

государственное бюджетное общеобразовательное учреждение Самарской области  
основная общеобразовательная школа им. П. В. Алексахина с. Красные Ключи  
муниципального района Похвистневский Самарской области

»»  
ий по УВР  
Тотапова Н.В.

«Рассмотрено»  
на заседании педагогического совета  
Протокол от 28.08.2018 г. №1

«Утверждено»  
Приказом от 03.09.2018 г. №50-од  
Директор  
Трощина Н.В.



**Рабочая программа**  
по химии в 9 классе  
на 2018 – 2019 учебный год

ь: Волгина Н.Д.

## ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Рабочая программа по химии составлена в соответствии с федеральным компонентом государственного стандарта основного общего образования. По базисному учебному плану отводится на предмет 2 часа, всего 68 часов

Учебник линии Г.Е.Рудзитиса.

В рабочей программе нашли отражение цели и задачи изучения химии на ступени основного общего образования, изложенные в пояснительной записке Примерной программы по химии.

***Изучение химии в основной школе направлено на достижение следующих целей:***

- **освоение важнейших знаний** об основных понятиях и законах химии, химической символике;
- **овладение умениями** наблюдать химические явления, проводить химический эксперимент, производить расчеты на основе химических формул веществ и уравнений химических реакций;
- **развитие** познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельного приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;
- **воспитание** отношения к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры;
- **применение полученных знаний и умений** для безопасного использования веществ и материалов в быту, сельском хозяйстве и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.

1. Обучение ведется по учебнику Химия. Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.М.: Просвещение, 2014.

# КАЛЕНДАРНО - ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ УРОКОВ ХИМИИ

В 9 классе – 2 часа в неделю

№ урока	Тема урока	Домашнее задание	Дата проведения	
			план	факт
1	2	3	4	5
<b>Раздел 1. Многообразие химических реакций (15 ч)</b>				
<b>Тема 1.Классификация химических реакций- 7 часов</b>				
1	Периодическая система Менделеева			
2	Классификация химических реакций, реакции соединения, разложения, замещения, обмена.	Повторить записи в тетради за 8 класс.		
3-4	Окислительно-восстановительные реакции.	&1		
5	Тепловые эффекты химических реакций.	&2		
6	Скорость химических реакций.	&3		
7	<b>Практическая работа №1.</b> Изучение влияния условий проведения химической реакции на ее скорость.	&4		
8	Обратимые реакции. Понятие о химическом равновесии.	&5		
9	Решение задач	Задания, тесты.		
<b>Тема 2.Химические реакции в водных растворах-8 часов</b>				
10	Сущность процесса электролитической диссоциации.	&6		

11	Диссоциация кислот, оснований, солей	&6		
12	Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации.	&8		
13	Реакции ионного обмена и условия их протекания.	&9		
14	Химические свойства основных классов неорганических соединений			
15	Химические свойства основных классов неорганических соединений			
16	Гидролиз солей	&10		
17	<b>Практическая работа 2.</b> Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот, оснований, солей как электролитов».	&11, отчёт.		
18	<b>Контрольная работа по темам 1 и 2.</b>	Повторить записи в тетради.		
<b>Раздел 2. Многообразие веществ ( 43 ч)</b>				
<b>Тема 3. Галогены- 5 часов</b>				
19	Характеристика галогенов.	&12		
20	Хлор.	&13		
21	Хлороводород: получение и свойства.	&14		
22	Соляная кислота и ее соли.	&15		
23	<b>Практическая работа №3:</b> «Получение соляной кислоты и изучение ее свойств»	&16, отчёт		
<b>Тема 4. Кислород и сера – 7 часов.</b>				
24	Характеристика кислорода и серы. Положение в таблице Менделеева	&17		
25	Свойства и применение серы.	&187		

26	Сероводород. Сульфиды.	&19		
27	Оксид серы (IV). Сернистая кислота.	&20		
28	Оксид серы (VI). Серная кислота и ее соли.	&21		
29	Окислительные свойства концентрированной серной кислоты			
30	<b>Практическая работа 4.</b>  Решение экспериментальных задач по теме « Кислород и сера»  Решение расчетных задач	&22, отчёт		
<b>Тема 6. Азот и фосфор – 8 часов.</b>				
31	Характеристика азота и фосфора. Физические и химические свойства азота.	&23		
32	Аммиак.	&24		
33	<b>Практическая работа 5.</b>  Получение аммиака и изучение его свойств.	&25, отчёт		
34	Соли аммония.	&2627		
35	Азотная кислота.	&28		
36	Соли азотной кислоты. Азотные удобрения	&28		
37	Фосфор.	&29		
38	Оксид фосфора (V). Фосфорная кислота, ее соли.	&30		
<b>Тема Углерод и кремний – 9 часов</b>				
39	Характеристика углерода и кремния. Аллотропия углерода.	&31		
40	Химические свойства углерода. Адсорбция.	&32		
41	Оксид углерода (II) - угарный газ.	&33		
42	Оксид углерода (IV) - углекислый газ. Угольная кислота и ее соли. Круговорот в	&34		

	природе			
43	<b>Практическая работа 6.</b> Получение оксида углерода (IV) изучение его свойств. Распознавание карбонатов.	&36, отчёт		
44	Кремний. Оксид кремния(IV). Кремниевая кислота и её соли. Стекло. Цемент.	&37		
45	Обобщение по теме неметаллы	&38		
46	<b>Контрольная работа по теме «Неметаллы».</b>	Повторить записи в тетради		
<b>Тема Металлы (общая характеристика)-13 часов</b>				
47	Характеристика металлов. Положение в таблице Менделеева	&39		
48	Нахождение в природе и общие способы получения.	&40		
49	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	&41		
50	Щелочные металлы.	&43		
51	Оксиды и гидроксиды щелочных металлов. Применение			
52	Магний. Щелочноземельные металлы. Важнейшие соединения кальция. Жесткость воды	&44		
53	Алюминий.	&46		
54	Важнейшие соединения алюминия.	&47		
55	Железо.	&48		
56	Соединения железа.	&49		
57	<b>Практическая работа 7</b>  Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения»	&50, отчёт		

58	Подготовка к контрольной работе			
59	Контрольная работа по теме «Металлы»	Повторить записи в тетради		
<b>Раздел 3. Краткий обзор важнейших органических веществ (7ч) Тема Первоначальные представления об органических веществах – 7 часов</b>				
60	Органическая химия. Предельные (насыщенные) углеводороды.	&51,52		
61	Непредельные (ненасыщенные) углеводороды.	&53		
62	Производные углеводородов. Спирты.	&55		
63	Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры.	&55		
64	Углеводы.	&56		
65	Аминокислоты. Белки.	&57		
66	Полимеры	Повторить записи в тетради		
67	Обобщение основных тем	Повторить записи в тетради		
68	Обобщение основных тем	Повторить записи в тетради		