

Контрольна робота «Оксигеновмісні органічні сполуки»

Варіант 3

Частина А. Завдання з однією правильною відповіддю

1. Вкажіть як називається функціональна група насичених одноосновних кислот
 - a. альдегідна
 - b. гідроксильна
 - c. карбоксильна
 - d. амінгрупа
2. Трьохатомні спирти – це:
 - a. Спирти ,що містять три атоми Карбону
 - b. Спирти, що містять три атоми Гідрогену
 - c. Спирти, що містять три гідроксильні групи
 - d. Спирти, що мають префікс «три»
3. Вкажіть формулу метанолу
 - a. CH_3COOH
 - b. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
 - c. $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$
 - d. CH_3OH
4. Вкажіть колір індикатору метилоранжу в розчині оцтової кислоти
 - a. оранжевий
 - b. червоний
 - c. жовтий
 - d. синій
5. Вкажіть карбонову кислоту, яка за нормальних умов є твердою речовиною:
 - a. $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOH}$
 - b. CH_3COOH
 - c. $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOH}$
 - d. HCOOH

6. Вкажіть метал ,що НЕ заміщує Гідроген в карбоксильній групі етанової кислоти
- a. Калій
 - b. Кальцій
 - c. Кобальт
 - d. Купрум
7. Вкажіть якісний реактив на крохмаль
- a. Хлор
 - b. Бром
 - c. Йод
 - d. Лакмус
8. Вкажіть формулу глюкози
- a. $C_6H_{12}O_6$
 - b. $C_{12}H_{22}O_{11}$
 - c. $(C_6H_{10}O_5)_n$
 - d. C_2H_5OH

Частина 2. Завдання з двома правильними відповідями

9. Вкажіть фізичні властивості оцтової кислоти
- a. Рідина з різким характерним запахом
 - b. Тверда кристалічна речовина
 - c. Добре розчиняється у воді
 - d. Погано розчиняється у воді
 - e. Має температуру кипіння $100^{\circ}C$
10. Вкажіть формули гомологів етанової кислоти
- a. C_2H_5OH
 - b. $C_2H_5O C_2H_5$
 - c. C_3H_7COOH
 - d. C_4H_9COOH
11. Вкажіть сполуки, за допомогою яких можна розпізнати глюкозу

- a. Купрум (II) гідроксид
- b. Купрум(II) сульфат
- c. Аргентум (I) оксид в амоніаку
- d. Натрій гідроксид

12. Вкажіть формули вуглеводів

- a. $C_{18}H_{36}O_2$
- b. $C_6H_{12}O_6$
- c. $C_{12}H_{22}O_{11}$
- d. H_2CO_2

13. Вкажіть ознаки, які притаманні целюлозі та не притаманні крохмалю

- a. Молекули лінійні, утворюють волокна
- b. $n = 10 - 14$ тисяч
- c. Молекулярна маса - від декількох сотень до декількох тисяч
- d. $n =$ від декількох сотень до декількох тисяч

14. Вкажіть сполуки, які можна отримати взаємодією оцтової кислоти та калію

- a. Вуглекислий газ
- b. калій ацетат
- c. Водень
- d. Вода

Частина 3. Завдання на встановлення відповідності

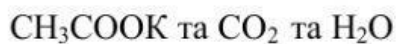
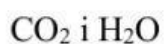
15. Встановіть відповідність між назвою речовини та її формулою

- | | |
|-------------|-----------------------------|
| a. Сахароза | 1. CH_3OH |
| b. Гліцерол | 2. CH_3COOH |
| c. Етанол | 3. $C_{12}H_{22}O_{11}$ |
| d. Метанол | 4. $CH_2OH - CHOH - CH_2OH$ |
| e. | 5. C_2H_5OH |

16. Вкажіть відповідність

Реагенти

Продукти реакції



17. Встановіть збільшення числа атомів Карбону в молекулах речовин

- a. Гліцерол
- b. Глюкоза
- c. Сахароза
- d. Етанова кислота

1	
2	
3	
4	

18. Встановіть послідовність збільшення молекулярних мас

- a. Етанол
- b. Крохмаль
- c. Глюкоза
- d. Сахароза

1	
2	
3	
4	

Частина 4. Відкриті завдання

19.Розв'яжіть задачу

Обчисліть маси розчинів із масовою долею сахарози 10% та 50%, необхідних для приготування розчину масою 800г з масовою часткою сахарози 25%.