
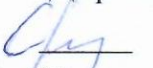


Филиал Муниципального общеобразовательного учреждения  
«Новомичуринская средняя общеобразовательная школа №3»  
«Денисовская основная общеобразовательная школа»

«Согласовано»

Заведующая филиалом  
 / Буянова Ю.П./  
Протокол № 4 от  
«12» 04 2024 г.

«Утверждаю»

Директор школы  
 / Фролов С.И. /  
Приказ № 45 от  
« 16 » апреля 2024 г.  
М.П.



**ТОЧКА РОСТА**

Дополнительная общеобразовательная общеразвивающая  
программа по химии  
«Удивительная химия»  
8-9 класс  
срок реализации программы – 1 год  
направленность: естественно-научная.  
(с использованием оборудования «Точка Роста»)

Педагог: Лапина О.М.

Год составления 2024-2025 учебный год

Класс: 8-9

Общее количество часов по плану 34

Количество часов в неделю 1

« 16 » апреля 2024 г.

  
(подпись педагогов)

## **1. Пояснительная записка.**

Дополнительная общеобразовательная общеразвивающая программа естественно-научной направленности «Удивительная химия» в рамках «Точка роста» 8-9 классы разработана в соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом основного общего образования.

Программа составлена с учетом требований федеральных государственных стандартов и соответствует возрастным особенностям. Программа способствует формированию предметных и универсальных способов действий, самоорганизации, саморегуляции, развитию познавательной и эмоциональной сферы личности ребёнка, обеспечивающих возможность продолжения образования в основной школе.

*Актуальность разработки* и создания данной программы обусловлена тем, что программа предусматривает создание учащимися малых и больших проектов, основанных на интересах и потребностях ребят, направленных на вовлечение эксперимента, позволяющего получать достоверную информацию о протекании тех или иных химических процессов, о свойствах веществ. На основе полученных экспериментальных данных обучаемые смогут самостоятельно делать выводы, обобщать результаты, выявлять закономерности, что однозначно будет способствовать повышению мотивации обучения школьников в динамичную учебно-познавательную исследовательскую деятельность, на развитие интеллекта, приобретение практических навыков самостоятельной деятельности.

Программа «Удивительная химия» предназначена для обучающихся, интересующихся исследовательской деятельностью, и направлена на формирование у учащихся умения поставить цель и организовать её достижение, а также креативных качеств - гибкость ума, терпимость к противоречиям, критичность, наличие своего мнения, коммуникативных качеств.

### **Адресат программы.**

Обучение по Программе ведется в группах из обучающихся 8-9 классов. Количество обучающихся в группе – 7-9 человек.

**Объем и срок реализации программы.** Программа рассчитана на год обучения 1 час в неделю (34 часа в год).

**Продолжительность занятий:** 40 минут 1 раз в неделю.

**Периодичность занятий и место проведения:** еженедельно. Пятница с 13.15-13.55 кабинет №5

*Главная цель:* развитие способностей каждого ученика и выявление наиболее способных к химической деятельности учащихся.

### *Задачи:*

- реализация основных общеобразовательных программ по учебным предметам естественно - научной направленности, в том числе в рамках внеурочной деятельности обучающихся;
- разработка и реализация разноуровневых дополнительных общеобразовательных программ естественно - научной направленности, а также иных программ, в том числе в каникулярный

период;

- вовлечение учащихся и педагогических работников в проектную деятельность;
- повышение профессионального мастерства педагогических работников, реализующих основные и дополнительные общеобразовательные программы.

Деятельностный подход – основной способ получения знаний.

Решение задач – главный способ осмысления мира. При этом разнообразные знания, которые могут запомнить и понять школьники, не являются единственной целью обучения. А вот познакомиться с целостной (с учётом возраста) картиной мира позже ребята не смогут, так как будут изучать мир отдельно на занятиях по разным предметам. Примеры проектов: учебно-познавательные и исследовательские работы (Биологические и пищевые добавки, Борьба с вредителями, Вода, которую мы пьем и др.).

