## Аннотация по предмету «Химия»

Название курса	Химия
Цель курса	Цели химического образования в основной школе формулируются
	на нескольких уровнях: глобальном, метапредметном, личностном и
	предметном, на уровне требований к результатам освоения содержания
	предметных программ.
	• формирование первоначальных систематизированных
	представлений о веществах, превращениях и практическом
	применении; овладение понятийным аппаратом и символическим
	языком химии;
	• осознание объективной значимости основ химической науки как
	области современного естествознания, химических превращений
	неорганических и органических веществ как основы многих
	явлений живой и неживой природы; углубление представлений о
	материальном единстве мира;
	• овладение основами химической грамотности: способностью
	анализировать и объективно оценивать жизненные ситуации,
	связанные с химией, навыками безопасного обращения с
	веществами, используемыми в повседневной жизни; умением
	анализировать и планировать экологически безопасное поведение
	в целях сохранения здоровья и окружающей среды;
	• формирование умений устанавливать связи между реально
	наблюдаемыми химическими явлениями и процессами,
	происходящими в микромире, объяснять причины многообразия
	веществ, зависимость их свойств от состава и строения, а также
	зависимость применения веществ от их свойств;
	• приобретение опыта использования различных методов изучения
	веществ: наблюдения за их превращениями при проведении
	несложных химических экспериментов с использованием
	лабораторного оборудования и приборов;
	• формирование представлений о значении химической науки в
	решении современных экологических проблем, в том числе в
	предотвращении техногенных и экологических катастроф.
	предотвращении техногенных и экологических катастроф.

Класс	8
Количество	70 ч (2 часа в неделю)
часов	
Структура	Введение (4 часа)
курса	Атомы химических элементов (8 часов)
	Простые вещества (7 часов)
	Соединения химических элементов (15 часов)
	Изменения, происходящие с веществами (12 часов)
	Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов(18 часов)
	Практикум(4 часа)
	Резерв (2 часа)
Класс	9
Количество	70 ч (2 часа в неделю)
часов	
Структура	Общая характеристика химических элементов и химических
курса	реакций(10 часов)
	Металлы (14 часов)
	Неметаллы (25 часов)
	Обобщение знаний по химии по курсу основной школы. Подготовка к
	ОГЭ (10 часов)
	Практикум (5 часов)
	Резерв (6 часов)