Контрольна робота «Оксигеновмісні органічні сполуки»

Вариант 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

LIVEWORKSHEETS

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°C
10. Вкажіть формули гомологів метанолу
    a. C_2H_5OH
    b. $C_2H_5O\ C_2H_5$
    c. C_3H_7OH
    d. $C_2H_5\ COOH$
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 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

LIVEWORKSHEETS

$CH_3COOH + Mg \rightarrow$	CO_2 і H_2O
$CH_3COOH + MgCO_3 \rightarrow$	$(CH_3COO)_2Mg$ та H_2O
$C_2H_5OH + O_2 \rightarrow$	$(CH_3COO)_2Mg$ та H_2
$CH_3COOH + MgO \rightarrow$	$(CH_3COO)_2Mg$ та CO_2 та H_2O
	$(CH_3O)_2Mg$ та H_2

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	

LIVEWORKSHEETS

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%

LIVEWORKSHEETS