

МИНОБРНАУКИ РОССИИ
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Хакасский государственный университет им. Н.Ф.Катанова»
(ФГБОУ ВО «ХГУ им. Н. Ф. Катанова»)



УТВЕРЖДАЮ
Проректор
по непрерывному образованию
Адамов М. В. М. В. Адамова
«*19*» *09* 20*18* г.

Учебно-тематический план
дополнительной общеразвивающей программы
«Подготовка к ОГЭ по химии»

Цель обучения: обобщение, систематизация и углубление знаний школьного курса химии, подготовка обучающихся к ОГЭ по химии

Категория слушателей: учащиеся 9-х классов СОШ

Продолжительность обучения: 81 час аудиторных занятий

Форма обучения: очная, без отрыва от учебы

Режим занятий: 3 часа в неделю аудиторных занятий

Документ об образовании: сертификат установленного университетом образца

№ п/п	Наименование модулей и разделов (тем)	Всего, час.	В том числе		Форма контроля
			лекции	практич. занятия	
1.	Вещество	14	4	10	Тест
1.1.	Строение атома	3	1	2	
1.2.	Периодический закон, периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	3	1	2	
1.3.	Строение веществ. Химическая связь	5	1	4	
1.4.	Классификация, состав и номенклатура неорганических веществ	3	1	2	
2.	Химическая реакция	10	2	8	
2.1.	Химические реакции классификация и закономерности их протекания	2	–	2	
2.2.	Растворы. Электролитическая диссоциация. Реакции ионного обмена	4	1	3	
2.3.	Окислительно-восстановительные реакции	4	1	3	

3.	Элементарные основы неорганической химии	20	8	12	Контрольная работа, тест
3.1.	Химические свойства простых веществ-металлов	6	3	3	
3.2.	Химические свойства простых веществ-неметаллов	6	3	3	
3.3.	Химические свойства сложных веществ	6	2	4	
3.4.	Взаимосвязь различных классов веществ	2	0	2	
4.	Представления об органических веществах	9	3	6	Контрольная работа
4.1.	Углеводороды	3	1	2	
4.2.	Кислородсодержащие вещества	3	1	2	
4.3.	Биологически важные вещества: белки, жиры и углеводы	3	1	2	
5.	Методы познания веществ и химических явлений	25	7	18	Практическая работа
5.1.	Лабораторное оборудование и посуда. Приготовление растворов	6	2	4	
5.2.	Индикаторы. Качественные реакции на ионы в растворе, газообразные вещества	6	2	4	
5.3.	Получение веществ	6	2	4	
5.4.	Проведение расчетов на основе формул и уравнений реакций	7	1	6	
6.	Химия и жизнь	3	3	–	Контрольная работа
6.1.	Проблемы использования веществ и химических реакций в повседневной жизни	1,5	1,5	–	
6.2.	Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия	1,5	1,5	–	
	Итого	81	27	54	

Разработчик:
Кандидат пед.наук



О. Ю. Чаптыкова