

Муниципальное автономное общеобразовательное учреждение
«Лицей № 46» городского округа город Уфа Республики Башкортостан

«Рассмотрено»

Руководитель

МО (кафедры)

Ш. Ф. Шамсутдинов (И)

ФИО

Протокол № 1 от
« 30 » « 08 » 2018 г.

«Согласовано»

Заместитель директора

по УВР

Н. Р. Ахметова (И)

ФИО

« 30 » « 08 » 2018 г.

«Утверждаю»

Директор МАОУ «Лицей

№ 46 »

Т. Р. Шамсутдинов (И)

ФИО

Приказ № 390 от
« 30 » « 08 » 2018 г.



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

учебного предмета

Химия 8 класс

Разработала учитель высшей категории
Шамсутдинова Зинаида Александровна

2018-2019

Уфа

Данная рабочая программа составлена на основе Федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования (приказ Министерства образования и науки РФ от 17 декабря 2010г) Программа конкретизирует содержание предметных тем, предлагает распределение учебных часов по разделам курса, последовательность изучения тем и разделов с учётом межпредметных и предметных связей, логики учебного процесса, возрастных особенностей учащихся.

Количество часов в неделю – 2 часа. Количество часов в год - 70 часов в соответствии с годовым календарным графиком ОУ.

Учебная деятельность осуществляется при использовании учебно-методического комплекта Н.Е. Кузнецовой «Химия. 8»:

- Учебник: «Химия 8 класс». Кузнецова Н.Е., Титова И.М., Гара Н.Н. - М.; Издательский центр «Вентана-Граф», 2017.
- Задачник по химии. 8 класс. Н.Е.Кузнецова, А.Н.Левкин. - М.; Издательский центр «Вентана-Граф», 2016.

Цель курса - создание базового комплекса опорных знаний по химии, выраженных в форме, соответствующей возрасту обучающихся.

Задачи курса:

- вооружить учащихся знаниями основ науки и химической технологии,
- раскрыть роль химии в познании природы и обеспечении жизни общества,
- показать значение общего химического образования для правильной ориентации в жизни в условиях ухудшении экологической обстановки;
 - развить внутреннюю мотивацию учения, повысить интерес к познанию химии.

Планируемые результаты

Личностные результаты:

- Готовность и способность обучающихся к саморазвитию и самообразованию
- Сформированность ценности здорового и безопасного образа жизни;
- Сформированность основ экологической культуры

Метапредметные результаты. Учащиеся научатся:

- систематизировать, сопоставлять, анализировать, обобщать и интерпретировать информацию, содержащуюся в готовых информационных объектах;
- выделять главную и избыточную информацию
- заполнять и дополнять таблицы, схемы, диаграммы, тексты.
- соотносить свои действия с планируемыми результатами

Предметные результаты обучения. Учащиеся научатся:

- раскрывать смысл основных химических понятий «атом», «молекула», «химический элемент», «простое вещество», «сложное вещество», «валентность», «химическая реакция», используя знаковую систему химии;
- соблюдать правила безопасной работы при проведении опытов;
- характеризовать взаимосвязь между классами неорганических соединений;
- раскрывать смысл Периодического закона Д.И. Менделеева.

Содержание учебного предмета

Введение (2) *ПР №1. Правила обращения с химическим оборудованием*

Раздел I. Вещества и химические явления с позиции атомно-молекулярного учения (45)

Тема 1. Химические элементы и вещества всеете атомно-молекулярного учения (11)

Тема 2. Химические реакции (7)

КР №1 «Химические элементы и вещества Химические реакции»

Тема 3. Методы изучения химии (2)

Тема 4. Вещества в окружающей нас природе и технике (5)

ПР №2 Очистка загрязненных веществ.

ПР №3 Приготовление раствора заданной концентрации.

Тема 5. Понятие о газах. Воздух. Кислород. Горение. (8)

ПР № 4 Получение кислорода.

КР№2 Газы. Воздух. Кислород.

Тема 6. Основные классы неорганических соединений(12)

ПР № 5 Изучение свойств оксидов, оснований, кислот.

КР №3. Основные классы неорганических соединений

Тема 7. Строение атома(3)

Тема 8. Периодический закон и периодическая система Д.И.Менделеева(3)

Тема 9. Строение вещества(5)

Тема 10 Химические реакции в свете электронной теории (2)

Тема 11 Водород, рождающий воду и энергию (7)

ПР №6 Получение водорода и изучение его свойств.

Тема 12. Галогены

ПР №7 Получение соляной кислоты и опыты с ней.

Тема 13. Обобщение знаний о наиболее важных характеристиках веществ и химических процессов(3) **Итоговая контрольная работа №4**

Календарно-тематический планирование уроков химии в 8 классе (2 часа в неделю)

№ уро	Название разделов и тем программы	Кол-во	Дата провед		примечание
			план	факт	

