

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

ПРОВЕРЕНО
Зам. директора по УВР


Зусманович ГВ
(подпись)

30 августа 2022г



УТВЕРЖДАЮ
Директор школы №106


Субочева ГВ
(подпись)

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 Gabrielyan, ИГ Oстроумов, СА Сладков |
| Сроки реализации программы: | 8-9 класс |
| Авторы программы: | ОС Gabrielyan, СА Сладков |
| Рекомендована (утверждена) | Министерством Просвещения РФ |

Программа издана:

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

Учебники:

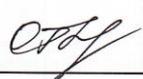
| | |
|--------------------|---|
| Название учебника: | Химия 8 |
| Авторы: | ОС Gabrielyan, ИГ Oстроумов, СА Сладков |
| Издательство: | М.: Просвещение |
| Год издания: | 2022 |

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 |
|--|--|---|---------------------------------------|---------------------|
| Начальные понятия и законы химии (20 ч) | | | | |
| 1. | 1. Предмет химии. Роль химии в жизни человека. | Предмет химии. вещества и их свойства - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru) | Фронтальный опрос | П.1. |
| 2. | 2. Методы изучения химии. | Предмет химии. вещества и их свойства - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru) | Индивидуальный опрос | П.2 |
| 3. | 3. Агрегатные состояния веществ. | Урок 05. агрегатные состояния вещества - Физика - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru) | 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. | Физические и химические явления. признаки химических реакций. условия течения и возникновения химических реакций - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru) | Индивидуальный опрос | П.4 |

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

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

| | | | | |
|-----|--|---|----------------------------|--------------------|
| | | бинарных соединений по валентности - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru) | | |
| 13. | 13. Составление формул по валентности. | 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) | Решение задач и упражнений | П.8, стр. 46 № 4,5 |
| 14. | 14. Химические реакции. | Урок 7. закон сохранения массы веществ. химические уравнения. коэффициенты в уравнениях реакций. типы химических реакций - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru) | Фронтальный опрос | П.9 |
| 15. | 15. Химические уравнения. | Урок 7. закон сохранения массы веществ. химические уравнения. коэффициенты в уравнениях реакций. типы химических реакций - Химия | Индивидуальный опрос | П.10 |

| | | | | |
|-----|--|--|--------------------------|------------------------|
| | | - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru) | | |
| 16. | 16. Составление химических уравнений. | 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) | Упражнения | П.10, стр. 53 № 5,6 |
| 17. | 17. Типы химических реакций. Реакции соединения и разложения. | 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) | Фронтальный опрос | П.11, стр. 56 №5 |
| 18. | 18. Типы химических реакций. Реакции замещения и обмена. | 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) | 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 | |
| Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии (18 ч) | | | | |
| 21. | 1. Воздух и его состав. | Урок 12. озон. аллотропия кислорода. состав воздуха. горение - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru) | Индивидуальный опрос | П.12 |
| 22. | 2. Кислород. | Урок 12. озон. аллотропия кислорода. состав воздуха. горение - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru) | Упражнения | П.13 стр. 67 №6,7 |
| 23. | 3. Практическая работа 4. Получение, собиране и распознавание кислорода. | Урок 12. озон. аллотропия кислорода. состав воздуха. горение - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru) | Письменный отчет о проделанной работе | Стр.68 |
| 24. | 4. Оксиды. | Урок 11. кислород: получение, физические и химические свойства, применение. оксиды. круговорот кислорода в природе - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru) | Индивидуальный опрос | П.14 |

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

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

| | | | | |
|-----|---|--|----------------------|------------------|
| 33. | 13. Расчеты по химическим уравнениям. | Урок 10. расчёты по уравнениям химических реакций. обобщение знаний по теме «первоначальные химические понятия» - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru) | Упражнения | П.20 стр. 89 № 3 |
| 34. | 14. Вода. Основания. | 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) | Индивидуальный опрос | П.21 |
| 35. | 15. Растворы. Массовая доля растворенного вещества. | 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) | Упражнения | П.22 |
| 36. | 16. Практическая работа 6. Приготовление растворов. | Урок 14. вода в природе и | Письменный отчет о | Стр.97 |

| | | | | |
|---|---|---|---------------------------------------|-----------|
| | | 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) | 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 |
| Основные классы неорганических соединений (10 ч) | | | | |
| 39. | 1. Оксиды, их классификация и химические свойства. | Урок 15. оксиды: классификация, номенклатура - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru) | Индивидуальный опрос | П.23 |
| 40. | 2. Основания, их классификация и химические свойства. | Урок 17. основания: классификация, номенклатура, получение - Химия - 8 класс - Российская электронная школа (resh.edu.ru) | Фронтальный опрос | П.24 |
| 41. | 3. Кислоты, их классификация и свойства. | Урок 13. водород: нахождение в природе, получение,его физические и химические свойства, применение - Химия - 8 класс - | Тестирование | П.25 |

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

| | | | | |
|---|--|--|---------------------------------------|-----------|
| | | Российская электронная школа (resh.edu.ru) | | |
| 46. | 8. Практическая работа 7. Решение экспериментальных задач. | 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) | Письменный отчет о проделанной работе | Стр. 120 |
| 47. | 9. Обобщение и систематизация знаний по теме «Основные классы неорганических соединений» | 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) | Фронтальный опрос | Стр. 121 |
| 48. | 10. Контрольная работа 3 по теме «Основные классы неорганических соединений» | | Письменный отчет о проделанной работе | П.23 - 27 |
| Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Строение атома (8ч) | | | | |
| 49. | 1. Естественные семейства химических элементов. Амфотерность. | Урок 25. классификация химических элементов. понятие о группах сходных элементов. пери | Индивидуальный опрос | П.28 |

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

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

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

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

| | | | | |
|-----|--|---|--------------|---------|
| | | Российская электронная школа (resh.edu.ru) | | |
| 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%,

