Контрольный тест за третью четверть по химии. **11 класс**

**I вариант**

1. Из перечисленных веществ выберите только гомолог этанола

А) глицерин В) этиленкликоль С) гексанол -1 D) бензиловый спирт Е) фенол

2. В результате реакции С2Н5ОН + СuO🡪 образуется

А) простой эфир В) сложный эфир C) уксусная кислота D) уксусный альдегид E) этилен

**3**. Этанол **не взаимодействует** с:

A) NaOH B) НСl C) Na D) О2 E) муравьиная кислота

4. Водородные связи **НЕ** устанавливаются между молекулами:

 A) метанола; B) пропанола; C) воды; D) метаналя E) этанола

 5. Фенол применяется

А) для получения взрывчатых веществ В) для получения лекарств С) фенолформальдегидной пластмассы D) A и B E) A, B, C

6. Качественная реакция на альдегиды – это

А) с аммиачным раствором оксида серебра В) с водородом С) с синильной кислотой D) с хлором E) c бромной водой

7.В ходе реакции этерификации карбоновые кислоты реагируют

А)   с металлами В)   с основаниями С)   со спиртами D)   с кислотами E) основными оксидами

8. Ненасыщенные карбоновые кислоты отличаются от насыщенных тем, что А) взаимодействуют со спиртами В) вступают в реакции по кратной связи С) вступают в реакции с основаниями D) взаимодействуют с основными оксидами Е) реагируют с солями

9. Конечный продукт в цепочке превращений С2Н2 🡪 СН3 – СОН 🡪 СН3-СООН + С2Н5ОН 🡪

А) метиловый эфир уксусной кислоты B) этиловый эфир муравьиной кислоты C) этиловый эфир пропионовой кислоты D) пропиловый эфир уксусной кислоты E) этиловый эфир уксусной кислоты.

10. Конечные продукты окисления жиров в организме – это

 A) глицерин и высшие карбоновые кислоты B) аминокислоты и вода C) угарный газ и вода в) глицерин и вода D) углекислый газ и вода E) высшие карбоновые кислоты и вода

11.Жир, обесцвечивающий раствор бромной воды:

А) Бараний В) Рыбий С) Говяжий D) Свиной E) барсучий

12.Жидкие жиры образованы:

А) глицерином и олеиновой кислотой В) метанолом и олеиновой кислотой С) глицерином и пальмитиновой кислотой D) метанолом и пальмитиновой кислотой

13. Жиры хорошо растворяются:

А) в органических растворителях В) в воде С) в растворе кислот D )аммиаке Е)растворах солей

14.При спиртовом брожении глюкозы образуется
А.Спирт В)Спирт, углекислый газ С) Спирт, водород D) Спирт, углекислый газ, водород.

15. Гидролизу подвергается углевод:

A) фруктоза B) глюкоза C) рибоза D) дезоксирибоза E) крахмал

16. При спиртовом брожении 2 моль глюкозы выделится углекислый газ объёмом:

 A) 22,4 л B) 44,8 л C) 11,2 л D) 89,6 л E) 67,2 л

17. Макромолекулы целлюлозы состоят из остатков

A) рибозы B) α- глюкозы C) b -глюкозы D) фруктозы E) дезоксирибозы

18.Альдегидоспиртом является:

А)глюкоза В) фруктоза С) сахароза D) крахмал E) целлюлоза

19.Чтобы отличить крахмал от целлюлозы используют

А) Ag2О/NH3  В) раствор I2  С) Сu(ОН)2  D) HN03 E)Br 2 -воду

20.Промежуточные продукты гидролиза целлюлозы

А) амилоид и целлобиоза В) Целлобиоза и амилопектин С) декстрины и амилоид D) глюкоза и фруктоза Е) декстрины и мальтоза

21.В организме человека глюкоза:

А)является катализатором В)выполняет запасающую функцию С) участвует в процессе фотосинтеза D) является источником энергии

22. При восстановлении альдегидов образуются:
A) фенолы B) углеводороды C) спирты D ) кислоты

23.Реакция серебряного зеркала характерна для:

A) альдегидов B) кетонов C) кислот D) углеводородов Е) спиртов

 24. Вещества какого класса органических соединений чаще всего используются в парфюмерной промышленности

A) Сложные эфиры B) моносахариды C) олигосахариды D) карбоновые кислоты E) кетоны

25. Жидкое мыло – это…
A) сложные эфиры В) натриевые соли высших карбоновых кислот С) глицерин D) Калиевые соли высших карбоновых кислот E) щелочные соли высших карбоновых кислот

