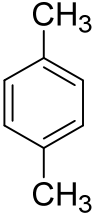
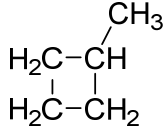
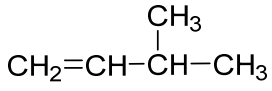
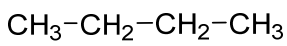
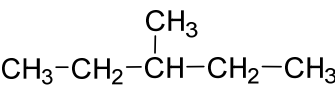
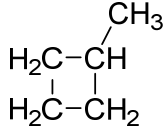
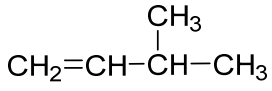
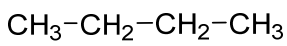
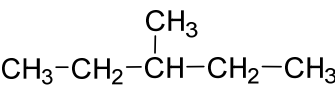
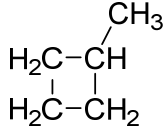
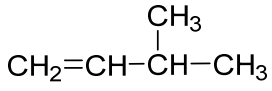
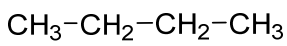
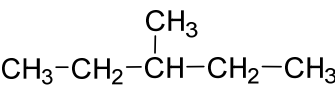


Система оценивания проверочной работы

1

Содержание верного ответа и указания по оцениванию	Баллы
Элементы ответа: а) C_8H_{10} ; б)  (принимается любая правильная структурная формула – свёрнутая, скелетная, с кольцом вместо двойных связей внутри цикла)	
Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	2
Ответ включает один из названных выше элементов	1
Все элементы ответа записаны неверно, или ответ отсутствует	0
Максимальный балл	2

2

Содержание верного ответа и указания по оцениванию	Баллы								
Элементы ответа: а) <table border="1" data-bbox="263 1187 790 1422"> <tr> <td colspan="2">Пара изомеров</td></tr> <tr> <td>  </td><td>  </td></tr> </table> б) <table border="1" data-bbox="263 1433 981 1635"> <tr> <td colspan="2">Пара гомологов</td></tr> <tr> <td>  </td><td>  </td></tr> </table>	Пара изомеров				Пара гомологов				
Пара изомеров									
									
Пара гомологов									
									
Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	2								
Правильно заполнен один из двух столбцов	1								
Оба столбца заполнены неправильно, или ответ отсутствует	0								
Максимальный балл	2								

3

Содержание верного ответа и указания по оцениванию	Баллы
Элементы ответа: 1) Предельный неразветвлённый углеводород: $\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--CH}_2\text{--CH}_3$ 2) Продукт изомеризации: $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{H}_3\text{C--CH--CH}_3 \end{array}$	
Ответ правильный и полный, содержит все названные 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

4

Содержание верного ответа и указания по оцениванию	Баллы
Элементы ответа: 1) Самый ненасыщенный углеводород: $\text{H}_3\text{C--C}\equiv\text{C--CH}_3$ 2) Продукт реакции с водой: $\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--C--CH}_3 \end{array}$	
Ответ правильный и полный, содержит все названные 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

5

Содержание верного ответа и указания по оцениванию	Баллы				
Верный ответ: <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 50%; text-align: center;">Формула X</td><td style="width: 50%; text-align: center;">Формула Y</td></tr> <tr> <td style="text-align: center;">C_6H_{14}</td><td style="text-align: center;">C_3H_6</td></tr> </table>	Формула X	Формула Y	C_6H_{14}	C_3H_6	
Формула X	Формула Y				
C_6H_{14}	C_3H_6				
Ответ правильный и полный	2				
Правильно записана одна из двух формул	1				
Все элементы ответа записаны неверно, или ответ отсутствует	0				
<i>Максимальный балл</i>	2				

6

Содержание верного ответа и указания по оцениванию	Баллы
Элементы ответа: 1) Структурная формула X: $\text{HC}\equiv\text{CH}$ 2) Структурная формула Y: $\text{H}_3\text{C}-\text{Cl}$	
Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	2
Ответ включает один из названных выше элементов	1
Все элементы ответа записаны неверно, или ответ отсутствует	0
Максимальный балл	2

7

Содержание верного ответа и указания по оцениванию	Баллы
Верный ответ: Подкисленный раствор перманганата калия или раствор перманганата калия	
Правильно указан реагент	1
Ответ неверный или отсутствует	0
Максимальный балл	1

8

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные способы расчёта по уравнению реакции)	Баллы
Элементы ответа: 1) $m(\text{бензина}) = 6 \text{ л} / 100 \text{ км} \cdot 1000 \text{ км} \cdot 750 \text{ г/л} = 45000 \text{ г} = 45 \text{ кг}$; 2) $m(\text{S}) = 5 \text{ мг/кг} \cdot 45 \text{ кг} = 225 \text{ мг}$; 3) расчёт по уравнению реакции $\text{S} + \text{O}_2 = \text{SO}_2$: $n(\text{S}) = 225 \text{ мг} / 32 \text{ мг/ммоль} = 7,03 \text{ ммоль}$ $n(\text{SO}_2) = n(\text{S}) = 7,03 \text{ ммоль}$ $V(\text{SO}_2) = 7,03 \text{ ммоль} \cdot 22,4 \text{ мл/ммоль} = 157,5 \text{ мл} = 0,1575 \text{ л}$	
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
Все элементы ответа записаны неверно, или ответ отсутствует	0
Максимальный балл	3