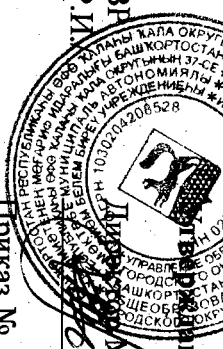


МУНИЦИПАЛЬНОЕ АВТОНОМНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ  
ШКОЛА №37 ГОРОДСКОГО ОКРУГА Г. УФА РЕСПУБЛИКИ БАШКОРТОСТАН

Рассмотрена  
на заседании ПМО учителей  
естественно-научных предметов  
Руководитель ПМО  
*М.И. Шевченко* / Шевченко Т.А./  
Протокол № 2  
« 9 » 11 2020 г.

Согласовано  
Заместитель директора по УВР  
*О.И. Ахметова* / Ахметова Р.И.  
« 9 » 11 2020 г.

Директор МАОУ Школа № 37  
*А.А. Андреева* / Андреева Т.А./  
Приказ № 490  
« 11 » 09 2020 г.



Изменения и дополнения

к рабочей программе основного общего образования по предмету "Химия" 8-9 классы  
Муниципального автономного общеобразовательного учреждения Школа № 37 городского округа  
город Уфа Республики Башкортостан.

составитель: Шевченко Татьяна Алексеевна, высшая категории

1. Внесены изменения в раздел №3 «Тематическое планирование с указанием количества часов, отводимых на освоение каждой темы» рабочей программы по предмету «Химия» 8-9 классы и изложены в новой редакции.

**Тематическое планирование с указанием количества часов, отводимых на освоение каждой темы.**

**8 класс количество запланированных часов во II, III, IV четвертях - 53 часов.**

**Итого 67 часов, 2 часа в неделю.**

**Тема урока, форма дистанционного обучения.**

| № п/п | Тема урока, форма дистанционного обучения.                                     | Количество часов |
|-------|--|------------------|
| 1.    | Обобщающий урок по теме «Атомы химических элементов».                          | 1                |
| 2.    | Контрольная работа №1. «Атомы химических элементов».                           | 1                |
|       | <b>Простые вещества. (3 ч.)</b>  |                  |
| 3.    | Простые вещества-металлы. Простые вещества-неметаллы.                          | 1                |
| 4.    | Количество вещества.   | 1                |
| 5.    | Молярный объём газообразных веществ. Решение задач. *                          | 1                |
|       | <b>Соединения химических элементов. (12 ч.)</b>                                |                  |
| 6.    | Степень окисления.   | 1                |
| 7.    | Важнейшие классы бинарных соединений – оксиды и летучие водородные соединения. | 1                |
| 8.    | Основания. *   | 1                |
| 9.    | Кислоты.   | 1                |
| 10.   | Соли. *  | 1                |
| 11.   | Кристаллические решетки.   | 1                |
| 12.   | Чистые вещества и смеси.   | 1                |
| 13.   | ТБ. Практическая работа №2. «Очистка поваренной соли от примесей».             | 1                |
| 14.   | Массовая и объёмная доля компонентов смеси (раствора)                          | 1                |
| 15.   | Решение задач  | 1                |
| 16.   | Подготовка к контрольной работе.   | 1                |
| 17.   | Контрольная работа №2. «Соединения химических элементов».                      | 1                |
|       | <b>Изменения, происходящие с веществами. (15 ч.)</b>                           |                  |
| 18.   | Физические явления в химии.  | 1                |

|     |  |   |
|-----|--|---|
| 19. | Химические реакции.  | 1 |
| 20. | Химические уравнения.  | 1 |
| 21. | Расчеты по химическим уравнениям.                              | 1 |
| 22. | Реакции разложения.  | 1 |
| 23. | Реакции разложения.  | 1 |
| 24. | Реакции соединения.  | 1 |
| 25. | Реакции соединения.  | 1 |
| 26. | Реакции замещения.   | 1 |
| 27. | Реакции замещения.   | 1 |
| 28. | Реакции обмена.  | 1 |
| 29. | ТБ. Практическая работа №3 «Признаки химических реакций».      | 1 |
| 30. | Типы химических реакций на примере свойств воды.               | 1 |
| 31. | Подготовка к контрольной работе                                | 1 |
| 32. | Контрольная работа №3. «Типы химических реакций».              | 1 |
| 33. | <b>Растворение. Растворимость веществ в воде.</b>              | 1 |
| 34. | Электролитическая диссоциация.                                 | 1 |
| 35. | Основные положения теории электролитической диссоциации.       | 1 |
| 36. | Ионные уравнения.  | 1 |
| 37. | ТБ. Практическая работа №4 «Ионные реакции».                   | 1 |
| 38. | Кислоты, их классификация и свойства.                          | 1 |
| 39. | Основания, их классификация и свойства.                        | 1 |
| 40. | Решение задач  | 1 |
| 41. | Оксиды, их классификация и свойства.                           | 1 |
| 42. | Соли, их классификация и свойства.                             | 1 |
| 43. | Генетическая связь между классами веществ.                     | 1 |
| 44. | Окислительно-восстановительные реакции.                        | 1 |
| 45. | Обобщение и систематизация знаний по теме.                     | 1 |
| 46. | Контрольная работа №4. «Изменения, происходящие с веществами». | 1 |

|     |                              |   |
|-----|------------------------------|---|
| 47. | Повторение за курс 8 класса. | 1 |
| 48. | Повторение за курс 8 класса. | 1 |
| 49. | Повторение за курс 8 класса. | 1 |
| 50. | Повторение за курс 8 класса. | 1 |
| 51. | Итоговая контрольная работа. | 1 |
| 52. | Защита проектов              | 1 |
| 53. | Защита проектов              | 1 |

