

**Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
лицей №15 города Ставрополя**

Рассмотрено

Руководитель методического
объединения учителей
географии, биологии, физики
и химии

_____ /

Г.А.Копко /

ФИО

Протокол №1

от « » августа 2023 г

Согласовано

Заместитель директора по

УВР

_____ / Г.П.Пустовалов /

ФИО

« » августа 2023 г

Утверждаю

Директор МБОУ лицея №15

г. Ставрополя

_____ / Н.Б.Никитина /

ФИО

Приказ №

от « » августа 2023 г

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

ПО ХИМИИ

для 11 класса (углубленный уровень)

на 2023-2024 учебный год

УМК «Химия.11 класс. Углубленный уровень»

Ставрополь 2023 год

ХИМИЯ (УГЛУБЛЕННЫЙ УРОВЕНЬ)

11 КЛАСС

ОБЩАЯ И НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Теоретические основы химии.

Атом. Состав атомных ядер. Химический элемент. Изотопы. Строение электронных оболочек атомов, квантовые числа. Энергетические уровни и подуровни. Атомные орбитали. Классификация химических элементов (s-, p-, d-, f-элементы). Распределение электронов по атомным орбиталиям. Электронные конфигурации атомов элементов первого–четвёртого периодов в основном и возбуждённом состоянии, электронные конфигурации ионов. Электроотрицательность.

Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Связь периодического закона и Периодической системы химических элементов с современной теорией строения атомов. Закономерности изменения свойств химических элементов и образуемых ими простых и сложных веществ по группам и периодам. Значение периодического закона Д.И. Менделеева.

Химическая связь. Виды химической связи: ковалентная, ионная, металлическая. Механизмы образования ковалентной связи: обменный и донорно-акцепторный. Энергия и длина связи. Полярность, направленность и насыщенность ковалентной связи. Кратные связи. Водородная связь. Межмолекулярные взаимодействия.

Валентность и валентные возможности атомов. Связь электронной структуры молекул с их геометрическим строением (на примере соединений элементов второго периода).

Представление о комплексных соединениях. Состав комплексного иона: комплексообразователь, лиганды. Значение комплексных соединений. Понятие о координационной химии.

Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Типы кристаллических решёток (структур) и свойства веществ.

Понятие о дисперсных системах. Истинные растворы. Представление о коллоидных растворах. Способы выражения концентрации растворов: массовая доля вещества в растворе, молярная концентрация. Насыщенные и ненасыщенные растворы, растворимость. Кристаллогидраты.

Классификация и номенклатура неорганических веществ. Тривиальные названия отдельных представителей неорганических веществ.

Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения

энергии при химических реакциях. Тепловые эффекты химических реакций. Термохимические уравнения.

Скорость химической реакции, её зависимость от различных факторов. Гомогенные и гетерогенные реакции. Катализ и катализаторы.

Обратимые и необратимые реакции. Химическое равновесие. Константа химического равновесия. Факторы, влияющие на положение химического равновесия: температура, давление и концентрации веществ, участвующих в реакции. Принцип Ле Шателье.

Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Степень диссоциации. Среда водных растворов: кислотная, нейтральная, щелочная. Водородный показатель (рН) раствора. Гидролиз солей. Реакции ионного обмена.

Окислительно-восстановительные реакции. Степень окисления. Окислитель и восстановитель. Процессы окисления и восстановления. Важнейшие окислители и восстановители. Метод электронного баланса. Электролиз растворов и расплавов веществ.

Экспериментальные методы изучения веществ и их превращений: разложение пероксида водорода в присутствии катализатора, модели кристаллических решёток, проведение реакций ионного обмена, определение среды растворов с помощью индикаторов, изучение влияния различных факторов на скорость химической реакции и положение химического равновесия.

Неорганическая химия.

Положение неметаллов в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенности строения их атомов. Физические свойства неметаллов. Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода).

Водород. Получение, физические и химические свойства: реакции с металлами и неметаллами, восстановительные свойства. Гидриды. Топливные элементы.

Галогены. Нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Галогеноводороды. Важнейшие кислородсодержащие соединения галогенов. Лабораторные и промышленные способы получения галогенов. Применение галогенов и их соединений.

