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

|  |
| --- |
| 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. 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 А10. В ходе реакции этерификации карбоновые кислоты реагируют 1)   с металлами 2)   с основаниями 3)   со спиртами 4)   с кислотами All. Олеиновая кислота не взаимодействует с раствором 1)брома 2)ацетата натрия 3) гидроксида натрия 4)   перманганата калия А12. Определите вещество X в следующей схеме превращений: метанол → X→ уксусная кислота 1)   этилформиат 2)   этаналь 3)   метаналь 4)   метилацетат А13. 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 А14. 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 А15. 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 смеси 1)   0,44                   2)   0,46, 3)   0,54                                 4)    0,56 |

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

|  |
| --- |
| 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. 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 А10. В ходе реакции этерификации карбоновые кислоты реагируют 1)   с металлами 2)   с основаниями 3)   со спиртами 4)   с кислотами All. Олеиновая кислота не взаимодействует с раствором 1)брома 2)ацетата натрия 3) гидроксида натрия 4)   перманганата калия А12. Определите вещество X в следующей схеме превращений: метанол → X→ уксусная кислота 1)   этилформиат 2)   этаналь 3)   метаналь 4)   метилацетат А13. 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 А14. 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 А15. 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 смеси 1)   0,44                   2)   0,46, 3)   0,54                                 4)    0,56 |