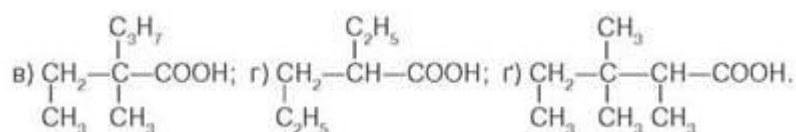
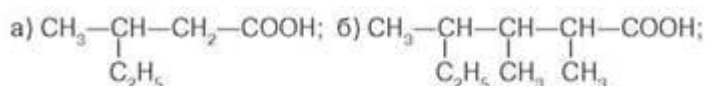


## Завдання з дисципліни «Хімія»

### Тема 17. Карбонові кислоти, їх хімічні властивості

#### Завдання

- 1. Дайте назви структурним ізомерам насичених одноосновних карбонових кислот за систематичною номенклатурою:



- 2. Порівняйте хімічні властивості сульфатної та етанової кислот, використовуючи конкретні приклади.
- 3. Складіть структурні формули кислот за їхніми назвами: а) 2,2-диметилбутанова кислота; б) 2-метил-3-хлоропентанова кислота; в) 2-етил-3-метилпентанова кислота.
- 4. Складіть рівняння реакцій між речовинами:
  - а)  $\text{C}_2\text{H}_5-\text{COOH} + \text{Mg} \rightarrow \dots$  ;
  - б)  $\text{C}_3\text{H}_7-\text{COOH} + \text{KOH} \rightarrow \dots$  ;
  - в)  $\text{C}_2\text{H}_5-\text{COOH} + \text{K}_2\text{CO}_3 \rightarrow \dots$  ;
  - г)  $\text{CH}_3-\text{COOH} + \text{OH}-\text{C}_2\text{H}_5 \rightarrow \dots$  ;
  - д)  $\text{CH}_3-\text{CHO} + \text{Ag}_2\text{O} \rightarrow \dots$  ;
  - е)  $\text{CH}_3-\text{CHO} + \text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \dots$  ;
  - є)  $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH} + \text{O}_2 \rightarrow \dots$  ;
  - ж)  $\text{C}_3\text{H}_7-\text{CHO} + \text{O}_2 \rightarrow \dots$  .
- 5. Дано речовини: етанол, натрій гідроксид, калій карбонат, кальцій оксид, купрум(II) гідроксид, водень. Установіть, з якими з них реагуватимуть етанова й сульфатна кислоти. Напишіть молекулярні та, де можливо, йонні рівняння хімічних реакцій.
- 6. Складіть рівняння хімічних реакцій за схемою. Назвіть речовини, позначені літерами **A**, **B** і **B**.