Контрольный тест за третью четверть по химии. **11 класс**

 **II вариант**

1.В результате реакции СН3СООН + НОС2Н5 🡪 образуется:

А) простой эфир В) этиленгликоль С) сложный эфир D) жир Е) уксусный альдегид

2. Вещество, имеющее формулу СН3 –СН2- СН –СН3 называется

 |

 OH

А) бутанол -2 В) пропанол-1 С) бутанол -1 D) пентанол-2 Е) пропанол -2

3.Метанол **не взаимодействует** с

А) Na В) NaOH С) CuO D) HCl E) уксусная кислота

**4.**Сырьем для многих химических производств является:

 А) метанол; В) этанол; С) пропанол; D) масляная кислота Е)муравьиная кислота

5. Качественным реактивом на фенол является: А) гидроксид меди (II) B) лакмус C) аммиачный раствор оксида серебра D) хлорид железа (III) E) бромная вода

6.Вещество, с которым уксусный альдегид не вступит в реакцию:

A) метанол B) водород C) аммиачный раствор оксида серебра D) гидроксид меди ( II ) E) B,C,D

7. Продуктом реакции С2Н2 + Н2О🡪 в присутствии катализатора является

A) метаналь B) пропаналь C) этанол D) этаналь E) пропанол -2

8. Карбоновые кислоты взаимодействуют с:

A) водой B) водородом C) спиртами D) сложными эфирами E)альдегидами

9.Формиаты – это соли А) муравьиной кислоты В) уксусной кислоты С ) пропионовой кислоты D) бутановой кислоты E) пентановой кислоты

10. Сложные эфиры получают в результате реакции

A) полимеризации B) гидратации C) поликонденсации D) этерификации E) гидрирования

11.Вещество, способное вступать в реакцию с жидкими жирами:

А) Этиловый спирт В)Раствор поваренной соли С)Раствор глюкозы D)Раствор перманганата калия E) крахмал

12.Твёрдые жиры образованы:

А) стеариновой кислотой и глицерином В) стеариновой кислотой и этанолом С) линолевой кислотой и этанолом D) олеиновой кислотой и глицерином Е) линоленовой кислотой и этанолом

13.Рыбий жир является источником витамина:

А) С В) В1 С) Д D) PP E) B12

14. Какое вещество не может образоваться при гидролизе жиров:

 A) глицерин B) этанол C) стеариновая кислота D) олеиновая кислота E) пальмитиновая кислота

15.При нагревании раствора глюкозы с аммиачным раствором оксида серебра:
А) Образуется ярко-синий раствор В) Выделяется газ С).Выпадает красно-бурый осадок
 D) На стенках пробирки образуется серебряный налет.
16. Сахарид, который подвергается гидролизу:

A) фруктоза B) рибоза C) глюкоза D) дезоксирибоза E) сахароза

17. При спиртовом брожении 10 г глюкозы образуется углекислый газ объёмом (н.у.)

 A) 2,49 л B) 2,09 л C) 2,69 л D) 2,89 л E) 3,09 л

18.Промежуточные продукты гидролиза крахмала

А) амилоид и целлобиоза В) Целлобиоза и амилопектин С) декстрины и амилоид D) глюкоза и фруктоза Е) декстрины и мальтоза

19.Крахмал - макромолекула, структурным звеном которой являются остатки

A) α-циклической формы глюкозы B) β-циклической формы глюкозы C) линейной формы глюкозы D) линейной формы фруктозы

20. Наибольшее количество целлюлозы (до 95%) содержится в волокнах

A) древесины B) хлопка C) льна D) конопли E)листьях растений

21.Появление синего окрашивания при добавлении к исследуемому веществу йода является признаком качественной реакции на:

A)целлюлозу B)глюкозу C) крахмал D)фруктозу E) сахарозу

22. Формула ацетона:
A) СН3-О-СН3 B ) СН3-О-С2Н5 C ) СН3 - СО – СН3 D) СН3 – ОН

23.Реакция с аммиачным раствором оксида серебра (I) характерна для:
A) пропанола -1 B) пропаналя C) пропионовой кислоты D) этандиола E) глицерина

24.Кислота, которую можно использовать в быту для выведения пятен от фруктов и ржавчины

А) муравьиная В) лимонная С) серная D) азотная E)масляная

25. Твердое мыло – это…
А) сложные эфиры В) щелочные соли высших карбоновых кислот С) глицерин D) натриевые соли высших карбоновых кислот E ) Калиевые соли высших карбоновых кислот