

**Муниципальное бюджетное образовательное учреждение  
«Магазинский учебно- воспитательный комплекс»  
муниципального образования Красноперекопский район Республики Крым**

**РАССМОТРЕНО**

на заседании ШМО

учителей естественно-  
математического цикла

\_\_\_\_\_ Э.А.Карачук

Протокол № 1 от «30» августа  
2023г

**СОГЛАСОВАНО**

Заместитель директора

\_\_\_\_\_ И.В.Кубишина  
«30» августа 2023г.

**УТВЕРЖДАЮ**

Директор МБОУ

Магазинский УВК

\_\_\_\_\_ Г.Р.Аблямитова

Приказ №336 от «30» августа 2023г

**Календарно – тематическое планирование**

**к федеральной рабочей программе**

**по химии**

**(базовый уровень)**

**8 класс**

Составлено учителем химии  
Долгополовой Е.И.

Магазинка- 2023

**Тематический план**  
**68 часа (2 час в неделю)**

| №<br>п<br>/<br>п  | Наименование разделов и тем программы                                      | Количество часов |                    |                     | Электронные (цифровые) образовательные ресурсы  |
|---|--|------------------|--------------------|---------------------|---|
|   |  | Всего            | Контрольные работы | Практические работы |   |
| <b>Раздел 1. Первоначальные химические понятия</b>  |  |                  |                    |                     |   |
| 1.1   | Химия — важная область естествознания и практической деятельности человека | 3                |                    | 1                   | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a> |
| 1.2   | Вещества и химические реакции  | 19               | 1                  | 1                   | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a> |
| Итого по разделу  |  | 22               |                    |                     |   |
| <b>Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ</b>   |  |                  |                    |                     |   |
| 2.1   | Воздух. Кислород. Понятие об оксидах                                       | 6                |                    | 1                   | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a> |
| 2.2   | Водород. Понятие о кислотах и солях  | 8                | 1                  | 1                   | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a> |
| 2.3   | Вода. Растворы. Понятие об основаниях                                      | 4                |                    | 1                   | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a> |
| 2.4   | Основные классы неорганических соединений                                  | 11               | 1                  | 1                   | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a> |
| Итого по разделу  |  | 29               |                    |                     |   |
| <b>Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции</b> |  |                  |                    |                     |   |

|                                     |   |    |   |   |   |
|-------------------------------------|---|----|---|---|---|
| 3.1                                 | Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома | 7  |   |   | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a> |
| 3.2                                 | Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции  | 8  | 1 |   | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a> |
| Итого по разделу                    |   | 15 |   |   | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a> |
| Резервное время                     |   | 2  |   |   | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a> |
| ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ |   | 68 | 4 | 6 |   |

**Химия 8 класс**  
**68 час (2 час в неделю)**

| № п/п | Название раздела (количество часов), темы урока   | Кол-во час | Сроки выполнения |      | Электронные цифровые образовательные ресурсы  |
|-------|---|------------|------------------|------|---|
|       |   |            | план             | план |   |
| 1     | Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества<br><b>ЛО №1.</b> «Изучение физических свойств сахара и серы».             | 1          | 04/09            |      | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d210c">https://m.edsoo.ru/f0d210c</a> |
| 2     | Понятие о методах познания в химии  | 1          | 06/09            |      | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d227e">https://m.edsoo.ru/f0d227e</a> |
| 3     | Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием»                                | 1          | 11/09            |      | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d23dc">https://m.edsoo.ru/f0d23dc</a> |
| 4     | Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей<br><b>ЛО №2.</b> «Разделение смеси, состоящей из порошков железа и серы».          | 1          | 13/09            |      | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d26ca">https://m.edsoo.ru/f0d26ca</a> |
| 5     | Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)»  | 1          | 18/09            |      | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d28c8">https://m.edsoo.ru/f0d28c8</a> |
| 6     | Физические и химические явления. Химическая реакция<br><b>ЛО №3.</b> «Примеры химических и физических явлений».                       | 1          | 20/09            |      | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d37fa">https://m.edsoo.ru/f0d37fa</a> |
| 7     | Атомы и молекулы  | 1          | 25/09            |      | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d2a6c">https://m.edsoo.ru/f0d2a6c</a> |
| 8     | Простые и сложные вещества<br><b>ЛО №4.</b> «Ознакомление с образцами простых и сложных веществ, минералов и горных пород, металлов и | 1          | 27/09            |      | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d2a6c">https://m.edsoo.ru/f0d2a6c</a> |

