|  |
| --- |
| **Тесты по теме: «Карбоновые кислоты»** |

|  |
| --- |
| А1.    Функциональная группа карбоновых кислот называется1) карбонильной 2)гидроксильной 3)карбоксильной 4) сложноэфирнойА2.    Реагирует с аммиачным раствором оксида серебра, давая реакцию «серебряного зеркала», следующая кислота1) метановая 2)этановая 3)   пальмитиновая 4)   олеиноваяA3.    Обесцвечивает бромную воду следующая кислота1)   пальмитиновая 2)   олеиновая 3)   стеариновая 4)   уксуснаяА4.    Укажите формулу непредельной кислоты1)C15H31COOH 2)СН3СООН 3)НСООН 4)   C17H31COOHА5.    С увеличением числа атомов углерода в молекулах предельных одноосновных кислот их растворимость в воде  1)уменьшается 2)увеличивается 3)увеличивается незначительно 4)не изменяетсяА6.  Укажите формулу кислоты, являющейся альдегидокислотой1)   С17Н31СООН 2)   НСООН 3)   СНзСООН 4)   C15H31COOHА7. Уксусная кислота не реагирует со следующим металлом1)   Zn             2)   Мg 3)   Сu 4)   СаА8.Уксусная кислота не взаимодействует с1)   NaHC03 2)   Na2Si03 3)   NaOH 4)   С02А9. Напишите уравнение реакции оксида магния с уксусной  кислотой. Ответ дайте в виде суммы коэффициентов в уравнении реакции1)   5 2)   7 3)  6 4)   4А10. В ходе реакции этерификации карбоновые кислоты реагируют1)   с металлами 2)   с основаниями 3)   со спиртами 4)   с кислотамиAll. Олеиновая кислота не взаимодействует с раствором1)брома 2)ацетата натрия 3) гидроксида натрия 4)   перманганата калияА12. Определите вещество X в следующей схеме превращений:метанол → X→ уксусная кислота1)   этилформиат 2)   этаналь 3)   метаналь 4)   метилацетатА13. 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 гА14. 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)   0,78А15. Смесь гидрокарбоната натрия и карбоната натрия полностью прореагировала с 300 г 14%-ного раствора уксусной  кислоты. При этом выделилось 11,2 л (н.у.) газа. Определите массовую долю карбоната натрия в исходной смеси1)   0,44                   2)   0,46, 3)   0,54                                 4)    0,56 |

|  |
| --- |
| **Тесты по теме: «Карбоновые кислоты»** |

|  |
| --- |
| А1.    Функциональная группа карбоновых кислот называется1) карбонильной 2)гидроксильной 3)карбоксильной 4) сложноэфирнойА2.    Реагирует с аммиачным раствором оксида серебра, давая реакцию «серебряного зеркала», следующая кислота1) метановая 2)этановая 3)   пальмитиновая 4)   олеиноваяA3.    Обесцвечивает бромную воду следующая кислота1)   пальмитиновая 2)   олеиновая 3)   стеариновая 4)   уксуснаяА4.    Укажите формулу непредельной кислоты1)C15H31COOH 2)СН3СООН 3)НСООН 4)   C17H31COOHА5.    С увеличением числа атомов углерода в молекулах предельных одноосновных кислот их растворимость в воде  1)уменьшается 2)увеличивается 3)увеличивается незначительно 4)не изменяетсяА6.  Укажите формулу кислоты, являющейся альдегидокислотой1)   С17Н31СООН 2)   НСООН 3)   СНзСООН 4)   C15H31COOHА7. Уксусная кислота не реагирует со следующим металлом1)   Zn             2)   Мg 3)   Сu 4)   СаА8.Уксусная кислота не взаимодействует с1)   NaHC03 2)   Na2Si03 3)   NaOH 4)   С02А9. Напишите уравнение реакции оксида магния с уксусной  кислотой. Ответ дайте в виде суммы коэффициентов в уравнении реакции1)   5 2)   7 3)  6 4)   4А10. В ходе реакции этерификации карбоновые кислоты реагируют1)   с металлами 2)   с основаниями 3)   со спиртами 4)   с кислотамиAll. Олеиновая кислота не взаимодействует с раствором1)брома 2)ацетата натрия 3) гидроксида натрия 4)   перманганата калияА12. Определите вещество X в следующей схеме превращений:метанол → X→ уксусная кислота1)   этилформиат 2)   этаналь 3)   метаналь 4)   метилацетатА13. 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 гА14. 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)   0,78А15. Смесь гидрокарбоната натрия и карбоната натрия полностью прореагировала с 300 г 14%-ного раствора уксусной  кислоты. При этом выделилось 11,2 л (н.у.) газа. Определите массовую долю карбоната натрия в исходной смеси1)   0,44                   2)   0,46, 3)   0,54                                 4)    0,56 |