

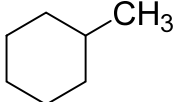
Система оценивания проверочной работы

9	<table><tr><th colspan="2">Содержание верного ответа и указания по оцениванию</th><th>Баллы</th></tr><tr><td colspan="2">Верный ответ:</td><td></td></tr><tr><td>Рис. 1</td><td>Рис. 2</td><td></td></tr><tr><td>бутадиен-1,3</td><td>пероксид водорода</td><td></td></tr><tr><td colspan="2">Правильно указаны оба вещества</td><td>2</td></tr><tr><td colspan="2">Правильно указано одно вещество</td><td>1</td></tr><tr><td colspan="2">Оба вещества неправильные, или ответ отсутствует</td><td>0</td></tr><tr><td colspan="2">Максимальный балл</td><td>2</td></tr></table>	Содержание верного ответа и указания по оцениванию		Баллы	Верный ответ:			Рис. 1	Рис. 2		бутадиен-1,3	пероксид водорода		Правильно указаны оба вещества		2	Правильно указано одно вещество		1	Оба вещества неправильные, или ответ отсутствует		0	Максимальный балл		2
Содержание верного ответа и указания по оцениванию		Баллы																							
Верный ответ:																									
Рис. 1	Рис. 2																								
бутадиен-1,3	пероксид водорода																								
Правильно указаны оба вещества		2																							
Правильно указано одно вещество		1																							
Оба вещества неправильные, или ответ отсутствует		0																							
Максимальный балл		2																							
10	<table><tr><th colspan="2">Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные способы расчёта по уравнению реакции)</th><th>Баллы</th></tr><tr><td colspan="2">Элементы ответа: 1) уравнение или схема реакции: $C_6H_5NO_2 + 3H_2 = C_6H_5NH_2 + 2H_2O$ или $C_6H_5NO_2 \rightarrow C_6H_5NH_2$; 2) расчёт по уравнению или схеме реакции: $n_{\text{практ}}(C_6H_5NH_2) = 27,9 \text{ кг} / 93 \text{ кг/кмоль} = 0,3 \text{ кмоль}$ $n_{\text{теор}}(C_6H_5NH_2) = n_{\text{практ}}(C_6H_5NH_2) / \eta = 0,3 / 75 \% \cdot 100 \% = 0,4 \text{ кмоль}$ $n(C_6H_5NO_2) = n_{\text{теор}}(C_6H_5NH_2) = 0,4 \text{ кмоль}$ $m(C_6H_5NO_2) = 0,4 \text{ кмоль} \cdot 123 \text{ кг/кмоль} = 49,2 \text{ кг}$</td><td></td></tr><tr><td colspan="2">Правильно записаны все элементы ответа</td><td>2</td></tr><tr><td colspan="2">Правильно записан один элемент ответа</td><td>1</td></tr><tr><td colspan="2">Все элементы ответа записаны неверно, или ответ отсутствует</td><td>0</td></tr><tr><td colspan="2">Максимальный балл</td><td>2</td></tr></table>	Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные способы расчёта по уравнению реакции)		Баллы	Элементы ответа: 1) уравнение или схема реакции: $C_6H_5NO_2 + 3H_2 = C_6H_5NH_2 + 2H_2O$ или $C_6H_5NO_2 \rightarrow C_6H_5NH_2$; 2) расчёт по уравнению или схеме реакции: $n_{\text{практ}}(C_6H_5NH_2) = 27,9 \text{ кг} / 93 \text{ кг/кмоль} = 0,3 \text{ кмоль}$ $n_{\text{теор}}(C_6H_5NH_2) = n_{\text{практ}}(C_6H_5NH_2) / \eta = 0,3 / 75 \% \cdot 100 \% = 0,4 \text{ кмоль}$ $n(C_6H_5NO_2) = n_{\text{теор}}(C_6H_5NH_2) = 0,4 \text{ кмоль}$ $m(C_6H_5NO_2) = 0,4 \text{ кмоль} \cdot 123 \text{ кг/кмоль} = 49,2 \text{ кг}$			Правильно записаны все элементы ответа		2	Правильно записан один элемент ответа		1	Все элементы ответа записаны неверно, или ответ отсутствует		0	Максимальный балл		2						
Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные способы расчёта по уравнению реакции)		Баллы																							
Элементы ответа: 1) уравнение или схема реакции: $C_6H_5NO_2 + 3H_2 = C_6H_5NH_2 + 2H_2O$ или $C_6H_5NO_2 \rightarrow C_6H_5NH_2$; 2) расчёт по уравнению или схеме реакции: $n_{\text{практ}}(C_6H_5NH_2) = 27,9 \text{ кг} / 93 \text{ кг/кмоль} = 0,3 \text{ кмоль}$ $n_{\text{теор}}(C_6H_5NH_2) = n_{\text{практ}}(C_6H_5NH_2) / \eta = 0,3 / 75 \% \cdot 100 \% = 0,4 \text{ кмоль}$ $n(C_6H_5NO_2) = n_{\text{теор}}(C_6H_5NH_2) = 0,4 \text{ кмоль}$ $m(C_6H_5NO_2) = 0,4 \text{ кмоль} \cdot 123 \text{ кг/кмоль} = 49,2 \text{ кг}$																									
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	<table><tr><th colspan="2">Содержание верного ответа и указания по оцениванию</th><th>Баллы</th></tr><tr><td colspan="2">Элементы ответа: 1) Структурная формула пропанола-2: $\begin{array}{c} H_3C-CH-CH_3 \\ \\ OH \end{array}$ 2) Структурная формула продукта реакции: $\begin{array}{c} O \\ \\ H_3C-C-O-CH-CH_3 \\ \\ CH_3 \end{array}$</td><td></td></tr><tr><td colspan="2">Ответ правильный и полный, содержит все указанные выше элементы</td><td>2</td></tr><tr><td colspan="2">Ответ включает один из названных выше элементов</td><td>1</td></tr><tr><td colspan="2">Все элементы ответа записаны неверно, или ответ отсутствует</td><td>0</td></tr><tr><td colspan="2">Максимальный балл</td><td>2</td></tr></table>	Содержание верного ответа и указания по оцениванию		Баллы	Элементы ответа: 1) Структурная формула пропанола-2: $\begin{array}{c} H_3C-CH-CH_3 \\ \\ OH \end{array}$ 2) Структурная формула продукта реакции: $\begin{array}{c} O \\ \\ H_3C-C-O-CH-CH_3 \\ \\ CH_3 \end{array}$			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						
Содержание верного ответа и указания по оцениванию		Баллы																							
Элементы ответа: 1) Структурная формула пропанола-2: $\begin{array}{c} H_3C-CH-CH_3 \\ \\ OH \end{array}$ 2) Структурная формула продукта реакции: $\begin{array}{c} O \\ \\ H_3C-C-O-CH-CH_3 \\ \\ CH_3 \end{array}$																									
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																							

