Контрольна робота «Оксигеновмісні органічні сполуки»

Вариант 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. C_2H_5OH
   c. C_2H_5COOH
   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. $C_{17}H_{35}COOH$
   b. CH_3COOH
   c. $C_{17}H_{33}COOH$
   d. $HCOOH$

LIVEWORKSHEETS

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°C
10. Вкажіть формули гомологів етанової кислоти
    a. C_2H_5OH
    b. $C_2H_5O\ C_2H_5$
    c. $C_3H_7\ COOH$
    d. $C_4H_9\ COOH$
11. Вкажіть сполуки, за допомогою яких можна розпізнати глюкозу

LIVEWORKSHEETS

a. Купрум (II) гідроксид

b. Купрум(II) сульфат

c. Арґентум (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

LIVEWORKSHEETS

$CH_3COOH + K \rightarrow$	CO_2 і H_2O
$CH_3COOH + K_2O \rightarrow$	CH_3COOK та H_2
$C_2H_5OH + O_2 \rightarrow$	CH_3OK та H_2
$CH_3COOH + K_2CO_3 \rightarrow$	CH_3COOK та CO_2 та H_2O
	CH_3COOK та H_2O

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	

LIVEWORKSHEETS

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%.

LIVEWORKSHEETS