ка		часов			
Введение (2ч)					
1	Предмет и задачи химии.	1	3-8.09		
2	ПР №1 Приемы обращения с лабораторным оборудованием.	1	3-8.09		
<i>Раздел I. Вещества и химические явления с позиций атомно-молекулярного учения (45ч)</i>					
Тема 1. Химические элементы и вещества в свете атомно-молекулярного учения(11ч)					
3	Понятие «вещество» в физике и химии. Физические и химические явления	1	10-15.09		
4	Атомы, молекулы, химические элементы. Формы существования элементов в природе.	1	10-15.09		
5	Состав веществ. Простые и сложные вещества. Закон постоянства состава веществ	1	17-22.09		
6	Атомно-молекулярное учение.	1	17-22.09		
7	Относительная атомная, молекулярная масса. Массовая доля элемента в соединении	1	24-29.09		
8	Решение задач: расчеты по химическим формулам	1	24-29.09		
9	Система химических элементов Д.И. Менделеева	1	1-6.10		
10	Валентность химических элементов	1	1-6.10		
11	Валентность химических элементов	1	8-13.10		
12	Количества вещества. Моль. Молярная масса	1	8-13.10		
13	Решение задач: расчеты по химическим формулам	1	15-20.10		
Тема 2. Химические реакции. Закон сохранения массы и энергии (7ч)					
14	Сущность химических реакций и признаки их протекания. Тепловой эффект реакции.	1	15-20.10		
15	Закон сохранения массы и энергии веществ	1	22-27.10		
16	Уравнения химических реакций	1	22-27.10		
17	Решение задач: расчеты по химическим уравнениям.	1	5-10.11		
18	Типы химических реакций.	1	5-10.11		
19	Обобщение знаний по темам 1-2	1	12-17.11		
20	Контрольная работа №1 по темам «Химические элементы и вещества. Химические реакции»	1	12-17.11		
Тема 3. Методы изучения химии (2ч)					
21	Методы химии Анализ и синтез веществ.	1	19-24.11		
22	Химический язык.	1	19-24.11		
Тема 4. Вещества в окружающей нас природе и технике (5ч)					
23	Чистые вещества и смеси. ПР №2. Очистка веществ.	1	26-01.12		
24	Растворы. Растворимость веществ.	1	26-01.12		
25	Способы выражения концентрации растворов	1	03-08.12		
26	Решение задач на растворы.	1	03-08.12		

27	ПР №3 Приготовление растворов заданной концентрации.	1	10-15.12		
Тема 5. Понятие о газах. Воздух. Кислород. Горение (8ч)					
28	Законы Гей-Люссака и Авогадро.	1	10-15.12		
29	Решение задач, расчеты с использованием газовых законов. Относительная плотность газов.	1	17-22.12		
30	Воздух - смесь газов.	1	17-22.12		
31	Кислород - химический элемент и простое вещество. Получение кислорода.	1	24-29.12		
32	ПР №4 Получение кислорода и изучение его свойств	1	24-29.12		
33	Химические свойства и применение кислорода	1	14-19.01		
34	Обобщение знаний по темам 4-5.	1	14-19.01		
35	Контрольная работа №2 по теме «Газы. Воздух. Кислород»	1	21-26.01		
Тема 6. Основные классы неорганических соединений (12ч)					
36	Оксиды и их классификация. Понятие об амфотерности.	1	21-26.01		
37	Основания - гидроксиды основных оксидов.	1	28-02.02		
38	Кислоты.	1	28-02.02		
39	Соли: состав и номенклатура.	1	04-09.02		
40	Химические свойства оксидов.	1	04-09.02		
41	Получение и химические свойства щелочей.	1	11-16.02		
42	Получение и химические свойства нерастворимых оснований.	1	11-16.02		
43	Химические свойства кислот.	1	18-23.02		
44	Химические свойства солей.	1	18-23.02		
45	Классификация и генетическая взаимосвязь между классами неорганических соединений	1	25-02.03		
46	ПР №5. Исследование свойств оксидов, оснований, кислот.	1	25-02.03		
47	Контрольная работа №3 по теме «Основные классы неорганических соединений»	1	04-09.03		
<i>Раздел 2. Химические элементы, вещества и химические реакции в свете электронной теории (20ч)</i>					
Тема 7. Строение атома (3ч)					
48	Состав и важнейшие характеристики атома.	1	04-09.03		
49	Изотопы. Химический элемент.	1	11-16.03		
50	Состояние электрона в атоме. Строение электронных оболочек.	1	11-16.03		
Тема 8. Периодический закон и периодическая система элементов Д.И Менделеева (3ч)					
51	Свойства химических элементов и их периодические изменения	1	18-23.03		
52	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И, Менделеева в свете теории строения атома.	1	18-23.03		
53	Характеристика химических элементов по	1	01-06.04		

	положению в периодической системе				
Тема 9. Строение вещества(5ч)					
54	Валентные состояния и химические связи атомов элементов.	1	01-06.04		
55	Ковалентная связь и ее виды.	1	08-13.04		
56	Понятие об ионной связи	1	08-13.04		
57	Степень окисления	1	14-20.04		
58	Кристаллическое состояние вещества.	1	14-20.04		
Тема 10. Химические реакции в свете электронной теории (2ч)					
59	Окислительно-восстановительные реакции.	1	22-27.04		
60	Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций.	1	22-27.04		
Тема 11. Водород, рождающий воду и энергию (4 ч)					
61	Водород - элемент и простое вещество. Получение водорода.	1	29-04.05		
62	Химические свойства водорода. Вода	1	29-04.05		
63	ПР.№ 6. Получение водорода и исследование его химических свойств.	1	06-11.05		
Тема 12. Галогены (3 ч)					
64	Галогены - химические элементы и простые вещества.	1	06-11.05		
65	Физико-химические свойства галогенов.	1	13-18.05		
66	Хлороводород. Соляная кислота. Хлориды.	1	13-18.05		
67	ПР.№7. Получение соляной кислоты и опыты с ней. Решение экспериментальных задач по теме «Галогены»	1	20-25.05		
Тема 13. Обобщение знаний о наиболее важных свойствах веществ и химических процессов (3 ч)					
68	Итоговая контрольная работа №4 за курс 8 класса	1	20-25.05		
69	Повторение и обобщение знаний курса химии 8 класса.	1	27-31.05		
70	Повторение и обобщение знаний курса химии 8 класса.	1	27-31.05		
	ИТОГО	70			