№ п/п	Декомпозиция содержания	Количество заданий	
		А	**В**
1.	Строение и классификация органических соединений		
1.1.	Теория строения органических соединений.	2	
1.2.	Гомологический ряд, гомологи.	2	1
1.3.	Структурная изомерия.	2	
1.4.	Классификация и номенклатура органических соединений.	5	2
2.	Химические свойства основных классов органических соединений.		
2.1.	Углеводороды: алканы, алкены и диены, алкины, арены.	5	1
2.2.	Одно- и многоатомные спирты. Фенол.	2	
2.3.	Альдегиды.	2	
2.4.	Одноосновные карбоновые кислоты. Сложные эфиры, жиры.	2	
3.	Природные источники углеводородов: нефть и природный газ.	1	
4.	Качественные реакции на отдельные классы органических соединений.	2	
5.	Задачи на вывод молекулярной формулы по качественному составу и относительной плотности вещества.		1
	Итого:	25	5

К каждому заданию части А дано четыре ответа, из которых только один верный. При выполнении заданий этой части в бланке ответов под номером выполняемого вами задания (А1 – А25) поставьте знак « ´ » в клеточку, номер которой соответствует номеру выбранного вами ответа.

1. Углеводород состава C_4H_{10} относится к классу:

1. алканы	2. алкены	3. арены	4. алкины

2. Вещество $CH_3 – CH_2 – COOH$ относится к классу

1. спиртов	2. альдегидов	3. кислот	4. эфиров

3. Названию вещества ***2-метилбутанол-2*** соответствует формула

1. $CH_3 – CH_2 – CH(CH_3) – CH_2OH$	3. $CH_2(CH_3) – CH(OH) – CH_2 – CH_3$
2. $CH_3 – C(OH)(CH_3) – CH_2 – CH_3$	4. $CH_3 – C(CH_3)(OH) – CH_2OH$

4. Изомером вещества, формула которого $CH_3 – O – CH_2 – CH_2 – CH_3$, является

1. пропанол-1 2. 2-метилпропаналь	3. бутанол-2 4. 2-метилбутанол-1

5. Для бензола характерны реакции

1. замещения и полимеризации 2. присоединения и полимеризации	3. присоединения и замещения 4. окисления и изомеризации

В заданиях части В запишите в строке «ответ» цифры выбранных вами ответов, а затем получившуюся последовательность цифр перенесите в бланк без пробелов и других символов.

1. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакций.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА		ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ	
А)	$CH_3 – CH_2 – CH_3 + Br_2$	1.	$CHBr = CBr – CH_3$
Б)	$CH_3 – CH = CH_2 + Br_2$	2.	$CH_2Br – CH_2 – CH_2Br$
В)	$CH \equiv C – CH_3 + Br_2$	3.	$CH_3 – CHBr – CH_3$
Г)	$CH_3 – CH = CH_2 + HBr$	4.	$CH_3 – CHBr – CH_3 + HBr$
		5.	$CH_2Br – CHBr – CH_3$

Ответ:				

Ответом к заданию В5 является число. Запишите это число в текст работы, а затем перенесите его в бланк без указания единиц измерения.

2. Органическое соединение содержит 64,86% углерода, 13,52% водорода и 21,62% кислорода. Относительная плотность паров его по воздуху равна 2,552. Установите молекулярную формулу соединения. Запишите в ответ количество атомов кислорода в молекуле.

Ответ: _____.

Справочные данные	
Химический элемент	Относительная атомная масса
Водород	*1,0079*
Кислород	*15,9994*
Углерод	*12,011*