

**28.05.2020**

**Контрольна робота.**

Час на виконання – 1 година. Фото сторінок робочого зошита з виконаними завданнями потрібно буде скинути Viber за номером 0975315344 або на електронну пошту [sokrat958@ukr.net](mailto:sokrat958@ukr.net) до **12.30** 28.05.20. Бажаю успіху!

1. Укажіть тип реакції приєднання водню до алкену:  
А. Гідратація; В. Гідрування;  
Б. Гідрогенгалогенування; Г. Дегідрування .
2. Позначте формулу поліетилену:  
А.  $(-CH_2 - CH_2 -)_n$  Г.  $(-CH_2 - \underset{\substack{| \\ CH_3}}{CH} -)_n$   
Б.  $(-CH_2 - CH=CH - CH_2 -)_n$   
В.  $(C_6H_{10}O_5)_n$
3. Укажіть формулу реактиву, за допомогою якого можна виявити гліцерол:  
А.  $KMnO_4$ ; В.  $Cu(OH)_2$  ;  
Б.  $Br_2$ ; Г.  $Na$ .
4. Укажіть карбоксильну групу  
А.  $-C=O$  ; В.  $-COH$ ;  
Б.  $-COOH$ ; Г.  $-OH$
5. Жири  
А. Добре розчиняються у воді;  
Б. Не розчиняються в органічних розчинниках;  
В. Мають густину більшу за густину води;  
Г. Легші за воду, нерозчинні у воді.
6. Укажіть формулу речовини, яка не належить до вуглеводів:  
А.  $C_{12}H_{22}O_{11}$  В.  $C_6H_{12}O_6$   
Б.  $CH_3COOH$  Г.  $(C_6H_{10}O_5)_n$

7. Установіть відповідність між назвами сполук та їх формулами:

- |                        |                         |
|------------------------|-------------------------|
| А. Мурашина кислота    | 1. $CH_3COOH$           |
| Б. Амінооцтова кислота | 2. $C_3H_7OH$           |
| В. Пропанол            | 3. $(C_6H_{10}O_5)_n$   |
| Г. Целюлоза            | 4. $NH_2 - CH_2 - COOH$ |

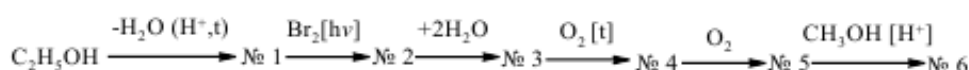
	А	Б	В	Г
1				
2				
3				
4				

8. Розмістіть молекули в порядку збільшення в них атомів карбону:

- А. Глюкоза  
Б. Целюлоза  
В. Гліцерол  
Г. Етанол

	А	Б	В	Г
1				
2				
3				
4				

9. **Завдання 4.** Проведіть ланцюг хімічних перетворень. Замініть номери сполук, які утворюються, їх структурними формулами у схемі перетворень. Назвіть одержані сполуки.



\* Підказка: №4 – 2-гідроксоетаналь

10. Тверду суміш натрій феноляту та натрій гідроксиду розчинили у воді та нейтралізували 99,54 мл 20% - ного розчину хлоридної кислоти ( $\rho = 1,10$  г/мл). При подальшому додаванні надлишку водного розчину бром утворився осад масою 165,5 г. Визначте масову частку натрій феноляту у вихідній суміші.

