

Государственное бюджетное общеобразовательное учреждение Самарской области  
средняя общеобразовательная школа пос. Волжский Утёс муниципального района  
Шигонский Самарской области

РАССМОТРЕНО  
на заседании  
методического

объединения учителей  
начальных классов  
Протокол № от 22.08.2023  
Руководитель МО  
Юдина Е.В.

ПРОВЕРЕНО  
Заместитель директора по  
учебно-воспитательной

работе  
Буланова Е.В.  
23.08.2023

УТВЕРЖДАЮ  
И.о. директора  
ГБОУ СОШ пос.  
Волжский Утёс

---

М.Н. Рогожина  
Приказ №  
от 24.08.2023

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА  
ВНЕУРОЧНОЙ ДЕЯТЕЛЬНОСТИ  
«Практическая химия»

## **Аннотация**

Рабочая программа курса «Практическая химия» предназначена для учащихся динамических групп естественнонаучного профиля (в том числе с для детей с ограниченными возможностями здоровья, обучающимися в инклюзивном режиме) 8-9 классов основной школы. Составлена на основе фундаментального ядра содержания общего образования, требований к результатам основного общего образования, представленных в Федеральном государственном стандарте общего образования второго поколения и дифференциации содержания с учетом образовательных потребностей, индивидуальных возможностей и способностей учащихся. Составлена на основе примерной программы Тарьяновой О.А. с использованием УМК О.С.Габриеляна.

Курс «Практическая химия» изучается в 8-9 классе и является школьным компонентом учебного плана. Программа рассчитана на 69 часов в год, в том числе: -в 8 классе - 35 часов; -в 9 классе - 34 часа (по 1 часу в неделю)

### **1. Планируемые результаты**

#### *Личностные:*

- формирование ответственного отношения к учению, готовности и способности обучающихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию, осознанному выбору и построению дальнейшей индивидуальной траектории, с учётом устойчивых познавательных интересов;
- формирование целостного мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики;
- формирование осознанного, уважительного и доброжелательного отношения к другому человеку, его мнению, мировоззрению; готовности и способности вести диалог с другими людьми и достигать в нём взаимопонимания;
- освоение норм, правил поведения в группах и сообществах;
- формирование коммуникативной компетентности в общении и сотрудничестве со сверстниками, детьми старшего и младшего возраста, взрослыми в процессе образовательной, общественно полезной, учебно-исследовательской, творческой и других видов деятельности;
- формирование безопасного образа жизни; усвоение правил индивидуального и коллективного безопасного поведения.

#### *Метапредметные:*

- умение самостоятельно определять цели своего обучения, ставить и формулировать для себя новые задачи в учёбе и познавательной деятельности, развивать мотивы и интересы своей познавательной деятельности;
- умение самостоятельно планировать пути достижения целей;
- умение соотносить свои действия с планируемыми результатами, осуществлять контроль своей деятельности в процессе достижения результата, определять способы действий в рамках предложенных условий и требований, корректировать свои действия в соответствии с изменяющейся ситуацией;
- умение оценивать правильность выполнения учебной задачи;

- владеть основами самоконтроля, самооценки, принятия решений и осуществления осознанного выбора в учебной и познавательной деятельности;
- умение определять понятия, создавать обобщения, классифицировать, самостоятельно выбирать основания и критерии для классификации, устанавливать причинно-следственные связи, строить логическое рассуждение, умозаключение и делать выводы;
- умение создавать, применять и преобразовывать знаки и символы, модели и схемы для решения учебных и познавательных задач;
- смысловое чтение;
- умение организовывать учебное сотрудничество и совместную деятельность с учителем и сверстниками; работать индивидуально и в группе: находить общее решение и разрешать конфликты на основе согласования позиций и учёта интересов; формулировать, аргументировать и отстаивать своё мнение;
- умение осознанно использовать речевые средства в соответствии с задачей коммуникации для выражения своих чувств, мыслей и потребностей; планирования и регуляции своей деятельности; владение устной и письменной речью, монологической контекстной речью;
- формирование и развитие компетентности в области использования информационно-коммуникационных технологий.

