

**Аннотация
к рабочей программе по предмету «Химия» 8-9 классы**

Название предмета (курса)	Химия
Уровень образования	Основное общее
Класс(ы)	8-9
Количество часов	68 ч (2 часа в неделю)
Программа разработана на основе нормативных документов	<ul style="list-style-type: none"> - Федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования, утвержденного приказом Министерства просвещения Российской Федерации от 31.05.2021 № 287 "Об утверждении федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования" - Примерной образовательной программы основного общего образования, одобренной решением федерального учебно-методического объединения по общему образованию протокол 1/22 от 18.03.2022. - Примерной рабочей программы основного общего образования Химия (базовый уровень) для 8-9 классов образовательных организаций 2021г Министерство Просвещения РФ Федерального бюджетного научного учреждения Института Стратегии Развития образования Российской академии образования. - <u>Федерального перечня учебников, утвержденного Приказом Минпросвещения России от 20 мая 2020 г. № 254 «Об утверждении федерального перечня учебников, допущенных к использованию при реализации имеющих государственную аккредитацию образовательных программ начального общего, основного общего, среднего общего образования организациями, осуществляющими образовательную деятельность», Приказ Минпросвещения России от 23 декабря 2020 г. № 766 «О внесении изменений в федеральный перечень учебников, допущенных к использованию при реализации имеющих государственную аккредитацию образовательных программ начального общего, основного общего, среднего общего образования, утвержденный приказом Минпросвещения России от 20 мая 2020 г. № 254»</u> - Основной образовательной программы основного общего образования муниципального бюджетного общеобразовательного учреждения «Средняя общеобразовательная школа №1» (далее – МБОУ «СОШ №1»), утверждённой Приказом директора МБОУ «СОШ №1» №25/1-о от 16.02.2022 - Устава МБОУ «СОШ № 1», утвержденного Постановлением от 01.03.2018 № 148; - Положение о рабочей программе учебных предметов, курсов, модулей как компонента основной общеобразовательной программы (ФГОС) МБОУ «СОШ №1» , утвержденного Приказом директора МБОУ «СОШ №1» №109-о от 31.05.2022г; - Программы развития универсальных учебных действий, утвержденной Приказом директора МБОУ «СОШ №1» №161 от 31.08.2017;

	<ul style="list-style-type: none"> - Положение о критериях и нормах оценивания предметных результатов учащихся МБОУ «СОШ № 1» на уровне основного общего образования, утвержденного Приказом директора МБОУ «СОШ №1» №111-о от 31.05.2017 - Календарного учебного графика на 2022-2023 учебный год, утвержденного Приказом директора МБОУ «СОШ №1» №161-0 от 29.08.2022; - Учебного плана МБОУ «СОШ №1» на 2022-2023 учебный год, утвержденного Приказом директора МБОУ «СОШ №1» №161-о от 29.08.2022г;
<p><i>Цели и задачи</i></p>	<p>Целями изучения химии на уровне основного общего образования являются:</p> <ul style="list-style-type: none"> - формирование интеллектуально развитой личности, готовой к самообразованию, сотрудничеству, самостоятельному принятию решений, способной адаптироваться к быстро меняющимся условиям жизни; - направленность обучения на систематическое приобщение учащихся к самостоятельной познавательной деятельности, научным методам познания, формирующим мотивацию и развитие способностей к химии; - обеспечение условий, способствующих приобретению обучающимися опыта разнообразной деятельности, познания и самопознания, ключевых навыков (ключевых компетенций), имеющих универсальное значение для различных видов деятельности; - формирование умений объяснять и оценивать явления окружающего мира на основании знаний и опыта, полученных при изучении химии; - формирование у обучающихся гуманистических отношений, понимания ценности химических знаний для выработки эко- логически целесообразного поведения в быту и трудовой деятельности в целях сохранения своего здоровья и окружающей природной среды; - развитие мотивации к обучению, способностей к самоконтролю и самовоспитанию на основе усвоения общечеловеческих ценностей, готовности к осознанному выбору профиля и направленности дальнейшего обучения. <p>Задача предмета состоит в формировании системы химических знаний — важнейших фактов, понятий, законов и теоретических положений, доступных обобщений мировоззренческого характера, языка науки, знаний о научных методах изучения веществ и химических реакций, а также в формировании и развитии умений и способов деятельности, связанных с планированием, наблюдением и проведением химического эксперимента, соблюдением правил безопасного обращения с веществами в повседневной жизни.</p>
<p><i>УМК</i></p>	<p>- Авторская программа Гара. Н. Н. Химия. Рабочие программы. Предметная линия учебников Г. Е. Рудзитиса, Ф. Г. Фельдмана. 8-9 классы: учеб. пособие для общеобразоват. организаций / Н. Н. Гара – 3-е изд., М.: Просвещение, 2019;</p>

