18-24.05.20 г. Гр.23 Предмет органическая химия

Выполнить Тестовое задание по теме «Жиры

**Тема: Сложные эфиры. Жиры.**

**1) Дайте название соединению HCOOCH3**

А) метилацетат B) метилпропионатC) метилформиат D) пропилбутионат

E) пропилпропионат

**2) Взаимодействие кислоты и спирта называют реакцией:**

A) гидролиза B) гидротации С) этерификации D) гидрирования E) горения

**3) Какой спирт входит в состав жира:**

A) пропанол B) этиленгликоль C) этанол D) глицерин E) метанол

**4) Пропилбутионат состоит из:**

A) этилового спирта и уксусной кислоты

B) пропанола и масляной кислоты

C) метанола и уксусной кислоты

D) бутанола и уксусной кислоты

E) этанола и муравьиной кислоты

**5) Молекулярная масса триглицерида стеариновой кислоты**

A) 890 B) 860 C) 92 D) 884 E) 106

**6) Вторичных атомов углерода в молекуле этилового эфира масляной кислоты**

A) один B) три C) два D) пять E) четыре

**7) Жиры нерастворимы в:**

A) хлороформе B) воде C) бензоле D) диэтиловом эфире E) этаноле

**8) Найдите массовую долю углерода в триглицериде олеиновой кислоты**

A) 66,3% B) 33,2% C) 55,4% D) 62,3% E) 77,3%

**9) Определите количество вещество метилацетата, если его масса равна 92г.**

A) 1,62 моль B) 4,21 моль C) 3,27 моль D) 2,2 моль E) 1,24 моль

**10) Определите массу сложного эфира, которая образуется при взаимодействии 35,2 г. метилового спирта с муравьиной кислотой**

A) 27 B) 66 C) 60 D) 35 E) 70

**11) при взаимодействии 356,24г. стеариновой кислоты с глицерином образуется триглицерид стеариновой кислоты массой**

A) 372,12 B) 422,31 C) 455,6 D) 312,24 E) 221,3

**12) При взаимодействии этанола массой 23г. с пропионовой кислотой массой 31г. образуется сложный эфир**

A) 41,2 B) 33,4 C) 42,7 D) 31,2 E) 45,6

**13) Вычислите массу мыла, которую можно получить из гидроксида калия и триглицерида стеариновой кислоты массой 287,4г.**

A) 112 B) 418 C) 320 D) 312 E) 215

**14) Определите массу глицерина, который получили из 34,2 кг триглицерида стеариновой кислоты, если выход продукта составляет 75%**

A) 2,65 B) 3,42 C) 4,12 D) 2,32 E) 5,12

**15) При взаимодействии муравьиной кислоты массой 43г и метилового спирта 54г, образовался эфир, массовая доля выхода составляет 85%. Сколько образовалось эфира?**

A) 34,3 B) 47,6 C) 31,2 D) 42,2 E) 57,6