Во время работы над темой дети учатся находить интересующую их информацию, систематизировано хранить и использовать ее. Основная задача учителя на этапе сбора сведений по теме – это направлять деятельность детей на самостоятельный поиск информации. В качестве источников информации могут выступать: отдельные предметы (книги, библиотеки, фильмы); организации (музеи, библиотеки, предприятия); мероприятия(экскурсии); отдельные люди(родители, специалисты, учителя). Завершается сбор сведений размещением всей найденной информации в одном информационном проекте - в картотеке или в тематической энциклопедии.

*Основные этапы внеурочной проектной деятельности:*

- 1.Выбор темы.
- 2.Сбор сведений.
- 3.Выбор проектов.
- 4.Реализация проектов.
- 5.Презентации. Выбор темы.

На первом этапе, не озадачивая детей придумыванием своих проектов, предлагаются им на выбор доступные, реально выполнимые проекты. Хорошо, чтобы в любой момент в классе выполнялось параллельно несколько проектов. Составляя список проектов, рекомендуется ориентироваться на местные условия и предоставлять детям разнообразные виды деятельности.

Занятия разделены на теоретические и практические. Причём проектная деятельность может носить как групповой, так и индивидуальный характер. Реализация проектов - на этом этапе дети готовят выбранные ими проекты, сочетая действия в школе (возможно, на некоторых уроках и после уроков) и вне школы.

Каждый ребенок имеет право:

- не участвовать ни в одном из проектов;
- участвовать одновременно в разных проектах в разных ролях;
- выйти в любой момент из любого проекта;

– в любой момент начать свой, новый проект.

*Связь с предметной деятельностью.*

Работа над темой и проектная деятельность позволяют связывать урочную и внеурочную деятельность детей в единое целое.

В современной школе акцент переносится на воспитание подлинно - свободной личности, формирование у детей способности самостоятельно мыслить, добывать и применять знания, чётко планировать действия, быть открытыми для новых контактов и связей.

*Основные принципы программы:*

-Принцип системности

-Реализация задач через связь внеурочной деятельности с учебным процессом.

-Принцип гуманизации.

-Уважение к личности ребёнка. Создание благоприятных условий для развития способностей детей.

-Принцип опоры.

-Учёт интересов и потребностей учащихся; опора на них.

-Принцип совместной деятельности детей и взрослых.

-Привлечение родителей и детей на всех этапах исследовательской деятельности: планировании, обсуждении, проведении.

-Принцип обратной связи.

-Каждое занятие должно заканчиваться рефлексией. Совместно с учащимися необходимо обсудить, что получилось и что не получилось, изучить их мнение, определить их настроение и перспективу.

-Принцип успешности.

Степень успешности определяет самочувствие человека, его отношение к окружающим его людям, окружающему миру. Если ученик будет видеть, что его вклад в общее дело оценен, то в последующих делах он будет еще более активен и успешен. Очень важно, чтобы оценка успешности ученика была искренней и неформальной, она должна отмечать реальный успех и реальное достижение.

*Описание места курса внеурочной деятельности учебно-познавательной работе.*

Программа «Удивительная химия» рассчитана на 34 часа, 1 час в неделю (8-9 класс). В основе практической работы лежит выполнение различных заданий по выполнению учебно - познавательных, исследовательских проектов.

## **2. Планируемые результаты изучения курса**

В результате работы по программе курса учащиеся научатся:

- объяснять суть химических процессов;
- называть признаки и условия протекания химических реакций;
- устанавливать принадлежность химической реакции к определённому

типу по одному из классификационных признаков:

- 1) по числу и составу исходных веществ и продуктов реакции (реакции соединения, разложения, замещения и обмена);
  - 2) по выделению или поглощению теплоты (реакции экзотермические и эндотермические);
  - 3) по изменению степеней окисления химических элементов (реакции окислительно-восстановительные);
  - 4) по обратимости процесса (реакции обратимые и необратимые);
- составлять уравнения электролитической диссоциации кислот, щелочей, солей, полные и сокращённые ионные уравнения реакций обмена, уравнения окислительно-восстановительных реакций;
  - прогнозировать продукты химических реакций по формулам/названиям исходных веществ, определять исходные вещества по формулам/названиям продуктов реакции;
  - составлять уравнения реакций, соответствующих последовательности («цепочке») превращений неорганических веществ различных классов;
  - выявлять в процессе эксперимента признаки, свидетельствующие о протекании химической реакции;
  - готовить растворы с определённой массовой долей растворённого вещества, определять характер среды водных растворов кислот и щелочей по изменению окраски индикаторов;
  - проводить качественные реакции, подтверждающие наличие в водных растворах веществ отдельных ионов.

