

Аннотация к рабочей программе по химии.  
 Уровень образования: начальное общее образование  
 Класс: 8

Уровень программы	Базовый
Нормативная база	Рабочая программа учебного курса химии для 8 класса составлена на основе Примерной программы основного общего образования по химии (базовый уровень) и программы курса химии для учащихся 8 классов общеобразовательных учреждений автора О. С. Gabrielyan (2016 года).
УМК	Учебник Химии, Gabrielyan O.S., «Просвещение» 2018г.,
Количество часов	В неделю: 2 часа. За год: 68 часов (в том числе на контрольные работы- 6 часа, практические работы –5 часов).
Цель изучения	<ul style="list-style-type: none"> <li>• освоение системы знаний о фундаментальных законах, теориях, фактах химии, необходимых для понимания научной картины мира;</li> <li>• овладение умениями применять полученные знания для объяснения разнообразных химических явлений и свойств веществ, оценки роли химии в развитии современных технологий и получении новых материалов;</li> <li>• развитие познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе самостоятельного приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;</li> <li>• воспитание убежденности в позитивной роли химии в жизни современного общества, необходимости химически грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде;</li> <li>• освоение важнейших знаний об основных понятиях и законах химии, химической символике;</li> <li>• овладение умениями наблюдать химические явления, проводить химический эксперимент, производить расчёты на основе химических формул веществ и уравнений химических реакций;</li> <li>• воспитание отношения к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры;</li> <li>• применение полученных знаний и умений 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.</li> </ul>
Основные разделы	Введение Атомы химических элементов Простые вещества Соединения химических элементов Изменения, происходящие с веществами Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов
Периодичность и формы контроля.	Стартовый контроль в сентябре, в форме диагностической мониторинговой работы. Промежуточный контроль в январе, в форме диагностической мониторинговой работы. Итоговый контроль в мае, в форме контрольной работы.