1.Первый закон термодинамики, лежащий в основе термохимии, каковы ее важнейшие последствия?

2. Количество теплоты, подаваемого в газ при каком процессе, зависит от совместного изменения его внутренней энергии и времени, в течение которого он будет устойчив Р= const?

3.По нижеследующему термохимическому уравнению: 2Н2О→2Н2(б)+О2(б)-572 кДж, сколько моль воды теряется при расходовании энергии кДж?

4.Область, изучающая теплоемкость различных веществ, теплоту горения, тепловой эффект реакции, теплоту образования, теплоту растворения и т.д.?

5.Процесс, протекающий самостоятельно только в одном направлении?

6 .В каком катализе катализаторы и взаимодействующие вещества находятся в разных фазах т. е. между ними есть поверхность контакта?

7 .При 25оС 100 мл 0,2 м раствора Nаона образуется 0,26 кДж энергии при нейтрализации раствором НСІ по мере необходимости. Сколько кДж/моль будет энергии нейтрализации?

8.Что такое Термодинамика?

9.Область, в которой рассматривается зависимость скорости реакции от концентрации реагирующих веществ?

10.Общее количество лиганды, координированной вокруг комплексообразователя - комплексообразователя..................будет равно?

11. сколько граммов озона в уравнении 2о3(г)→3о2 (г)+68 кДж образуется 1,7 кДж тепла при превращении его в О2?

12. какой коэффициент, стоящий перед каждым веществом в уравнении химической реакции, отражает показатель степени концентрации этого вещества”?

13.Какие два способа уравнивания окислительно-восстановительных реакций?

14.Какое из условий смещает равновесие данной реакции вправо: CO+H2O=CO2+H2+Q?

15.Молекулярная формула алкена, плотность которого по водороду равна 14?

16.Комплексные соединения интерпретируются по теории координат, предложенной кем в 1893 году?

17.Равновесие системы в равновесном состоянии при увеличении концентрации продукта реакции.....?

18.Объем водорода, затраченный на получение 4,4 г пропана из пропена?

19.Степени окисления атомов при окислении?

20.Равновесие пара в равновесном состоянии при уменьшении концентрации одного из реагирующих веществ ......

21.Масса этанола, образующегося при взаимодействии 12,9 г хлорэтана с гидроксидом натрия?

22.Концентрация вещества на поверхности его разделения жидким или твердым телом из объема газа или жидкости?

23.В буферных растворах концентрации кислоты и соли обычно находятся в пределах скольких М?

24.Химические реакции, протекающие в противоположном направлении?

25.При какой адсорбции на активной поверхности, независимо от многих переменных или других явлений, происходящих в пределах контакта, происходит обмен ионов водорода и гидроксила?

26.Сколько граммов озона можно получить из 16г кислорода?

27.Равновесие системы в равновесном состоянии при повышении температуры....?

28.Что из перечисленного соответствует строению и свойствам Серина (α-амино-β-гидроксипропионовая кислота)?

29.Элементы с массовой долей в организме более 0,1%?

30.Между чем происходит некаталитическая реакция?

31.Ввиде какого раствора встречаются биохимические, физические и химические явления, происходящие в животном, растительном мире?

32.Сколько процентов массы биогенных элементов приходится на организм человека и животного?

33.Наука, использующая явление адсорбции при окрашивании тканей в живом состоянии организма?

34.Что происходит в процессах обмена веществ, входя в состав естественной буферной системы, препятствует изменению рН среды?

35.Какие элементы содержат элементы с массовой долей в организме менее 0,001%?

36.Какое значение имеет адсорбция по-гречески sorbere?

37. давление, при котором все свойства растворов зависят только от количества молекул растворенного вещества?

38.Элемент, составляющий основу живых систем, 97,4% организма?

39.Сложные силикатные соединения для очистки технической воды?

40.Аминокислота гистидин, входящая в состав белков ... кислый?

41.Спирты и простые эфиры с добавлением в них Протона... образует соединения?

42.С помощью какого метода при комбинированной полимеризации различных мономеров с применением методов "посев, шитье" получают качественные, ценные полимеры, свойства которых предсказаны?

43.От какого значения зависит ионизация аминокислот и белков?

44.Частицы какой дисперсной системы не проходят через фильтрующую бумагу, видны в обычном микроскопе, находятся в легкой среде, как пловцы, сидят быстро, а в тяжелой-как пловцы?