Содержание программы «Точка роста» связано со многими учебными предметами, в частности - математика, биология, физика, география.

*Личностные универсальные учебные действия.*

*У выпускника будут сформированы:*

- учебно-познавательный интерес к новому учебному материалу и способам решения новой задачи;
- ориентация на понимание причин успеха во внеучебной деятельности, в том числе на самоанализ и самоконтроль результата, на анализ соответствия результатов требованиям конкретной задачи;
- способность к самооценке на основе критериев успешности внеучебной деятельности;
- основы гражданской идентичности личности в форме осознания «Я» как гражданина России, чувства сопричастности и гордости за свою Родину, народ и историю, осознание ответственности человека за общее благополучие, осознание своей этнической принадлежности;
- чувство прекрасного и эстетические чувства на основе знакомства с мировой и отечественной художественной культурой.

*Выпускник получит возможность для формирования:*

- внутренней позиции школьника на уровне положительного отношения к школе, понимания необходимости учения, выраженного в преобладании учебно-познавательных мотивов и предпочтении социального способа

оценки знаний;

- выраженной устойчивой учебно-познавательной мотивации учения;
- устойчивого учебно-познавательного интереса к новым общим способам решения задач;
- адекватного понимания причин успешности/не успешности внеучебной деятельности;
- осознанных устойчивых эстетических предпочтений и ориентации на искусство как значимую сферу человеческой жизни;
- эмпатии как осознанного понимания чувств других людей и сопереживания им, выражающихся в поступках, направленных на помощь и обеспечение благополучия.

*Регулятивные универсальные учебные действия.*

*Выпускник научится:*

- планировать свои действия в соответствии с поставленной задачей и условиями ее реализации, в том числе во внутреннем плане;
- учитывать установленные правила в планировании контроле способа решения;
- осуществлять итоговый и пошаговый контроль по результату;
- оценивать правильность выполнения действия на уровне адекватной ретроспективной оценки соответствия результатов требованиям данной задачи и задачной области;
- адекватно воспринимать предложения и оценку учителей, товарищей, родителей и других людей;
- различать способ и результат действия.

*Выпускник получит возможность научиться:*

- в сотрудничестве с учителем ставить новые учебные задачи;
- проявлять познавательную инициативу в учебном сотрудничестве;
- самостоятельно адекватно оценивать правильность выполнения действия и вносить необходимые коррективы в исполнение как по ходу его реализации, так и в конце действия.

*Познавательные универсальные учебные действия.*

*Выпускник научится:*

- осуществлять поиск необходимой информации для выполнения вне учебных заданий с использованием учебной литературы и в открытом информационном пространстве, энциклопедий, справочников (включая электронные, цифровые), контролируемом пространстве Интернета;
- осуществлять запись (фиксацию) выборочной информации, в том числе с помощью инструментов ИКТ;
- строить сообщения, проекты в устной и письменной форме;
- проводить сравнение и классификацию по заданным критериям;
- устанавливать причинно-следственные связи в изучаемом круге явлений;

- строить рассуждения в форме связи простых суждений об объекте, его строении, свойствах и связях;

*Выпускник получит возможность научиться:*

- осуществлять расширенный поиск информации с использованием ресурсов библиотек и сети Интернет;
- записывать, фиксировать информацию с помощью инструментов ИКТ; осознанно и произвольно строить сообщения в устной и письменной форме;
- осуществлять выбор наиболее эффективных способов решения задач в зависимости от конкретных условий;
- осуществлять синтез как составление целого из частей, самостоятельно достраивая и восполняя недостающие компоненты;
- осуществлять сравнение, сериацию и классификацию, самостоятельно выбирая основания и критерии для указанных логических операций;
- строить логическое рассуждение, включающее установление причинно-следственных связей;