Кислород, озон. Лабораторные и промышленные способы получения кислорода. Физические и химические свойства и применение кислорода и озона. Оксиды и пероксиды.

Сера. Нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Сероводород, сульфиды. Оксид серы(IV), оксид

серы(VI). Сернистая и серная кислоты и их соли. Особенности свойств серной кислоты. Применение серы и её соединений.

Азот. Нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Аммиак, нитриды. Оксиды азота. Азотистая и азотная кислоты и их соли. Особенности свойств азотной кислоты. Применение азота и его соединений. Азотные удобрения.

Фосфор. Нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Фосфиды и фосфин. Оксиды фосфора, фосфорная кислота и её соли. Применение фосфора и его соединений. Фосфорные удобрения.

Углерод, нахождение в природе. Аллотропные модификации. Физические и химические свойства простых веществ, образованных углеродом. Оксид углерода(II), оксид углерода(IV), угольная кислота и её соли. Активированный уголь, адсорбция. Фуллерены, графен, углеродные нанотрубки. Применение простых веществ, образованных углеродом, и его соединений.

Кремний. Нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Оксид кремния(IV), кремниевая кислота, силикаты. Применение кремния и его соединений. Стекло, его получение, виды стекла.

Положение металлов в Периодической системе химических элементов. Особенности строения электронных оболочек атомов металлов. Общие физические свойства металлов. Применение металлов в быту и технике. Сплавы металлов.

Электрохимический ряд напряжений металлов. Общие способы получения металлов: гидрометаллургия, пирометаллургия, электрометаллургия. Понятие о коррозии металлов. Способы защиты от коррозии.

Общая характеристика металлов IA-группы Периодической системы химических элементов. Натрий и калий: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений.

Общая характеристика металлов IIA-группы Периодической системы химических элементов. Магний и кальций: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений. Жёсткость воды и способы её устранения.

Алюминий: получение, физические и химические свойства, применение простого вещества и его соединений. Амфотерные свойства оксида и гидроксида алюминия, гидроксокомплексы алюминия.

Общая характеристика металлов побочных подгрупп (B-групп) Периодической системы химических элементов.

Физические и химические свойства хрома и его соединений. Оксиды и гидроксиды хрома(II), хрома(III) и хрома(VI). Хроматы и дихроматы, их окислительные свойства. Получение и применение хрома.

Физические и химические свойства марганца и его соединений. Важнейшие соединения марганца(II), марганца(IV), марганца(VI) и марганца(VII). Перманганат калия, его окислительные свойства.

Физические и химические свойства железа и его соединений. Оксиды, гидроксиды и соли железа(II) и железа(III). Получение и применение железа и его сплавов.

Физические и химические свойства меди и её соединений. Получение и применение меди и её соединений.

Цинк: получение, физические и химические свойства. Амфотерные свойства оксида и гидроксида цинка, гидроксокомплексы цинка. Применение цинка и его соединений.

Экспериментальные методы изучения веществ и их превращений: изучение образцов неметаллов, горение серы, фосфора, железа, магния в кислороде, изучение коллекции «Металлы и сплавы», взаимодействие щелочных и щелочноземельных металлов с водой (возможно использование видеоматериалов), взаимодействие цинка и железа с растворами кислот и щелочей, качественные реакции на неорганические анионы, катион водорода и катионы металлов, взаимодействие гидроксидов алюминия и цинка с растворами кислот и щелочей, решение экспериментальных задач по темам «Галогены», «Сера и её соединения», «Азот и фосфор и их соединения», «Металлы главных подгрупп», «Металлы побочных подгрупп».

Химия и жизнь.

Роль химии в обеспечении устойчивого развития человечества. Понятие о научных методах познания и методологии научного исследования. Научные принципы организации химического производства. Промышленные способы получения важнейших веществ (на примере производства аммиака, серной кислоты, метанола). Промышленные способы получения металлов и сплавов. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия. Роль химии в обеспечении энергетической безопасности.

Химия и здоровье человека. Лекарственные средства. Правила использования лекарственных препаратов. Роль химии в развитии медицины.

