Итоговое тестирование по химии
10 класс

1. Общая формула алкадиенов:

1) $C_n H_{2n}$ 3) C_nH_{2n-2}
2) C_nH_{2n+2} 4) C_nH_{2n-6}

2. Название вещества, формула которого

$CH_3{-}CH(CH_3){-}CH{=}CH{-}CH_3$

1) гексен-2 3) 4-мнтилпентен-2
2) 2-метилпентен-3 4) 4-метилпентин-2

3. Гомологами являются

1) этен и метан 3) циклобутан и бутан
2) пропан и бутан 4) этин и этен

4. Изомерами являются

1) метилпропан и метилпропен 3) метан и этан
2) бутен-1 и пентен-1 4) метилпропан и бутан

5. Окраска смеси альдегида с гидроксидом меди (II) (при нагревании):

1) голубая 3) красная
2) синяя 4) фиолетовая

6. Объём кислорода, необходимый для сжигания 2 л метана

1) 2л 3) 10 л
2) 4 л 4) 6 л

7. Установите соответствие между молекулярной формулой органического вещества и классом, к которому оно относится

А) C_6H_6O 1) одноатомные спирты
Б) $C_6H_{12}O_6$ 2) многоатомные спирты
В) C_3H_8O 3) углеводы
Г) $C_2H_6O_2$ 4) фенолы
5) карбоновые кислоты

8. Определите молекулярную формулу органического вещества, с массовой долей углерода 51,89%, водорода 9,73% и хлора 38,38%, относительная плотность его паров по воздуху 3, 19.

9. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения по схеме

$$C_2H_6 \rightarrow C_2H_5Cl \rightarrow C_2H_5OH \rightarrow CH_3COH \rightarrow CH_3COOH$$
$$\downarrow$$
$$C_2H_4 \rightarrow C_2H_5Br$$

10. Какая масса этилацетата образуется при взаимодействии 95 г 64% раствора уксусной кислоты с этиловым спиртом, если доля выхода эфира составляет 80%?

Шкала оценивания

№ задания	**Количество баллов**			
1-6	1			
7	4			
8	3			
9	6			
10	4			
Итого	**23**			
Первичный балл	0-9	10-14	15-19	20-23
Оценка	2	3	4	5