Система оценивания проверочной работы

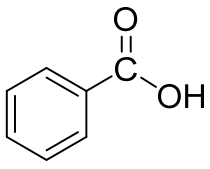
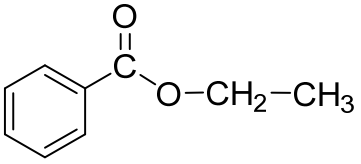
9

Содержание верного ответа и указания по оцениванию	Баллы
Верный ответ: Рис. 1: этиламин; Рис. 2: 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: $2C_4H_{10} + 5O_2 = 4CH_3COOH + 2H_2O$ или $C_4H_{10} \rightarrow 2CH_3COOH$; 2) расчёт по уравнению или схеме реакции: $n_{практ}(CH_3COOH) = 45$ кг / 60 кг/кмоль = 0,75 кмоль $n_{теор}(CH_3COOH) = n_{практ}(CH_3COOH) / \eta = 0{,}75 / 60\ \% \cdot 100\ \% = 1{,}25$ кмоль $n(C_4H_{10}) = n_{теор}(CH_3COOH) / 4 \cdot 2 = 0{,}625$ кмоль $V(C_4H_{10}) = 0{,}625$ кмоль $\cdot$ 22,4 м^3/кмоль = 14 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: $H_3C-HC=CH-CH_3$; Простой эфир: $H_3C-H_2C-O-CH_2-CH_3$	
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) $H_3C-H_2C-C\equiv CH + H_2O \longrightarrow H_3C-\overset{\overset{O}{\|}}{C}-CH_2-CH_3$ 2) $H_3C-H_2C-CH_2-\overset{\overset{O}{\|}}{C}-H + 2Cu(OH)_2 \longrightarrow H_3C-H_2C-CH_2-\overset{\overset{O}{\|}}{C}-OH + Cu_2O + 2H_2O$	
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: $CH_3–CH_2–CH_2–CH=O$; 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
Максимальный балл	*3*

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: $C_xH_y + O_2 \rightarrow xCO_2 + (y/2)H_2O$ $n(Y) = 0{,}15$ моль $n(CO_2) = 26{,}88$ л / 22,4 л/моль = 1,2 моль $x = 1{,}2 / 0{,}15 = 8$ $n(H_2O) = 10{,}8$ г / 18 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
Максимальный балл	*2*

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