

КОНТРОЛЬНА РОБОТА

Тема. ОКСИГЕНОВМІСНІ ОРГАНІЧНІ СПОЛУКИ

*Варіант 2*

**1. Вкажіть фізичні властивості метаналю:**

- а) безбарвна рідина з характерним запахом
- б) безбарвний газ, із різким запахом
- в) добре розчиняється у воді
- г) погано розчиняється у воді

**2. Встановіть послідовність речовин за порядком зменшення їхніх атомних мас:**

а) етанол

б) сахароза

в) етаналь

г) оцтова кислота

**3. Вкажіть, у якому випадку найповніше описано застосування етанової кислоти:**

- а) як смакова й консервуюча речовина, для виробництва гербіцидів
- б) для виробництва естерів, барвників
- в) для виробництва солей, естерів, запашних речовин

г) для виробництва солей, естерів, барвників, штучних волокон, гербіцидів.

#### 4. Жири- це

#### 5. Застосування фенолу

#### 6. Побудувати структурні формули за назвами :

етаналь

етиловий естер пропанової кислоти

целюлоза

#### 7. Зробити перетворення :

сорбіт  $\leftarrow$  глюкоза  $\rightarrow$  етиловий спирт  $\rightarrow$  етаналь  $\rightarrow$  оцтова кислота  $\rightarrow$  магній етаноат

#### 8. Задачі:

1) Яку масу натрію з масовою часткою домішок 15 % потрібно взяти, щоб під час його взаємодії з етанолом виділилося 8,96 л водню?

2) Масова частка Карбону - 64,86 % , Гідрогену – 13,51 , все інше займає Оксиген. Відносна густина парів цієї речовини за повітрям 2,551. Визначити формулу , побудувати структурну.

