**КОНТРОЛЬНАЯ  РАБОТА(  Профиль)**

**Альдегиды. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры**.

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

А) СН3СОН;                      Б) С2Н5ОСН3;

В) СН3—СН—СН2—СООН;

               СН3

1. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить

      превращения по схеме:

      СН4🡪CH3Cl🡪CH3OH🡪HCOH🡪HCOOH🡪   HCOOK

**3**. Напишите три изомера и гомолога для вещества C4H8O2. Назовите их

Напишите уравнение реакций кислотного гидролиза одного из найденных вами сложных эфиров. Назовите продукты гидролиза.

**4**.В реакции уксусной кислоты с аммиаком образуется ацетат аммония

СН3 СООNH4. Через раствор уксусной кислоты объемом 40 см3 с массовой долей кислоты 0,65 и плотностью 1,067г/ см3 пропустили аммиак объемом 7,168 дм3.Определите массовую долю уксусной кислоты в растворе.

5Найти суммарное число электронов молекуле вещества, полученного в результате следующих превращений

CH3 – CH2- CHCl2 → X1→ X2 →X3 → X4 → X5

**КОНТРОЛЬНАЯ  РАБОТА(  Профиль)**

                   Альдегиды. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры.

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

А) СН3СОН;                      Б) С2Н5ОСН3;

В) СН3—СН—СН2—СООН;

               СН3

1. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить

      превращения по схеме:

      СН4🡪CH3Cl🡪CH3OH🡪HCOH🡪HCOOH🡪   HCOOK

**3**. Напишите три изомера и гомолога для вещества C4H8O2. Назовите их

Напишите уравнение реакций кислотного гидролиза одного из найденных вами сложных эфиров. Назовите продукты гидролиза.

**4**.В реакции уксусной кислоты с аммиаком образуется ацетат аммония

СН3 СООNH4. Через раствор уксусной кислоты объемом 40 см3 с массовой долей кислоты 0,65 и плотностью 1,067г/ см3 пропустили аммиак объемом 7,168 дм3.Определите массовую долю уксусной кислоты в растворе.

5.Найти суммарное число электронов молекуле вещества, полученного в результате следующих превращений

CH3 – CH2- CHCl2 → X1→ X2 →X3 → X4 → X5