\* Темы: Решение задач, Основания изучаются в рамках за счёт уплотнения материала и применения методов интенсификации обучения

**2. Тематическое планирование с указанием количества часов, отводимых на освоение каждой темы. 9 класс количество запланированных часов во II, III, IV четвертях - 52 часов.**

**Итого 66 часов, 2 часа в неделю.**

| № п/п | Наименование раздела, урока  | Количество часов |
|-------|--|------------------|
|       | <b>Металлы (9 ч.)</b>  |                  |
| 1.    | Получение металлов   | 1                |
| 2.    | Коррозия металлов  | 1                |
| 3.    | Расчетные задачи   | 1                |
| 4.    | Щелочные металлы   | 1                |
| 5.    | Бериллий, магний, щелочноземельные металлы   | 1                |
| 6.    | Решение задач. Алюминий*   | 1                |
| 7.    | Железо. ТБ. Практическая работа 1. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения».* | 1                |
| 8.    | Обобщающий урок по теме «Металлы»  | 1                |
| 9.    | Контрольная работа №2. «Металлы»   | 1                |
|       | <b>Неметаллы (25 ч.)</b>   |                  |
| 10.   | Неметаллы: атомы и простые вещества. Кислород, озон, воздух  | 1                |
| 11.   | Водород  | 1                |
| 12.   | Вода. Вода в жизни человека  | 1                |
| 13.   | Расчетные задачи   | 1                |
| 14.   | Галогены   | 1                |
| 15.   | Соединения галогенов   | 1                |

|     |   |   |
|-----|---|---|
| 16. | Получение галогенов. Биологическое значение и применение галогенов и их соединений  | 1 |
| 17. | Кислород  | 1 |
| 18. | ТБ. Практическая работа №2. «Получение, соби́рание и распознавание газов»           | 1 |
| 19. | Сера  | 1 |
| 20. | Соединения серы   | 1 |
| 21. | Обобщающий урок по теме «Подгруппа кислорода. Галогены»                             | 1 |
| 22. | Контрольная работа №3. «Подгруппа кислорода. Галогены»                              | 1 |
| 23. | Азот  | 1 |
| 24. | Аммиак  | 1 |
| 25. | Соли аммония  | 1 |
| 26. | Кислородные соединения азота  | 1 |
| 27. | Расчетные задачи  | 1 |
| 28. | Фосфор и его соединения   | 1 |
| 29. | Углерод   | 1 |
| 30. | Кислородные соединения углерода   | 1 |
| 31. | ТБ. Практическая работа №3. «Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств» | 1 |
| 32. | Кремний и его соединения  | 1 |
| 33. | Обобщающий урок по теме «Подгруппа азота. Углерод»                                  | 1 |
| 34. | Контрольная работа №4. «Подгруппа азота. Углерод»                                   | 1 |
|     | <b>Органические соединения (12 ч.)</b>  |   |

|     |  |   |
|-----|--|---|
| 35. | Природные источники углеводородов  | 1 |
| 36. | Пределные углеводороды - алканы  | 1 |
| 37. | Изомерия   | 1 |
| 38. | Непредельные углеводороды - алкены   | 1 |
| 39. | Спирты   | 1 |
| 40. | Карбоновые кислоты   | 1 |
| 41. | ТБ. Практическая работа №4. «Свойства уксусной кислоты»  | 1 |
| 42. | Жиры   | 1 |
| 43. | Понятие об углеводах   | 1 |
| 44. | Азотсодержащие соединения  | 1 |
| 45. | Обобщающий урок по теме «Органические соединения»  | 1 |
| 46. | Контрольная работа №5. «Органические соединения»   | 1 |
|     | <b>Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к государственной итоговой аттестации (ГИА) (6 ч.)</b> |   |
| 47. | ПСХЭ Д.И. Менделеева, строение атома. ЭО. Степень окисления. Строение вещества   | 1 |
| 48. | Классификация химических реакций. Скорость химических реакций  | 1 |
| 49. | ЭТД. ОВР. Ионные уравнения реакций   | 1 |
| 50. | Неорганические вещества, их номенклатура и классификация   | 1 |
| 51. | Характерные химические свойства неорганических веществ   | 1 |
| 52. | Защита проектов  | 1 |

\* Темы: Алгоритм. Практическая работа 1. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения» изучаются в рамках за счёт уплотнения материала и применения методов интенсификации обучения.