**Выполните задания по теме «Кислородсодержащие органические соединения»**

*1. Определите классы соединений, дайте названия веществ, формулы которых:*

А. С2Н5СОН Б. НСООН В. СН2ОН—СНОН-СН2ОН Г. С6Н5—СН2ОН

Д. СН3ОСН3 Е. СН3СОО СН3 З. СН3ОН

*2. Напишите уравнения реакция:*

A. метанола с пропионовой кислотой

Б. Окисления уксусного альдегида гидроксидом меди (II).

B. метилового эфира пропионовой кислоты с гидроксидом калия.Г. уксусной кислоты с гидроксидом калия.

Д. Уксусной кислоты с оксидом кальция.

Ж. Межмолекулярной дегидратации спирта пропанол-1.

З. Внутримолекулярной дегидратации спирта бутанола-1.

B. Гидролиза олеинового жира.

*3. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить превращения по*

*схеме:*

СН4 → С2Н2 → СН3СОН → СН3СООН → (CH3COO)2Mg.

СН4 → СН3С1 → СН3ОН → НСОН → НСООН.

С2Н6 →С2Н5Вr → С2Н5ОН → СН3СОН →СН3СООН.

4. Рассчитайте массу кислоты, полученной при нагревании 100г этаналя с гидроксидом меди (II) массой 250 г.

5. При взаимодействии 120 г уксусной кислоты с пропанолом-1 получен сложный эфир, массовая доля выхода которого составила 95% от теоретически возможного. Найти массу сложного эфира/

*Составьте и выучите конспект «Химические свойства и получение аминов» (п. 16).*