

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
Средняя общеобразовательная школа № 52
МБОУ "СОШ № 52"

РАССМОТРЕНО

Руководитель МО

Р.Г.Закирова
Протокол №1 от «29» 08
2023 г.

СОГЛАСОВАНО

заместитель директора

Ч.Н.Сафиуллина
Протокол №1 от «29» 08.
2023 г.

УТВЕРЖДЕНО

директор МБОУ "СОШ
№ 52"

Д.Д.Нуриахметов
Приказ № 114 от «29» 08 .
2023 г.

Рабочая программа

по курсу «Химия глазами математика» для 10-11 классов
на уровень среднего общего образования

г. Набережные Челны
2023/2024

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Программа по учебному курсу «Химия глазами математика» на уровне среднего общего образования разработана на основе Федерального закона от 29.12.2012 № 273-ФЗ «Об образовании в Российской Федерации», требований к результатам освоения федеральной образовательной программы среднего общего образования (ФОП СОО), представленных в Федеральном государственном образовательном стандарте СОО, с учётом

Основу подходов к разработке программы по учебному курсу «Химия глазами математика» составили концептуальные положения ФГОС СОО о взаимообусловленности целей, содержания, результатов обучения и требований к уровню подготовки выпускников.

Химическое образование, получаемое выпускниками общеобразовательной организации, является неотъемлемой частью их образованности. Оно служит завершающим этапом реализации на соответствующем ему базовом уровне ключевых ценностей, присущих целостной системе химического образования. Эти ценности касаются познания законов природы, формирования мировоззрения и общей культуры человека, а также экологически обоснованного отношения к своему здоровью и природной среде. Реализуется химическое образование обучающихся на уровне среднего общего образования средствами учебного курса «Химия глазами математика», содержание и построение которого определены в программе по химии с учётом специфики науки химии, её значения в познании природы и в материальной жизни общества, а также с учётом общих целей и принципов, характеризующих современное состояние системы среднего общего образования в Российской Федерации.

Тесно взаимодействуя с другими естественными науками, химия стала неотъемлемой частью мировой культуры, необходимым условием успешного труда и жизни каждого члена общества. Современная химия как наука созидательная, как наука высоких технологий направлена на решение глобальных проблем устойчивого развития человечества – сырьевой, энергетической, пищевой, экологической безопасности и охраны здоровья.

В соответствии с общими целями и принципами среднего общего образования содержание учебного курса «Химия глазами математика» ориентировано преимущественно на общекультурную подготовку обучающихся, необходимую им для выработки мировоззренческих ориентиров, успешного включения в жизнь социума, продолжения образования в различных областях, не связанных непосредственно с химией.

Общее число часов, отведённых для изучения химии, на базовом уровне среднего общего образования, составляет 34 часа в 11 классе.

ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ ПРОГРАММЫ ПО УЧЕБНОГО КУРСА «ХИМИЯ ГЛАЗАМИ МАТЕМАТИКА»

ЛИЧНОСТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

ФГОС СОО устанавливает требования к результатам освоения обучающимися программ среднего общего образования (личностным, метапредметным и предметным). Научно-методической основой для разработки планируемых результатов освоения программ среднего общего образования является системно-деятельностный подход.

В соответствии с системно-деятельностным подходом в структуре личностных результатов освоения учебного курса «Химия глазами математика» на уровне среднего общего образования выделены следующие составляющие:

осознание обучающимися российской гражданской идентичности – готовности к саморазвитию, самостоятельности и самоопределению;

наличие мотивации к обучению;

целенаправленное развитие внутренних убеждений личности на основе ключевых ценностей и исторических традиций базовой науки химии;

готовность и способность обучающихся руководствоваться в своей деятельности ценностно-смысловыми установками, присущими целостной системе химического образования;

наличие правосознания экологической культуры и способности ставить цели и строить жизненные планы.

Личностные результаты освоения учебного курса «Химия глазами математика» достигаются в единстве учебной и воспитательной деятельности в соответствии с гуманистическими, социокультурными, духовно-нравственными ценностями и идеалами российского гражданского общества, принятыми в обществе нормами и правилами поведения, способствующими процессам самопознания, саморазвития и нравственного становления личности обучающихся.