|    |  |   |       |  |   |
|----|--|---|-------|--|---|
|    | неметаллов».   |   |       |  |   |
| 9  | Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов  | 1 | 02/10 |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d2be8">https://m.edsoo.ru/f0d2be8</a>   |
| 10 | Относительная атомная масса.   | 1 | 04/10 |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d323c">https://m.edsoo.ru/f0d323c</a>   |
| 11 | Закон постоянства состава вещества. Химическая формула. Относительная молекулярная масса.                  | 1 | 09/10 |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d61c6">https://m.edsoo.ru/f0d61c6</a>   |
| 12 | Массовая доля химического элемента в соединении  | 1 | 11/10 |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d350c">https://m.edsoo.ru/f0d350c</a>   |
| 13 | Валентность атомов химических элементов  | 1 | 16/10 |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d2eae">https://m.edsoo.ru/f0d2eae</a>   |
| 14 | Определение валентности элементов по формулам их соединений. Составление химических формул по валентности. | 1 | 18/10 |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00ad9cb2">https://m.edsoo.ru/00ad9cb2</a> |
| 15 | Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химические понятия»  | 1 | 23/10 |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d4290">https://m.edsoo.ru/f0d4290</a>   |
| 16 | Атомно-молекулярное учение   | 1 | 25/10 |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d2d50">https://m.edsoo.ru/f0d2d50</a>   |
| 17 | Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения   | 1 | 08/11 |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d3b88">https://m.edsoo.ru/f0d3b88</a>   |
| 18 | Признаки и условия протекания химических реакций   | 1 | 13/11 |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d3a16">https://m.edsoo.ru/f0d3a16</a>   |
| 19 | Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена)                               | 1 | 15/11 |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f">https://m.edsoo.ru/f</a>               |

|    |  |   |       |  |  |
|----|--|---|-------|--|--|
|    |  |   |       |  | <a href="#">f0d3f34</a>  |
| 20 | Количествовещества. Моль.<br>Молярнаямасса   | 1 | 20/11 |  | Библиотека<br>ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d5230">https://m.edsoo.ru/f0d5230</a> |
| 21 | Вычисления количества, массы<br>вещества по уравнениям<br>химических реакций                                       | 1 | 22/11 |  | Библиотека<br>ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d5708">https://m.edsoo.ru/f0d5708</a> |
| 22 | М. В. Ломоносов — учёный-<br>энциклопедист. Обобщение и<br>систематизация знаний                                   | 1 | 27/11 |  | Библиотека<br>ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d40c4">https://m.edsoo.ru/f0d40c4</a> |
| 23 | Воздух — смесь газов. Состав<br>воздуха. Кислород — элемент и<br>простое вещество. Озон                            | 1 | 29/11 |  | Библиотека<br>ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d448e">https://m.edsoo.ru/f0d448e</a> |
| 24 | Физические и химические свойства<br>кислорода (реакции окисления,<br>горение). Понятие об оксидах                  | 1 | 04/12 |  | Библиотека<br>ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d4614">https://m.edsoo.ru/f0d4614</a> |
| 25 | Способы получения кислорода в<br>лаборатории и промышленности.<br>Применениекислорода                              | 1 | 06/12 |  | Библиотека<br>ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d497a">https://m.edsoo.ru/f0d497a</a> |
| 26 | Тепловой эффект химической<br>реакции, понятие о<br>термохимическом уравнении, экзо-<br>и эндотермических реакциях | 1 | 11/12 |  | Библиотека<br>ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d4790">https://m.edsoo.ru/f0d4790</a> |
| 27 | Топливо (нефть, уголь и метан).<br>Загрязнение воздуха, способы его<br>предотвращения                              | 1 | 13/12 |  | Библиотека<br>ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d4c4a">https://m.edsoo.ru/f0d4c4a</a> |
| 28 | Практическая работа № 3 по теме<br>«Получение и собиране кислорода,<br>изучение его свойств»                       | 1 | 18/12 |  | Библиотека<br>ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d4ae2">https://m.edsoo.ru/f0d4ae2</a> |
| 29 | Водород — элемент и простое<br>вещество. Нахождение в природе  | 1 | 20/12 |  | Библиотека<br>ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d4dd0">https://m.edsoo.ru/f0d4dd0</a> |
| 30 | Физические и химические свойства<br>водорода. Способы получения в<br>лаборатории. Применение водорода              | 1 | 25/12 |  | Библиотека<br>ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f">https://m.edsoo.ru/f</a>             |

