

Муниципальное общеобразовательное учреждение
«Средняя школа № 134 «Дарование»
Красноармейского района Волгограда»

Принято
на заседании ОЭЛ
естественных наук
Протокол № 1
от «29» августа 2016 г.
Руководитель ОЭЛ
И.В.Цвирко

Согласовано
зам. директора по УВР
С.Г.Щербакова
«30» августа 2016 г.

Утверждено
на педагогическом совете
Протокол № 1
от «30» августа 2016 г.

**Программа
факультатива
«Проектная деятельность по химии. 8 класс»**

Автор – составитель: Щербакова С.Г.,
учитель химии высшей
квалификационной категории

Волгоград, 2016

Пояснительная записка.

Необходимость введения курса определяется современными требованиями в рамках федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования (ФГОС ООО) к обучающимся в части формирования метапредметных образовательных результатов.

Программа по проектной деятельности по химии для учащихся 8 класса составлена в соответствии с требованиями ФГОС ООО.

Актуальность проектной деятельности обусловлена введением стандартов нового поколения. ФГОС ООО требует использования в образовательном процессе технологий деятельностного типа, методы проектно-исследовательской деятельности определены как одно из условий реализации основной образовательной программы основного общего образования. Современные развивающие программы основного образования включают проектную деятельность в содержание различных курсов и внеурочной деятельности.

Программа рассчитана на **17 часов (0,5 часа в неделю)**.

Представленный курс можно отнести к одному из средств, обеспечивающих возможность педагогу сместить акцент целей для учеников с содержания на деятельность.

Цели проектной деятельности обучающихся по химии отражают тождественные им результаты освоения основной образовательной программы основного общего образования, а именно:

- *формирование универсальных учебных действий обучающихся через:*
 - освоение социальных ролей, необходимых для учебно-исследовательской и проектной деятельности;
 - актуальные для данного вида деятельности аспекты личностного развития: умение учиться, готовность к самостоятельным поступкам и действиям, целеустремленность, самосознание и готовность преодолевать трудности;
 - освоение научной картины мира, понимание роли и значения науки в жизни общества, значимости учебно-исследовательской и проектной работы, инновационной деятельности; овладение методами и методологией познания, развитие продуктивного воображения;
 - развитие компетентности общения;
- *овладение обучающимися продуктно-ориентированной деятельностью при помощи последовательного освоения:*
 - основных этапов, характерных для исследования и проектной работы;
 - методов определения конкретного пользователя продукта (результата) проекта или исследования;
 - технологий анализа инновационного потенциала продукта до момента начала его создания;
- *развитие творческих способностей и инновационного мышления обучающихся на базе:*
 - предметного и метапредметного, научного и популяризаторского содержания;

- владение приемами и методами учебно-исследовательской и проектной деятельности, творческого поиска решений структурированных и неструктурированных задач;

• *общение и сотрудничество обучающихся с группами одноклассников, учителей, специалистов* за счет потенциала и многообразия целей, задач и видов учебно-исследовательской и проектной деятельности.

Исходя из целей, решаются следующие **задачи**:

- обучение целеполаганию, планированию и контролю;
- овладение приемами работы с неструктурированной информацией (сбор и обработка, анализ, интерпретация и оценка достоверности, аннотирование, реферирование, компиляция) и простыми формами анализа данных;
- обучение методам творческого решения проектных задач;
- формирование умений представления отчетности в вариативных формах;
- формирование конструктивного отношения к работе;
- создание дополнительных условий для успешной социализации и ориентации в мире профессий.

Общая характеристика учебного предмета.

В соответствии с ФГОС ООО учащиеся должны овладеть такими познавательными учебными действиями, как умение формулировать проблему и гипотезу, ставить цели и задачи, строить планы достижения целей и решения поставленных задач, проводить эксперимент и на его основе делать выводы и умозаключения, представлять их и отстаивать свою точку зрения. Кроме того, учащиеся должны овладеть приемами, связанными с определением понятий: ограничивать их, описывать, характеризовать и сравнивать. Следовательно, в основной школе учащиеся должны овладеть учебными действиями, позволяющими им достичь личностных, предметных и метапредметных образовательных результатов.

