

Логин ОО
----------

### Критерии оценивания выполнения заданий с развернутым ответом

1	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)			Баллы
	<b>Вещество</b>	<b>Номер рисунка</b>	<b>Количество атомов в молекуле</b>	
	состав которого выражается формулой $C_2H_6$	3	8	
	содержит два одновалентных атома	1	4	
	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)			Баллы
	<b>Заряд ядра</b>	<b>№ периода</b>	<b>№ группы</b>	<b>Оксид</b>
	+6	2	IV или IVA	кислотный
	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	

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

4	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)		Баллы
	Элементы ответа:		
	Вещество с ковалентной связью	CO	
	Вещество с ионной связью	KI	
	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: NO <sub>2</sub> , CuO или CaO Основание: KOH или Ca(OH) <sub>2</sub> Кислота HNO <sub>3</sub> Соль: KNO <sub>3</sub> , KNO <sub>2</sub> , или CaCO <sub>3</sub>	
	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) CuO + 2HNO <sub>3</sub> = Cu(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O 2) Признак реакции – растворение чёрного порошка и образование окрашенного раствора	
	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) 2KNO <sub>3</sub> = 2KNO <sub>2</sub> + O <sub>2</sub> ↑ 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) наблюдается выделение (бесцветного) газа с неприятным запахом 2) 2H <sup>+</sup> + S <sup>2-</sup> = H <sub>2</sub> S↑	
	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

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) Составлен электронный баланс: $\begin{array}{l l} 2 & \text{Fe}^{+3} + \bar{e} \rightarrow \text{Fe}^{+2} \\ 1 & 2\text{I}^{-1} - 2\bar{e} \rightarrow \text{I}_2^0 \end{array}$ 2) Указано, что иод в степени окисления $-1$ (или $\text{HI}$ ) является восстановителем, а железо в степени окисления $+3$ (или $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ) – окислителем; 3) Составлено уравнение реакции: $2\text{Fe}(\text{OH})_3 + 6\text{HI} = 2\text{FeI}_2 + \text{I}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$	
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

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Написаны уравнения реакций, соответствующие схеме превращений 1) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CaBr}_2 = \text{CaCO}_3 + 2\text{NaBr}$ 2) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ 3) $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	
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

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 42	
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

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа:  1) $\text{CH}_3-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 + \text{CuO} \longrightarrow \text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 + \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$  2) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2 + 2\text{H}_2 \xrightarrow{\text{Pt}} \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	
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

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: Написаны уравнения реакций, соответствующие схеме:  1) $\text{CH}_2-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{CH}_3 + \text{HBr} \longrightarrow \text{CH}_2-\underset{\text{Br}}{\text{CH}}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$  2) $\text{CH}_2-\underset{\text{Br}}{\text{CH}}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{CH}_3 + \text{KOH} \longrightarrow \text{CH}_2-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{CH}_3 + \text{KBr}$  3) Записано название вещества X: 1-бромбутан	
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

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) Определён объём помещения и определена концентрация ртути в нём: $V$ (помещения) = $64 \cdot 4 = 256 \text{ м}^3$ Содержание ртути = $0,16 / 256 = 0,000625 \text{ мг/м}^3$ 2) Сформулирован вывод о превышении ПДК; Концентрация ртути в помещении превышает показатель $0,0003 \text{ мг/м}^3$ ; 3) Сформулировано одно предложение по снижению содержания ртути в воздухе помещения. Возможные варианты: интенсивное проветривание (вентиляция) помещения; вызвать службу дегазации	
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 хлорида кальция: $m(\text{хлорида кальция}) = 150 \cdot 0,1 = 15 \text{ г}$ 2) Рассчитана масса воды: $m(\text{воды}) = 150 - 15 = 135 \text{ г}$		
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*

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