

Аннотация к рабочей программе
по предмету: «Химия»

Название курса	Химия
Класс	8-9
Учебно-методический комплекс	Химия. 8 класс: учеб.для общеобразоват. организаций/ Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман. – 8-е изд. – М.: Просвещение, 2019. – 207 с. Химия. 9 класс: учеб.для общеобразоват. организаций/ Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман. – 6-е изд. – М.: Просвещение, 2019. – 208 с.
Срок реализации рабочей программы	2 года
Составитель	Учитель химии Якунина Елена Владимировна
Цель курса	<p>Основные <i>цели</i> изучения химии направлены:</p> <ul style="list-style-type: none"> • на <i>освоение важнейших знаний</i> об основных понятиях и законах химии, химической символике; • на <i>овладение умениями</i> наблюдать химические явления, проводить химический эксперимент, производить расчеты на основе химических формул веществ и уравнений химических реакций; • на <i>развитие</i> познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельного приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями; • на <i>воспитание</i> отношения к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры; • на <i>применение полученных знаний и умений</i> для безопасного использования веществ и материалов в быту, сельском хозяйстве и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде. <p>Одной из важнейших задач основного общего образования является подготовка обучающихся к осознанному и ответственному выбору жизненного и профессионального пути. Обучающиеся должны научиться самостоятельно ставить цели и определять пути их достижения, использовать приобретенный в школе опыт в реальной жизни, за рамками учебного процесса.</p>

<p>Структура курса (название раздела, кол-во часов)</p>	<p>8 класс</p> <p><i>Тема 1.</i> Первоначальные химические понятия. (20 ч)</p> <p><i>Тема 2.</i> Кислород. Горение. (5 ч)</p> <p><i>Тема 3.</i> Водород. (5 ч)</p> <p><i>Тема 4.</i> Растворы. Вода. (5 ч)</p> <p><i>Тема 5.</i> Количественные отношения в химии. (5 ч)</p> <p><i>Тема 6.</i> Основные классы неорганических веществ. (11 ч)</p> <p><i>Тема 7.</i> Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома. (7ч)</p> <p><i>Тема 8.</i> Строение веществ. Химическая связь. (7 ч)</p> <p><i>Тема 9.</i> Обобщение материала (3 ч)</p>
<p>Структура курса (название раздела, кол-во часов)</p>	<p>9 класс</p> <p>Тема 1. Классификация химических реакций. (7 ч)</p> <p>Тема 2. Электролитическая диссоциация. (9 ч)</p> <p>Тема 3. Галогены. (5 ч)</p> <p>Тема 4. Кислород и сера. (9 ч)</p> <p>Тема 5. Азот и фосфор. (8 ч)</p> <p>Тема 6. Углерод и кремний. (8 ч)</p> <p>Тема 7. Общие свойства металлов (12 ч)</p> <p>Тема 8. Первоначальные представления об органических веществах. (8 ч)</p> <p>Тема 9. Резерв. (2 ч)</p>