

**Кодификатор  
элементов содержания,  
проверяемых на промежуточной аттестации по учебному предмету  
«Химия» в 9 классах**

Жирным курсивом указаны крупные блоки содержания, которые ниже разбиты на более мелкие элементы. Каждая из этих позиций кодификатора представляет собой укрупненную дидактическую единицу содержания обучения, которая может включать несколько тематических единиц.

<b>№</b>	<b>Элементы содержания, проверяемые заданиями КИМ</b>
<b>1</b>	<b>Общая характеристика химических элементов и химических реакций</b>
1.1.	Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе Д.И. Менделеева
1.2.	Амфотерность
<b>2.</b>	<b>Металлы</b>
2.1.	Физические свойства металлов
2.2.	Химические свойства металлов
2.3.	Щелочные металлы
2.4.	Бериллий, магний и щелочноземельные металлы
2.5.	Алюминий и железо, физические и химические свойства
<b>3.</b>	<b>Неметаллы</b>
3.1.	Неметаллы: атомы и простые вещества
3.2.	Галогены. Соединения галогенов и их свойства
3.3.	Сера и ее соединения, физические и химические свойства
3.4.	Азот и его соединения, физические и химические свойства
3.5.	Фосфор и его соединения, физические и химические свойства
3.6.	Углерод и его соединения, физические и химические свойства
3.7.	Кремний и его соединения, физические и химические свойства
<b>4.</b>	<b>Основные понятия химии</b>
4.1.	Окислительно-восстановительные реакции
4.2.	Ионные уравнения реакций
4.3.	Основания, кислоты, соли, оксиды
4.4.	Вычисления по химическим уравнениям количества, объема, массы вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции