

Система оценивания проверочной работы

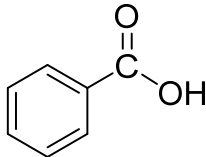
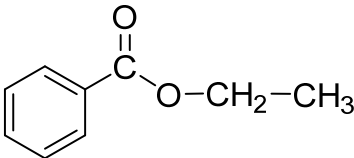
9

Содержание верного ответа и указания по оцениванию		Баллы
Верный ответ:		
Рис. 1	Рис. 2	
этиламин	циклопропан	
Правильно указаны оба вещества		2
Правильно указано одно вещество		1
Оба вещества неправильные, или ответ отсутствует		0
Максимальный балл		2

10

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные способы расчёта по уравнению реакции)		Баллы
Элементы ответа: 1) уравнение или схема реакции: $2\text{C}_4\text{H}_{10} + 5\text{O}_2 = 4\text{CH}_3\text{COOH} + 2\text{H}_2\text{O}$ или $\text{C}_4\text{H}_{10} \rightarrow 2\text{CH}_3\text{COOH}$; 2) расчёт по уравнению или схеме реакции: $n_{\text{практ}}(\text{CH}_3\text{COOH}) = 45 \text{ кг} / 60 \text{ кг/кмоль} = 0,75 \text{ кмоль}$ $n_{\text{теор}}(\text{CH}_3\text{COOH}) = n_{\text{практ}}(\text{CH}_3\text{COOH}) / \eta = 0,75 / 60 \% \cdot 100 \% = 1,25 \text{ кмоль}$ $n(\text{C}_4\text{H}_{10}) = n_{\text{теор}}(\text{CH}_3\text{COOH}) / 4 \cdot 2 = 0,625 \text{ кмоль}$ $V(\text{C}_4\text{H}_{10}) = 0,625 \text{ кмоль} \cdot 22,4 \text{ м}^3/\text{кмоль} = 14 \text{ м}^3$		
Правильно записаны все элементы ответа		2
Правильно записан один элемент ответа		1
Все элементы ответа записаны неверно, или ответ отсутствует		0
Максимальный балл		2

11

Содержание верного ответа и указания по оцениванию		Баллы
Элементы ответа:		
1) Структурная формула бензойной кислоты:		
		
2) Структурная формула продукта реакции бензойной кислоты с этанолом:		
		
Ответ правильный и полный, содержит все указанные выше элементы		2
Ответ включает один из названных выше элементов		1
Все элементы ответа записаны неверно, или ответ отсутствует		0
Максимальный балл		2

12

Содержание верного ответа и указания по оцениванию		Баллы
Верный ответ:		
Пропионовая кислота	Кислотная среда	
Этанол	Нейтральная среда	
Этиламин	Щелочная среда	
Ответ правильный и полный		2
Правильно определена среда только одного раствора		1
Все ответы неправильные, или ответ отсутствует		0
Максимальный балл		2

13

Содержание верного ответа и указания по оцениванию		Баллы
Элементы ответа:		
Алкен	Простой эфир	
$\text{H}_3\text{C}-\text{HC}=\text{CH}-\text{CH}_3$	$\text{H}_3\text{C}-\text{H}_2\text{C}-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	
Ответ правильный и полный, содержит все указанные выше элементы		1
Правильно заполнен только один столбец таблицы, или все элементы ответа записаны неверно, или ответ отсутствует		0
Максимальный балл		1

14

Содержание верного ответа и указания по оцениванию	Баллы
Элементы ответа: 1) $\text{H}_3\text{C}-\text{H}_2\text{C}-\text{C}\equiv\text{CH} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_3\text{C}-\underset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ 2) $\text{H}_3\text{C}-\text{H}_2\text{C}-\text{CH}_2-\underset{\text{H}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}=\text{O} + 2\text{Cu}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{H}_3\text{C}-\text{H}_2\text{C}-\text{CH}_2-\underset{\text{OH}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}=\text{O} + \text{Cu}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$	
Правильно записаны два уравнения реакций	2
Правильно записано одно уравнение реакции	1
Все уравнения записаны неверно, или ответ отсутствует	0
Максимальный балл	2

15

Содержание верного ответа и указания по оцениванию	Баллы
Элементы ответа: 1) структурная формула X: $\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--CH}_2\text{--CH=O}$; 2) название вещества X: бутаналь, или масляный (бутановый) альдегид; 3) реакция гидрирования, каталитическая	
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>	<i>3</i>

16

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) определена молекулярная формула углеводорода Y. Схема реакции горения: $\text{C}_x\text{H}_y + \text{O}_2 \rightarrow x\text{CO}_2 + (y/2)\text{H}_2\text{O}$ $n(\text{Y}) = 0,15$ моль $n(\text{CO}_2) = 26,88 \text{ л} / 22,4 \text{ л/моль} = 1,2$ моль $x = 1,2 / 0,15 = 8$ $n(\text{H}_2\text{O}) = 10,8 \text{ г} / 18 \text{ г/моль} = 0,6$ моль $y = 2 \cdot 0,6 / 0,15 = 8$ формула углеводорода Y – C_8H_8 ; 2) полимер X – полистирол	
Ответ правильный и полный, содержит все указанные выше элементы	2
Ответ включает один из названных выше элементов	1
Все элементы ответа записаны неверно, или ответ отсутствует	0
<i>Максимальный балл</i>	<i>2</i>

Система оценивания выполнения всей работы

Максимальный первичный балл за выполнение работы – 32.

Рекомендуемая таблица перевода баллов в отметки по пятибалльной шкале

Отметка по пятибалльной шкале	«2»	«3»	«4»	«5»
Первичные баллы	0–8	9–16	17–24	25–32