Химия пищи: основные компоненты, пищевые добавки. Роль химии в обеспечении пищевой безопасности.

Косметические и парфюмерные средства. Бытовая химия. Правила безопасного использования препаратов бытовой химии в повседневной жизни.

Химия в строительстве: важнейшие строительные материалы (цемент, бетон).

Химия в сельском хозяйстве. Органические и минеральные удобрения.

Современные конструкционные материалы, краски, стекло, керамика. Материалы для электроники. Нанотехнологии.

Расчётные задачи.

Расчёты: массы вещества или объёма газов по известному количеству вещества, массе или объёму одного из участвующих в реакции веществ, массы (объёма, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ имеет примеси, массы (объёма, количества вещества) продукта реакции, если одно из веществ дано в виде раствора с определённой массовой долей растворённого вещества, массовой доли и молярной концентрации вещества в растворе, доли выхода продукта реакции от теоретически возможного.

Межпредметные связи.

Реализация межпредметных связей при изучении общей и неорганической химии в 11 классе осуществляется через использование как общих естественно-научных понятий, так и понятий, принятых в отдельных предметах естественно-научного цикла.

Общие естественно-научные понятия: явление, научный факт, гипотеза, теория, закон, анализ, синтез, классификация, периодичность, наблюдение, измерение, эксперимент, модель, моделирование.

Физика: материя, микромир, макромир, атом, электрон, протон, нейтрон, ион, изотопы, радиоактивность, молекула, энергетический уровень, вещество, тело, объём, агрегатное состояние вещества, идеальный газ, физические величины, единицы измерения, скорость, энергия, масса.

Биология: клетка, организм, экосистема, биосфера, метаболизм, макро- и микроэлементы, белки, жиры, углеводы, нуклеиновые кислоты, ферменты, гормоны, круговорот веществ и поток энергии в экосистемах.

География: минералы, горные породы, полезные ископаемые, топливо, ресурсы.

Технология: химическая промышленность, металлургия, строительные материалы, сельскохозяйственное производство, пищевая промышленность, фармацевтическая промышленность, производство косметических препаратов, производство конструкционных материалов, электронная промышленность, нанотехнологии.

ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ ПРОГРАММЫ ПО ХИМИИ НА УГЛУБЛЕННОМ УРОВНЕ СРЕДНЕГО ОБЩЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

ЛИЧНОСТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

В соответствии с системно-деятельностным подходом в структуре личностных результатов освоения предмета «Химия» на уровне среднего общего образования выделены следующие составляющие: осознание обучающимися российской гражданской идентичности; готовность к саморазвитию, самостоятельности и самоопределению; наличие мотивации к обучению; готовность и способность обучающихся руководствоваться принятыми в обществе правилами и нормами поведения; наличие правосознания, экологической культуры; способность ставить цели и строить жизненные планы.

Личностные результаты освоения предмета «Химия» отражают сформированность опыта познавательной и практической деятельности обучающихся в процессе реализации образовательной деятельности.

Личностные результаты освоения предмета «Химия» отражают сформированность опыта познавательной и практической деятельности обучающихся в процессе реализации образовательной деятельности, 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:

ценностного отношения к историческому и научному наследию отечественной химии;

уважения к процессу творчества в области теории и практического приложения химии, осознания того, что данные 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 с учётом осознания последствий 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, 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:

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, в 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, 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 программы по химии 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.

Познавательные универсальные учебные действия

1) базовые логические действия:

самостоятельно формулировать и актуализировать проблему, рассматривать её всесторонне;

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 знаково-символические средства наглядности.

Коммуникативные универсальные учебные действия:

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.

Регулятивные универсальные учебные действия:

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 деятельности на основе самоанализа и самооценки.

ПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

Предметные результаты освоения программы по химии на углублённом уровне на уровне среднего общего образования включают специфические для учебного предмета «Химия» научные знания, умения и способы действий по освоению, интерпретации и преобразованию знаний, виды деятельности по получению нового знания и применению знаний в различных учебных ситуациях, а также в реальных жизненных ситуациях, связанных с химией. В программе по химии предметные результаты представлены по годам изучения.

