

Кодификатор по химии
(9 класс, базовый уровень, УМК О. С. Gabrielyan)

№ п/п	Подсистемы элементов содержания (блоки)	Элементы содержания
1	Введение. Общая характеристика химических элементов	<ol style="list-style-type: none"> 1. Строение атома. Степень окисления. 2. Периодический закон и ПСХЭ. 3. Закономерности изменения свойств элементов и их соединений. 4. Характеристика хим. элемента на основании его положения в периодической системе и строения атома.
2	Общая характеристика металлов	<ol style="list-style-type: none"> 1. Положение металлов в ПСХЭ. 2. Особенности строения атомов металлов 3. Вид химической связи и тип кристаллической решётки в металлах. 4. Физические свойства металлов. 5. Химические свойства металлов. 6. Способы получения.
3	Металлы главных подгрупп	<ol style="list-style-type: none"> 1. Простые вещества – металлы IA-IIIА групп. 2. Оксиды металлов IA-IIIА групп. 3. Гидроксиды металлов IA-IIIА групп
4	Металлы побочных подгрупп	<ol style="list-style-type: none"> 1. Простое вещество железа 2. Соединения железа (II) 3. Соединения железа (III) 4. Коррозия
5	Общая характеристика неметаллов	<ol style="list-style-type: none"> 1. Положение неметаллов в ПСХЭ 2. Строение атомов неметаллов 3. Неметаллы – простые вещества. Вид химической связи и тип кристаллической решётки. Физические свойства 4. Химические свойства неметаллов
6	Оксиды неметаллов. Летучие водородные соединения и бескислородные кислоты неметаллов	<ol style="list-style-type: none"> 1. Кислотные оксиды неметаллов 2. Окислительно-восстановительные реакции с участием оксидов неметаллов 3. Получение H₂S, HCl, PH₃, NH₃ 4. Кислотно-основные свойства летучих водородных соединений
7	Кислородсодержащие кислоты неметаллов. Соли неметаллов	<ol style="list-style-type: none"> 1. Общие свойства. 2. Специфические свойства 3. Классификация и номенклатура солей 4. Общие химические свойства солей 5. Качественные реакции на соли неметаллов