

Логин ОО
----------

### Критерии оценивания выполнения заданий с развернутым ответом

<b>1</b>	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)			<b>Баллы</b>
	<b>Вещество</b>	<b>Номер рисунка</b>	<b>Количество атомов в молекуле</b>	
	состав которого выражается формулой NH <sub>3</sub>	1	4	
	в котором один из атомов проявляет валентность, равную II	2	9	
	Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы			2
Допущена ошибка в одном из элементов ответа			1	
Допущено две и более ошибки			0	
<i>Максимальный балл</i>			2	

<b>2</b>	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)				<b>Баллы</b>
	<b>Символ химического элемента</b>	<b>Число электронов во внешнем слое</b>	<b>№ периода</b>	<b>Простое вещество</b>	
	N	5	2	Неметалл	
	Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы				2
	Допущена ошибка в одном из элементов ответа				1
Допущено две и более ошибки, или ответ отсутствует				0	
<i>Максимальный балл</i>				2	

<b>3</b>	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)		<b>Баллы</b>
	Записан ряд химических элементов: B → N → F (или B, N, F)		
	Указана правильная последовательность символов		1
	Последовательность символов записана неверно, или ответ отсутствует		0
	<i>Максимальный балл</i>		1

<b>4</b>	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)		<b>Баллы</b>
	Элементы ответа: 1) Этилен имеет молекулярное строение. 2) Карбид кальция имеет ионное строение		
	Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы		2
	Допущена ошибка в одном из элементов ответа		1
	Все элементы ответа записаны неверно		0
	<i>Максимальный балл</i>		2

5	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	<b>Баллы</b>
	Элементы ответа: Оксид: $\text{SO}_2$ ; Основание: $\text{NaOH}$ ; Кислота $\text{HNO}_3$ или $\text{H}_2\text{SO}_4$ ; Соль: $\text{ZnS}$ или $\text{Cu}_2\text{S}$ , или $\text{CuS}$	
	Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	2
	Правильно заполнены три ячейки схемы	1
	Допущено две и более ошибки	0
	<i>Максимальный балл</i>	2

6	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	<b>Баллы</b>
	Элементы ответа: 1) $3\text{S} + 2\text{Al} = \text{Al}_2\text{S}_3$ 2) реакция протекает с выделением теплоты (экзотермическая)	
	Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	2
	Ответ включает один из названных выше элементов	1
	Все элементы ответа записаны неверно	0
	<i>Максимальный балл</i>	2

7	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	<b>Баллы</b>
	Элементы ответа: 1) $\text{SO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 2) реакция протекает без изменения степеней окисления.	
	Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	2
	Ответ включает один из названных выше элементов	1
	Все элементы ответа записаны неверно	0
	<i>Максимальный балл</i>	2

8	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	<b>Баллы</b>
	Элементы ответа: 1) Выделение (бесцветного) газа 2) $\text{H}^+ + \text{HCO}_3^- = \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$	
	Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	2
	Допущена ошибка в одном из элементов ответа	1
	Все элементы ответа записаны неверно	0
	<i>Максимальный балл</i>	2

9	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	<b>Баллы</b>
	Элементы ответа: 1) Составлен электронный баланс: $\begin{array}{l l} 2 & \text{Cu}^{+2} + 1\bar{e} \rightarrow \text{Cu}^{+1} \\ 1 & 2\text{I}^{-1} - 2\bar{e} \rightarrow \text{I}_2^0 \end{array}$ 2) Указано, что иод в степени окисления $-1$ (или NaI) является восстановителем, а медь в степени окисления $+2$ (или $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ ) – окислителем; 3) Составлено уравнение реакции: $4\text{NaI} + 2\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 = 2\text{CuI} + \text{I}_2 + 4\text{NaNO}_3$	
	Ответ правильный и полный, включает в себя все названные выше элементы	3
	Правильно записаны два из названных выше элементов ответа	2
	Правильно записан один из названных выше элементов ответа	1
	Все элементы ответа записаны неверно	0
	<i>Максимальный балл</i>	3

10	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	<b>Баллы</b>
	Написаны уравнения реакций, соответствующие схеме превращений 1) $\text{Cu} + \text{Cl}_2 = \text{CuCl}_2$ 2) $\text{CuCl}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{CaCl}_2$ 3) $\text{CaCl}_2 + 2\text{AgNO}_3 = \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{AgCl}$	
	Правильно записаны 3 уравнения реакций	3
	Правильно записаны 2 уравнения реакций	2
	Правильно записано 1 уравнение реакции	1
	Все уравнения записаны неверно или ответ отсутствует	0
	<i>Максимальный балл</i>	3

11	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	<b>Баллы</b>
	Элементы ответа: 35	
	Правильно записаны все элементы ответа	2
	Правильно записан один элемент ответа	1
	Все элементы ответа записаны неверно или ответ отсутствует	0
	<i>Максимальный балл</i>	2

12

<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	<b>Баллы</b>
Элементы ответа:  1) $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Pt}} \text{CH}_3-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$  2) $\text{CH}_3\text{C}(\text{C}\equiv\text{C})-\text{CH}_2-\text{CH}_3 + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{CH}_3-\overset{\text{Cl}}{\underset{\text{Cl}}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	
Правильно записаны два элемента ответа	2
Правильно записан один элемент ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно или ответ отсутствует	0
<i>Максимальный балл</i>	2

13

<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	<b>Баллы</b>
Элементы ответа: Написаны уравнения реакций, соответствующие схеме:  1) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\underset{\text{Br}}{\text{CH}_2}-\text{CH}_2 + \text{KOH} \longrightarrow \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{KBr} + \text{H}_2\text{O}$  2) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CH}_3-\text{CH}_2-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$  3) Записано название вещества X: бутен-1	
Правильно записаны все элементы ответа	3
Правильно записаны два элемента ответа	2
Правильно записан один элемент ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно или ответ отсутствует	0
<i>Максимальный балл</i>	3

14

<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	<b>Баллы</b>
Элементы ответа: 1) Определён объём воды и определена концентрация хлора в ней: $V(\text{воды}) = 1,5 \cdot 0,1 = 0,15 \text{ дм}^3$ Содержание хлора = $0,048 / 0,15 = 0,32 \text{ мг/дм}^3$ 2) Сформулирован вывод о превышении ПДК; Концентрация хлора превышает показатель $0,3 \text{ мг/дм}^3$ ; 3) Сформулировано одно предложение по снижению содержания хлора в воде. Возможные варианты: замена хлора на дезинфицирующие средства, не содержащие хлора; уменьшение массы используемого хлора	
Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	3
Правильно записаны два из названных выше элементов ответа	2
Правильно записан один из названных выше элементов ответа	1
<i>Максимальный балл</i>	3

15

<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	
Элементы ответа: 1) Рассчитана масса салициловой кислоты: $m(\text{к-ты}) = 200 \cdot 0,02 = 4 \text{ г}$ 2) Рассчитана масса спирта: $m(\text{спирта}) = 200 - 4 = 196 \text{ г}$	
Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	2
Допущена ошибка в одном из элементов ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	2

### Система оценивания выполнения всей работы

Максимальный балл за выполнение работы – 33.

*Рекомендации по переводу первичных баллов в отметки по пятибалльной шкале*

Отметка по пятибалльной шкале	«2»	«3»	«4»	«5»
Первичные баллы	0–10	11–19	20–27	28–33