11 КЛАСС

Предметные результаты освоения курса «Общая и неорганическая химия» отражают:

сформированность представлений: о материальном единстве мира, закономерностях и познаваемости явлений природы, о месте и значении химии в системе естественных наук и её роли в обеспечении устойчивого развития, в решении проблем экологической, энергетической и пищевой безопасности, в развитии медицины, создании новых материалов, новых источников энергии, в обеспечении рационального природопользования, в формировании мировоззрения и общей культуры человека, а также экологически обоснованного отношения к своему здоровью и природной среде;

владение системой химических знаний, которая включает: основополагающие понятия – химический элемент, атом, ядро атома,

изотопы, электронная оболочка атома, s-, p-, d-атомные орбитали, основное и возбуждённое состояния атома, гибридизация атомных орбиталей, ион, молекула, валентность, электроотрицательность, степень окисления, химическая связь (ковалентная, ионная, металлическая, водородная), кристаллическая решётка, химическая реакция, раствор, электролиты, неэлектролиты, электролитическая диссоциация, степень диссоциации, водородный показатель, окислитель, восстановитель, тепловой эффект химической реакции, 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, закон постоянства состава веществ, закон действующих масс), закономерности, символический язык химии, мировоззренческие знания, лежащие в основе понимания причинности и системности химических явлений; современные представления о строении вещества на атомном, ионно-молекулярном и надмолекулярном уровнях; представления о механизмах химических реакций, термодинамических и кинетических закономерностях их протекания, о химическом равновесии, растворах и дисперсных системах; фактологические сведения о свойствах, составе, получении и безопасном использовании важнейших неорганических веществ в быту и практической деятельности человека, общих научных принципах химического производства;

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

сформированность умения использовать химическую символику для составления формул веществ и уравнений химических реакций, систематическую номенклатуру (IUPAC) и тривиальные названия отдельных веществ;

сформированность умения определять валентность и степень окисления химических элементов в соединениях, вид химической связи (ковалентная, ионная, металлическая, водородная), тип кристаллической решётки конкретного вещества;

сформированность умения объяснять зависимость свойств веществ от вида химической связи и типа кристаллической решётки, обменный и донорно-акцепторный механизмы образования ковалентной связи;

сформированность умений: классифицировать: неорганические вещества по их составу, химические реакции по различным признакам (числу и составу реагирующих веществ, тепловому эффекту реакции, изменению степеней окисления элементов, обратимости, участию катализатора и

другие); самостоятельно выбирать основания и критерии для классификации изучаемых веществ и химических реакций;

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

сформированность умений: характеризовать электронное строение атомов и ионов химических элементов первого–четвёртого периодов Периодической системы Д.И. Менделеева, используя понятия «энергетические уровни», «энергетические подуровни», «s-, p-, d-атомные орбитали», «основное и возбуждённое энергетические состояния атома»; объяснять закономерности изменения свойств химических элементов и их соединений по периодам и группам Периодической системы Д. И. Менделеева, валентные возможности атомов элементов на основе строения их электронных оболочек;

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

сформированность умения раскрывать сущность: окислительно-восстановительных реакций посредством составления электронного баланса этих реакций; реакций ионного обмена путём составления их полных и сокращённых ионных уравнений; реакций гидролиза; реакций комплексообразования (на примере гидроксокомплексов цинка и алюминия);

сформированность умения объяснять закономерности протекания химических реакций с учётом их энергетических характеристик, характер изменения скорости химической реакции в зависимости от различных факторов, а также характер смещения химического равновесия под влиянием внешних воздействий (принцип Ле Шателье);

сформированность умения характеризовать химические реакции, лежащие в основе промышленного получения серной кислоты, аммиака, общие научные принципы химических производств; целесообразность применения неорганических веществ в промышленности и в быту с точки зрения соотношения риск-польза;

сформированность владения системой знаний о методах научного познания явлений природы – наблюдение, измерение, моделирование, эксперимент (реальный и мысленный), используемых в естественных науках, умения применять эти знания при экспериментальном исследовании веществ и для объяснения химических явлений, имеющих место в природе, практической деятельности человека и в повседневной жизни;