Формирование этих универсальных учебных действий начинается ещё в начальной школе, а затем в основной школе происходит их развитие и совершенствование. В основной образовательной программе основного общего образования (ООП ООО) МОУ СШ № 134 «Дарование» предусмотрено обучение основам проектной деятельности в 5 классе. С этой целью разработан факультатив «Учимся проектировать», который имеет *развивающую, деятельностьную и практическую направленность, носит метапредметный характер*. Учащиеся 5 класса получают некоторые первоначальные знания из области проектного метода, которые пригодятся им при дальнейшем обучении разных школьных дисциплин. Представленный курс «Проектная деятельность по химии. 8 класс» продолжает формирование и развитие проектных умений обучающихся на конкретном предметном материале курса химии 8 класса. В перспективе планируется разработка аналогичного курса для обучающихся 9

класса, которым предстоит разработка, реализация и защита индивидуального Проекта по завершении основного общего образования.

Введение в учебный план курса «Проектная деятельность по химии. 8 класс» призвано, тем самым, помочь подросткам совершенствовать навыки проектирования и успешно защитить свой индивидуальный проект по химии.

Проектная деятельность особая форма учебной работы, способствующая воспитанию самостоятельности, инициативности, ответственности, повышению мотивации и эффективности учебной деятельности; в ходе реализации исходного замысла на практическом уровне учащиеся овладеют умением выбирать адекватные стоящей задаче средства, принимать решения, в том числе и в ситуациях неопределённости. Они получают возможность развить способность к разработке нескольких вариантов решений, к поиску нестандартных решений, поиску и осуществлению наиболее приемлемого решения.

Оценка проектной деятельности учащихся

Оценка проектных работ осуществляется следующим образом:

Оценка информации в проектах:

- 1) целостность (содержательно-тематическая, стилевая, языковая);
- 2) связность (логическая, формально-языковая);
- 3) структурная упорядоченность;
- 4) завершённость (смысловая и жанрово-композиционная);
- 5) оригинальность (содержательная, образная, стилевая, композиционная).

Оценка исследовательской деятельности в проекте:

- 1) выявление и постановка проблемы исследования;
- 2) формулирование гипотез и пробных теорий;
- 3) планирование и разработка исследовательских действий;
- 4) сбор данных (множественность, актуальность и надёжность фактов, наблюдений, доказательств);
- 5) анализ и отбор верных теорий, синтез новой информации;
- 6) сопоставление (соотношение) данных и умозаключений, их проверка;
- 7) выводы;
- 8) постановка новой проблемы как результат проведённого исследования;
- 9) объективная научная новизна.

Оценка прикладных результатов проекта:

- 1) актуальность проекта для заявленного потребителя;
- 2) соответствие результатов поставленной цели;
- 3) соответствие выполненных задач поставленной цели;
- 4) оптимальность выбранных действий;
- 5) продуманность структуры (составных частей и их последовательности) проекта;
- 6) чёткость распределения функций каждого участника (если авторов несколько);
- 7) оформление результатов — конечного продукта в соответствии с современными требованиями к данному виду продуктов;

- 8) наличие внешней (независимой) оценки результатов проекта (отзывов, рецензирования и т. п.);
- 9) объективная новизна (оригинальность, авторский характер);
- 10) масштабность (по охваченному материалу, по потенциальным потребителям и т. д.).

Оценка цифровых технологий в проекте:

- 1) удобство инсталляции;
- 2) дизайн и графика;
- 3) дружелюбность интерфейса;
- 4) функциональные возможности;
- 5) оптимальность использования ресурсов.

Критерии оценки защиты

Оценка доклада (выступления):

- 1) свободное владение темой проекта;
- 2) монологичность речи;
- 3) взаимодействие с содокладчиком (при его наличии);
- 4) артистизм и способность увлечь слушателей выступлением.

Оценка демонстрационных и иллюстративных материалов:

- 1) наглядность;
- 2) использование современных демонстрационных средств;
- 3) композиционная сочетаемость с докладом;
- 4) оригинальность.

Планируемые результаты

У обучающихся 8 класса развиваются и совершенствуются следующие **проектные умения:**

- Проблематизация.
- Целеполагание.
- Планирование.
- Поисковые, исследовательские.
- Коммуникативные.
- Рефлексивные.
- Презентационные.

Изучение курса дает возможность достичь следующих результатов в направлении *личностного развития:*

Личностные универсальные учебные действия:

- учебно-познавательный интерес к 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.

