


муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение  
«Школа №106» городского округа Самара

ПРОВЕРЕНО  
Зам. директора по УВР

  
(подпись) Зусманович ГВ

30 августа 2022г



УТВЕРЖДАЮ  
Директор школы №106

  
(подпись) Субочева ГВ

30 августа 2022г

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА  
на 2022/2023 учебный год

Предмет:	Химия
Класс:	8
Учитель:	Карнеева ОГ
Квалификационная категория:	первая
Количество часов по учебному плану:	
в год	68
в неделю	2

Составлен в соответствии с программой:

Название УМК:	ОС Габриелян, ИГ Остроумов, СА Сладков
Сроки реализации программы:	8-9 класс
Авторы программы:	ОС Габриелян, СА Сладков
Рекомендована (утверждена)	Министерством Просвещения РФ

Программа издана:

Название сборника:	Примерные рабочие программы. Химия 8-9 классы
Автор-составитель:	ОС Габриелян
Издательство:	М.: Просвещение
Год издания:	2021

Учебники:

Название учебника:	Химия 8
Авторы:	ОС Габриелян, ИГ Остроумов, СА Сладков
Издательство:	М.: Просвещение
Год издания:	2022

Рассмотрен на заседании методического объединения учителей

естественных наук

Протокол № 1 от 30 августа 2022 года

Председатель МО

  
Карнеева ОГ

Тематическое планирование  
по предмету «Химия» 68 ч (2 ч в нед)

**О.С.Габриелян, С.А.Сладков 8 класс**

Часы учебн ого време ни	Наименование раздела и тем урока	ЭОР	Форма текущего контроля	Домашнее задание
<b>Начальные понятия и законы химии (20 ч)</b>				
1.	1. Предмет химии. Роль химии в жизни человека.	<a href="#">Предмет химии. вещества и их свойства - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Фронтальный опрос	П.1.
2.	2. Методы изучения химии.	<a href="#">Предмет химии. вещества и их свойства - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Индивидуальный опрос	П.2
3.	3. Агрегатные состояния веществ.	<a href="#">Урок 05. агрегатные состояния вещества - Физика - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Выполнение тестовых заданий	П.3
4.	4. Практическая работа 1. Правила техники безопасности и некоторые виды работ в кабинете химии. Практическая работа 2. Наблюдение за горящей свечой.		Письменный отчет о проделанной работе	Стр.20-23
5.	5. Физические явления – основа разделения смесей в химии.	<a href="#">Физические и химические явления. признаки химических реакций. условия течения и возникновения химических реакций - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Индивидуальный опрос	П.4

6.	6. Практическая работа 3. Анализ почвы.	<a href="#">Физические и химические явления.</a> <a href="#">признаки химических реакций.</a> <a href="#">условия течения и возникновения химических реакций - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Письменный отчет о проделанной работе	Стр.29
7.	7. Атомно-молекулярное учение. Химические элементы.	<a href="#">Урок 4. атомы, молекулы и ионы. простые и сложные вещества.</a> <a href="#">химические элементы. знаки химических элементов - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Фронтальный опрос	П.5
8.	8. Знаки химических элементов.	<a href="#">Урок 4. атомы, молекулы и ионы. простые и сложные вещества.</a> <a href="#">химические элементы. знаки химических элементов - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Решение задач и упражнений	П.6
9.	9. Периодическая таблица химических элементов Д.И.Менделеева.	<a href="#">Урок 25. классификация химических элементов. понятие о группах сходных элементов. периодический закон и периодическая таблица д. и. менделеева</a>	Фронтальный опрос	П.6