Личностные результаты освоения учебного курса «Химия глазами математика» отражают сформированность опыта познавательной и практической деятельности обучающихся по реализации принятых в обществе ценностей, в том числе в части:

1) гражданского воспитания:

осознания обучающимися своих конституционных прав и обязанностей, уважения к закону и правопорядку;

представления о социальных нормах и правилах межличностных отношений в коллективе;

готовности к совместной творческой деятельности при создании учебных проектов, решении учебных и познавательных задач, выполнении химических экспериментов;

способности понимать и принимать мотивы, намерения, логику и аргументы других при анализе различных видов учебной деятельности;

2) патриотического воспитания:

ценостного отношения к историческому и научному наследию отечественной химии;

уважения к процессу творчества в области теории и практического применения химии, осознания того, что достижения науки есть результат длительных наблюдений, кропотливых экспериментальных поисков, постоянного труда учёных и практиков;

интереса и познавательных мотивов в получении и последующем анализе информации о передовых достижениях современной отечественной химии;

3) духовно-нравственного воспитания:

нравственного сознания, этического поведения;

способности оценивать ситуации, связанные с химическими явлениями, и принимать осознанные решения, ориентируясь на морально-нравственные нормы и ценности;

готовности оценивать своё поведение и поступки своих товарищей с позиций нравственных и правовых норм и осознание последствий этих поступков;

4) формирования культуры здоровья:

понимания ценностей здорового и безопасного образа жизни, необходимости ответственного отношения к собственному физическому и психическому здоровью;

соблюдения правил безопасного обращения с веществами в быту, повседневной жизни и в трудовой деятельности;

понимания ценности правил индивидуального и коллективного безопасного поведения в ситуациях, угрожающих здоровью и жизни людей;

осознания последствий и неприятия вредных привычек (употребления алкоголя, наркотиков, курения);

5) трудового воспитания:

коммуникативной компетентности в учебно-исследовательской деятельности, общественно полезной, творческой и других видах деятельности;

установки на активное участие в решении практических задач социальной направленности (в рамках своего класса, школы);

интереса к практическому изучению профессий различного рода, в том числе на основе применения предметных знаний по химии;

уважения к труду, людям труда и результатам трудовой деятельности;

готовности к осознанному выбору индивидуальной траектории образования, будущей профессии и реализации собственных жизненных планов с учётом личностных интересов, способностей к химии, интересов и потребностей общества;

6) экологического воспитания:

экологически целесообразного отношения к природе, как источнику существования жизни на Земле;

понимания глобального характера экологических проблем, влияния экономических процессов на состояние природной и социальной среды;

осознания необходимости использования достижений химии для решения вопросов рационального природопользования;

активного неприятия действий, приносящих вред окружающей природной среде, умения прогнозировать неблагоприятные экологические последствия предпринимаемых действий и предотвращать их;

наличия развитого экологического мышления, экологической культуры, опыта деятельности экологической направленности, умения руководствоваться ими в познавательной, коммуникативной и социальной практике, способности и умения активно противостоять идеологии хемофобии;

7) ценности научного познания:

сформированности мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики;

понимания специфики химии как науки, осознания её роли в формировании рационального научного мышления, создании целостного представления об окружающем мире как о единстве природы и человека, в познании природных закономерностей и решении проблем сохранения природного равновесия;

убеждённости в особой значимости химии для современной цивилизации: в её гуманистической направленности и важной роли в создании новой базы материальной культуры, решении глобальных проблем устойчивого развития человечества – сырьевой, энергетической, пищевой и экологической безопасности, в развитии медицины, обеспечении условий успешного труда и экологически комфортной жизни каждого члена общества;

естественно-научной грамотности: понимания сущности методов познания, используемых в естественных науках, способности использовать получаемые знания для анализа и объяснения явлений окружающего мира и происходящих в нём изменений, умения делать обоснованные заключения на основе научных фактов и имеющихся данных с целью получения достоверных выводов;

способности самостоятельно использовать химические знания для решения проблем в реальных жизненных ситуациях;

интереса к познанию и исследовательской деятельности;

готовности и способности к непрерывному образованию и самообразованию, к активному получению новых знаний по химии в соответствии с жизненными потребностями;

интереса к особенностям труда в различных сферах профессиональной деятельности.

МЕТАПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

Метапредметные результаты освоения учебного курса «Химия глазами математика» на уровне среднего общего образования включают:

значимые для формирования мировоззрения обучающихся междисциплинарные (межпредметные) общенаучные понятия, отражающие целостность научной картины мира и специфику методов познания, используемых в естественных науках (материя, вещество, энергия, явление, процесс, система, научный факт, принцип, гипотеза, закономерность, закон, теория, исследование, наблюдение, измерение, эксперимент и другие);

универсальные учебные действия (познавательные, коммуникативные, регулятивные), обеспечивающие формирование функциональной грамотности и социальной компетенции обучающихся;

способность обучающихся использовать освоенные междисциплинарные, мировоззренческие знания и универсальные учебные действия в познавательной и социальной практике.

Метапредметные результаты отражают овладение универсальными учебными познавательными, коммуникативными и регулятивными действиями.

Овладение универсальными учебными познавательными действиями:

1) базовые логические действия:

самостоятельно формулировать и актуализировать проблему, всесторонне её рассматривать;

определять цели деятельности, задавая параметры и критерии их достижения, соотносить результаты деятельности с поставленными целями;

использовать при освоении знаний приёмы логического мышления – выделять характерные признаки понятий и устанавливать их взаимосвязь, использовать соответствующие понятия для объяснения отдельных фактов и явлений;

выбирать основания и критерии для классификации веществ и химических реакций; устанавливать причинно-следственные связи между изучаемыми явлениями;

строить логические рассуждения (индуктивные, дедуктивные, по аналогии), выявлять закономерности и противоречия в рассматриваемых явлениях, формулировать выводы и заключения;

применять в процессе познания, используемые в химии символические (знаковые) модели, преобразовывать модельные представления – химический знак (символ) элемента, химическая формула, уравнение химической реакции – при решении учебных познавательных и практических задач, применять названные модельные представления для выявления характерных признаков изучаемых веществ и химических реакций.

2) базовые исследовательские действия:

владеть основами методов научного познания веществ и химических реакций;

формулировать цели и задачи исследования, использовать поставленные и самостоятельно сформулированные вопросы в качестве инструмента познания и основы для формирования гипотезы по проверке правильности высказываемых суждений;

владеть навыками самостоятельного планирования и проведения ученических экспериментов, совершенствовать умения наблюдать за ходом процесса, самостоятельно прогнозировать его результат, формулировать обобщения и выводы относительно достоверности результатов исследования, составлять обоснованный отчёт о проделанной работе;

приобретать опыт ученической исследовательской и проектной деятельности, проявлять способность и готовность к самостоятельному поиску методов решения практических задач, применению различных методов познания.

3) работа с информацией:

ориентироваться в различных источниках информации (научно-популярная литература химического содержания, справочные пособия, ресурсы Интернета), анализировать информацию различных видов и форм представления, критически оценивать её достоверность и непротиворечивость;

формулировать запросы и применять различные методы при поиске и отборе информации, необходимой для выполнения учебных задач определённого типа;

приобретать опыт использования информационно-коммуникативных технологий и различных поисковых систем;

самостоятельно выбирать оптимальную форму представления информации (схемы, графики, диаграммы, таблицы, рисунки и другие);

использовать научный язык в качестве средства при работе с химической информацией: применять межпредметные (физические и математические) знаки и символы, формулы, аббревиатуры, номенклатуру;

использовать и преобразовывать знаково-символические средства наглядности.

Овладение универсальными коммуникативными действиями:

задавать вопросы по существу обсуждаемой темы в ходе диалога и/или дискуссии, высказывать идеи, формулировать свои предложения относительно выполнения предложенной задачи;

выступать с презентацией результатов познавательной деятельности, полученных самостоятельно или совместно со сверстниками при выполнении химического эксперимента, практической работы по исследованию свойств изучаемых веществ, реализации учебного проекта и формулировать выводы по результатам проведённых исследований путём согласования позиций в ходе обсуждения и обмена мнениями.

