

**Контрольная работа
по теме: «Спирты. Альдегиды. Карбоновые кислоты»**

Вариант 1.

Часть А

А1. Общая формула предельных одноатомных спиртов

- 1) $C_nH_{2n+1}OH$ 2) $C_nH_{2n}O$ 3) C_nH_{2n+2} 4) $C_nH_{2n}(OH)_2$

А2. Функциональной группой карбоновых кислот является

- 1) гидроксогруппа 2) карбонильная группа 3) карбоксильная группа 4) аминогруппа

А3. Название вещества, формула которого CH_3-COOH

- 1) ацетальдегид 2) уксусная кислота 3) этанол 4) муравьиная кислота

А4. Вещества CH_3-CH_2-COOH и CH_3-COOH являются

- 1) структурными изомерами 2) изомерами по положению функциональной группы
3) гомологами 4) альдегидами

А5. Сумма коэффициентов в уравнении реакции горения метанола

- 1) 9 2) 6 3) 8 4) 11

А6. Этанол взаимодействует с

- 1) уксусной кислотой 2) метаном 3) водородом 4) лакмусом

А7. Уксусная кислота может реагировать с

- 1) серебром 2) магнием 3) метаном 4) медью

А8. При взаимодействии альдегидов с водородом при нагревании образуются

- 1) углеводороды 2) карбоновые кислоты 3) арены 4) спирты

А9. В схеме $C_2H_6 \rightarrow X \rightarrow C_2H_5OH$ веществом «X» является

- 1) $C_2H_5-O-C_2H_5$ 2) C_2H_2 3) C_2H_5Br 4) CH_3OH

А10. Реакция с раствором оксида серебра (I) характерна для

- 1) пропанола -1 3) пропионовой кислоты
2) пропаналя 4) этандиола

Часть В

В1. Установите соответствие между формулой вещества и его названием

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА
А) C_2H_5OH	1) ацетальдегид
Б) CH_3COOH	2) пропионовая кислота
В) CH_3-CH_2-COOH	3) этановая кислота
Г) CH_3CHO	4) этиловый спирт

А	Б	В	Г

В2. Установите соответствие между названием вещества и классом (группой) органических соединений, к которому оно принадлежит (цифры могут повторяться):

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА	КЛАСС (ГРУППА) ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ
А) этиловый спирт	1) алканы
Б) глицерин	2) предельные одноатомные спирты
В) 2-метилбутанол-1	3) альдегиды
Г) формальдегид	4) сложные эфиры
	5) карбоновые кислоты
	6) многоатомные спирты

А	Б	В	Г

В3. Для предельных одноатомных спиртов характерны реакции

- 1) этерификации 4) дегидратации
2) взаимодействие с активными металлами 5) гидратации
3) окисления 6) полимеризации

В4. Решите задачу:

Задача №1. Объем водорода, который выделится при взаимодействии 4,6 г натрия с этиловым спиртом, равен _____ л. (Ответ записать в виде целого числа с точностью до сотых).

