

АННОТАЦИЯ
к программе подготовительных курсов
«Подготовительные курсы к ЕГЭ по химии»
(название программы)

Трудоемкость обучения: 121 час
(количество часов)

Форма обучения: очная
(очная, очно-заочная, заочная)

Срок освоения программы: 7 месяцев
(недель, месяцев, год)

Цель реализации программы: повторение и систематизация учебного материала по химии. Программа предлагает обучение методике работы с заданиями по типу ЕГЭ разного уровня сложности по окончании изучения соответствующих тем.

Задачи программы:

- 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, сельском хозяйстве и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.

Для этого более глубоко прорабатываются основные темы, изучаемые в школьной программе. При этом особое внимание уделяется темам, которые в школе изучаются недостаточно из-за нехватки времени. Абитуриенты, прошедшие курсы, как правило, лучше подготовлены не только к экзаменам, но и к обучению в университете.

**Учебный план программы «Подготовительные курсы к ЕГЭ по химии»
(121 час - 100 лекц.+ 21 к/р)**

№ п/п	Наименование дисциплин, разделов	Общая трудоемкость часов	Аудиторные занятия, час.		Контрольная работа, час.	Форма контроля
			лекции	практич. и лабор. занятия		
1	Вещество	19	16		3	
1.1	Строение атома	4	4			
1.2	Периодический закон и ПСХЭМ	4	4			
1.3	Электроотрицательность, валентность	7	4		3	Тестирование
1.4	Типы химических связей	4	4			
2	Элементарные основы неорганической химии	19	16		3	
2.1	Классификация неорганических веществ	4	4			
2.2	Свойства металлов	7	4		3	Тестирование
2.3	Свойства неметаллов	4	4			

2.4	Свойства оксидов, гидроксидов, солей	4	4			
3	Первоначальные представления об органических веществах	23	20		3	
3.1	Углеводороды, свойство, получение	4	4			
3.2	Производные углеводов	7	4		3	Тестирование
3.3	Амины, аминокислоты, белки	4	4			
3.4	Взаимосвязь органических соединений	4	4			
3.5	Вывод формулы органических соединений	4	4			
4	Химическая реакция	34	28		6	
4.1	Классификация химических реакций	7	4		3	Тестирование
4.2	Скорость химических реакций	4	4			
4.3	Химическое равновесие и его смещение	4	4			
4.4	Электролиз	4	4			
4.5	Гидролиз	4	4			
4.6	Окислительно-восстановительные реакции	7	4		3	Тестирование
4.7	Электролитическая диссоциация	4	4			
5	Экспериментальные основы химии	11	8		3	
5.1	Очистка веществ. Фильтрование	4	4			
5.2	Методы анализа веществ	7	4		3	Тестирование
6	Химия и жизнь	15	12		3	
6.1	Реакции в органической химии	4	4			
6.2	Расчётные задачи в химии	4	4			
6.3	Установление молекулярной формулы	7	4		3	Тестирование

Составители программы:

Иванчихин Виталий Георгиевич, ст. преподаватель кафедры ЕД НФИ КемГУ

