

**Демоверсия для проведения промежуточной аттестации  
по химии в 10 классе  
в 2017-2018 учебном году (40 минут).  
Демоверсия**

**. Часть А При выполнении заданий № 1-6 выберите один правильный ответ  
За каждый правильный ответ 1 балл.**

1. Выберите общую формулу алкенов: 1)  $C_nH_{2n}$  2)  $C_nH_{2n+2}$  3)  $C_nH_{2n-2}$  4)  $C_nH_{2n-6}$
2. Как называется функциональная группа :карбоновых кислот  
1) гидроксильная 2) карбонильная 3) карбоксильная 4) аминогруппа
3. Название вещества, формула которого  $C_2H_5OH$ :  
1) этанол 2) глицин 3) уксусная кислота 4) бензол
4. этаналь можно получить из ацетилену реакцией:  
1) Лебедева 2) Кучерова 3) Зинина 4) Вюрца
5. Реактивом для распознавания белка является:  
1)  $Ag_2O$  аммиачный раствор 2)  $Si(OH)_2$  3)  $FeCl_3$  4) лакмус
6. Выберите формулу глицина  
1)  $C_{12}H_{22}O_{11}$  2)  $C_2H_5OH$  3)  $C_3H_8O_2$  4)  $CH_2(NH_2)COOH$

**Часть Б При выполнении заданий № 7-8 установите соответствие.**

**Выбранные буквы запишите под соответствующими цифрами в таблице.**

1	2	3

**За каждое задание по 3 балла.**

7. Установите соответствие между формулой вещества и классом соединения  
1)  $CH_3CH_2COH$  А) ацетиленовые  
2)  $C_4H_6$  Б) альдегиды  
3)  $C_8H_{10}$  В) Арены  
Г) Аминокислоты
8. Установите соответствие между левой частью химической реакции и ее названием.  
1)  $C_{12}H_{22}O_{11} + H_2O$  А) гидролиз  
2)  $C_4H_6 + 2H_2$  Б) гидрогалогенирование  
3)  $C_3H_6 + HBr$  В) гидрирование  
Г) гидратация

**Часть С При выполнении заданий № 9-11 подробно запишите решение и полученные результаты.**

**За каждое задание по 4 балла.**

9. Составьте и назовите формулы двух изомеров и двух гомологов для вещества  
 $C_5H_{11}COH$

10. При взаимодействии органического вещества массой 14,8 г с металлическим натрием собрали 2,24 л (н. у.) водорода. В ходе исследования химических свойств этого вещества установлено, что при его взаимодействии с оксидом меди (II) образуется кетон.

На основании данных условия задания:

- а) произведите необходимые вычисления;
- б) установите молекулярную формулу исходного органического вещества;
- в) составьте структурную формулу этого вещества, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;

г) приведите уравнение реакции его с оксидом меди(II)

11. Осуществить превращения:



#### Система оценивания работы

Работа оценивается по баллам. Максимальный балл за работу 24

0-9 баллов (от 0 до 40% выполнения работы) оценка 2

10-15 баллов (от 41 до 65% выполнения работы) оценка 3

16-22 баллов (от 66 до 90% выполнения работы) оценка 4

23-24 баллов (от 91 до 100% выполнения работы) оценка 5