

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

«Рассмотрено»  
Руководитель  
МО(кафедры)  
*Ш. Г. Габеева*  
ФИО  
Протокол № 1 от  
«30» 08 2018 г.

«Согласовано»  
Заместитель директора  
по УВР  
*Н. С. Ахметова*  
ФИО  
«30» 08 2018 г.

«Утверждаю»  
Директор МАОУ «Лицей  
№ 46»  
*С. М. Шамсутдинов*  
ФИО  
Приказ № 310 от  
«03» 08 2018 г.



### РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

учебного предмета

Химия 9 класс

Разработала учитель высшей категории  
Шамсутдинова Зинаида Александровна

2018-2019

Уфа

## Пояснительная записка

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 9 класс». Кузнецова Н.Е., Титова И.М., Гара Н.Н. - М.; Издательский центр «Вентана-Граф», 2017.
- Задачник по химии. 9 класс. Н.Е.Кузнецова, А.Н.Левкин. - М.; Издательский центр «Вентана-Граф», 2016.

Программа рассчитана на 68 часов (2 часа в неделю), в том числе контрольных- 4 часа и практических- 4 часа.

**Цель курса:** овладение основами химических знаний, необходимых для повседневной жизни, профессионального определения, поведения в окружающей среде.

### Задачи курса:

- вооружить учащихся знаниями основ химической науки и химической технологии;
- раскрыть роль химии в познании природы и обеспечении жизни общества;
- развить экологическую культуру учащихся.

## Планируемые результаты

### Личностные

- овладение на уровне общего образования законченной системой химических знаний и умений, навыками их применения в различных жизненных ситуациях;
- осознание ценности знаний по химии как важнейшего компонента научной картины мира;

### Предметные результаты

- формирование систематизированных представлений о веществах, их превращениях и практическом применении;
- объяснять причины многообразия веществ, зависимость их свойств от состава и строения, а также зависимость применения веществ от их свойств;
- умение оказывать первую помощь при отравлениях, ожогах и других травмах, связанных с веществами и лабораторным оборудованием;

### Метапредметные

- овладение навыками самостоятельного приобретения новых знаний, организации учебной деятельности, поиска средств её осуществления;
- формирование и развитие компетентности в области использования инструментов и технических средств информационных технологий (компьютеров и программного

обеспечения) как инструментально основы развития коммуникативных и познавательных универсальных учебных действий;

## Содержание учебного предмета

### Раздел I. Теоретические основы химии-16 часов

**Тема 1. Химические реакции и закономерности их протекания - 4 часа**

**Тема 2. Растворы. Теория электролитической диссоциации – 12 часов**

ПР №1 Решение экспериментальных задач на распознавание катионов и анионов

Контрольная работа № 1 по теме «Растворы. Теория ЭД»

### Раздел II. Элементы-неметаллы и их важнейшие соединения-21 час

**Тема 3. Общая характеристика неметаллов - 3 часа**

**Тема 4. Подгруппа кислорода – 5 часов**

**Тема 6. Подгруппа азота – 6 часов**

ПР № 2 Получение аммиака и изучение его свойств

**Тема 7. Подгруппа углерода – 7 часов**

ПР № 3 Получение углекислого газа и изучение его свойств

Контрольная работа № 2 по теме «Неметаллы»

### Раздел III. Металлы-16 часов

**Тема 7. Общие свойства металлов -7 часов**

**Тема 8. Металлы побочных подгрупп-9 часов**

ПР № 4 Решение экспериментальных задач

Контрольная работа № 3 по теме «Металлы»

### Раздел IV. Общие сведения об органических соединениях – 9 часов

Контрольная работа № 4 по теме «Органические вещества»

### Раздел V. Химия и жизнь – 6 часов

## Тематическое планирование уроков химии в 9 классе (2 часа в неделю, 68 часов)

№	Тема урока	Кол-во часов	Дата проведения		примечание
			план	факт	
<b>Раздел I. Теоретические основы химии</b>					
	<b>Тема 1. Химические реакции и закономерности их протекания (4 часа)</b>				
1	Скорость химической реакции	1	3-8.09		
2	Факторы, влияющие на скорость химической реакции	1	3-8.09		
3	Обратимость химических реакций	1	10-15.09		
4	Химическое равновесие и условия его смещения. Принцип Ле Шателье	1	10-15.09		

