическом уровне атомов химических элементов

Электроотрицательность. Ковалентная химическая связь. Ковалентная полярная химическая связь. Металлическая химическая связь.

### **II. Простые вещества**

Положение металлов и неметаллов в периодической системе. Простые вещества – металлы и неметаллы. Общие физические свойства металлов и неметаллов. Аллотропия. Аллотропные модификации кислорода, фосфора, олова. Металлические и неметаллические свойства простых веществ. Относительность этого понятия.

Число Авогадро. Количество вещества. Моль. Молярная масса. Молярный объем газообразных веществ. Кратные единицы измерения количества вещества – миллимоль и киломоль, миллимолярная и киломолярная массы вещества, миллимолярный и киломолярный объемы газообразных веществ.

Расчеты с использованием понятий «количество вещества», «молярный объем газов», «число Авогадро».

Решение задач по теме «Количество вещества. Молярный объем газов»

### **III. Соединения химических элементов**

Степень окисления. Определение степени окисления элементов в бинарных соединениях. Составление формул бинарных соединений, общий способ их названий. Оксиды. Важнейшие оксиды в природе и жизни человека. Водородные соединения элементов. Основания их состав и названия. Растворимость оснований в воде. Представители щелочей. Понятие об индикаторах и качественных реакциях. Кислоты их состав и названия. Классификация кислот. Соли как производные кислот и оснований. Их состав и названия. Растворимость солей в воде. Кристаллические решетки. Чистые вещества и смеси. Аморфные и кристаллические вещества. Межмолекулярные взаимодействия. Чистые вещества и смеси. Свойства чистых веществ и смесей. Их состав.

Массовая и объемные доли компонентов в смеси (раствора)

### **IV. Изменения, происходящие с веществами**

Понятия явлений как изменений, происходящих с веществом. Физические явления в химии: дистилляция, кристаллизация, выпаривание и возгонка веществ. Химические реакции. Признаки и условия протекания химических реакций. Выделение теплоты и света - реакции горения. Понятия об экзо- и эндотермических реакциях. Закон сохранения массы веществ. Уравнения химических реакций. Значение индексов и коэффициентов. Составление уравнений химических реакций. Реакция разложения, соединения и замещения. Реакции обмена. Расчеты по химическим уравнениям

#### ***Практическая работа***

«Наблюдение за горящей свечой и их описание»

### **V. Простейшие операции с веществом (химический практикум)**

#### ***Практическая работа***

Наблюдение за горящей свечой

Анализ почвы и воды

Признаки химических реакций

Приготовление раствора сахара и расчет его массовой доли в растворе

### **VI. Растворение. Растворы. Реакции ионного обмена и окислительно-восстановительные реакции**

Растворение как физико-химический процесс. Растворимость веществ в воде. Растворитель. Типы растворов.

Электролитическая диссоциация. Электролиты и неэлектролиты. Степень электролитической диссоциации. Основные положения теории электролитической диссоциации. Ионные уравнения реакций. Реакции обмена, идущие до конца. Кислоты, их



классификация и свойства.

Классификация ионов и их свойства. Кислоты, их классификация. Химические свойства кислот. Диссоциация кислот и их свойства в свете теории электролитической диссоциации. Основания, их классификация и свойства. Диссоциация оснований и их свойства в свете теории электролитической диссоциации. Оксиды, их классификация и свойства. Соли, их классификация и свойства. Диссоциация солей и их свойства в свете теории электролитической диссоциации. Химические свойства солей. Генетическая связь между классами веществ. Окислительно - восстановительные реакции. Определение степеней окисления для элементов, образующих вещества разных классов. Окислитель и восстановитель, окисление и восстановление. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса. Свойства простых веществ - металлов и неметаллов, кислот и солей в свете окислительно-восстановительных реакций.

## **VII. Свойства электролитов (химический практикум)**

### ***Практическая работа***

Ионные реакции

Условия протекания химических реакций между растворами электролитов до конца

Свойства кислот, оснований, оксидов и солей.

Решение экспериментальных задач

## **VIII. Портретная галерея великих химиков**