сформированность умения выявлять взаимосвязь химических знаний с понятиями и представлениями других естественно-научных предметов для более осознанного понимания материального единства мира;

сформированность умения проводить расчёты: с использованием понятий «массовая доля вещества в растворе» и «молярная концентрация»; массы вещества или объёма газа по известному количеству вещества, массе или объёму одного из участвующих в реакции веществ; теплового эффекта реакции; значения водородного показателя растворов кислот и щелочей с известной степенью диссоциации; массы (объёма, количества вещества) продукта реакции, если одно из исходных веществ дано в виде раствора с определённой массовой долей растворённого вещества или дано в избытке (имеет примеси); доли выхода продукта реакции; объёмных отношений газов;

сформированность умений: самостоятельно планировать и проводить химический эксперимент (проведение реакций ионного обмена, подтверждение качественного состава неорганических веществ, определение среды растворов веществ с помощью индикаторов, изучение влияния различных факторов на скорость химической реакции, решение экспериментальных задач по темам «Металлы» и «Неметаллы») с соблюдением правил безопасного обращения с веществами и лабораторным оборудованием, формулировать цель исследования, представлять в различной форме результаты эксперимента, анализировать и оценивать их достоверность;

сформированность умений: соблюдать правила пользования химической посудой и лабораторным оборудованием, обращения с веществами в соответствии с инструкциями по выполнению лабораторных химических опытов, экологически целесообразного поведения в быту и трудовой деятельности в целях сохранения своего здоровья, окружающей природной среды и достижения её устойчивого развития, осознавать опасность токсического действия на живые организмы определённых неорганических веществ, понимая смысл показателя ПДК;

сформированность умений: осуществлять целенаправленный поиск химической информации в различных источниках (научная и учебно-научная литература, средства массовой информации, Интернет и другие), критически анализировать химическую информацию, перерабатывать её и использовать в соответствии с поставленной учебной задачей.

11 КЛАСС

№ п/п	Раздел	Тема урока	Количество часов	Электронные ресурсы	Воспитательный аспект
1	Строение атома. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	Атом. Состав атомных ядер. Химический элемент. Изотопы	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	Значение Периодического закона и Периодической системы химических элементов для развития науки и практики. Д. И. Менделеев – учёный и гражданин.
2-3		Строение электронных оболочек атомов, квантовые числа Классификация химических элементов (s-, p-, d-, f-элементы)	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	
4		Входная контрольная работа по курсу химии 10 кл.	1		самостоятельно определять цели деятельности, планировать, осуществлять, контролировать
5-6		Распределение электронов по атомным орбиталям	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
7		Электронные конфигурации	1	Библиотека	познавательные мотивы,

		атомов элементов в основном и возбуждённом состоянии		ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
8-9		Электронные конфигурации ионов. Электроотрицательность	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
10		Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева, связь с современной теорией строения атомов	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
11-12		Закономерности изменения свойств химических элементов и образуемых ими простых и сложных веществ по группам и периодам	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
13		Систематизация и обобщение знаний по теме	1		Учебное сотрудничество со сверстниками в совместной познавательной и исследовательской деятельности при решении возникающих проблем
14		Виды химической связи. Механизмы образования	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru	познавательные мотивы, направленные на получение новых

		ковалентной связи. Водородная связь. Межмолекулярные взаимодействия		/00adb59e	знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
15		Валентность и валентные возможности атомов. Связь электронной структуры молекул с их геометрическим строением	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
16		Представления о комплексных соединениях: состав и номенклатура	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
17	Строение вещества. Многообразие веществ	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Типы кристаллических решеток и свойства веществ	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
18		Понятие о дисперсных системах. Представление о коллоидных растворах	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
19		Истинные растворы: насыщенные и ненасыщенные, растворимость.	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые

		Кристаллогидраты		/00adb59e	для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
20		Способы выражения концентрации растворов	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
21		Решение задач с использованием понятий "массовая доля растворённого вещества", "молярная концентрация"	1		Учебное сотрудничество со сверстниками в совместной познавательной и исследовательской деятельности при решении возникающих проблем
22		Классификация и номенклатура неорганических веществ	1		Учебное сотрудничество со сверстниками в совместной познавательной и исследовательской деятельности при решении возникающих проблем
23		Систематизация и обобщение знаний по теме	1		Учебное сотрудничество со сверстниками в совместной познавательной и исследовательской деятельности при решении возникающих проблем
24		Контрольная работа по темам "Строение атома. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева", "Строение	1		самостоятельно определять цели деятельности, планировать, осуществлять, контролировать

		вещества. Многообразие веществ"			
25	Химические реакции	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ; закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях	1		познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
26		Тепловые эффекты химических реакций. Термохимические уравнения	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
27		Вычисления по уравнениям химических реакций и термохимическим уравнениям	2		познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
28		Скорость химической реакции, её зависимость от различных факторов. Катализ и катализаторы	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
29		Гомогенные и гетерогенные реакции	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые

				/00adb59e	для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
30		Практическая работа № 1 по теме "Влияние различных факторов на скорость химической реакции"	1		самостоятельно определять цели деятельности, планировать, осуществлять, контролировать
31-32		Обратимые и необратимые реакции. Химическое равновесие	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	
33		Практическая работа № 2 по теме "Влияние различных факторов на положение химического равновесия"	1		самостоятельно определять цели деятельности, планировать, осуществлять, контролировать
34		Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Степень диссоциации	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
35		Ионное произведение воды. Среда водных растворов. Водородный показатель (рН) раствора	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
36-37		Гидролиз солей. Реакции, протекающие в растворах электролитов	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые

				/00adb59e	для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
38		Практическая работа № 3 по теме "Химические реакции в растворах электролитов"	1		самостоятельно определять цели деятельности, планировать, осуществлять, контролировать
39		Окислительно-восстановительные реакции. Важнейшие окислители и восстановители	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
40		Метод электронного (электронно-ионного) баланса	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
41		Электролиз растворов и расплавов веществ	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
42		Решение задач различных типов	1		самостоятельно определять цели деятельности, планировать, осуществлять, контролировать
43		Решение задач различных типов	1		самостоятельно определять цели деятельности, планировать,

					осуществлять, контролировать
44		Систематизация и обобщение знаний по теме "Химические реакции"	1		самостоятельно определять цели деятельности, планировать, осуществлять, контролировать
45		Контрольная работа по теме "Химические реакции"	1		самостоятельно определять цели деятельности, планировать, осуществлять, контролировать
46	Неметаллы (60 часов)	Положение неметаллов в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения их атомов. Физические свойства неметаллов	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
47		Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода)	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
48-49		Водород: получение, физические и химические свойства. Гидриды	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
50-51		Галогены: нахождение в природе, способы получения, физические и химические	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые

		свойства		/00adb59e	для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
52-53		Галогеноводороды. Важнейшие кислородсодержащие соединения галогенов	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
54		Лабораторные и промышленные способы получения галогенов. Применение галогенов и их соединений	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
55		Практическая работа № 4. Решение экспериментальных задач по теме "Галогены"	1		самостоятельно определять цели деятельности, планировать, осуществлять, контролировать
56-57		Кислород: лабораторные и промышленные способы получения, физические и химические свойства. Озон. Применение кислорода и озона	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	
58		Оксиды и пероксиды	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	
59-61		Решение задач различных типов	3		самостоятельно определять цели деятельности, планировать, осуществлять, контролировать

62-63		Сера: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
64-65		Сероводород, сульфиды	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
66-67		Кислородсодержащие соединения серы. Особенности свойств серной кислоты	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
68		Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме "Сера и её соединения"	1		познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
69-70		Азот: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Аммиак, нитриды	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
71-72		Кислородсодержащие	2	Библиотека	познавательные мотивы,

		соединения азота. Особенности свойств азотной кислоты		ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
73		Применение азота и его соединений. Азотные удобрения	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
74-75		Фосфор: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства. Фосфиды и фосфин	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
76-77		Оксиды фосфора, фосфорсодержащие кислоты. Соли фосфорной кислоты	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
78		Применение фосфора и его соединений. Фосфорные удобрения	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
79		Практическая работа № 6. Решение экспериментальных	1		самостоятельно определять цели деятельности, планировать,

		задач по теме "Азот и фосфор и их соединения"			осуществлять, контролировать
80-81		Углерод: нахождение в природе, аллотропные модификации; физические и химические свойства, применение	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
82		Оксид углерода(II), оксид углерода(IV), угольная кислота и её соли	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
83-85		Решение задач различных типов	3		
86-87		Кремний: нахождение в природе, способы получения, физические и химические свойства	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
88-89		Оксид кремния(IV), кремниевая кислота, силикаты	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
90		Применение кремния и его соединений. Стекло, его получение, виды стекла	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые

				/00adb59e	для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
91-93		Решение задач различных типов	3		
94-95		Систематизация и обобщение знаний по теме "Неметаллы"	2		
96-96		Контрольная работа по теме "Неметаллы"	2		
98		Анализ результатов контрольной работы, коррекция ошибок	1		
99	Металлы (49)	Положение металлов в Периодической системе химических элементов. Особенности строения электронных оболочек атомов металлов	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	
100		Общие физические свойства металлов. Применение металлов в быту и технике	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	
101-102		Сплавы металлов. Коррозия металлов	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
103-105		Решение задач различных типов	3		

106-107		Электрохимический ряд напряжений металлов. Общие способы получения металлов	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
108-110		Общая характеристика металлов IA-группы Периодической системы химических элементов. Натрий и калий: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений	3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
111-113		Общая характеристика металлов IIA-группы Периодической системы химических элементов. Магний и кальций: получение, физические и химические свойства, применение простых веществ и их соединений	3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
114-115		Жёсткость воды и способы её устранения	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
116-118		Алюминий: получение, физические и химические	3	Библиотека ЦОК	познавательные мотивы, направленные на получение новых

		свойства, применение		https://m.edsoo.ru/00adb59e	знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
119-120		Амфотерные свойства оксида и гидроксида алюминия, гидроксокомплексы алюминия, их применение	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
121-123		Решение задач различных типов	3		познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
124		Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме "Металлы главных подгрупп"	1		познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
125-126		Общая характеристика металлов побочных подгрупп (Б-групп) Периодической системы химических элементов	2		познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
127-131		Физические и химические свойства хрома и его соединений, их применение	5		познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые

					для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
132-135		Важнейшие соединения марганца. Перманганат калия, его окислительные свойства	4		познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
136-139		Физические и химические свойства железа и его соединений. Получение и применение сплавов железа	4	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
140-141		Физические и химические свойства меди и её соединений, их применение	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
142-144		Физические и химические свойства цинка и его соединений, их применение. Гидроксикомплексы цинка	3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
145		Практическая работа № 8. Решение экспериментальных задач по теме "Металлы побочных подгрупп"	1		

146-149		Решение задач различных типов	4		
150-151		Обобщение и систематизация изученного материала по теме "Металлы"	2		
152-153		Контрольная работа по теме "Металлы"	2		самостоятельно определять цели деятельности, планировать, осуществлять, контролировать
154		Анализ результатов контрольной работы, коррекция ошибок	1		
155	Методы познания в химии. Химия и жизнь (15 часов)	Роль химии в обеспечении устойчивого развития человечества. Понятие о научных методах исследования веществ	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	
156-157		Научные принципы организации химического производства. Промышленные способы получения важнейших веществ	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	
158-159		Промежуточная аттестация	2		самостоятельно определять цели деятельности, планировать, осуществлять, контролировать
160-161		Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия Химия и здоровье человека. Лекарственные средства	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых

					процессов и явлений
162-163		Химия пищи. Роль химии в обеспечении пищевой безопасности	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
164		Косметические и парфюмерные средства. Бытовая химия	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
165-166		Химия в строительстве. Важнейшие строительные и конструкционные материалы	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
167-168		Химия в сельском хозяйстве. Органические и минеральные удобрения	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/00adb59e	познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений
169-170		Систематизация и обобщение знаний по теме	2		познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых

					процессов и явлений
		ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ	170		

