Итоговая контрольная 10 класс

Вариант 1

1. Установите соответствие между названием вещества и классом/группой, к которому(-ой) это вещество принадлежит: к каждой позиции, обозначенной

	буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.
А) толус	
Б) ацето	·
,	4,5,6-гексахлоргексан 3) ароматический углеводород
D) 1,2,3,	
	4) галогеналкан
	АБВ
_	
2.	Из предложенного перечня выберите два вещества, которые являются
	гомологами гексана.
) метан
) циклогексан
) гексен
	е) гептан
5	() 3-метилпентан
2	
3.	Из предложенного перечня выберите два вещества, при взаимодействии которых
	с бромной водой будет наблюдаться изменение окраски раствора.
	1) пропан
	2) бензол
	3) этилен
	4) стирол
	5) толуол
1	Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует
4.	метановая кислота.
	1) этанол 2) аммиачный раствор оксида серебра
	3) этаналь 4) ээрэбрэ
	4) cepeбpo
	5) хлороводород
5.	Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми реагирует
	анилин.
	1) Br2
	2) H2O
	3) C6H6
	4) HNO3
	5) Na

6. Установите соответствие между названием вещества и продуктом, который преимущественно образуется при взаимодействии этого вещества **с хлором на свету:** к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

А) 2-метилбутан

Б) бутан

В) бензол

Г) циклогексан

1) 2-метил-2-хлорбутан

2) 2-метил-3-хлорбутан

3) 1,2,3,4,5,6-гексахлорциклогексан

4) хлорциклогексан

5) хлорбензол

6) 2-хлорбутан

		0) 2 Allopoyran		
A	Б	В	Γ	

- 7. Установите соответствие между реагирующими веществами и углеродсодержащим продуктом, который образуется при их взаимодействии: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.
 - А) пропанол-1 и метанол
 - Б) этанол и оксид меди (II)
 - В) пропановая кислота и метанол
 - Г) ацетальдегид и аммиачный раствор оксида серебра

- 1) ацетат аммония
- 2) метилпропиловый эфир
- 3) пропилформиат
- 4) метилпропионат
- 5) уксусная кислота
- 6) уксусный альдегид

A	Б	В	Γ

8. Задана следующая схема превращений веществ:

X Y $CH3-CHBr-CH3 \rightarrow CH3-CH(OH)-CH3 \rightarrow CH3-C(O)-CH3$

Определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y.

- 1) KOH (p-p)
- 2) КОН (спирт)
- 3) Ag2O (NH3 p-p)
- 4) CuO
- 5) Cu(OH)2

X	У

- 9. При сжигании 120 г некоторого вещества в избытке кислорода получено 134,4 л углекислого газа и 144 г воды. Плотность паров этого вещества по гелию равна 15. Известно, что вещество реагирует с хлороводородом с образованием вторичного галогенпроизводного.
 - 1) произведите вычисления, необходимые для установления молекулярной формулы органического вещества (указывайте единицы измерения искомых физических величин);
 - 2) запишите молекулярную формулу исходного органического вещества;
 - 3) составьте структурную формулу этого вещества, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;

- 4) напишите уравнение реакции этого вещества с хлороводородом, используя структурные формулы.
- 10. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

$$CH_3-CH_2-Br \xrightarrow{Na} X_1 \xrightarrow{CH_3-CH-CH_2-CH_3} \frac{KOH}{C\Pi upt} X_2 \xrightarrow{CH_3COOH} \frac{CH_3OH}{H_2SO_4} X_3$$

$$Br$$

При написании уравнений реакций используйте структурные формулы органических веществ.

11. Установите соответствие между формулами двух веществ и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества.

ВЕЩЕСТВА:

РЕАКТИВ:

- A) CH3OH и CH2(OH)-CH2(OH)
- Б) СН2=СН2 и СН≡СН
- B) CH2=CH2 и C3H8
- Г) СН3ОН и С6Н5ОН

- 1) Br2 (водн.)
- 2) Cu(OH)2
- 3) H2SO4
- 4) [Ag(NH3)2]OH
- 5) K2SO4

A	Б	В	Γ