		<a href="#">- Химия - 8 класс</a> <a href="#">- Российская электронная школа</a> <a href="#">(resh.edu.ru)</a>		
10.	10. Химические формулы.	<a href="#">Урок 5. закон постоянства состава веществ. химические формулы. относительная атомная и молекулярная массы. массовая доля химического элемента в соединении -</a> <a href="#">Химия - 8 класс - Российская электронная школа</a> <a href="#">(resh.edu.ru)</a>	Решение задач и упражнений	П.7
11.	11. Расчеты по химическим формулам.	<a href="#">Урок 5. закон постоянства состава веществ. химические формулы. относительная атомная и молекулярная массы. массовая доля химического элемента в соединении -</a> <a href="#">Химия - 8 класс - Российская электронная школа</a> <a href="#">(resh.edu.ru)</a>	Решение задач	П.7,стр.41-42 №7-10
12.	12. Валентность.	<a href="#">Урок 6. валентность химических элементов. определение валентности элементов по формулам бинарных соединений. составление химических формул</a>	Решение задач и упражнений	П.8

		<a href="http://resh.edu.ru">бинарных соединений по валентности - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>		
13.	13. Составление формул по валентности.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 6. валентность химических элементов. определение валентности элементов по формулам бинарных соединений. составление химических формул бинарных соединений по валентности - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Решение задач и упражнений	П.8, стр. 46 № 4,5
14.	14. Химические реакции.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 7. закон сохранения массы веществ. химические уравнения. коэффициенты в уравнениях реакций. типы химических реакций - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Фронтальный опрос	П.9
15.	15. Химические уравнения.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 7. закон сохранения массы веществ. химические уравнения. коэффициенты в уравнениях реакций. типы химических реакций - Химия</a>	Индивидуальный опрос	П.10

		<a href="http://resh.edu.ru">- 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>		
16.	16. Составление химических уравнений.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 7. закон сохранения массы веществ. химические уравнения.коэф фициенты в уравнениях реакций. типы химических реакций - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Упражнения	П.10, стр. 53 № 5,6
17.	17. Типы химических реакций. Реакции соединения и разложения.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 7. закон сохранения массы веществ. химические уравнения.коэф фициенты в уравнениях реакций. типы химических реакций - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Фронтальный опрос	П.11, стр. 56 №5
18.	18. Типы химических реакций. Реакции замещения и обмена.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 7. закон сохранения массы веществ. химические уравнения.коэф фициенты в уравнениях реакций. типы химических реакций - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Индивидуаль ный опрос	П.11,стр.57 № 10

19.	19. Повторение и обобщение темы. Подготовка к контрольной работе.		Письменный отчет о проделанной работе	П.1-11
20.	20. Контрольная работа 1 по теме «Начальные понятия и законы химии»		Письменный отчет о проделанной работе	
<b>Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии (18 ч)</b>				
21.	1. Воздух и его состав.	<a href="#">Урок 12. озон. аллотропия кислорода. состав воздуха. горение - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Индивидуальный опрос	П.12
22.	2. Кислород.	<a href="#">Урок 12. озон. аллотропия кислорода. состав воздуха. горение - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Упражнения	П.13 стр. 67 №6,7
23.	3. Практическая работа 4. Получение, собиране и распознавание кислорода.	<a href="#">Урок 12. озон. аллотропия кислорода. состав воздуха. горение - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Письменный отчет о проделанной работе	Стр.68
24.	4. Оксиды.	<a href="#">Урок 11. кислород: получение, физические и химические свойства, применение. оксиды. круговорот кислорода в природе - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Индивидуальный опрос	П.14

		<a href="http://resh.edu.ru">школа (resh.edu.ru)</a>		
25.	5. Водород.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 13. водород: нахождение в природе, получение,его физические и химические свойства, применение - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Фронтальный опрос	П.15
26.	6. Практическая работа 5. Получение, сборание и распознавание водорода.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 13. водород: нахождение в природе, получение,его физические и химические свойства, применение - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Письменный отчет о проделанной работе	Стр.74
27.	7. Кислоты.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 13. водород: нахождение в природе, получение,его физические и химические свойства, применение - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Упражнения	П.16
28.	8. Соли.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 21. соли: состав, классификация, номенклатура, способы получения - Химия - 8 класс - Российская электронная</a>	Индивидуаль ный опрос	П.17



