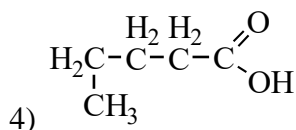
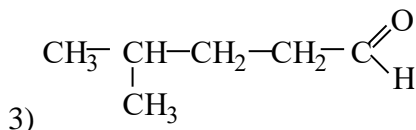
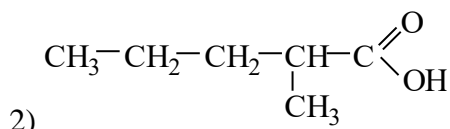
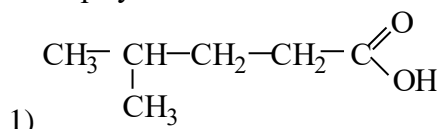


1. Формула 4-метилпентановой кислоты



2. Формулы $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$ и $\text{CH}_3\text{C} \begin{array}{l} \nearrow \text{O} \\ \searrow \text{O} - \text{CH}_3 \end{array}$ соответствуют

- 1) спирту и сложному эфиру
- 2) альдегиду и карбоновой кислоте
- 3) кетону и простому эфиру
- 4) фенолу и углеводу

С уксусной кислотой взаимодействует каждое из двух веществ:

- 1) NaOH и CO_2
- 2) NaOH и Na_2CO_3
- 3) C_2H_4 и $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- 4) CO и $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

3.

A17 Уксусная кислота при определенных условиях реагирует с

- 1) фенолом
- 2) хлором
- 3) ацетатом натрия
- 4) пропаналем

4.

5. Хлоруксусная кислота сильнее уксусной по причине того, что

- 1) атом хлора влияет на полярность $\text{O}-\text{H}$ связи
- 2) молекулярная масса хлоруксусной кислоты больше
- 3) в молекуле хлоруксусной кислоты меньше атомов водорода
- 4) температура кипения хлоруксусной кислоты выше

6. Активнее реагирует с металлическим кальцием

- 1) муравьиная кислота 2) этанол 3) глицерин 4) бутанол-2

7. Вещество, которое может реагировать с уксусной кислотой и с этаналем, имеет формулу

- 1) NaOH 2) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 3) CH_4 4) HBr

8. Муравьиная кислота не реагирует с

- 1) Этанолом
- 2) Аммиачным раствором оксида серебра
- 3) Хлоридом натрия
- 4) Карбонатом кальция

9. Газ, образующийся в реакции $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH} + \text{CaCO}_3$, имеет формулу

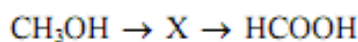
- 1) CO_2 2) H_2 3) CH_4 4) C_2H_4

10. Для получения уксусной кислоты в одну стадию используют
- 1) гидролиз карбида кальция
 - 2) гидратацию этилена
 - 3) окисление формальдегида
 - 4) окисление ацетальдегида

A19 Муравьиную кислоту можно получить с помощью реакции

- 1) формиата натрия с разбавленной серной кислотой
 - 2) восстановления формальдегида
 - 3) хлорметана и раствора щёлочи
 - 4) щелочного гидролиза метилформиата
- 11.
12. При взаимодействии 2-метилпропаналя с аммиачным раствором оксида серебра образуется
- 1) 2-метилпропановая кислота
 - 2) 2-метилпропанол-1
 - 3) бутановая кислота
 - 4) бутиловый спирт

В схеме превращений



веществом «X» является

- 1) CH_3Cl
 - 2) CH_3CHO
 - 3) $\text{H}_3\text{C} - \text{O} - \text{CH}_3$
 - 4) HCHO
- 13.
14. Сложный эфир можно получить при взаимодействии уксусной кислоты с
- 1) пропеном
 - 2) метанолом
 - 3) диэтиловым эфиром
 - 4) муравьиной кислотой
15. При взаимодействии карбоновых кислот и спиртов образуются
- 1) простые эфиры
 - 2) сложные эфиры
 - 3) углеводы
 - 4) аминокислоты

A17 Этилформиат образуется в реакции

- 1) метановой кислоты с этиловым спиртом
 - 2) уксусной кислоты с метиловым спиртом
 - 3) метановой кислоты с уксусной кислотой
 - 4) метилового спирта с этиловым спиртом
- 16.