|    |  |   |       |  |   |
|----|--|---|-------|--|---|
|    |  |   |       |  | <a href="https://m.edsoo.ru/f0d4dd0">f0d4dd0</a>                                      |
| 31 | Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Водород. »  | 1 | 27/12 |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d4f42">https://m.edsoo.ru/f0d4f42</a> |
| 32 | Практическая работа № 4 по теме «Получение и собиране водорода, изучение его свойств»                          | 1 |       |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d6342">https://m.edsoo.ru/f0d6342</a> |
| 33 | Молярный объём газов. Закон Авогадро   | 1 |       |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d542e">https://m.edsoo.ru/f0d542e</a> |
| 34 | Объемные отношения газов при химических реакциях.  | 1 |       |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d4dd0">https://m.edsoo.ru/f0d4dd0</a> |
| 35 | Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или объёму                   | 1 |       |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d55a0">https://m.edsoo.ru/f0d55a0</a> |
| 36 | Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов                        | 1 |       |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d5708">https://m.edsoo.ru/f0d5708</a> |
| 37 | Физические и химические свойства воды  | 1 |       |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d587a">https://m.edsoo.ru/f0d587a</a> |
| 38 | Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы.   | 1 |       |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d59e2">https://m.edsoo.ru/f0d59e2</a> |
| 39 | Массовая доля вещества в растворе. Решение расчетных задач.  | 1 |       |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d5b40">https://m.edsoo.ru/f0d5b40</a> |
| 40 | Практическая работа № 5 по теме «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества» | 1 |       |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d5eba">https://m.edsoo.ru/f0d5eba</a> |
| 41 | Оксиды: состав, классификация, номенклатура<br><b><u>ЛО №5.</u></b>  | 1 |       |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f">https://m.edsoo.ru/f</a>             |