		<a href="http://resh.edu.ru">школа (resh.edu.ru)</a>		
29.	9. Количество вещества.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 8. количество вещества. молярная масса. молярный объем газазакон авогадро - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Фронтальный опрос	П.18
30.	10. Расчеты по химическим формулам.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 8. количество вещества. молярная масса. молярный объем газазакон авогадро - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Письменный отчет о проделанной работе	П.18 стр.83 № 5
31.	11. Молярный объем газов.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 8. количество вещества. молярная масса. молярный объем газазакон авогадро - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Тестирование	П.19
32.	12. Расчеты по химическим уравнениям.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 10. расчёты по уравнениям химических реакций. обобщение знаний по теме «первоначальны е химические понятия» - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Письменный отчет о проделанной работе	П.20

33.	13. Расчеты по химическим уравнениям.	<a href="#">Урок 10. расчёты по уравнениям химических реакций. обобщение знаний по теме «первоначальные химические понятия» - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Упражнения	П.20 стр. 89 № 3
34.	14. Вода. Основания.	<a href="#">Урок 14. вода в природе и способы её очистки. физические и химические свойства воды. применение воды. вода – растворитель. растворы. массовая доля растворённого вещества - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Индивидуальный опрос	П.21
35.	15. Растворы. Массовая доля растворенного вещества.	<a href="#">Урок 14. вода в природе и способы её очистки. физические и химические свойства воды. применение воды. вода – растворитель. растворы. массовая доля растворённого вещества - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Упражнения	П.22
36.	16. Практическая работа 6. Приготовление растворов.	<a href="#">Урок 14. вода в природе и</a>	Письменный отчет о	Стр.97

		<a href="#">способы её очистки.физические и химические свойства воды. применение воды.вода – растворитель. растворы. массовая доля растворённого вещества -</a> <a href="#">Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	проделанной работе	
37.	17. Обобщение и систематизация знаний по теме.		Фронтальный опрос	П.12 - 22
38.	18. Контрольная работа 2 по теме «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии»		Письменный отчет о проделанной работе	П.12 - 22
<b>Основные классы неорганических соединений (10 ч)</b>				
39.	1. Оксиды, их классификация и химические свойства.	<a href="#">Урок 15. оксиды: классификация, номенклатура -</a> <a href="#">Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Индивидуальный опрос	П.23
40.	2. Основания, их классификация и химические свойства.	<a href="#">Урок 17. основания: классификация, номенклатура, получение -</a> <a href="#">Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Фронтальный опрос	П.24
41.	3. Кислоты, их классификация и свойства.	<a href="#">Урок 13. водород: нахождение в природе, получение,его физические и химические свойства, применение -</a> <a href="#">Химия - 8 класс -</a>	Тестирование	П.25

		<a href="http://resh.edu.ru">Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>		
42.	4. Химические свойства кислот.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 13. водород: нахождение в природе, получение, его физические и химические свойства, применение - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Упражнения	П.25 стр. 111 №7,8
43.	5. Соли, их классификация и свойства.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 21. соли: состав, классификация, номенклатура, способы получения - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Индивидуальный опрос	П.26
44.	6. Химические свойства солей.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 21. соли: состав, классификация, номенклатура, способы получения - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Фронтальный опрос	П.26, стр.115 № 5 - 7
45.	7. Генетическая связь между классами неорганических соединений.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 24. генетическая связь между основными классами неорганических соединений. обобщение знаний по теме «основные классы неорганических соединений» - Химия - 8 класс -</a>	Тестирование	П.27