*Коммуникативные универсальные учебные действия.*

*Выпускник научится:*

- адекватно использовать коммуникативные, средства для решения различных коммуникативных задач, строить монологическое сообщение, владеть диалогической формой коммуникации, используя, в том числе средства и инструменты ИКТ и дистанционного общения;
- допускать возможность существования у людей различных точек зрения, в том числе несовпадающих с его собственной, и ориентироваться на позицию партнера в общении и взаимодействии;
- учитывать разные мнения и стремиться к координации различных позиций в сотрудничестве;
- формулировать собственное мнение и позицию;
- договариваться и приходить к общему решению в совместной деятельности, в том числе в ситуации столкновения интересов;
- задавать вопросы;
- использовать речь для регуляции своего действия;
- адекватно использовать речевые средства для решения различных коммуникативных задач, строить монологическое высказывание, владеть диалогической формой речи.

*Выпускник получит возможность научиться:*

- учитывать и координировать в сотрудничестве отличные от собственной позиции других людей;
- учитывать разные мнения и интересы и обосновывать собственную позицию;
- понимать относительность мнений и подходов к решению проблемы;
- аргументировать свою позицию и координировать ее с позициями партнеров в сотрудничестве при выработке общего решения в совместной деятельности;

- задавать вопросы, необходимые для организации собственной деятельности и сотрудничества с партнером;
- осуществлять взаимный контроль и оказывать в сотрудничестве необходимую взаимопомощь;
- адекватно использовать речь для планирования и регуляции своей деятельности;
- адекватно использовать речевые средства для эффективного решения разнообразных коммуникативных задач.

*Формы контроля и выход на результат.*

Контроль текущий, промежуточный, итоговый. Результаты работы и контроль осуществляется как на занятиях внеурочной деятельности, так и на различных конкурсах, олимпиадах. Возможно представление наиболее успешных проектов среди учеников начальной школы.

### 3. Содержание учебного курса.

№	Тема раздела	Кол-вочасов
1	Химия–наука о веществах и превращениях	2
2	Вещества вокруг тебя! Оглянись!	16
3	Увлекательная химия для экспериментаторов	12
4	Индивидуальные проекты	4

### Календарно-тематический план 8-9 класс.

№ п/п	№ по теме	Тема урока	Тип урока	Время проведения		Примечание
				по плану	фактически	
1	1	Химия или магия? Немного из истории химии. Техника безопасности в кабинете химии	Вводный урок			
2	2	Алхимия. Химия вчера, сегодня, завтра.	Урок-лекция, беседа			
3	3	Вещество, физические свойства веществ. Отличие чистых веществ от смесей..	Урок систематизации знаний.			
4	4	Способы разделения смесей.	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			



5	5	Вода—многое ли мы о ней знаем? Вода и её свойства. Что необычного в воде? Вода пресная и морская. Способы очистки воды: отстаивание, фильтрование, обеззараживание.	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
6	6	Столовый уксус и уксусная эссенция. Свойства уксусной кислоты и ее физиологическое воздействие.	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
7	7	Питьевая сода. Свойства и применение.	Урок изучения нового			
8	8	Чай- состав, свойства, физиологическое действие на организм человека.	Урок изучения нового			
9	9	Мыло или мыла? Отличие хозяйственного мыла от туалетного. Щелочной характер хозяйственного мыла.	Урок изучения нового			
10	10	Стиральные порошки и другие моющие средства. Какие порошки самые опасные. Надо ли опасаться жидких моющих средств.	Урок изучения нового			
11	11	Лосьоны, духи, кремы и прочая парфюмерия. Могут ли представлять опасность косметические препараты? Можно ли самому изготовить духи?	Урок практикум			
12	12	Многообразие лекарственных веществ. Какие лекарства мы обычно можем встретить в своей домашней аптечке?	Урок изучения нового			