Метапредметными результатами освоения курса являются:

Метапредметные универсальные учебные действия

- *регулятивные: целеполагания* – самостоятельно определять цель учебной деятельности; выбирать из предложенных и искать самостоятельно средства достижения цели; *планирования* – составлять план ответа; планировать свою деятельность; определять последовательность действий; *осуществления учебных действий* – выполнять задания в соответствии с поставленной целью; отвечать на поставленные вопросы; *оценивания* – осознавать то, что усвоено и что еще подлежит усвоению; *саморегуляции* – давать оценку своим личностным качествам;
- *познавательные: общеучебные* – организовывать свою учебную деятельность; формулировать ответы на вопросы учителя; сравнивать понятия; пользоваться различными источниками информации; выделять главное; *логические* – производить поиск существенной информации, дополняющей и расширяющей имеющиеся данные; строить логическое рассуждение, включающее установление причинно-следственных связей; *постановка и решение проблемы* – выдвигать версии решения проблемы, осознавать конечный результат;
- *коммуникативные:* планировать учебное сотрудничество со сверстниками; отстаивать свою точку зрения, приводить аргументы, подтверждая их фактами; владеть монологической и диалогической формами речи в соответствии с грамматическими и синтаксическими нормами родного языка.

Предметные результаты:

- приобретут опыт проектной деятельности как особой формы учебной работы, способствующей воспитанию самостоятельности, инициативности, ответственности, повышению мотивации и эффективности учебной деятельности;
- в ходе реализации исходного замысла на практическом уровне овладеют умением выбирать адекватные стоящей задаче средства, принимать решения, в том числе и в ситуациях неопределённости;
- получают возможность развить способность к разработке нескольких вариантов решений, поиску нестандартных решений, поиску и осуществлению наиболее приемлемого решения.

Содержание учебного предмета. 8 класс (17ч).

Введение (1ч)

Проект. Виды проектов. Особенности проектной работы по химии. Научные методы исследования.

Тема №1. Этапы проектной работы (2ч)

Этапы работы над проектом: проблематизация, целеполагание, планирование, реализация плана, рефлексия, защита, презентация.

Тема №2. Поиск информации (4ч)

Работа в школьной библиотеке с каталогами, различными источниками информации. Поиск информации в сети Интернет. Составление анкет, опросников, интервью. Правила проведения опроса, интервьюирования. Анализ анкет и обобщение результатов опроса. Составление диаграмм различных видов. Работа с таблицами.

Тема №3. Организация исследования (6ч)

Особенности исследований по химии. Роль эксперимента в химии. Определение темы, объекта и предмета исследований. Выдвижение гипотез, подбор методов исследования. Сбор и обработка информации по выбранной теме исследования. Составление отчетов. Проведение эксперимента, диагностики по выбранной теме. Составление приложения.

Тема №4. Оформление работ (2ч)

Требования к оформлению работ. Обобщение материала. Правила оформления библиографического материала. Предварительное прослушивание выводов и итогов по исследованию.

Раздел №5. Защита работ (2ч)

Подготовка текста защиты работы. Подготовка презентации. Защита работ. Участие в конференциях различного уровня. Подведение итогов работы. Рефлексия.

Учебно-тематический план

№	Наименование тем	Всего часов	Количество часов	
			теория	практика
Введение.		1	1	
Тема №1. Этапы проектной работы		2	1	1
1.	Этапы работы над проектом	1	1	
2.	Разработка мини-проекта	1		1
Тема №2. Поиск информации		4	1	3
1.	Работа в школьной библиотеке с каталогами, различными источниками информации.	1		1
2.	Поиск информации в сети интернет.	1		1
3.	Составления анкет, опросников, интервью.	1	1	

4.	Правила проведения опроса, интервьюирования. Поиск объектов для опроса. Интервьюирование.	1		1
Тема №3. Организация исследования		6	1	5
1.	Особенности исследований по химии. Роль эксперимента в химии.	1	1	
2.	Целеполагание и планирование, выбор методов исследования.	1		1
3.	Сбор информации по теме.	1		1
4.	Проведение эксперимента, диагностики по выбранной теме. Формулирование выводов.	3		3
Тема №4. Оформление работ		2	1	1
1.	Требования к оформлению работ	1	1	
2.	Обобщение материала.	1		1
Тема №5. Защита работ		2		2
1.	Подготовка к защите проекта.	1		1
2.	Защита проектов. Подведение итогов, рефлексия.	1		1
Всего часов		17	5	12

Образовательные ресурсы к курсу

1. Учебная и методическая литература.

