

Вариант 1

1. Составьте структурные формулы двух изомеров пропановой кислоты, назовите их.
2. Муравьиная кислота не взаимодействует с а) NaHCO_3 б) Na_2SiO_3 в) NaOH г) CO_2
3. Какую кислоту и спирт надо взять, чтобы получить эфир метилпропионат. Как называется эта реакция? Составить уравнение реакции.
4. Какой сложный эфир является изомером этилацетата:
А) этилформиат Б) пропилформиат В) бутановая кислота Г) метилацетат
5. При гидролизе жира могут образовываться
А) линолевая кислота Б) этанол В) метилэтиловый эфир
Г) стеариновая кислота Д) метилацетат Е) глицерин
6. Вычислите массу соли, которая образуется при взаимодействии 10 г раствора уксусной кислоты, процентная концентрация которой 30% и 10 г гидроксида натрия, если практический выход этой соли составляет 90 % от теоретически возможного.

Вариант 2

1. Составьте структурные формулы двух изомеров валерьяновой кислоты, назовите их.
2. Пропановая кислота не взаимодействует с а) K_2CO_3 б) KOH в) SO_2 г) $\text{C}_2\text{H}_5\text{-OH}$
3. Какую кислоту и спирт надо взять, чтобы получить эфир бутилформиат. Как называется эта реакция? Составить уравнение реакции.
4. Какой сложный эфир является изомером метилпропионата:
А) пропилформиат Б) валерьяновая кислота В) этилформиат Г) этилбутират
5. Для получения мыла используют реакцию
а) гидрогенизации жиров б) щелочного гидролиза жиров
в) этерификации карбоновых кислот г) гидратации алкинов
6. Вычислите массу соли, которая образуется при взаимодействии 20 г раствора уксусной кислоты, процентная концентрация которой 18% и 20 г гидроксида натрия, если практический выход соли составляет 90 % от теоретически возможного.