<b>Тема 2. Растворы. Теория электролитической диссоциации (12 часов)</b>					
5	Понятие о растворах. Теория растворов	1	17-22.09		
6	Вещества – электролиты и неэлектролиты. Явления, происходящие при растворении веществ	1	17-22.09		
7	Диссоциация кислот, солей и оснований в воде.	1	24-29.09		
8	Реакции ионного обмена. Ионные уравнения.	1	24-29.09		
9	Кислоты в свете ТЭД, их классификация и свойства.	1	1-6.10		
10	Основания в свете ТЭД, их классификация и свойства	1	1-6.10		
11	Соли, в свете ТЭД, их классификация и свойства.	1	8-13.10		
12	Гидролиз солей.	1	8-13.10		
13	Решение задач по темам «ТЭД. Гидролиз солей.»	1	15-20.10		
14	ПР№1 Решение экспериментальных задач на распознавание катионов и анионов	1	15-20.10		
15	Обобщение знаний по темам 1, 2	1	22-27.10		
16	Контрольная работа № 1 по теме «Растворы. Теория ЭД»	1	22-27.10		
<b>Раздел II. Элементы-неметаллы и их важнейшие соединения (21 час)</b>					
<b>Тема 3. Общая характеристика неметаллов (3 часа)</b>					
17	Хар-ка хим. элементов – неметаллов. Неметаллы в природе и ПСХЭ	1	5-10.11		
18	Кристаллическое строение и физико-химические свойства неметаллов. Соединения неметаллов	1	5-10.11		
19	Сравнительная характеристика неметаллов главных подгрупп	1	12-17.11		
<b>Тема 4. Подгруппа кислорода (5 часов)</b>					
20	Сера, физические и химические свойства, нахождение в природе	1	12-17.11		
21	Сернистая и сероводородная кислоты и их соли	1	19-24.11		
22	Оксиды серы	1	19-24.11		
23	Серная кислота и ее соли	1	26-01.12		
24	Окислительные свойства	1	26-01.12		

	серной кислоты				
	<b>Тема 5 Подгруппа азота (6 часов)</b>				
25	Азот, физические и химические свойства, получение и применение. Круговорот азота	1	03-08.12		
26	Аммиак. Соли аммония	1	03-08.12		
27	ПР № 2 Получение аммиака и изучение его свойств	1	10-15.12		
28	Кислородные соединения азота	1	10-15.12		
29	Азотная кислота	1	17-22.12		
30	Фосфор и его соединения	1	17-22.12		
	<b>Тема 6. Подгруппа углерода (7 часов)</b>				
31	Углерод, аллотропные модификации, физические и химические свойства углерода	1	24-29.12		
32	Оксиды углерода	1	24-29.12		
33	ПР № 3 Получение углекислого газа и изучение его свойств	1	14-19.01		
34	Угольная кислота и ее соли. Круговорот углерода	1	14-19.01		
35	Кремний и его соединения	1	21-26.01		
36	Повторение и обобщение темы «Неметаллы»	1	21-26.01		
37	Контрольная работа № 2 по теме «Неметаллы»	1	28-02.02		
<b>Раздел III. Металлы (16 часов)</b>					
	<b>Тема 7. Общие свойства металлов (7 часов)</b>				
38	Положение металлов в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева	1	28-02.02		
39	Кристаллическое строение и физико-химические свойства металлов	1	04-09.02		
40	Сравнительная характеристика металлов главных подгрупп. Щелочные металлы	1	04-09.02		
41	Бериллий, магний и щелочноземельные металлы	1	11-16.02		
42	Жесткость воды	1	11-16.02		
43	Алюминий	1	18-23.02		
44	Амфотерность оксида и гидроксида алюминия	1	18-23.02		
	<b>Тема 8. Металлы пробочных подгрупп (9 часов)</b>				
45	Железо	1	25-02.03		

46	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II и III)	1	25-02.03		
47	ПР № 4 Решение экспериментальных задач	1	04-09.03		
48	Понятие о металлургии. Способы получения металлов	1	04-09.03		
49	Электролиз	1	11-16.03		
50	Сплавы	1	11-16.03		
51	Коррозия металлов	1	18-23.03		
52	Повторение и обобщение	1	18-23.03		
53	Контрольная работа № 3 по теме «Металлы»	1	01-06.04		
<b>Раздел IV. Общие сведения об органических соединениях (9 часов)</b>					
54-55	Первоначальные сведения о строении органических веществ	2	01-06.04 08-13.04		
56	Предельные углеводороды	1	08-13.04		
57	Непредельные углеводороды на примере этилена. Строение, получение, применение	1	14-20.04		
58-59	Спирты	2	14-20.04 22-27.04		
60	Предельные одноосновные карбоновые кислоты. Сложные эфиры	1	22-27.04		
61	Биологически важные вещества: жиры, углеводы, белки	1	29-04.05		
62	Контрольная работа № 4 по теме «Органические вещества»	1	29-04.05		
<b>Раздел V. Химия и жизнь (6 часов)</b>					
63	Человек в мире веществ, материалов и химических реакций	1	06-11.05		
64	Химические вещества как строительные и отделочные материалы. Полимеры	1	06-11.05		
65	Химическая технология как наука	1	13-18.05		
66	Производство серной кислоты Задачи на определение массовой или объемной доли выхода продукта реакции	1	13-18.05		
67	Металлургия. Производство чугуна и стали	1	20-25.05		
68	Проблемы безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни	1	20-25.05		
	Итого	68			