

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
	Смесь	Номер рисунка	Способ разделения смеси	
	Древесные стружки и железные гвозди	3	Действие магнитом	
	Вдыхаемый воздух с мелкими частицами асбестовой пыли	1	Фильтрование	
	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

2	Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)				Баллы
	Число протонов в ядре атома	№ группы	№ периода	Низшая степень окисления	
	8	6	2	-2	
	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: N → P → C → Si (или N; P; C; Si)
	Указана правильная последовательность символов	1
	Последовательность символов записана неверно	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) Формальдегид имеет молекулярное строение. 2) Ацетат калия имеет ионное 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: SiO_2 ; Основание: NaOH или KOH ; Кислота HCl или H_2SO_4 ; или H_2SiO_3 ; Соль: Na_2SiO_3 , K_2SiO_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) $\text{Si} + 2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{Na}_2\text{SiO}_3 + 2\text{H}_2$ 2) реакция является окислительно-восстановительной	
Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	2
Ответ включает один из названных выше элементов	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) $\text{Na}_2\text{SiO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SiO}_3$ 2) выпадение осадка	
Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	2
Ответ включает один из названных выше элементов	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 (белого) осадка 2) $\text{Pb}^{2+} + 2\text{Cl}^- = \text{PbCl}_2 \downarrow$	
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: $\begin{array}{l l} 1 & \text{Br}^{+5} + 6\bar{e} \rightarrow \text{Br}^{-1} \\ 3 & 2\text{H}^{-1} - 2\bar{e} \rightarrow 2\text{H}^{+1} \end{array}$ 2) Указано, что водород в степени окисления -1 (или CaH_2) является восстановителем, а бром в степени окисления $+5$ (или NaBrO_3) – окислителем; 3) Составлено уравнение реакции: $2\text{NaBrO}_3 + 3\text{CaH}_2 = 2\text{NaBr} + 3\text{Ca(OH)}_2$	
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) $\text{CuO} + 2\text{HCl} = \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ 2) $2\text{AgNO}_3 + \text{CuCl}_2 = \text{Cu(NO}_3)_2 + 2\text{AgCl}$ 3) $\text{Cu(NO}_3)_2 + 2\text{NaOH} = \text{Cu(OH)}_2 + 2\text{NaCl}$	
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: 31	
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
	<p>Элементы ответа:</p> <p>1) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2 + \text{HCl} \longrightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $\begin{array}{c} \\ \text{OH} \end{array}$ $\begin{array}{c} \\ \text{Cl} \end{array}$</p> <p>2) $\text{CH}\equiv\text{CH} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{HgSO}_4} \text{CH}_3\text{-C}\begin{array}{l} \text{O} \\ // \\ \text{H} \end{array}$</p>	
	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
	<p>Элементы ответа:</p> <p>Написаны уравнения реакций, соответствующие схеме:</p> <p>1) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2 + \text{NaOH} \longrightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2 + \text{NaCl}$ $\begin{array}{c} \\ \text{Cl} \end{array}$ $\begin{array}{c} \\ \text{OH} \end{array}$</p> <p>2) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2 + \text{CuO} \longrightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-C}\begin{array}{l} \text{O} \\ // \\ \text{H} \end{array} + \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ $\begin{array}{c} \\ \text{OH} \end{array}$</p> <p>3) Записано название вещества X: пропанол-1</p>	
	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
	<p>Элементы ответа:</p> <p>1) Определён объём пруда и определена концентрация ионов цинка в нём: $V(\text{пруда}) = 25 \cdot 1,4 = 35 \text{ м}^3$ Содержание фенола = $0,42 / 35 = 0,012 \text{ г/м}^3$</p> <p>2) Сформулирован вывод о превышении ПДК; Концентрация фенола в пруду превышает показатель $0,01 \text{ г/м}^3$;</p> <p>3) Сформулировано одно предложение по снижению содержания фенола в пруду. Возможные варианты: более тщательная очистка воды для пруда</p>	
	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 лимонной кислоты: $m(\text{к-ты}) = 320 \cdot 0,025 = 8 \text{ г}$ 2) Рассчитана масса воды: $m(\text{воды}) = 320 - 8 = 312 \text{ г}$		
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.

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