**Аннотация к рабочей программе по химии**

**Уровень образования: основное общее образование**

**Класс: 8-9**

|  |  |
| --- | --- |
| Уровень программы | Базовый |
| Нормативная база | Рабочая программа составлена на основе ФГОС основного общего образования, основной образовательной программы основного общего образования ЧОУ «Православная классическая гимназия «София» |
| УМК | Авторская программа О.С. Габриеляна, соответствующая Федеральному Государственному образовательному стандарту основного общего образования (О.С.Габриелян Программа курса химии для 8 - 9 классов общеобразовательных учреждений/ О.С.Габриелян. – М.: Дрофа, 2018г.).  Учебник «Химия. 8 класс» Габриелян О.С. Химия. 8 кл. – М.: Дрофа, 2020.  Учебник «Химия. 9 класс» Габриелян О.С. Химия. 9 кл. – М.: Дрофа, 2020. |
| Количество часов | В неделю 2 часа в 8 и 9 классах. По 68 часов за каждый год обучения |
| Цель изучения | Изучение химии направлено на достижение **следующих целей:** освоение важнейших знаний об основных понятиях и законах химии, химической символике;  овладение умениями наблюдать химические явления, проводить химический эксперимент, производить расчеты на основе химических формул веществ и уравнений химических реакций;  развитие познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельного приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;  воспитание отношения к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры;  применение полученных знаний и умений для безопасного использования веществ и материалов в быту и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде. |
| Основные разделы | **8 класс**  Введение. Первоначальные химические понятия.  Атомы химических элементов.  Соединения химических элементов.  Растворение. Растворы.  Реакции ионного обмена и окислительно-восстановительные реакции.  **9 класс**  Введение. Общая характеристика химических элементов и химических реакций. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева.  Металлы.  Практикум.  Неметаллы.  Краткие сведения об органических соединениях. |
| Периодичность и формы контроля | Стартовый контроль в 9 классев сентябре в форме теста. Промежуточный контроль в январе, в форме контрольной работы.  Итоговый контроль в мае, в форме письменной контрольной работы  Внешний мониторинг ВПР, диагностические работы согласно графику Министерства просвещения Министерства образования МО.  Промежуточная аттестация проводится в конце учебного года по химии в форме ВПР в 8 классе и контрольной работы в 9 классе. |