Овладение универсальными регулятивными действиями:

самостоятельно планировать и осуществлять свою познавательную деятельность, определяя её цели и задачи, контролировать и по мере необходимости корректировать предлагаемый алгоритм действий при выполнении учебных и исследовательских задач, выбирать наиболее эффективный способ их решения с учётом получения новых знаний о веществах и химических реакциях;

осуществлять самоконтроль своей деятельности на основе самоанализа и самооценки.

ПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ КУРСА ОТРАЖАЮТ:

сформированность представлений: о химической составляющей естественно-научной картины мира, роли химии в познании явлений природы, в формировании мышления и культуры личности, её функциональной грамотности, необходимой для решения практических задач и экологически обоснованного отношения к своему здоровью и природной среде;

владение системой химических знаний, которая включает: основополагающие понятия (химический элемент, атом, изотоп, s-, p-, d- электронные орбитали атомов, ион, молекула, моль, молярный объём, валентность, электроотрицательность, степень окисления, химическая связь (ковалентная, ионная, металлическая, водородная), кристаллическая решётка, типы химических реакций, раствор, электролиты, неэлектролиты, электролитическая диссоциация, окислитель, восстановитель, скорость химической реакции, химическое равновесие); теории и законы (теория электролитической диссоциации, периодический закон Д. И. Менделеева, закон сохранения массы веществ, закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях), закономерности, символический язык химии, мировоззренческие знания, лежащие в основе понимания причинности и системности химических явлений, фактологические сведения о свойствах, составе, получении и безопасном использовании важнейших неорганических веществ в быту и практической деятельности человека;

сформированность умений выявлять характерные признаки понятий, устанавливать их взаимосвязь, использовать соответствующие понятия при описании неорганических веществ и их превращений;

сформированность умений использовать химическую символику для составления формул веществ и уравнений химических реакций, систематическую номенклатуру (IUPAC) и тривиальные названия отдельных неорганических веществ (угарный газ, углекислый газ, аммиак, гашёная известь, негашёная известь, питьевая сода, пирит и другие);

сформированность умений определять валентность и степень окисления химических элементов в соединениях различного состава, вид химической связи (ковалентная, ионная, металлическая, водородная) в соединениях, тип кристаллической решётки конкретного вещества (атомная, молекулярная, ионная, металлическая), характер среды в водных растворах неорганических соединений;

сформированность умений устанавливать принадлежность неорганических веществ по их составу к определённому классу/группе соединений (простые вещества – металлы и неметаллы, оксиды, основания, кислоты, амфотерные гидроксиды, соли);

сформированность умений раскрывать смысл периодического закона Д. И. Менделеева и демонстрировать его систематизирующую, объяснительную и прогностическую функции;

сформированность умений характеризовать электронное строение атомов химических элементов 1–4 периодов Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева, используя понятия «s-, p-, d-электронные орбитали», «энергетические уровни», объяснять закономерности изменения свойств химических элементов и их соединений по периодам и группам Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева;

сформированность умений характеризовать (описывать) общие химические свойства неорганических веществ различных классов, подтверждать существование генетической связи между неорганическими веществами с помощью уравнений соответствующих химических реакций;

сформированность умения классифицировать химические реакции по различным признакам (числу и составу реагирующих веществ, тепловому эффекту реакции, изменению степени окисления элементов, обратимости реакции, участию катализатора);

сформированность умений составлять уравнения реакций различных типов, полные и сокращённые уравнения реакций ионного обмена, учитывая условия, при которых эти реакции идут до конца;

сформированность умений проводить реакции, подтверждающие качественный состав различных неорганических веществ, распознавать опытным путём ионы, присутствующие в водных растворах неорганических веществ;

сформированность умений раскрывать сущность окислительно-восстановительных реакций посредством составления электронного баланса этих реакций;

сформированность умений объяснять зависимость скорости химической реакции от различных факторов; характер смещения химического равновесия в зависимости от внешнего воздействия (принцип Ле Шателье);

сформированность умений характеризовать химические процессы, лежащие в основе промышленного получения серной кислоты, амиака, а также сформированность представлений об общих научных принципах и экологических проблемах химического производства;