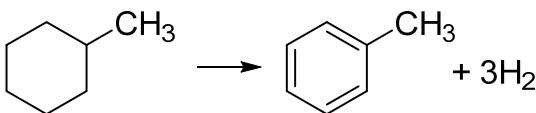
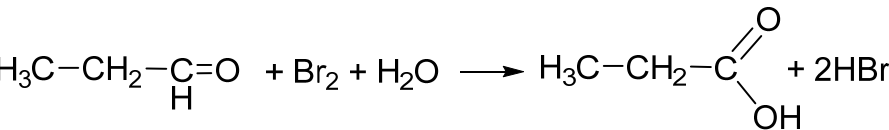
12

Содержание верного ответа и указания по оцениванию		Баллы
Верный ответ:		
Триметиламин	Реагирует только с раствором HCl	
Фенол	Реагирует только с раствором KOH	
2-Аминопропионовая кислота	Реагирует и с раствором HCl, и с раствором KOH	
Ответ правильный и полный		2
Правильно расположено только одно вещество		1
Все ответы неправильные, или ответ отсутствует		0
Максимальный балл		2

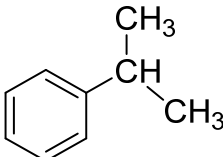
13

Содержание верного ответа и указания по оцениванию		Баллы
Элементы ответа:		
Циклоалкан	Альдегид	
	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\underset{\text{H}}{\text{C}}=\text{O}$	
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) 		
2) 		
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:  ; 2) название вещества X: изопропилбензол, или кумол, или 2-фенилпропан; 3) реакция окисления, гетерогенная	
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

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: $C_xH_y + O_2 \rightarrow xCO_2 + (y/2)H_2O$ $n(Y) = 112 \text{ л} / 22,4 \text{ л/моль} = 5 \text{ моль}$ $n(CO_2) = 336 \text{ л} / 22,4 \text{ л/моль} = 15 \text{ моль}$ $x = 15 / 5 = 3$ $n(H_2O) = 270 \text{ г} / 18 \text{ г/моль} = 15 \text{ моль}$ $y = 2 \cdot 15 / 5 = 6$ формула углеводорода Y – C_3H_6 ; 2) полимер X – полипропилен	
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>	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