

**Кодификатор проверяемых элементов содержания заданий муниципального  
этапа ВСОШ по химии 2024–2025 учебного года**

**8 класс**

<b>Код раздела (модуля, блока) заданий</b>	<b>Код контролируемого элемента</b>	<b>Элементы содержания, проверяемые заданиями</b>
1 Первоначальные химические понятия	1.2 1.3 1.4 1.6	Атомы и молекулы. Химические элементы. Символы химических элементов. Простые и сложные вещества. Химическая формула. Валентность атомов химических элементов. Степень окисления. Закон постоянства состава веществ. Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса. Массовая доля химического элемента в соединении Физические и химические явления. Химическая реакция и её признаки. Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения
2 Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атомов	2.1	Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Периоды и группы. Физический смысл порядкового номера, номеров периода и группы элемента.
4 Важнейшие представители неорганических веществ. Неметаллы и их соединения. Металлы и их соединения	4.5	Физические и химические свойства оксидов неметаллов: серы (IV, VI), азота (II, IV, V), Фосфора (III, V), углерода (II, IV), кремния (IV). Получение оксидов неметаллов
6 Химия и окружающая среда	6.1	Вещества и материалы в повседневной жизни человека. Безопасное использование веществ и химических реакций в лаборатории и быту. Первая помощь при химических ожогах и отравлениях
7 Расчёты	7.1 7.3	Расчеты по формулам химических соединений. Расчеты по химическим уравнениям.