13	13	Аптечный йод и его свойства. Почему йод надо держать в плотно закупоренной склянке	Урок практикум			
14	14	«Зелёнка» или раствор бриллиантовой зелени	Урок контроля			
15	15	Перекись водорода и гидроперит. Свойства перекиси водорода..	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
16	16	Аспирин или ацетилсалициловая кислота и его свойства. Опасность при применении аспирина	Урок практикум			
17	17	Крахмал, его свойства и применение. Образование крахмала в листьях растений. Глюкоза, ее свойства и применение.	Урок изучения нового			
18	18	Маргарин, сливочное и растительное масло, сало. Чего мы о них не знаем?	Урок повторения, обобщения, систематизации материала			
19	19	Симпатические чернила: назначение, простейшие рецепты.	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
20	20	Состав акварельных красок. Правила обращения с ними.	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
21	21	История мыльных пузырей. Физика мыльных пузырей.	Урок творчества			
22	22	Состав школьного мела.	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
23	23	Индикаторы. Изменение окраски индикаторов в различных средах.	Урок практикум			

24	24	Лабораторная работа «Секретные чернила».	Урок практикум			
25	25	Лабораторная работа «Получение акварельных красок».	Урок практикум			
26	26	Лабораторная работа «Мыльные опыты».	Урок практикум			
27	27	Лабораторная работа «Как выбрать школьный мел».	Урок практикум			
28	28	Лабораторная работа «Изготовление школьных мелков».	Урок практикум			
29	29	Лабораторная работа «Определение среды раствора с помощью индикаторов».	Урок практикум			
30	30	Лабораторная работа «Приготовление растительных индикаторов и определение с помощью них рН раствора».	Урок практикум			
31	31	Подготовка и защита проектов	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
32	32	Подготовка и защита проектов	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
33	33	Подготовка и защита проектов	Урок повторения, обобщения и систематизации материала			
34	34	Подготовка и защита проектов	Урок контроля			
Итого:		34 часа				

## УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА

---

### ОБЯЗАТЕЛЬНЫЕ УЧЕБНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧЕНИКА

1. Аликберова Л. Занимательная химия: Книга для учащихся, учителей и родителей. – М.: АСТ-ПРЕСС, 1999
2. Балаев И.И. Домашний эксперимент по химии. – М.: Просвещение 1977
3. Кукушкин Н.Н. Химия вокруг нас – М.: Высшая школа, 1992
4. Энциклопедия для детей. Том 17 Химия. «АВАНТА», М., 2003
5. Энциклопедический словарь юного химика. – М.: Педагогика, 1982
6. Ольгин О. Чудеса на выбор или химические опыты для новичков. М. Дет. лит., 1987
7. Савина Л.А. Я познаю мир: Детская энциклопедия: Химия/ Авт. – М.: АСТ, 1995
8. Смирнов Ю.И. Мир химии. Занимательные рассказы о химии – СПб.: ИКФ «МиМ»
9. Степин Д.Б., Аликберова Л.Ю. Книга по химии для домашнего чтения. «ХИМИЯ», М., 1995
10. Леенсон И.А. Занимательная химия. – М.: РОСМЭН, 1999
11. Штремплер Г.И. Химия на досуге - М.: Просвещение 1993
12. Юдин А. М., В. Н. Сучков. «Химия для Вас». – М.: Химия, 2001
13. Хомченко Г.П. "Сборник задач по химии" для поступающих в вузы. М., "Новая волна" 2000
14. Яковичин Л.А. Занимательные опыты по химии: в школе и дома. Севастополь 2009
15. Яковичин Л.А. Мир кристаллов дома и в школе. Севастополь «Рибэст» 2013

### МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧИТЕЛЯ

1. Адамович "Сборник олимпиадных задач по химии" Минск "Народная газета", 1982
2. Алексинский В.Н. Занимательные опыты по химии (2-е издание, исправленное) - М.: Просвещение 1995
3. Асгафуров В. И. "Основы химического анализа" М., "Просвещение" 1986 4
4. Ахметов Н.С. "Общая и неорганическая химия" М. "Высшая школа" 1988
5. Бердоносое С. С. Менделеева Е А. Химия Новейший справочник - М Махаон. 2006
6. Бухарин Ю. В. Химия живой природы - М.: Росмэй. 2002 7. Воскресенский П.И., Неймарк А.М. Основы химического анализа. - М.: Просвещение, 1972. 7. Проектная деятельность учащихся Н.В. Ширшина. Издательство «Учитель», Волгоград, 2008 год.
8. Экология и контроль состояния природной среды. – Ю.А. Израэль, - М.: Гидрометеиздат. 2007 год.
9. Введение в экологическую химию. Пер. с англ. – м.: Харборн. Дж., 1998 год.
10. Дорофеев А.И. и др. Практикум по неорганической химии. Учебное пособие. – Л.: Химия, 1990
11. Леенсон И.А. Занимательная химия. – М.: РОСМЭН, 1999
12. Крицман В.А. Книга для чтения по неорганической химии. – М.: Просвещение, 1993
13. Кучерга И.И. и др. Олимпиады по химии: сборник задач. Харьков "Ранок" 2002
14. Николаенко В.К. "Сборник задач по химии" повышенные трудности. М. 1996
15. Ольгин О. М. Опыты без взрывов 3-е изд. - М Химия. 1993 19. Третьяков Ю.Д. и др. Химия и современность: Пособие для учителя. – М.: Просвещение, 1985
16. Чертиков И.Н. П.Н. Жуков П.Н. Химический Эксперимент. – М.: Просвещение 1988
17. Хомченко Г.П., Севастьянова К.И. Практические работы по неорганической химии. – М.: Просвещение 1976 18. Габриелян, О.С. Химия 8 кл. : электронное мультимедийное приложение / О.С. Габриелян. – М.: Дрофа, 2011
19. Леонова О.Н. Методика использования образовательных ресурсов на электронных носителях. 1 сентября. Химия, 2005, №8, с.13-21.
20. Э Гроссе., Х. Вайсмантель. "Химия для любознательных". Издательство "Химия", Ленинградское отделение, 1978 г.

21. Абкин Г.Л. “Задачи и упражнения по химии”.
22. Габриелян О.С. “Химия в тестах, задачах, упражнениях 8 – 9 классы”.

## **ЦИФРОВЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕСУРСЫ И РЕСУРСЫ СЕТИ ИНТЕРНЕТ**

1. Единая коллекция цифровых образовательных ресурсов:  
<http://schoolcollection.edu.ru>
2. Российский общеобразовательный портал: <http://www.school.edu.ru>
3. Газета «Химия» и сайт для учителя «Я иду на урок химии» <http://him.1september.ru>
4. Единое окно доступа к образовательным ресурсам <http://window.edu.ru>
5. Ресурсы сайта ВИО <http://vio.vchim.info>
6. Ресурсы сайта методической поддержки учителей: <http://school.lot.ru>
7. Суперхимик: <http://www.superhimik.com>
8. Каталог «Образовательные ресурсы сети Интернет для общего образования»  
<http://catalog.iot.ru>
9. Федеральный центр информационно-образовательных ресурсов <http://fcior.edu.ru>
10. ХиМиК.ру: сайт о химии: <http://www.ximuk.ru>
11. <http://www.mon.gov.ru> Министерство образования и науки
12. <http://www.fipi.ru> Портал ФИПИ – Федеральный институт педагогических измерений
13. <http://www.ege.edu.ru> Портал ЕГЭ (информационной поддержки ЕГЭ)
14. <http://www.probaege.edu.ru> Портал Единый экзамен
15. <http://edu.ru/index.php> Федеральный портал «Российское образование»
16. <http://www.infomarker.ru/top8.html> RUSTEST.RU - федеральный центр тестирования. <http://www.pedsovet.org> Всероссийский Интернет-Педсовет

---

## **МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА**

---

Материально-техническое обеспечение учебного процесса программы «Удивительная химия» соответствует требованиям ФГОС и имеет необходимый комплекс учебных и учебно-научных материалов, для проведения всех видов занятий в полном объеме в соответствии и планом.

- Компьютер, проектор.
- Цифровая лаборатория по химии
- Электронные таблицы и плакаты.
- Электронное приложение у учебнику (CD-диск)
- Мультимедийные обучающие проекты и электронные носители информации по программе.
- Наборы химических веществ, химической посуды.
- Изделия из фарфора и фаянса (стаканы, чашки, ступки и т .д.) с набором принадлежностей (весы для сыпучих вещей с гирями, нагреватели для пробирок, штативы и тд), ,
- Таблицы (Д.И. Менделеева, правила техники безопасности, растворимость солей, кислот и оснований в воде).
- Раздаточные печатные пособия.