Литература для учителя:

1. Каверина А.А. Химия. Планируемые результаты. Система заданий. 8-9 классы: пособие для учителей общеобразоват. учреждений / А.А. Каверина, Р.Г. Иванова, Д.Ю. Добротин; под ред. Г.С. Ковалевой, О.Б. Логиновой. – М.: Просвещение, 2013.
2. Организация проектной деятельности по химии. 8 – 9 классы. / Сост. С.Г. Щербакова. – Волгоград: ИТД «Корифей», 2007.
3. Щербакова С.Г. «Достижение метапредметных образовательных результатов в рамках реализации метапредметной образовательной программы школы», сборник научных и методических статей всероссийской научно-практической конференции «Основные вопросы теории и практики преподавания», Москва, «Планета», 2013.
4. Поливанова К.Н. Проектная деятельность школьников: пособие для учителя / К.Н. Поливанова. – 2-е изд. – М.: Просвещение, 2011.
5. Примерные программы основного общего образования. Химия. – М.: Просвещение, 2010. – 48 с. - (Стандарты второго поколения).
6. Программа курса «Химии» для 8-11 классов / авторы О.С. Габриелян, А.В. Купцова. – М.: «Дрофа», 2012.

7. Сборник программ. Исследовательская и проектная деятельность. Социальная деятельность. Профессиональная ориентация. Здоровый и безопасный образ жизни. Основная школа / С.В. Третьякова, А.В. Иванов, С.Н. Чистякова и др.; авт.-сост. С.В. Третьякова. – М.: Просвещение, 2013.

8. Формирование универсальных учебных действий в основной школе: от действия к мысли. Система заданий: пособие для учителя/А.Г. Асмолов, Г.В. Бурменская, И.А. Володарская и др.; под ред. А.Г. Асмолова. – 4-е изд. – М.: Просвещение, 2014.

9. Химия: проектная деятельность учащихся / авт.-сост. Н.В. Ширшина. – 2-е изд., стереотип. – Волгоград: Учитель, 2008.

10. Химия. 9 класс: сборник элективных курсов. Вып.3 / авт.-сост. В.Е. Морозов. – Волгоград: Учитель, 2007.

Литература для учащихся:

1. Алексинский В.Н. Занимательные опыты по химии: Книга для учителя. – 2-е изд., испр. – М.: Просвещение, 1995.

2. Девяткин В.В., Ляхова Ю.М. Химия для любознательных, или О чем не узнаешь на уроке / Художник Г.В. Соколов. – Ярославль: Академия развития: Академия, К⁰: Академия Холдинг, 2000.

3. Кукушкин Ю.Н. Химия вокруг нас: Справ. пособие. – М.: Высш. шк., 1992.

4. Мир химии. Занимательные рассказы о химии. Сост. Ю.И. Смирнов. – СПб.: ИКФ «МиМ-Экспресс», 1995.

5. Ольгин О.М. Опыты без взрывов. Изд. 4-е – М.: Химия, 1995.

II. Демонстрационные и дидактические материалы.

Демонстрационные таблицы:

1. Таблицы постоянного экспонирования: «Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева», «Таблица растворимости кислот, оснований, солей в воде и среда растворов», «Электрохимический ряд напряжений металлов», «Правила техники безопасности в кабинете химии», «Правила по технике безопасности при работе в химическом кабинете», «Окраска индикаторов в различных средах», «Генетическая связь неорганических соединений».

2. Таблицы сменного экспонирования: «Комплект портретов для кабинета химии», «Качественные реакции на катионы и анионы», «Химические реакции».

Дидактические материалы:

1. Анкеты для учащихся.
2. Рекомендации по выбору темы проекта.
3. Требования к защите проектов.
4. Памятка о работе в группе.
5. Критерии оценивания проектных работ.

Химические реактивы и материалы.

Наиболее часто используемые реактивы и материалы:

1. Простые вещества - медь, натрий, кальций, алюминий, магний, железо, цинк, сера, свинец, литий, фосфор красный, бром, йод, уголь, графит.
2. Оксиды – меди (II), кальция, железа (III), магния, магнетита (IV), бария.
3. Кислоты - соляная, серная, азотная.
4. Основания - гидроксид натрия, кальция, бария, калия, меди(II), алюминия, 25%-ный водный раствор аммиака.
5. Соли - хлориды натрия, меди (II), железа (III), бария, кальция, алюминия, аммония; нитраты калия, натрия, кальция, свинца (II); сульфаты меди (II), железа (II), алюминия, аммония, калия, кальция бромид и силикат натрия; карбонаты натрия, меди (II); ацетат свинца (II); мрамор, мел, малахит; перманганат калия.
6. Органические соединения - крахмал, глицерин, уксусная кислота, метиловый оранжевый, фенолфталеин, лакмус, глюкоза, сахароза, формальдегид 40%, нефть, бензин, этиловый спирт, фенол.

