

Ответы и критерии оценивания проверочной работы по химии

1

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)				Баллы
	Номера рисунков	Способы разделения смесей	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
Максимальный балл				2

2

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)					Баллы
	Символ химического элемента	№ периода	№ группы	Простое вещество	
	О	2	VI	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
Максимальный балл					2

3

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)		Баллы				
<table><tr><td>образует простое вещество с наиболее выраженными неметаллическими свойствами</td><td>F</td></tr><tr><td>образует простое вещество с наименее выраженными неметаллическими свойствами</td><td>S</td></tr></table>		образует простое вещество с наиболее выраженными неметаллическими свойствами	F	образует простое вещество с наименее выраженными неметаллическими свойствами	S	
образует простое вещество с наиболее выраженными неметаллическими свойствами	F					
образует простое вещество с наименее выраженными неметаллическими свойствами	S					
Правильно указаны символы элементов		1				
Последовательность символов записана неверно, или ответ отсутствует		0				
Максимальный балл		1				

4

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)		Баллы
Элементы ответа: 1) Питиевая сода имеет ионное строение. 2) Ацетилен имеет молекулярное 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

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: Оксид: NO_2 , CuO или Al_2O_3 , или N_2O Основание: $\text{Mg}(\text{OH})_2$ Кислота HNO_3 Соль: NH_4NO_3 , $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ или CaCO_3	
Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	2
Правильно заполнены три ячейки схемы	1
Допущено две и более ошибки	0
Максимальный балл	2

6

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) $\text{NH}_3 + \text{HNO}_3 = \text{NH}_4\text{NO}_3$ 2) Реакция соединения	
Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	2
Допущена ошибка в одном из элементов ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
Максимальный балл	2

7

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) $2\text{HNO}_3 + \text{CaCO}_3 = \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$ 2) Реакция некаталитическая	
Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	2
Допущена ошибка в одном из элементов ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
Максимальный балл	2

8

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) наблюдается выпадение чёрного осадка; 2) $\text{Fe}^{2+} + \text{S}^{2-} = \text{FeS}\downarrow$	
Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы ответа	2
Допущена ошибка в одном из элементов ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
Максимальный балл	2

9

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) Составлен электронный баланс: $\begin{array}{l} 5 \mid \text{Br}^{+5} + 6\text{e}^- \rightarrow \text{Br}^{-1} \\ 6 \mid \text{P}^0 - 5\text{e}^- \rightarrow \text{P}^{+5} \end{array}$ 2) Указано, что фосфор в степени окисления 0 (или P) является восстановителем, а бром в степени окисления +5 (или HBrO₃) – окислителем. 3) Составлено уравнение реакции: $5\text{P} + 6\text{HBrO}_3 + 9\text{H}_2\text{O} = 5\text{H}_3\text{PO}_4 + 6\text{HBr}$	
Ответ правильный и полный, включает в себя все названные выше элементы ответа	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>	<i>3</i>

10

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Написаны уравнения реакций, соответствующие схеме превращений 1) $\text{BaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ba(OH)}_2$ 2) $\text{Ba(OH)}_2 + 2\text{HCl} = \text{BaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ 3) $\text{BaCl}_2 + 2\text{AgNO}_3 = 2\text{AgCl} + \text{Ba(NO}_3)_2$	
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>	<i>3</i>

11

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 43	
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>	<i>2</i>

12

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CH}_3\text{-}\underset{\text{OH}}{\text{CH}}\text{-CH}_3$ 2) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-C}\overset{\text{O}}{\underset{\text{OH}}{\parallel}} + \text{CH}_3\text{-OH} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4} \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-C}\overset{\text{O}}{\underset{\text{O-CH}_3}{\parallel}} + \text{H}_2\text{O}$	
Правильно записаны два элемента ответа	2
Правильно записан один элемент ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно или ответ отсутствует	0
Максимальный балл	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) $\text{CaC}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Ca(OH)}_2 + \text{CH}\equiv\text{CH}$ 2) $3\text{CH}\equiv\text{CH} \xrightarrow{\text{кат.}, t^\circ} \text{C}_6\text{H}_6$ 3) Записано название вещества X: этин или ацетилен	
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
Максимальный балл	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 сернистого газа в нём: $V(\text{помещения}) = 30 \cdot 3,5 = 105 \text{ м}^3$ Содержание сернистого газа = $126 / 105 = 1,2 \text{ мг/м}^3$ 2) Сформулирован вывод о превышении ПДК; Концентрация сернистого газа в помещении превышает показатель $0,9 \text{ мг/м}^3$; 3) Сформулировано одно предложение по снижению содержания сернистого газа в помещении. Возможные варианты: починка вентиляции; проветривание помещения	
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
Максимальный балл	3

15

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) Рассчитана масса серной кислоты: $m(\text{к-ты}) = 3,5 \cdot 0,3 = 1,05 \text{ кг}$ 2) Рассчитана масса воды: $m(\text{воды}) = 3,5 - 1,05 = 2,45 \text{ кг}$	
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.

Рекомендуемая шкала перевода суммарного балла за выполнение ВПР в отметку по пятибалльной шкале

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