

Логин ОО

Критерии оценивания выполнения заданий с развернутым ответом

1	Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)			Баллы
	Номер рисунка	Способ разделения смеси	Вещества-компоненты смеси	
	1	дистилляция (или перегонка)	спирт и вода	
	2	выпаривание	хлорид калия и вода	
	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	Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)				Баллы
	Символ химического элемента	Число электронов	№ группы	Простое вещество	
	He	2	8	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	

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

4	Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)		Баллы
	Элементы ответа: 1) Оксид калия имеет ионную кристаллическую решетку. 2) Сероводород имеет молекулярную кристаллическую решетку		
	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: ZnO или CO Основание: KOH Кислота HCl Соль: ZnS или ZnCO 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) $ZnO + CO = Zn + CO_2$ 2) CO – восстановитель	
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) $Zn(OH)_2 = ZnO + H_2O$ 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

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) $Cu^{2+} + 2OH^- = Cu(OH)_2 \downarrow$	
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	Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
	Элементы ответа: 1) Составлен электронный баланс: $\begin{array}{l l} 1 & 2\text{Fe}^{+3} + 2\bar{e} \rightarrow 2\text{Fe}^{+2} \\ 1 & \text{S}^{-2} - 2\bar{e} \rightarrow \text{S}^0 \end{array}$ 2) Указано, что сера в степени окисления -2 (или H_2S) является восстановителем, а железо в степени окисления $+3$ (или Fe_2O_3) – окислителем; 3) Составлено уравнение реакции: $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{S} = 2\text{FeS} + \text{S} + 3\text{H}_2\text{O}$	
	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) $\text{SO}_3 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ 2) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaBr}_2 = 2\text{NaBr} + \text{BaSO}_4$ 3) $\text{NaBr} + \text{AgNO}_3 = \text{NaNO}_3 + \text{AgBr}$	
	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	Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
	Элементы ответа: 51	
	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) $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2 + \text{HCl} \longrightarrow \text{CH}_3\text{-}\underset{\text{Cl}}{\text{CH}}\text{-CH}_3$ 2) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-}\overset{\text{O}}{\underset{\text{H}}{\text{C}}} + \text{H}_2 \longrightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$	
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) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-Br} + \text{KOH} \longrightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH} + \text{KBr}$ 2) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH} + \text{CH}_3\text{-}\overset{\text{O}}{\underset{\text{OH}}{\text{C}}} \longrightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-}\overset{\text{O}}{\underset{\text{O-CH}_3}{\text{C}}} + \text{H}_2\text{O}$ 3) Записано название вещества X: пропанол-1 или пропиловый 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 углекислого газа в нём: $V(\text{сосуда}) = 0,25 \cdot 1,2 = 0,3 \text{ дм}^3$ Содержание углекислого газа = $0,003 / 0,3 = 0,01 \text{ г/дм}^3$ 2) Сформулирован вывод о превышении ПДК; Концентрация углекислого газа в теплице превышает показатель $0,009 \text{ г/дм}^3$; 3) Сформулировано одно предложение по снижению содержания углекислого газа в теплице. Возможные варианты: проветривание (вентиляция) теплицы	
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

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)		
Элементы ответа: 1) Рассчитана масса этиленгликоля: $m(\text{этиленгликоля}) = 220 \cdot 0,45 = 99 \text{ кг}$ 2) Рассчитана масса воды: $m(\text{воды}) = 220 - 99 = 121 \text{ кг}$		
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