



## Система оценивания проверочной работы

1	Содержание верного ответа и указания по оцениванию	Баллы
	Элементы ответа: а) $C_5H_{10}$ ; б) 3-метилбутен-1 или 3-метилбут-1-ен	
	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

  

2	Содержание верного ответа и указания по оцениванию	Баллы				
	Элементы ответа: а) <table border="1" style="margin-left: 20px;"><thead><tr><th>Пара изомеров</th></tr></thead><tbody><tr><td><math display="block">\begin{array}{ccc} H_2C &amp; - &amp; CH_2 \\   &amp; &amp;   \\ H_2C &amp; - &amp; CH_2 \end{array} \quad \begin{array}{c} CH_3 \\   \\ CH \\ / \quad \backslash \\ H_2C \quad - \quad CH_2 \end{array}</math></td></tr></tbody></table> б) <table border="1" style="margin-left: 20px;"><thead><tr><th>Пара гомологов</th></tr></thead><tbody><tr><td><math>HC \equiv CH \quad HC \equiv C - CH_2 - CH_3</math></td></tr></tbody></table>	Пара изомеров	$\begin{array}{ccc} H_2C & - & CH_2 \\   & &   \\ H_2C & - & CH_2 \end{array} \quad \begin{array}{c} CH_3 \\   \\ CH \\ / \quad \backslash \\ H_2C \quad - \quad CH_2 \end{array}$	Пара гомологов	$HC \equiv CH \quad HC \equiv C - CH_2 - CH_3$	
Пара изомеров						
$\begin{array}{ccc} H_2C & - & CH_2 \\   & &   \\ H_2C & - & CH_2 \end{array} \quad \begin{array}{c} CH_3 \\   \\ CH \\ / \quad \backslash \\ H_2C \quad - \quad CH_2 \end{array}$						
Пара гомологов						
$HC \equiv CH \quad HC \equiv C - CH_2 - CH_3$						
	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				
	<i>Максимальный балл</i>	2				





3	Содержание верного ответа и указания по оцениванию	Баллы
	Элементы ответа: 1) Предельный углеводород с наибольшей молярной массой: $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ 2) Продукты крекинга: $\text{H}_2\text{C=CH}_2$ и $\text{H}_3\text{C-CH}_3$	
	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) Непредельный углеводород с наименьшей молярной массой: $\text{HC}\equiv\text{CH}$ 2) Продукт реакции с хлороводородом: $\text{H}_2\text{C=CH-Cl}$	
	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
	<i>Максимальный балл</i>	2

5	Содержание верного ответа и указания по оцениванию	Баллы
	Верный ответ: попутный газ < бензин < керосин < газойль	
	Ответ правильный и полный	2
	Правильно записана одна из пар соседних веществ: попутный газ < бензин, или бензин < керосин, или керосин < газойль	1
	Все элементы ответа записаны неверно, или ответ отсутствует	0
	<i>Максимальный балл</i>	2

6	Содержание верного ответа и указания по оцениванию	Баллы
	Указаны реагенты и условия: 1) бензол → толуол: $\text{CH}_3\text{Cl}$ , катализатор – $\text{AlCl}_3$ ; 2) толуол → бензойная кислота: $\text{KMnO}_4$ , $\text{H}_2\text{SO}_4$ , нагревание	
	Правильно указаны реагенты и условия для обеих реакций	2
	Правильно указаны реагент и условие для одной реакции	1
	Условия и реагенты для обеих реакций указаны неверно или не указаны	0
	<i>Максимальный балл</i>	2





7	Содержание верного ответа и указания по оцениванию	Баллы
	Верный ответ: бромная вода или раствор перманганата калия, или аммиачный раствор оксида серебра	
	Правильно указано вещество	1
	Ответ неверный или отсутствует	0
	<i>Максимальный балл</i>	<i>1</i>

8	Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные способы расчёта по уравнению реакции)	Баллы
	Элементы ответа: 1) $m(\text{угля}) = 1\,000\,000 \text{ ккал} / 5000 \text{ ккал/кг} = 200 \text{ кг}$ ; 2) $m(\text{S}) = 200 \text{ кг} \cdot 1\% / 100\% = 2 \text{ кг} = 2000 \text{ г}$ ; 3) расчёт по уравнению реакции $\text{S} + \text{O}_2 = \text{SO}_2$ : $n(\text{S}) = 2000 \text{ г} / 32 \text{ г/моль} = 62,5 \text{ моль}$ $n(\text{SO}_2) = n(\text{S}) = 62,5 \text{ моль}$ $V(\text{SO}_2) = 62,5 \text{ моль} \cdot 22,4 \text{ л/моль} = 1400 \text{ л} = 1,4 \text{ м}^3$	
	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
	<i>Максимальный балл</i>	<i>3</i>

