

Контрольна робота «Оксигеновмісні органічні сполуки»

Варіант 2

Частина А. Завдання з однією правильною відповіддю

1. Вкажіть загальну формулу насичених одноосновних кислот
 - a. $C_nH_{2n-1}OH$
 - b. $C_nH_{2n+1}OH$
 - c. $C_nH_{2n+1}COOH$
 - d. $C_nH_{2n-1}O_2$
2. Вкажіть суфікс, за допомогою якого утворюється назва кислоти
 - a. -ол
 - b. -ен
 - c. -ова
 - d. -аль
3. Вкажіть формулу оцтової кислоти
 - a. CH_3COOH
 - b. C_2H_5OH
 - c. C_2H_5COOH
 - d. C_3H_7OH
4. Вкажіть речовину, за допомогою якої можна розпізнати багатоатомні спирти
 - a. $CuSO_4$
 - b. $Cu(OH)_2$
 - c. $CuCl_2$
 - d. CuO
5. Вкажіть відмінність складу твердих та рідких жирів :
 - a. Наявність залишків вищих ненасичених карбонових кислот
 - b. Наявність залишків оцтової кислоти
 - c. Наявність залишків вищих карбонових кислот
 - d. Наявність залишків етанолу

6. Вкажіть речовину, яку необхідно використати для одержання вуглекислого газу з етанової кислоти
- a. Калій гідроксид
 - b. Кисень
 - c. Натрій хлорид
 - d. Фенолфталеїн
7. Вкажіть формулу цукрози
- a. $C_6H_{12}O_6$
 - b. $C_{12}H_{22}O_{11}$
 - c. $(C_6H_{10}O_5)_n$
 - d. C_2H_5OH
8. Вкажіть формулу целюлози
- 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 глюкози
- 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 метанолу
- a. C_2H_5OH
 - b. $C_2H_5O C_2H_5$
 - c. C_3H_7OH
 - d. C_2H_5COOH
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 вищих жирних карбонових кислот
- a. $C_{17}H_{35}COOH$
 - b. CH_3COOH
 - c. $C_{17}H_{33}COOH$
 - d. $HCOOH$
13. Вкажіть ознаки, які притаманні крохмалю та не притаманні целюлозі
- 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 натрію
- a. Вуглекислий газ
 - b. Натрій ацетат
 - c. Водень
 - d. Вода

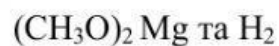
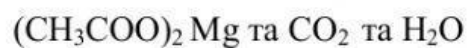
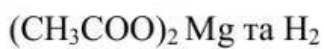
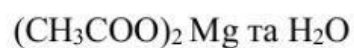
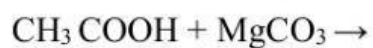
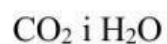
Частина 3. Завдання на встановлення відповідності

15. Встановіть відповідність між назвою речовини та її формулою
- | | |
|-------------|-----------------------------|
| a. Глюкоза | 1. CH_3OH |
| b. Гліцерол | 2. CH_3COOH |
| c. Етанол | 3. $C_6H_{12}O_6$ |
| d. Метанол | 4. $CH_2OH - CHOH - CH_2OH$ |
| e. | 5. C_2H_5OH |

16. Вкажіть відповідність

Реагенти

Продукти реакції



17. Встановіть збільшення числа атомів Гідрогену в молекулах речовин

- a. Етанол
- b. Оцтова кислота
- c. Гліцерол
- d. Сахароза

1	
2	
3	
4	

18. Встановіть послідовність збільшення молекулярних мас

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

1	
2	
3	
4	

Частина 4. Відкриті завдання

19. Розв'яжіть задачу

Обчисліть масу води, якою треба розбавити розчин глюкози масою 200г з масовою часткою речовини 40%, щоб приготувати розчин з масовою часткою глюкози 25%