



Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение  
«Средняя школа № 27 имени Э.А. Хиля»  
города Смоленска

<b>РАССМОТРЕНО</b> Руководитель ШМО  Молчанова Д.М. Протокол №1 от «29» августа 2024 г.	<b>СОГЛАСОВАНО</b> Педагогическим советом МБОУ "СШ № 27 им. Э.А. Хиля Протокол № 1 от «30» августа 2024 г.	<b>УТВЕРЖДЕНО</b> Директор МБОУ «СШ №27 им. Э.А. Хиля»  Лобанова Е.Н. Приказ №210-ОД от «30» августа 2024 г.
---	---	---

**Приложение к рабочей программе КТП**

**химии**

по \_\_\_\_\_

предмет

**9**

класс

**Мосесян К.Б.**

ФИО учителя

**2024-2025**

учебный год

химия 9а,б,в,г класс.

2 ч. в неделю

68 ч. за год,

фактически

67 часов,

Практических работ 6

Контрольных работ 4

Примерная основная образовательная программа основного общего образования.

Использованы материалы рабочей программы: « Химия, 7-9 классы» авторы О.С.

Габриелян, Г.А. Шипарева, составитель Т.Д. Гамбурцева.- М., Дрофа, 2013 г., Химия.

Рабочие программы по учебникам О.С. Габриеляна 8-11, авторы-составители Г.И.

Маслакова, Н.В. Сафронова. Издательство «Учитель», Волгоград, 2016 г.

учебник О.С.Габриелян Химия 8, М.Дрофа, 2016 ФГОС

№ п/п	Дата проведения	Тема урока	Количество часов	Тип урока	Эксперимент	Примечания
<b>I Введение. Общая характеристика химических элементов и химических реакций. 1.Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. ( 10 часа)</b>						
1		Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева в свете строения атома	1	Повторения, обобщения и систематизации		
2		Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д.И. Менделеева	1	комплексного применения новых знаний и способов действий		
3		Свойства оксидов, оснований, кислот, солей в свете ТЭД	1	комбинированный урок	Л.о № 1Получение гидроксида цинка и исследование его свойств	
4		Генетические ряды металлов и неметаллов	1	комбинированный урок	Л.о № 2 Моделирование построения Периодической системы Д.И. Менделеева	
5		Химическая организация живой и неживой природы	1	комбинированный урок		
6		Классификация химических реакций по различным основаниям. Окислительно-восстановительные реакции.	1	комбинированный урок	Л.о № 3. Замещение меди в растворе сульфата меди(II) железом	
7		Понятие о скорости химической реакции	1	комбинированный урок	Л.о № 5 Зависимость скорости химической реакции от концентрации реагирующих веществ; Л.о № 6 Зависимость скорости химической реакции от площади соприкосновения реагирующих веществ; Л.о № 7 Моделирование «кипящего слоя»; Л.о № 8	

					Зависимость скорости химической реакции от температуры реагирующих веществ.	
8		Катализ и катализаторы	1	комбинированный урок	Л.о № 9 Разложение пероксида водорода с помощью оксида марганца(IV) и каталазы; Л.о. № 10 Обнаружение каталазы в некоторых пищевых продуктах.; Л.о № 11 Ингибирование взаимодействия кислот с металлами, используя уротропин.	
9		Обобщение и систематизация знаний по теме «Общая характеристика химических элементов и химических реакций. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева».	1	урок- практикум		
10		<b>Контрольная работа № 1</b> «Общая характеристика химических элементов и химических реакций»	1	контроль, оценка и коррекция знаний		
<b>II Металлы (17 ч.)</b>						
11		Положение металлов в Периодической системе Д.И. Менделеева. Общие физические свойства металлов.	1	изучения новых знаний и способов действий		
12		Сплавы	1	комбинированный урок		
13		Химические свойства металлов	1	комбинированный урок	Л.о. № 12 Взаимодействие растворов кислот и солей с металлами	
14		Химические свойства металлов	1	комбинированный урок		
15		Металлы в природе. Общие способы получения металлов	1	комбинированный урок	Л.о. № 13 Ознакомление с рудами железа; Л.о № 14 Окрашивание пламени солями щелочных металлов.	
16		Общие понятия о коррозии металлов	1	комбинированный урок		

17		Щелочные металлы. Соединения щелочных металлов	1	комбинированный урок	Л.о № 15 Взаимодействие кальция с водой	
18		Общая характеристика элементов II группы главной подгруппы. Важнейшие соединения щелочно-земельных металлов	1	комбинированный урок	Л.о. № 16 Получение гидроксида кальция и исследование его свойств	
19		Алюминий. Соединения алюминия	1	комбинированный урок	Л.о № 17 Получение гидроксида алюминия и исследование его свойств	
20		Железо, его строение, физические и химические свойства	1	комбинированный урок		
21		Генетические ряды железа (II) и железа (III). Важнейшие соли железа		комбинированный урок	Л.о. № 18 Взаимодействие железа с соляной кислотой; Л.о № 19 Получение гидроксидов железа (II) и (III), изучение их свойств.	
22		Решение расчетных задач	1	урок- практикум		
23		<b>Практическая работа № 1 «Осуществление цепочки химических превращений металлов»</b>	1	комплексного применения новых знаний и способов действий		
24		<b>Практическая работа № 2 «Получение и свойства соединений металлов»</b>	1	комплексного применения новых знаний и способов действий		
25		<b>Практическая работа № 3 «решение экспериментальных задач по распознаванию и получению веществ»</b>	1	комплексного применения новых знаний и способов действий		
26		Обобщение и систематизация знаний по теме « Металлы»		обобщения и систематизации		
27		<b>Контрольная работа № 2 по теме « Металлы»</b>	1	проверки, оценки и коррекции знаний и способов действий		

