

**КРИТЕРИИ ОЦЕНИВАНИЯ
КОНТРОЛЬНЫХ КОМПЛЕКСОВ ЗАДАНИЙ
ГОСУДАРСТВЕННОЙ ИТОГОВОЙ АТТЕСТАЦИИ ПО ХИМИИ
ПО ОСНОВНЫМ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫМ ПРОГРАММАМ
СРЕДНЕГО ОБЩЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
в 2019 году**

Характеристика заданий и критерии оценивания

№ задания	Характеристика задания	Максимальный балл за правильное выполнение задания	Сумма баллов
ЧАСТЬ I			34 балла
Задания 1-17	Задания открытой формы	2 балла – правильный ответ, 0 баллов – неправильный ответ.	34 балла
ЧАСТЬ II			43 балла
Задания 18-22	Задания с выбором трех правильных ответов	1 балл за каждый правильный вариант ответа (всего 3 балла), 0 баллов – нет правильных ответов.	15 баллов
Задания 23-27	Установление соответствия	1 балл – за каждую правильную пару, 4 балла – полный ответ.	20 баллов
Задания 28-29	Установление последовательности	По 1 баллу – за правильное определение каждого элемента последовательности, 4 балла – полный ответ.	8 баллов
ЧАСТЬ III			23 балла
Задания 30-34	Задания с записью развернутого решения и ответа		23 балла
Задание 30	Используя метод электронного баланса, указать окислитель, восстановитель, расставить коэффициенты	Составлен электронный баланс – 2 балла, указаны окислитель и восстановитель – 1 балл, расставлены коэффициенты в уравнении реакции – 1 балл.	4 балла
Задание 31	Составить уравнения четырёх описанных реакций	Правильно записаны четыре уравнения реакций – 4 балла. Правильно записаны три уравнения реакций – 3 балла. Правильно записаны два уравнения реакций – 2 балла. Правильно записано одно уравнение реакции – 1 балл. Все уравнения реакций записаны неверно – 0 баллов. <i>Примечание:</i> если в уравнении неверно расставлены коэффициенты, то оценка за это уравнение снижается на 0,5 балла.	4 балла

Задание 32	Написать уравнения четырёх реакций, с помощью которых можно осуществить превращение органических веществ	<p>Правильно записаны четыре уравнения реакций – 4 балла.</p> <p>Правильно записаны три уравнения реакций – 3 балла.</p> <p>Правильно записаны два уравнения реакций – 2 балла.</p> <p>Правильно записано одно уравнение реакции – 1 балл.</p> <p>Все уравнения реакций записаны неверно – 0 баллов.</p> <p><i>Примечание:</i> если в уравнении неверно расставлены коэффициенты, то оценка за это уравнение снижается на 1 балл.</p>	4 балла
Задание 33	Решить задачу	<p>Составлены уравнения реакций – 2 балла.</p> <p>Выполнены промежуточные расчетные действия – 2 балла.</p> <p>Выполнено последнее расчетное действие – 1 балл.</p> <p>Все элементы ответа записаны неверно – 0 баллов.</p> <p>Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы – 5 баллов.</p> <p><i>Примечание.</i></p> <p>1) В случае, когда в ответе содержится ошибка в вычислениях в одном из трёх элементов, которая привела к неверному ответу, оценка за выполнение задания снижается только на 1 балл.</p> <p>2) Допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла.</p>	5 баллов
Задание 34	Решить задачу на нахождение формулы	<p>Установлена молекулярная формула вещества – 3 балла.</p> <p>Предложена структурная формула – 1 балл.</p> <p>Приведено уравнение реакции – 2 балла.</p> <p>Все элементы ответа записаны неверно – 0 баллов.</p> <p>Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы – 6 баллов.</p>	6 баллов
Всего за выполнение всех заданий			100 баллов

Перевод баллов в отметку

Отметка	Баллы
5	90–100
4	75–89
3	60–74
2	35–59
1	0–34