	<p>- Дидактические материалы Радецкий А. М. Химия: 8-9 классы: учеб. Пособие для общеобразоват. организаций / А. М. Радецкий. – М.: Просвещение, 2018.</p> <p>- Уроки: 8, 9 кл. / Н. Н. Гара. Химия. – М.: Просвещение;</p> <p>- Учебник для общеобразоват. организаций. Рудзитис Г. Е. Химия: 8 кл.: / Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман. – М.: Просвещение 2019;</p> <p>- Учебник для общеобразоват. организаций Рудзитис Г. Е. Химия: 9 кл / Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман. – М.: Просвещение 2019.</p>
<p><i>Содержание предмета (курса)</i></p>	<p>Химия 8 класс:</p> <p>Раздел 1. Первоначальные химические понятия</p> <p>1.1 Химия — важная область естествознания и практической деятельности человека (5 ч)</p> <p>1.2. Вещества и химические реакции (15 ч)</p> <p>Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ</p> <p>2.1. Воздух. Кислород. Понятие об оксидах (5 ч)</p> <p>2.2. Водород. Понятие о кислотах и солях (5 ч)</p> <p>2.3. Количественные отношения в химии (4 ч)</p> <p>2.4. Вода. Растворы. Понятие об основаниях (5 ч)</p> <p>2.5. Основные классы неорганических соединений (11 ч)</p> <p>Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции</p> <p>3.1. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома (7 ч)</p> <p>3.2. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции (8 ч)</p> <p>Резервное время 3 ч</p> <p>Химия 9 класс:</p> <p>Раздел 1. Многообразие химических реакций</p> <p>1.1. Классификация химических реакций: реакции соединения, разложения, замещения, обмена (1 ч)</p> <p>1.2. Окислительно-восстановительные реакции (2 ч)</p> <p>1.3. Экзо- и эндотермические реакции (1 ч)</p> <p>1.4. Скорость химических реакций (2 ч)</p> <p>1.5. Обратимые и необратимые реакции (1 ч)</p> <p>1.6. Химические реакции в водных растворах (1 ч)</p> <p>1.7. Электролитическая диссоциация (1 ч)</p> <p>1.8. Реакции ионного обмена и условия их протекания (6 ч)</p> <p>Раздел 2. Многообразие веществ</p> <p>2.1. Неметаллы (общая характеристика по их положению в ПСХЭ). Закономерности изменения в периодах и группах физических и химических свойств простых веществ, высших оксидов и кислородсодержащих кислот, образованных неметаллами второго и третьего периодов. Галогены (5 ч)</p> <p>2.2. Кислород и сера (8 ч)</p> <p>2.3. Азот и фосфор (9 ч)</p> <p>2.4. Углерод и кремний (8 ч)</p> <p>2.5. Металлы (общая характеристика) (3 ч)</p> <p>2.6. Щелочные металлы (2 ч)</p> <p>2.7. Щелочноземельные металлы (1 ч)</p> <p>2.8. Алюминий (2 ч)</p> <p>2.9. Железо (4 ч)</p> <p>Раздел 3. Краткий обзор важнейших органических веществ (9 ч)</p> <p>Резервное время (3 ч)</p>
<p><i>Формы и</i></p>	<p>Устный опрос - в соответствии с КТП</p>

<i>периодичность текущего контроля</i>	Письменный опрос - в соответствии с КТП Тестирование - в соответствии с КТП Контрольных работ в 8 классе нет. В 9 классе в Разделе 1 – одна работа, в Разделе 2 – две контрольные работы. Практические работы 8 класс – 6 ч. Практические работы 9 класс – 7 ч.
--	--