Химическая лабораторная посуда, аппараты и приборы:

1. Приборы для работы с газами - получение, собирание.
2. Аппараты и приборы для опытов с жидкими и твердыми веществами - фильтрование, кристаллизация; проведение реакций между твердым веществом и жидкостью, жидкостью и жидкостью, твердыми веществами.
- 3) Приборы для изучения теоретических вопросов химии - иллюстрация закона сохранения массы веществ, демонстрация электропроводности растворов.
- 4) Измерительные и нагревательные приборы (сухое горючее), различные приспособления для выполнения опытов.
- 5) Пробирки стеклянные; колбы конические; стаканы стеклянные; палочки стеклянные; воронка стеклянная.
- 6) Пробки резиновые.
- 7) Держатели для пробирок.
- 8) Штатив лабораторный; штатив для пробирок.
- 9) Фильтры разных диаметров.
- 10) Спички; асбестовая сетка; лучины, свечи.

III. Электронные образовательные ресурсы.

Для учителя:

- <http://kontren.narod.ru> - информационно-образовательный сайт для тех, кто изучает химию, кто ее преподает, для всех кто интересуется химией.
- <http://www.alhimik.ru/> - Алхимик - один из лучших сайтов русскоязычного химического Интернета ориентированный на учителя и ученика, преподавателя и студента.
- <http://www.hij.ru> – Химия и Жизнь - XXI век (научно-популярный журнал для всех, интересующихся химией)

Для учащихся:

- <http://djvu-inf.narod.ru/> (электронная библиотека)
- <http://ru.wikipedia.org/> (свободная энциклопедия);
- <http://www.dutum.narod.ru/element/element00.htm> (Рассказы об элементах)
- <http://www.himhelp.ru/> (Полный курс химии)
- <http://chemi.org.ru/> (Учебник химии)

- <http://home.uic.tula.ru/~zanchem/> (Занимательная химия)
- <http://hemi.wallst.ru/> (Химия. Образовательный сайт для школьников)
- <http://chemistry.narod.ru/> (Мир химии)
- <http://www.alhimikov.net/> (Полезная информация по химии)
- <http://www.xumuk.ru/> (XuMuK.ru - сайт о химии для учителей и учеников)
- <http://www.hemi.nsu.ru> (Основы химии: образовательный сайт для школьников и студентов)
- <http://webelements.narod.ru> (WebElements: онлайн-справочник химических элементов)
- <http://belok-s.narod.ru> (Белок и все о нем в биологии и химии)
- <http://all-met.narod.ru> (Занимательная химия: все о металлах)
- <http://experiment.edu.ru> (Коллекция «Естественнонаучные эксперименты»: химия)
- <http://schoolchemistry.by.ru> (Школьная химия)
- <http://adalin.mospsy.ru> - Увлекательная химия. Занимательная химия опыты. Занимательная химия для малышей. Занимательная химия для детей. Занимательная химия в домашних условиях. Опыты по химии для детей. Опыты по химии дома. Опыты по химии в домашних условиях.
- <http://allmetalls.ru> - Занимательная химия: Все о металлах
- <http://mirhim.ucoz.ru> – сайт «Мир химии» (исследовательские работы уч-ся по химии).

Примерные темы проектных работ:

1. Бытовые отходы.
2. Городская свалка.
3. Дезодоранты и озоновый щит планеты.
4. Химики о секретах красоты.
5. Все о пище с точки зрения химика.
6. Чайные истории с точки зрения химии.
7. Мое хобби – вязание. О волокнах.
8. Мое хобби – шитье. О тканях.
9. Химия на кухне.
10. Сахар, который мы едим.
11. Обыкновенное чудо (домашние эксперименты).
12. Химия и военное дело.
13. Пищевые добавки: за и против.
14. Способы очистки питьевой воды.
15. Кое – что о зеркалах.
16. Стекла – хамелеоны.
17. Химия и виртуальный мир.
18. Из истории химии.
19. История спички.
20. Современные пятновыводящие средства. Инструкция пользователю.
21. Вездесущие полимеры.

22. Лауреаты Нобелевской премии в области химии.
23. Алюминий на кухне: опасный враг или верный помощник?
24. Поваренная соль: вред или польза?
25. Наш любимый лимонад, ты полезен или как?
26. Мед и его качество.
27. Волшебный мир кристаллов.
28. Кислотные дожди.
29. Вода мира и мир воды.
30. Препараты бытовой химии в нашем доме.