За правильное выполнение заданий 1–8, 10–12, 14, 15, 20, 22–25 ставится 1 балл. Задание считается выполненным, если ответ учащегося совпал с эталоном.

Каждое из заданий 9, 13, 16–19, 21 оценивается 2 баллами, если верно указаны все элементы ответа; 1 баллом, если допущена ошибка в указании одного из элементов ответа, и 0 баллов в других случаях.

Задание 26 (с развёрнутым ответом) оценивается в соответствии с приведёнными критериями. Максимальный балл за это задание – 3 балла. Максимальный балл за выполнение всей работы – 35 баллов.

Ответы к заданиям с кратким ответом и с выбором ответа

№ задания	Правильный ответ	Макс. балл
1	35*	1
2	14*	1
3	1	1
4	4	1
5	143	1
6	45*	1
7	2	1
8	42	1
9	45	2
10	23	1
11	240	1
12	2	1
13	251	2
14	35	1
15	13	1
16	312	2
17	352	2
18	435	2
19	231	2
20	4	1
21	242	2
22	14,4	1
23	19,8	1
24	0,8	1
25	44	1

* - в любой последовательности

Критерии оценивания задания 26.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
1) Пусть $m(\mathbf{A}) = 100$ г $m(\text{C}) = 29,63$ г $m(\text{O}) = 39,51$ г $m(\text{Na}) = 28,4$ г $m(\text{H}) = 100 - 29,63 - 39,51 - 28,4 = 2,46$ г $\text{C}_x\text{H}_y\text{O}_z\text{Na}_k$ $x : y : z : k = \frac{29,63}{12} : \frac{2,46}{1} : \frac{39,51}{16} : \frac{28,4}{23} := 2,469 : 2,460 : 2,469 : 1,235 = 2 : 2 : 2 : 1$ Простейшая формула – $\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_2\text{Na}$ Тогда молекулярная формула – $\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4\text{Na}_2$ $M(\mathbf{B}) = 30$ г/моль, что соответствует этану (C_2H_6) 2) Составление структурной формулы вещества A : $\text{NaOOCCH}_2\text{CH}_2\text{COONa}$ 3) Записано уравнение реакции получения B из A : $\text{NaOOCCH}_2\text{CH}_2\text{COONa} + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_6 + 2\text{Na}_2\text{CO}_3$	
Ответ правильный и полный, включает все названные выше элементы	3
Правильно записаны два элемента ответа	2
Правильно записан один элемент ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	3