|    |  |   |  |  |   |
|----|--|---|--|--|---|
|    | Ознакомление с образцами оксидов.  |   |  |  | <a href="#">f0d664e</a>   |
| 42 | Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов   | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d664e">https://m.edsoo.ru/f0d664e</a>   |
| 43 | Основания: состав, классификация, номенклатура   | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d67ca">https://m.edsoo.ru/f0d67ca</a>   |
| 44 | Получение и химические свойства оснований<br><b><u>ЛО №6.</u>Свойства растворимых и нерастворимых оснований.</b><br><b><u>ЛО 7.</u>Взаимодействие гидроксида цинка с растворами кислот и щелочей</b> | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d67ca">https://m.edsoo.ru/f0d67ca</a>   |
| 45 | Кислоты: состав, классификация, номенклатура   | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0dfee2">https://m.edsoo.ru/f0dfee2</a>   |
| 46 | Получение и химические свойства кислот<br><b><u>ЛО №8.</u>Действие кислот на индикаторы.</b><br><b><u>ЛО №9.</u>Отношение кислот к металлам.</b>   | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0dfee2">https://m.edsoo.ru/f0dfee2</a>   |
| 47 | Соли (средние): номенклатура, способы получения, химические свойства<br><b><u>ЛО №10.</u>Вытеснение одного металла другим из раствора соли.</b>  | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00ad9474">https://m.edsoo.ru/00ad9474</a> |
| 48 | Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»   | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00ad9b7c">https://m.edsoo.ru/00ad9b7c</a> |
| 49 | Генетическая связь между классами неорганических соединений  | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00ad9a50">https://m.edsoo.ru/00ad9a50</a> |
| 50 | Обобщение и систематизация знаний  | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00ad9cb2">https://m.edsoo.ru/00ad9cb2</a> |



|    |   |   |  |  |   |
|----|---|---|--|--|---|
| 51 | Контрольная работа №3 по теме "Основные классы неорганических соединений"                                   | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00ad9e1a">https://m.edsoo.ru/00ad9e1a</a> |
| 52 | Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов                      | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00ad9ffa">https://m.edsoo.ru/00ad9ffa</a> |
| 53 | Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева                           | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00ada52c">https://m.edsoo.ru/00ada52c</a> |
| 54 | Периоды, группы, подгруппы  | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00ada52c">https://m.edsoo.ru/00ada52c</a> |
| 55 | Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы   | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00ada342">https://m.edsoo.ru/00ada342</a> |
| 56 | Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева                       | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00ada6bc">https://m.edsoo.ru/00ada6bc</a> |
| 57 | Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева               | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00ada824">https://m.edsoo.ru/00ada824</a> |
| 58 | Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00ada96e">https://m.edsoo.ru/00ada96e</a> |
| 59 | Электроотрицательность атомов химических элементов  | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00adaab8">https://m.edsoo.ru/00adaab8</a> |
| 60 | Ионная химическая связь   | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00adac34">https://m.edsoo.ru/00adac34</a> |
| 61 | Ковалентная полярная химическая связь   | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00adaab8">https://m.edsoo.ru/00adaab8</a> |

|    |  |   |  |  |   |
|----|--|---|--|--|---|
| 62 | Ковалентная неполярная химическая связь                          | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00adaab9">https://m.edsoo.ru/00adaab9</a> |
| 63 | Степень окисления  | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00adae28">https://m.edsoo.ru/00adae28</a> |
| 64 | Окислительно-восстановительные реакции                           | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00adb076">https://m.edsoo.ru/00adb076</a> |
| 65 | Окислители и восстановители                                      | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00adb076">https://m.edsoo.ru/00adb076</a> |
| 66 | Контрольная работа №4 по теме «Строение атома. Химическая связь» | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00adb486">https://m.edsoo.ru/00adb486</a> |
| 67 | Обобщение и систематизация знаний.                               | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/f0d50d2">https://m.edsoo.ru/f0d50d2</a>   |
| 68 | Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний                | 1 |  |  | Библиотека ЦОК<br><a href="https://m.edsoo.ru/00adb33c">https://m.edsoo.ru/00adb33c</a> |

## ЛИСТ КОРРЕКЦИИ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ

учителя химии

Долгополовой Елены Ивановны

по химии

в 8 классе

| № п/п | Названиераздела , темы | Тема урока | Дата проведения по плану | Причина корректировки | Корректирующее мероприятие | Дата проведения по факту |
|-------|------------------------|------------|--------------------------|-----------------------|----------------------------|--------------------------|
|       |                        |            |                          |                       |                            |                          |
|       |                        |            |                          |                       |                            |                          |
|       |                        |            |                          |                       |                            |                          |
|       |                        |            |                          |                       |                            |                          |