		<a href="http://resh.edu.ru">Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>		
46.	8. Практическая работа 7. Решение экспериментальных задач.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 24. генетическая связь между основными классами неорганических соединений. обобщение знаний по теме «основные классы неорганических соединений» - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Письменный отчет о проделанной работе	Стр. 120
47.	9. Обобщение и систематизация знаний по теме «Основные классы неорганических соединений»	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 24. генетическая связь между основными классами неорганических соединений. обобщение знаний по теме «основные классы неорганических соединений» - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Фронтальный опрос	Стр. 121
48.	10. Контрольная работа 3 по теме «Основные классы неорганических соединений»		Письменный отчет о проделанной работе	П.23 - 27
<b>Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Строение атома (8ч)</b>				
49.	1. Естественные семейства химических элементов. Амфотерность.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 25. классификация химических элементов. понятие о группах сходных элементов. пери</a>	Индивидуальный опрос	П.28

		<a href="#">одический закон и периодическая таблица д. и. менделеева - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>		
50.	2. Открытие периодического закона Д.И.Менделеевым.	<a href="#">Урок 25. классификация химических элементов. понятие о группах сходных элементов. периодический закон и периодическая таблица д. и. менделеева - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Фронтальный опрос	П.29
51.	3. Основные сведения о строении атомов.	<a href="#">Урок 26. строение атома. состав атомных ядер. изотопы - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Упражнения	П.30
52.	4. Строение электронных оболочек атомов.	<a href="#">Урок 27. расположение электронов по энергетическим уровням. современная формулировка периодического закона - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Фронтальный опрос	П.31
53.	5. Периодическая система химических элементов Д,И.Менделеева.	<a href="#">Урок 27. расположение электронов по энергетическим уровням. современная</a>	Индивидуальный опрос	П.32

		<a href="#">формулировка периодического закона - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>		
54.	6. Характеристика элемента металла по его положению в периодической системе.	<a href="#">Урок 25. классификация химических элементов. понятие о группах сходных элементов. периодический закон и периодическая таблица д. и. менделеева - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Фронтальный опрос	П.33
55.	7. Характеристика элемента неметалла по его положению в периодической системе.	<a href="#">Урок 25. классификация химических элементов. понятие о группах сходных элементов. периодический закон и периодическая таблица д. и. менделеева - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Тестирование	П.33
56.	8. Значение периодического закона и периодической системы химических элементов Д.И.Менделеева.	<a href="#">Урок 25. классификация химических элементов. понятие о группах сходных элементов. периодический закон и периодическая таблица д. и. менделеева - Химия - 8 класс - Российская электронная</a>	Тестирование	Стр.148

		<a href="http://resh.edu.ru">школа (resh.edu.ru)</a>		
<b>Химическая связь. Окислительно - восстановительные реакции (12ч)</b>				
57.	1. Ионная химическая связь.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 29. электроотрица- тельность химических элементов.ионн ая связь - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Фронтальный опрос	П.34
58.	2. Ковалентная химическая связь.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 30. ковалентная химическая связь.полярная и неполярная ковалентная связь - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Индивидуаль- ный опрос	П.35
59.	3. Ковалентная неполярная и полярная химическая связь.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 30. ковалентная химическая связь.полярная и неполярная ковалентная связь - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Индивидуаль- ный опрос	П.36
60.	4. Металлическая химическая связь.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 31. металлическая связь. кристаллические решетки - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Фронтальный опрос	П.37
61.	5. Степень окисления.	<a href="http://resh.edu.ru">Урок 32. валентность и степень окисления. правила</a>	Упражнения	П.38



		<a href="#">определения степеней окисления элементов - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>		
62.	6. Окислительно – восстановительные реакции.	<a href="#">Урок 33. окислительно-восстановительные реакции - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Фронтальный опрос	П.39
63.	7. Обобщение и систематизация знаний по теме «Периодический закон и периодическая система. Строение атома»	<a href="#">Урок 33. окислительно-восстановительные реакции - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Письменный отчет о проделанной работе	П.28-39
64.	8. Обобщение и систематизация знаний по теме «Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции»	<a href="#">Урок 34. повторение и обобщение по теме «строение атома. строение вещества. химическая связь» - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>	Фронтальный опрос	П.28-39
65.	9.Контрольная работа.		Письменный отчет о проделанной работе	
66.	10. Повторение, решение задач по теме «Окислительно-восстановительные реакции»	<a href="#">Урок 34. повторение и обобщение по теме «строение атома. строение вещества. химическая связь» - Химия - 8 класс -</a>	Упражнения	П.39

