

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.

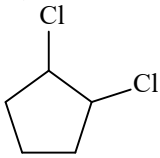
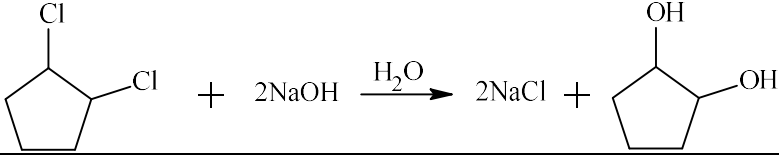
Задание 26 (с развёрнутым ответом) оценивается в соответствии с приведёнными критериями. Максимальный балл за это задание – 3 балла. Максимальный балл за выполнение всей работы – 35 баллов.

Ответы к заданиям с кратким ответом и с выбором ответа

№ задания	Правильный ответ	Макс. балл
1	12*	1
2	15*	1
3	3	1
4	3	1
5	412	1
6	23*	1
7	1	1
8	23	1
9	41	2
10	43	1
11	366	1
12	4	1
13	512	2
14	34	1
15	31	1
16	125	2
17	452	2
18	413	2
19	452	2
20	2	1
21	411	2
22	4,48	1
23	297	1
24	500	1
25	870	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 $m(A) = 100$ г $m(C) = 43,17$ г $m(Cl) = 51,08$ г $m(H) = 100 - 43,17 - 51,08 = 5,75$ г $C_xH_yCl_z$ $x : y : z = \frac{43,17}{12} : \frac{5,75}{1} : \frac{51,08}{35,5} = 3,60 : 5,75 : 1,44 = 2,5 : 4 : 1 = 5 : 8 : 2$ Простейшая формула – $C_5H_8Cl_2$ 2) Составление структурной формулы вещества A:  3) Записано уравнение реакции получения B из A: 	
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