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**
<table><tr><th>Название исследования</th><th>Номер рисунка</th><th>Метод познания</th></tr><tr><td>фиксация изменений, происходящих с растениями в результате воздействия на них гербицидов</td><td>1</td><td>наблюдение</td></tr><tr><td>определение зависимости степени коррозии от различных факторов</td><td>3</td><td>эксперимент</td></tr></table>	
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*

2

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	**Баллы**
<table><tr><th>Символ химического элемента</th><th>№ периода</th><th>№ группы</th><th>Простое вещество</th></tr><tr><td>C</td><td>2</td><td>IV</td><td>Неметалл</td></tr></table>	
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**
Записан ряд химических элементов: Al → Si → P → N (или Al, Si, P, N)	
Указана правильная последовательность символов	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: <table><tr><td>Вещество с ковалентной связью</td><td>NH_3 (H_2)</td></tr><tr><td>Вещество с ионной связью</td><td>NaF</td></tr></table>	
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*

© 2021 Федеральная служба по надзору в сфере образования и науки

5

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	**Баллы**
Элементы ответа: Оксид: BaO или SO_3, или P_2O_5; Основание: $Ba(OH)_2$; Кислота HNO_3 или HCl Соль: $BaSO_4$ или $BaCO_3$ или $Ba_3(PO_4)_2$	
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) $SO_3 + BaO = BaSO_4$ 2) Реакция протекает без изменения степени окисления	
Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	2
Ответ включает один из названных выше элементов	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) $2K_3PO_4 + 3BaCl_2 = Ba_3(PO_4)_2 + 6KCl$ 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
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 (жёлтого) осадка 2) $3Ag^+ + PO_4^{3-} = Ag_3PO_4\downarrow$	
Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	2
Допущена ошибка в одном из элементов ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
Максимальный балл	*2*

© 2021 Федеральная служба по надзору в сфере образования и науки

9

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	**Баллы**
Элементы ответа: 1) Составлен электронный баланс: $10 \mid N^{+5} + 1\bar{e} \rightarrow N^{+4}$ $1 \mid I_2^0 - 10\bar{e} \rightarrow 2I^{+5}$ 2) Указано, что иод в степени окисления 0 (или I_2) является восстановителем, а азот в степени окисления +5 (или HNO_3) – окислителем; 3) Составлено уравнение реакции: $I_2 + 10HNO_3 = 2HIO_3 + 10NO_2 + 4H_2O$	
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
Максимальный балл	*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) $C + O_2 = CO_2$ 2) $CO_2 + 2NaOH = Na_2CO_3 + H_2O$ 3) $Na_2CO_3 + H_2SO_4 = Na_2SO_4 + CO_2 + H_2O$	
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
Максимальный балл	*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
Максимальный балл	*2*

© 2021 Федеральная служба по надзору в сфере образования и науки

12

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	**Баллы**
Элементы ответа: 1) $CH_3–C\equiv C–CH_3 + H_2O \xrightarrow{Hg^{2+}} CH_3–C(O)–CH_2–CH_3$ 2) $2CH_3–CH(OH)–CH_2–CH_3 + 2Na \rightarrow 2CH_3–CH(ONa)–CH_2–CH_3 + H_2$	
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) $CH_2=CH–CH_2–CH_3 + H_2O \rightarrow CH_3–CH(OH)–CH_2–CH_3$ 2) $CH_3–CH(OH)–CH_2–CH_3 \xrightarrow{t^\circ,\ H_2SO_4} CH_3 – CH=CH-CH_3 + H_2O$ 3) Записано название вещества X: бутанол-2	
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 акролеина в нём: V (помещения) = $2,5 \cdot 26 = 65$ м^3 Содержание акролеина = $1,3 / 65 = 0,02$ мг/м^3 2) Сформулирован вывод о превышении ПДК; Концентрация акролеина в помещении превышает показатель 0,01 мг/м^3; 3) Сформулировано одно предложение по снижению содержания акролеина в помещении. Возможные варианты: регулярное проветривание (вентиляция) 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*

© 2021 Федеральная служба по надзору в сфере образования и науки

15

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	
Элементы ответа: 1) Рассчитана масса раствора: m(р-ра) = 10 / 0,05 = 200 г 2) Рассчитана масса спирта: m(спирта) = 200 – 10 = 190 г	
Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	2
Допущена ошибка в одном из элементов ответа	1
Все элеметы ответа записаны неверно	0
Максимальный балл	*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

© 2021 Федеральная служба по надзору в сфере образования и науки