45.При окислении аммиака в газовом состоянии кислородом в присутствии катализатора NН3 образуется оксид азота (II) и вода.Объем кислорода (л), вступившего в реакцию с 26,88 л аммиака?

46.Какие высокомолекулярные соединения образуются в клетках живого организма в ходе биосинтеза?

47.Объем кислорода, необходимый для полного сжигания 5,6 л этана в нормальных условиях (л)

48.В состав кольцевой цепи, образующей какое соединение, наряду с атомом углерода входят другие элементы и кислород, сера, фосфор и др.?

49.В организме человека постоянно присутствуют и входят в состав ферментов, гормонов, витаминов: H, O, Ca, N, K, P, Na, S, Mg, Cl, C, I, Mn, Cu, Co, Fe, Zn, Mo, V элементы, дефицит которых нарушает нормальное существование человека?

50.Какую реакцию полимеризации углеводородов открыл А. М. Бутлеров и нашел способ синтеза высокомолекулярных соединений?

51.Вещество, содержащееся в крови человека 0,1% и содержащееся в плодах?

52.При добавлении 2 мл Сн(НСl) = 0,1 моль/лтуз кислоты на 10 мл крови рН изменялся от 7,4 до 7,3. Определить буферную емкость крови (ммоль/л)?

53.Относится к незаменимым α-аминокислотам:

54.Гипертонические растворы в плазме крови?

55.Под действием слабительных препаратов (горькая сольмдѕо4∙7н2и глауберова соль Na2SO4∙10H2O) в организме?

56. объем этанола массой 138 г?

57.При окислении 10 мл метилового спирта плотностью 0,8 г/мл в лаборатории образовался раствор с массовой долей формальдегида 0,03 120 г. Выход формальдегида по сравнению с теоретической возможностью?

58.Соли винной кислоты называются?

59.Молярная концентрация эквивалента?

60.Процессы, протекающие через диффузию в живом организме?

61.При заболеваниях, вызванных нарушением дыхательной функции легких-бронхитах, воспалениях легких, приводящих к увеличению содержания СО2 в легких ?

62.Помогает ли выводить ионы Ca2+ при консервировании крови с целью предотвращения свертывания крови?

63.На чем основано применение активированного угля при отравлении и метеоризме?

64.Какие α-аминокислоты, взаимодействуя с фосфорной кислотой, образуют сложный эфир?

65.Формула мицеллы, соответствующая золю бромида серебра, стабилизированной нитратом серебра?

66.В каких реакциях участвует аланиновая кислота?

67.Один из самых полезных микроэлементов для здоровья?

68.Как называется способность белков препятствовать отложению лиофобных золей и накоплению холестериновых узелков в стенках сосудов?

69.Относится ли нейтральная α-аминокислота?

70. К высокомолекулярным соединениям относятся?

71. Выберите Ион с наибольшей коагуляционной способностью?

72.Относится ли основание к α-аминокислоте?

73.Яблочная кислота называется по систематической номенклатуре?

74. Амид аспарагиновой (α – аминоянтарной )кислоты?

75.Относится к незаменимым α-аминокислотам

76.Выберите формулу глицина (аминокислоты)?

77.Соединение называется по рациональной номенклатуре?

78.К моносахаридам относятся?

79.Образуется в результате гидролиза лактозы?

80.Является ли мономер нуклеиновой кислоты?

81.Какой сосуд используют при нагревании или нагнетании реакционной смеси?

82.При растворении концентрированной кислоты ... . ?

83.На каком устройстве можно нагревать вещество до 400оС?

84. В мерные емкости ... относится ?

85. В каком состоянии должны находиться весы при укладке груза в тару?

86.В емкости для специального применения... относится?

87.Ученый-основоположник качественного анализа?

88. Сколько фаз содержится в физикохимических методах разделения?

89.На что подразделяется качественный анализ по аналитическим свойствам компонентов ?

90. В каких случаях индикатор фенолфталеина меняет цвет вблизи точки эквивалентности?

91.Теоретическая основа метода Потенциометрического анализа?

92. Как называется остаток после фильтрации ?

93.В каком из перечисленных реагентов растворяется осадок хлорида серебра?

94.Реагент катионов I-й аналитической группы ?

95.Групповой реагент анионов II группы?

96. На сколько групп делятся катионы по сульфидной классификации?

97.В какой стране впервые была произведена первая центрифуга ?

98.Условное обозначение нерастворимых растворов?

99.Методы, используемые в гравиметрии?

100 Что такое осаждаемая форма ?