

Аннотация дополнительной общеобразовательной общеразвивающей программы «Школа абитуриента»

1.	Наименование программы	Школа абитуриента по химии.
2.	Форма обучения	очная
3.	Срок реализации программы (объем в часах)	120 часов (8 месяцев) 90 часов (6 месяцев) 60 часов (4 месяца) 24 часа (6 недель)
4.	Возрастная категория	15-17 лет, группы по 12-15 человек
5.	Уровень программы	углублённый
6.	Автор-составитель программы	Тлехусеж М.А., канд.хим.наук, доцент каф. химии КубГТУ, старший эксперт предметной подкомиссии ГЭК ЕГЭ в Краснодарском Крае
7.	Направленность программы	<p>Данная дополнительная образовательная программа направлена на углубленное изучение курса химии, приобретение учащимися дополнительных знаний по химии, на формирование умений и навыков решать задачи повышенной сложности, а также – нестандартные задачи по химии.</p> <p>Умение определять химические компоненты в окружающем мире является одним из показателей уровня развития химического мышления школьников, глубины и полноты усвоения ими учебного материала, наличия навыков применения приобретенных знаний в новых ситуациях. Процесс определения включает сочетание теоретического материала, предусмотренного программой, с умениями логически связывать воедино отдельные химические явления и факты, что стимулирует более углубленное изучение теоретических вопросов и практических знаний курса химии. Вместе с тем умение определять химическую сторону окружающих явлений поможет ориентировать процесс обучения на «зону ближайшего развития» ученика, развивая его личностные, метапредметные и предметные результаты, способствуя профессиональному самоопределению.</p>
8.	Режим занятий	в учебные дни, 4 академических часа в день один раз в неделю
9.	Основные разделы программы	<p>1 Теоретические основы химии</p> <p>1.1 Основные понятия и законы химии</p> <p>1.2 Классификация неорганических соединений и их свойства</p> <p>1.3 Периодический закон Д.И. Менделеева и строение атомов</p> <p>1.4 Химическая связь и строение вещества</p>

		<p>2 Химические реакции и закономерности их протекания</p> <p>2.1 Классификация химических реакций. Энергетика химических реакций</p> <p>2.2 Химическая кинетика. Химическое равновесие</p> <p>2.3 Растворы и другие дисперсные системы. Физико-химическая теория растворов</p> <p>2.4 Теория электролитической диссоциации</p> <p>2.5 Реакции ионного обмена в водном растворе. Среда водных растворов электролитов</p> <p>2.6 Окислительно-восстановительные реакции. Электролиз. Химические источники электрического тока.</p> <p>3 Неорганическая химия</p> <p>3.1 Важнейшие классы неорганических веществ и способы их получения.</p> <p>3.2 Неметаллы и их соединения.</p> <p>3.3 Металлы и их соединения. Коррозия металлов.</p> <p>3.4 Химическая технология и экология.</p> <p>3.5 Экспериментальные основы химии. Методы познания в химии.</p>
10.	ФИО ответственного лица	Серда Полина Витальевна
11.	Адрес электронной почты, телефон	2552532@mail.ru 8(861)255-25-32
12.	Документ, выдаваемый по окончании обучения	Сертификат ФГБОУ ВО «КубГТУ»

Начальник Управления
довузовской подготовки



Н.Г. Прозорова

Начальник отдела довузовских программ



П.В. Серда