

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)			<b>Баллы</b>
	<b>Смесь</b>	<b>Номер рисунка</b>	<b>Способ разделения смеси</b>	
	железные и пластиковые скрепки	1	действие магнитом	
	вода и заварка чая (листья чая)	3	фильтрация	
	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>Заряд ядра</b>	<b>Массовое число</b>	<b>Простое вещество</b>	
	Li	+3	7	Металл	
	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)		<b>Баллы</b>
	Записан ряд химических элементов: Al → Si → P (или Al, Si, P)		
	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)		<b>Баллы</b>
	Элементы ответа:		
	Вещество с ковалентной связью	H <sub>2</sub> S	
	Вещество с ионной связью	LiCl	
	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

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: Оксид: $\text{CO}_2$ , $\text{SO}_2$ Основание: $\text{KOH}$ Кислота $\text{HCl}$ Соль: $\text{KClO}_3$ , $\text{KCl}$ или $\text{K}_2\text{CO}_3$	
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

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) $2\text{KClO}_3 + 3\text{C} = 2\text{KCl} + 3\text{CO}_2$ 2) Окислительно-восстановительная реакция	
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

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) $\text{KClO}_3 + 6\text{HCl} = \text{KCl} + 3\text{H}_2\text{O} + 3\text{Cl}_2$ 2) Признак реакции – выделение жёлто-зелёного газа с резким запахом	
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

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) наблюдается выпадение осадка (голубого цвета) 2) $\text{Cu}^{2+} + 2\text{OH}^- = \text{Cu}(\text{OH})_2\downarrow$	
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: $\begin{array}{l} 1 \quad   \quad S^{+4} - 2\bar{e} \rightarrow S^{+6} \\ 1 \quad   \quad Br_2^0 + 2\bar{e} \rightarrow 2Br^{-1} \end{array}$ 2) Указано, что сера в степени окисления +4 ( $K_2SO_3$ ) является восстановителем, а бром в степени окисления 0 (или $Br_2$ ) – окислителем; 3) Составлено уравнение реакции: $K_2SO_3 + Br_2 + H_2O = K_2SO_4 + 2HBr$	
	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) $SO_3 + 2NaOH = Na_2SO_4 + H_2O$ 2) $Na_2SO_4 + BaBr_2 = 2NaBr + BaSO_4$ 3) $NaBr + AgNO_3 = NaNO_3 + AgBr$	
	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: 32	
	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) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3 + \text{HCl} \longrightarrow \text{CH}_3-\underset{\text{Cl}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$ 2) $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH} + \text{CH}_3-\text{OH} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4} \text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{O}-\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$	
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) $\text{CH}_3-\underset{\text{Cl}}{\text{CH}}-\text{CH}_3 + \text{NaOH} \longrightarrow \text{CH}_3-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3 + \text{NaCl}$ 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) Записано название вещества X: пропанол-2 или изопропиловый спирт	
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 сосуда и определена концентрация оксида азота(IV) в нём: $V(\text{сосуда}) = 0,8 \cdot 1,5 = 1,2 \text{ дм}^3$ Содержание оксида азота(IV) = $0,054 / 1,2 = 0,045 \text{ мкг/дм}^3$ 2) Сформулирован вывод о превышении ПДК; Концентрация оксида азота(IV) в котельной превышает показатель $0,04 \text{ мкг/дм}^3$ ; 3) Сформулировано одно предложение по снижению содержания оксида азота(IV) в котельной. Возможные варианты: проветривание (вентиляция) котельной	
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 фруктозы: $m(\text{фруктозы}) = 320 \cdot 0,05 = 16 \text{ г}$ 2) Рассчитана масса воды: $m(\text{воды}) = 320 - 16 = 304 \text{ г}$		
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