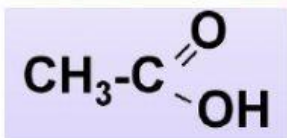
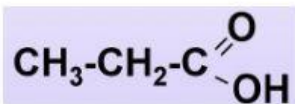


## Карбонові кислоти

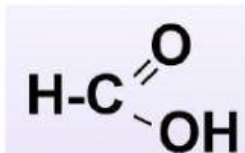
### 1. Установіть відповідність між формулами і назвами кислот та з'єднайте лініями



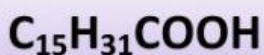
пальмітинова



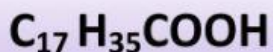
етанова



стеаринова



олеїнова



метанова



пропанова

### 2. Оберіть з переліку і вставте пропущені слова.

Карбонові кислоти — органічні оксигеновмісні сполуки, що містять одну або кілька  груп сполучених з вуглеводневим радикалом. Загальна формула карбонових кислот

Першим представником гомологічного ряду карбонових кислот є  кислота. Етанова кислота — безбарвна прозора гігроскопічна рідина, яка  розчиняється у воді. Етанова кислота здатна утворювати з молекулами води  зв'язки.

### 3.Поставити прапорці навпроти правильної відповіді

☐

1. Кислоти, у молекулах яких міститься 10 і більше атомів Карбону, називаються вищі карбонові кислоти.

☐

2. У ненасичених вищих карбонових кислотах існує тільки одинарний зв'язок.

☐

3.Вищі карбонові кислоти бувають насичені, ненасичені, ароматичні.

☐

4.Жири – це продукти взаємодії трьохатомного спирту гліцеролу та вищих карбонових кислот.

☐

5. До складу твердого мила входять солі Калію.

☐

6. Уперше жир синтезував французький учений П'єр Бертло.

☐

7. До складу рідкого мила входять солі Натрію.

☐

8. Внаслідок реакції гідрогенізації рідкі жири перетворюються на тверді.

### 4. Розв'яжіть задачі

|                                                                                                                                                                                                        |                      |
|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|----------------------|
| 1. Масові частки елементів у складі органічної речовини становлять Карбон-26,09%, Гідроген-4,35% і Оксисен. Густина парів цієї речовини за метаном -2,875. Знайдіть молекулярну формулу цієї речовини. | <input type="text"/> |
| 2.На магній масою 16,8г подіяли надлишком етанової кислоти. Який об'єм газу виділився?                                                                                                                 | <input type="text"/> |
| 3.Розчин метанової кислоти масою 200г нейтралізували розчином натрій гідроксиду масою 180 г з масовою часткою лугу 0,2. Яка масова частка кислоти у вихідному розчині.                                 | <input type="text"/> |