### III Неметаллы (28)

28		Неметаллы: атомы и простые вещества. Воздух. Кислород. Озон.	1	изучения новых знаний и способов действий		
29		Водород. Вода.	1	комбинированный урок	Л.о № 20 Получение и распознавание водорода; Л.о № 21 Исследование поверхностного натяжения воды; Л.о № 22 Растворение перманганата калия или медного купороса; Д.о № 23 Гидратация обезвоженного	

					сульфата меди(II); Л.о № 24 Изготовление гипсового отпечатка; Л.о № 26 Ознакомление с составом минеральной воды.	
30		Галогены.	1	комбинированный урок		
31		Соединения галогенов.	1	комбинированный урок	Л.о № 27 Качественная реакция на галогенид-ионы	
32		Получение галогенов. Биологическое значение и применение галогенов и их соединений.	1	комбинированный урок		
33		Решение задач и упражнений		комбинированный урок		
34		Кислород. Состав воздуха	1	комбинированный урок	Л.о № 28 Получение и распознавание кислорода	
35		Сера и ее соединения.	1	комбинированный урок	Л.о № 29 Горение серы на воздухе и в кислороде	
36		Серная кислота.	1	комбинированный урок	Л.о № 30 Свойства разбавленной серной кислоты	
37		Решение задач и упражнений	1	комплексного применения новых знаний и способов действий		
38		<b>Практическая работа № 4 «Решение экспериментальных задач по теме « Подгруппа галогенов и кислорода»</b>	1	комплексного применения новых знаний и способов действий		
39		Азот	1	изучения новых знаний и способов действий		
40		Аммиак. Соли аммония	1	комбинированный урок	Л.о № 31 Изучение свойств аммиака; Л.о № 32 Распознавание солей аммиака	
41		Кислородные соединения азота. Азотная кислота.	1	комбинированный урок	Л.о № 33 Свойства разбавленной азотной кислоты	
42		Окислительно-восстановительные свойства азотной кислоты	1	комбинированный урок	Л.о № 34 Взаимодействие концентрированной азотной кислоты с медью	
43		Фосфор и его соединения	1	комбинированный урок	Л.о №35 Горение фосфора на воздухе; Л.о № 36 распознавание фосфатов	
44		Решение задач и упражнений	1	комплексного применения новых знаний и способов действий		
45		Углерод.	1	комбинированный урок	Л.о № 37 Горение угля в кислороде	

46		Кислородные соединения углерода	1	комбинированный урок	Д.о № 38 Получение угольной кислоты и изучение ее свойств; О.о № 39 переход карбонатов в гидрокарбонаты; Л.о № 40 Разложение гидрокарбоната натрия	
47		Углерод – основа всей живой природы	1	урок – конференция обобщение и систематизация знаний		
48		Решение задач и упражнений	1	комплексного применения новых знаний и способов действий		
49		<b>Практическая работа № 5</b> «Решение экспериментальных задач по теме « Подгруппа азота и углерода»	1	комплексного применения новых знаний и способов действий		
50		<b>Практическая работа № 6</b> «Получение, соби́рание и распознавание газов»	1	комплексного применения новых знаний и способов действий		
51		Кремний и его соединения	1	изучения новых знаний и способов действий	Л.о № 41 Получение кремниевой кислоты и изучение ее свойств	
52		Силикатная промышленность	1	комбинированный урок		
53		Решение задач и упражнений	1	комплексного применения новых знаний и способов действий		
54		Обобщение и систематизация знаний по теме « Неметаллы»	1	обобщение и систематизация		
55		<b>Контрольная работа № 3</b> по теме «Неметаллы»	1	проверки, оценки и коррекции знаний и способов действий		

#### IV Проектная деятельность учащихся ( 3 ч )

56		Химия спасает природу	1	комбинированный урок		
57		Химия и космос	1	комбинированный урок		
58		Перспективы развития химии	1	комбинированный урок		

#### V Обобщение знаний по курсу химии 9 класс ( 11 ч )

59		Периодический закон. периодическая система в свете строения атома	1	обобщения и систематизации		
----	--	---	---	----------------------------	--	--

60		Периодический закон. периодическая система в свете строения атома	1	обобщения и систематизации		
61		Виды химических связей и типы кристаллических решеток. Взаимосвязь строение и свойств веществ.	1	обобщения и систематизации		
62		Классификация химических реакций по разным признакам. скорость химических реакций.	1	обобщения и систематизации		
63		Классификация и свойства неорганических и органических веществ.	1	обобщения и систематизации		
64		Классификация и свойства неорганических и органических веществ.				
65		Генетические ряды металлов, неметаллов и переходных элементов	1	обобщения и систематизации		
66		<b>Контрольная работа № 4 в рамках промежуточной аттестации по курсу химии 9 класса</b>	1	проверки, оценки и коррекции знаний и способов действий		
67		Итоговый урок по курсу химии 9 класс	1	комбинированный урок		