сформированность умений проводить вычисления с использованием понятия «массовая доля вещества в растворе», объёмных отношений газов при химических реакциях, массы вещества или объёма газов по известному количеству вещества, массе или объёму одного из участвующих в реакции веществ, теплового эффекта реакции на основе законов сохранения массы веществ, превращения и сохранения энергии;

сформированность умений соблюдать правила пользования химической посудой и лабораторным оборудованием, а также правила обращения с веществами в соответствии с инструкциями по выполнению лабораторных химических опытов;

сформированность умений планировать и выполнять химический эксперимент (разложение пероксида водорода в присутствии катализатора, определение среды растворов веществ с помощью универсального индикатора, влияние различных факторов на скорость химической реакции, реакции ионного обмена, качественные реакции на

сульфат-, карбонат- и хлорид-анионы, на катион аммония, решение экспериментальных задач по темам «Металлы» и «Неметаллы») в соответствии с правилами техники безопасности при обращении с веществами и лабораторным оборудованием, представлять результаты химического эксперимента в форме записи уравнений соответствующих реакций и формулировать выводы на основе этих результатов;

сформированность умений критически анализировать химическую информацию, получаемую из разных источников (средства массовой коммуникации, Интернет и других);

сформированность умений соблюдать правила экологически целесообразного поведения в быту и трудовой деятельности в целях сохранения своего здоровья и окружающей природной среды, осознавать опасность воздействия на живые организмы определённых веществ, понимая смысл показателя ПДК, пояснить на примерах способы уменьшения и предотвращения их вредного воздействия на организм человека;

для обучающихся с ограниченными возможностями здоровья: умение применять знания об основных доступных методах познания веществ и химических явлений;

для слепых и слабовидящих обучающихся: умение использовать рельефно-точечную систему обозначений Л. Брайля для записи химических формул.

Содержание курса

Название раздела	Краткое содержание	Количество часов
Простейшие стехиометрические расчеты. Газовые законы. Растворы	Повторение основных понятий, формул, количественных характеристик, единиц измерения из курса химии основной и средней школы. Эквивалент, эквивалентная масса. Решение задач на эквивалент, на приведение объемов газообразных веществ от одних условий к другим. Смеси газов. Закон парциальных давлений. Различные виды выражения концентраций составных частей газовой смеси. Число Авогадро. Вычисление массы отдельных атомов и молекул. Расчеты, связанные с использованием плотности растворов. Способы выражения концентрации растворов. Решение задач на взаимный переход от одних видов выражения концентрации к другим, на взаимный переход от одних видов выражения концентрации к другим	8
Химические реакции и закономерности их протекания	Тепловой эффект химических реакций. Термохимические вычисления. Скорость химических реакций. Решение задач на вычисления скорости химических реакций. Химическое равновесие. Смещение равновесия. Принцип Ле Шателье. Реакции ионного обмена. Составление ионных уравнений. Вычисления степени диссоциации и концентрации ионов в растворах слабых электролитов. Ионное	26

	произведение воды. Вычисление pH растворов сильных и слабых кислот и оснований. Гидролиз солей. Окислительно - восстановительные реакции. Определение окислителя и восстановителя. Влияние pH среды на характер протекания окислительно-восстановительных реакций. Электролиз растворов и расплавов. Решение задач на использование закона Фарадея, вычисления по уравнениям реакций электролиза растворов и расплавов электролитов, на расчет массы металла, перешедшего в результате реакции в раствор соли. Защита авторских задач.	
--	--	--

Поурочное планирование

№ п\п	Раздел, тема	Колич часов	Дата		Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
			план	факт	
	Раздел 1. Простейшие стехиометрические расчеты. Газовые законы. Растворы.	8			
1	Вводный инструктаж по охране труда в кабинете химии. Повторение основных понятий, формул, количественных характеристик, единиц	1	6.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c