		<a href="http://resh.edu.ru">Российская электронная школа (resh.edu.ru)</a>		
67.	11. Повторение темы «Химическая связь»		Тестирование	П.34-37
68.	12. Повторение темы «Строение атома»		Упражнения	

### График контрольных работ по химии 8 класс 2022-2023 учебный год

Название работы	Сроки
Контрольная работа № 1 по теме «Начальные понятия и законы химии»	14-18 ноября 2022
Контрольная работа № 2 по теме «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии»	30 января-3 февраля 2023
Контрольная работа № 3 по теме «Основные классы неорганических веществ»	6 – 14 марта 2023
Контрольная работа № 4	15 – 20 мая 2023



## **Критерии и нормы оценивания работ по химии учащихся 8-11 классов.**

### **Оценка устных ответов.**

**Отметка «5»** - ставится в том случае, если учащийся показывает верное понимание химической сущности рассматриваемых явлений и закономерностей, законов и теорий, дает точное определение и истолкование основных понятий, законов, теорий, а также правильное определение химических величин, их единиц и способов измерения; правильно выполняет чертежи, схемы и графики; строит ответ по собственному плану, сопровождает рассказ новыми примерами, умеет применить знания в новой ситуации при выполнении практических заданий; может установить связь между изучаемым и ранее изученным материалом по курсу химии, а так же с материалом, усвоенным по изучению других предметов.

**Отметка «4»** - ставится, если ответ ученика удовлетворяет основным требованиям к ответу на «5», но дан без использования собственного плана, новых примеров, без применения знаний в новой ситуации, без использования связей с ранее изученным материалом, усвоенным при изучении других предметов; если учащийся допустил одну ошибку или не более двух недочетов и может их исправить самостоятельно или с небольшой помощью учителя.

**Отметка «3»** - ставится, если учащийся правильно понимает химическую сущность рассматриваемых явлений и закономерностей, но в ответе имеются отдельные пробелы в усвоении вопросов курса химии, не препятствующие дальнейшему усвоению программного материала; умеет применять полученные знания при решении простых задач с использованием готовых формул, но затрудняется при решении задач, требующих преобразования некоторых формул; допустил не более одной грубой ошибки и двух недочетов, не более одной грубой и одной не грубой ошибки, не более двух-трех не грубых ошибок, одной не грубой ошибки и трёх недочетов, допустил четыре или пять недочетов.

**Отметка «2»** - ставится, если учащийся не овладел основными знаниями и умениями в соответствии с требованиями программы и допустил больше ошибок и недочетов, чем необходимо для оценки «3» .

### **Оценка письменных работ.**

**Отметка «5»** ставится за работу, выполненную полностью без ошибок и недочетов.

**Отметка «4»** ставится за работу, выполненную полностью, но при наличии в ней не более одной грубой ошибки и одного недочета ; не более трех недочетов.

**Отметка «3»** ставится, если ученик выполнил правильно не менее  $\frac{2}{3}$  всей работы или допустил не более одной грубой ошибки и двух недочетов, не более одной грубой и одной негрубой ошибки, не более трех негрубых ошибок, одной негрубой ошибки и трех недочетов, при наличии четырех-пяти недочетов.

**Отметка «2»** ставится, если число ошибок и недочетов превысило норму оценки «3» или выполнено правильно менее  $\frac{2}{3}$  всей работы.

### **Оценка комбинированных контрольных работ.**

Шкала перевода в пятибалльную систему оценки

Отметка «5» ставится за выполнение 90-100% работы.

Отметка «4» ставится за выполнение 70-89 % работы;

Отметка «3» ставится за выполнение 50-69%

Отметка «2» ставится за выполнение менее 50%,

