***Тесты по химии***

***Вариант 1***

А1.    Функциональная группа карбоновых кислот называется

1) карбонильной

2) гидроксильной

3) карбоксильной

4) сложноэфирной

 А2.    Реагирует с аммиачным раствором оксида серебра, давая реакцию «серебряного зеркала», следующая кислота

1)   метановая

2)   этановая

3)   пальмитиновая

4)   олеиновая

A3.    Обесцвечивает бромную воду следующая кислота

1)   пальмитиновая

2)   олеиновая

3)   стеариновая

4)   уксусная

А4.    Укажите формулу непредельной кислоты

1)   C15H31COOH

2)   СН3СООН

3)   НСООН

4)   C17H31COOH

А5.    С увеличением числа атомов углерода в молекулах предельных одноосновных кислот их растворимость в воде

1)   уменьшается

2)   увеличивается

3)   увеличивается незначительно

4)   не изменяется

А6.  Укажите формулу кислоты, являющейся альдегидокислотой

1)   С17Н31СООН

2)   НСООН

3)   СНзСООН

4)   C15H31COOH

А7. Уксусная кислота не реагирует со следующим металлом

1)   Zn

2)   Мg

3)   Сu

4)   Са

А8.Уксусная кислота не взаимодействует с

1)   NaHC03

2)   Na2Si03

3)   NaOH

4)   С02

А9. Определите вещество X в следующей схеме превращений:

метанол → X→ уксусная кислота

1)   этилформиат

2)   этаналь

3)   метаналь

4)   метилацетат

А10. Избыток   муравьиной  кислоты   прореагировал   с   200  г 6,1%-ного раствора силиката натрия. Определите массу образовавшегося осадка.

1)   7,8 г

2)   8,3 г

3)   15,6 г

4)   16,8 г

***Тест по химии***

***Вариант 2***

А1. Напишите уравнение реакции оксида магния с уксусной  кислотой. Ответ дайте в виде суммы коэффициентов в уравнении реакции

1)   5

2)   7

3)  6

4)   4

А2. В ходе реакции этерификации карбоновые кислоты реагируют

1)   с металлами

2)   с основаниями

3)   со спиртами

4)   с кислотами

А3. В ходе реакции 46 г уксусной кислоты с 46 г этанола в  присутствии концентрированной серной кислоты образовалось 54 г этилацетата. Определите выход реакции этерификации.

1)  0,84                                  2)   0,82

3)  0,80                                  4)   0,78

А4. .  Укажите формулу кислоты, являющейся альдегидокислотой

1)   С17Н31СООН

2)   НСООН

3)   СНзСООН

4)   C15H31COOH

A5.В цепи превращений

CH3COOH ? X ? H2N-CH2-COOH

веществом Х является

1) уксусный альдегид

2) этанол

3) нитроэтан

4) хлоруксусная кислота

А6. Среди утверждений:

А. В карбонильной группе альдегидов электронная плотность смещена к атому кислорода.

Б. Для предельных альдегидов характерна геометрическая (цис-транс-) изомерия.

1) верно только А

2) верно только Б

3) верны оба утверждения

4) неверны оба утверждения

А7. Ацетальдегид не реагирует с

1) аммиачным раствором оксида серебра

2) гидроксидом меди(II)

3) водородом

А8. В порядке усиления кислотных свойств расположены кислоты

1) уксусная – трихлоруксусная- муравьиная

2) уксусная - муравьиная- трихлоруксусная

3) трихлоруксусная - уксусная - муравьиная

4) трихлоруксусная -муравьиная- уксусная

) гидроксидом натрия

А9. Уксусная кислота не реагирует с

1) пропанолом

2) магнием

3) хлоридом натрия

4) карбонатом калия

А10. Муравьиная кислота реагирует с

1) хлоридом натрия

2) аммиачным раствором оксида серебра

3) медью

4) гексаном

***Ответы***

***Вариант 1***

А1. 3) карбоксильной   
А2. 1) метановая   
A3. 2) олеиновая   
А4. 4) C17H31COOH   
А5. 1) уменьшается   
А6. 2) НСООН   
А7. 3) Сu   
А8 . 4) С02

А9. 4) метилацетат

А10. 1) 7,8 г

***Вариант 2***

А1. 1) 5

А2. 3) со спиртами

А3. 3) 0,80

А4. 2) НСООН

А5. 4) хлоруксусная кислота

А6.1) верно только А

А7. 1) аммиачным раствором оксида серебра

А8. 2) уксусная - муравьиная- трихлоруксусная

А9. 3) хлоридом натрия

А10. 2) аммиачным раствором оксида серебра