	измерения из курса химии основной и средней школы				
2	Эквивалент, эквивалентная масса. Решение задач на эквивалент	1	13.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
3	Решение задач на приведение объемов газообразных веществ от одних условий к другим	1	20.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
4	Смеси газов. Закон парциальных давлений. Различные виды выражения концентраций составных частей газовой смеси	1	27.09		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
5	Число Авогадро. Вычисление массы отдельных атомов и молекул	1	4.10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
6	Расчеты, связанные с использованием плотности растворов	1	11.10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
7	Способы выражения концентрации растворов. Решение задач на взаимный переход от одних видов выражения концентрации к другим	1	18.10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adbe9a
8	Решение задач на взаимный переход от одних видов выражения концентрации к другим	1	25.10		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adc28c
Раздел 2. Химические реакции и закономерности их протекания		26			
9	Тепловой эффект химических реакций. Термохимические вычисления	1	8.11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adcade
10	Тепловой эффект химических реакций. Термохимические вычисления	1	15.11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adcade
11	Скорость химических реакций. Решение задач на вычисления скорости химических реакций	1	22.11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adcd68
12	Скорость химических реакций. Решение задач на вычисления скорости химических реакций	1	29.11		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add448

13	Химическое равновесие. Смещение равновесия. Принцип Ле Шателье	1	6.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add5d8
14	Реакции ионного обмена. Составление ионных уравнений.	1	13.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add8b2
15	Вычисления степени диссоциации и концентрации ионов в растворах слабых электролитов	1	20.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00add9d4
16	Ионное произведение воды. Вычисление pH растворов сильных и слабых кислот и оснований	1	27.12		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addd12
17	Ионное произведение воды. Вычисление pH растворов сильных и слабых кислот и оснований	1	10.01		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addbfa
18	Гидролиз солей. Составление уравнений гидролиза и определение pH среды	1	17.01		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00addec0
19	Гидролиз солей. Составление уравнений гидролиза и определение pH среды	1	24.01		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade104
20	Окислительно-восстановительные реакции. Упражнения в составлении электронного баланса и расстановка коэффициентов. Определение окислителя и восстановителя.	1	31.01		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade348
21	Окислительно-восстановительные реакции. Упражнения в составлении электронного баланса и расстановка коэффициентов. Определение окислителя и восстановителя	1	7.02		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade488
22	Влияние pH среды на характер протекания окислительно-восстановительных реакций	1	14.02		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ade64a
23	Электролиз растворов и расплавов. Составление уравнений электролиза	1	21.02		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adea28
24	Электролиз растворов и расплавов. Составление уравнений электролиза	1	28.02		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adec8a

25	Решение задач на использование закона Фарадея	1	7.03	5.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adec8a
26	Решение задач на вычисления по уравнениям реакций электролиза растворов и расплавов электролитов	1	14.03	10.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adeea6
27	Решение задач на вычисления по уравнениям реакций электролиза растворов и расплавов электролитов	1	21.03	12.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf004
28	Решение задач на вычисления по уравнениям реакций электролиза растворов и расплавов электролитов	1	4.04	17.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf180
29	Решение задач на расчет массы металла, перешедшего в результате реакции в раствор соли	1	11.04	19.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf306
30	Решение задач на расчет массы металла, перешедшего в результате реакции в раствор соли	1	18.04	24.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adf518
31	Решение задач на расчет массы металла, выделившегося в результате реакции на металлической пластинке	1	25.04	26.04	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfc20
32	Решение задач на расчет массы металла, выделившегося в результате реакции на металлической пластинке	1	2.05		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfd9c
33	Защита авторских задач	1	16.05		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adfebe
34	Защита авторских задач	1	23.05		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00ae006c

**УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО
ПРОЦЕССА**
ОБЯЗАТЕЛЬНЫЕ УЧЕБНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧЕНИКА

- Химия, 11 класс/ Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г., Акционерное общество «Издательство «Просвещение»

Химия, 10 класс/ Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г., Акционерное общество «Издательство «Просвещение»

МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧИТЕЛЯ

https://edsoo.ru/metodicheskie_videouroki/

Н.Н.Гара "Уроки химии в 10-11 классах"

Заграницная Н. А. Диагностика метапредметных результатов при обучении химии в основной школе. Пособие для учителя /

Асанова Л. И. Технологические карты (Методическое пособие)

ЦИФРОВЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕСУРСЫ И РЕСУРСЫ СЕТИ ИНТЕРНЕТ

<http://school-collection.edu.ru>

<http://fcior.edu.ru>

<http://college.ru/himiya/>