*Предметные:*

*учащиеся приобретут следующие знания:*

- о роли химии в понимании законов окружающего мира;
- о телах и веществах, свойствах различных веществ, о физических явлениях в химии, признаки протекания химических реакций, простые и сложные вещества, смесь, способы разделения смесей;
- относительная атомная и молекулярная масса, массовая доля химического элемента в соединении, массовая доля вещества в растворе, количество вещества, молярная масса, число структурных частиц, закон Авогадро, молярный объем газов, молярная концентрация;
- способы получения кислорода и водорода, горение в кислороде веществ;
- свойства воды, растворимость, значение растворов, типы растворов, процесс кристаллизации, способ получения дистиллированной воды, электролиты и неэлектролиты;
- основные классы соединений: кислоты, основания, оксиды, соли в быту, классификацию соединений, реакция нейтрализации, титрование, окраска индикатора в различных средах, генетическая связь;
- способы распознавания металлов и их соединений, качественные реакции некоторых металлов и их соединений, виды коррозии металлов, алюминотермия, жесткость воды и способы ее устранения;
- способы получения и распознавания неметаллов и их соединений, свойства соединений неметаллов;
- скорость химической реакции, химическое равновесие, зависимость скорости реакции от различных факторов, правило Вант-Гоффа, закон Гесса.
- профессии, связанные с химией.

*учащиеся приобретут следующие умения:*

- работать с простейшим лабораторным оборудованием;
- проводить и описывать наблюдение и эксперимент под руководством учителя;
- этапы проведения практической работы по химии и оформления результатов;
- составлять и объяснять уравнения химических реакций;
- получать некоторые газы, сложные, простые вещества, описывать их состав и свойства;

- распознавать металлы по окраски пламени, качественным реакциям, определять жесткость воды, получать металлы и их соединения, описывать их состав и свойства;
- распознавать и получать соединения неметаллов, описывать их состав и свойства;
- проводить вычисления, связанные с понятиями: количество вещества, молярная масса, число структурных частиц, закон Авогадро, молярный объем газов, находить массу и объема газа по заданному количеству вещества;
- вычислять массовую долю вещества в растворе, проводить вычисления, связанные с молярной концентрацией;
- находить массовую долю элемента в соединении, химическую формулу вещества по массовым долям элементов, по массе исходного вещества или его компонентов;
- вычислять массу (объема, количества вещества) одного из участников реакции по известной массе (объему, количеству вещества) другого участника реакции;
- определять количество (массу, объем) продукта реакции, если один из сореагентов взят для реакции в растворе;
- определять количество (массы, объема) продукта реакции, если один из сореагентов взят для реакции в избытке;
- вычислять выхода продукта (в %) реакции от теоретически возможного;
- вычислять массу (объем) продукта реакции по известной массе (объему) исходного вещества, содержащего определенную долю примесей;
- определять состав 2 компонентной смеси по массам веществ, образующихся в ходе одной или нескольких реакций;
- рассчитывать концентрацию растворов, массовую долю растворенного вещества, молярную концентрацию растворенного вещества;
- проводить расчеты по термохимическим уравнениям, устанавливать закономерность между факторами влияющими на скорость химической реакции, химическим равновесием и химическим процессом и явлением.

## 8 класс

Тема	Количество часов
Блок 1. Задачи на вывод формул соединений	4
Блок 2. Очистка веществ	4
Блок 3. Физические и химические явления	4
Блок 4. Вычисления по готовым формулам	3
Блок 5 . Вода и растворы	6
Блок 6. Решение задач с использованием уравнения химической реакции	6
Блок 7. Удивительный мир химических соединений	8
<b>Итого:</b>	<b>35</b>

## 9 класс

Тема	Количество часов
Модуль 1 "Расчеты по химическим уравнениям"	10
Модуль 2 "Расчеты состава растворов"	3
Модуль 3 "Металлы"	9
Модуль 4 "Неметаллы"	8
Модуль 5 "Основы химической кинетики"	2
Модуль 6 "Решения задач повышенного уровня сложности"	2
<b>Итого:</b>	<b>34</b>

Мария  
Николае  
ВПА

Подпись: Мария Николаева  
DN: cn=ЕОУ СОШ №8,  
ou=Болжаринское СОШ №8,  
ou=Николаева,  
E=nicolaeva@mail.ru  
Описание: В качестве автором  
этого документа  
Местоположение: место  
подписания  
Дата: 2023.08.28 23:46:28+0300  
Foxit PDF Reader Версия: 11.1.0