

Верный ответ на задание 3 оценивается одним баллом. Выполнение заданий 1, 2, 4, 11 оценивается следующим образом: 2 балла – нет ошибок; 1 балл – допущена одна ошибка; 0 баллов – допущено две и более ошибки, или ответ отсутствует.

### Критерии оценивания заданий с развёрнутым ответом

1	<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>Химическая формула</b>		
	Простое	2	$P_4$		
	Сложное неорганическое вещество	1	$NH_3$		
	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		
2	<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>№ периода</b>	<b>№ группы</b>		<b>Металл/неметалл</b>
	C	2	4		Неметалл
	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		
3	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)			<b>Баллы</b>	
	Записан ряд химических элементов: $Si \rightarrow P \rightarrow S \rightarrow Cl$ (или $Si; P; S; Cl$ )				
	Указана правильная последовательность символов				1
	Последовательность символов записана неверно				0
	<i>Максимальный балл</i>				1
4	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)			<b>Баллы</b>	
	Элементы ответа: 1) В бромиде кальция ионная связь. 2) В молекуле кислорода ковалентная связь				
	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: 1) Записаны названия двух недостающих классов веществ: кислоты и соли. 2) Записаны формулы двух недостающих веществ	
	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

6	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	<b>Баллы</b>
	Элементы ответа: 1) $\text{CuO} + \text{CO} = \text{Cu} + \text{CO}_2$ 2) $\text{CuO}$ – окислитель	
	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

7	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	<b>Баллы</b>
	Элементы ответа: 1) $\text{Cu}(\text{OH})_2 = \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$ 2) Реакция разложения	
	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

8	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	<b>Баллы</b>
	Элементы ответа: 1) $\text{Cu}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+ = \text{Cu}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$ 2) Соединения меди применяют для придания стеклу окраски	
	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: $1 \quad \left  \begin{array}{l} S^{-2} - 6\bar{e} \rightarrow S^{+4} \\ 3 \quad \left  \begin{array}{l} N^{+4} + 2\bar{e} \rightarrow N^{+2} \end{array} \right. \end{array} \right.$ 2) Указано, что сера в степени окисления $-2$ (или $H_2S$ ) является восстановителем, а азот в степени окисления $+4$ (или $NO_2$ ) – окислителем. 3) Составлено уравнение реакции: $H_2S + 3NO_2 = SO_2 + 3NO + H_2O$	
	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>
	Элементы ответа: Написаны уравнения реакций, соответствующие схеме превращений: 1) $S + 2Na = Na_2S$ 2) $Na_2S + ZnSO_4 = Na_2SO_4 + ZnS$ 3) $ZnS + H_2SO_4 = ZnSO_4 + H_2S$	
	Правильно записаны три уравнения реакций	3
	Правильно записаны два уравнения реакций	2
	Правильно записано одно 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>
	Записан ряд чисел, соответствующих верному ответу: 231	
	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

12	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	<b>Баллы</b>
	Элементы ответа: 1) $CH_2=CH-CH_3 + H_2 \rightarrow CH_3-CH_2-CH_3$ 2) $CH_3-COOH + CH_3OH \rightarrow CH_3-COOCH_3 + H_2O$	
	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

13

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) Составлено уравнение реакции: $\text{NH}_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{NH}_4\text{NO}_3$ 2) Рассчитано количество искомого вещества: $n(\text{NH}_4\text{NO}_3) = 560 / 80 = 7$ моль $n(\text{NH}_3) = n(\text{NH}_4\text{NO}_3) = 7$ моль 3) Рассчитана масса искомого вещества: $m(\text{NH}_3) = 7 \cdot 17 = 119$ г	
Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	3
Допущена ошибка в одном из элементов ответа	2
Допущены ошибки в двух элементах ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	3

14

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: Написаны уравнения реакций, соответствующие схеме: 1) $2\text{CH}_3-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3 + 2\text{Na} \longrightarrow 2\text{CH}_3-\underset{\text{O Na}}{\text{CH}}-\text{CH}_3 + \text{H}_2$ 2) $\text{CH}_3-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3 + \text{CuO} \longrightarrow \text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_3 + \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ 3) $\text{CH}_3-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3 + \text{HCl} \longrightarrow \text{CH}_3-\underset{\text{Cl}}{\text{CH}}-\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$	
Правильно записаны три уравнения реакций	3
Правильно записаны два уравнения реакций	2
Правильно записано одно уравнение реакции	1
Все уравнения записаны неверно, или ответ отсутствует	0
<i>Максимальный балл</i>	3

15

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) Рассчитана масса кислоты: $m(\text{к-ты}) = 200 \cdot 0,005 = 1$ г 2) Рассчитана масса воды: $m(\text{воды}) = 200 - 1 = 199$ 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